UDHËZIM
Nr. 25, datë 26.7.2024

MBI SPECIFIKIMET PËR ADITIVËT USHQIMORË TË LISTUAR NË SHTOJCAT II DHE III, TË UDHËZIMIT NR. 18, DATË 9.11.2022, "PËR ADITIVËT USHQIMORË TË LEJUAR"[1]

Në mbështetje të nenit 102, pika 4 të Kushtetutës, të nenit 41, pika 12, të ligjit nr. 9863, datë 28.1.2008, "Për ushqimin", të ndryshuar,

UDHËZOJ:

1. Specifikimet për aditivët ushqimorë, ku përfshihen ngjyruesit dhe ëmbëlsuesit e listuar në shtojcën II dhe III, të udhëzimit nr. 18, datë 9.11.2022, "Për aditivët ushqimorë të lejuar", i ndryshuar, janë përcaktuar në shtojcën bashkëlidhur këtij udhëzimi.

2. Produktet ushqimore që përmbajnë aditivë ushqimorë që janë vendosur në mënyrë të ligjshme në treg para datës 16 janar 2025, por nuk janë në përputhje me këtë udhëzim, mund të vazhdojnë të tregtohen deri në shterimin e stoqeve.

3. Urdhri nr. 5, datë 9.1.2007, "Për miratimin e rregullores "Mbi kontrollin e kriterit të pastërtisë për disa aditivë ushqimorë të autorizuar", udhëzimi nr. 6, datë 27.5.2011, "Për përcaktimin e kriterit të pastërtisë për ëmbëlsuesit e përdorur në produktet ushqimore" dhe udhëzimi nr. 16, datë 22.12.2014, "Për përcaktimin e kriterit të pastërtisë së ngjyruesve të përdorur në produktet ushqimore", shfuqizohen.

4. Për zbatimin e këtij udhëzimi ngarkohen Ministria e Bujqësisë dhe Zhvillimit Rural, Autoriteti Kombëtar i Ushqimit dhe Instituti i Sigurisë Ushqimore dhe Veterinarisë.

Ky udhëzim hyn në fuqi pas botimit në Fletoren Zyrtare dhe i shtrin efektet nga data 16 janar 2025.

MINISTËR I BUJQËSISË DHE ZHVILLIMIT RURAL
Anila Denaj

[1] *Ky projektudhëzim është përafruar plotësisht me: Rregulloren (BE) nr. 231/2012 e Parlamentit Evropian dhe e Këshillit, datë 9 mars 2012, duke përcaktuar specifikimet për aditivët ushqimorë të listuar në anekset II dhe III, të Rregullores (EC) Nr. 1333/2008.*

SHTOJCA

Oksidi i etilenit nuk mund të përdoret për qëllime sterilizimi në aditivët ushqimorë.

Asnjë mbetje mbi 0,1 mg/kg, pavarësisht nga origjina e tij, e oksidit të etilenit (shuma e oksidit të etilenit dhe 2-kloro-etanolit e shprehur si oksid etilen [(1)]) nuk do të jetë e pranishme në aditivët ushqimorë të renditur në shtojcat II dhe III të udhëzimit nr. 18, datë 09.11.2022 "Për aditivët ushqimorë të lejuar", i ndryshuar, duke përfshirë përzierjet e aditivëve ushqimorë.

[(1)] pra oksid etilen + 0,55* 2-kloroetanol

Kripërat e shkrira të aluminit lejohet të përdoren vetëm në ato raste ku specifikohet në mënyrë eksplicite.

Përkufizimi	Kripërat e shkrira të aluminit përgatiten nga veprimi i ngjyruesve në përputhje me kriterin e pastërtisë të përcaktuar në monografinë specifike me aluminin në kushte ujore. Alumini është zakonisht i përgatitur i freskët, i pa tharë perftuar nga ndërvprimi i sulfatit te aluminit ose klorurit te tij me karbonbat natriumi ose kalciumi ose bikarbponat ose amoniak. Pas formimit kripërave të shkrira, produkti filtrohet, lahet me ujë dhe thahet. Alumini që nuk ka marr pjesë në reaksion mund të jetë i pranishëm në produktin përfundimtar.
Lënda e patretshme në HCl	Jo më shumë se 0,5%
Lëndë e patretshme në NaOH	Jo më shumë se 0,5 %, vetëm për eritrozinën E 127
Lënda e ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% (nën kushte neutrale) Zbatohen kriteret specifike të pastërtisë për ngjyrat përkatëse

E 100 KURKUMINA

Sinonimet	CI e verdhë natyrale 3, Shafrani i Indisë i verdhë; Metan diferoli
Përkufizimi	Kurkumina përftohet nga ekstraktimi me solvent i shafranit të Indisë p.sh. rrënjët nëntokësore të shtameve natyrore të *Curcuma Longa L.* Në mënyrë që të përftohet pluhur i përqendruar kurkumine, ekstrakti pastrohet me anë të kristalizimit. Produkti përbëhet kryesisht nga kurkuminat; p.sh. ngjyruesi kryesor (1,7-bis (4-hidroksi-3-metoksifenil) hepta-1,6-dien-3,5-dione) dhe dy derivatet e tij desmetoksi në proporcione të ndryshme. Mund të jenë të pranishme sasi të vogla të vajrave dhe resinave që ndodhen natyralisht në shafranin e Indisë. Kurkumina përdoret gjithashtu si kripë e shkrirë e aluminit; Përmbajtja e aluminit është më pak se 30%.

	Në ekstraktim mund të përdoren vetëm tretësit e mëposhtëm: etil acetat, aceton, dioksid karboni, diklormetani, n-butanol, metanol, etanol, heksan, propan-2-ol.
Nr. i indeksit të ngjyrës	75300
Einecs	207-280-5
Emri kimik	I. 1,7-Bis(4-hidroksi-3metoksifenil) hepta-1,6-diene-3,5dione II. 1-(4-hidroksifenil)-7-(4-hidroksi-3-metoksi-fenil-)hepta-1,6-dien -3,5-dion III. 1,7-bis(4-hidroksifenil) hepta-1,6-dien-3,5-dion
Formula kimike	I. $C_{21}H_{20}O_6$ II. $C_{20}H_{18}O_5$ III. $C_{19}H_{16}O_4$
Pesha molekulare	I. 368,39 II. 338,39 III. 308,39
Analiza	Përmban jo më pak se 90% të lëndëve ngjyruese totale $E_{1\ cm}^{1\%}$ 1 607 në 426 nm në etanol
Përshkrimi	Pluhur kristalor portokalli – të verdhë
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në etanol në 426 nm
Intervali i shkrirjes	179°C – 182°C
Pastërtia	
Mbetjet e tretësve	Acetat etili Aceton n-butanol Metanol Etanol Hekzan Propan-2-ol } Jo më shumë se 50 mg/kg vetëm ose të kombinuara Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 10 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 101 (i) RIBOFLAVINA

Sinonimet	Laktoflavina
Përkufizimi	
Nr. i indeksit të ngjyrës	
Einecs	201-507-1
Emri kimik	7,8-dimetil-10-(D-ribo-2,3,4,5-tetrahidroksipentil)benzo(g)pteridine-2,4 (3H,10H)-dione; 7,8-dimetil-10-(1'-D-ribityl)isoaloksazine
Formula kimike	$C_{17}H_{20}N_4O_6$
Pesha molekulare	376,37
Analiza	Përmban jo më pak se 98% në bazë anhidrike $E_{1\ cm}^{1\%}$ 328 në 444 nm në tretësirë ujore

Përshkrimi	Pluhur kristalor i verdhë në portokalli, me erë të lehtë
Identifikimi	
Spektrometrik	Raporti A_{375}/A_{267} është ndërmjet 0,31 dhe 0,33 Raporti A_{444}/A_{267} është ndërmjet 0,36 dhe 0,39 } në tretësirë ujore Maksimumi në ujë në 375 nm
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet -115° dhe -140° në tretësirë hidroksid natriumi 0,05N
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,5% (105°C, 4 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1%
Aminat primare aromatike	Jo më shumë se 100 mg/kg (e llogaritur si anilinë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 101 (ii) RIBOFLAVINË-5'-FOSFAT

Sinonimet	Riboflavinë-5′-fosfat natriumi
Përkufizimi	Këto specifikime zbatohen për riboflavinë 5'-fosfat bashkë me sasi të vogla të riboflavinës së lirë dhe riboflavinës difosfate
Nr. i indeksit të ngjyrës	
Einecs	204-988-6
Emri kimik	Mononatrium (2R,3R,4S)-5-(3′)10′-dihidro-7′,8′-dimetil-2′,4′-diokso-10′benzo[γ]pteridinil)-2,3,4-trihidroksipentil fosfate; Kripë mononatriumi e 5′-ester monofasfat i riboflavinës
Formula kimike	Për formën dihidrate: $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P{\cdot}2H_2O$ Për formën anhidrite: $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P$
Pesha molekulare	514,36
Analiza	Përmban jo më pak se 95% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P{\cdot}2H_2O$ $E_{1\ cm}^{1\%}$ 250 në 375 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi	Pluhur kristalor higroskopik i verdhë në portokalli, me erë të lehtë
Identifikimi	
Spektrometrik	Raporti A_{375}/A_{267} është ndërmjet 0,30 dhe 0,34 Raporti A_{444}/A_{267} është ndërmjet 0,35 dhe 0,40 } në tretësirë ujore Maksimumi në ujë në 375 nm
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet +38° dhe +42° në tretësirë HCl 5 molare
Pastërtia	
Humbja në tharje	Jo më shumë se 8% (100°C, 5 orë në vakum mbi P_2O_5) për formën dihidrate

Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 25%
Fosfat inorganik	Jo më shumë se 1,0% (e llogaritur si PO_4 në bazë anhidride)
Lëndët ngjyruese shtesë	Riboflavinë (e lirë): Jo më shumë se 6% Ribiflavinë difosfat: Jo më shumë se 6%
Aminat primare aromatike	Jo më shumë se 70 mg/kg (e llogaritur si anilinë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmiumi	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 102 TARTRAZINË

Sinonimet	CI Ushqim i verdhë 4
Përkufizimi	Tartrazina përgatitet nga acidi 4-amino-benzensulfonik, i cili diazotizohet duke përdorur acid klorhidrik dhe nitrit natriumi. Komponimi Diazo më pas lidhet me 4,5-dihidro-5-okso-1-(4sulfofenil)-1H-pirazol-3-acid karboksilik ose me metil ester, ester etilik, ose një kripë e këtij acidi karboksilik. Ngjyra që rezulton pastrohet dhe izolohet si kripë natriumi. Tartrazina përbëhet kryesisht nga trisodium 5-hidroksi-1-(4-sulfonatofenil)-4-(4-sulfonatofenilazo)-H-pirazol 3-karboksilate dhe lëndë ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentët kryesorë të pangjyrosur. Tartazina nënkuptohet gjithmonë si kripë natriumi. Por lejohen gjithashtu kripërat e kalciumit dhe kaliumit.
Indeksi ngjyrës No	19140
Einecs	217-699-5
Emri kimik	Trinatrium-5-hidroksi-1-(4-sulfonatofenil) -4 - (4-sulfonato fenilazo)-H-pirazol-3-karboksilat
Formula kimike	$C_{16}H_9N_4Na_3O_9S_2$
Pesha molekulare	534,37
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndës ngjyruese totale të llogaritur si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 530 në 426 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi	Kokrrizaa ose pluhur portokalli e lehtë
Pamja e tretësirës ujore	E verdhë
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 426 nm
Pastërtia	
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 1,0%

Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
4-hidrazinobenzen acid sulfonik	Në total jo më shumë se 0.5%
4-hidrazinobenzen-1-acid sulfonik	
5-okso-1-(4-sulfofenil)-2-pirazolin-3- acid karboksilik	
4,4′-diazoaminodi(benzene acid sulfonik)	
Acidi tetra hidroksisukcinik	
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si aniline)
Lënda e ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmiumi	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 104 KINOLINE E VERDHË

Sinonimet	CI Ushqimi i verdhë 13
Përkufizimi	Kinolina e verdhë përgatitet nga sulfonimi 2-(2-kinolil) indan-1,3-dion. Kinolina e verdhë përbëhet kryesisht nga kripërat e një përzierje, të sulfonateve (që janë pjesa kryesore), monosulfonateve dhe trisulfonateve të komponimit të mësipërm dhe lëndët ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentë kryesore të pangjyrosur. Kinolina e verdhë nënkupton kripën e natriumit. Gjithashtu lejohen dhe kripërat e kalciumit dhe kaliumit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	47005
Einecs	305-897-5
Emri kimik	Kripërat e dinatriumit të disulfonatit të 2 - (2-kinolil) indan-1,3-dion (komponenti kryesor)
Formula kimike	$C_{18}H_9N\ Na_2O_8S_2$ (komponenti kryesor)
Pesha molekulare	477,38 (komponenti kryesor)
Analiza	Përmban jo më pak se 70% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi Kinolina e verdhë ka përbërjen e mëposhtme: Të totalit të lëndëve ngjyruese të pranishme: - Jo më pak se 80% do të jetë dinatrium 2 - (2-quinolil) indan-1,3-dion-disulfonate

	- Jo më shumë se 15% do të jetë natrium 2 - (2-quinolil) indan-1,3-dion-monosulfonate - Jo më shumë se 7,0% do të jetë trinatrium 2 - (2-quinolil) indan-1,3-dion-trisulfonate $E_{1\ cm}^{1\%}$ 865 (komponenti kryesor) në 411 nm në tretesire ujore të acidit acetik
Përshkrimi	Pluhur ose kokrizore e verdhë
Pamja e tretësirës ujore	E verdhë
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në tretësirë ujore të acidit acetik në pH 5 në 411 nm
Tretësirë e verdhë në ujë	
Pastërtia	
Lëndët e tretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 4.0%
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
2-metilkinolinë	Në total jo më shumë se 0.5%
2-metilkinolinë-acid sulfonik	
Acid ftalik	
2,6-dimetilkinolinë	
2,6-metilkinolinë-acid sulfonik	
2-(2-kinolil) indian-1,3-dione	
2-(2-kinolil)indan-1,3-dion	Jo më shumë se 4 mg/kg
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 110 E VERDHË E PERËNDIMIT TË DIELLIT FCF

Sinonimet	CI e verdhë ushqimi 3, e verdhë portokalli S
Përkufizimi	FCF e verdhë perëndimi përbëhet kryesisht nga dinatriumi 2-hidroksi-1-(4- sulfonatofenilazo) naftalen-6-sulfonat dhe lëndët ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentët kryesorë të pangjyrosur. FCF e verdhë perëndimi të

	diellit prodhohet duke diazotizuar acidin 4-aminobenzensulfonik duke përdorur acid klorhidrik dhe nitrit natriumi ose acid sulfurik dhe nitrit natriumi. Komponimi Diazo ciftohet me acid 6-hidroksi-2-naftaleno-sulfonik. Ngjyra izolohet si kripë natriumi dhe thahet. FCF e verdhë perëndimi të diellit nënkupton kripën e natriumit por lejohen gjithashtu kriprat e kalciumit dhe kaliumit.
Nr i Indeksit të ngjyrës	15985
Einecs	220-491-7
Emri kimik	Dinatrium 2-hydroxy-1-(4-sulfonatofenilazo)naftalen-6-sulfonat
Formula kimike	$C_{16}H_{10}N_2Na_2O_7S_2$
Pesha molekulare	452,37
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndës ngjyruese totale të llogaritur si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 555 në rreth 485 nm në tretësirë ujore në pH 7
Përshkrimi	Pluhur ose kokrizore e verdhë portokalli-të kuqe
Pamja e tretësirës ujore	Portokalli
Identifikimi	
Spektrometria	Maksimumi në ujë në rreth 485 nm në pH 7
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2 %
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 5,0 %
1-(Fenilazo)-2-naftalenol (Sudan I)	Jo më shumë se 0,5 %
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
Acidi sulfonik 4-aminobenzen-1	Në total jo më shumë se 0.5%
Acidi disulfonik 3-hidroksinaftalen-2,7	
Acidi sulfonik 6-hidroksinaftalen-2	
acid disulfonik 7-hidroksinaftalen-1,3-	
(benzen acid sulfonik) 4,4′-diazoaminodi	
(naftalen-2-acid sulfonik) 6,6-oksidi	

Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 120 ACID KARMINIK, KARMINAT

Sinonimet	CI E Kuqe Natyrale 4
Përkufizimi	Acidi karminik përftohet nga ekstrakte ujore, ujore alkoolike ose alkoolike nga kokineali, i cili përbëhet nga trupat e tharë të insektit femër Dactylopius coccus Costa. Karminat janë kripëra të shkrira alumini të acidit karminik në të cilat alumini dhe acidi karminik mendohet të jetë i pranishëm në raportin molar 1:2. Parimi i ngjyrosjes është acidi karminik. Mund të ketë edhe sasi të vogla të acidit 4-minokarminik të formës së tij të aminuar Në produktet komerciale, principi aktiv i ngjyrës së acidit karminik mund të jetë i pranishëm së bashku me kationet e amonit, kalciumit, kaliumit ose natriumit, veçmas ose të kombinuara, dhe këto katione mund të jenë gjithashtu të pranishme në tepricë. Produktet komerciale mund të përmbajnë gjithashtu materiale proteinike që rrjedhin nga insektet mëmë.
Nr.i Indeksit të ngjyrës	75470
Einecs	Acidi karminik: 215-023-3; karminat: 215-724-4
Emri kimik	Acidi 7-β-D-glukopiranosil-3,5,6,8-tetrahidroksi-1-metil-9,10-di oksoantracene-2-carboxksilik (acidi karminik); karmina është kelat alumini i hidratuar i këtij acidi
Formula kimike	$C_{22}H_{20}O_{13}$ (acid karminik)
Pesha molekulare	492,39 (acid karminik)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90% acid karminik; jo më pak se 50% acidi karminik në kelate.
Përshkrimi	E kuqe në të kuqe të errët, e shkrifët, e ngurtë ose Pluhur
Identifikimi	
Spektrometrik	Acid karminik Maksimumi në tretësirë ujore amoniaku në rreth. 518 nm Maksimumi në tretësirë të holluar klorhidrik në rreth. 494 nm E 1 %/1 cm 139 në kulm rreth 494 nm në acid klorhidrik të holluar Acidi 4-aminokarminik: Maksimumi në tretësirë ujore amoniaku në 535 nm

	Maksimumi në tretësirë të holluar klorhidrik në 530 nm E 1 %/1 cm 260 në kulmin rreth 535 nm në amoniak ujor tretësirë, pH 9,5 Në produktet komerciale, acidi karminik mund të veçohet nga amina e tij nga HPLCE140
Pastërtia	
Mbetjet e tretësve	Etanol: Jo më shumë se 150 mg/kg Metanol: Jo më shumë se 50 mg/kg
Hiri total	Acid karminik: Jo më shumë 5 % Karminat: Jo më shumë se 12 %
Proteina (N x 6.25)	Acid karminik: Jo më shumë 2,2 % Karminat: Jo më shumë se 25 %
acid 4-aminokarminik	Jo më shumë se 3% në raport me acidin karminik
Lëndë e patretshme në amoniak të holluar	Karmina: Jo më shumë se 1%
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1,5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Kriteri mikrobiologjik	
Salmonella spp.	Mungon në 10 g

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 122 AZORUBINË, KARMOISINË

Sinonimet	CI Ushqim i Kuq 3
Përkufizimi	Azorubina përbëhet kryesisht nga naftalen-1-sulfonat dinatriumi 4-hidroksi-3-(4-sulfonato 1-naftilazo) dhe lëndë ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si principi aktiv i pangjyrosur i komponentëve përbërës. Azorubina përshkruhet si kripë natriumi si principi aktiv i pangjyrosur i komponentëve përbërës. Kriprat e kalciumit dhe kaliumit janë gjithashtu të lejuara.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	14720
Einecs	222-657-4
Emri kimik	Dinatrium 4-hidroksi-3-(4-sulfonato-1-naftilazo naftalinë -1-sulfonate
Formula kimike	$C_{20}H_{12}N_2Na_2O_7S_2$
Pesha molekulare	502,44
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 85 % e lëndëve ngjyruese totale, të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 510 në 516 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore i kuq në kafe
Pamja e tretësirës ujore	E kuqe
Identifikimi	

Spektrometria	Maksimumi në ujë në rreth 516 nm
Pastërtia	
Lëndët e patretëshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 1 %
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	Në total jo më shumë se 0.5%
acid sulfonik 4-aminonaftalinë-1-	
acid sulfonik 4-hidroksinaftalinë-1-	
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lënde të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 123 AMARANT

Sinonimet	CI Ushqim i Kuq 9
Përkufizimi	Amaranti përbëhet kryesisht nga trinatrium 2-hidroksi-1-(4-sulfonato 1-naftilazo) naftalen-3,6-disulfonat dhe lëndë ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentët kryesorë të pangjyrosur. Amaranti është prodhuar nga bashkimi i acidit 4-amino-1-naftalensulfonik me acidin naftalendisulfonik 3-hidroksi-2,7. Amaranti nënkupton kripërat e natriumit por janë të lejuara kriprat e kalciumit dhe kaliumit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	16185
Einecs	213-022-2
Emri kimik	Trinatrium 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo) naftalinë -3,6-sulfonate
Formula kimike	$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$
Pesha molekulare	604,48
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndës ngjyruese totale e llogaritur si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 440 në 520 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi	Kokrriza ose pluhur të kuqërremta në kafe
Pamja e tretësirës ujore	E kuqe
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 520 nm

Pastërtia	
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 3.0%
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
acid sulfonik 4-aminonaftalinë-1	Në total jo më shumë se 0.5%
acid disulfonik 3-hidroksinaftalinë-2,7	
acid sulfonik 6-hidroksinaftalinë-2	
acid disulfonik 7-hidroksinaftalinë-1,3	
acid trisulfonik 7-hidroksinaftalinë-1,3-6	
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 124 PONCEAU 4R, COCHINEAL I KUQ A

Sinonimet	CI Ushqim i kuq 7; Coccine e re
Përkufizimi	Ponceau 4R përbëhet kryesisht nga trinatrium 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo) naftalen-6,8-disulfonat dhe lëndët ngjyruese shtesë së bashku me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si përbërësit kryesorë të pangjyrosur. Ponceau 4R është prodhuar duke bashkuar acidin naftionik të diazotizuar me acidin G (2-naftol-6,8-acid disulfonik) dhe bashkimi i produktit të konvertuar të kripës dhe trisodiumit. Ponceau 4R përshkruhet si kripë natriumi. Kriprat e kalciumit dhe kaliumit janë gjithashtu të lejuara.
Indeksi ngjyrës No	16255
Einecs	220-036-2
Emri kimik	Trinatrium 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo) naftalinë -6,8-disulfonate
Formula kimike	$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$
Pesha molekulare	604,48

Analiza	Përmban jo më pak se 80% të lëndës ngjyruese totale të llogaritur si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 430 në 505 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore të kuqërremta
Pamja e tretësirës ujore	E kuqe
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 505 nm
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në uje	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 1.0%
Komponimet organike te tjera nga lëndët ngjyruese	
acid sulfonik 4-aminonaftalinë-1	Në total jo më shumë se 0.5%
acid disulfonik 7-hidroksinaftalinë-1,3	
acid disulfonik 3-hidroksinaftalen-2,7	
acid sulfonik 6-hidroksinaftalen-2	
acid trisulfonik 7-hidroksinaftalen-1,3-6	
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 127 ERITROZINË

Sinonimet	CI Ushqimi i Kuq 14
Përkufizimi	Eritrozina përbëhet kryesisht nga dinatriumi 2-(2,4,5,7-tetraiodo-3-oksido-6-oksoksanten-9-il) benzoat monohidrat dhe lëndët ngjyruese shtesë bashkë me ujë, klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si përbërësit kryesorë të pangjyrosur. Eritrozina prodhohet nga jodimi i fluoresceinës, produkt i kondensimit të resorcinolit dhe anhidridit ftalik. Eritrozina nënkupton kripëra të natriumit por lejohen dhe kripërat e kalciumit dhe kaliumit
Nr. i Indeksit të ngjyrës	45430

Einecs	240-474-8
Emri kimik	Benzoat monohidrat i dinatrium 2-(2,4,5,7-tetraiodo-3-oksido-6-oxoxanthen-9-yl)
Formula kimike	$C_{20}H_6I_4Na_2O_5$ H_2O
Pesha molekulare	897,88
Analiza	Përmban jo më pak se 87% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi anhidër $E_{1\ cm}^{1\%}$ 1 100 në 526 nm në tretësirë ujore në pH 7
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore i kuq
Pamja e tretsirës ujore	E kuqe
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë ne 526 nm në pH 7
Pastërtia	
Jodure inorganike	Jo më shumë se 0.1% (llogaritur si jodur natriumi)
Lëndë të patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë (me përjashtim të fluoresceinës)	Jo më shumë se 4.0%
Fluorescein	Jo më shumë se 20 mg/kg
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
Tri-jodoresorcinol	Jo më shumë se 0.2%
Acid benzoik 2-(2,4-dihidroksi-3,5-diodobenzoil)	Jo më shumë se 0.2%
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Nga një tretësirë me pH nga 7 në 8, jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 129 ALURA E KUQE AC

Sinonimet	CI Ushqim i Kuq 17
Përkufizimi	Alura e kuqe AC përbëhet kryesisht nga dinatriumi 2-hidroksi-1-(2-metoksi-5-metil-4-sulfonato-fenilazo) naftalen-6-sulfonat dhe lëndë ngjyruese ndihmëse bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si përbërësit principal të pangjyrosur. Alura e Kuqe AC prodhohet duke bashkuar acid sulfonik 5-amino-4-diazotizuar me acid metoksi-2-toluensulfonik me 6-hidroksi-2-naftalinë Alura e Kuqe AC nënkupton kripëra të natriumit por lejohen dhe kripërat e kalciumit dhe kaliumit

Nr. i Indeksit të ngjyrës	16035
Einecs	247-368-0
Emri kimik	Dinatrium 8- acetamido-1-hidroksi-2-fenilazonaftalinë - 3,6-disulfonat
Formula kimike	$C_{18}H_{14}N_2Na_2O_8S_2$
Pesha molekulare	496,42
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 540 në 504 nm në tretesire ujore në pH 7
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore i kuq i errët
Paraqitja e tretësirës ujore	E kuqe
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 504 nm
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 3.0%
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
acid sulfonik 6-hidroksi-2-naftalen kripë natriumi	Jo më shumë se 0.3 %
Acidi sulfonik benezen 4-amino-5-metoksi-2-metil	Jo më shumë se 0.2 %
Kripë dinatriumi 6,6-oksibis (acid sulfonik naftaleno-2).	Jo më shumë se 1.0 %
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Nga një tretësirë me pH 7, jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 131 PATENTA BLU V

Sinonimet	CI Ushqim Blu 5
Përkufizimi	Patenta Blue V përbëhet para së gjithash nga komponimi i kalciumit ose natriumit të kripës së brendshme të [4-(α-(4-dietilaminofenil)-5-hidroksi-2,4-disulfofenil-metiliden) 2,5-ciklohexadien-1-ylidene] dietilamoniumi hidroksid dhe lëndët ngjyruese ndihmëse bashkë me

	klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi dhe/ose sulfat kalciumi si përbërësit principal të pangjyrosur. Kripa e kaliumit është gjithashtu e lejuar.
Nr. Indeksit të ngjyrës	42051
Einecs	222-573-8
Emri kimik	Përbërja e kripës së brendshme të kalciumit ose natriumit të [4-(α-(4-dimetilamino fenil) -5-hidroksi - 2,4 – sulfofenil - etiliden) 2,5-ciklo hexadien-1-iliden] dietil-amonium hidroksid
Formula kimike	Përbërje kalciumi: $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Ca_{1/2}$ Përbërje natriumi: $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Na$
Pesha molekulare	Përbërje kalciumi: 579,72 Përbërje natriumi: 582,67
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2000 në 638 nm në tretësirë ujore me pH 5
Përshkrimi	Pluhur ose kokrizore blu e errët
Pamja e tretësirës ujore	Blu
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 638 nm në pH 5
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 2.0 %
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
Benzaldehid 3-hidroksi	Në total jo më shumë se 0.5 %
Acidi hidroksibenzoik 3	
Acidi 3-hidroksi-4-sulfobenzoik	
Acid sulfonik N,N-diethylamino benzene	
Bazë leuko	Jo më shumë se 4.0 %
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Nga një tretësirë me pH 5 jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 132 INDIGOTINË, KARMINA E INDIGOS

Sinonimet	CI Ushqim Blu 1
Përkufizimi	Indigotina përbëhet para së gjithash nga përzierja e dinatriumit 3,3'diokso 2,2'-bi-indoliliden-5,5'-disulfonat dhe dinatriumi 3,3'-diokso-2,2'-bi indoliliden-5, 7'-disulfonat dhe lëndëve ngjyruese ndihmëse me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentët kryesorë të pangjyrosur. Indigotina nënkupton kripëra të natriumit por lejohen dhe kripërat e kalciumit dhe kaliumit Karmina e indigos përftohet nga sulfonimi i indigos. Kjo realizohet duke ngrohur indigon (ose paste indigo) në prani të acidit sulfurik. Ngjyra izolohet dhe i nënshtrohet procedurave të pastrimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	73015
Einecs	212-728-8
Emri kimik	Dinatrium 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,5'-disulfonat
Formula kimike	$C_{16}H_8N_2Na_2O_8S_2$
Pesha molekulare	466,36
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 480 në 610 nm në tretesirë ujore
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore blu e errët
Pamja e tretësirës ujore	Blu
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 610 nm
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Duke përjashtuar dinatriumin 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,7'-disulfonat: jo më shumë se 1,0 %
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
Acid isatin-5-sulfonik Acid 5-sulfoantranilik Acid antranilik	} Në total jo më shumë se 0.5%
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lënda e ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 133 BLU E SHKËLQYESHME FCF

Sinonimet	CI Ushqim Blu 2
Përkufizimi	Blu e shkëlqyeshme FCF përbëhet kryesisht nga dinatriumi α-(4-(N-etil-3-sulfonatobenzilamino) fenil)-α-(4-N-etil-3-sulfonato benzil amino) cikloheksa-2,5-dieniliden) toluen-2-sulfonat dhe izomerët e tij dhe lëndët ngjyruese ndihmëse së bashku me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si përbërësit kryesorë të pangjyrosur. Blu e shkëlqyeshme FCF nënkupton kripëra të natriumit por lejohen dhe kripërat e kalciumit dhe kaliumit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	42090
Einecs	223-339-8
Emri kimik	Dinatrium α-(4-(N-etil-3-sulfonatobenzilamino) fenil)-α-(4-N etil-3-sulfonatobenzilamino) cikloheksa-2,5-dieniliden) toluen-2-sulfonat
Formula kimike	$C_{37}H_{34}N_2Na_2O_9S_3$
Pesha molekulare	792,84
Analiza	Përmban jo më pak se 85% të lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 1630 në 630 nm në tretesirë ujore
Përshkrimi	Kokrriza ose pluhur të kuqërremta-blu
Pamja e tretësirës ujore	Blu
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 630 nm
Pastërtia	
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 6.0%
Komponimet organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
Shuma e acideve benzen sulfonike 2-, 3- dhe 4-formil	Jo më shumë se 1.5%
acid sulfonik benzen 3-((etil)(4-sulfofenil) amino) metil	Jo më shumë se 0.3%
Bazë Leuko	Jo më shumë se 5,0%
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% në pH 7
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 140 (i) KLOROFILI

Sinonimet	CI e gjelbër natyrale 3, Klorofil Magnezi, Faeofitin Magnezi
Përkufizimi	Klorofilat përftohen nga ekstraktimi me solvent të shtameve natyrore të materialeve të bimëve të ngrënshme, barit, jonxhës dhe hithrave. Gjatë heqjes së mëvonshme të tretësit, magnezi i pranishëm në mënyrë natyrale mund të hiqet tërësisht ose pjesërisht nga klorofili për të dhënë faeofitinat përkatëse. Lëndët ngjyruese kryesore janë klorofilat faeofitine dhe magnezi. Produkti i ekstraktuar, nga i cili solventi është hequr, përmban pigmente të tjera të tilla si karotenoidet, si dhe vajra, yndyra dhe dyllë të nxjerra nga materialet burimore. Vetëm tretësit e mëposhtëm mund të përdoren për ekstraktim: aceton, ketone metil etili, diklormetan, dioksidi i karbonit, metanol, etanol, propan-2-ol dhe hekszan.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75810
Einecs	Klorofilet: 215-800-7 klorofil a: 207-536-6, klorofil b: 208-272-4
Emri kimik	Principet ngjyruese kryesore janë: Fitil (13^{2}R,17S,18S)-3-(8-etil-132-metoksikarbonil-2,7,12,18-tetrametil-13'-oxo-3-vinil-131-132-17,18-tetrahidrociklopenta [at]-porfirin-17-yl) propionat,(Feofitin a), ose si kompleks magnezi (Klorofil a). Fitil (13^{2}R,17S,18S)-3-(8-etil-7-formil-132-metoksikarbonil-2,12, 18-trimetil-13'-oxo-3-vinyl-131-132-17,18-tetra hidro ciklo penta [at]-porfirin-17-yl)propionate, (Feofitin b), ose si kompleks magnezi (Klorofil b).
Formula kimike	Klorofil a (kompleks magnezi): $C_{55}H_{72}MgN_4O_5$ Klorofil a: $C_{55}H_{74}N_4O_5$ Klorofil b (kompleks magnezi): $C_{55}H_{70}MgN_4O_6$ Klorofil b: $C_{55}H_{72}N_4O_6$
Pesha molekulare	Klorofil a (kompleks magnezi): 893,51 Klorofil a: 871,22 Klorofil b (kompleks magnezi): 907,49 Klorofil b: 885,20
Analiza	Përmbajtja në total e Klorofilave të kombinuar dhe komplekseve të tyre të magnezit është jo më pak se 10% $E_{1\ cm}^{1\%}$ 700 në 409 nm në kloroform
Përshkrimi	Dyllë i ngurtë që varion në ngjyrë nga jeshile ulliri në jeshile të errët në varësi të përmbajtjes së magnezit të koordinuar.
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në kloroform në 409 nm
Pastërtia	
Mbetjet e tretësave	Aceton Keton Metil etili Metanol Etanol Propan-2-ol Hekzan } Jo më shumë se 50 mg/kg vetëm ose të kombinuara Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 140 (ii) KLOROFILINA

Sinonimet	CI e gjelbër natyrale 5, Klorofil Natriumi, Klorofil Kaliumi
Përkufizimi	Kripërat alkaline të klorofilinës përftohen nga saponifikimi i ekstraktit tretës të shtameve të materialit bimor të ngrënshëm, barit, jonxhës dhe hithrës. Sapunifikimi largon grupet estere të metilit dhe fitolit dhe mundet pjesërisht të hapë unazën e ciklopentenilit. Grupet acide janë neutralizuar për të formuar kripërat e kaliumit dhe/ose natriumit. Vetëm tretësit e mëposhtëm mund të përdoren për ekstraktim: aceton, keton metil etili, diklormetan, dioksidi i karbonit, metanol, etanol, propan-2-ol dhe hekszan.
Nr i Indeksit të ngjyrës	75815
Einecs	287-483-3
Emri kimik	Principet ngjyruese kryesore janë: — 3-(10-karboksilat-4-etil-1,3,5,8-tetrametil-9-oxo-2-vinilforbin-7-yl) propionate (klorofilin a) dhe —3-(10-karboksilat-4-etil-3-formil-1,5,8-trimetil-9-oxo-2-vinil forbin -7- yl) propionat (klorofilin b) Në varësi të shkallës së hidrolizës, unaza e ciklopentenilit mund të hapë me produktin perfundimtar të grupit karboksil të tretë. Komplekset e magnezit gjithashtu mund të jenë të pranishëm.
Formula kimike	Klorofilin a (forma acide): $C_{34}H_{34}N_4O_5$ Klorofilin b (forma acide): $C_{34}H_{32}N_4O_6$
Pesha molekulare	Klorofilin a: 578,68 Klorofilin b: 592,66 Secila mund te rritet me 18 dalton nqs unaza ciklopentenilit është çarë.
Analiza	Përmbajtja në totale e Klorofilinave është jo më pak se 95% në mostër të tharë në 100^0 C për 1 orë. $E_{1\ cm}^{1\%}$ 700 në 405 nm në tretësirë ujore në pH 9 $E_{1\ cm}^{1\%}$ 140 në 653 nm në tretësirë ujore në pH 9
Përshkrimi	Pluhur jeshil i errët në blu/i zi
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në tampon ujor fosfat në pH 9 në 405 nm dhe në 653 nm
Pastërtia	

Mbetjet e tretësve	Aceton Metil etil keton Metanol Etanol Propan-2-ol Hekzan } Jo më shumë se 50 mg/kg vetëm ose të kombinuara Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 10 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 141 (i) KOMPLEKSET E BAKRIT TË KLOROFILEVE

Sinonimet	CI e gjelbër natyrale 3, Klorofil Bakri, Faeofitin Bakri
Përkufizimi	Klorofilet e bakrit përftohen nga shtimi i kripërave të bakrit në substancën e përftuar nga ekstraktimi me solvent të shtameve natyrore të materialeve të bimëve të ngrënshme, barit, jonxhës dhe hithrave. Produkti, nga i cili është larguar tretësi, përmban pigmente të tjera si dhe karotenoide dhe yndyra dhe dyllë që rrjedhin nga materiali burimor. Principi i lëndës ngjyrosëse janë farofitinat e bakrit. Vetëm tretësit e mëposhtëm mund të përdoren për ekstraktim: aceton, keton metil etili, diklormetan, dioksidi i karbonit, metanol, etanol, propan-2-ol dhe hekszan.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75810
Einecs	Klorofil Bakri a: 239-830-5; Klorofil Bakri b: 246-020-5
Emri kimik	[Fitil (13^2R,17S,18S)-3-(8-etil-132-metoksikarbonil-2,7,12,18-tetrametil-13'-okso-3-vinil-13^1-13^2-17,18-tetrahidrociklopenta[at]-porfirin-17-yl)propionat]baker (II) (Klorofil Bakri a) [Fitil (13^2R,17S,18S)-3-(8-etil-7-formil-13^2-metoksikcarbonil-2,12,18-trimetil-13'-okso-3-vinil-13^1-13^2-17,18-tetrahidroksiklopenta[at]-porfirin-17-yl)propionat] baker (II) (Klorofil Bakri b)
Formula kimike	Klorofil Bakri a: $C_{55}H_{72}Cu\ N_4O_5$ Klorofil Bakri b: $C_{55}H_{70}Cu\ N_4O_6$
Pesha molekulare	Klorofil Bakri a: 932,75 Klorofil Bakri b: 946,73
Analiza	Përmbajtja totale e Klorofileve të bakrit është jo më pak se 10% $E_{1\ cm}^{1\%}$ 540 në 422 nm në kloroform $E_{1\ cm}^{1\%}$ 300 në 652 nm në kloroform
Përshkrimi	Dyll i ngurtë që varion në ngjyrë nga jeshile blu në jeshile të erret në varësi të materialit fillestar.
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në kloroform në 422 nm dhe në 652 nm
Pastërtia	

Mbetjet e tretësave	Aceton Keton metil etili Metanol Etanol Propan-2-ol Hekzan } Jo më shumë se 50 mg/kg vetëm ose të kombinuara Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Jone bakri	Jo më shumë se 200 mg/kg
Bakër i përgjithshëm	Jo më shumë se 8,0 % e totalit të feofitinave të bakrit

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 141 (ii) KOMPLEKSET E BAKRIT TË KLOROFILEVE

Sinonimet	Klorofilinë bakri natriumi; Klorofilinë bakri kaliumi; CI Jeshile Natyrale 5
Përkufizimi	Kripërat alkaline të klorofilës së bakrit përftohen nga shtimi i bakrit në një produkt të përftuar nga sapunifikimi i ekstraktit me tretës të shtameve natyrore të materialeve të bimëve të ngrënshme, barit, jonxhës dhe hithrave. Sapunifikimi largon grupet estere të metilit dhe fitolit dhe mundet pjesërisht të çajë unazën e ciklopentenilit. Pas shtimit të bakrit në klorofilat e pastruara, grupet acide janë neutralizuar për të formuar kripërat e kaliumit dhe/ose natriumit. Vetëm tretësit e mëposhtëm mund të përdoren për ekstraktim: aceton, keton metil etili, diklormetan, dioksidi i karbonit, metanol, etanol, propan-2-ol dhe hekszan.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75815
Einecs	
Emri kimik	Principet ngjyruese kryesore janë: 3-(10-Karboksilat-4-etil-1,3,5,8-tetrametil-9-oxo-2-vinilforbin-7-yl) propionat, kompleks bakri (Klorofil Bakri a) Dhe 3-(10-Karboksilat-4-etil-3-formil-1,5,8-trimetil-9-okso-2-vinil forbin-7-yl)propionat, kompleks bakri (Klorofil Bakri b)
Formula kimike	Klorofilin bakri a (forma acide): $C_{34}H_{32}Cu\ N_4O_5$ Klorofilin bakri b (forma acide): $C_{34}H_{30}Cu\ N_4O_6$
Pesha molekulare	Klorofilin bakri a: 640,20 Klorofilin bakri b: 654,18 Secila mund te rritet me 18 dalton nqs unaza ciklopentenilit është çarë.
Analiza	Përmbajtja totale e Klorofilave është jo më pak se 95% në mostër të tharë në 100^0 C për 1 orë. $E_{1\ cm}^{1\%}$ 565 në 405 nm në bufer ujor fosfati në pH 7.5 $E_{1\ cm}^{1\%}$ 145 në 630 nm në bufer ujor fosfati në pH 7.5
Përshkrimi	Pudër jeshile e errët në blu/e zezë
Identifikimi	

Spektrometrik	Maksimumi në bufer ujor fosfati në pH 7.5 në 405 nm dhe në 630 nm
Pastërtia	
Mbetjet e tretësve	Aceton Metil etil keton Metanol Etanol Propan-2-ol Hekzan } Jo më shumë se 50 mg/kg vetëm ose të kombinuara Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Jone bakr	Jo më shumë se 200 mg/kg
Bakër i përgjithshëm	Jo më shumë se 8,0 % e totalit të feofitinave të bakrit

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 142 JESHILE S

Sinonimet	CI Ushqim Jeshil 4, Jeshile e Shkëlqyeshme BS
Përkufizimi	Jeshile S përbëhet në thelb nga natriumi N-[4-(dimetilamin)fenil] 2-hidroksi-3,6-disulfo-1-naftalenil)metilen]-2,5-ciklohekzadien-1-yliden]-N-metilmetanamin dhe në lëndë ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe /ose sulfate natriumi dhe/ose sulfat kalciumi si komponentë kryesorë të pangjyrosur. Jeshile S është një kripë natriumi. Kripa e kalciumit dhe kaliumit është gjithashtu e lejuar.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	44090
Einecs	221-409-2
Emri kimik	Natrium N-[4-[[4-(dimetilamin)fenil](2-hidroksi-3,6-disulfo-1-naftalin)-metilen]2,5-ciklohekzadien-1-yliden]-N-metilmetanamin; Natrium 5-[4-dimetilamin-α-(4-dimetiliminociklohexa-2,5-dienylidene) benzyl]-6-hydroxy-7-sulfonato-naphthalene-2-sulfonate (emri kimik alternativ).
Formula kimike	$C_{27}H_{25}N_2NaO_7S_2$
Pesha molekulare	576,63
Analiza	Përmban jo më pak se 80% të lëndës ngjyruese totale të llogaritur si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 1720 në 632 nm në tretësirë ujore
Përshkrimi Pamja e tretësirës ujore	Pluhur ose Pluhur blu i errët ose jeshile e errët
Identifikimi	
Spektrometrik	Maksimumi në ujë në 632 nm
Pastërtia	
Lëndët e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0.2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 1.0%

Komponime organike të tjera nga lëndët ngjyruese	
4,4′-bis (dimetilamino) – alkool benzidril	Jo më shumë se 0.1%
4,4′-bis (dimetilamino) - benzofenon	Jo më shumë se 0.1%
3-hidroxinaftalen-2,7-acid disulfonik	Jo më shumë se 0.2%
Bazë Leuko	Jo më shumë se 5,0 %
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0.01% (e llogaritur si anilinë)
Lëndë të ekstraktueshme në eter	Jo më shumë se 0.2% nën kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 150a KARAMEL I HAPUR

Sinonimet	Karamel kaustik
Përkufizimi	Karameli i thjeshtë është përgatitur nga trajtimi i kontrolluar në të nxehtë i karbohidrateve (ëmbëlsues ushqimorë të kategorisë ushqimore të disponueshme në treg, të cilët janë monomerët glukozë dhe fruktozë dhe/ose polimere prej saj, p.sh. shurupe glukoze, saharozë dhe/ose shurupe inverte, dhe dekstrozë).). Për të nxitur karamelizimin, acidet, alkalet dhe kripërat mund të përdoren, me përjashtim të komponimeve të amonit dhe sulfiteve.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	232-435-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ose lëndë të ngurta kafe e errët në të zezë
Identifikimi	
Pastërtia	
Ngjyra e lidhur nga celuloza DEAE	Jo më shumë se 50%
Ngjyra e lidhur nga fosforil celuloza	Jo më shumë se 50%
Intensiteti i ngjyrës ([1])	0,01 – 0,12
Azoti total	Jo më shumë se 0.1%
Squfuri total	Jo më shumë se 0.2%
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg

Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

(1) Intensiteti i ngjyrës përcaktohet si absorbimi i një solucioni 0,1 % (w/v) të lëndëve të ngurta me ngjyrë karamel në ujë në një qelizë 1 cm në 610 nm.

E 150b KARAMELI I SULFITIT KAUSTIK

Sinonimet	
Përkufizimi	Karameli i sulfitit kaustik përgatitet nga trajtimi i kontrolluar i nxehtësisë të karbohidrateve ((ëmbëlsuesit ushqimorë të disponueshëm në treg, të cilët janë monomerët e glukozës dhe fruktozës dhe/ose polimeret e tyre, p.sh. shurupet e glukozës, saharoza dhe/ose shurupet e përmbysura dhe dekstroza) me ose pa acide ose alkale, në prania e komponimeve sulfite (acidi sulfurik, sulfit kaliumi, bisulfit kaliumi, sulfit natriumi dhe bisulfit natriumi); nuk përdoren komponime të amonit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	232-435-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ose lëndë të ngurta kafe e errët në të zezë
Identifikimi	
Pastërtia	
Ngjyra e lidhur nga celuloza DEAE	Më shumë se 50%
Intensiteti i ngjyrës ([1])	0,05 – 0,13
Azoti total	Jo më shumë se 0.3% ([2])
Dioksid squfuri	Jo më shumë se 0.2% ([2])
Squfur total	0,3 – 3,5 % ([2])
Squfuri i lidhur nga celuloza DEAE	Më shumë se 40%
Raporti i absorbimit të ngjyrës i lidhur nga celuloza DEAE	19 - 34
Raporti i përthithjes (A280/560)	Më i madh se 50
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 150c KARAMELI I AMMONIAKUT

Sinonimet	

Përkufizimi	Karameli i amoniakut përgatitet nga trajtimi termik i kontrolluar i karbohidrateve (ëmbëlsues ushqimor të disponueshëm në treg, të cilët janë monomerët e glukozës dhe fruktozës dhe/ose polimeret e tyre, p.sh. shurupe glukoze, saharozë dhe/ose shurupe inverte dhe dekstrozë) me ose pa acide ose alkale, në prani të komponimeve të amonit (hidroksid amoniumi, karbonat amonit, hidrogjen karbonat amonit dhe fosfat amonit); nuk përdoren komponime sulfite.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	232-435-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ose lëndë të ngurta kafe e errët në të zezë
Identifikimi	
Pastërtia	
Ngjyra e lidhur nga celuloza DEAE	Jo më shumë se 50%
Ngjyra e lidhur nga celuloza fosforil	Më shumë se 50%
Intensiteti i ngjyrës ([1])	0,08 – 0,36
Azoti amoniakal	Jo më shumë se 0.3% ([2])
Metilimidazol-4	Jo më shumë se 200 mg/kg ([2])
2-acetyl-4-tetrahydroxy-butilimidazol	Jo më shumë se 10 mg/kg([2])
Squfur total	Jo më shumë se 0,2% ([2])
Azot total	0,7 – 3,3 % ([2])
Raporti i absorbimit të ngjyrës i lidhur nga fosforil celuloza	13-35
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 150d KARAMELI I SULFIT AMONIAKUT

Sinonimet	
Përkufizimi	Karameli i sulfit amoniakut përgatitet nga trajtimi termik i kontrolluar i karbohidrateve (ëmbëlsuesit ushqimorë të disponueshëm në treg, të cilët janë monomerët e glukozës dhe fruktozës dhe/ose polimeret e tyre (p.sh. shurupet e glukozës, saharoza dhe/ose shurupet e përmbysura dhe dekstroza) me ose pa acide ose alkale në prani të dy komponimeve të sulfitit dhe të amonit (acidi sulfurik, sulfit kaliumi, bisulfit kaliumi, sulfit natriumi, bisulfit natriumi, hidroksid amoni, karbonat amonit, karbonat hidrogjen

	amonit, fosfat amoni, sulfat amoni, sulfit amoni dhe sulfit hidrogjeni amoni).
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	232-435-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ose lëndë të ngurta kafe e errët në të zezë
Identifikimi	
Pastërtia	
Ngjyra e lidhur nga celuloza DEAE	Më shumë se 50%
Intensiteti i ngjyrës ([1])	0,10 – 0,60
Azoti amoniakal	Jo më shumë se 0.6% ([2])
Dioksid squfuri	Jo më shumë se 0,2% ([2])
Metilimidazol-4	Jo më shumë se 250 mg/kg ([2])
Azot total	0,3 – 1,7% ([2])
Squfur total	0,8 – 2,5% ([2])
Raporti azot/squfur i precipitatit të alkoolit	0,7 – 2,7
Raporti i absorbimit të precipitatit të alkoolit ([3])	8 - 14
Raporti i përthithjes ($A_{280/560}$)	Jo më shumë se 50
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmiumi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 151 E ZEZË E SHKËLQYESHME PN

Sinonimet	CI Ushqimi i Zi 1
Përkufizimi	E zezë e shkëlqyeshme PN përbëhet në thelb nga tetrasodium-4-acetamido-5- hidroksi-6-[7-sulfonato-4-(4-sulfonatofenilazo)-1-naftilazo] naftalin-1,7-disulfonat dhe lëndët ngjyruese shtesë bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat natriumi si komponentët kryesorë të pangjyrosur. E zezë e shkëlqyeshme PN nënkupton kripë natriumi. Gjithashtu lejohen kripërat e kalciumit dhe kaliumit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	28440
Einecs	219-746-5
Emri kimik	Tetranatrium 4-acetamido-5-hidroksi-6-[7-sulfonato-4-(4-sulfonatop-henilazo)-1-naftilazo] naftalen-1,7-disulfonat

Formula kimike	$C_{28}H_{17}N_5Na_4O_{14}S_4$
Pesha molekulare	867,69
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 80% e lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi $E_{1\ cm}^{1\%}$ 530 në rreth. 570 nm në tretësirë
Përshkrimi	Pluhur ose kokrrizore të zeza
Pamja e tretësirës ujore	E zezë-kaltërosh
Identifikimi Spektometrik	Maksimumi në ujë në rreth 570 nm
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 4% (shprehur në përmbajtjen e ngjyrës)
Përbërjet organike përveç lëndëve ngjyruese: acid disulfonik 4-acetamido-5-hidroksinaftalen 1,7 acid disulfonik 4-amino-5-hidroksinaftalen-1,7- Acid sulfonik- 2 aminonaftalen-8 (acidi benzensulfonik) 4,4-diazoaminodi	Totali jo më shumë se 0.8%
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0,01 % (llogaritur si anilinë)
Lëndë e nxjerrë me eter	Jo më shumë se 0,2 % nën kushte neutrale
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripërat e shkrira të aluminit të kësaj ngjyre.

E 153 KARBON BIMOR

Sinonimet	E zezë vegjetale
Përkufizimi	Karboni aktiv vegjetal prodhohet nga karbonizimi i materiait bimor si druri, mbetje celuloze, torfë dhe kokosi dhe lëvozhga të tjera. Karboni aktiv i prodhuar në këtë mënyrë bluhet nga një mulli me rul dhe Pluhuri që rezulton nga karboni aktiv trajtohet nga një ciklon. Fraksioni i imët 40800n nga cikloni pastrohet duke u larë me acid klorhidrik, neutralizohet dhe pastaj thahet. Produkti që rezulton është ai që njihet tradicionalisht si e zezë

	vegjetale. Produktet me një fuqi ngjyruese më të lartë prodhohen nga fraksioni i imët me një trajtim të mëtejshëm me ciklon ose me bluarje shtesë, që pasohet nga larja me acid, neutralizimi dhe tharja. Ai përbëhet kryesisht nga karboni i ndarë imët.. Mund të përmbajë sasia të vogla azoti, hidrogjeni dhe oksigjeni. Mund të ketë pak lagështi, që thithet në produkt pas prodhimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	77266
Einecs	231-153-3
Emri kimik	Karbon
Formula kimike	C
Pesha molekulare	12,01
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % e karbonit e llogaritur në bazë anhidrike dhe bazë pa hi
Humbja ose tharja	Jo më shumë se 12 % (120 °C 4 orë)
Përshkrimi	Pluhur i zi, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe tretës organikë
Djegia	Kur nxehet deri në skuqje, digjet ngadalë pa flakë
Pastërtia	
Hi (Total)	Jo më shumë se 4,0 % (temperatura e ndezjes: 625 °C)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Hidrokarburet aromatike policiklike	Benzo(a)piren më pak se 50 µg/kg në ekstraktin e përftuar nga ekstraktimi i 1g të produktit me 10 g cikloheksan të pastër në ekstraktim të vazhdueshëm.
Lëndë e tretshme në alkal	Filtrati përftohet duke zier 2 g të mostrës me 20 ml N hidroksidi i natriumit dhe filtrimi duhet të jetë pa ngjyrë.

E 155 KAFE HT

Sinonimet	CI Ushqim Kaf 3
Përkufizimi	HT kafe përbëhet para së gjithash nga dinatriumi 4,4-(2,4-dihidroksi-5-hidroksimetil-1,3-fenilen bisazo) di (naftalen-1-sulfonat) dhe lëndët ngjyruese ndihmëse bashkë me klorur natriumi dhe/ose sulfat si përbërës principal të pangjyrosur. HT kafe përshkruhet si kripë natriumi. Kriprat e kalciumit kaliumit janë gjithashtu të lejuara.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	20285
Einecs	224-924-0
Emri kimik	Dinatriumi 4,4'-(2,4-dihidroksi-5-hidroksimetil-1,3-fenilen bisazo)di (naftalen-1-sulfonat)
Formula kimike	$C_{27}H_{18}N_4Na_2O_9S_2$
Pesha molekulare	652,57

Analiza	Përmbajtja jo më pak se 70% e lëndëve ngjyruese totale të llogaritura si kripë natriumi. $E_{1\ cm}^{1\%}$ 403 në rreth. 460 nm në tretësirë ujore në pH 7
Përshkrimi Pamja e tretësirës ujore	Kokrizore ose pluhur të kuqerremta në kafe Kafe
Identifikimi Spektometrik	 Maksimumi në ujë me pH 7 në rreth. 460 nm
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Lëndët ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 10 %
Përbërjet organike përveç lëndëve ngjyruese: Acid sulfonik 4-aminonaftalen-1 Aminat aromatike parësore të pasulfonuara Lëndë e nxjerrë me eter	 Jo më shumë se 0,7 % Jo më shumë se 0,01 % (llogaritur si anilinë) Jo më shumë se 0,2% në tretësirë me pH 7
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 160 a (i) BETA-KAROTEN

Sinonimet	CI Ushqim Portokalli 5
Përkufizimi	Këto specifikime zbatohen kryesisht për të gjithë izomerët trans beta-karoten së bashku me sasi të vogla të karotenoideve të tjera. Preparatet e holluara dhe të stabilizuara mund të kenë raporte të ndryshme izomere trans-cis.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	40800
Einecs	230-636-6
Emri kimik	Beta-karoten; beta, beta-karoten
Formula kimike	$C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	536,88
Analiza	Jo më pak se 96% e lëndëve ngjyruese totale (të shprehura si beta-karoten).

	$E_{1\ cm}^{1\%}$ 2500 në rreth. 440 nm në tretësirë ujore deri në 457 nm në cikloheksan
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur kristalor i kuq - i kuq në kafe
Identifikimi Spektometrik	 Maksimumi në cikloheksan në 453 nm deri në 456 nm
Pastërtia	
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Lëndët ngjyruese shtesë	Karotenoidet përveç beta-karotenit: jo më shumë se 3,0 % e totalit të lëndëve ngjyruuese
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 160 a (ii) KAROTENET E BIMËVE

Sinonimet	CI Ushqim Portokalli 5
Përkufizimi	Karotenet e bimëve përftohen nga ekstraktimi me solvent i shtameve të bimëve të ngrënshme, karrotave, vajrave bimore, barit, jonxhës (luzernit) dhe hithrës. Parimi kryesor i ngjyrosjes përbëhet nga karotenoidet prej të cilave beta-karotina përbën pjesën më të madhe. Alfa, gama-karoten dhe pigmente të tjera mund të jenë të pranishme. Përveç pigmenteve me ngjyra, kjo substancë mund të përmbajë vajra, yndyrna dhe dyllë të natyrshëm në materialin burimor. Në ekstraktim mund të përdoren vetëm tretësit e mëposhtëm: aceton, keton metil etil, metanol, etanol, propan-2-ol, heksan (1), diklormetan dhe dioksid karboni.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75130
Einecs	230-636-6
Emri kimik	
Formula kimike	Beta-karoten: $C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	Beta-karoten: 536,88
Analiza	Përmbajtja e karoteneve (e llogaritur si beta-karoten) është jo më pak se 5%. Për produktet e përftuara nga ekstraktimi i vajrave bimore: jo më pak se 0,2 % në yndyrnat e ngrënshme. $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2500 në rreth. 440 nm deri në 457 nm në cikloheksan
Përshkrimi	
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në cikloheksan në 440 nm deri në 457 nm dhe 470 nm në 486 nm
Pastërtia	

Mbetjet e tretësve	Aceton Keton metil etil Metanol Propan-2-ol Heksan Etanol	Jo më shumë se 50 mg/kg, të vetme ose të kombinuara
	Diklorometan	Jo më shumë se 10 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg	

E 160 a (iii) BETA-KAROTEN NGA Blakeslea trispora

Sinonimet	CI Ushqim Portokalli 5
Përkufizimi	Përftuar nga një proces fermentimi duke përdorur një kulturë të përzierë të dy llojeve të çiftëzimit seksual (+) dhe (–) të shtameve të kërpudhave *Blakeslea trispora.* Beta-karoteni ekstraktohet nga biomasa me acetat etili ose acetat izobutili pasuar nga propan-2-ol dhe i kristalizuar. Produkti i kristalizuar përbëhet kryesisht nga trans beta-karoteni. Për shkak të procesit natyral afërsisht 3% e produktit përbëhet nga karotenoidë të përzier, i cili është specifik për produktin.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	40800
Einecs	230-636-6
Emri kimik	Beta-karoten; beta, beta-karoten
Formula kimike	$C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	536,88
Analiza	Jo më pak se 96% e lëndëve ngjyruese totale (të shprehura si beta-karoten) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2500 në rreth. 440 nm deri në 457 nm në cikloheksan
Përshkrimi	Kristale ose pluhur kristalor i kuq, kaf në të kuq ose lejla në vjollcë (ngjyra ndryshon sipas tretësit ekstraktues të përdorur dhe kushteve e kristalizimit)
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në cikloheksan në 453 nm deri në 456 nm
Pastërtia	

Mbetjet e tretësve	Acetat etili } Jo më shumë se 0,8% veçmas ose i kombinuar Etanol } Acetat izobutili: Jo më shumë se 1,0 % Propan-2-ol: Jo më shumë se 0,1 %
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2%
Lëndët ngjyruese shtesë	Karotenoidet përveç beta-karotenit: jo më shumë se 3,0 % e lëndëve ngjyruese totale
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteri mikrobiologjik	
Myqet	Jo më shumë se 100 koloni për gramë
Majatë	Jo më shumë se 100 koloni për gramë
Salmonella spp	Mungon në 25 g
Escherichia coli	Mungon në 5 g

E 160 a (iv) KAROTENET E ALGAVE

Sinonimet	CI Ushqim Portokalli 5
Përkufizimi	Karotenet e përziera mund të prodhohen gjithashtu nga shtamet e algave *Dunaliella salina*. Beta-karoteni ekstraktohet duke përdorur vaj esencial. Përgatitja është një suspension 20 deri në 30% në vaj ushqimor. Raporti i izomerëve trans-cis është në intervalin nga 50/50 deri në 71/29. Parimi kryesor i ngjyrosjes përbëhet nga karotenoidet, pjesa më e madhe e të cilave është beta-karotina. Mund të jenë të pranishme alfa-karoteni, luteina, anthina zeax dhe beta-kriptoksantina. Përveç pigmenteve te ngjyrave, kjo substancë mund të përmbajë vajra, yndyrna dhe dyllë në mënyrë natyrale që ndodhen në materialin burimor.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75130
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	Beta-Karoten: $C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	Beta-Karoten: 536,88
Analiza	Përmbajtja e karoteneve (e llogaritur si beta-karoten) është jo më pak se 20% $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2500 në rreth. 440 nm deri në 457 nm në cikloheksan
Përshkrimi	

Identifikimi Spektometrik	Maksimumi në cikloheksan në 440 nm deri në 457 nm dhe 474 nm në 486 nm
Pastërtia	
Tokoferolet natyrale në vaj ushqimor	Jo më shumë se 0,3%
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 160 b (i) ANNATTO BIXIN

(I) BIKSINË E EKSTRAKTUAR NGA TRETËS

Sinonimet	Annatto B, Orlean, Terre orellana, L. portokalli, CI Portokalli Natyrale 4
Përkufizimi	Biksina e ekstraktuar nga solventi përftohet nga ekstraktimi i pjesës së jashtme të veshjes së farave të pemës annatto (*Bixa orellana L.*) me një ose më shumë nga solventët e mëposhtëm: aceton, metanol, heksan, etanol, alkool izopropil, acetat etilik, alkool alkalik ose dioksid karboni superkritik. Tretësira e përftuar mund të acidifikohet, e pasuruar nga heqja e solventit, tharja dhe bluarja. Biksina e ekstraktuar nga tretësi përmban disa përbërës me ngjyrë; Parimi kryesor i ngjyrosjes është cis-bixin, një parim i vogël i ngjyrosjes është trans-biksin; Produktet e degradimit termik të biksinës mund të jenë gjithashtu të pranishme si rezultat i përpunimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75120
Einecs	230-248-7
Emri kimik	cis-Biksin: Metil (9-cis)-hidrogjen-6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotendioat
Formula kimike	cis-Biksin: $C_{25}H_{30}O_4$
Pesha molekulare	394,5
Analiza	Jo më pak se 85% lëndës ngjyruese (e shprehur si biksinë) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 3090 në rreth. 487 nm deri në tetrahidrofuran dhe aceton
Përshkrimi	Pluhur kuqe-kaf i errët në të kuqe-vjollcë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Spektometrik	Mostra në aceton tregon maksimumin e thithjes në rreth 425,457 dhe 487 nm
Pastërtia	
Norbiksinë	Jo më shumë se 5% e lëndëve ngjyruese totale

Tretësit e mbetur	Acetoni: Jo më shumë se 30 mg/kg Metanol: Jo më shumë se 50 mg/kg Heksan: Jo më shumë se 25 mg/kg Etanol: Alkool izopropil: jo më shumë se 50 mg/kg, Acetat etili: të vetme ose të kombinuara
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmiumi	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

(II) BIKSINË E PËRPUNUAR-UJORE

Sinonimet	Annatto B, Orlean, Terre orellana, L. portokalli, CI Portokalli Natyrale 4
Përkufizimi	Biksina e përpunuar ujore përgatitet nga ekstraktimi i veshjes së jashtme të farave të pemës anatto (*Bixa orellana L.*) duke gërryer farat në prani të ujit të ftohtë, pak alkalin. Tretësira e përftuar acidifikohet për të precipituar biksinën e cila më pas filtrohet, thahet dhe bluhet. Biksina e përpunuar në ujë përmban disa përbërës me ngjyrë; parimi kryesor i ngjyrosjes është cis-bixin, një parim i vogël ngjyrosës është trans-bixin; Produktet e degradimit termik të biksinës mund të jenë gjithashtu të pranishme si rezultat i përpunimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75120
Einecs	230-248-7
Emri kimik	Cis-Biksinë: Metil (9-cis)-hidrogjen-6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioate
Formula kimike	cis-Biksinë: $C_{25}H_{30}O_4$
Pesha molekulare	394,5
Analiza	Jo më pak se 25% lëndë ngjyruese (e shprehur si biksinë) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 3090 në rreth. 487 nm në tetrahidrofuran dhe aceton
Përshkrimi	Pluhur i kuq i errët - kafe në të kuqe-vjollcë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Spektometrik	Mostra në aceton tregon maksimumin e thithjes në rreth 425, 457 dhe 487 nm
Pastërtia	
Norbiksinë	Jo më shumë se 7% të lëndëve ngjyruese totale
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg

Plumb	Jo më shumë se 1mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

E 160 b (ii) ANNATTO NORBIKSIN
(I) NORBIKSINË E EKSTRAKTUAR NGA TRETËS

Sinonimet	Annatto B, Orlean, Terre orellana, L. portokalli, CI Portokalli Natyrale 4
Përkufizimi	Norbiksina e ekstraktuar me tretës përftohet nga veshja e jashtme e farave të pemës anatto (*Bixa orellana L.*) duke i larë me një ose më shumë nga tretësit e mëposhtëm ushqimor: aceton, metanol, heksan, etanol, alkool izopropil, acetat etilik, alkool alkalik ose dioksid karboni superkritik dhe më pas nga largimi i tretësit, kristalizimi dhe tharja. Një solucion bazik shtohet në Pluhurin e përftuar si më sipër, i cili më pas ngrohet për të hidrolizuar lëndën ngjyruese dhe ftohet. Tretësira ujore filtrohet dhe acidifikohet për të precipituar norbiksinën. Precipitati filtrohet, lahet, thahet dhe bluhet për të dhënë Pluhur të grimcuar. Norbiksina e ekstraktuar nga tretësi përmban disa përbërës me ngjyrë; parimi kryesor i ngjyrosjes është *cis*-norbiksinë, një parim i vogël ngjyrues është *trans*-norbiksinë; Produktet e degradimit termik të norbiksinës mund të jenë gjithashtu të pranishme si rezultat i përpunimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75120
Einecs	230-810-8
Emri kimik	cis-Norbiksinë: 6,6'-Diapo-Ψ,Ψ-acid karotenoid cis-Norbiksinë kripë dikaliumi: Dikalium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat cis-Norbiksinë kripë dinatirumi: Dinatrium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat
Formula kimike	*cis*-Norbiksinë: $C_{24}H_{28}O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dikaliumi: $C_{24}H_{26}K_2O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dinatriumi: $C_{24}H_{26}Na_2O_4$
Pesha molekulare	380,5 (acid), 456,7 (kripë dikaliumi), 424,5 (kripë dinatriumi)
Analiza	Jo më pak se 85% lëndë ngjyruese (e shprehur si norbiksinë) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2870 në rreth. 482 nm në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi
Përshkrimi	Pluhur i kuq i errët-kaf në të kuqe-vjollcë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë alkalin, pak i tretshëm në etanol
Spektometrik	Mostra në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi tregon maksimumin e thithjes në rreth 453 nm dhe 482 nm
Pastërtia	

Tretësit e mbetur	Aceton: Jo më shumë se 30 mg/kg Metanol: Jo më shumë se 50 mg/kg Heksan: Jo më shumë se 25 mg/kg Etanol: Alkool izopropil: jo më shumë se 50 mg/kg, të vetme ose të kombinuara Acetat etili:
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

(II) NORBIKSINË E PËRPUNUAR ME ALKAL, PRECIPITUAR ME ACID

Sinonimet	Annatto B, Orlean, Terre orellana, L. portokalli, CI Portokalli Natyrale 4
Përkufizimi	Norbiksina e përpunuar me baza (precipituar me acid) përgatitet nga ekstraktimi i veshjes së jashtme të farave të pemës annatto (*Bixa orellana L.*) me tretësirë ujore alkaline. Biksina hidrolizohet në norbiksinë në tretësirë të nxehtë alkaline dhe acidifikohet për të precipituar norbiksinën. Precipitati filtrohet, thahet dhe bluhet për të dhënë Pluhur të grimcuar. Norbiksina e përpunuar me bazë përmban disa përbërës me ngjyrë; parimi kryesor i ngjyrosjes është *cis*-norbiksina, një parim i vogël ngjyrosjeje është *trans*-norbiksina; produktet e degradimit termik të norbiksinës gjithashtu mund të jenë të pranishme si rezultat i përpunimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75120
Einecs	208-810-8
Emri kimik	cis-Norbiksinë: 6,6'-Diapo-Ψ,Ψ-acid karotenedioik cis-Norbiksinë kripë dikaliumi: Dikalium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat cis-Norbiksinë kripë dinatriumi: Dinatrium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat
Formula kimike	*cis*-Norbiksinë: $C_{24}H_{28}O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dikaliumi: $C_{24}H_{26}K_2O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dinatriumi: $C_{24}H_{26}Na_2O_4$
Pesha molekulare	380,5 (acid), 456,7 (kripë dikaliumi), 424,5 (kripë dinatriumi)
Analiza	Jo më pak se 35% lëndë ngjyruese (e shprehur si norbiksinë) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2870 në rreth. 482 nm në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi
Përshkrimi	Pluhur i kuq-kaf i errët në të kuq-vjollcë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë alkalin, pak i tretshëm në etanol

Spektometrik	Mostra në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi tregon maksimumin e thithjes në rreth 453 nm dhe 482 nm
Pastërtia	
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

(III) NORBIKSINË E PËRPUNUAR ME TRETËSIRË ALKALINE, E PAPRECIPITUAR ME ACID

Sinonimet	Annatto B, Orlean, Terre orellana, L. portokalli, CI Portokalli Natyrale 4
Përkufizimi	Norbiksina e përpunuar me alkal (jo e precipituar me acid) përgatitet nga ekstraktimi e veshjes së jashtme të farave të pemës anatto (*Bixa orellana L.)* me tretësirë ujore alkaline. Biksina hidrolizohet në norbiksinë në tretësirë alkaline të nxehtë. Precipitati filtrohet, thahet dhe bluhet për të dhënë Pluhur të grimcuar. Ekstraktet përmbajnë kryesisht kripë kaliumi ose natriumi të norbiksinës si lëndë kryesore ngjyruese. Norbiksina e përpunuar me bazë (jo e precipituar me acid) përmban disa komponentë me ngjyrë; Parimi kryesor i ngjyrosjes është *cis*-norbiksina, një parim i vogël ngjyrosjeje është *trans*-norbiksina; Produktet e degradimit termik të norbiksinës mund të jenë gjithashtu të pranishme si rezultat i përpunimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75120
Einecs	208-810-8
Emri kimik	cis-Norbiksinë: 6,6'-Diapo-Ψ,Ψ-acid karotenedioik cis-Norbiksinë kripë dikaliumi: Dikalium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat cis-Norbiksinë kripë dinatriumi: Dinatrium 6,6'-diapo-Ψ,Ψ-karotenedioat
Formula kimike	*cis*-Norbiksinë: $C_{24}H_{28}O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dikaliumi: $C_{24}H_{26}K_2O_4$ *cis*-Norbiksinë kripë dinatriumi: $C_{24}H_{26}Na_2O_4$
Pesha molekulare	380,5 (acid), 456,7 (kripë dikaliumi), 424,5 (kripë dinatriumi)
Analiza	Jo më pak se 15% lëndë ngjyruese (e shprehur si norbiksinë) $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2870 në rreth. 482 nm në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi
Përshkrimi	Pluhur i kuq-kaf i errët në i kuq-vjollcë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë alkalin, pak i tretshëm në etanol
Spektometrik	Mostra në 0,5% tretësirë hidroksid kaliumi tregon maksimumin e thithjes në rreth 453 nm dhe 482 nm

Pastërtia	
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

E 160 c EKTRAKTI I PAPRIKËS, KAPSANTINËS, KAPSORUBINËS

Sinonimet	Paprika Oleoresin
Përkufizimi	Ekstrakti i paprikës përftohet nga ekstraktimi me tretës i shtameve të paprikës, e cila përbëhet nga bishtaja e frutave të bluara, me ose pa fara, të *Capsicum annuum L.*, dhe përmban përbërësin ngjyrues kryesor të kësaj erëze. Përbërësit ngjyrues kryesorë janë kapsantina dhe kapsorubina. Një shumëllojshmëri e gjerë komponimesh të tjera ngjyruese duhet janë të pranishme. Në ekstraktim mund të përdoren vetëm tretësit e mëposhtëm: metanol, etanol, aceton, heksan, diklormetan, etil acetat, propan-2-ol dhe dioksid karboni.
Nr. i Indeksit të Ngjyrës	
Einecs	Kapsantina: 207-364-1, kapsorubia: 207-425-2
Emri kimik	Kapsantina: (3R, 3'S, 5'R)-3,3-dihidroksi-β,κ-karoten-6-një Kapsorubina: (3R, 3'S, 5R, 5R')-3,3'-dihidroksi-κ,κ-karoten-6,6'-dione
Formula kimike	Kapsantina: $C_{40}H_{56}O_3$ Kapsorubina: $C_{40}H_{56}O_4$
Pesha molekulare	Kapsanthin: 584,85 Kapsorubin: 600,85
Analiza	Ekstrakti i paprikës: përmban jo më pak se 7,0% karotenoide Kapsantinë/kapsorubinë: jo më pak se 30 % e totalit të karotenoideve $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2100 në rreth. 462 nm në aceton
Përshkrimi	Lëng viskoz me ngjyrë të kuqe të errët
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në aceton në rreth. 462 nm
Reagimi me ngjyrat	Ngjyra blu e thellë prodhohet duke shtuar një pikë acid sulfurik në një pikë të mostrës në 2-3 pika kloroform
Pastërtia	

Mbetjet e tretësve	Acetat etili Metanol Etanol Aceton Hekzan Propan-2-ol	Jo më shumë se 50 mg/kg, vetë ose i kombinuar
	Diklormetan	jo më shumë se 10 mg/kg
Kapsaicina	Jo më shumë se 250 mg/kg	
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg	
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg	
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg	
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg	

E 160 d LIKOPEN
(i) LIKOPENI SINTETIK

Sinonimet	Likopen nga sinteza kimike
Përkufizimi	Likopeni sintetik është një përzierje e izomereve gjeometrike të likopeneve dhe prodhohet nga kondensimi Wittig i ndërmjetësve sintetikë që përdoren zakonisht në prodhimin e karotenoideve të tjera të përdorura në ushqim. Likopeni sintetik përbëhet kryesisht nga likopen-tërësisht-*trans* bashkë me likopen-5-*cis* dhe sasi të vogla të izomerëve të tjerë. Preparatet komerciale të likopenit të destinuara për përdorim në ushqime janë formuluar si suspensione në vajra ushqimorë ose Pluhur të shpërndarë në ujë ose të tretshëm në ujë.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75125
Einecs	207-949-1
Emri kimik	ψ,ψ-karoten, likopen-tërësisht-*trans*, (tërësisht-E)-likopen, (tërësisht-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktametil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-dotriacontatridecaene
Formula kimike	$C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	536,85
Analiza	Jo më pak se 96% likopene totale (jo më pak se 70% likopen tërësisht *trans*) $E_{1\ cm}^{1\%}$ në 465-475 nm në hekzan (për 100% likopen tërësisht-*trans* të pastër)

Përshkrimi	Pluhur kristalor i kuq
Identifikimi	
Spektometrik	Një tretësirë në heksan tregon maksimumin e thithjes në afërsisht 470 nm
Testi për karotenoidet	Ngjyra e tretësirës së mostrës në aceton zhduket pas shtimit të njëpasnjëshëm të tretësirës të nitritit të natriumit 5% dhe acidit sulfurik 1N
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, lirisht i tretshëm në kloroform
Vetitë e tretësirës 1 % në kloroform	Është e qartë dhe ka ngjyrë të kuqe-portokalli intensive
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes Apo-12'-likopenale Oksidi i trifenilfosfinës Mbetjet e tretësve	Jo më shumë se 0,5% (40°C, 4 orë në 20 mm Hg) Jo më shumë se 0,15% Jo më shumë se 0,01% Metanol jo më shumë se 200 mg/kg Hekzan, Propan-2-ol: Jo më shumë se 10 mg/kg secili. Diklormetan: Jo më shumë se 10 mg/kg (vetëm në preparate komerciale)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

(ii) LIKOPEN NGA DOMATET E KUQE

Sinonimet	E verdhë Natyrale 27
Përkufizimi	Likopeni përftohet nga ekstraktimi me solvent i domateve të kuqe (*Lyco persicon esculentum L.)* me heqjen më pas të solventit. Mund të përdoren vetëm tretësit e mëposhtëm: dioksid karboni, acetat etili, aceton, propan-2-ol, metanol, etanol dhe heksan. Përbërësi kryesor i ngjyrosjes së domateve është likopeni; mund të jenë të pranishme sasi të vogla të pigmenteve të tjera karotenoide. Përveç pigmenteve me ngjyra, produkti mund të përmbajë vaj, yndyrna, dyllë dhe përbërës të shijes që gjenden natyrshëm në domate.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75125
Einecs	207-949-1
Emri kimik	ψ,ψ-karoten, likopen tërësisht-*trans*, (tërësisht-E)-likopen, (tërësisht-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktametil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-dotriacontatridecaene

Formula kimike	$C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	536,85
Analiza	$E_{1\ cm}^{1\%}$ në 465-475 nm në hekzan (për 100% likopene tërësisht-trans të pastra) është 3450. Përmbajtja jo më pak se 5% e lëndëve ngjyruese totale.
Përshkrimi	Lëng viskoz me ngjyrë të kuqe të errët
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në hekzan në 472 nm.
Pastërtia	
Mbetjet e tretësve	Propan-2-ol Hekzan Aceton Etanol Metanol Etilacetat } Jo më shumë se 50 mg/kg, vetëm ose në kombinim.
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 1%
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

(iii) LIKOPEN NGA BLAKESLEA TRISPORA

Sinonimet	E verdhë Natyrale 27
Përkufizimi	Likopeni nga *Blakeslea trispora* ekstraktohet nga biomasa e kërpudhave dhe pastrohet me anë të kristalizimit dhe filtrimit. Ai përbëhet kryesisht nga i gjithë *trans*-likopeni. Ai gjithashtu përmban sasi të vogla të karotenoideve të tjera. Propan-2-ol dhe acetat izobutili janë të vetmit tretës që përdoren në prodhim. Preparatet komerciale të likopenit të destinuara për përdorim në ushqime janë formuluar si suspensione në vajra ushqimorë ose Pluhur i shpërndarë në ujë ose i tretshëm në ujë.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	75125

Einecs	207-949-1
Emri kimik	ψ,ψ-karoten, likopen-tërësisht-*trans*, (tërësisht-E)-likopen, (tërësisht-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktametil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-dotriacontatridecaene
Formula kimike	$C_{40}H_{56}$
Pesha molekulare	536,85
Analiza	Jo më pak se 95% e likopeneve totale dhe jo më pak se 90% likopeneve-tërësisht-*trans* të të gjithë lëndëve ngjyruese. $E_{1\ cm}^{1\%}$ në 465-475 nm në hekzan (për 100% likopene tërësisht-trans të pastra) është 3450.
Përshkrimi	Pluhur kristalor i kuq
Identifikimi	
Spektometrik	Tretësira në hekzan tregon maksimumin e thithjes në afërsisht 470 nm
Testi i karotenoideve	Ngjyra e tretësirës së mostrës në aceton zhduket pas shtimeve të njëpasnjëshme të tretësirës të nitritit të natriumit 5% dhe acidit sulfurik 1N.
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, lirisht i tretshëm në kloroform
Vetitë e tretësirës 1 % në kloroform	Është e qartë dhe ka ngjyrë intensive të kuqe-portokalli.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes Karotenoide të tjera Mbetjet e tretësve	Jo më shumë se 0,5% (40°C, 4 orë në 20mm Hg) Jo më shumë se 5% Propan-2-ol: jo më shumë se 0,1 % Acetat Izobutili: jo më shumë se 1,0% Diklormetan: jo më shumë se 10 mg/kg (vetëm në preparate komerciale)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,3%
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 160 e BETA-APO-8′ -KAROTENAL (C30)

Sinonimet	CI Portokalli ushqimi6
Përkufizimi	Këto specifikime zbatohen kryesisht për të gjithë *trans*-izomeret e β-apo-8'-karotenal bashkë me sasi të vogla të karotenoideve të tjera. Format e holluara dhe të stabilizuara përgatiten nga karotenali-β-apo-8' plotësojnë këto specifikime dhe përfshijnë tretësira ose pezulli të karotenalit ß-apo-8'

	në yndyrna ose vajra ushqimorë, emulsione dhe Pluhura që shpërndahen në ujë. Këto preparate mund të kenë raporte izomere të ndryshme cis/trans.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	40820
Einecs	214-171-6
Emri kimik	Karotenal-β-Apo-8′; karoten-aldehid *trans*-β-Apo-8′
Formula kimike	$C_{30}H_{40}O$
Pesha molekulare	416,65
Analiza	Jo më pak se 96% e totalit të lëndëve ngjyruese. $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2640 në 460-462 nm në ciklohekzan
Përshkrimi	Kristale vjollcë të errët me shkëlqim metalik ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në ciklohekzan në 460-462 nm
Pastërtia	
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Lëndët ngjyruese shtesë	Karotenoidet përveç karotenal-β-apo-8': Jo më shumë se 3,0 % e totalit të lëndëve ngjyruese
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 161 b LUTEINA

Sinonimet	Karotenoide të përziera, Ksantofile
Përkufizimi	Luteina përftohet nga ekstraktimi me solvent i varieteteve të frutave dhe bimëve të ngrënshme, bari, luzerni (jonxhë) dhe *Tagetes erecta*. Përbërësi kryesor i ngjyrosjes përbëhet nga karotenoidet nga të cilat luteina dhe esteret e tij të acideve yndyrore përbëjnë pjesën më të madhe. Do të jenë gjithashtu të pranishme sasi të ndryshme karotenesh. Luteina mund të përmbajë yndyrat, vajrat dhe dyllët që gjenden natyrshëm në materialin bimor. Për ekstraktim mund të përdoren vetëm tretësit e mëposhtëm: metanol, etanol, propan-2-ol, heksan, aceton, keton metil etili dhe dioksid karboni
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	204-840-0
Emri kimik	3,3'-dihidroksi-d-karoten
Formula kimike	$C_{40}H_{56}O_2$

Pesha molekulare	568,88
Analiza	Përmbajtja e totalit të lëndëve ngjyruese jo më pak se 4% e llogaritur si luteinë $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2550 në 455 nm në kloroform/etanol (10 + 90) ose në hekzan/ etanol/aceton (80 + 10 +10)
Përshkrimi	Lëng kaf – i verdhë, i errët
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në kloroform/etanol (1:9) në ca. 445 nm
Pastërtia	
Mbetjet e tretësve	Aceton Keton metil etili Metanol Etanol Propan-2-ol Hekzan } Jo më shumë se 50 mg/kg, vetëm ose në kombinim
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 3 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 161g CANTAKSANTINA

Sinonimet	CI Portokalli për ushqimet 8
Përkufizimi	Këto specifikime zbatohen kryesisht për të gjithë izomerët *trans* të kantaksantinës bashkë, me sasi të vogla të karotenoideve të tjera. Format e holluara dhe të stabilizuara përgatiten nga kantaksantina që plotëson këto specifikime dhe përfshijnë ose suspensione të kantaksantinës në yndyrna ose vajra ushqimorë, emulsione dhe Pluhurat që shpërndahen në ujë. Këto preparate mund të kenë raporte izomeresh të ndryshme cis/trans.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	40850
Einecs	208-187-2
Emri kimik	β-karoten-4,4′-dion; cantaksantinë; 4,4′-diokso-β-karoten
Formula kimike	$C_{40}H_{52}O_2$

Pesha molekulare	564,86
Analiza	Jo më pak se 96 % e totalit të lëndëve ngjyruese (shprehur si kantaksantinë) në rreth. 485 nm në kloroform $E_{1\ cm}^{1\%}$ 2200 në 468-472 nm në cikloheksan në 464-467 nm në eter nafte
Përshkrimi	Kristale ose pluhur kristalor në ngjyrë vjollcë të thellë
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në kloroform në rreth 485 nm Maksimumi në ciklohekzan në 468 - 472 nm Maksimumi në eter petroliumi në 464 - 467 nm
Pastërtia	
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0.1%
Lëndët ngjyruese shtesë	Karotenoidet përveç kantaksantinës: jo më shumë se 5,0 % e totalit të lëndëve ngjyruese
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg /kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 162 PANXHAR I KUQ, BETANINË

Sinonimet	Panxhar i kuq
Përkufizimi	E kuqja e panxharit përftohet nga rrënjët e shtameve të panxharit të kuq (*Beta vulgaris L. var. rubra*) duke shtrydhur panxharin e copëtuar për të formuar lëng të presuar ose si ektrakt ujor ose me ektraktimin e ujit të rrënjëve të copëtuara të panxharit dhe pasurimin e mëvonshëm me lëndë aktive. Ngjyra përbëhet nga pigmente të ndryshme që të gjitha i përkasin klasës betalaine. Përbërësi kryesor i ngjyrosjes përbëhet nga betacianinet (e kuqe), prej të cilave betanina përbën 75-95%. Mund të jenë të pranishme sasi të vogla të betaksantinës (e verdhë) dhe produkteve të degraduara të betalaines (kafe e çelur). Përveç pigmenteve të ngjyrave, lëngu ose ekstrakti përbëhet nga sheqerna, kripëra dhe/ose proteina që gjenden natyrshëm në

	panxharin e kuq. Tretësira mund të përqendrohet dhe disa produkte mund të rafinohen për të hequr shumicën e sheqernave, kripërave dhe proteinave.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	231-628-5
Emri kimik	(S-(R′,R′)-4-(2-(2-Karboksi-5(β-D-glukopiranosiloksi)-2,3-dihidro-6-hidroksi-1H-indol-1-yl)etenil)-2,3-dihidro-2,6-piridinë- acid dikarboksilik; 1-(2-(2,6-dikarboksi-1,2,3,4-tetrahidro-4-piridiliden)etiliden)-5-β-D-glukopiranosiloksi)-6-hidroksindolium-2-karboksilat
Formula kimike	Betaninë: $C_{24}H_{26}N_2O_{13}$
Pesha molekulare	550,48
Analiza	Përmbajtja e ngjyrës së kuqe (shprehur si betaninë) është jo më pak se 0,4% $E_{1\ cm}^{1\%}$ 1120 në ca.535 nm në tretësirë ujore në pH 5
Përshkrimi	Lëng, pastë, pluhur ose solid i kuq ose i kuq i errët
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në ujë me pH 5 në ca. 535 nm
Pastërtia	
Nitrate	Jo më shumë se 2 g anion nitrat/g ngjyrë të kuqe (siç llogaritet nga analiza).
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg /kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 163 ANTOCIANINAT

Sinonimet	
Përkufizimi	Antocianinat përftohen nga macerimi ose ekstraktimi me ujë të sulfituar, ujë të acidifikuar, dioksid karboni, metanol ose etanol nga shtamet e perimeve dhe frutave të ngrënshme, me përqendrimin dhe/ose pastrimin e mëvonshëm nëse është e nevojshme. Produkti që rezulton mund të shndërrohet në Pluhur nga procesi industrial i tharjes. Antocianinet përmbajnë përbërës të përbashkët të materialit burimor, përkatësisht

	antocianina, acide organike, tanine, sheqerna, minerale etj., por jo domosdoshmërisht në të njëjtat përmasa siç gjenden në materialin burimor. Etanoli mund të jetë i pranishëm natyralisht si rezultat i procesit të macerimit. Përbërësi i ngjyrosjes është antocianina. Produktet tregtohen sipas forcës së ngjyrës së tyre, siç përcaktohet nga analiza. Përmbajtja e ngjyrave nuk shprehet duke përdorur njësi sasiore.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	
Einecs	208-438-6 (cianidinë); 205-125-6 (peonidinë); 208-437-0 (delfinidinë); 211-403-8 (malvidinë); 205-127-7 (pelargonidinë); 215-849-4 (petunidinë)
Emri kimik	3,3′,4′,5,7-Pentahidroksi- klorur flaviliumi (cianidinë) 3,4′,5,7-Tetrahidroksi-3′-klorur metoksiflavilium (peonidinë) 3,4′,5,7-Tetrahidroksi-3′,5′-klorur dimetoksiflavilium (malvidinë) 3,5,7-Trihidroksi-2-(3,4,5,trihidroksfenil)-1-klorur-benzopiriliumi (delfinidinë) 3,3′4′,5,7-Pentahidroksi-5′-metoksiflavilium (petunidinë) 3,5,7-Trihidroksi-2-(4-hidroksifenil)-1-klorur-benzopiriliumi (pelargonidinë)
Formula kimike	Cianidinë: $C_{15}H_{11}O_6Cl$ Peonidinë: $C_{16}H_{13}O_6Cl$ Malvidinë: $C_{17}H_{15}O_7Cl$ Delfinidinë: $C_{15}H_{11}O_7Cl$ Petunidinë: $C16H_{13}O_7Cl$ Pelargonidinë: $C_{15}H_{11}O_5Cl$
Pesha molekulare	Cianidinë: 322,6 Peonidinë: 336,7 Malvidinë: 366,7 Delfinidinë: 340,6 Petunidinë: 352,7 Pelargonidinë: 306,7
Analiza	$E_{1\ cm}^{1\%}$ 300 për pigment të pastër në 515-535 nm në pH 3,0
Përshkrimi	Lëng, pluhur ose paste në ngjyrë vjollcë-të kuqe, me një erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në metanol me 0,01% HCl të përqëndruar Cianidinë: 535 nm Peonidinë: 532 nm Malvidinë: 542 nm Delfinidinë: 546 nm Petunidinë: 543 nm Pelargonidinë: 530 nm
Pastërtia	

Mbetjet e tretësve	Metanol Jo më shumë se 50 mg/kg Etanol Jo më shumë se 200 mg/kg
Dioksid squfuri	Jo më shumë se 1000 mg/kg për përqindje pigmenti
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg /kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 170 KARBONAT KALCIUMI

Sinonimet	CI Pigment i Bardhë 18; shkumës
Përkufizimi	Karbonati i kalciumit është produkti i përftuar nga gëlqerorët e bluar ose nga precipitimi i joneve të kalciumit me jone karbonate
Nr. i Indeksit të ngjyrës	77220
Einecs	Karbonat kalciumi: 207-439-9 Gëlqeror: 215-279-6
Emri kimik	Karbonat Kalciumi
Formula kimike	$CaCO_3$
Pesha molekulare	100,1
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë kristalor ose amorf, pa erë dhe pa shije
Identifikimi	
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm në ujë dhe në alkool. Shkrihet me shkumë në acid acetik të holluar, në acid klorhidrik të holluar dhe në acid nitrik të holluar dhe tretësirat përfundimtare, pas vlimit, japin teste pozitive për kalcium.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (200 °C, 4 orë)
Substanca të patretshme në acid	Jo më shumë se 0,2 %

Kripërat e magnezit dhe alkaline	Jo më shumë se 1 %
Fluor	Jo më shumë se 50 mg/kg
Antimoni (si Sb) Bakër (si Cu) Chromium (as Cr) Zinc (as Zn) Barium (si Ba)	Jo më shumë se 100 mg/kg, vetëm ose ne kombinim
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 3 mg /kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 171 DIOKSID TITANI

Sinonimet	CI Pigment i bardhë 6
Përkufizimi	Dioksidi i titanit përbëhet para së gjithash nga anataza e pastër dhe/ose dioksidi i titanit i kuqërremtë i cili mund të lyhet me sasi të vogla alumini dhe/ose silicë për të përmirësuar vetitë teknologjike të produktit. Tipet e anastazës së dioksidit të titanit pigmentar mund të bëhen vetëm me procesin e sulfatit, i cili krijon një sasi të madhe acidi sulfurik si nënprodukt. Tipet e kuqërremta të dioksidit të titanit zakonisht bëhen nga procesi i klorimit. Tipet e kuqërremta të dioksidit të titanit prodhohen duke përdorur mika (e njohur edhe si silikat alumini të kaliumit) si një shabllon për të formuar strukturën bazë të trombociteve. Sipërfaqja e pudrës është e veshur me dioksid titani duke përdorur një proces të specializuar të patentuar. Dioksidi i titanit i kuqërremtë, forma e trombociteve prodhohet duke nënshtruar pigmenti mikë nakreoz të veshur me dioksid titani (rutil) në një tretje ekstraktuese në acid, e ndjekur nga një shpërbërje alkaline e ekstraktuar. E gjithë pudra hiqet gjatë këtij procesi dhe produkti përfundimtar është një formë trombocite e dioksidit të titanit të kuqërremtë.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	77891
Einecs	236-675-5
Emri kimik	Dioksid titani
Formula kimike	TiO_2
Pesha molekulare	79,88
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % mbi bazë pa alumin dhe silicë

Përshkrimi	Pluhur në ngjyrë të bardhë të lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe tretës organikë. Shkrihet ngadalë në acid fluorik dhe në acid sulfurik të përqendruar të nxehtë.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, 3 orë)
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 1,0 % mbi bazë pa lëndë të paqëndrueshme (800 °C)
Oksid alumini dhe/ose dioksid silikoni	Totali jo më shumë se 2,0 %
Lënda e tretshme në HCl 0,5N	Jo më shumë se 0,5 % mbi bazë pa alumin dhe silicë dhe, përveç kësaj, për produktet që përmbajnë alumin dhe/ose silicë, jo më shumë se 1,5 % mbi bazë të produktit të shitur
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 0,5 %
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg pas ekstraktimit me HCl 0,5 N
Antimon	Jo më shumë se 2 mg/kg pas ekstraktimit me HCl 0,5 N
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg pas ekstraktimit me HCl 0,5 N
Plumb	Jo më shumë se 10 mg/kg pas ekstraktimit me HCl 0,5 N
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg pas ekstraktimit me HCl 0,5 N

E 172 OKSIDET E HEKURIT DHE HIDROKSIDET E HEKURIT

Sinonimet	Oksid hekuri i verdhë: CI pigment i verdhë 42 dhe 43 Oksidi hekuri i kuq: Pigmenti CI i kuq 101 dhe 102 Oksid hekuri i zi: CI pigment i zi 11
Përkufizimi	Oksidet e hekurit dhe hidroksidet e hekurit prodhohen në mënyrë sintetike dhe përbëhen kryesisht nga okside hekuri anhidrike dhe/ose të hidratuar. Gama e nuancave përfshin të verdha, të kuqe, kafe dhe të zeza. Oksidet e hekurit që përdoren në cilësinë e ushqimit dallohen kryesisht nga ato teknike nga nivelet relativisht të ulëta të ndotjes nga metalet e tjerë. Kjo arrihet me përzgjedhjen dhe kontrollin e burimit të hekurit dhe/ose nga shkalla e pastrimit kimik gjatë procesit të prodhimit.
Nr. i Indeksit të ngjyrës	Oksid hekuri i verdhë: 77492 Oksid hekuri i kuq: 77491 Oksidi hekuri i zi: 77499
Einecs	Oksid hekuri i verdhë: 257-098-5 Oksid hekuri i kuq: 215-168-2 Oksid hekuri i zi: 235-442-5

Emri kimik	Oksid hekuri i verdhë: oksid hekuri i hidratuar, oksid hekuri i hidratuar (III) Oksid hekuri i kuq: oksid hekuri anhidrik, oksid hekuri anhidrik (III) Oksid hekuri i zi: oksid hekuri ferrozo, oksid hekuri (II, III).
Formula kimike	Oksid hekuri i verdhë: $FeO(OH) \cdot H_2O$ Oksid hekuri i kuq: Fe_2O_3 Oksid hekuri i zi: $FeO.Fe_2O_3$
Pesha molekulare	88,85: $FeO(OH)$ 159,70: Fe_2O_3 231,55: $FeO.Fe_2O_3$
Analiza	E verdhë jo më pak se 60%, e kuqe dhe e zezë jo më pak se 68% e totalit të hekurit, i shprehur si hekur
Përshkrimi	Pluhur në nuancë të verdhë, të kuqe, kafe ose të zezë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe në tretës organikë I tretshëm në acide minerale të përqendruara
Pastërtia	
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 1,0 % (Me shpërbërje totale)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Krom	Jo më shumë se 100 mg/kg
Bakër	Jo më shumë se 50 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 10 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Nikel	Jo më shumë se 200 mg/kg
Zink	Jo më shumë se 100 mg/kg

E 173 ALUMIN

Sinonimet	CI Pigment Metali
Përkufizimi	Pluhuri i aluminit është i përbërë nga grimca alumini të ndara imtësisht. Bluarja mund ose nuk mund të kryhet në prani të vajrave vegjetale ushqimore dhe/ose acideve yndyrore në cilësinë e aditivëve ushqimorë. Nuk ka përzierje me substanca të tjera përveç vajrave vegjetalë ushqimore dhe/ose acideve yndyrore në cilësinë e aditivëve ushqimorë.

Nr. i Indeksit të ngjyrës	77000
Einecs	231-072-3
Emri kimik	Alumin
Formula kimike	Al
Pesha molekulare	26,98
Analiza	Jo më pak se 99 % e llogaritur si Al mbi bazë jo vajore
Përshkrimi	Pluhur ose fletë të vogla në ngjyrë argjendi-gri
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe në tretës organikë I tretshëm në acid klorhidrik të holluar
Testi për aluminin	Mostra e tretur në acid klorhidrik të holluar e kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, në peshë konstante)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 10 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 174 ARGJEND

Sinonimet	Argentum
Përkufizimi	
Nr. i Indeksit të ngjyrës	77820
Einecs	231-131-3
Emri kimik	Argjend
Formula kimike	Ag
Pesha molekulare	107,87
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % Ag
Përshkrimi	Pluhur ose fletë të vogla në ngjyrë argjendi
Identifikimi	

Pastërtia	

E 175 AR

Sinonimet	Pigment Metali 3; Aurum
Përkufizimi	
Nr. i Indeksit të ngjyrës	77480
Einecs	231-165-9
Emri kimik	Ar
Formula kimike	Au
Pesha molekulare	197,0
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90% Au
Përshkrimi	Pluhur ose fletë të vogla në ngjyrë ari
Identifikimi	
Pastërtia	
Argjend	Jo më shumë se 7 % } Pas shpërbërjes së plotë
Bakër	Jo më shumë se 4 %

E 180 LITOLRUBINË BK

Sinonimet	CI Pigment i kuq 57; Pigment Rubin; Karmina 6B
Përkufizimi	Litol Rubinë BK përbëhet kryesisht nga kalciumi 3-hidroksi-4-(4-metil-2-sulfonatofenilazo)-2-naftalenkarboksilate dhe lëndë ngjyruese shtesë bashkë me ujin, klorurin e kalciumit dhe/ose sulfatin e kalciumit si përbërësit kryesorë të pangjyrosur
Nr. i Indeksit të ngjyrës	15850:1
Einecs	226-109-5
Emri kimik	Kalcium 3-hidroksi-4-(4-metill-2-sulfonatofenilazo)-2-naftalene-karboksilat
Formula kimike	$C_{18}H_{12}CaN_2O_6S$
Pesha molekulare	424,45
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90% e totalit të lëndëve ngjyruese $E_{1\ cm}^{1\%}$ 200 në 442 nm në dimetilformamid
Përshkrimi	Pluhur i kuq

Identifikimi	
Spektometrik	Maksimumi në dimetilformamid në 442 nm
Pastërtia	
Lëndë ngjyruese shtesë	Jo më shumë se 0,5 %
Komponime organike përveç lëndëve ngjyruese Acidi 2-Amino-5-metilbenzensulfonik, kripë kalciumi Acidi 3-hidroksi-2-naftalenokarboksilik, kripë kalciumi	 Jo më shumë se 0,2 % Jo më shumë se 0,4 %
Aminat aromatike primare të pasulfonuara	Jo më shumë se 0,01 % (shprehur si anilinë)
Lëndë ekstraktuese me eter	Nga një tretësirë me pH 7, jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Mund të përdoren kripëra të shkrira alumini të kësaj ngjyre.

E 200 ACIDI SORBIK

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	203-768-7
Emri kimik	Acid sorbik; *trans*, acid heksadienoik 2,4-*trans*
Formula kimike	$C_6H_8O_2$
Pesha molekulare	112,12
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % në bazë anhidër

Përshkrimi	Needles (*fije te hollla*) pa ngjyrë ose Pluhur i bardhë me rrjedhje të lirë, me erë të lehtë karakteristike dhe që nuk tregon ndryshim në ngjyrë pas ngrohjes për 90 minuta në 105 °C
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Midis 133 ° C dhe 135 ° C, pas tharjes në vakum për katër orë në tharës të acidit sulfurik
Spektometrik	Tretësira propan-2-ol (1 në 4 000 000) tregon maksimumin e thithjes në 254 ± 2 nm
Test për lidhje të dyfishta	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, i tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,5 % (metoda Karl Fischer)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 %
Aldehidet	Jo më shumë se 0,1 % (si formaldehid)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 202 SORBAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	246-376-1
Emri kimik	Sorbat kaliumi; Kaliumi (E,E)-2,4-hekzadienoat; Kripë kaliumi e *trans*, acid hekzadienoik-2,4 *trans*
Formula kimike	$C_6H_7O_2K$
Pesha molekulare	150,22
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë që nuk tregon ndryshim në ngjyrë pas ngrohjes për 90 minuta në 105°C
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes për acidin skorbik	Intervali i shkrirjes së acidit sorbik që izolohet nga acidifikimi dhe jo të rikristalizuar 133 ° C deri 135 ° C pas tharjes në eksikator me vakum me acid sulfurik.

Test për kaliumin	Kalon testin
Test për lidhje të dyfishta	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, i tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,0 % (105 °C, 3 orë)
Acidiniteti ose alkaliniteti	Jo më shumë se rreth 1,0 % (si acid sorbik ose K_2CO_3)
Aldehidet	Jo më shumë se 0,1 % llogaritur si formaldehid
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 210 ACID BENZOIK

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	200-618-2
Emri kimik	Acid benzoik; Acid benzenkarboksilik; Acid fenilkarboksilik
Formula kimike	$C_7H_6O_2$
Pesha molekulare	122,12
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	121,5 °C – 123,5 °C
Testi i sublimimit	Kalon testin
Test për benzoatet	Kalon testin
pH	Rreth 4 (tretësirë në ujë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (3 orë, mbi acid sulfurik)

Hi i sulfatuar	Jo më shumë se rreth 0,05 %
Komponimet organike të klorinuara	Jo më shumë se 0,07 % shprehur si klorur që korrespondon me 0,3 % shprehur si acid monoklorobenzoik
Substanca lehtësisht të oksidueshme	Shtoni 1,5 ml acid sulfurik në 100 ml ujë, ngrohni deri në pikën e vlimit dhe shtoni 0,1 N $KMnO_4$ me pika, derisa ngjyra rozë të vazhdojë për 30 sekonda. Shpërndani 1 g të mostrës, peshuar në mg më të afërt, në tretësirën e ngrohur dhe titroni me 0,1 N $KMnO_4$ deri në ngjyrë rozë që vazhdon për 15 sekonda. Nuk kërkohet të jetë më shumë se 0,5 ml.
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Një tretësirë e ftohtë prej 0,5 g acid benzoik në 5 ml 94,5 deri në 95,5 % acidi sulfurik nuk duhet të ketë ngjyrosje më të fortë se ajo e një lëngu referues që përmban 0,2 ml klorur kobalti TSC (1), 0,3 ml klorur ferrik TSC (2), 0,1 ml sulfat bakri TSC (3) dhe 4,4 ml ujë
Acidet policiklike	Në acidifikimin fraksional të solucionit të neutralizuar të acidit benzoik, precipitati i parë nuk duhet të ketë pikë shkrirjeje të ndryshme nga ajo e acidit benzoik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

---

(1) Klorur kobalti TSC: tretni afërsisht 65 g klorur kobalti $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ në një sasi të mjaftueshme të një përzierjeje prej 25 ml acid klorhidrik dhe 975 ml ujë për të dhënë një vëllim total prej 1 litër. Vendosni saktësisht 5 ml nga kjo tretësirë në një balon me fund të rrumbullakët që përmban 250 ml tretësirë jodi, shtoni 5 ml peroksid hidrogjeni 3%, pastaj 15 ml tretësirë 20% hidroksid natriumi. Ziejeni për 10 minuta, lëreni të ftohet, shtoni 2 g jodur kaliumi dhe 20 ml acid sulfurik 25%. Pasi precipitati të jetë tretur plotësisht, titroni jodin e çliruar me tiosulfat natriumi (0,1 N) në prani të niseshtës TS. 1 ml tiosulfat natriumi (0,1 N) korrespondon me 23,80 mg $CoCl_2 \cdot 6H_2O$. Tretni vëllimin përfundimtar të tretësirës duke shtuar një sasi të mjaftueshme të përzierjes acid klorhidrik/ujë për të dhënë një tretësirë që përmban 59,5 mg $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ për ml.

(2) Klorur ferrik TSC: tretni afërsisht 55 g klorur ferrik në një sasi të mjaftueshme të një përzierjeje prej 25 ml acid klorhidrik dhe 975 ml ujë për të dhënë një vëllim total prej 1 litër. Vendosni 10 ml nga kjo tretësirë në një balon me fund të rrumbullakët që përmban 250 ml tretësirë jodi, shtoni 15 ml ujë dhe 3 g jodur kaliumi; lëreni përzierjen të qëndrojë për 15 minuta. Hollohet me 100 ml ujë dhe më pas titrohet jodi i çliruar me tiosulfat natriumi (0,1 N) në prani të niseshtës TS. 1 ml tiosulfat natriumi (0,1 N) korrespondon me 27,03 mg FeCl3·6H2O. Rregulloni vëllimin përfundimtar të tretësirës duke shtuar një sasi të mjaftueshme të acidit klorhidrik/ujit për të dhënë një tretësirë që përmban 45,0 mg $FeCl_3 \cdot 6H_2O$ për ml.

(3) Sulfati i bakrit TSC: tretet përafërsisht me 65 g sulfat bakri $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ në një sasi të mjaftueshme të një përzierjeje prej 25 ml acid klorhidrik dhe 975 ml ujë për të dhënë një vëllim të përgjithshëm prej 1 litër. Vendosni 10 ml nga kjo tretësirë në një enë me fund të rrumbullakët që përmban 250 ml tretësirë jodi, shtoni 40 ml ujë, 4 ml acid acetik dhe 3 g jodur kaliumi. Titroni jodin e çliruar me tiosulfat natriumi (0,1 N) në prani të niseshtes TS (*). 1 ml tiosulfat natriumi (0,1 N) korrespondon me 24,97 mg $CuSO_4 \cdot 5H_2O$. Rregulloni vëllimin përfundimtar të tretësirës duke shtuar një sasi të mjaftueshme të përzierjes acid klorhidrik/ujë për të dhënë një tretësirë që përmban 62,4 mg $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ për ml.

(*) Amidoni TS: titroni 0,5 g niseshte (niseshte patate, niseshte misri ose niseshte e tretshme) me 5 ml ujë; në pastën që rezulton shtoni një sasi të mjaftueshme uji për të dhënë një vëllim total prej 100 ml, duke e përzierë gjatë gjithë kohës. Ziejeni për disa minuta, lëreni të ftohet, filtroni. Niseshteja duhet të jetë e freskët.

E 211 BENZOAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	208-534-8
Emri kimik	Benzoat natriumi; Kripë natriumi e acidit benzenekarboksilik; Kripë natriumi e acidit fenilkarboksilik
Formula kimike	$C_7H_5O_2Na$
Pesha molekulare	144,11

Analiza	Jo më pak se 99 % $C_7H_5O_2Na$, pas tharjes në 105 °C për katër orë
Përshkrimi	Pluhur kristalor ose pluhur i bardhë, pothuajse pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Intervali i shkrirjes për acidin benzoik	Intervali i shkrirjes së acidit benzoik që izolohet me acidifikimin dhe nuk rikristalizohet nga 121,5 °C deri në 123,5 °C, pas tharjes me eksikator me acidi sulfurik
Test për benzoatet	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,5 % (105 °C, 4 orë)
Substanca lehtësisht të oksidueshme	Shtoni 1,5 ml acid sulfurik në 100 ml ujë, ngrohni deri në pikën e vlimit dhe shtoni 0,1 N KMnO4 me pika, derisa ngjyra rozë të vazhdojë për 30 sekonda. Shpërndani 1 g të mostrës, peshuar në mg të afërt, në tretësirën e ngrohur dhe titroni me 0,1 N $KMnO_4$ deri në ngjyrë rozë, që vazhdon për 15 sekonda. Nuk kërkohet të jetë më shumë se 0,5 ml.
Acidet policiklike	Në acidifikimin fraksional të një solucioni (të neutralizuar) të benzoatit të natriumit, precipitati i parë nuk duhet të ketë interval shkrirjeje të ndryshëm nga ai i acidit benzoik
Përbërjet organike të klorinuara	Jo më shumë se 0,06 % e shprehur si klorur, që korrespondon me 0,25 % të shprehur si acid monoklorobenzoik
Aciditeti ose alkaliniteti	Neutralizimi i 1 g benzoat natriumi, në prani të fenolftaleinës, nuk duhet të kërkojë më shumë se 0,25 ml NaOH 0,1 N ose HCl 0,1 N.
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 212 BENZOAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	209-481-3
Emri kimik	Benzoat kaliumi; Kripë kaliumi e acidit benzenkarboksilik; Kripë kaliumi e acidit fenilkarboksilik
Formula kimike	$C_7H_5KO_2 \cdot 3H_2O$
Pesha molekulare	214,27

Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % $C_7H_5KO_2$ pas tharjes në 105 °C në peshë konstante
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes për acidin benzoik	Intervali i shkrirjes së acidit benzoik që izolohet me acidifikimin dhe nuk rikristalizohet nga 121,5 °C deri në 123,5 °C, pas tharjes me eksikator me acid sulfurik
Test për benzoatet	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 26,5 % (105 °C, 4 orë)
Përbërjet organike të klorinuara	Jo më shumë se 0,06 % e shprehur si klorur, që korrespondon me 0,25 % të shprehur si acid monoklorobenzoik
Substanca lehtësisht të oksidueshme	Shtoni 1,5 ml acid sulfurik në 100 ml ujë, ngrohni deri në pikën e vlimit dhe shtoni 0,1 N $KMnO_4$ me pika, derisa ngjyra rozë të vazhdojë për 30 sekonda. Tretni 1 g të mostrës, të peshuar sa më afër mg, në tretësirën e ngrohur dhe titroni me 0,1 N $KMnO_4$ deri në ngjyrë rozë që vazhdon për 15 sekonda. Nuk kërkohet të jetë më shumë se 0,5 ml
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Një tretësirë e ftohtë prej 0,5 g acidi benzoik në 5 ml acid sulfurik 94,5 deri në 95,5 % nuk duhet të ketë një ngjyrosje më të fortë se ajo e lëngut referues që përmban 0,2 ml klorur kobalti TSC, 0,3 ml klorur ferrik TSC, 0,1 ml sulfat bakri TSC dhe 4,4 ml ujë
Acidet policiklike	Në acidifikimin fraksional të një solucioni (të neutralizuar) të benzoatit kaliumit, precipitati i parë nuk duhet të ketë interval shkrirjeje të ndryshëm nga ai i acidit benzoik
Aciditeti ose alkaliniteti	Neutralizimi i 1 g benzoat kaliumi, në prani të fenolftaleinës, nuk duhet të kërkojë më shumë se 0,25 ml NaOH 0,1 N ose HCl 0,1 N.
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 213 BENZOAT KALCIUMI

Sinonimet	Benzoat monokalciumi
Përkufizimi	
Einecs	218-235-4
Emri kimik	Benzoat kalciumi; Dibenzoat kalciumi

Formula kimike	Anhidrike: $C_{14}H_{10}O_4Ca$ Monohidrat: $C_{14}H_{10}O_4Ca \cdot H_2O$ Trihidrat: $C_{14}H_{10}O_4Ca \cdot 3H_2O$
Pesha molekulare	Anhidrike: 282.31 Monohidrat: 300,32 Trihidrat: 336,36
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % pas tharjes në 105 °C
Përshkrimi	Kristale ose pluhur i bardhë ose pa ngjyrë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes për acidin benzoik	Intervali i shkrirjes së acidit benzoik që izolohet me acidifikimin dhe nuk rikristalizohet nga 121,5 °C deri në 123,5 °C, pas tharjes në vakum me eksikator me acid sulfurik
Test për benzoatet	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 17,5 % (105 °C, në peshë konstante)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,3%
Përbërjet organike të klorinuara	Jo më shumë se 0,06 % e shprehur si klorur, që korrespondon me 0,25 % të shprehur si acid monoklorobenzoik
Substanca lehtësisht të oksidueshme	Shtoni 1,5 ml acid sulfurik në 100 ml ujë, ngrohni deri në pikën e vlimit dhe shtoni 0,1 N $KMnO_4$ me pika, derisa ngjyra rozë të vazhdojë për 30 sekonda. Tretni 1 g të mostrës, të peshuar sa më afër mg, në tretësirën e ngrohur dhe titroni me 0,1 N $KMnO_4$ deri në ngjyrë rozë që vazhdon për 15 sekonda. Nuk kërkohet të jetë më shumë se 0,5 ml
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Një tretësirë e ftohtë prej 0,5 g acidi benzoik në 5 ml acid sulfurik 94,5 deri në 95,5 % nuk duhet të ketë një ngjyrosje më të fortë se ajo e lëngut referues që përmban 0,2 ml klorur kobalti TSC, 0,3 ml klorur ferrik TSC, 0,1 ml sulfat bakri TSC dhe 4,4 ml ujë
Acidet policiklike	Në acidifikimin fraksional të një solucioni (të neutralizuar) të benzoatit të kaliumit, precipitati i parë nuk duhet të ketë interval shkrirjeje të ndryshëm nga ai i acidit benzoik
Aciditeti ose alkaliniteti	Neutralizimi i 1 g benzoat kaliumi, në prani të fenolftaleinës, nuk duhet të kërkojë më shumë se 0,25 ml NaOH 0,1 N ose HCl 0,1 N.
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg

Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 214 ETIL p-HIDROKSIBENZOAT

Sinonimet	Etilparaben; Etil p-oksibenzoat
Përkufizimi	
Einecs	204-399-4
Emri kimik	Etil p-hidroksibenzoat; Estere etili të acidit p-hidroksibenzoik
Formula kimike	$C_9H_{10}O_3$
Pesha molekulare	166,8
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % pas tharjes për dy orë në 80°C
Përshkrimi	Kristale pothuajse pa erë, të vogla, pa ngjyrë ose të bardhë, Pluhur kristalor
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	115-118 °C
Test për p-hidroksibenzoatet	Intervali i shkrirjes së acidit hidroksibenzoik-p të izoluar nga acidifikimi dhe i pa rikristalizuar: 213 °C deri në 217 °C, pas tharjes në vakum me eksikator me acid sulfurik
Test për alkoolin	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (80 °C, për 2 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,05%
Acid p-hidroksibenzoik- dhe acid salicilik	Jo më shumë se 0,35 % e shprehur si acid p-hidroksibenzoik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 215 P-HIDROKSIBEZOAT ETIL NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	252-487-6

Emri kimik	p-hidroksibenzoat etil natriumi; Komponim i estereve të acidit p-hidroksibenzoik të etilit të natriumit
Formula kimike	$C_9H_9O_3Na$
Pesha molekulare	188,8
Analiza	Përmbajtja e etilestrit të acidit p-hidroksibenzoik jo më pak se 83 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur higroskopik kristalor i bardhë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	115°C - 118 °C, pas tharjes në vakum me eksikator me acid sulfurik
Test për p-hidroksibenzoatet	Intervali i shkrirjes së acidit p-hidroksibenzoik të nxjerrë nga kampioni është 213 ° C deri 217 ° C
Test për natriumin	Kalon testin
pH	9,9 – 10,3 (0,1% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5 % (me tharje me vakum në tharëse me acid sulfurik)
Hi i sulfatuar	37 deri 39 %
Acid p-hidroksibenzoik dhe acid salicilik	Jo më shumë se 0,35 % e shprehur si acid p-hidroksibenzoik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 218 p-HIDROKSIBENZOAT METILI

Sinonimet	Metilparaben; Metil-p-oksibenzoat
Përkufizimi	
Einecs	243-171-5
Emri kimik	Metil P-hidroksibenzoat; Estere metili të acidit p-hidroksibenzoik
Formula kimike	$C_8H_8O_3$
Pesha molekulare	152,15
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % pas tharjes për dy orë në 80°C
Përshkrimi	Kristale pothuajse pa erë, të vogla pa ngjyrë ose Pluhur kristalor i bardhë

Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	125 °C - 128 °C
Test për p-hidroksibenzoatet	Intervali i shkrirjes së acidit p-hidroksibenzoik të nxjerrë nga kampioni është 213 ° C deri 217 ° C
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (80°C, 2 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,05 %
Acid p-hidroksibenzoik dhe acid salicilik	Jo më shumë se 0,35 % e shprehur si acid p-hidroksibenzoik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 219 p-HIDROKSIBENZOAT METIL NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	
Emri kimik	P-hidroksibenzoat metil natriumi; Komponim i estereve të metilit të natriumit të acidit p-hidroksibenzoik
Formula kimike	$C_8H_7O_3Na$
Pesha molekulare	174,15
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur higroskopik, i bardhë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Precipitati i bardhë i formuar nga acidifikimi me acid klorhidrik në tretësirë ujore 10 % (w/v) e derivatit të p-hidroksibenzoatit të metilit të natriumit (duke përdorur letër lakmusi si tregues), kur lahet me ujë dhe thahet në 80 °C për dy orë, do të ketë një interval shkrirjeje nga 125 °C deri në 128 °C
Test për p-hidroksibenzoatet	Kalon testin
pH	9,7-10,3 (tretësirë 0,1 % në ujë pa dioksid karboni)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5 % (metoda Karl Fisher)

Hi i sulfatuar	40 % deri 44,5 % në bazë anhidrike
Acidi p-hidroksibenzoik dhe acidi salicilik	Jo më shumë se 0,35 % e shprehur si acid p-hidroksibenzoik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 220 DIOKSID SQUFURI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-195-2
Emri kimik	Dioksid squfuri; Anhidridi i acidit sulfuror
Formula kimike	SO_2
Pesha molekulare	64,07
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, jo i ndezshëm me erë të fortë mbytëse
Identifikimi	
Test për substanca sulfurore	Kalon testin
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 % (metoda Karl Fisher)
Mbetje jo e paqëndrueshme	Jo më shumë se 0,01 %
Trioksid squfuri	Jo më shumë se 0,1 %
Selen	Jo më shumë se 10 mg/kg
Gazra të tjerë që zakonisht nuk janë të pranishëm në ajër	Asnjë gjurmë
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 221 SULFIT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-821-4
Emri kimik	Sulfit natriumi; (anhidër ose heptahidrat)
Formula kimike	Anhidër: Na_2SO_3 Heptahidrat: $Na_2SO_3 7H_2O$
Pesha molekulare	Anhidër: 126,04 Heptahidrat: 252,16
Analiza	Anhidër Jo më pak se 95 % Na_2SO_3 dhe jo më pak se 48 % SO_2 Heptahidrat: Jo më pak se 48 % Na_2SO_3 dhe jo më pak 24 % SO_2
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose kristale pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test per natrium	Kalon testin
pH	8,5 – 11,5 (anhidër: tretësirë 10%; heptahidrat: tretësirë 20%
Pastërtia	
Tiosulfat	Jo më shumë se 0,1 % bazuar në përmbajtje SO2
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2
Selen	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 222 HIDROGJEN SULFIT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-921-4
Emri kimik	Bisulfit natriumi; Hidrogjen sulfit natriumi
Formula kimike	$NaHSO_3$ në tretësirë ujore

Pesha molekulare	104,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 32 % w/w $NaHSO_3$
Përshkrimi	Tretësië e qartë, pa ngjyrë në të verdhë
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	2,5 – 5,5 (10% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Hekuri	Jo më shumë se 10 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2
Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 223 METABISULFIT NATRIUMI

Sinonimet	Pirosulfit; Pirosulfit natriumi
Përkufizimi	
Einecs	231-673-0
Emri kimik	Disulfit natriumi; Pentaoksidisulfat dinatriumi
Formula kimike	$Na_2S_2O_5$
Pesha molekulare	190,11
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95% $Na_2S_2O_5$ dhe jo më pak se 64% e SO_2
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur kristalor të bardha
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	4,0 – 5,5 (10% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Tiosulfat	Jo më shumë se 0,1 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2

Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg bazuar në përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 224 METABISULFIT KALIUMI

Sinonimet	Pirosulfit kaliumi
Përkufizimi	
Einecs	240-795-3
Emri kimik	Disulfit kaliumi; Pentaokso disulfat kaliumi
Formula kimike	$K_2S_2O_5$
Pesha molekulare	222,33
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90 % $K_2S_2O_5$ dhe jo më pak se 51,8 % e SO_2, pjesa e mbetur përbëhet pothuajse tërësisht nga sulfat kaliumi
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Tiosulfat	Jo më shumë se 0,1 % me bazë përmbajtje SO_2
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 226 SULFIT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	218-235-4

Emri kimik	Sulfit kalciumi
Formula kimike	$CaSO_3 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	156,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % $CaSO_3 \cdot 2H_2O$ dhe jo më pak se 39 % e SO_2
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 227 HIDROGJEN SULFIT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	237-423-7
Emri kimik	Bisulfit kalciumi; Hidrogjen sulfit kalciumi
Formula kimike	$Ca(HSO_3)_2$
Pesha molekulare	202,22
Analiza	6 deri në 8 % (w/v) dioksid squfuri dhe 2,5 deri në 3,5 % (w/v) dioksid kalciumi që korrespondon me 10 deri në 14 % (w/v) të bisulfitit të kalciumit $Ca(HSO_3)_2$]
Përshkrimi	Tretësirë ujore e pastër ngjyrë e verdhë në të gjelbër që ka një erë të dallueshme të dioksidit të squfurit
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2

Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 228 HIDROGJEN SULFIT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-870-1
Emri kimik	Bisulfit kaliumi; Hidrogjen sulfit kaliumi
Formula kimike	$KHSO_3$ në tretësirë ujore
Pesha molekulare	120,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 280 g $KHSO_3$ për litër (ose 150 g SO_2 për litër)
Përshkrimi	Tretësirë ujore e pastër dhe pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për sulfite	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Selen	Jo më shumë se 5 mg/kg me bazë përmbajtje SO_2
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 234 NISINA

Sinonimet	
Përkufizimi	Nisina përbëhet nga disa polipeptide të lidhura ngushtë të prodhuar nga shtamet e *Lactococcus lactis* subsp. *lactis*
Einecs	215-807-5
Emri kimik	
Formula kimike	$C_{143}H_{230}N_{42}O_{37}S_7$
Pesha molekulare	3 354,12

Analiza	Koncentrati i nisinës përmban jo më pak se 900 njësi për mg në përzierje të lëndëve të ngurta të qumështit pa yndyrë dhe përmbajtje minimale klorur natriumi prej 50%
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 3 % (102°C në 103°C, në peshë konstante)
Arsenik	Jo më shumë 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 235 NATAMICINA

Sinonimet	Pimaricina
Përkufizimi	Natamicina është një fungicid i grupit të makrolideve të polienit dhe prodhohet nga shtamet e *Streptomyces natalensis* dhe specie të tjera përkatëse.
Einecs	231-683-5
Emri kimik	Stereoizomeri i 22-(3-Amino-3,6-dideoksi-β-D-manopir anoziloksi)-1,3,26-trihidroksi-12-metil-10-okso-6,11,28-trioks atriciklo [22.3.1.05,7] oktakoza-8,14,16,18,20-pentaen-25-acid karboksilik
Formula kimike	$C_{33}H_{47}O_{13}N$
Pesha molekulare	665,74
Analiza	Përmban jo më pak se 95 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë - në krem
Identifikimi	
Reaksionet e ngjyrave	Me shtimin e disa kristaleve të natamicinës në një pjatë reaksioni, deri në një pikë: të acidit klorhidrik të përqëndruar, zhvillohet ngjyra blu, të acidit fosforik të përqëndruar, zhvillohet ngjyra jeshile, e cila pas disa minutash ndryshon në të kuqe të zbehtë
Spektometria	Një tretësirë 0,0005 % w/v në tretësirë 1 % të acidit acetik metanolik ka maksimumin e përthithjes në rreth 290 nm, 303 nm dhe 318 nm, një shpatull në rreth 280 nm dhe shfaq minimumin në rreth 250 nm, 295,5 nm dhe 311 nm
pH	5,5 – 7,5 (1% w/v tretësirë në përzierje të neutralizuar më parë prej 20 pjesë dimetilformamide dhe 80 pjesë ujë)

	$[\alpha]_D^{20}$ + 250° +295° (një tretësirë 1 % w/v në acid acetik glacial, në 20 °C dhe llogaritet duke iu referuar materialit të tharë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 8 % (mbi P_2O_5, në vakum në 60 °C deri në peshë konstante)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteri mikrobiologjik Numri total i pjatave	 Jo më shumë se 100 koloni për gram

E 239 HEKZAMETILEN TETRAMINA

Sinonimet	Hekzaminë; Metenaminë
Përkufizimi	
Einecs	202-905-8
Emri kimik	1,3,5,7-Tetraazatriciklo [3.3.1.13,7]-dekan, hekzametilen tetraminë
Formula kimike	$C_6H_{12}N_4$
Pesha molekulare	140,19
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për formaldehidet	Kalon testin
Test për amoniakun	Kalon testin
Pika e sublimimit	Përafërsisht 260°C
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (në 105 °C në vakum mbi P_2O_5 për 2 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,05%
Sulfatet	Jo më shumë se 0,005% shprehur si SO_4
Kloruret	Jo më shumë se 0,005% shprehur si Cl
Kripërat e amonit	Jo të dallueshme
Arsenik	Jo më shumë 3 mg/kg

Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 242 DIMETIL DIKARBONATI

Sinonimet	DMDC; Dimetil pirokarbonati
Përkufizimi	
Einecs	224-859-8
Emri kimik	Dimetil dikarbonati; Dimetil ester i acidit pirokarbonik
Formula kimike	$C_4H_6O_5$
Pesha molekulare	134,09
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,8 %
Përshkrimi	Lëng pa ngjyrë, zbërthehet në tretësirë ujore. Është gërryes ndaj lëkurës dhe syve dhe toksike nëse thithet dhe gëlltitet
Identifikimi	
Dekompozimi	Pas hollimit testet pozitive për CO_2 dhe metanolin
Intervali i shkrirjes	17°C
Pika e vlimit	172°C me dekompozim
Dendësia 20 °C	Përafësisht 1,25g/cm^3
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Maksimale në 1 156 dhe 1 832 cm^{-1}
Pastërtia	
Dimetil karbonati	Jo më shumë se 0,2 %
Klor, total	Jo më shumë se 3 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 243 ETIL ARGINATI LAUROIL

Sinonimet	Esteret e etilit të arginatit laurik; estere etili lauramide arginine; etil-Nα lauroil-L-arginat·HCl; LAE
Përkufizimi	Etili i arginatit lauroil sintetizohet duke esterifikuar argininën me etanol, ndjekur nga reaksioni i esterit me klorur lauroil, në mjedise ujore në një temperaturë të kontrolluar midis 10 dhe 15 °C dhe në pH midis 6,7 dhe 6,9.

	Arginati etilik lauroil që përftohet, rikuperohet si kripë hidrokloruri, e cila filtrohet dhe thahet.
Einecs	434-630-6
Emri kimik	Etil-Nα-dodekanoil-L-arginat·HCl
Formula kimike	$C_{20}H_{41}N_4O_3Cl$
Pesha molekulare	421,02
Analiza	Jo më pak se 85 % dhe jo më shumë se 95 %
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë, etanol, propilen glikoli dhe glicerol
Pastërtia	
Nα-Lauroil-L-argininë	Jo më shumë se 3 %
Acid laurik	Jo më shumë se 5%
Laurat etili	Jo më shumë 3%
L-Arginine·HCl	Jo më shumë se 1%
Etil arginat·2HCl	Jo më shumë se 1%
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 246 GLIKOLIPIDET

Sinonimet	
Përkufizimi	Glikolipidet natyrale janë përftuar nga një proces fermentimi duke përdorur shtamin e llojit të egër MUCL 53181 të kërpudhave *Dacryopinax spathularia* (kërpudha e ëmbël e ngrënshme e veshit osmanthus). Glukoza përdoret si burim karboni. Procesi në rrjedhën e poshtme pa tretës përfshin filtrimin dhe mikrofiltrimin për të hequr qelizat mikrobike, precipitimin dhe larjen me ujë të buferuar për t'u pastruar. Produkti është i pasterizuar dhe sprucohet për tharje. Procesi i prodhimit nuk modifikon kimikisht glikolipidet ose nuk ndryshon përbërjen e tyre fillestare.
Numri CAS	2205009-17-0
Emri kimik	Glikolipide nga *Dacryopinax spathularia*
Analiza	Jo më pak se 93 % të përmbajtjes totale të glikolipedeve në bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur ngjyrë bezhë në kafe të çelur, me erë karakteristike të dobët

Identifikimi	
Tretshmëria	Përputhet (10 g/l në ujë)
pH	Midis 5,0 dhe 7,0 (10 g/l në ujë)
Turbullira	Jo më shumë se 28 NTU (10 g/l në ujë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 5 % (Metoda Karl Fisher)
Proteina	Jo më shumë se 3% (faktori N x 6,25)
Yndyra	Jo më shumë 2% (gravimetrik)
Natrium	Jo më shumë se 3,3%
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,7 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteri mikrobiologjik	
Numri total aerobik	Jo më shumë se 100 koloni për gram
Majatë dhe myqet	Jo më shumë se 10 koloni për gram
Koliformet	Jo më shumë se 3 MPN për gram
Salmonella spp	Mungon në 25 g'

E 249 NITRIT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-832-4
Emri kimik	Nitrit kaliumi
Formula kimike	KNO_2
Pesha molekulare	85,11
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95% në bazë anhidrike ([1])
Përshkrimi	Kokrriza të lëngëzueshme të bardha ose pak të verdha
Identifikimi	

Test për nitrite	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
pH	6,0 - 9,0 (0,5 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 3 % (për 4 orë, mbi xhel silicë)
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

(1) Mund të shitet vetëm në një përzierje me kripë ose një zëvendësues të kripës.

E 250 NITRIT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	231-555-9
Emri kimik	Nitrit natriumi
Formula kimike	$NaNO_2$
Pesha molekulare	69,00
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97% në bazë anhidrike ([1])
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose pluhur i verdhë
Identifikimi	
Testi për nitrite	Kalon testin
Testi për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,25 % (për 4 orë, mbi xhel silicë)
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

E 251 NITRAT NATRIUMI
(i) NITRAT NATRIUMI I NGURTË

Sinonimet	kripa e Kilit; Nitri kubik ose sode
Përkufizimi	
Einecs	231-554-3
Emri kimik	Nitrit natriumi
Formula kimike	$NaNO_3$
Pesha molekulare	85,00
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99% në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pak higroskopik
Identifikimi	
Test për nitrite	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	5,5 – 8,3 (5 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2 % (105°C, 4 orë)
Nitritet	Jo më shumë se 30 mg/kg shprehur si $NaNO_2$
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

(1) Mund të shitet vetëm në një përzierje me kripë ose një zëvendësues të kripës.

(ii) NITRAT NATRIUMI I LËNGSHËM

Sinonimet	
Përkufizimi	Nitrati i natriumit i lëngshëm është një tretësirë ujore e nitratit të natriumit si rezultat i drejtpërdrejtë i reaksionit kimik midis hidroksidit të natriumit dhe acidit nitrik në sasi stekiometrike, pa kristalizimin e mëvonshëm. Format e standardizuara të përgatitura nga nitrati i lëngshëm i natriumit duhet të plotësojnë të gjitha specifikimet. Këto specifikime mund të përmbajnë acid nitrik në sasi të tepërt, nëqoftëse është deklaruar ose etiketuar qartësisht.

Einecs	231-554-3
Emri kimik	Nitrit natriumi
Formula kimike	$NaNO_3$
Pesha molekulare	85,00
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99% në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pak higroskopik
Identifikimi	
Test për nitrite	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	1,5 – 3,5
Pastërtia	
Acid nitrik i lirë	Jo më shumë se 0,01 %
Nitritet	Jo më shumë se 10 mg/kg shprehur si $NaNO_2$
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

Ky specifikim i referohet një tretësire ujore 35%

E 252 NITRAT KALIUMI

Sinonimet	kripa e Kilit; Nitri kubik ose sode
Përkufizimi	
Einecs	231-818-8
Emri kimik	Nitrat kaliumi
Formula kimike	KNO_3
Pesha molekulare	101,11
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99% në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose prizma transparente që kanë shije të freskët, të kripur, pikante.
Identifikimi	
Test për nitrate	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin

pH	4,5 – 8,5 (5 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1 % (105°C, 4 orë)
Nitritet	Jo më shumë se 20 mg/kg shprehur si KNO_2
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

E 260 ACID ACETIK

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	200-580-7
Emri kimik	Acid acetik; acid etanoik
Formula kimike	$C_2H_4O_2$
Pesha molekulare	60, 05
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,8%
Përshkrimi	Lëng i pastër, pa ngjyrë, me erë të mprehtë karakteristike
Identifikimi	
Pika e vlimit	118 °C në presion 760 mm (mërkur)
Gravitet specifik	Rreth 1,049
Test per acetat	Një në tre tretësira jep teste pozitive për acetat
Pika e ngurtësimit	Jo më e ulët se 14,5 °C
Pastërtia	
Mbetje jo e paqëndrueshme	Jo më shumë se 100 mg/kg
Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Substanca lehtësisht të oksidueshme	Holloni 2 ml të mostrës në një enë me mbyllje xhami me 10 ml ujë dhe shtoni 0,1 ml permanganat kaliumi 0,1 N. Ngjyra rozë nuk ndryshon në kafe brenda 30 minutave

Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 261 (i) ACETAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	204-822-2
Emri kimik	Acetat kaliumi
Formula kimike	$C_2H_3O_2K$
Pesha molekulare	98,14
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99% në bazë anhidrike
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë, të lëngëzueshme ose Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose me erë të dobët acetike
Identifikimi	
pH	7,5 – 9,0 (5% tretësirë ujore)
Test per acetat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 8 % (150°C, 2 orë)
Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 261 (ii) DIACETAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	Diacetati i kaliumit është një përbërje molekulare e acetatit të kaliumit dhe acidit acetik
Einecs	224-217-7

Emri kimik	Diacetati i hidrogjenit të kaliumit
Formula kimike	$C_4H_7KO_4$
Pesha molekulare	158,2
Analiza	Përmbajtja 36 deri në 38% e acidit acetik të lirë dhe 61 deri në 64 % e acetatit të kaliumit
Përshkrimi	Kristale të bardha
Identifikimi	
pH	4,5 – 5 (10% tretësirë ujore)
Test per acetat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 1 % (metoda Karl Fisher)
Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 262 (i) ACETAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	204-823-8
Emri kimik	Acetat natriumi
Formula kimike	$C_2H_3NaO_2 \cdot nH_2O$ (n = 0 ose 3)
Pesha molekulare	Anhidride: 82,03 Trihidrat: 136,08
Analiza	Përmbajtja (për të dyja format anhidride dhe trihidrate) jo më pak se 98,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Anhidride: Pluhur higroskopik i bardhë, pa erë, i grimcuar Trihidrate: Kristale pa ngjyrë, transparente ose Pluhur kristalor i grimcuar, pa erë ose me erë të dobët acetike. Nxjerr në ajër të ngrohtë dhe të thatë

Identifikimi	
pH	8,0 – 9,5 (1% tretësirë ujore)
Test per acetat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Anhidride: Jo më shumë se 2 % (120°C, 4 orë) Trihidrate: Ndërmjet 36 dhe 42 % (120°C, 4 orë)
Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 262 (ii) DIACETAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	Diacetati i natriumit është një përbërje molekulare e acetatit të natriumit dhe acidit acetik
Einecs	204-814-9
Emri kimik	Hidrogjen diacetat natriumi
Formula kimike	$C_4H_7NaO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 ose 3)
Pesha molekulare	142,09 (anhidride)
Analiza	Përmbajtja 39 deri në 43 % acidi acetik të lirë dhe 57 deri në 60% acetat natriumi
Përshkrimi	Kristalinë e ngurtë e bardhë higroskopike, me erë acetike
Identifikimi	
pH	4,5 –5,0 (10% tretësirë ujore)
Test per acetat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fisher)

Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 263 ACETAT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	200-540-9
Emri kimik	Acetat kalciumi
Formula kimike	Anhidride: $C_4H_6O_4Ca$ Monohidrat: $C_4H_6O_4Ca \cdot H_2O$
Pesha molekulare	Anhidride: 158,17 Monohidrat: 176,18
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98% në baze anhidrike
Përshkrimi	Acetati i kalciumit anhidrik është një lëndë e ngurtë e bardhë, higroskopike, e rëndë, kristalore me shije pak të hidhur. Mund të ketë erë të lehtë të acidit acetik. Monohidrati mund të jetë si gjilpëra, Pluhur ose kokrriza
Identifikimi	
pH	6,0 –9,0 (10% tretësirë ujore)
Test per acetat	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 11% (155°C në peshë konstante, për monohidratin)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,3%
Acid formik, formate dhe substanca të tjera të oksidueshme	Jo më shumë se 1000 mg/kg shprehur si acid formik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 267 UTHULL E BUFERUAR

Sinonimet	Uthull e buferuar (e lëngshme); uthull e buferuar (Pluhur)
Përkufizimi	Uthulla e buferuar është një produkt i lëngshëm ose i tharë, e përgatitur duke shtuar agjentë buferikë në uthull. Agjentët buferikë të përdorur janë hidroksidet e natriumit/kaliumit (E 524 deri në E 525) dhe karbonatet e natriumit/kaliumit (E 500 deri në E 501). Uthulla është në përputhje me standardin evropian EN 13188:2000 dhe merret ekskluzivisht nga një burim bujqësor (përveç drurit/celulozës) me fermentim të dyfishtë, alkoolik dhe acetik. Përbërësit kryesorë të uthullës së buferuar janë acidi acetik dhe kripërat e tij.
Analiza	Lëng: 15–40 % (w/w) ekuivalente të acidit acetik Pluhur: 55–75 % (w/w) ekuivalente të acidit acetik 2 deri në 20 % (w/w) acid acetik i lirë
Përshkrimi	Lëng: lëng viskoz pa ngjyrë - në kafe Pluhur: Pluhur kristalor i bardhë - në të bardhë kremoze
Identifikimi	Lëng: pH 4,75-7,5 Pluhur: pH 4,75–6,75 (10 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Kationet	Lëng: Jo më shumë se 10% natrium dhe 30% kalium Pluhur: Jo më shumë se 30% natrium dhe 40% kalium
Përmbajtja e ujit	Pluhur: Jo më shumë se 18% (Metoda Karl Fischer)
Etanol	Jo më shumë se 0,5 % w/w
Arsenik	Jo më shumë se 0,05 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,05 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,05 mg/kg

E 270 ACID LACTIK

Sinonimet	

Përkufizimi	Përbëhet nga një përzierje e acidit laktik ($C_3H_6O_3$) dhe laktatit të acidit laktik ($C_6H_{10}O_5$). Përftohet nga fermentimi laktik i sheqernave ose përgatitet në mënyrë sintetike. Acidi laktik është higroskopik dhe kur përqendrohet me anë të vlimit, kondensohet për të formuar laktat të acidit laktik, i cili me hollimin dhe ngrohjen hidrolizohet në acid laktik.
Einecs	200-018-0
Emri kimik	Acid laktik; 2-Acid hidroksipropionik; 1-Hidroksietan-1- acid karboksilik
Formula kimike	$C_3H_6O_3$
Pesha molekulare	90,08
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 76 %
Përshkrimi	Shurup lëng në të ngurtë pangjyrë ose i verdhë, gati pa erë
Identifikimi	
Test per laktatet	Kalon testin
Pastërtia	
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Kloruret	Jo më shumë se 0,2 %
Sulfatet	Jo më shumë se 0,25 %
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

Shënim: Ky specifikim i referohet një tretësire ujore 80%; për tretësirat ujore më të dobëta, llogaritni vlerat që korrespondojnë me përmbajtjen e tyre të acidit laktik

E 280 ACID PROPIONIK

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	201-176-3
Emri kimik	Acid propionik; Acid propanoik
Formula kimike	$C_3H_6O_2$
Pesha molekulare	74,08
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 %

Përshkrimi	Lëng pangjyrë ose pak i verdhë, lëng vajor me erë pak të athët
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	– 22 °C
Intervali i distilimit	138,5 °C deri në 142,5 °C
Pastërtia	
Mbetje jo e avullueshme	Jo më shumë se 0,01 % kur thahen në 140 °C në peshë konstante
Aldehide	Jo më shumë se 0,1 % e shprehur si formaldehid
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 281 PROPIONAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	205-290-4
Emri kimik	Propionat natriumi; Propanoat natriumi
Formula kimike	$C_3H_5O_2Na$
Pesha molekulare	96,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % pas tharjes për dy orë në 105 °C
Përshkrimi	Pluhur higroskopik kristalor i bardhë, ose pluhur i imët i bardhë
Identifikimi	
Test për propinoate	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	7,5 – 10,5 (10% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 4% (105°C, 2 orë)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,1 %
Hekur	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg

Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 282 PROPIONAT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	223-795-8
Emri kimik	Propionat kalciumi
Formula kimike	$C_6H_{10}O_4Ca$
Pesha molekulare	186,22
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % pas tharjes për 2 orë në 105 °C
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për propionate	Kalon testin
Test per kalciumin	Kalon testin
pH	6,0 – 9,0 (10% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 4 % (105 °C, 2 orë)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,3 %
Hekur	Jo më shumë se 50 mg/kg
Fluor	Jo më shhumë se 20 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 283 PROPIONAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	206-323-5
Emri kimik	Propionat kaliumi; propanoat kaliumi

Formula kimike	$C_3H_5KO_2$
Pesha molekulare	112,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99% pas tharjes për dy orë në 105°C
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për propionate	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 4 % (105 °C, 2 orë)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,1 %
Hekur	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluor	Jo më shhumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 284 ACID BORIK

Sinonimet	Acid borakik; Acid ortoborik; Borofaks
Përkufizimi	
Einecs	233-139-2
Emri kimik	
Formula kimike	H_3BO_3
Pesha molekulare	61,84
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 %
Përshkrimi	Kristale transparente pa ngjyrë, pa erë, kokrriza ose pluhur i bardhë; pak vajor në prekje; paraqitet në natyrë si mineral sasolit
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Në përafërsisht 171°C
Testi i djegies	Digjet me flakë të gjelbër
pH	3,8 - 4,8 (3,3% tretësirë ujore)

Pastërtia	
Peroksidet	Nuk zhvillohet asnjë ngjyrë me tretësirë KI të shtuar
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 285 TETRABORAT NATRIUMI (BORAKS)

Sinonimet	Borat natriumi
Përkufizimi	
Einecs	215-540-4
Emri kimik	Tetraborat natriumi; Biborat natriumi; Piroborat natriumi; Tetraborat anhidër
Formula kimike	$Na_2B_4O_7$ $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$
Pesha molekulare	201,27
Analiza	
Përshkrimi	Pllaka pluhur ose qelqi që bëhen të errëta gjatë ekspozimit ndaj ajrit; ngadalë të tretshme në ujë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 171°C dhe 175°C me dekompozim
Pastërtia	
Peroksidet	Nuk zhvillohet asnjë ngjyrë me tretësirë KI të shtuar
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 290 DIOKSIDI I KARBONIT

Sinonimet	Gaz karbonik acid; Akull i thatë (formë e ngurtë); Anhidrid karbonik
Përkufizimi	
Einecs	204-696-9
Emri kimik	Dioksd karboni
Formula kimike	CO_2

Pesha molekulare	44,01
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % v/v në bazë të gaztë
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë në kushte normale mjedisore me erë të lehtë e athët. Dioksidi i karbonit komercial transportohet dhe trajtohet si lëng në cilindra nën presion ose sisteme magazinimi me shumicë, ose në blloqe të ngurta të ngjeshur "akulli të thatë". Format e ngurta (akulli i thatë) zakonisht përmbajnë substanca të shtuara, të tilla si propilen glikoli ose vaj mineral, si lidhës
Identifikimi	
Formimi i precipitatit	Kur rrjedha e mostrës kalon nëpër një tretësirë hidroksid bariumi, prodhohet një precipitat i bardhë i cili tretet me shkumë në acid acetik të holluar
Pastërtia	
Aciditeti	915 ml gaz i flluskuar në 50 ml ujë të sapo vluar nuk duhet ta bëjë këtë të fundit më shumë acid në metiloranzh se sa është 50 ml ujë i sapo vluar, të cilit i është shtuar 1 ml acid klorhidrik (0,01 N)
Substancat reduktuese, hidrogjen fosfidi dhe sulfidi	915 ml gaz i fryrë me flluska përmes 25 ml reagent amoniak nitrat argjendi, të cilit i janë shtuar 3 ml amoniak nuk duhet të shkaktojë turbulli ose nxirje të këtij solucioni.
Monoksid karboni	Jo më shumë se 10 µl/l
Përmbajtje vaji	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 296 ACID MALIK

Sinonimet	Acid pomaloz
Përkufizimi	
Einecs	230-022-8, 210-514-9, 202-601-5
Emri kimik	acid hidroksibutanedioik; acid hidroksisuksinik
Formula kimike	$C_4H_6O_5$
Pesha molekulare	134,09
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Pluhur kristalor ose kokrriza të bardha ose gati të bardha
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	127-132 °C
Test për malatet	Kalon testin
Pastërtia	
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %

Acid fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Acid maleik	Jo më shumë se 0,05 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 297 ACID FUMARIK

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	203-743-0
Emri kimik	Acidi *trans*-Butenedioik; Acidi *trans*-1,2-Etilen-dikarboksilik
Formula kimike	$C_4H_4O_4$
Pesha molekulare	116,07
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Pluhur kristalor ose Pluhur të bardha
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	286 - 302°C (kapilar i mbyllur, ngrohje e shpejtë)
Test për lidhje të dyfishta	Kalon testin
Test për acidin 1,2-dikarboksilik	Kalon testin
pH	3,0 - 3,2 (0,05 % tretësirë 25°C)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (120°C, 4 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Acid maleik	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 300 ACID ASKORBIK, ACID L-ASKORBIK

Sinonimet	Acid L-ksilo-askorbik; Acid L(+)-askorbik

Përkufizimi	
Einecs	200-066-2
Emri kimik	Acid L-askorbik; Acid askorbik; 2,3-Didehidro-L-treo-heksono-1,4-laktone; 3-Keto-L-gulofuranolaktone
Formula kimike	$C_6H_8O_6$
Pesha molekulare	176,13
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % $C_6H_8O_6$ pas tharjes në tharëse vakumi mbi acid sulfurik për 24 orë
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë në të verdhë të zbehtë, pa erë
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 189 °C dhe 193 °C me dekompozim
Identifikimi	
Test për acidin askorbik	Kalon testin
pH	Ndërmjet 2,4 dhe 2,8 (2% tretësirë ujore)
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 20,5° dhe + 21,5° (10 % w/v tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,4 % (në vakuum mbi acid sulfurik, 24 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 301 ASKORBAT NATRIUMI

Sinonimet	L-askorbat natriumi; Kripë monosodiumi i acidit L-askorbik
Përkufizimi	
Einecs	205-126-1
Emri kimik	Askorbat natriumi; L-askorbat natriumi; 2,3-Didehidro-L-treoheksono-1,4-lakton enolate natriumi; 3-Enolate natriumi keto-L-gulofurano-lakton
Formula kimike	$C_6H_7O_6Na$
Pesha molekulare	198,11
Analiza	Askorbat natriumi, pas tharjes në vakum me eksikator me acid sulfurik për 24 orë, përmban jo më pak se 99 % $C_6H_7O_6Na$
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose pothuajse i bardhë, pa erë që errësohet me ekspozimin ndaj dritës

Identifikimi	
Test për askorbate	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,5 dhe 8,0 (10% tretësirë ujore)
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 103° dhe + 106° (10 % w/v tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,25 % (në vakuum mbi acid sulfurik, 24 orë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 302 ASKORBAT KALCIUMI

Sinonimet	Dihidrat i askorbatit të kalciumit
Përkufizimi	
Einecs	227-261-5
Emri kimik	Dihidrat i askorbatit të kalciumit; Kripë kalciumi e 2,3-didehidro-L-treo heksono-1,4-lakton dihidrat
Formula kimike	$C_{12}H_{14}O_{12}Ca \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	426,35
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % mbi bazë lëndësh të lira të paqëndrueshme
Përshkrimi	Pluhur kristalor pa erë i bardhë deri në pak gri-verdhë të zbehtë
Identifikimi	
Test për askorbate	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 7,5 (10% tretësirë ujore)
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 95° dhe + 97° (5 % w/v tretësirë ujore)
Pastërtia	
Fluori	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Lëndë e paqëndrueshme	Jo më shumë se 0,3 % e përcaktuar nga tharja në temperaturën e dhomës për 24 orë në tharëse që përmban acid sulfurik ose pentoksid fosfori
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 304 (i) PALMITAT ASKORBILI

Sinonimet	Palmitat L-askorbil
Përkufizimi	
Einecs	205-305-4
Emri kimik	Askorbil palmitat; L-askorbil palmitat; 2,3-didehidro-L-hreo heksono-1,4-lakton-6-palmitat; 6-palmitol-3-keto-L-gulofuranolakton
Formula kimike	$C_{22}H_{38}O_7$
Pesha molekulare	414,55
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose i verdhë në të bardhë me erë të ngjashme me agrumet
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 107°C dhe 117°C
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 21° dhe + 24° (5 % w/v tretësirë metanoli)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (furrë me vakuum, 56-60 °C, 1 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 304 (ii) STEARAT ASKORBILI

Sinonimet	
Përkufizimi	
Einecs	246-944-9
Emri kimik	Stearat askorbili; stearat L-askorbil; 2,3-didehidro-L-treo heksono-1,4-lakton-6-stearat; 6-stearoil-3-keto-L-gulofuranolakton
Formula kimike	$C_{24}H_{42}O_7$
Pesha molekulare	442,6
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 %

Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose i verdhë në të bardhë me erë të ngjashme me agrumet
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Rreth 116°C
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (furrë me vakuum, 56-60 °C, 1 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 306 EKSTRAKT I PASUR ME TOKOFEROL

Sinonimet	
Përkufizim	Produkt i përftuar nga distilimi me avull në vakum i produkteve vajore të vajrave ushqimor, ku përfshihen tokoferole dhe tokotrienole të koncentruara Përmban tokoferole si d-α-, d-β-, d-γ- dhe d-δ-tokoferole
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	430,71 (d-α-tokoferol)
Analiza	Përmban jo më pak se 34 % të totalit të tokoferoleve
Përshkrimi	Vaj kaf – i kuq në të kuq, i qartë, viskoz, me erë dhe shije të butë karakteristike. Mund të tregojë ndarje të lehtë të përbërësve të ngjashëm me dyllin në formë mikrokristaline
Identifikimi	
Me metodën e përshtatshme kromatografike të lëngshme me gaz	
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ jo më pak se + 20°
Tretshmëria	I patrethëm në ujë. I tretshëm në etanol. Përzihet në eter
Pastërtia	
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 307 ALFA-TOKOFEROL

Sinonimet	dl-α-Tokoferol; (gjithë rac)-α- Tokoferol
Përkufizim	
Einecs	233-466-0

Emri kimik	DL-5,7,8- Trimetiltokol; DL-2,5,7,8-tetrametil-2-(4',8',12'-trimetil tridecil)-6-kromanol
Formula kimike	$C_{29}H_{50}O_2$
Pesha molekulare	430,71
Analiza	Përmban jo më pak se 96 %
Përshkrimi	Vaj pak i verdhë në qelibar, pothuajse pa erë, i qartë, vaj viskoz, i cili oksidohet dhe errësohet gjatë ekspozimit ndaj ajrit ose dritës
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, lirisht i tretshëm në etanol, i përzier në eter
Spektrometria	Përthithja maksimale në etanol absolut është në rreth 292 nm
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{25}$ 0° ± 0,05° (1 në 10 tretësirë në kloroform)
Pastërtia	
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$ 1,503 -1,507
Përthithja specifike në etanol	$E^{1\%}_{1cm}$ (292 nm) 71-76 (0,01 g në 200 ml etanol absolut)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 308 GAMA-TOKOFEROL

Sinonimet	dl-γ-Tokoferol
Përkufizim	
Einecs	231-523-4
Emri kimik	2,7,8-trimetil-2-(4',8',12'-trimetiltridecil)-6-kromanol
Formula kimike	$C_{28}H_{48}O_2$
Pesha molekulare	416,69
Analiza	Përmban jo më pak se 97 %
Përshkrimi	Vaj i pastër, viskoz, i verdhë i zbehtë i cili oksidohet dhe errësohet gjatë ekspozimit ndaj ajrit ose dritës
Identifikimi	
Spektrometria	Përthithja maksimale në etanol absolut në rreth 298 nm dhe 257nm
Pastërtia	
Përthithja specifike në etanol	$E^{1\%}_{1cm}$ (298 nm) ndërmjet 91 dhe 97 $E^{1\%}_{1cm}$ (257 nm) ndërmjet 5,0 dhe 8,0
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$ 1,503-1,507
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 309 DELTA-TOKOFEROL

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	204-299-0
Emri kimik	2,8-dimetil-2-(4',8',12'-trimetiltridecil)-6-kromanol
Formula kimike	$C_{27}H_{46}O_2$

Pesha molekulare	402,7
Analiza	Përmban jo më pak se 97 %
Përshkrimi	Vaj i pastër, viskoz, i zbehtë i verdhë ose portokalli i cili oksidohet dhe errësohet gjatë ekspozimit ndaj ajrit ose dritës
Identifikimi	
Spektrometria	Përthithja maksimale në etanol absolut në rreth 298 nm dhe 257nm
Pastërtia	
Përthithja specifike $E^{1\%}_{1cm}$ në etanol	$E^{1\%}_{1cm}$ (298 nm) ndërmjet 89 dhe 95 $E^{1\%}_{1cm}$ (257 nm) ndërmjet 3,0 dhe 6,0
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$ 1,500-1,504
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 310 GALAT PROPILI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	204-498-2
Emri kimik	Galat propil; Propil ester i acidit galik; n-propil ester prej 3,4,5-acid trihidroksibenzoik
Formula kimike	$C_{10}H_{12}O_5$
Pesha molekulare	212,20
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Kristalinë e bardhë në të bardhë kremoze, e ngurtë, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, lirisht i tretshëm në etanol, eter dhe propan-1,2-diol
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 146 °C dhe 150 °C pas tharjes në 110 °C për katër orë
Pastërtia	
Humbja gjatë tharrjes	Jo më shumë se 0,5 % (110 °C, 4 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Acid i lirë	Jo më shumë se 0,5 % (si acid galik)
Përbërje organike e klorurar	Jo më shumë se 100 mg/kg (si C1)
Përthithja specifike në etanol	$E^{1\%}_{1cm}$ (275 nm) jo më pak se 485 dhe jo më shumë se 520
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 315 ACID ERITORBIK

Sinonimet	Acid izoaskorbik; Acid D-Araboaskorbik
Përkufizim	
Einecs	201-928-0

Emri kimik	D-Erythro-hex-2-enoic acid γ-lakton; Acid izoaskorbik; D-Isoas acid korbik
Formula kimike	$C_6H_8O_6$
Pesha molekulare	176,13
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % në bazë anhidrike
Përshkrimi	Kristalinë e ngurtë e bardhë në të verdhë të lehtë, e cila errësohet gradualisht me ekspozimin ndaj dritës
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Rreth 164 °C deri në 172 °C me dekompozim
Test për acidin askorbik/ reagimi i ngjyrës	Kalon testin
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{25}$ 10 % (w/v) tretësirë ujore ndërmjet – 16,5° dhe – 18,0°
Pastërtia	
Humbja gjatë tharrjes	Jo më shumë se 0,4 % pas tharjes nën (presion i reduktuar në xhel silicë, 3 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,3 %
Oksalate	Në një tretësirë prej 1 g në 10 ml ujë shtoni 2 pika acid acetik glacial dhe 5 ml tretësirë 10% të acetatit të kalciumit. Tretësira duhet të mbetet e qartë.
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 316 ERITORBAT NATRIUMI

Sinonimet	Izoaskorbat natriumi
Përkufizim	
Einecs	228-973-9
Emri kimik	Izoaskorbat natriumi; Acid D-izoaskorbik natriumi; Kripë natriumi e 2,3-didehidro-D-eritro-heksono-1,4-lakton; 3-keto-D-gulofurano laktone enolate natriumi monohidrat
Formula kimike	$C_6H_7O_6Na \cdot H_2O$
Pesha molekulare	216,13
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % pas tharjes në vakum me eksikator me acid sulfurik për 24 orë e shprehur në bazë monohidrate
Përshkrimi	Kristalinë e bardhë e ngurtë
Identifikimi	
Tretshmëria	Lehtësisht e tretshme në ujë; shumë pak i tretshëm në etanol
Testi për acidin askorbik/ reagimi i ngjyrës	Kalon testin
Testi i natriumit	Kalon testin
pH	5,5 deri 8,0 (10 % tretësirë ujore)
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{25}$ 10 % (w/v) tretësirë ujore ndërmjet + 95° dhe + 98°
Pastërtia	
Humbja gjatë tharrjes	Jo më shumë se 0,25 % pas tharjes (në vakuum mbi acid sulfurik, për 24 orë)
Oksalate	Në tretësirë prej 1 g në 10 ml ujë shtoni 2 pika acid acetik glacial dhe 5 ml tretësirë 10% të acetatit të kalciumit. Tretësira duhet të mbetet e qartë.

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 319 BUTILHIDROKINON TERCIAR - (TBHQ)

Sinonimet	TBHQ
Përkufizim	
Einecs	217-752-2
Emri kimik	Tert-butyl-1,4-benzenediol;2-(1,1-Dimetiletil)-1,4-benzenediol
Formula kimike	$C_{10}H_{14}O_2$
Pesha molekulare	166,22
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % të $C_{10}H_{14}O_2$
Përshkrimi	Kristalinë e bardhë e ngurtë me erë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	Praktikisht e patretshme në ujë; e tretshme në etanol
Intervali i shkrirjes	Jo më pak se 126,5 °C
Fenolikët	Tretni rreth 5 mg të kampionit në 10 ml metanol dhe shtoni 10,5 ml tretësirë dimetilamine (1 në 4). Prodhohet ngjyrë e kuqe në rozë
Pastërtia	
Butilbenzokinon-*p*-terciar	Jo më shumë se 0,2 %
2,5-Di-terciar-butil hidrokinon	Jo më shumë se 0,2 %
Hidroksikinon	Jo më shumë se 0,1 %
Toluen	Jo më shumë se 25 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 320 HIDROKSITOLUEN I BUTILUAR (BHA)

Sinonimet	BHA
Përkufizim	
Einecs	246-563-8
Emri kimik	Butil-4-hidroksianisol-terciar-3; përzierje e 2-terciar-butil-4-hidroksianisol dhe 3-terciar-butil-4-hidroksianizol
Formula kimike	$C_{11}H_{16}O_2$
Pesha molekulare	180,25
Analiza	Përmban jo më pak se 98,5 % të $C_{11}H_{16}O_2$ dhe jo më pak se 85 % të izomer butil-4-hidroksianisol-terciar-3
Përshkrimi	Peta të bardha ose pak të verdha ose dyll i ngurtë me erë të lehtë aromatike
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, lehtësisht i tretshëm në etanol
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 48 °C dhe 63 °C
Reagimi i ngjyrës	Kalon testin për grupet e fenolit
Pastërtia	

Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,05 % pas kalcinimit në 800 ± 25 °C
Papastërtitë fenolike	Jo më shumë se 0,5 %
Absorbimi specifik	$E^{1\%}_{1cm}$ (290 nm) jo më pak se 190 dhe jo më shumë se 210 $E^{1\%}_{1cm}$ (228 nm) jo më pak se 326 dhe jo më shumë se 345
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 321 HIDROKSITOLUEN I BUTILUAR (BHT)

Sinonimet	BHT
Përkufizim	
Einecs	204-881-4
Emri kimik	2,6-Diterciar-butil-p-kresol; 4-Metil-2,6-diterciarbutilfenol
Formula kimike	$C_{15}H_{24}O$
Pesha molekulare	220,36
Analiza	Përmban jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Kristalinë e bardhë ose petë të ngurta, pa erë ose me aromë karakteristike të dobët
Identifikimi	
Tretshmëria	E patretshme në ujë dhe propan-1,2-diol Lehtësisht e tretshme në etanol
Intervali i shkrirjes	Në 70 °C
Spektrometria	Absorbimi në intervalin 230 deri në 320 nm e një shtrese 2 cm të një solucioni 1 në 100 000 në etanol të dehidratuar shfaq një maksimum vetëm në 278 nm
Pastërtia	
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 0,005 %
Papastërtitë fenolike	Jo më shumë se 0,5 %
Absorbimi specifik në etanol	$E^{1\%}_{1cm}$ (278 nm) jo më pak se 81 dhe jo më shumë se 88
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 322 LECITINAT

Sinonimet	Fosfatidet; Fosfolipidet
Përkufizim	Lecitinat janë përzierje ose fraksione të fosfatideve që përftohen nga procedura fizike nga ushqimet shtazore ose bimore; ato përfshijnë gjithashtu produkte të hidrolizuara të marra nëpërmjet përdorimit të enzimave të padëmshme dhe të përshtatshme. Produkti përfundimtar nuk duhet të tregojë asnjë shenjë të aktivitetit të mbetur enzimë

	Lecitinat mund të zbardhen pak në mjedis ujor me anë të peroksidit të hidrogjenit. Ky oksidim nuk duhet të modifikojë kimikisht fosfatidet e lecitinës
Einecs	232-307-2
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Lecitina: jo më pak se 60,0 % e substancave të patretshme në aceton Lecitina e hidrolizuar: jo më pak se 56,0 % e substancave të patretshme në aceton
Përshkrimi	Lecitina: lëng kaf ose lëng gjysmë viskoz ose Pluhur Lecitina të hidrolizuara: lëng ose paste viskoze kafe e çelur në kafe
Identifikimi	
Test për kolinë	Kalon testin
Test për fosfor	Kalon testin
Testi për acide yndyrore	Kalon testin
Prova për lecitinë të hidrolizuar	Në një gotë 800 ml shtoni 500 ml ujë (30-35 °C). Më pas shtoni ngadalë 50 ml të mostrës me përzierje të vazhdueshme. Lecitina e hidrolizuar do të formojë një emulsion homogjen. Lecitina e pa hidrolizuar do të formojë një masë të veçantë prej rreth 50 g
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (105 °C, 1 orë)
Lëndë e patretshme në toluen	Jo më shumë se 0,3 %
Vlera e acidit	Lecitinat: jo më shumë se 35 mg hidroksid kaliumi për gram Lecitina të hidrolizuara: jo më shumë se 45 mg hidroksid kaliumi për gram
Vlera e peroksidit	E barabartë me ose më pak se 10
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 322a LECITINA E TËRSHËRËS

Sinonimet	Vaj tërshëre i fraksionuar
Përkufizim	Lecitina e tërshërës është një vaj tërshëre i fraksionuar i pasur me lipide polare, kryesisht galaktolipide. Lecitina e tërshërës prodhohet nga bërthamat e tërshërës së kategorisë ushqimore që siten dhe nxirren duke përdorur etanol në një temperaturë të ngritur për të prodhuar një ekstrakt lipid të papërpunuar. Ky ekstrakt i papërpunuar i nënshtrohet avullimit dhe filtrimit me shumë faza, duke nxjerrë vaj tërshërë të papërpunuar, i cili ndahet, avullohet dhe filtrohet për të prodhuar lecitinë tërshëre. Vetëm etanoli mund të përdoret në ekstraktim si tretës ekstraktues.
Einecs	281-672-4
Analiza	Jo më pak se 30 % e lipideve polare të patretshme në aceton
Përshkrimi	Lëng viskoz me ngjyrë të verdhë-kafe

Identifikimi	
Kolinë	Jo më shumë se 2 g/100 g
Fosfor	Jo më pak se 0,5 %
Lipide polare	Jo më pak se 35 % w/w
Lipide neutrale	55–65 % w/w
I ngopur	17–20 % w/w
Të pangopura	38–42 % w/w
Të poliunsaturuara	38–42 % w/w
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2 %
Lëndë e patretshme në toluen	Jo më shumë se 1 % w/w
Vlera e acidit	Jo më shumë se 30 mg KOH/g
Vlera e peroksidit	më pak se 10 meq O2/kg yndyrë
Mbetjet e tretësit	Etanol: jo më shumë se 300 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,05 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 0,02 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,05 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri i pllakave aerobike	Jo më shumë se 1 000 CFU/g
Maja	Jo më shumë se 100 CFU/g
Myqe	Jo më shumë se 100 CFU/g
Enterobacteriaceae	Jo më shumë se 10 CFU/g
Sporet aerobike	Jo më shumë se 1 CFU/g
Të tjera	
Gluten	Jo më shumë se 20mg/kg

E 325 LAKTATI I NATRIUMIT

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	200-772-0
Emri kimik	Laktat natriumi; hidroksipropanoat-2 natriumi
Formula kimike	$C_3H_5NaO_3$
Pesha molekulare	112,06 (anhidrik)
Analiza	Përmban jo më pak se 57 % dhe jo më shumë se 66 %

Përshkrimi	Pa ngjyrë, transparent, i lëngshëm. Pa erë, ose me një erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Test për laktat	Kalon testin
Testi për natrium	Kalon testin
pH	6,5 deri 7,5 (20 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Aciditeti	Jo më shumë se 0,5 % pas tharjes shprehur si acid laktik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Substancat reduktuese	Asnjë reduktim i tretësirës së Fehlingut

Shënim: Ky specifikim i referohet një tretësire ujore 60%.

E 326 LAKTAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	213-631-3
Emri kimik	Laktat kaliumi; hidroksipropanoat-2 kaliumi
Formula kimike	$C_3H_5O_3K$
Pesha molekulare	128,17 (anhidrik)
Analiza	Përmban jo më pak se 57 % dhe jo më shumë se 66 %
Përshkrimi	Lëng i qartë pak viskoz, pothuajse pa erë. Pa erë, ose me erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Ndezja	Ndizni tretësirën e laktatit të kaliumit në hi. Hiri është alkalik, dhe kur shtohet acidi ndodh një shkumë
Reaksioni i ngjyrës	Vendosni 2 ml tretësirë të laktatit të kaliumit mbi 5 ml tretësirë 1 në 100 të katekolit në acid sulfurik. Prodhohet ngjyrë e kuqe e thellë në zonën e kontaktit
Testi për kalium	Kalon testin
Test për laktat	Kalon testin
Pastërtia	
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Aciditeti	Shkrihet 1 g tretësirë e laktatit të kaliumit në 20 ml ujë, shtohen 3 pika fenolftaleinë TS dhe titrohet me hidroksid natriumi 0,1 N. Nuk kërkon më shumë se 0,2 ml
Substancat reduktuese	Asnjë reduktim i tretësirës së Fehlingut

Shënim: Ky specifikim i referohet një tretësire ujore 60%.

E 327 LAKTAT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	212-406-7

Emri kimik	Dilaktat kalciumi; Hidrati i laktatit të kalciumit; Kripa e acidit të kalciumit hidroksipropanoik-2
Formula kimike	$(C_3H_5O_2)_2$ Ca·nH_2O (n = 0 - 5)
Pesha molekulare	218,22 (anhidrik)
Analiza	Përmban jo më pak se 98% në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose Pluhur pothuajse pa erë
Identifikimi	
Test për laktat	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë dhe praktikisht i patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 8,0 (5 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	anhidrik: jo më shumë se 3,0 % (120 °C, 4 orë) me 1 molekulë uji: jo më shumë se 8,0 % (120 °C, 4 orë) me 3 molekula uji: jo më shumë se 20,0 % (120 °C, 4 orë) me 4,5 molekula uji: jo më shumë se 27,0 % (120 °C, 4 orë)
Aciditeti	Jo më shumë se 0,5 % e lëndës së thatë e shprehur si acid laktik
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Substancat reduktuese	Asnjë reduktim i tretësirës Fehling

E 330 ACID CITRIK

Sinonimet	
Përkufizim	Acidi citrik prodhohet nga lëngu i limonit ose ananasit, nga fermentimi i tretësirave të karbohidrateve ose baktere të përshtatshme duke përdorur *Candida* spp. ose shtame jotoksikogjene të *Aspergillus niger*
Einecs	201-069-1
Emri kimik	Acid citrik; acid-1-2-3-Hidroksi-2 propanetrikarboksilik; acid β-hidroksitrikarbalilik
Formula kimike	(a) $C_6H_8O_7Na$ (anhidrik) (b) $C_6H_8O_7 \cdot H_2O$ (monohidrat)
Pesha molekulare	(a) 192,13 (anhidrik) (b) 210,15 (monohidrat)
Analiza	Acidi citrik mund të jetë anhidrik ose mund të përmbajë 1 molekulë uji. Acidi citrik përmban jo më pak se 99,5 % të $C_6H_8O_7$, e llogaritur në bazë anhidër
Përshkrimi	Acidi citrik është një lëndë e ngurtë, kristalore e bardhë ose pa ngjyrë, pa erë, kristalore, që ka një shije shumë acide. Monohidrati lulëzon në ajër të thatë
Identifikimi	

Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë; i tretshëm lehtësisht në etanol; i tretshëm në eter
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Acidi citrik anhidrik përmban jo më shumë se 0,5 % ujë; monohidrati i acidit citrik përmban jo më shumë se 8,8 % ujë (metoda Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,05 % pas kalcinimit në 800 ± 25 °C
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg, të shprehura në acid oksalik, pas tharjes
Substancat lehtësisht të karbonizueshme	Ngrohni 1 g kampion Pluhur me 10 ml acid sulfurik minimal 98% në një banjë me ujë në 90 °C në errësirë për një orë. Duhet të prodhohet jo më shumë se një ngjyrë kafe e zbehtë (Lëngu që përputhet K)

E 331 (i) CITRAT MONONATRIUMI

Sinonimet	Citrati monobazik i natriumit
Përkufizim	
Einecs	242-734-6
Emri kimik	Citrati i mononatriumit; Kripë mononatriumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik
Formula kimike	(a) $C_6H_7O_7Na$ (anhidrik) (b) $C_6H_7O_7Na \cdot H_2O$ (monohidrat)
Pesha molekulare	(a) 214,11 (anhidër) (b) 232,23 (monohidrate)
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose kristale pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 3,5 dhe 3,8 (1 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	anhidrik: jo më shumë se 1,0 % (140 °C, 0,5 orë) monohidrat: jo më shumë se 8,8 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg shprehur si acid oksalik, pas tharjes
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 331 (ii) CITRAT DINATRIUMI

Sinonimet	Citrati dibazik i natriumit

Përkufizim	
Einecs	205-623-3
Emri kimik	Citrati i dinatriumit; Kripë dinatriumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë dinatriumi e acidit citrik, me 1,5 molekula uji
Formula kimike	$C_6H_6O_7Na_2 \cdot 1,5H_2O$
Pesha molekulare	263,11
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose kristale pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 4,9 dhe 5,2 (1 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 13,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (e shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 331 (iii) CITRAT TRINATRIUMI

Sinonimet	Citrati tribazik i natriumit
Përkufizim	
Einecs	200-675-3
Emri kimik	Citrati i trinatriumit; Kripë trinatriumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë trinatriumi e acidit citrik, në formë anhidrate, dihidrate ose pentahidrate
Formula kimike	Anhidrat: $C_6H_5O_7Na_3$ I hidratuar: $C_6H_5O_7Na_3 \cdot nH_2O$ (n = 2 ose 5)
Pesha molekulare	258,07 (anhidrik) 294,10 (i hidratuar n = 2) 348,16 (i hidratuar n = 5)
Analiza	Jo më pak se 99 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose kristale pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,5 dhe 9,0 (5 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Anhidrat: Jo më shumë se 1,0 % (180 °C, 18 orë) Dihidrat: 10,0 deri në 13,0 % (180 °C, 18 orë) Pentahidrat: jo më shumë se 30,3 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (e shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 332 (i) CITRAT MONOKALIUMI

Sinonimet	Citrat monobazik kaliumi
Përkufizim	
Einecs	212-753-4
Emri kimik	Citrat monokaliumi; Kripë monokaliumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë monokaliumi anhidride e acidit citrik
Formula kimike	$C_6H_7O_7K$
Pesha molekulare	230,21
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, higroskopik, i grimcuar ose kristale transparente
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 3,5 dhe 3,8 (1 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 332 (ii) CITRAT TRIKALIUMI

Sinonimet	Citrat tribazik kaliumi
Përkufizim	
Einecs	212-755-5
Emri kimik	Citrat trikaliumi; Kripë trikaliumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë trikaliumi monohidrate e acidit citrik
Formula kimike	$C_6H_5O_7K_3 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	324,42
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, higroskopik, i grimcuar ose kristale transparente
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,5 dhe 9,0 (5 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (e shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 333 (i) CITRAT MONOKALCIUMI

Sinonimet	Citrat kalciumi monobazik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Citrat monokalciumi; Kripë monokalciumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë monokalciumi monohidrate e acidit citrik
Formula kimike	$(C_6H_7O_7)_2Ca \cdot H_2O$
Pesha molekulare	440,32
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i imët i bardhë
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 3,2 dhe 3,5 (1 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 7,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalatet	Jo më shumë se 100 mg/kg (e shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 30 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg (për të gjitha përdorimet përveç ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël)
Karbonatet	Tretja e 1 g citrat kalciumi në 10 ml acid klorhidrik 2 N nuk duhet të çlirojë më shumë se disa flluska të izoluara

E 333 (ii) CITRAT DIKALCIUMI

Sinonimet	Citrat kalciumi dibazik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Citrat dikalciumi; Kripë dikalciumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë dikalciumi e trihidratuar e acidit citrik
Formula kimike	$(C_6H_7O_7)_2Ca_2 \cdot 3H_2O$
Pesha molekulare	530,42
Analiza	Jo më pak se 97,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i imët i bardhë
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 20,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (shprehur si fluor)

Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 30 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg (për të gjitha përdorimet përveç ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël)
Karbonatet	Tretja e 1 g citrat kalciumi në 10 ml acid klorhidrik 2 N nuk duhet të çlirojë më shumë se disa flluska të izoluara

E 333 (iii) CITRAT TRIKALCIUMI

Sinonimet	Citrat kalciumi tribazik
Përkufizim	
Einecs	212-391-7
Emri kimik	Citrati trikalciumi; Kripë trikalciumi e acidit 2-hidroksi-1,2,3-propanetrikarboksilik; Kripë trikalciumi tetrahidratuar e acidit citrik
Formula kimike	$(C_6H_6O_7)_2Ca_3 \cdot 4H_2O$
Pesha molekulare	570,51
Analiza	Jo më pak se 97,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë i imët
Identifikimi	
Test për citrat	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 14,0 % (180 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 30 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg (për të gjitha përdorimet përveç ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël)
Karbonatet	Tretja e 1 g citrat kalciumi në 10 ml acid klorhidrik 2 N nuk duhet të çlirojë më shumë se disa flluska të izoluara

E 334 L(+)-ACID TARTARIK, ACID TARTARIK

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	201-766-0
Emri kimik	Acidi L-tartarik; acid L-2,3-dihidroksibutanedioik; acid d-α,β-dihidroksisucinik
Formula kimike	$C_4H_6O_6$
Pesha molekulare	150,09

Analiza	Përmban jo më pak se 99,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i ngurtë ose i bardhë pa ngjyrë ose i tejdukshëm
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 168 °C dhe 170 °C
Test për tartrat	Kalon testin
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ midis + 11,5 ° dhe + 13,5 ° (20 % w/v tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (mbi P_2O_5, 3 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 1 000 mg/kg (pas kalcinimit në 800 ± 25 °C)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 335 (i) TARTRAT MONONATRIUMI

Sinonimet	Kripë mononatriumi e acidit L-(+)-tartarik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë mononatriumi e acidit L-2,3-dihidroksibutanedioik; Kripë mononatriumi e monohidratuar e acidit L-(+)-tartarik
Formula kimike	$C_4H_5O_6Na \cdot H2O$
Pesha molekulare	194,05
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale transparente pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për tartrat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 10,0 % (105 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 335 (ii) TARTRAT DINATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	212-773-3
Emri kimik	L-tartart dinatriumi; (+)-tartart dinatriumi; Kripë dinatriumi e acidit (+)-2,3-dihidroksibutanedioik; Kripë dinatriumi e dihidratuar e acidit L-(+)-tartarik
Formula kimike	$C_4H_4O_6Na_2 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	230,8
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale transparente, pa ngjyrë
Identifikimi	

Test për tartrat	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Tretshmëria	1 gram është i patretshëm në 3 ml ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 7,5 (tretësirë ujore 1%)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 17,0 % (150 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 336 (i) TARTRAT MONOKALIUMI

Sinonimet	Tartrat kaliumi monobazik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë anhidride monokaliumi e acidit L-(+)-tartarik; Kripë monokaliumi e acidit L-2,3-dihidroksibutanedioik
Formula kimike	$C_4H_5O_6K$
Pesha molekulare	188,16
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë kristalor ose i grimcuar
Identifikimi	
Test për tartrat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Intervali i shkrirjes	230 °C
pH	3,4 (1 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,0 % (105 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 336 (ii) TARTRAT DIKALIUMI

Sinonimet	Tartrat kaliumi dibazik
Përkufizim	
Einecs	213-067-8
Emri kimik	Kripë dikaliumi e acidit L-2,3-dihidroksibutanedioik; Kripë dikaliumi me gjysmë molekule uji të acidit L-(+)-tartarik
Formula kimike	$C_4H_4O_6K_2 \cdot ½H_2O$
Pesha molekulare	235,2
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë kristalor ose i grimcuar
Identifikimi	
Test për tartrat	Kalon testin

Test për kalium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 9,0 (tretësirë ujore 1%)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 4,0 % (150 °C, 4 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 337 TARTRATI I NATRIUMIT TË KALIUMIT

Sinonimet	L-(+)-tartrat i natriumit të kaliumit; kripë Rochelle; kripë Seignette
Përkufizim	
Einecs	206-156-8
Emri kimik	Kripë natriumi kaliumi e acidit L-2,3-dihidroksibutanedioik; L-(+)-tartrat i natriumit të kaliumit
Formula kimike	$C_4H_4O_6KNa \cdot 4H_2O$
Pesha molekulare	282,23
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për tartrat	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Tretshmëria	1 gram është i tretshëm në 1 ml ujë, i patretshëm në etanol
Intervali i shkrirjes	70-80 °C
pH	Ndërmjet 6,5 dhe 8,5 (1% tretësirë ujore)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 26,0 % dhe jo më pak se 21,0 % (150 °C, 3 orë)
Oksalate	Jo më shumë se 100 mg/kg (shprehur si acid oksalik, pas tharjes)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 338 ACID FOSFORIK

Sinonimet	Acid ortofosforik; Acid monofosforik
Përkufizim	
Einecs	231 -633-2
Emri kimik	Acid fosforik
Formula kimike	H_3PO_4
Pesha molekulare	98,00
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 67,0 % dhe jo më shumë se 85,7 %. Acidi fosforik është i disponueshëm në treg si tretësirë ujore në përqendrime të ndryshueshme.
Përshkrimi	Lëng i pastër, pa ngjyrë, viskoz

Identifikimi	
Test për acid	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Pastërtia	
Acidet e paqëndrueshme	Jo më shumë se 10 mg/kg (si acid acetik)
Klorure	Jo më shumë se 200 mg/kg (të shprehura si klor)
Nitrate	Jo më shumë se 5 mg/kg (si $NaNO_3$)
Sulfate	Jo më shumë se 1 500 mg/kg (si $CaSO_4$)
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

Shënim: Ky specifikim i referohet një tretësire ujore 75%.

E 339 (i) FOSFAT MONONATRIUMI

Sinonimet	Monofosfat mononatriumi; acid mononatriumi monofosfat; Ortofosfat mononatriumi; Fosfat natriumi monobazik; Dihidrogjen monofosfat natriumi
Përkufizim	
Einecs	231-449-2
Emri kimik	Dihidrogjen monofosfat natriumi
Formula kimike	Anhidrat: NaH_2PO_4 Monohidrat: $NaH_2PO_4 \cdot H_2O$ Dihidrat: $NaH_2PO_4 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	Anhidrat: 119,98 Monohidrat: 138,00 Dihidrat: 156,01
Analiza	Pas tharjes në 60 °C për një orë dhe më pas në 105 °C për katër orë, përmban jo më pak se 97 % NaH_2PO_4 Përmban P_2O_5 ndërmjet 58,0 % dhe 60,0 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur, kristale ose kokrriza të bardha, pa erë, pak të lëngëzueshme
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol ose eter
pH	Ndërmjet 4,1 dhe 5,0 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Kripa anhidride humbet jo më shumë se 2,0 %, monohidrati jo më shumë se 15,0 %, dihidrati jo më shumë se 25 % (60 °C, 1 orë pastaj 105 °C, 4 orë)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 % në bazë anhydër.
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 339 (ii) FOSFATI DINATRIUMIT

Sinonimet	Monofosfat dinatriumi; Fosfat natriumi sekondar; Ortofosfat dinatriumi
Përkufizim	
Einecs	231-448-7
Emri kimik	Hidrogjen monofosfat dinatriumi; Ortofosfat hidrogjen dinatriumi
Formula kimike	Anhidrik: Na_2HPO_4 I Hidratuar: Na_2HPO_4 nH_2O (n = 2, 7 ose 12)
Pesha molekulare	141,98 (anhidër)
Analiza	Pas tharjes në 40°C për tre orë dhe më pas në 105 °C për pesë orë, përmban jo më pak se 98 % Na_2HPO_4 Përmban P_2O_5 ndërmjet 49 % dhe 51 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Hidrogjen fosfat dinatriumi anhidër është një pluhur i bardhë, higroskopik, pa erë. Format e hidratuara të mundshme përfshijnë dihidratin: i ngurtë, pa erë; heptahidratin: kristale të bardha, pa erë, floreshente ose Pluhur të grimcuar; dhe dodekahidratin: Pluhur ose kristale të bardhë, shkëlqyes, pa erë
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 8.4 dhe 9,6 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Kripa anhidride humbet jo më shumë se 5,0 %, dihidrati jo më shumë se 22,0 %, heptahidrati jo më shumë se 50,0 %, dodekahidrati jo më shumë se 61,0 % (40 °C, 3 orë pastaj 105 °C, 5 orë)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 % në bazë anhidride
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 339 (iii) FOSFAT TRINATRIUMI

Sinonimet	Fosfat natriumi; Fosfat natriumi tribazik; Ortofosfat trisodium
Përkufizim	Fosfati i trinatriumit përftohet nga tretësirat ujore dhe kristalizohet në formë anhidër dhe me 1/2, 1, 6, 8 ose 12 H_2O. Dodekahidrati gjithmonë kristalizohet nga tretësirat ujore me një tepricë të hidroksidit të natriumit. Ai përmban ¼ molekulë të NaOH
Einecs	231-509-8
Emri kimik	Monofosfat trinatriumi; Fosfat trinatriumi; Ortofosfat trinatriumi
Formula kimike	Anhidrid: Na_3PO_4 I hidratuar: Na_3PO_4 nH_2O (n = 1/2, 1, 6, 8 ose 12)

Pesha molekulare	163,94 (anhidrid)
Analiza	Fosfat natriumi anhidrid dhe format e hidratuara, me përjashtim të dodekahidratit, përmbajnë jo më pak se 97,0 % Na_3PO_4 të llogaritur në bazë të thatë. Dodekahidrati i fosfatit të natriumit përmban jo më pak se 92,0 % të Na_3PO_4 të llogaritur në bazë të ndezjes Përmban P_2O_5 ndërmjet 40,5 % dhe 43,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur, kristale kokrriza të bardha pa erë, pak i lëngëzueshëm
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 11.5 dhe 12,5 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Kur thahet në 120°C për dy orë dhe më pas ndizet në rreth 800°C për 30 minuta, humbjet në peshë janë si më poshtë: anhidrat jo më shumë se 2,0 %, monohidrat jo më shumë se 11,0 %, dodekahidrat: ndërmjet 45,0 % dhe 58,0 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 % në bazë anhidride
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 340 (i) FOSFAT MONOKALIUMI

Sinonimet	Fosfat monobazik kaliumi; monofosfat monokaliumi; Ortofosfat monokaliumi
Përkufizim	
Einecs	231-913-4
Emri kimik	Dihidrogjen fosfat kaliumit; Dihidrogjen ortofosfat monokaliumi; Dihidrogjen monofosfat monokaliumi
Formula kimike	KH_2PO_4
Pesha molekulare	136,09
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % pas tharjes në 105 °C për katër orë. Përmban P_2O_5 ndërmjet 51,0 % dhe 53,0 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale pa erë, pa ngjyrë ose pluhur i bardhë i grimcuar ose kristalor
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 4,2 dhe 4,8 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (në 105 °C për 4 orë)

Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2% në bazë anhidride
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 340 (ii) FOSFATI DIKALIUMIT

Sinonimet	Dikalium monofosfat; Fosfat sekondar i kaliumit; Ortofosfat dikaliumi; Fosfati dibazik i kaliumit
Përkufizim	
Einecs	231-834-5
Emri kimik	Hidrogjen monofosfat dikaliumi; Hidrogjen fosfat dikaliumi; Hidrogjen ortofosfat dikaliumi
Formula kimike	K_2HPO_4
Pesha molekulare	174,18
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % pas tharjes në 105 °C për katër orë. Përmban P_2O_5 ndërmjet 40,3 % dhe 41,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i grimcuar i bardhë ose pa ngjyrë, kristale ose masa; substancë e lëngshme, higroskopike
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 8,7 dhe 9,4 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (në 105 °C për 4 orë)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 340 (iii) FOSFAT TRIKALIUMI

Sinonimet	Fosfat kaliumi tribazik; Ortofosfat trikaliumi
Përkufizim	
Einecs	231-907-1
Emri kimik	Monofosfat trikaliumi; Fosfat trikaliumi; Ortofosfat trikaliumi
Formula kimike	Anhidrik: K_3PO_4 I Hidratuar: $K_3PO_4 \cdot nH_2O$ (n=1 ose 3)
Pesha molekulare	212,27 (anhidrid)
Analiza	Përmban jo më pak se 97 % llogaritur në bazë të djegur

	Përmbajtja e P_2O_5 midis 30,5 % dhe 34,0 % në bazë të djegur
Përshkrimi	Kristale ose kokrriza higroskopike pa ngjyrë ose të bardhë, pa erë. Format e hidratuara të mundshme përfshijnë monohidratin dhe trihidratin
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 11,5 dhe 12,3 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Anhidrik: jo më shumë se 3,0 %; e hidratuar: jo më shumë se 23,0 % (përcaktohet duke tharë në 105 °C për një orë dhe më pas ndizet në rreth 800 °C ± 25 °C për 30 minuta)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2% (në bazë anhidride)
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 341 (i) FOSFAT MONOKALCIUMI

Sinonimet	Fosfat kalciumi monobazik; Ortofosfat monokalciumi
Përkufizim	
Einecs	231-837-1
Emri kimik	Dihidrogjen fosfat kalciumi
Formula kimike	Anhidrid: $Ca(H_2PO_4)_2$ Monohidrat: $Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	234,05 (anhidrid) 252,08 (monohidrat)
Analiza	Përmban jo më pak se 95 % llogaritur në bazë të thatë Përmban P_2O_5 ndërmjet 55,5 % dhe 61,1 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i grimcuar, kristale ose kokrriza të bardha të lëngshme
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Përmbajtja e CaO	Midis 23,0 % dhe 27,5 % (anhidrid) Midis 19,0 % dhe 24,8 % (monohidrat)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Anhidër: jo më shumë se 14 % (105 °C, 4 orë) Monohidrat: jo më shumë se 17,5 % (105 °C, 4 orë)
Humbje gjatë djegjes	Anhidër: jo më shumë se 17,5 % (pas djegjes në 800 °C ± 25 °C për 30 minuta) Monohidrat: jo më shumë se 25,0 % (përcaktuar nga tharja në 105°C për një orë, pastaj ndezja në 800 °C ± 25 °C për 30 minuta)
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg

Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 70 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnja dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg (për të gjitha përdorimet përveç ushqimit për foshnja dhe fëmijët e vegjël)

E 341 (ii) FOSFAT DIKALCIUMI

Sinonimet	Fosfat kalciumi dibazik; Ortofosfat dikalciumi
Përkufizim	
Einecs	231-826-1
Emri kimik	Monohidrogjen fosfat kalciumi; hidrogjen ortofosfat kalciumi; Fosfat sekondar kalciumi
Formula kimike	Anhidrid: $CaHPO_4$ Dihidrat: $CaHPO_4 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	136,06 (anhidrid) 172,09 (dihidrat)
Analiza	Fosfat dikalciumi, pas tharjes në 200 °C për tre orë, përmban jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se ekuivalenti i 102 % të $CaHPO_4$. Përmbajtja e P_2O_5 midis 50,0 % dhe 52,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Kristale ose kokrriza të bardha, pluhur ose pluhur i grimcuar
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë ndezjes	Jo më shumë se 8,5 % (anhidrid) ose 26,5 % (dihidrat) pas ndezjes në 800 °C ± 25 °C për 30 minuta
Fluor	Jo më shumë se 50 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 100 mg/kg për formën anhidride dhe jo më shumë se 80 mg/kg për formën e dihidratuar (vetëm nëse shtohet në ushqimin për foshnja dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg për formën anhidride dhe atë të dihidratuar (për të gjitha përdorimet, përveç ushqimit për foshnja dhe fëmijët e vegjël).

E 341 (iii) FOSFAT TRIKALCIUMI

Sinonimet	Fosfat kalciumi, tribazik; Ortofosfat kalciumi; Hidroksi monofosfat pentakalciumi; Hidroksiapatit kalciumi

Përkufizim	Fosfati i trikalciumit përbëhet nga një përzierje e ndryshueshme e fosfateve të përftuara nga neutralizimi i acidit fosforik me hidroksid kalciumi ose karbonat kalciumi dhe që ka përafërsisht përbërjen $10CaO \cdot 3P_2O_5 \cdot H_2O$
Einecs	235-330-6 (Hidroksi monofosfat pentakalciumi) 231-840-8 (Ortofosfat kalciumi)
Emri kimik	Hidroksi monofosfat pentakalciumi; Monofosfat trikalciumi
Formula kimike	$Ca_5(PO_4)_3 \cdot OH$ ose $Ca_3(PO_4)_2$
Pesha molekulare	502 ose 310
Analiza	Përmban jo më pak se 90 % të llogaritur në bazën e djegur Përmban P_2O_5 ndërmjet 38,5 % dhe 48,0 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pa erë i cili është i qëndrueshëm në ajër
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm në ujë; i patretshëm në etanol, i tretshëm në acid klorhidrik të holluar dhe nitrik
Pastërtia	
Humbje gjatë djegjes	Jo më shumë se 8 % pas djegjes në 800 °C ± 25 °C për 0,5 orë
Fluor	Jo më shumë se 50 mg/kg (shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 150 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnja dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 200 mg/kg (për të gjitha përdorimet përveç ushqimit për foshnja dhe fëmijët e vegjël).

E 343 (i) FOSFAT MONOMAGNEZI

Sinonimet	Dihidrogjen Fosfat Magnezi; Fosfat Magnezi, monobazik; Ortofosfat monomagnezi
Përkufizim	
Einecs	236-004-6
Emri kimik	Dihidrogjen Monofosfat Monomagnezi
Formula kimike	$Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$ (ku n = 0 deri 4)
Pesha molekulare	218,30 (anhidrid)
Analiza	Jo më pak se 51,0 % pas ndezjes llogaritet si P_2O_5 në bazë të djegur (800 °C ± 25 °C për 30 minuta)
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pa erë, pak i tretshëm në ujë
Identifikimi	
Test për magnezin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Përmbajtja e MgO	Jo më pak se 21,5 % pas ndezjes ose në bazë anhidride (105 °C, 4 orë)

Pastërtia	
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 343 (ii) FOSFAT DIMAGNEZIUMI

Sinonimet	Hidrogjen fosfat magnezi; Fosfat magnezi, dibazik; Ortofosfat dimagnezi; Fosfat magnezi sekondar
Përkufizim	
Einecs	231-823-5
Emri kimik	Monohidrogjen monofosfat dimagnezi
Formula kimike	$MgHPO_4 \cdot nH_2O$ (ku n = 0-3)
Pesha molekulare	120,30 (anhidrid)
Analiza	Jo më pak se 96 % pas djegjes (800 °C ± 25 °C për 30 minuta)
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pa erë, pak i tretshëm në ujë
Identifikimi	
Test për magnezin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Përmbajtja e MgO	Jo më pak se 33,0 % e llogaritur në bazë anhidrike (105 °C, 4 orë)
Pastërtia	
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 345 (i) DICITRAT TRIMAGNEZI

Sinonimet	Citrati i magnezit; citrati i trimagnezit
Përkufizim	
Einecs	222-093-9
Emri kimik	Trimagnezi bis (2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilate), anhidër
Formula kimike	$(C_6H_5O_7)_2\ Mg_3$
Pesha molekulare	451,12 (anhidër)
Analiza	15,0-16,5 % Mg në substancë/lëndë e thatë e barabartë me 92,8-102,1 % trimagnez dicitrat anhidër
Përshkrimi	Pluhur i imët i bardhë ose pothuajse i bardhë, lehtësisht higroskopik
Pamja e jashtme e tretësirës	Jo më opaleshente se ref. susp. III dhe jo me ngjyrë më intensive se ref. sol. Y7 ose BY6
Identifikimi	
Test për magnezin	Pozitive
Test për citratin	Pozitive
pH (tretësirë 5 %)	6,0-8,5

Tretshmëria	I tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol (96 %), tretet në acid klorhidrik të holluar.
Madhësia e grimcave	me metodën STEM - Madhësia mesatare e grimcave (D50) (bazuar në numër) jo më e ulët se 130 nm me metodën e difraksionit lazer - Madhësia mesatare e grimcave (D50) (me bazë në masë) jo më e ulët se 50 µm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Maksimumi 3,5 %, i përcaktuar në 1 000 g duke u tharë në furrë në 180 ± 10 °C për 5 orë
Oksalik/ oksalate	≤ 280 mg/kg (0,028 %) si acid oksalik
Sulfate	≤ 2 000 mg/kg (0,2 %)
Kalcium	≤ 2 000 mg/kg (0,2 %)
Hekur	≤ 100 mg/kg
Mërkuri	≤ 0,1 mg/kg
Plumb	≤ 1 mg/kg
Kadmium	≤ 0,1 mg/kg
Arsenik	≤ 1 mg/kg
Lëndë e paidentifikuar	Nuk ka papastërti të lidhura me procesin ose produktin. Nuk mund të përjashtohet prania e paqëllimshme e formave të hidratuara të dicitratit të trimagnezit siç është johidrati.

E 350 (i) MALAT NATRIUMI

Sinonimet	Kripë natriumi e acidit malik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	DL-malat dinatriumi; kripë dinatriumi e acidit hidroksibutanedioik
Formula kimike	Hemihidrat: $C_4H_4Na_2O_5$ ½ H_2O Trihidrat: $C_4H_4Na_2O_5$ $3H_2O$
Pesha molekulare	Hemihidrat: 187,05 Trihidrat: 232,10
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,0 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur ose kokrra kristalore të bardha
Identifikimi	
Test për acid dikarboksilik-1,2	Kalon test
Test për natrium	Kalon testin
Formimi i ngjyrës azo	Pozitiv
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë
Pastërtia	
Humbja në tharje	Hemihidrat: Jo më shumë se 7,0 % (130 ° C, 4 orë) Trihidrat: 20,5-23,5 % (130 ° C, 4 orë)
Alkaliniteti	Jo më shumë se 0,2 % si Na_2CO_3
Acid fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Acid maleik	Jo më shumë se 0,05 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 350 (ii) MALAT HIDROGJEN NATRIUMI

Sinonimet	Kripë mononatriumi e acidit malik DL
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Malat-DL mononatriumi; Hidroksisuksinat-2-DL mononatriumi
Formula kimike	$C_4H_5NaO_5$
Pesha molekulare	156,07
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Test për acid dikarboksilik-1,2	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Formimi i ngjyrës azo	Pozitiv
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (110 ° C, 3 orë)
Acid maleik	Jo më shumë se 0,05 %
Acid Fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 351 MALAT KALIUMI

Sinonimet	Kripë kaliumi e acidit malik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Malat-DL dikaliumi; kripë dikaliumi e acidit hidroksibutanedioik
Formula kimike	$C_4H_4K_2O_5$
Pesha molekulare	210,27
Analiza	Përmban jo më pak se 59,5 %
Përshkrimi	Tretësirë ujore pa ngjyrë ose pothuajse pa ngjyrë
Identifikimi	
Test për acid dikarboksilik-1,2	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
Formimi i ngjyrës azo	Pozitiv
Pastërtia	
Alkaliniteti	Jo më shumë se 0,2 % si K_2CO_3
Acid fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Acid maleik	Jo më shumë se 0,05 %

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 352 (i) MALAT KALCIUMI

Sinonimet	Kripë kalciumi e acidit malik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Malat-DL kalciumi; Hidroksisuksinat-α kalciumi; kripë kalciumi e acidit hidroksibutanedioik
Formula kimike	$C_4H_5CaO_5$
Pesha molekulare	172,14
Analiza	Përmban jo më pak se 97,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Test për malat	Kalon testin
Test për acid dikarboksilik-1,2	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Formimi i ngjyrës azo	Pozitiv
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë
Pastërtia	
Humbja në tharje	Jo më shumë se 2 % (100 ° C, 3 orë)
Alkaliniteti	Jo më shumë se 0,2 % si $CaCO_3$
Acidi maleik	Jo më shumë se 0,05 %
Acidi fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 352 (ii) MALAT HIDROGJENI KALCIUMI

Sinonimet	Kripë monokalciumi e acidit malik-DL
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Malat-DL monokalciumi; Hidroksisuksinat-2-DL monokalciumi
Formula kimike	$(C_4H_5O_5)_2Ca$
Pesha molekulare	
Analiza	Përmban jo më pak se 97,5 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Test për acid dikarboksilik-1,2	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin

Formimi i ngjyrës azo	Pozitiv
Pastërtia	
Humbja në tharje	Jo më shumë se 2,0 % (110 ° C, 3 orë)
Acid maleik	Jo më shumë se 0,05 %
Acid fumarik	Jo më shumë se 1,0 %
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 353 ACID METATARTARIK

Sinonimet	Acidi ditartarik
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Acid metatartarik
Formula kimike	$C_4H_6O_6$
Pesha molekulare	
Analiza	Jo më pak se 99,5 %
Përshkrimi	Formë kristalore ose pluhur me ngjyrë të bardhë ose të verdhë. Shumë e shijshme, me erë të dobët karameli
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë dhe etanol
Test i identifikimit	Vendosni një kampion prej 1 deri në 10 mg të kësaj lënde në një epruvetë me 2 ml acid sulfurik të përqëndruar dhe 2 pika reagent sulfo-resorcinol. Kur nxehet në 150 °C, shfaqet një ngjyrë vjollce intensive
Pastërtia	
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 354 TARTRATE KALCIUMI

Sinonimet	Tartrat L- kalcium
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Dihidrat dihidroksibutanedioat-L(+)-2,3 kalciumi
Formula kimike	$C_4H_4CaO_6 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	224,18
Analiza	Jo më pak se 98,0 %
Përshkrimi	Pluhur kristalor i imët me ngjyrë të bardhë
Identifikimi	

Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë. Tretshmëria përafërsisht 0,01 g/100 ml ujë (20 °C). Pak i tretshëm në etanol. Pak i tretshëm në eter dietili. I tretshëm në acide
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ + 7,0° deri + 7,4° (0,1 % në një tretësirë HCl 1N)
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 9,0 (5% llum)
Pastërtia	
Sulfatet	Jo më shumë se 1 g/kg (si H_2SO_4)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 355 ACID ADIPIK

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	204-673-3
Emri kimik	Acid heksanedioik; Acidi 1,4-butanedikarboksilik
Formula kimike	$C_6H_{10}O_4$
Pesha molekulare	146,14
Analiza	Përmban jo më pak se 99,6 %
Përshkrimi	Kristale të bardha pa erë ose pluhur kristalor
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	151,5-154,0 °C
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë. Tretet lehtësisht në etanol
Pastërtia	
Uji	Jo më shumë se 0,2 % (me metodën Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 20 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 356 ADIPAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-293-5
Emri kimik	Adipat natriumi
Formula kimike	$C_6H_8Na_2O_4$
Pesha molekulare	190,11
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 % (në bazë anhidride)
Përshkrimi	Kristale të bardha pa erë ose pluhur kristalor
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	151-152 °C (për acidin adipik)
Tretshmëria	Përafërsisht 50 g/100 ml ujë (20 °C)
Test për natrium	Kalon testin

Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3 % (Karl Fischer)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 357 ADIPAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	242-838-1
Emri kimik	Adipat kaliumi
Formula kimike	$C_6H_8K_2O_4$
Pesha molekulare	222,32
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 % (në bazë anhidride)
Përshkrimi	Kristale të bardha pa erë ose pluhur kristalor
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	151-152 °C (për acidin adipik)
Tretshmëria	Përafërsisht 60 g/100 ml ujë (20 °C)
Test për kalium	Kalon testin
Pastërtia	
Uji	Jo më shumë se 3 % (Karl Fischer)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 363 ACID SUCINIK

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	203-740-4
Emri kimik	Acidi butanedioik
Formula kimike	$C_4H_6O_4$
Pesha molekulare	118,09
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristal pa ngjyrë ose të bardhë, pa erë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	185,0-190,0 °C
Pastërtia	
Mbetje në ndezje	Jo më shumë se 0,025 % (800 °C, 15 min)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 380 CITRAT TRIAMONI

Sinonimet	Citrat amoni tribazik
Përkufizim	
Einecs	222-394-5
Emri kimik	Kripë triamoniumi e acidit 2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilik
Formula kimike	$C_6H_{17}N_3O_7$
Pesha molekulare	243,22
Analiza	Përmban jo më pak se 97,0 %
Përshkrimi	Kristale ose pluhur i bardhë
Identifikimi	
Test për amonin	Kalon testin
Test pë citrate	Kalon testin
Tretshmëria	Tretet lehtësisht në ujë
Pastërtia	
Oksalat	Jo më shumë se 0,04 % (si acid oksalik)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 385 ETILENDIAMINETETRAACETAT DINATRIUM KALCIUMI

Sinonimet	Dinatrium kalciumi EDTA; Edetat dinatrium kalciumi
Përkufizim	
Einecs	200-529-9
Emri kimik	N,N'-1,2-Etanedilbis [N-(karboksimetil)-glicinat] [(4-)-O,O', ON, ON] kalciat(2)-dinatriumi; Etilendiaminetraacetat dinatrium kalciumi; (etilendinitrilo) Tetra acetat dinatrium kalciumi
Formula kimike	$C_{10}H_{12}O_8CaN_2Na_2 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	410,31
Analiza	Përmban jo më pak se 97 % në bazë anhidride
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose pluhur i bardhë në gati të bardhë, pak higroskopik
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test pë kalcium	Kalon testin
Aktiviteti kelues ndaj joneve metalike	Pozitive
pH	Ndërmjet 6,5 dhe 7,5 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	5 deri 13 % (metoda Karl Fischer)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 392 EXTRAKTE TË ROZMARINËS

Sinonimet	Ekstrakt i gjethes së rozmarinës (antioksidant)
Përkufizim	Ekstraktet e rozmarinës përmbajnë disa përbërës, të cilët janë vërtetuar se ushtrojnë funksione antioksiduese. Këta përbërës i përkasin kryesisht klasave të acideve fenolike, flavonoideve, diterpenoideve. Përveç komponimeve antioksidante, ekstraktet mund të përmbajnë gjithashtu triterpene dhe material organik të ekstraktueshëm me tretës të përcaktuar në mënyrë specifike në specifikimet e mëposhtme.
Einecs	283-291-9
Emri kimik	Ekstrakti i rozmarinës (*Rosmarinus officinalis*)
Përshkrimi	Antioksidanti i ekstraktit të gjetheve të rozmarinës përgatitet nga nxjerrja e gjetheve të *Rosmarinus officinalis* duke përdorur një sistem tretës të aprovuar për ushqim. Ekstraktet më pas mund të deodorohen dhe dekolorohen. Ekstraktet mund të standardizohen.
Identifikimi	
Përbërjet antioksiduese referuese: diterpenet fenolike	Acidi karnozik ($C_{20}H_{28}O_4$) dhe Karnosoli ($C_{20}H_{26}O_4$) (që përbëjnë jo më pak se 90 % të totalit të diterpeneve fenolike)
Çështjet e paqëndrueshme të referencës	Borneol, Acetat Bornili, Kamfor, 1,8-Cineol, Verbenon
Densiteti	> 0,25 g/ml
Tretshmëria	I patretshëm në ujë
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	< 5%
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

1 - Ekstraktet e rozmarinës të prodhuara nga gjethet e thata të rozmarinës nga ekstraktimi me aceton.

Përshkrimi	Ekstraktet e rozmarinës prodhohen nga gjethet e thata të rozmarinës nga ekstraktimi me aceton, filtrimi, pastrimi dhe avullimi i tretësit, i ndjekur nga tharja dhe sitja për të marrë një Pluhur të imët ose lëng.
Identifikimi	
Përmbajtja e përbërjeve antioksiduese referuese	≥ 10 % w/w, shprehur si totali i acidit karnozik dhe karnozolit
Raporti antioksidant/volatile	(Total % w/w i acidit karnozik dhe karnosolit) ≥ 15 (% w/w e paqëndrueshmërisë së çelësit të referencës) * (* si përqindje e totalit të paqëndrueshëm në ekstrakt, e matur me Gaz Kromatografi - Zbulimi i spektrometrisë së masës, 'GC-MSD')

Pastërtia	
Tretës të mbetur	Aceton: jo më shumë se 500 mg/kg

2 — Ekstraktet e rozmarinës të përgatitura nga ekstraktimi i gjetheve të thata të rozmarinës me anë të dioksidit të karbonit superkritik.

Përshkrimi	Ekstraktet e rozmarinës të prodhuara nga gjethet e thata të rozmarinës, të ekstraktuara me anë të dioksidit të karbonit superkritik me një sasi të vogël etanoli si ndërhyrës.
Identifikimi	
Përmbajtja e përbërjeve antioksiduese referuese	≥ 13 % w/w, e shprehur si totali i acidit karnozik dhe karnosolit
Raporti antioksidant/volatile	(Total % w/w i acidit karnozik dhe karnosolit) ≥ 15 (% w/w e paqëndrueshmërisë së çelësit të referencës) * (* si përqindje e totalit të paqëndrueshëm në ekstrakt, e matur me Gaz Kromatografi - Zbulimi i spektrometrisë së masës, 'GC-MSD')
Pastërtia	
Tretës të mbetur	Etanol: jo më shumë se 2 %

3 - Ekstraktet e rozmarinës të përgatitura nga ekstrakti etanolik i deodoruar i rozmarinës.

Përshkrimi	Ekstraktet e rozmarinës të cilat përgatiten nga një ekstrakt etanolik i deodoruar i rozmarinës. Ekstraktet mund të pastrohen më tej, për shembull nga trajtimi me karbon aktiv dhe/ose distilim molekular. Ekstraktet mund të pezullohen në transportues të përshtatshëm dhe të miratuar ose të thahen me spërkatje.
Identifikimi	
Përmbajtja e përbërjeve antioksiduese referuese	≥ 5 % w/w, e shprehur si totali i acidit karnozik dhe karnozolit
Raporti antioksidant/volatile	(Total % w/w i acidit karnozik dhe karnosolit) ≥ 15 (% w/w e paqëndrueshmërisë së çelësit të referencës) * (* si përqindje e totalit të paqëndrueshëm në ekstrakt, e matur me Gaz Kromatografi - Zbulimi i spektrometrisë së masës, 'GC-MSD')
Pastërtia	
Tretës të mbetur	Etanol: jo më shumë se 500 mg/kg

4 — Ekstraktet e rozmarinës të çngjyrosura dhe të deodoruara, të marra nga ekstraktimi me dy hapa duke përdorur heksan dhe etanol.

Përshkrimi	Ekstraktet e rozmarinës të cilat janë përgatitur nga një ekstrakt etanolik i deodoruar i rozmarinës, i janë nënshtruar ekstraktimit me hekzan. Ekstrakti mund të pastrohet më tej, për shembull me trajtim me karbon aktiv dhe/ose distilim molekular. Ata mund të pezullohen në transportues të përshtatshëm dhe të aprovuar ose të tharë me llak.

Identifikimi	
Përmbajtja e përbërjeve antioksiduese referuese	≥ 5 % w/w, e shprehur si totali i acidit karnozik dhe karnozolit
Raporti antioksidant/volatile	(Total % w/w i acidit karnozik dhe karnosolit) ≥ 15 (% w/w e paqëndrueshmërisë së çelësit të referencës) * (* si përqindje e totalit të paqëndrueshëm në ekstrakt, e matur me Gaz Kromatografi - Zbulimi i spektrometrisë së masës, 'GC-MSD')
Pastërtia	
Tretës të mbetur	Hekzan: jo më shumë se 25 mg/kg Etanol: jo më shumë se 500 mg/kg

E 400 ACID ALGINIK

Sinonimet	
Përkufizim	Glikuronoglikani linear i përbërë kryesisht nga njësi të acidit L-guluronik të lidhur me β-(1-4) dhe α-(1-4) të lidhura me acidin L-guluronik në formë unazore piranozë. Karbohidrate koloidale hidrofile të përftuara nga përdorimi i alkalit të holluar nga shtamet e llojeve të ndryshme të algave të detiti kafe (*Phaeophyceae*)
Einecs	232-680-1
Emri kimik	
Formula kimike	$(C_6H_8O_6)_n$
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Acidi alginik jep, mbi bazën anhidride, jo më pak se 20 % dhe jo më shumë se 23 % dioksid karboni (CO_2), ekuivalent me jo më pak se 91 % dhe jo më shumë se 104,5 % të acidit alginik $(C_6H_8O_6)_n$ (llogaritur në bazë të një peshe ekuivalente prej 200)
Përshkrimi	Acidi alginik gjendet në formë fijesh, kokrra, kokrrizore dhe pluhur. Është kafe në të verdhë dhe pothuajse pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe tretës organikë, tretet ngadalë në tretësira të karbonatit të natriumit, hidroksidit të natriumit dhe fosfatit të trinatriumit
Testi i precipitimit të klorurit të kalciumit	Në një tretësirë 0,5 % të kampionit në 1 M tretësirë të hidroksidit të natriumit, shtoni një të pestën e volumit të saj të një tretësire 2,5 % të klorurit të kalciumit. Formohet një precipitat voluminoz, xhelatinoz. Ky test dallon acidin alginik nga çamçakëzi i akacies, karboksi metil celulozë natriumi, karagin karboksimetil niseshte, xhelatinë, gomë ghatti, gomë karaya, gomë lokustit, metil celulozë dhe gomë tragakanti.
Testi i precipitimit të sulfatit të amonit	Në një tretësirë 0,5 % të kampionit në tretësirë 1 M të hidroksidit të natriumit, shtoni gjysmën e vëllimit të tij të një tretësire të ngopur të sulfatit të amonit. Nuk formohet precipitat. Ky test dallon acidin alginik nga agari, karboksi metil celuloz natriumi, karragjenani, pektina e deesterifikuar, xhelatina, goma e farave të lokustit, celuloza metil dhe niseshteja.
Reagimi me ngjyra	Tretni sa më plotësisht 0,01 g të kampionit duke tundur me 0,15 ml hidroksid natriumi 0,1 N dhe shtoni 1 ml tretësirë acid sulfat

	hekur III. Brenda 5 minutash shfaqet një ngjyrë e kuqe-qershie që më në fund bëhet vjollcë e thellë.
pH	Ndërmjet 2,0 dhe 3,5 (3 % pezulli)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 4 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 8 % në bazë anhidride
Hidroksid natriumi (tretësirë 1 M) lëndë e patretshme	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidride
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pjatave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Salmonella spp.	Mungon në 10 g

E 401 ALGINAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë natriumi e acidit alginik
Formula kimike	$(C_6H_7NaO_6)_n$
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Përftohet, në bazë anhidride, jo më pak se 18 % dhe jo më shumë se 21 % dioksid karboni që korrespondon me jo më pak se 90,8 % dhe jo më shumë se 106,0 % alginat natriumi (llogaritur mbi bazë peshe ekuivalente prej 222)
Përshkrimi	Pluhur pothuajse pa erë, fibroz ose i grimcuar i bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për acidin alginik	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % (105 °C, 4 orë)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidride
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	

Numri total i pjatave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Salmonella spp.	Mungon në 10 g

E 402 ALGINAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë kaliumi e acidit alginik
Formula kimike	$(C_6H_7KO_6)_n$
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Përftohet, në bazë anhidride, jo më pak se 16,5 % dhe jo më shumë se 19,5 % dioksid karboni që korrespondon me jo më pak se 89,2 % dhe jo më shumë se 105,5 % alginat kaliumi (llogaritur mbi bazë peshe ekuivalente prej 238)
Përshkrimi	Pothuajse pa erë, pluhur fibroz ose i grimcuar i bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për acidin alginik	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 4 orë)
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidride
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pjatave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Salmonella spp	Mungon në 10 g

E 403 ALGINAT AMONIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë amoni e acidit alginik
Formula kimike	$(C_6H_{11}NO_6)_n$
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Përftohet, në bazë anhidride, jo më pak se 18 % dhe jo më shumë se 21 % dioksid karboni që korrespondon me jo më pak se 88,7 %

	dhe jo më shumë se 103,6 % alginat amoni (llogaritur mbi bazë peshe ekuivalente prej 217)
Përshkrimi	Pluhur fibroz ose i grimcuar i bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Testi për amonium	Kalon testin
Testi për acidin alginik	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 4 orë)
Hi i sulfatuar	Jo më shumë se 7% në bazë të thatë
Lënda e patretshme në ujë	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidride
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pjatave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Salmonella spp	Mungon në 10 g

E 404 ALGINAT KALCIUMI

Sinonimet	Kripë kalciumi e alginatit
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Kripë kalciumi e acidit alginik
Formula kimike	$(C_6H_7Ca_{1/2}O_6)_n$
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Përftohet, në bazë anhidride, jo më pak se 18 % dhe jo më shumë se 21 % dioksid karboni që korrespondon me jo më pak se 89,6 % dhe jo më shumë se 104,5 % alginat kalciumi (llogaritur mbi bazë peshe ekuivalente prej 219)
Përshkrimi	Pluhur pothuajse pa erë, fibroz ose i grimcuar i bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për acidin alginik	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % (105 °C, 4 orë)
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pjatave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Salmonella spp	Mungon në 10 g

E 405 PROPANE-1,2-DIOL ALGINATE

Sinonimet	Hidroksipropil alginat; 1,2-Propanediol ester i acidit alginik; Propilen glikol alginat
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	1,2-Propanediol ester i acidit alginik; ndryshon në përbërje sipas shkallës së esterifikimit dhe përqindjes së grupeve karboksil të lirë dhe të neutralizuar në molekulë
Formula kimike	$(C_9H_{14}O_7)_n$ (i esterifikuar)
Pesha molekulare	10 000-600 000 (mesatarja tipike)
Analiza	Përfton, në bazë anhidër, jo më pak se 16% dhe jo më shumë se 20% dioksid karboni (CO_2)
Përshkrimi	Pluhur fibroz ose grimcuar pothuajse pa erë, e bardhë në të verdhë në kafe
Identifikimi	
Testi për 1,2-propanediol	Kalon testin (pas hidrolizës)
Testi për acidin alginik	Kalon testin (pas hidrolizës)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 20 % (105 °C, 4 orë)
Përmbajtja totale e propan-1,2-diol	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 45 %
Përmbajtja e lirë e propan-1,2-diol	Jo më shumë se 15 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidër
Formaldehid	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Salmonella spp.	Mungon në 10 g
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 500 koloni për gram

E 406 AGAR

Sinonimet	Gelose; Xhelatinë Kanten, Bengal, Ceylon, xhelatinë peshku Kinez ose Japonez; Layor Carang
Përkufizim	Agari është një polisaharid koloidal hidrofilik i përbërë kryesisht nga njësi galaktozë me një alternim të rregullt të formave izomere L dhe D. Këto heksoza alternativisht lidhen me lidhje alfa-1,3 dhe beta-1,4 në kopolimer. Rreth çdo njësi të dhjetë D-galaktopiranozë, një nga grupet hidroksil esterifikohet me acid sulfurik, i cili neutralizohet nga kalciumi, magnezi, kaliumi ose natriumi. Nxirret nga disa shtame të algave detare të familjeve *Gelidiaceae* dhe *Gracilariaceae* dhe algave të kuqe përkatëse të klasës *Rhodophyceae*
Einecs	232-658-1
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Pragu i përqendrimit të xhelit nuk duhet të jetë më i lartë se 0,25 %
Përshkrimi	Agari është pa erë ose ka një erë të lehtë karakteristike. Agari i pa bluar zakonisht shfaqet në tufa të përbëra nga shirita të hollë membranoze, të aglutinuar, ose në forma të prera, flokësh ose të grimcuara. Mund të jetë e verdhë-portokalli e lehtë, e verdhë-gri në të verdhë të zbehtë ose pa ngjyrë. Është i fortë kur është i lagësht, i brishtë kur është i thatë. Pluhur agar është i bardhë në të verdhë ose të verdhë të zbehtë. Kur ekzaminohet në ujë nën mikroskop, pluhuri i agarit duket më transparent. Në tretësirën e hidratit të kloralit, agari i pluhurosur duket më transparent se në ujë, pak a shumë i grimcuar, i strijuar, këndor dhe herë pas here përmban frustulat e diatomeve. Forca e xhelit mund të standardizohet me shtimin e dekstrozës dhe maltodekstrinave ose saharozës
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë të ftohtë; i tretshëm në ujë të vluar
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 22 % (105 °C, 5 orë)
Hiri	Jo më shumë se 6,5 % i përcaktuar në bazë anhidër në 550 °C
Hiri i patretshëm në acid (i patretshëm në afërsisht 3N acid klorhidrik)	Jo më shumë se 0,5 % e përcaktuar në 550 °C në bazë anhidër
Lëndë të patretshme (pas përzierjes për 10 minuta në ujë të nxehtë)	Jo më shumë se 1,0 %
Niseshte	Nuk zbulohet me metodën e mëposhtme: në një tretësirë 1 në 10 të kampionit shtoni disa pika tretësirë jodi. Nuk shfaqet ngjyra blu
Xhelatinë dhe proteina të tjera	Tretni rreth 1 g agar në 100 ml ujë të vluar dhe lëreni të ftohet deri në 50 °C. Në 5 ml tretësirë shtoni 5 ml tretësirë trinitrofenol (1 g

	trinitrofenol anhidrik/100 ml ujë të nxehtë). Nuk shfaqet turbullira brenda 10 minutave
Përthithja e ujit	Vendosni 5 g në agar në një cilindër të shkallëzuar 100 ml, mbusheni me ujë deri në shenjën, përzieni dhe lëreni të qëndrojë në një temperaturë rreth 25 °C për 24 orë. Derdhni përmbajtjen e cilindrit përmes leshit të xhamit të lagur, duke lejuar ujin të kullojë në një cilindër të dytë të shkallëzuar 100 ml. Nuk përftohet më shumë se 75 ml ujë
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Salmonella spp.	Mungon në 5 g
Escherichia coli	Mungon në 5 g
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 300 koloni për gram

E 407 KARAGENAN

Sinonimet	Produktet tregtare shiten me emra të ndryshëm si: Myshk irlandez gelose; Eucheuman (nga *Eucheuma spp.*); Iridofikan (nga *Iridaea spp.*); Hypnean (nga *Hypnea spp.*); Furcellaran ose agar danez (nga *Furcellaria fastigiata*); Carrageenan (nga *Chondrus* dhe *Gigartina spp.*)
Përkufizim	Karragini përftohet me ekstraktim me ujë ose me baza ujore të holluara ose shtameve të algave të detit *Gigartinaceae, Solieriaceae, Hypneaceae* dhe *Furcellariaceae*, familje të klasës *Rhodo phyceae* (alga deti të kuqe). Karragini përbëhet kryesisht nga esteret sulfurore të kaliumit, natriumit, magnezit, kalciumit të galaktozës dhe polisaharidit 3,6-anhidrogalaktozë. Këto hekzosa janë të lidhura në mënyrë alternative α-1,3 dhe β-1,4 në kopolimer. Polisakaridet mbizotëruese në karragin përcaktohen si kappa, iota, lambda në varësi të numrit të sulfatit me njësi përsëritëse (d.m.th. 1,2,3 sulfat). Midis kappa dhe jota ekziston një vazhdimësi e përbërjeve të ndërmjetme që ndryshojnë në numrin e sulfateve për njësi të përsëritura midis 1 dhe 2. Gjatë procesit, asnjë precipitant organik nuk duhet të përdoret përveç metanolit, etanolit dhe propan-2-olit. Emërtimi karragin rezervohet për polimerin e pa hidrolizuar ose ndryshe të degraduar kimikisht. Formaldehidi mund të jetë i pranishëm si një papastërti e rastësishme deri në një maksimum prej 5 mg/kg.
Einecs	232-524-2
Emri kimik	Esteret sulfate të poligalaktozës
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	

Përshkrimi	Pluhur i verdhë në pa ngjyrë, i ashpër në i imët i cili është praktikisht pa erë
Identifikimi	
Testi për galaktozën	Kalon test
Testi për anhidrogalaktozë	Kalon testin
Testi për sulfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë të nxehtë; i patretshëm në alkool për një hollim 1,5%.
Pastërtia	
Mbetjet e tretësit	Jo më shumë se 0,1 % metanol, etanol, propan-2-ol, veçmas ose të kombinuara
Viskoziteti	Jo më pak se 5 mPa.s (tretësirë 1,5 % në 75 °C)
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C, 4 orë)
Sulfate	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 % në bazë të tharë (si SO4)
Hiri	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 % i përcaktuar në bazë të tharë në 550 °C
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1% në bazë të tharë (i patretshëm në acid klorhidrik 10%)
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 2 % në bazë të tharë (i patretshëm në acid sulfurik 1 % v/v)
Carrageenani me peshë të ulët molekulare (Fraksion i peshës molekulare nën 50 kDa)	Jo më shumë se 5%
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Escherichia coli	Negative në 5 g
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 300 koloni për gram

E 407a ALGA DETI E PËRPUNUAR EUCHEUMA

Sinonimet	PES (akronim për alga deti të përpunuar eucheuma). PES e marrë nga *Eucheuma cottonii* në përgjithësi quhet kappa PES dhe PEA nga *Eucheuma spinosum* iota PES.
Përkufizim	Alga deti eucheuma e përpunuar përftohet nga trajtimi ujor alkaline (KOH) në temperaturë të lartë të shtameve të algave të detit *Eucheuma cottonii* dhe *Eucheuma spinosum*, të klasës *Rhodophyceae* (alga deti të kuqe) e ndjekur nga larja me ujë të freskët për të hequr papastërtitë dhe tharja për të përftuar produktin. Pastrimi i mëtejshëm mund të arrihet duke larë me alkool. Alkoolet e autorizuara janë të kufizuara në metanol, etanol ose propan-2-ol.

	Produkti përbëhet kryesisht nga esteret sulfurore të galaktozës së kaliumit, natriumit, magnezit, kalciumit dhe polisaharidit 3,6-anhidrogalaktozë. Deri në 15% celulozë algash është prezent në produkt. Emërtesa alga deti euchema e përpunuar i rezervohet një polimeri jo të hidrolizuar ose ndryshe të degraduar kimikisht. Formaldehidi mund të jetë i pranishëm deri në një maksimum prej 5 mg/kg
Përshkrimi	Pluhur i kuq në të verdhë, i trashë në të imët, i cili është praktikisht pa erë
Identifikimi	
Testi për galaktozën	Kalon test
Testi për anhidrogalaktozë	Kalon testin
Test për sulfat	Kalon test
Tretshmëria	Formon suspensione viskoze të turbullta në ujë. I patretshshëm në etanol për një tretësirë 1,5 %.
Pastërtia	
Mbetjet e tretësit	Jo më shumë se 0,1 % metanol, etanol, propan-2-ol, veçmas ose të kombinuara
Viskoziteti	Jo më pak se 5 mPa.s (tretësirë 1,5 % në 75 °C)
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C, 4 orë)
Sulfat	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 % në bazë të thatë (si SO4)
Hiri	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 % i përcaktuar në bazë të thatë në 550 °C
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1% në bazë të tharë (i patretshëm në acid klorhidrik 10%)
Lëndë e patretshme në acid	Jo më pak se 8 % dhe jo më shumë se 15 % në bazë të thatë (i patretshëm në acid sulfurik 1 % v/v)
Carrageenani me peshë të ulët molekulare (fraksion i peshës molekulare nën 50 kDa)	Jo më shumë se 5%
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 300 koloni për gram
Escherichia coli	Negative në 5 g
Salmonella spp.	Negative në 10 g

E 410 GOMA E FARAVE TË LOKUSTIT

Sinonimet	Goma e farave Carob; Gomë algaroba
Përkufizim	Goma e farave të Lokustit është endosperma e bluar e farave të shtameve e pemës së karobit, *Ceratonia siliqua* (L.) Taub. (familja

	Leguminosae). Përbëhet kryesisht nga një polisaharid hidrokoloid me peshë të lartë molekulare, i përbërë nga njësi galaktopiranozë dhe mannopiranozë të kombinuara përmes lidhjeve glikozidike, të cilat mund të përshkruhen kimikisht si galaktomanan
Einecs	232-541-5
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	50 000-3 000 000
Analiza	Përmbajtja e galaktomananit jo më pak se 75 %
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë në të bardhë, pothuajse pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë të nxehtë, i patretshëm në etanol
Testi për galaktozë	Kalon testin
Test për manozën	Kalon testin
Ekzaminimi mikroskopik	Vendosni një sasi mostre të bluar në një tretësirë ujore që përmban 0,5 % jod dhe 1 % jodur kaliumi në një pjatë qelqi mikroskopi dhe ekzaminojeni në mikroskop. Goma e farave të Lokustit përmban qeliza në formë tubi të zgjatura, të ndara ose pak të ndërthurura. Përmbajtja e tyre kafe formohet shumë më pak rregullisht sesa në gomën e guarit. Goma guar tregon grupe të ngushta qelizash të rrumbullakëta në formë dardhe. Përmbajtja e tyre është e verdhë në kafe
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 5 orë)
Hiri	Jo më shumë se 1,2 % e përcaktuar në 800 °C
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 4 %
Proteina (N x 6,25)	Jo më shumë se 7 %
Amidoni	Nuk zbulohet me metodën e mëposhtme: në një tretësirë 1 në 10 të mostrës shtoni disa pika tretësirë jodi. Nuk prodhohet asnjë ngjyrë blu
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Ethanol dhe propan-2-ol	Jo më shumë se 1 %, të vetme ose të kombinuara

E 412 GOMA GUAR

Sinonimet	Goma Ciamopsis; Miell guar
Përkufizim	Goma guar është endosperma e bluar e farave të shtameve të bimës guar, *Cyamopsis tetragonolobus* (L.) Taub. (familja *Leguminosae*). Përbëhet kryesisht nga një polisaharid hidrokoloidal me peshë të lartë molekulare të përbërë nga njësi galaktopiranoze dhe mannopiranozë të kombinuara përmes lidhjeve glikozidike, të cilat mund të përshkruhen kimikisht si galaktomanan. Goma mund të hidrolizohet pjesërisht nga trajtimi termik, trajtimi oksidativ me acid ose alkaline për rregullimin e viskozitetit.

Einecs	232-536-0
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	50 000-8 000 000
Analiza	Përmbajtja e galaktomananit jo më pak se 75 %
Përshkrimi	Një pluhur i bardhë, i bardhë në të verdhë, pothuajse pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë të ftohtë
Testi për galaktozë	Kalon testin
Test për manozën	Kalon testin
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 5 orë)
Hiri	Jo më shumë se 5,5 % e përcaktuar në 800 °C
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 7 %
Proteina	Jo më shumë se 10 % (faktori N x 6,25)
Amidoni	Nuk zbulohet me metodën e mëposhtme: në një tretësirë 1 në 10 të mostrës shtoni disa pika tretësirë jodi. (Nuk prodhohet asnjë ngjyrë blu)
Peroksidet organike	Jo më shumë se 0,7 meq oksigjen aktiv/kg mostër
Furfural	Jo më shumë se 1 mg/kg
Pentaklorofenol	Jo më shumë se 0,01 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 413 TRAGAKANTH

Sinonimet	Gomë tragakanthi; Traganthe
Përkufizim	Tragakanthi është një ekstrakt i tharë i përftuar nga kërcellet dhe degët e shtameve të *Astragalus gummifer* Labillardiere dhe specieve të tjera aziatike të *Astragalus* (familja *Leguminosae*). Ai përbëhet kryesisht nga polisaharide me peshë të lartë molekulare (galaktoarabane dhe polisaharide acidike) të cilat, në hidrolizë, japin acid galakturonik, galaktozë, arabinozë, ksilozë dhe fukozë. Mund të jenë gjithashtu të pranishme sasi të vogla të ramnozës dhe glukozës (që rrjedhin nga gjurmët e niseshtës dhe/ose celulozës).
Einecs	232-252-5
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	Përafërsisht 800 000
Analiza	

Përshkrimi	Goma tragakantit e pa bluar shfaqet si fragmente të rrafshuara, të petëzuara, të drejta ose të lakuara ose si copa të përdredhura spirale me trashësi 0,5-2,5 mm dhe gjatësi deri në 3 cm. Ka ngjyrë të bardhë në të verdhë të zbehtë, por disa pjesë mund të kenë një nuancë të kuqe. Pjesët janë me strukturë të ashpër, me një thyerje të shkurtër. Është pa erë dhe tretësirat kanë një shije mucilaginoze të pashijshme. Tragakanti Pluhur ka ngjyrë të bardhë në të verdhë të zbehtë ose kafe rozë (të zbehtë të çelët)
Identifikimi	
Tretshmëria	1 g e kampionit në 50 ml ujë fryhet për të formuar një mucilazh të lëmuar, të ngurtë, opaleshent; i patretshëm në etanol dhe nuk fryhet në etanol ujor 60 % (w/v)
Pastërtia	
Test për gomën Karaya	Negativ. Zieni 1 g me 20 ml ujë derisa të krijohet një mucilazh. Shtoni 5 ml acid klorhidrik dhe përsëri zieni përzierjen për pesë minuta. Nuk zhvillohet asnjë ngjyrë rozë ose e kuqe e përhershme
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 16 % (105 °C, 5 orë)
Hiri total	Jo më shumë se 4 %
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 0,5 %
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Escherichia coli	Negative në 5 g

E 414 GOMA AKACIA

Sinonimet	Goma arabike
Përkufizim	Goma e akacies është një ekstrakt i tharë i përftuar nga kërcellet dhe degët e shtameve të *Acacia senegal* (L) Willdenow ose specieve të afërta të Acacia (familja *Leguminosae*). Ai përbëhet kryesisht nga polisaharide me peshë të lartë molekulare dhe kripërat e tyre të kalciumit, magnezit dhe kaliumit, të cilat në hidrolizë japin arabinozë, galaktozë, ramnozë dhe acid glukuronik.
Einecs	232-519-5
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	Përafërsisht 350 000
Analiza	
Përshkrimi	Goma e pa bluar i akacies shfaqet si sferoide të bardha ose të verdhë në të bardhë me madhësi të ndryshme ose edhe fragmente këndore dhe ndonjëherë përzihet me fragmente më të errëta. Është gjithashtu

	i disponueshëm në formën e petave të bardha në të verdhë në të bardhë, Pluhurve, Pluhurit ose materialit të tharë me spërkatje.
Identifikimi	
Tretshmëria	1 g tretet në 2 ml ujë të ftohtë duke formuar një tretësirë që rrjedh lehtësisht dhe është acid në lakmus, i patretshëm në etanol.
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 17 % (105 °C, 5 orë) për grimca dhe jo më shumë se 10 % (105 °C, 4 orë) për material të tharë me spërkatje
Hiri total	Jo më shumë se 4 %
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 0,5 %
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 1 %
Niseshteja ose dekstrina	Zieni tretësirë 1 në 50 të gomë dhe ftoheni. Në 5 ml shtoni 1 pikë tretësirë jodi. Nuk prodhohen ngjyra kaltërosh apo të kuqërremtë
Taninë	Në 10 ml tretësirë 1 në 50 shtoni rreth 0,1 ml tretësirë klorur ferrik (9 g $FeCl_3.6H_2O$ deri në 100 ml me ujë). Nuk formohet asnjë ngjyrë e zezë ose precipitat i zi
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Produktet e hidrolizës	Manoza, ksiloza dhe acidi galakturonik mungojnë (përcaktuar me kromatografi)
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Escherichia coli	Negative në 5 g

E 415 GOMA XANTHAN

Sinonimet	
Përkufizim	Goma Xanthan është një gomë polisakarid me peshë të lartë molekulare, i prodhuar nga fermentimi me kulturë të pastër të një karbohidrati me shtame të *Xanthomonas campestris*, i pastruar nga rikuperimi me etanol ose propan-2-ol, i tharë dhe i bluar. Ai përmban D-glukozë dhe D-manozë si njësitë mbizotëruese të heksozës, së bashku me acidin D-glukuronik dhe acidin piruvik, dhe përgatitet si kripë natriumi, kaliumi ose kalciumi. Tretësirat e tij janë neutrale
Einecs	234-394-2
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	Përafërsisht 1 000 000
Analiza	Jep në bazë të thatë, jo më pak se 4,2 % dhe jo më shumë se 5 % të CO2 që korrespondon me 91 % dhe 108 % të gomës xanthan
Përshkrimi	Pluhur në ngjyrë kremi

Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % pas tharjes (105 °C, 2,5 orë)
Hiri total	Jo më shumë se 16 % në bazë anhidër të përcaktuar në 650 °C pas tharjes në 105 °C për katër orë
Acidi piruvik	Jo më pak se 1,5 %
Azot	Jo më shumë se 1,5 %
Etanol dhe propan-2-ol	Jo më shumë se 500 mg/kg vetëm ose në kombinim
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 koloni për gram
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 300 koloni për gram
Escherichia coli	Negative në 5 g
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Xanthomonas campestris	Qelizat e qëndrueshme mungojnë në 1 g

E 416 GOMA KARAYA

Sinonimet	Katilo; Kadaya; Goma *sterculia; Sterkulia*; Karaya, goma karaya; Kullo; Kuterra
Përkufizim	Goma Karaya është një ekstrakt i tharë nga kërcelli dhe degët e shtameve të: *Sterculia urens* Roxburgh dhe llojeve të tjera të *Sterculia* (familja *Sterculiaceae*) ose nga *Cochlospermum gossypium* A.P. De Candolle ose specie të tjera të *Cochlospermum* (familja *Bixaceae*). Përbëhet kryesisht nga polisaharide të acetiluara me peshë të lartë molekulare, të cilat në hidrolizë japin galaktozë, ramnozë dhe acid galakturonik, së bashku me sasi të vogla të acidit glukuronik.
Einecs	232-539-4
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Goma Karaya shfaqet në madhësi të ndryshueshme dhe në copa të thyera të çrregullta që kanë një pamje karakteristike gjysmë kristalore. Është me ngjyrë të verdhë të zbehtë në kafe rozë, e tejdukshme dhe me brirë. Pluhuri i gomës karaya ka një ngjyrë gri të zbehtë në kafe rozë. Goma ka një erë të veçantë të acidit acetik
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në etanol
Fryrje në tretësirë etanoli	Goma Karaya fryhet në 60% etanol duke e dalluar atë nga gomat e tjera
Pastërtia	

Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 20 % (105 °C, 5 orë)
Hiri total	Jo më shumë se 8 %
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1 %
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 3 %
Acidi i avullueshëm	Jo më pak se 10 % (si acid acetik)
Amidoni	Nuk zbulohet
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Escherichia coli	Negative në 5 g

E 417 GOMA TARA

Përkufizim	Goma tara fitohet duke bluar endospermën e farave të shtameve të *Caesalpinia spinosa* (familja *Leguminosae*). Ai përbëhet kryesisht nga polisaharide me peshë të lartë molekulare të përbërë kryesisht nga galaktomanane. Komponenti kryesor përbëhet nga një zinxhir linear i njësive (1-4)-β-D-mannopiranozë me njësi α-D-galaktopiranoze të lidhura nga lidhjet (1-6). Raporti i manozës me galaktozën në gomën tara është 3:1. (Në gomën e farave të lokustit ky raport është 4:1 dhe në gomën guar 2:1)
Einecs	254-409-6
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Një Pluhur i bardhë në të bardhë-verdhë pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Formimi i xhelit	Në një tretësirë ujore të mostrës shtoni sasi të vogla të boratit të natriumit. Formohet një xhel
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 %
Hiri	Jo më shumë se 1,5 %
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 2 %
Proteina	Jo më shumë se 3,5 % (faktori N x 5,7)
Amidoni	Nuk zbulohet
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 418 GOMA GELLAN

Sinonimet	
Përkufizim	Goma Gellan është një gomë polisakarid me peshë të lartë molekulare, i prodhuar nga një fermentim me kulturë të pastër të një karbohidrati nga shtamet e *Pseudomonas elodea*, i pastruar nga rikuperimi me propan-2-ol ose etanol, i tharë dhe i bluar. Polisakaridi me peshë të lartë molekulare përbëhet kryesisht nga një njësi përsëritëse tetrasakaride e një ramnozë, një acidi glukuronik dhe dy glukozave, dhe i zëvendësuar me grupe acil (gliceril dhe acetil) si estere të lidhura në mënyrë O-glikozidike. Acidi glukuronik neutralizohet në një kripë të përzier të kaliumit, natriumit, kalciumit dhe magnezit.
Einecs	275-117-5
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	Përafërsisht 500 000
Analiza	Jep në bazë të thatë, jo më pak se 3,3 % dhe jo më shumë se 6,8 % të CO_2
Përshkrimi	Një Pluhur me ngjyrë të bardhë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, duke formuar një tretësirë viskoze. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % pas tharjes (105 °C, 2,5 orë)
Azot	Jo më shumë se 3%
Propan-2-ol	Jo më shumë se 750 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 10 000 koloni për gram
Salmonella spp.	Negative në 10 g
Escherichia coli	Negative në 5 g
Maja dhe Myqet	Jo më shumë se 400 koloni për gram

E 420 (i) SORBITOL

Sinonimet	D-glucitol; D-sorbitol
Përkufizim	Sorbitoli fitohet nga hidrogjenizimi i D-glukozës. Ai përbëhet kryesisht nga D-sorbitol. Sipas nivelit të D-glukozës, pjesa e

	produkteve që nuk është D-sorbitol përbëhet nga substanca të lidhura si manitol, iditol, maltitol.
Einecs	200-061-5
Emri kimik	D-glucitol
Formula kimike	$C_6H_{14}O_6$
Pesha molekulare	182,2
Analiza	Përmbajnë jo më pak se 97 % të glicitoleve totale dhe jo më pak se 91 % të D-sorbitolit në bazë të peshës së thatë (glicitolet janë komponime me formulën strukturore CH_2OH-$(CHOH)_n$-CH_2OH, ku *'n'* është një numër i plotë).
Përshkrimi	Pluhur higroskopik i bardhë, Pluhur kristalor, peta ose Pluhur.
Pamja e tretësirës ujore:	Tretësira është e qartë.
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Intervali i shkrirjes	88 deri në 102 °C
Derivati i monobenzilidenit të sorbitolit	Në 5 g të mostrës shtoni 7 ml metanol, 1 ml benzaldehid dhe 1 ml acid klorhidrik. Përzieni dhe tundeni në një përzjerës mekanik derisa të shfaqen kristalet. Filtroni me ndihmën e thithjes, shpërndani kristalet në 20 ml ujë të vluar që përmban 1 g bikarbonat natriumi, filtroni sa është i nxehtë, ftohni filtratin, filtroni me thithje, lani me 5 ml përzierje metanol-ujë (1 në 2) dhe thaje në ajër. Kristalet e fituara në këtë mënyrë shkrihen midis 173 dhe 179 °C
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 1,5 % (me metodën Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20% tretësirë e lëndëve të ngurta të thata) në temperature 20 °C
Sheqerna reduktues	Jo më shumë se 0,3 % (shprehur si glukozë mbi bazën e peshës së thatë)
Sheqeri total	Jo më shumë se 1 % (shprehur si glukozë mbi bazën e peshës së thatë)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)

E 420 (ii) SHURUP SORBITOLI

Sinonimet	Shurup D-glucitol
Përkufizim	Shurupi i sorbitolit i përftuar nga hidrogjenizimi i shurupit të glukozës është i përbërë nga D-sorbitol, D-manitol dhe saharide të hidrogjenizuara. Pjesa e produktit që nuk është D-sorbitol përbëhet kryesisht nga oligosakaride të hidrogjenizuara të formuara nga hidrogjenizimi i shurupit të glukozës që përdoret si lëndë e parë (në këtë rast shurupi nuk është kristalizues) ose manitol. Sasi të vogla glicitolësh ku mund të jenë të pranishme $n \leq 4$ (glicitolet janë komponime me formulën strukturore CH_2OH-$(CHOH)_n$-CH_2OH, ku 'n' është një numër i plotë)

Einecs	270-337-8
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmban jo më pak se 69 % lëndë të ngurta totale dhe jo më pak se 50 % D-sorbitol në bazë anhidër
Përshkrimi	Tretësirë ujore e pastër dhe pa ngjyrë
Identifikimi	
Tretshmëria	Përzihet me ujë, me glicerinë dhe me propan-1,2-diol
Derivati i monobenzilidenit të sorbitolit	Në 5 g të mostrës shtoni 7 ml metanol, 1 ml benzaldehid dhe 1 ml acid klorhidrik. Përzieni dhe tundeni në një shaker mekanik derisa të shfaqen kristalet. Filtroni me ndihmën e thithjes, shpërndani kristalet në 20 ml ujë të vluar që përmban 1 g bikarbonat natriumi, filtroni sa është i nxehtë. Ftoheni filtrin e filtratit me thithje, lajeni me 5 ml përzierje metanol-ujë (1 në 2) dhe thajeni në ajër. Kristalet e fituara në këtë mënyrë shkrihen midis 173 dhe 179 °C
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 31 % (me metodën Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 10 µS/cm (në produkt si i tillë) në temperaturë 20 °C
Sheqerna reduktues	Jo më shumë se 0,3 % (shprehur në glukozë mbi bazën e peshës së thatë)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg (shprehur mbi bazën e peshës së thatë)

E 421 (i) MANITOLI NGA HIDROGJENIMI

(i) MANNITOL

Sinonimet	D - mannitol
Përkufizim	Prodhuar nga hidrogjenizimi katalitik i solucioneve të karbohidrateve që përmbajnë glukozë dhe/ose fruktozë. Produkti përmban min. 96% manitol. Pjesa e produktit që nuk është manitol përbëhet kryesisht nga sorbitol (2% max), maltitol (2% max) dhe izomalt (1,1 GPM (1-O-alfa-D-Glukopiranozil-D-manitol dehidrat): 2 % max dhe 1,6 GPS (6-O-alfaD- Glucopyranosyl-D-Sorbitol): 2 % max). Papastërtitë e papërcaktuara nuk duhet të përfaqësojnë më shumë se 0,1 % të secilës.
Einecs	200-711-8
Emri kimik	D - mannitol
Formula kimike	$C_6H_{14}O_6$
Pesha molekulare	182,2
Analiza	Përmban jo më pak se 96,0 % D-mannitol dhe jo më shumë se 102% mbi bazë të thatë

Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, shumë pak i tretshëm në etanol, praktikisht i patretshëm në eter
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 164 dhe 169 °C
Spektrometria e përthithjes infra të kuqe	Krahasimi me një standard referencë p.sh. EP ose USP
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ + 23° deri në + 25° (tretësirë borati)
pH	Ndërmjet 5 dhe 8. Shtoni 0,5 ml tretësirë të ngopur të klorurit të kaliumit në 10 ml tretësirë 10 % w/v të kampionit, më pas matni pH
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,5 % (me metodën Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
Sheqerna reduktues	Jo më shumë se 0,3 % (shprehur në glukozë)
Sheqernat totale	Jo më shumë se 1 % (shprehur në glukozë)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

(ii) MANNITOL I PRODHUR NGA FERMENTIMI

Sinonimet	D - mannitol
Përkufizim	Prodhuar nga fermentimi jo i vazhduar në kushte aerobike duke përdorur një shtam konvencional të majasë *Zygosaccharomyces rouxii*. Pjesa e produktit që nuk është manitol përbëhet kryesisht nga sorbitol, maltitol dhe izomalt.
Einecs	200-711-8
Emri kimik	D - mannitol
Formula kimike	$C_6H_{14}O_6$
Pesha molekulare	182,2
Analiza	Jo më pak se 99 % mbi bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, shumë pak i tretshëm në etanol, praktikisht i patretshëm në eter
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 164 dhe 169 °C
Spektrometria e përthithjes infra të kuqe	Krahasimi me një standard referencë p.sh. EP ose USP
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ + 23° deri në + 25° (tretësirë borati)
pH	Ndërmjet 5 dhe 8 Shtoni 0,5 ml tretësirë të ngopur të klorurit të kaliumit në 10 ml tretësirë 10 % w/v të kampionit, më pas matni pH
Pastërtia	
Arabitol	Jo më shumë se 0,3 %
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,5 % (me metodën Karl Fischer)

Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
Sheqerna reduktues	Jo më shumë se 0,3 % (shprehur në glukozë)
Sheqernat totale	Jo më shumë se 1 % (të shprehura në glukozë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Bakteret mezofile aerobe	Jo më shumë se 1000 koloni për gram
Koliformet	Mungojnë në 10 g
Salmonella spp.	Mungon në 25 g
Escherichia coli	Mungon në 10 g
Staphylococcus aureus	Mungon në 10 g
Pseudomonas aeruginosa	Mungon në 10 g
Myqet	Jo më shumë se 100 koloni për gram
Maja	Jo më shumë se 100 koloni për gram

E 422 GLICEROLI

Sinonimet	Glicerinë; Glicerina
Përkufizim	Gliceroli përftohet vetëm nga vajrat dhe yndyrat bimore, ose drejtpërdrejt ose nga gliceroli i papërpunuar që mbetet si nënprodukt i prodhimit të bionaftës dhe i nënshtrohet proceseve të pastrimit që përfshijnë distilimin dhe hapat e tjerë të pastrimit për të marrë glicerol të rafinuar.
Einecs	200-289-5
Emri kimik	1,2,3-propanetriol; Glicerina; Trihidroksipropan
Formula kimike	$C_3H_8O_3$
Pesha molekulare	92,10
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % glicerinë në bazë anhidër
Përshkrimi	Lëng shurupi higroskopik i pastër, pa ngjyrë, me jo më shumë se një erë të lehtë karakteristike, e cila nuk është as e ashpër as e pakëndshme
Identifikimi	
Graviteti specifik (25 °C /25 °C)	Jo më pak se 1,257
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$ midis 1,471 dhe 1,474
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 5 % (me metodën Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,01 % i përcaktuar në 800 ± 25 °C
Butanolet	Jo më shumë se 0,2 %
Akroleinë	Jo më shumë se 3 mg/kg
Acidet yndyrore dhe esteret	Jo më shumë se 0,1 % e llogaritur si acid butirik
Përbërjet e kloruruara	Jo më shumë se 30 mg/kg (si klor)
3-Monokloropropan-1,2-diol (3- MCPD)	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

Arsenik	Jo më shumë se 0,1mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,1mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

E 423 ACID SUKSINIK OCTENIL, GOMA ARABIKE E MODIFIKUAR

Sinonimet	Hidrogjen oktenilbutandioat gomë arabike; Oktenilsukcinat me hidrogjen gomë arabike; Gomë arabike e modifikuar me OSA; Gomë Akacie e modifikuar nga OSA
Përkufizim	Gomë arabike e modifikuar me acid oktenil suksinik prodhohet nga esterifikimi i gomës arabike (Acacia seyal) ose gomës arabike (Acacia senegal) në tretësirë ujore me jo më shumë se 3 % anhidrid të acidit oktenil succinic. Më pas thahet me spërkatje.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Peshë mesatare molekulare	Fraksioni (i): 3,105 g/mol Fraksioni (ii) 1,106 g/mol
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur me rrjedhje të lirë nga e bardhë në të çelët
Identifikimi	
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë; i patretshëm në etanol
Viskoziteti i një tretësire 5 % në 25 °C	Jo më shumë se 30 mPa.s.
Reaksioni i precipitimit	Formon precipitat flokulent në tretësirën e subacetatit të plumbit (TS)
pH për një tretësirë ujore 5 %	3,5 deri në 6,5
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 5 orë)
Shkalla e esterifikimit	Jo më shumë se 0,6 %
Hiri total	Jo më shumë se 10 % (530 °C)
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 0,5 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 1,0 %
Testi për amidon ose dekstrinë	Zieni një tretësirë ujore 1 në 50 të kampionit, shtoni rreth 0,1 ml jod TS. Nuk duhet të prodhohet asnjë ngjyrë kaltërosh ose e kuqërremtë.
Testi për goma që përmbajnë taninë	Në 10 ml të një solucioni ujor 1 në 50 të kampionit shtoni rreth 0,1 ml klorur hekuri TS. Nuk duhet të krijohet asnjë ngjyrim i zi ose precipitat i zi.
Mbetje e acidit succinic oktenil	Jo më shumë se 0,3 %
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Mungon në 25 g
Escherichia coli	Mungon në 1 g

E 425 (i) GOMA KONJAC

Sinonimet	
Përkufizim	Goma Konjac është një hidrokoloid i tretshëm në ujë i marrë nga mielli Konjac me ekstraktim ujor. Mielli Konjac është produkt i papërpunuar i papastër nga rrënja e bimës shumëvjeçare Amorphophallus konjac. Përbërësi kryesor i gomës Konjac është polisakaridi me peshë molekulare të lartë glucomannan i tretshëm në ujë, i cili përbëhet nga njësi D-manozë dhe D-glukozë në një raport molar 1,6:1,0, të lidhura me β(1-4)-lidhje glikozidike. Zinxhirët anësorë më të shkurtër janë të lidhur nëpërmjet lidhjeve β(1-3)-glikozidike dhe grupet acetil ndodhin në mënyrë të rastësishme në një raport prej rreth 1 grup për 9 deri në 19 njësi sheqeri.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Peshë molekulare	Komponenti kryesor, glukomanan, ka një peshë molekulare mesatare prej 200 000 deri në 2 000 000
Analiza	Jo më pak se 75 % karbohidrate
Përshkrimi	Një Pluhur i bardhë në krem në të kuqërremtë të lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	Shpërndahet në ujë të nxehtë ose të ftohtë duke formuar një tretësirë shumë viskoze me një pH midis 4,0 dhe 7,0.
Formimi i xhelit	Shtoni 5 ml tretësirë borat natriumi 4% në një tretësirë 1% të kampionit në një provëz dhe tundeni fuqishëm. Formohet një xhel
Formimi i xhelit të qëndrueshëm ndaj nxehtësisë	Përgatitni një tretësirë 2% të mostrës duke e ngrohur në një banjë me ujë të vluar për 30 minuta, me trazim të vazhdueshëm dhe më pas duke e ftohur tretësirën në temperaturën e dhomës. Për çdo g të kampionit të përdorur për të përgatitur 30 g tretësirë 2%, shtoni 1 ml tretësirë karbonat kaliumi 10% në kampionin plotësisht të hidratuar në temperaturën e ambientit. Ngroheni përzierjen në një banjë uji në 85 °C dhe mbajeni për 2 orë pa trazim. Në këto kushte formohet një xhel termikisht i qëndrueshëm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C, 5 orë)
Niseshte	Jo më shumë se 3 %
Proteina	Jo më shumë se 3 % (N x 5,7)
Viskoziteti (1% tretësirë)	Jo më pak se 3 $kgm^{-1}s^{-1}$ në 25 °C
Material i tretshëm në eter	Jo më shumë se 0,1 %
Hiri total	Jo më shumë se 5,0 % (800 °C, 3 deri 4 orë)
Arseni	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Mungon në 12,5 g
Escherichia coli	Mungon në 5 g

E 425 (ii) KONJAC GLUKOMANAN

Sinonimet	

Përkufizim	Konjac glukomanan është një hidrokoloid i tretshëm në ujë i marrë nga mielli Konjac duke u larë me ujë që përmban etanol. Mielli Konjac është produkt i papërpunuar i papastër nga zharlloku i bimës shumëvjeçare Amorphophallus konjac. Komponenti kryesor është polisaharidi me peshë të lartë molekulare të tretshëm në ujë, glucomannan, i cili përbëhet nga njësi D-manozë dhe D-glukozë në një raport molar 1,6:1,0, të lidhura me β(1-4)-glikozidik. obligacione me një degë në rreth çdo njësi të 50-të ose të 60-të. Afërsisht në çdo mbetje të 19-të të sheqerit ka grup të acetiluar
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Peshë molekulare	500 000 deri 2 000 000
Analiza	Fibrat totale dietike: jo më pak se 95 % në bazë të peshës së thatë
Përshkrimi	Madhësia e grimcave të imta të bardha në pak kafe, Pluhur me rrjedhje të lirë dhe pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	Shpërndahet në ujë të nxehtë ose të ftohtë duke formuar një tretësirë shumë viskoze me një pH midis 5,0 dhe 7,0. Tretshmëria rritet nga nxehtësia dhe ngacmimi mekanik
Formimi i xhelit të qëndrueshëm ndaj nxehtësisë	Përgatitni një tretësirë 2% të mostrës duke e ngrohur në një banjë me ujë të vluar për 30 minuta, me trazim të vazhdueshëm dhe më pas duke e ftohur tretësirën në temperaturën e dhomës. Për çdo g të kampionit të përdorur për të përgatitur 30 g tretësirë 2%, shtoni 1 ml tretësirë karbonat kaliumi 10% në kampionin plotësisht të hidratuar në temperaturën e ambientit. Ngroheni përzierjen në një banjë uji në 85 °C dhe mbajeni për 2 orë pa trazim. Në këto kushte formohet një xhel termikisht i qëndrueshëm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 8 % (105 °C, 3 orë)
Niseshte	Jo më shumë se 1 %
Proteina	Jo më shumë se 1,5 % (N x 5,7) Përcaktoni azotin me metodën Kjeldahl. Përqindja e azotit në mostër e shumëzuar me 5,7 jep përqindjen e proteinave në mostër
Viskoziteti (1% tretësirë)	Jo më pak se 20 $kgm^{-1}s^{-1}$ në 25 °C
Material i tretshëm në eter	Jo më shumë se 0,5 %
Sulfit (si SO2)	Jo më shumë se 4 mg/kg
Klorur	Jo më shumë se 0,02 %
50 % Material i tretshëm në alkool	Jo më shumë se 2,0 %
Hiri total	Jo më shumë se 2,0 % (800 °C, 3 deri 4 orë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Salmonella spp.	Mungon në 12,5 g
Escherichia coli	Mungon në 10 g

E 426 HEMICELULOZA E SOJËS

Sinonimet	

Përkufizim	Hemiceluloza e sojës është një polisaharid i rafinuar i tretshëm në ujë, i përftuar nga fibra e sojës me ekstraktim me ujë të nxehtë. Asnjë precipitant organik nuk duhet të përdoret përveç etanolit
Einecs	
Emri kimik	Polisakaridet e sojës të tretshme në ujë; Fibra soje e tretshme në ujë
Formula kimike	
Peshë molekulare	
Analiza	Jo më pak se 74 % karbohidrate
Përshkrimi	E bardhë me rrjedhje të lire ose Pluhur me ngjyrë të bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë të nxehtë dhe të ftohtë pa formim xheli
pH	5,5 ± 1,5 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 7 % (105 °C, 4 orë)
Proteina	Jo më shumë se 14 %
Viskoziteti	Jo më shumë se 200 mPa.s (tretësirë 10%)
Hiri total	Jo më shumë se 9,5 % (600 °C, 4 orë)
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Etanol	Jo më shumë se 2 %
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 3 000 koloni për gram
Maja dhe myk	Jo më shumë se 100 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 10 g

E 427 GOMA CASSIA

Sinonimet	
Përkufizim	Goma Cassia është endosperma e pastruar e bluar e farave të Cassia tora dhe Cassia obtusifoli (Leguminosae) që përmban më pak se 0,05 % Cassia occidentalis. Ai përbëhet kryesisht nga polisaharide me peshë të lartë molekulare të përbërë kryesisht nga një zinxhir linear i njësive 1,4-β-D-mannopiranozë të lidhura me njësi 1,6-α-D-galaktopiranoze. Raporti i manozës me galaktozën është rreth 5:1. Në prodhim, farat hiqen dhe degerohen nga trajtimi mekanik termik i ndjekur nga bluarja dhe skanimi i endospermës. Endosperma e bluar pastrohet më tej me ekstraktim me propan-2-ol.
Analiza	Jo më pak se 75 % të Galaktomananit
Përshkrimi	Pluhur me ngjyrë të verdhë të zbehtë në të bardhë, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në etanol. Shpërndahet mirë në ujë të ftohtë duke formuar një tretësirë koloidale

Formimi i xhelit me borat	Në një dispersion ujor të kampionit shtoni një tretësirë të mjaftueshme të boratit të natriumit (TS) për të rritur pH mbi 9; formohet një xhel.
Formimi i xhelit me çamçakëz xanthan	Peshoni 1,5 g të mostrës dhe 1,5 g gomë xanthan dhe përzieni ato. Shtoni këtë përzierje (me përzierje të shpejtë) në 300 ml ujë në 80 °C në një gotë 400 ml. Përziejeni derisa përzierja të tretet dhe vazhdoni të trazoni për 30 minuta shtesë pas tretjes (ruani temperaturën mbi 60 °C gjatë procesit të trazimit). Ndërpriteni përzierjen dhe lëreni përzierjen të ftohet në temperaturën e dhomës për të paktën 2 orë. Një xhel i fortë dhe viskoelastik formohet pasi temperatura të bjerë nën 40 °C, por asnjë xhel i tillë nuk formohet në një tretësirë kontrolli 1% të gomës së kasias ose gomës xanthan vetëm të përgatitur në mënyrë të ngjashme.
Viskoziteti	Më pak se 500 mPa.s (25 °C, 2 orë, 1 % tretësirë) që korrespondon me një peshë molekulare mesatare prej 200 000-300 000 Da
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 2,0 %
pH	5,5-8 (1% tretësirë ujore)
Yndyrë e papërpunuar	Jo më shumë se 1%
Proteina	Jo më shumë se 7%
Hiri total	Jo më shumë se 1,2 %
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (5 orë, 105 °C)
Antrakinonet totale	Jo më shumë se 0,5 mg/kg (kufiri i zbulimit)
Mbetjet e tretësit	Jo më shumë se 750 mg/kg Propan-2-ol
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 5 000 njësi koloni formuese për gram
Maja dhe myk	Jo më shumë se 100 njësi koloni formuese për gram
Salmonella spp.	Mungon në 25 g
Escherichia coli	Mungon në 1 g

E 431 STEARAT POLIOKSIETILEN (40)

Sinonimet	Stearat polioksietilen (40) Monostearat polioksietilen (40)
Përkufizim	Një përzjerje e mono – dhe diestere të acidit stearik komercial ushqimor dhe diol-e polioksietilen të përzjera (që kanë një gjatësi polimere mesatarisht rreth 40 njësi oksietilen) sëbashku me poliole të lira.
Analiza	Përmban jo më pak se 97.5% të bazës anhidrike
Përshkrimi	Peta ngjyrë krem ose dyll solid në 25^0C me aromë të lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol, methanol dhe acetate etili. I patretshëm në vaj mineral.
Diapazoni i mpiksjes	39^0C – 44^0C

Spektri i absorbimit infra të kuqe	Karakteristik e një esteri të acidit yndyror parcial të një polioli të polioksietiluar
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3% (me metodën Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 1
Vlera e sapunifikimit	Jo më pak se 25 dhe jo më shumë se 35
Vlera hidroksile	Jo më pak se 27 dhe jo më shumë se 40
1,4-dioksane	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0.25%
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 432 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOLAURATE (POLISORBATE 20)

Sinonimet:	Polisorbat 20 Monolaurate sorbitan polioksietilen (20)
Përkufizim:	Një përzjerje e estereve të pjesshme të sorbitol dhe mono- dhe dianhidritëve të tij me acidin laurik komercial ushqimor dhe të kondensuar me afërsisht 20 mole të oksidit të etilenit për mole të sorbitolit dhe anhidritëve të tij
Analiza:	Përmban jo më pak se 70% të grupeve oksietilen, ekuivalente me jo më pak se 97.3% të monolaurate sorbitan polioksietilen (20) në bazë anhidriti
Përshkrimi:	Lëng vajor me ngjyrë limoni në qelibar në 25^0C me një aromë karakteristike të lehtë.
Identifikimi:	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol, methanol dhe acetat etili dhe dioksan. I patretshëm në vaj mineral dhe eter nafte.
Spektri i absorbimit infra të kuqe	Karakteristik e një esteri të acidit yndyror të pjesshëm të një polioli të polioksietiluar
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3% (me metodën Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 2
Vlera e sapunifikimit	Jo më pak se 40 dhe jo më shumë se 50
Vlera hidroksile	Jo më pak se 96 dhe jo më shumë se 108
1,4-dioksane	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0.25%
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 433 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOOLEAT (POLISORBAT 80)

Sinonimet	Polisorbat 80 Monoleate sorbitan polioksietilen (20)
Perkufizim	Një përzjerje e estereve të pjesshme të sorbitol dhe mono- dhe dianhidriteve të tij me acidin oleik komercial të ngrënshëm dhe të kondensuar me afërsisht 20 mole të etilen oksid për mole të sorbitolit dhe anhidriteve të tij

Analiza	Përmban jo më pak se 65% të grupeve oksietilen, ekuivalente me jo më pak se 96.5% të monolaurate sorbitan polioksietilen (20) në bazë anhidriti.
Përshkrimi	Lëng vajor me ngjyrë limoni në qelibar në 25^0C me një aromë karakteristike të lehtë.
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol, methanol, acetate etili dhe toluen. I patretshëm në vaj mineral dhe eter nafte.
Spektri i absorbimit infra të kuqe	Karakteristik e një esteri të acidit yndyror parcial të një poliol-i të polioksietiluar
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3% (me metodën Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 2
Vlera e sapunifikimit	Jo më pak se 45 dhe jo më shumë se 55
Vlera hidroksile	Jo më pak se 65 dhe jo më shumë se 80
1,4-dioksane	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0.25%
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 434 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOPALMITAT (POLISORBATE 40)

Sinonimet:	Polisorbat 40 Monopalmitat sorbitan polioksietilen (20)
Përkufizim:	Një përzjerje e estereve të pjesshme të sorbitol dhe mono- dhe dianhidriteve të tij me acidin palmitik komercial ushqimor dhe të kondensuar me afërsisht 20 mole të oksidit të etilenit për mole të sorbitolit dhe anhidriteve të tij
Analiza	Përmban jo më pak se 66% të grupeve oksietilen, ekuivalente me jo më pak se 97% të monopalmitat sorbitan polioksietilen (20) në bazë anhidriti.
Përshkrimi:	Një lëng vajor ose gjysmë xhel me ngjyrë limoni në portokalli në 25 °C me një erë të dobët karakteristike
Identifikimi:	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol, methanol, acetate etili dhe eceton. I patretshëm në vaj mineral.
Spektri i absorbimit infra të kuqe	Karakteristik e një esteri të acidit yndyror të pjesshëm, të një polioli të polioksietiluar
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3% (me metodën Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 2
Vlera e sapunifikimit	Jo më pak se 41 dhe jo më shumë se 52
Vlera hidroksile	Jo më pak se 90 dhe jo më shumë se 107
1,4-dioksane	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0.25%
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 435 MONOSTEARAT SORBITAN POLIKSIETILEN (POLISORBAT 60)

Sinonimet:	Polisorbat 60 Monostearat sorbitan polioksietilen (20)
Përkufizim:	Një përzjerje e estereve të pjesshme të sorbitol dhe mono- dhe dianhidriteve të tij me acidin stearik komercial ushqimor dhe të kondensuar me afërsisht 20 mole të etilen oksid për mole të sorbitolit dhe anhidriteve të tij
Analiza:	Përmban jo më pak se 65% të grupeve oksietilen, ekuivalente me jo më pak se 97% të monostearat sorbitan polioksietilen (20) në bazë anhidriti
Përshkrimi:	Një lëng vajor ose gjysmë xhel me ngjyrë limoni në portokalli në 25 °C me një erë të dobët karakteristike
Identifikimi:	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, acetat etili dhe toluen. I patretshëm në vaj mineral dhe vajra vegjetale.
Spektri i absorbimit infra të kuqe	Karakteristik e një esteri të acidit yndyror parcial të një poliol-i të polioksietiluar
Pastërtia:	
Përmbajtja e Ujit	Jo më shumë se 3% (me metodën Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 2
Vlera e sapunifikimit	Jo më pak se 45 dhe jo më shumë se 55
Vlera hidroksile	Jo më pak se 81 dhe jo më shumë se 96
1,4-dioksane	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0.25%
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 436 POLIOKSIETILEN SORBITAN TRISTEREAT (POLISORBAT 65)

Sinonimet	Polisorbat 65; Polioksietilen sorbitan tristearat (20)
Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe mono- dhe dianhidrideve të tij me acid stearik komercial ushqimor dhe i kondensuar me afërsisht 20 mole oksid etilen për mole sorbitol dhe anhidridet e tij
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmban jo më pak se 46 % e grupeve të oksietilenit, ekuivalente me jo më pak se 96 % e polioksietilenit sorbitan tristearat (20) në bazë anhidër
Përshkrimi	Dyll i ngurtë, ngjyrë kafe në 25 °C me një erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	Shpërndahet në ujë. I tretshëm në vaj mineral, vajra vegjetale, eter nafte, aceton, eter, dioksan, etanol dhe metanol
Gama e ngjeshjes	29-33 °C

Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të një polioli të polioksietiluar
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 3 % (me metodën Karl Fischer)
Vlera e acidit	Jo më shumë se 2
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 88 dhe jo më shumë se 98
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 40 dhe jo më shumë se 60
1,4-dioksan	Jo më shumë se 5 mg/kg
Etilen glikol (mono- dhe di-)	Jo më shumë se 0,25 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 440 (i) PEKTINA

Sinonimet	
Përkufizim	Pektina përbëhet kryesisht nga metil esteret e pjesshme të acidit poligalakturonik dhe kripërat e tyre të amoniakut, natriumit, kaliumit dhe kalciumit. Përftohet nga ekstraktimi në një mjedis ujor të shtameve të materialit bimor të përshtatshëm ushqimor, zakonisht agrumeve ose mollëve. Asnjë precipitant organik nuk duhet të përdoret përveç metanolit, etanolit dhe propan-2-olit
Einecs	232-553-0
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmban jo më pak se 65 % e acidit galakturonik në hirin e lirë dhe në bazë anhidër pas larjes me acid dhe alkool
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, i verdhë i lehtë, gri i lehtë ose kafe e lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë duke formuar një tretësirë koloidale, opaleshente. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C, 2 orë)
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1 % (i patretshëm në acid klorhidrik afërsisht 3N)
Dioksid i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg në bazë anhidër
Përmbajtja e azotit	Jo më shumë se 1,0 % pas larjes me acid dhe etanol
Të patretshme totale	Jo më shumë se 3 %
Mbetjet e tretësve	Jo më shumë se 1 % methanol i lirë, etanol dhe propan-2-ol, veçmas ose të kombinuara, mbi bazë lënde të lire të paqëndrueshme
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg

Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 440 (ii) PEKTINA E AMIDUAR

Sinonimet	
Përkufizim	Pektina e amiduar përbëhet kryesisht nga metil estere të pjesshme dhe amide të acidit poligalakturonik dhe kripërat e tyre të amonit, natriumit, kaliumit dhe kalciumit. Përftohet nga ekstraktimi në një mjedis ujor të shtameve të përshtatshme të materialit bimor të ngrënshëm, zakonisht agrume ose mollë dhe trajtimi me amoniak në kushte alkaline. Asnjë precipitant organik nuk duhet të përdoret përveç metanolit, etanolit dhe propan-2-olit
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 65 % e acidit galakturonik në hirin e lire dhe bazë anhidër pas larjes me acid dhe alkool
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, i verdhë i lehtë, gri i lehtë ose kafe e lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë duke formuar një tretësirë koloidale, opaleshente. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C, 2 orë)
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1 % (i patretshëm në acid klorhidrik afërsisht 3N)
Shkalla e amidimit	Jo më shumë se 25 % e grupeve totale karboksile
Mbetjet e dioksidit të squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg në bazë anhidër
Përmbajtja e azotit	Jo më shumë se 2,5 % pas larjes me acid dhe etanol
Të patretshmet totale:	Jo më shumë se 3 %
Mbetjet e tretësve	Jo më shumë se 1 % metanol, etanol dhe propan-2-ol, veçmas ose të kombinuara, mbi bazë lënde të lire të paqëndrueshme
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 442 FOSFATIDET E AMONIT

Sinonimet	Kripërat e amonit të acidit fosfatidik; Kripërat e përziera të amonit të glicerideve të fosforiluara
Përkufizim	Një përzierje e përbërjeve të amonit të acideve fosfatidik që rrjedhin nga yndyra dhe vaji ushqimor. Një ose dy ose tre pjesë gliceride mund të ngjiten në fosfor. Për më tepër, dy estere fosfori mund të lidhen së bashku si fosfatidil fosfatide

Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e fosforit është jo më pak se 3 % dhe jo më shumë se 3,4 % ndaj peshës; përmbajtja e amonit është jo më pak se 1,2 % dhe jo më shumë se 1,5 % (e llogaritur si N)
Përshkrimi	Lëng i papastër vajor, gjysëm i ngurtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në yndyrna. I patretshëm në ujë. Pjesërisht i tretshëm në etanol dhe aceton
Testi i glicerinës	Kalon testin
Testi i acideve yndyrore	Kalon testin
Testi për fosfat	Kalon testin
Pastërtia	
Lëndë e patretshme e eterit të naftës	Jo më shumë se 2,5 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 444 IZOBUTIRATI I ACETATIT TË SAHAROZËS

Sinonimet	SAIB (Izobutirati i acetatit të saharozës)
Përkufizim	Izobutirati i acetatit të saharozës është një përzierje e produkteve të reaksionit të formuar nga esterifikimi i saharozës së klasës ushqimore me acidin acetik anhidër dhe anhidrit izobutirik, i ndjekur nga distilimi. Përzierja përmban të gjitha kombinimet e mundshme të estereve në të cilët raporti molar i acetatit ndaj butiratit është rreth 2:6
Einecs	204-771-6
Emri kimik	Heksaizobutirat diacetat saharozë
Formula kimike	$C_{40}H_{62}O_{19}$
Pesha molekulare	832-856 (përafërsisht), $C_{40}H_{62}O_{19}$: 846,9
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,8 % dhe jo më shumë se 101,9 % e $C_{40}H_{62}O_{19}$
Përshkrimi	Lëng i zbehtë me ngjyrë kashte, i pastër dhe pa sediment dhe që ka një erë të lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë. I tretshëm në shumicën e tretësve organikë
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{40}$: 1,4492-1,4504
Graviteti specifik	$[d]^{25}{}_D$: 1,141-1,151
Pastërtia	
Triacetin	Jo më shumë se 0,1 %

Vlera e acidit	Jo më shumë se 0,2
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 524 dhe jo më shumë se 540
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 445 ESTERET E GLICEROLIT TË DYLLIT TË DRURIT

Sinonimet	Goma estere
Përkufizim	Një përzierje komplekse e estereve tri- dhe diglicerolike të acideve të rrëshirës nga rezina e drurit. Dylli/rezina përftohet nga ekstraktimi me tretës e trungjeve të pishës të vjetruara e ndjekur nga një proces i rafinimit me tretës lëng-lëng. Përjashtohen nga këto specifikime substancat që rrjedhin nga rezina goma, dhe eksudati i pishave të gjalla, dhe substancat që rrjedhin nga vaji i rezinës, një nënprodukt i përpunimit të tulit (letër). Produkti përfundimtar është i përbërë nga afërsisht 90% acide rrëshirë dhe 10% neutrale (përbërje jo acide). Fraksioni i acidit të rrëshirës është një përzierje komplekse e acideve monokarboksilike diterpenoide izomerike që kanë formulën molekulare empirike të $C_{20}H_{30}O_2$, kryesisht acid abietik. Substanca pastrohet me zhveshje me avull ose me distilim me avull kundërrrymës
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	E fortë, me ngjyrë të verdhë në të zbehtë në ngjyrë qelibar
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, i tretshëm në aceton
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e përbërjes
Pastërtia	
Graviteti specifik i tretësirës	$[d]^{20}_{25}$ jo më pak se 0,935 kur përcaktohet në një tretësirë 50% në d-limonene (97 %, pika e vlimit 175,5-176 °C, d^{20}_{4}: 0,84)
Gama e zbutjes së unazës dhe topit	Midis 82 °C dhe 90 °C
Vlera e acidit	Jo më pak se 3 dhe jo më shumë se 9
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 15 dhe jo më shumë se 45
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Testi për mungesën e kolofonit të vajit të lartë (testi i squfurit)	Kur komponimet organike që përmbajnë squfur nxehen në prani të formatit të natriumit, squfuri shndërrohet në sulfur hidrogjeni, i cili mund të zbulohet lehtësisht nga përdorimi i letrës acetate të plumbit.

	Një test pozitiv tregon përdorimin e vajit të rezinës në vend të dyllit të drurit

E 450 (i) DIFOSFATI I DINATRIUMIT

Sinonimet	Dihidrogjen difosfat dinatriumi; Dihidrogjen pirofosfat dinatriumi; Pirofosfat acid natriumi; Pirofosfat dinatriumi
Përkufizim	
Einecs	231-835-0
Emri kimik	Dihidrogjen difosfat dinatriumi
Formula kimike	$Na_2H_2P_2O_7$
Pesha molekulare	221,94
Analiza	Përmban jo më pak se 95 % të difosfatit të dinatriumit Përmban P_2O_5 jo më pak se 63,0 % dhe jo më shumë se 64,5 %
Përshkrimi	Pluhur ose kokrra të bardha
Identifikimi	
Test për natriumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë
pH	Ndërmjet 3,7 dhe 5,0 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, 4 orë)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 1 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumini	Jo më shumë se 200 mg/kg

E 450 (ii) DIFOSFAT TRINATRIUMI

Sinonimet	Pirofosfat trinatriumi; Monohidrogjen difosfat trinatriumi; Pirofosfat monohidrogjen trinatriumi; Difosfat trinatriumi
Përkufizim	
Einecs	238-735-6
Emri kimik	
Formula kimike	Monohidrat: $Na_3HP_2O_7 \cdot H_2O$ Anhidër $Na_3HP_2O_7$
Pesha molekulare	Monohidrat: 261,95 Anhydrous: 243,93
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % në bazë të tharë Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 57 % dhe jo më shumë se 59 %
Përshkrimi	Pluhur ose kokrra të bardha, paraqitet anhidër ose si monohidrat
Identifikimi	

Test për natriumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë
pH	Ndërmjet 6,7 dhe 7,5 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë djegjes	Jo më shumë se 4,5 % në përbërjen anhidër (450-550 °C). Jo më shumë se 11,5 % në bazë monohidrate
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, 4 orë) për anhidrat Jo më shumë se 1,0 % (105 °C, 4 orë) për monohidrat
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 450 (iii)) DIFOSFAT TETRANATRIUM

Sinonimet	Pirofosfat tetranatrium; Disfosfat tetranatrium; Fosfat tetranatrium
Përkufizim	
Einecs	231-767-1
Emri kimik	Tetrasodium difosfat
Formula kimike	Anhidër $Na_4P_2O_7$ Dekahidrat: $Na_4P_2O_7 \cdot 10H_2O$
Pesha molekulare	Anhydrous: 265,94 Dekahidrat: 446,09
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % e $Na_4P_2O_7$ mbi bazën e ndezjes Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 52,5 % dhe jo më shumë se 54,0 %
Përshkrimi	Kristal pa ngjyrë ose i bardhë, ose një Pluhur i bardhë kristalor ose i grimcuar. Dekahidrati humbet pak lagështi në ajër të thatë
Identifikimi	
Test për natriumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 9,8 dhe 10,8 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë djegjes	Jo më shumë se 0,5 % për kripën anhidër, jo më pak se 38 % dhe jo më shumë se 42 % për dekahidratin (105 °C, 4 orë më pas 550 °C, 30 minuta)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 450 (v) DIFOSFAT I TETRAKALIUMIT

Sinonimet	Pirofosfati i tetrakaliumit
Përkufizim	
Einecs	230-785-7
Emri kimik	Difosfati i tetrakaliumit
Formula kimike	$K_4P_2O_7$
Pesha molekulare	330,34 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % (800 °C për 0,5 orë) Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 42,0 % dhe jo më shumë se 43,7 % mbi bazë anhidër
Përshkrimi	Kristal pa ngjyrë ose Pluhur i bardhë, shumë higroskopik
Identifikimi	
Test për kaliumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 10,0 dhe 10,8 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë djegjes	Jo më shumë se 2 % (105 °C për 4 orë më pas 550 °C për 30 minuta)
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 450 (vi) DIFOSFAT DIKALCIUMI

Sinonimet	Pirofosfat i kalciumit
Përkufizim	
Einecs	232-221-5
Emri kimik	Difosfati i dikalciumit Pirofosfati i dikalciumit
Formula kimike	$Ca_2P_2O_7$
Pesha molekulare	254,12
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 96 % Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 55 % dhe jo më shumë se 56 %
Përshkrimi	Një Pluhur i imët, i bardhë, pa erë
Identifikimi	
Test për kalciumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Tretshmëria	I patretshëm në ujë. I tretshëm në acidet klorhidrik dhe nitrik të holluar

pH	Ndërmjet 5,5 dhe 7,0 (10 % pezulli në ujë)
Pastërtia	
Humbje gjatë djegjes	Jo më shumë se 1,5 % (800 °C ± 25 °C, 30 minuta)
Fluor	Jo më shumë se 50 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 450 (vii) DIFOSFAT I DIHIDROGJENIT TË KALCIUMIT

Sinonimet	Acidi pirofosfat i kalciumit; Pirofosfati i dihidrogjenit monokalcium
Përkufizim	
Einecs	238-933-2
Emri kimik	Difosfati i dihidrogjenit të kalciumit
Formula kimike	$CaH_2P_2O_7$
Pesha molekulare	215,97
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90 % në bazë anhidër Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 61 % dhe jo më shumë se 66 %
Përshkrimi	Kokrriza ose Pluhur të bardhë
Identifikimi	
Test për kalciumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 0,4 %
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 200 mg/kg.

E 450 (ix) DIFOSFAT DIHIDROGJEN MAGNEZI

Sinonimet	Acid pirofosfat magnezi, pirofosfat mono magnez dihidrogjen; difosfat magnezi, pirofosfat magnezi
Përkufizim	Difosfati i dihidrogjenit të magnezit është kripa acidike e acidit difosforik të magnezit. Ai prodhohet duke shtuar ngadalë një shpërbërje ujore të hidroksidit të magnezit në acidin fosforik, derisa të arrihet një raport molar rreth 1:2 midis Mg dhe P. Temperatura gjatë reaksionit mbahet nën 60°C. Përzierjes së reaksionit i shtohet rreth 0,1 % peroksid hidrogjeni dhe më pas llumi nxehet dhe bluhet.
Einecs	244-016-8
Emri kimik	Difosfat mono magnez dihidrogjen

Formula kimike	$MgH_2P_2O_7$
Pesha molekulare	200,25
Analiza	Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 68,0 % dhe jo më shumë se 70,5 % e shprehur si P_2O_5 Përmbajtja e MgO ose jo më pak se 18,0 % dhe jo më shumë se 20,5 % e shprehur si MgO
Përshkrimi	Kokrriza ose Pluhur të bardhë
Identifikimi	
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol
Madhësia e grimcave:	Madhësia mesatare e grimcave do të devijojë midis 10 dhe 50 μm
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 12 % (800 °C, 0,5 orë)
Fluor	Jo më shumë se 20 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 50 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 451 (i) TRIFOSFAT PENTANATRIUMI

Sinonimet	Tripolifosfat Pentanatrium; Tripolifosfat natriumi
Përkufizim	
Einecs	231-838-7
Emri kimik	Trifosfat i pentanatriumit
Formula kimike	$Na_5O_{10}P_3 \cdot nH_2O$ (n = 0 or 6)
Pesha molekulare	367,86
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 85,0 % në bazë anhidër Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 56 % dhe jo më shumë se 59 % (anhidër) ose jo më pak se 43 % dhe jo më shumë se 45 % (heksahidrat)
Përshkrimi	Kokrriza ose Pluhur të bardhë, pak higroskopik
Identifikimi	
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Ph	Ndërmjet 9,1 dhe 10,2 (1% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Anhidër: Jo më shumë se 0,7 % (105 °C, 1 orë) Heksahidrat: Jo më shumë se 23,5 % (60 °C, 1 orë, pastaj 105 °C, 4 ore)
Lëndë të patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,1 %
Polifosfate më të larta	Jo më shumë se 1 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg

Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 451 (ii) TRIFOSFAT PENTAKALIUMI

Sinonimet	Tripolifosfat pentakalium; Trifosfat kaliumi; tripolifosfat kaliumi
Përkufizim	
Einecs	237-574-9
Emri kimik	Trifosfat pentakalium; Tripolifosfati i pentakaliumit
Formula kimike	$K_5O_{10}P_3$
Pesha molekulare	448,42
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 85 % në bazë anhidër Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 46,5 % dhe jo më shumë se 48 %
Përshkrimi	Pluhur ose Pluhur të bardha, shumë higroskopike
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë
Test për kalium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Ph	Ndërmjet 9,2 dhe 10,5 (1% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 0,4% (105 °C, 4 orë, pastaj 550 °C, 30 minuta)
Lëndë të patretshme në ujë	Jo më shumë se 2 %
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 452 (i) POLIFOSFAT NATRIUMI

I. POLIFOSFAT I TRETSHËM

Sinonimet	Heksametafosfat natriumi; Tetrapolifosfat natriumi; kripë e Graham; Polifosfate natriumi, qelqi; Polimetafosfat natriumi; Metafosfat natriumi
Përkufizim	Polifosfatet e tretshme të natriumit përftohen nga shkrirja dhe ftohja e mëvonshme e ortofosfateve të natriumit. Këto komponime janë një klasë e përbërë nga disa polifosfate amorfe, të tretshëm në ujë, të përbërë nga vargje lineare të njësive metafosfate, $(NaPO_3)_x$ ku x $\geq$ 2, të përfunduara nga grupet Na_2PO_4. Këto substanca zakonisht identifikohen nga raporti i tyre Na_2O/P_2O_5 ose nga përmbajtja e tyre e P_2O_5. Raportet Na_2O/P_2O_5 variojnë nga rreth 1,3 për tetrapolifosfatin e natriumit, ku x = afërsisht 4; në rreth 1,1 për kripën e Graham, e

	quajtur zakonisht heksametafosfat natriumi, ku x = 13 deri në 18; dhe në rreth 1,0 për polifosfatet e natriumit me peshë molekulare më të lartë, ku x = 20 deri në 100 ose më shumë. pH i tretësirave të tyre varion nga 3,0 në 9,0
Einecs	272-808-3
Emri kimik	Polifosfati i natriumit
Formula kimike	Përzierje heterogjene të kripërave të natriumit të acideve polifosforike lineare të kondensuar, me formulë të përgjithshme $H_{(n+2)}P_nO_{(3n+1)}$ ku 'n' është jo më pak se 2
Pesha molekulare	$(102)_n$
Analiza	P_2O_5 përmban jo më pak se 60 % dhe jo më shumë se 71 % mbi bazën e ndezjes
Përshkrimi	Pllakëza, Pluhur ose Pluhura pa ngjyrë ose të bardhë, transparente
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Ph	Ndërmjet 3,0 dhe 9,0 (1% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 1%
Lëndë të patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,1%
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

II. POLIFOSFAT I PATRETSHËM

Sinonimet	Metafosfat natriumi i patretshëm; kripë Maddrell; Polifosfat natriumi i patretshëm; IMP
Përkufizim	Metafosfati i natriumit i patretshëm është polifosfat natriumi me peshë molekulare të lartë i përbërë nga dy zinxhirë të gjatë metafosfat $(NaPO_3)_X$ që rrotullohen në drejtime të kundërta rreth një boshti të përbashkët. Raporti Na_2O/P_2O_5 është rreth 1,0. pH i suspensionit 1 në 3 në ujë është rreth 6,5
Einecs	272-808-3
Emri kimik	Polifosfati i natriumit
Formula kimike	Përzierje heterogjene të kripërave të natriumit të acideve polifosforike lineare të kondensuar me formulë të përgjithshme $H_{(n+2)}PnO_{(3n+1)}$ ku 'n' është jo më pak se 2
Pesha molekulare	$(102)_n$
Analiza	Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 68.7 % dhe jo më shumë se 70.0 %
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë

Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, i tretshëm në acide minerale dhe në tretësirat e klorureve të kaliumit dhe të amoniumit (por jo të natriumit).
Test për natrium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Ph	Rreth 6,5 (1 në 3 suspension në ujë)
Pastërtia	
Fluori	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 452 (ii) POLIFOSFAT KALIUMI

Sinonimet	Metafosfat kaliumi; Polimetafosfati i kaliumit; kripë Kurrol
Përkufizim	
Einecs	232-212-6
Emri kimik	Polifosfati i kaliumit
Formula kimike	$(KPO_3)_n$ Përzierje heterogjene të kripërave të kaliumit të acideve polifosforike lineare të kondensuar me formulë të përgjithshme $H_{(n+2)}PnO_{(3n+1)}$ ku 'n' është jo më pak se 2
Pesha molekulare	(118)n
Analiza	P_2O_5 përmban jo më pak se 53.5 % dhe jo më shumë se 61.5 % mbi bazën e ndezjes
Përshkrimi	Pluhur i imët i bardhë ose kristale ose trombocite qelqi pa ngjyrë
Identifikimi	
Tretshmëria	1 g tretet në 100 ml të 1 në 25 tretësirë të acetatit të natriumit
Test për kalium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Ph	Jo më shumë se 7,8 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbje gjatë ndezjes	Jo më shumë se 2 % (105 °C për 4 orë më pas 550 °C për 30 minuta)
Fosfat ciklik	Jo më shumë se 8 % në përmbajtjen e P_2O_5
Fluor	Jo më shumë se 10 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 452(iii) POLIFOSFAT I KALCIUMIT TË NATRIUMIT

Sinonimet	Polifosfat i kalciumit të natriumit, i tejdukshëm
Përkufizim	
Einecs	233-782-9
Emri kimik	Polifosfati i kalciumit të natriumit

Formula kimike	$(NaPO_3)_n$ Ca O ku n është zakonisht 5
Pesha molekulare	
Analiza	P_2O_5 jo më pak se 61 % dhe jo më shumë se 69 % mbi bazën e ndezur
Përshkrimi	Kristale të tejdukshme(qelqi), të bardha, sferike
Identifikimi	
pH	Afërsisht 5 në 7 (1 % m/m llum)
Përmbajtja e CaO	7 deri në 15 % m/m
Pastërtia	
Fluori	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 452 (iv) POLIFOSFATI I KALCIUMIT

Sinonimet	Metafosfat kalciumi; Polimetafosfati i kalciumit
Përkufizim	
Einecs	236-769-6
Emri kimik	Polifosfati i kalciumit
Formula kimike	$(CaP_2O_6)_n$ Përzierje heterogjene të kripërave të kalciumit të acideve polifosforike të kondensuar me formulë të përgjithshme $H_{(n+2)}P_nO_{(n+1)}$ ku 'n' nuk është më pak se 2
Pesha molekulare	$(198)_n$
Analiza	Përmbajtja e P_2O_5 jo më pak se 71 % dhe jo më shumë se 73 % mbi bazën e ndezur
Përshkrimi	Kristale pa erë, pa ngjyrë ose Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Tretshmëria	Zakonisht pak i tretshëm në ujë. I tretshëm në mjedis acid
Test për kalcium	Kalon testin
Test për fosfatin	Kalon testin
Përmbajtja e CaO	27 deri në 29,5 %
Pastërtia	
Humbje gjatë ndezjes	Jo më shumë se 2 % (105 °C për 4 orë më pas 550 °C për 30 minuta)
Fosfat ciklik	Jo më shumë se 8 % (në përmbajtjen e P_2O_5)
Fluor	Jo më shumë se 30 mg/kg (i shprehur si fluor)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 456 POLIASPARTAT I KALIUMIT

Sinonimet	

Përkufizim	Poliaspartati i kaliumit është kripa e kaliumit e acidit poliaspartik, prodhuar nga acidi L-aspartik dhe hidroksidi i kaliumit. Procesi termik e transformon acidin aspartik në polisukcinimid që është i patretshëm. Polisukcinimidi trajtohet me hidroksid kaliumi duke lejuar hapjen e unazës dhe polimerizimin e njësive. Hapi i fundit është faza e tharjes me spërkatje, e cila rezulton në një Pluhur të nxirë lehtë
Numri CAS	64723-18-8
Emri kimik	Acidi L-aspartik, homopolimer, kripë kaliumi
Formula kimike	$(C_4H_4NO_3K)_n$
Pesha mesatare molekulare	Përafërsisht 5 300 g/mol
Analiza	Jo më pak se 98 % në bazë të peshës së thatë
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 45 μm (jo më shumë se 1 % në peshë të grimcave më të vogla se 45 μm)
Përshkrimi	Një Pluhur pa erë, kafe e lehtë
Pamja e tretësirës ujore	E qartë dhe pa ngjyrë
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë dhe pak i tretshëm në tretës organikë
pH	7,5-8,5 (40 % tretësirë ujore)
Pastërtia	
Shkalla e zëvendësimeve	Jo më pak se 91,5 % në bazë të peshës së thatë
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 11 % (105 °C, 12 orë)
Hidroksidi i kaliumit	Jo më shumë se 2%
Acidi aspartik	Jo më shumë se 1%
Papastërti të tjera	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 2.5 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1,5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg

E 459 BETA-CIKLODEKSTRINA

Sinonimet	
Përkufizim	Beta-ciklodekstrina është një saharid ciklik jo-reduktues i përbërë nga shtatë njësi D-glukopiranozil të lidhura me α-1,4. Produkti prodhohet nga veprimi i enzimës cikloglikoziltransferazë (CGTase) e përftuar nga *Bacillus circulans, Paenibacillus macerans* ose sforcim(tendosje) rekombinant i *Bacillus licheniformis* SJ1608 në amidon pjesërisht të hidrolizuar.
Einecs	231-493-2
Emri kimik	Cikloheptamiloza
Formula kimike	$(C_6H_{10}O_5)_7$
Pesha molekulare	1 135
Analiza	Përmban jo më pak se 98 % e $(C_6H_{10}O_5)_7$ në bazë anhidër
Përshkrimi	E ngurtë kristalore praktikisht pa erë ose pothuajse e bardhë
Pamja e tretësirës ujore	E qartë dhe pa ngjyrë

Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm pak në ujë; tretet lehtësisht në ujë të nxehtë; pak i tretshëm në etanol
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{25}$ + 160° deri në + 164° (tretësirë 1%)
Vlera pH	5,0 - 8,0 (1 % tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 14 % (me metodën Karl Fischer)
Ciklodekstrina të tjera	Jo më shumë se 2 % në bazë anhidër
Mbetjet e tretësit	Jo më shumë se 1 mg/kg të secilit toluen dhe trikloretilen
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 460 (i) CELULOZË MIKROKRISTALINE, XHEL CELULOZE

Sinonimet	
Përkufizim	Celuloza mikrokristaline pastrohet, depolimerizohet pjesërisht celulozë e përgatitur duke trajtuar alfa-celulozën, e përftuar si tul nga shtamet e materialit bimor fijezor, me acide minerale. Shkalla e polimerizimit është zakonisht më pak se 400
Einecs	232-674-9
Emri kimik	Celuloza;
Formula kimike	$(C_6H_{10}O_5)_n$
Pesha molekulare	Rreth 36 000
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97 % llogaritur si celulozë në bazë anhidër
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 5 μm (jo më shumë se 10 % e grimcave më të vogla se 5 μm)
Përshkrimi	Një Pluhur i imët i bardhë ose pothuajse i bardhë pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, etanol, eter dhe acide minerale të holluara. Praktikisht i patretshëm ose i patretshëm në tretësirën e hidroksidit të natriumit (përqendrimi: 50 g NaOH/L)
Reagimi i ngjyrës	Në 1 mg të kampionit, shtoni 1 ml acid fosforik dhe ngroheni në një banjë uji për 30 minuta. Shtoni 4 ml tretësirë 1 në 4 të pirokatekolit në acid fosforik dhe ngroheni për 30 minuta. Prodhohet një ngjyrë e kuqe
Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	Për t'u identifikuar
Testi i pezullimit	Përzieni 30 g të mostrës me 270 ml ujë në një blender me shpejtësi të lartë (12 000 rpm) për 5 minuta. Përzierja që rezulton do të jetë ose një suspension me rrjedhje të lirë ose një pezullim i rëndë, me gunga, i cili rrjedh dobët, nëse vendoset vetëm fare pak dhe përmban shumë flluska ajri të bllokuara. Nëse fitohet një suspension me rrjedhje të lirë, transferoni 100 ml në një cilindër të shkallëzuar 100 ml dhe lëreni të qëndrojë për 1 orë. Lëndët e ngurta fiksohen dhe shfaqet një lëng supernatant

pH	PH e lëngut supernatant është ndërmjet 5,0 dhe 7,5 (10 % suspension në ujë
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 7 % (105 °C për 3 orë)
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 0,24 %
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % e përcaktuar në 800 °C ± 25 °C
Amidoni	Nuk zbulohet Në 20 ml të dispersionit të përftuar në identifikimin e testit të suspensionit, shtoni disa pika tretësirë jodi dhe përzieni. Nuk duhet të prodhohet asnjë ngjyrë vjollcë në blu ose blu
Grupet karboksil	Jo më shumë se 1%
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 460 (ii) CELULOZË PLUHUR

Përkufizim	Celuloza e pastër, e shpërbërë mekanikisht, e përgatitur nga përpunimi i alfa-celulozës, fituar si tul nga shtamet e materialeve bimore fijezore
Einecs	232-674-9
Emri kimik	Celuloza; Polimer linear i mbetjeve të glukozës të lidhura 1:4
Formula kimike	$(C_6H_{10}O_5)_n$
Pesha molekulare	$(162)_n$ (n është kryesisht 1 000 e më shumë)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 92 %
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 5 μm (jo më shumë se 10 % e grimcave më të vogla se 5 μm)
Përshkrimi	Një Pluhur i bardhë, pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, etanol, eter dhe acide minerale të holluara. Pak i tretshëm në tretësirë të hidroksidit të natriumit
Testi i pezullimit	Përzieni 30 g të mostrës me 270 ml ujë në një blender me shpejtësi të lartë (12 000 rpm) për 5 minuta. Përzierja që rezulton do të jetë ose një suspension me rrjedhje të lirë ose një pezullim i rëndë, me gunga, i cili rrjedh dobët, nëse vendoset vetëm fare pak dhe përmban shumë flluska ajri të bllokuara. Nëse fitohet një suspension me rrjedhje të lirë, transferoni 100 ml në një cilindër të graduar 100 ml dhe lëreni të qëndrojë për 1 orë. Lëndët e ngurta vendosen dhe shfaqet një lëng supernatant
pH	PH e lëngut supernatant është ndërmjet 5,0 dhe 7,5 (10 % suspension në ujë
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 7 % (105 °C për 3 orë)
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 1,0 %
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,3 % e përcaktuar në 800 °C ± 25 °C
Amidoni	Nuk zbulohet

	Në 20 ml të dispersionit të përftuar në identifikimin e testit të suspensionit, shtoni disa pika tretësirë jodi dhe përzieni. Nuk duhet të prodhohet asnjë ngjyrë vjollcë në blu ose blu
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 461 METIL CELULOZA

Sinonimet	Metil eter celuloza
Përkufizim	Metil celuloza është celulozë e marrë direkt nga shtamet e materialit bimor fijezor dhe pjesërisht të eterizuar me grupe metil
Einecs	
Emri kimik	Metil eter i celulozës
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon: - H - CH_3 - CH_2CH_3
Pesha molekulare	Nga rreth 20 000 deri në 380 000
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 25 % dhe jo më shumë se 33 % e grupeve metoksile (-OCH_3) dhe jo më shumë se 5 % e grupeve hidroksietoksil (-OCH_2CH_2OH)
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	
Tretshmëria	Bymehet në ujë, duke prodhuar një tretësirë të qartë në opaleshente, viskoze, koloidale I patretshëm në etanol, eter dhe kloroform. I tretshëm në acid acetik glacial
pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 8,0 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 10 % (105 °C për 3 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 1,5 % e përcaktuar në 800 °C ± 25 °C
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 462 ETIL CELULOZA

Sinonimet	Etil eter celuloza
Përkufizim	Eter celuloza është celulozë e marrë direkt nga një material bimë fibroze dhe pjesërisht eterifikuar me grupe etilike
Einecs	

Emri kimik	Etil eter i celulozës
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)$, ku R_1, R_2 mund të jetë një nga sa vijon: - H - CH_2CH_3
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më shumë se 44 % dhe jo më shumë se 50 % e grupeve etoksile ($-OC_2H_5$) në bazë të thatë (ekuivalente me jo më shumë se 2,6 grupe etoksil për njësi anhidroglukoze)
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë në të bardhë pa erë dhe pa shije
Identifikimi	
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm në ujë, në glicerinë dhe në propan-1,2-diol, por i tretshëm në përmasa të ndryshme në disa tretës organikë në varësi të përmbajtjes së etoksilit. Etil celuloza që përmban më pak se 46 deri në 48 % të grupeve etoksile është lehtësisht e tretshme në tetrahidrofuran, në acetat metil, në kloroform dhe në përzierjet e etanolit të hidrokarbureve aromatike. Etil celuloza që përmban 46 deri në 48 % ose më shumë grupe etoksile është lehtësisht e tretshme në etanol, në metanol, në toluen, në kloroform dhe në etil acetat
Testi i formimit të filmit	Tretni 5 g të mostrës në 95 g të një përzierjeje 80:20 (w/w) të etanolit toluen. Formohet një tretësirë e qartë, e qëndrueshme, pak e verdhë. Hidhni disa ml tretësirë në një pjatë qelqi dhe lëreni tretësin të avullojë. Mbetet një shtresë (cipë) e trashë, e fortë, e pandërprerë dhe e qartë. Shtresa është e djegshme
pH	Neutral ndaj lakmusit (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 3 % (105 °C për 2 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,4 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 463 HIDROKSIPROPIL CELULOZA

Sinonimet	Hidroksipropil eter celuloza
Përkufizim	Hidroksipropilceluloza është celulozë e marrë direkt nga shtamet e materialit fijezor bimor dhe pjesërisht eterifikuar me grupe hidroksipropil
Einecs	
Emri kimik	Hidroksipropil eter i celulozë
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon:

	- H - $CH_2CHOHCH_3$ - CH_2CHO ($CH_2CHOHCH_3$) CH_3 - $CH_2CHO[CH_2CHO$ ($CH_2CHOHCH_3$) $CH_3]CH_3$
Pesha molekulare	Nga rreth 30 000 deri në 1 000 000 g/mol
Analiza	Përmban jo më shumë se 80,5 % e grupeve hidroksipropoksile (-$CH_2CHOHCH_3$) ekuivalente me jo më shumë se 4,6 grupe hidroksipropil për një njësi anhidroglukoze në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	
Tretshmëria	Bymehet në ujë, duke prodhuar një tretësirë të qartë në opaleshente, viskoze, koloidale. i tretshëm në etanol. I patretshëm në eter
Gaz kromatografia	Përcaktoni zëvendësuesit me Gaz kromatografi
pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 8,0 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 10 % (105 °C për 3 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % e përcaktuar në 800 °C ± 25 °C
Propilen klorohidrin	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 463a HIDROKSIPROPIL CELULOZA ME ZËVENDËSIM TË ULËT (L-HPC)

Sinonimet	Hidroksipropil eter celuloz, me zëvendësim të ulët
Përkufizim	L-HPC është një poli (hidroksipropil) eter i celulozës me zëvendësim të ulët. L-HPC prodhohet nga eterifikimi i pjesshëm i njësive anhidroglukoze të celulozës së pastër (pulpë druri) me oksid propileni/ grupe hidroksipropil. Produkti që rezulton më pas pastrohet, thahet dhe bluhet për të prodhuar celulozë hidroksipropil me zëvendësim të ulët. L-HPC përmban jo më pak se 5,0 % dhe jo më shumë se 16,0 % të grupeve hidroksipropoksi, të llogaritura në bazë të tharjes. L-HPC ndryshon nga celuloza hidroksipropil (E 463) në lidhje me shkallën e zëvendësimit molar me grupet hidroksipropoksi të njësisë unazore të glukozës (0,2 për L-HPC kundrejt 3,5 për E 463) të shtyllës kurrizore të celulozës.
Emri IUPAC	Celuloza, 2-hidroksipropil eter (me zevendesim te ulet)
Numri CAS	9004-64-2
Numri Einecs	
Emri kimik	Hidroksipropil eter i celulozës, me zëvendësim të ulët
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon:

	- H - $CH_2CHOHCH_3$ - CH_2CHO ($CH_2CHOHCH_3$) CH_3 - $CH_2CHO[CH_2CHO$ ($CH_2CHOHCH_3$) $CH_3]CH_3$
Pesha molekulare	Nga rreth 30 000 deri në 150 000 g/mol
Analiza	Numri mesatar i grupeve hidroksipropoksi ($–OCH_2CHOHCH_3$) korrespondon me 0,2 grupe hidroksipropil për njësi anhidroglukoze në bazë anhidër
Madhësia e grimcave	me metodën e difraksionit lazer - Jo më pak se 45 μm (jo më shumë se 1 % në peshë të grimcave më të vogla se 45 μm) dhe jo më shumë se 65 μm nga kromatografia me përjashtim të madhësisë (SEC) - Madhësia mesatare e grimcave (D50) midis 47,3 μm dhe 50,3 μm; Vlera D90 (90 % nën vlerën e dhënë) midis 126,2 μm dhe 138 μm
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	Kalon testin
Tretshmëria	I patretshëm në ujë; bymehet në ujë. Ai shpërndahet në një tretësirë prej 10% hidroksid natriumi duke prodhuar një tretësirë viskoze.
Analiza	Përcaktimi i shkallës së zëvendësimit molar me kromatografi me gaz
pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 7,5 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5,0 % (105 °C për 1 orë)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,8 % e përcaktuar në 800 °C ± 25 °C
Propilen klorohidrin	Jo më shumë se 0,1 mg/kg (në bazë anhidër) (me gaz kromatografia-spektrometria e masës (GC-MS))
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,15 mg/kg

E 464 HIDROKSIPROPIL METIL CELULOZA

Sinonimet	
Përkufizim	Hidroksipropil metil celuloza është celulozë e marrë direkt nga shtamet e materialit fijezor bimor dhe pjesërisht eterifikuar me grupe metil dhe përmban një shkallë të vogël të zëvendësimit të hidroksipropilit
Einecs	
Emri kimik	2-Hidroksipropil eter i metilcelulozës
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon: - H - CH_3 - $CH_2CHOHCH_3$ - CH_2CHO ($CH_2CHOHCH_3$) CH_3 - $CH_2CHO[CH_2CHO$ ($CH_2CHOHCH_3$) $CH_3]CH_3$

Pesha molekulare	Nga rreth 13 000 deri në 200 000
Analiza	Përmban jo më pak se 19% dhe jo më shumë se 30% grupe metoksile (-OCH_3) dhe jo më pak se 3% dhe jo më shumë se 12% grupe hidroksipropoksile (-$OCH_2CHOHCH_3$), në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri, pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	
Tretshmëria	Bymehet në ujë, duke prodhuar një tretësirë të qartë në opaleshente, viskoze, koloidale. i patretshëm në etanol
Kromatografia me gaz	Përcaktoni zëvendësuesit me kromatografi me gaz
pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 8,0 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 10 % (105 °C për 3 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 1,5 % për produktet me viskozitet 50 mPa.s ose më sipër Jo më shumë se 3 % për produktet me viskozitet nën 50 mPa.s
Propilen klorohidrin	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 465 ETIL METIL CELULOSE

Sinonimet	Metiletilceluloza
Përkufizim	Etil metil celuloza është celulozë e përftuar direkt nga shtamet e materialit bimor fijezor dhe pjesërisht eterifikuar me grupe metil dhe etil
Einecs	
Emri kimik	Etil metil eter celuloza
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme të mëposhtme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon: - H - CH_3 - CH_2CH_3
Pesha molekulare	Nga rreth 30 000 deri në 40 000
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër jo më pak se 3,5 % dhe jo më shumë se 6,5 % e grupeve metoksile (-OCH3) dhe jo më pak se 14,5 % dhe jo më shumë se 19 % e grupeve etoksile (-OCH2CH3), dhe jo më pak se 13,2 % dhe jo më shumë se 19,6 % e grupeve totale alkoksile, të llogaritura si metoksil
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	
Tretshmëria	Bymehet në ujë, duke prodhuar një tretësirë të qartë në opaleshente, viskoze, koloidale. I tretshëm në etanol. I patretshëm në eter

pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 8,0 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % për formën fibroze dhe jo më shumë se 10 % për formën Pluhur (105 °C deri në peshë konstante)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,6 %,
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 466 NATRIUM KARBOKSI METIL CELULOZË, ÇAMÇAKËZI I CELULOZËS

Sinonimet	NaCMC; Natrium CMC
Përkufizim	Natriumi karboksi metil celuloza është kripa e pjesshme e natriumit e një eteri karboksimetil të celulozës, celuloza merret direkt nga shtamet e materialit bimor fijezor
Einecs	
Emri kimik	Kripë natriumi celulozë karboksimetil eter
Formula kimike	Polimeret përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme vijuese: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$, ku R_1, R_2, R_3 secili mund të jetë një nga sa vijon: - H - CH_2COONa - CH_2COOH
Pesha molekulare	Më e lartë se afërsisht 17 000 (shkalla e polimerizimit afërsisht 100)
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër jo më pak se 99,5 %
Përshkrimi	Pluhur paksa higroskopik i bardhë ose pak i verdhë ose gri pa erë dhe pa shije, Pluhur i grimcuar ose fijezor
Identifikimi	
Tretshmëria	Me ujë jep një tretësirë koloidale viskoze. I patretshëm në etanol
Testi i shkumës	Një tretësirë 0,1 % e kampionit tundet fuqishëm. Nuk shfaqet asnjë shtresë shkume. (Ky test lejon dallimin e natriumit karboksimetil celulozë nga eteret e tjera të celulozës)
Formimi i precipitatit	Në 5 ml të një tretësire 0,5 % të kampionit, shtoni 5 ml tretësirë 5 % të sulfatit të bakrit ose të sulfatit të aluminit. Shfaqet një precipitat. (Ky test lejon dallimin e natrium karboksimetil celulozës nga eteret e tjerë të celulozës dhe nga xhelatina, goma e kokrrave të akacies dhe tragakantit)
Reagimi ndaj ngjyrës	Shtoni 0,5 g natrium karboksi metil celulozë Pluhur në 50 ml ujë, duke e trazuar për të prodhuar një shpërndarje uniforme. Vazhdoni përzierjen derisa të krijohet një tretësirë e qartë dhe përdorni tretësirën për testin e mëposhtëm: Në 1 mg të kampionit, të holluar me një vëllim të barabartë uji, në një provëz të vogël, shtoni 5 pika tretësirë 1-naftoli. Anoni epruvetën dhe futni me kujdes 2 ml acid sulfurik poshtë anës së epruvetës në mënyrë që të formojë një shtresë më të ulët. Një ngjyrë e kuqe-vjollcë shfaqet në anët e epruvetës

pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 8,5 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Shkalla e zëvendësimit	Jo më pak se 0,2 dhe jo më shumë se 1,5 grupe karboksimetil (CH_2COOH) për njësi anhidroglukoze
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C peshë konstante)
Glikolat total	Jo më shumë se 0,4 %, e llogaritur si glikolat natriumi në bazë anhidër
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Natrium	Jo më shumë se 12,4 % në bazë anhidër

E 468 NATRIUM KARBOKSIMETIL CELULOZË E KRYQËZUAR, GOMË CELULOZE E KRYQËZUAR

Sinonimet	Celulozë karboksimetil e kryqëzuar; CMC e kryqëzuar; CMC natriumi i kryqëzuar;
Përkufizim	Natrium karboksimetil celuloza e kryqëzuar është kripë natriumi e celulozës pjesërisht O-karboksimetiluar me lidhje termike të kryqëzuara
Einecs	
Emri kimik	Kripë natriumi e karboksimetil celulozës eter të kryqëzuar
Formula kimike	Polimeret që përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme: $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ ku R_1, R_2 dhe R_3 mund të jenë ndonjë nga sa vijon: - H - CH_2COONa - CH_2COOH
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur pak higroskopik, i bardhë në të bardhë, pa erë
Identifikimi	
Testi për natriumin	Kalon testin
Formimi i precipitatit	Tundni 1 g me 100 ml tretësirë që përmban 4 mg/kg blu metilen dhe lëreni të qetësohet. Substanca që do të ekzaminohet thith blunë e metilenit dhe qëndron si një masë blu, fibroze
Reagimi i ngjyrës	Tundeni 1 g me 50 ml ujë. Transferoni 1 ml të përzierjes në një epruvetë, shtoni 1 ml ujë dhe 0,05 ml tretësirë të sapopërgatitur 40 g/l të alfa-naftolit në metanol. Anoni epruvetën dhe shtoni me kujdes 2 ml acid sulfurik poshtë në mënyrë që të formojë një shtresë më të ulët. Një ngjyrë e kuqërremtë-vjollcë shfaqet në anët e epruvetës
pH	Jo më pak se 5,0 dhe jo më shumë se 7,0 (1% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C për 3 orë)
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 10%

Shkalla e zëvendësimit	Jo më pak se 0,2 dhe jo më shumë se 1,5 grupe karboksimetil për njësi anhidroglukoze
Përmbajtja e natriumit	Jo më shumë se 12,4 % në bazë anhidre
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 469 KARBOKSIMETILCELULOZË E HIDROLIZUAR ENZIMATIKISHT, GOMA CELULOZE E HIDROLIZUAR ENZIMATIKISHT

Sinonimet	Natriumi karboksimetil celulozë, e hidrolizuar enzimatikisht
Përkufizim	Karboksimetilceluloza e hidrolizuar enzimatike përftohet nga karboksimetilceluloza me tretje enzimatike me një celulazë të prodhuar nga Trichoderma longibrachiatum (më parë T. reesei)
Einecs	
Emri kimik	Natriumi karboksimetil celuloza, pjesërisht e hidrolizuar enzimatikisht
Formula kimike	Kripërat e natriumit të polimereve që përmbajnë njësi anhidroglukoze të zëvendësuara me formulën e përgjithshme: $[C_6H_7O_2(OH)_x(OCH_2COONa)_y]_n$ ku n është shkalla e polimerizimit x = 1,50 deri në 2,80 y = 0,2 deri në 1,50 x + y = 3,0 (y = shkalla e zëvendësimit)
Pesha molekulare	178,14 ku y = 0,20 282,18 ku y = 1,50 Makromolekulat: Jo më pak se 800 (n rreth 4)
Analiza	Jo më pak se 99,5 %, duke përfshirë mono- dhe disaharidet, në bazë e thatë
Përshkrimi	Pluhur grimcuar ose fijezor i bardhë ose pak i verdhë ose gri, pa erë, pak higroskopik
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Testi i shkumës	Tundni vrullshëm një tretësirë 0,1 % të kampionit. Nuk shfaqet asnjë shtresë shkume. Ky test dallon natriumin e karboksimetil celulozës, qoftë e hidrolizuar apo jo, nga eteret e tjerë të celulozës dhe nga alginatet dhe mishrat natyrale
Formimi i precipitatit	Në 5 ml të një solucioni 0,5 % të kampionit shtoni 5 ml të një tretësire 5 % të sulfatit të bakrit ose aluminit. Shfaqet një precipitat. Ky test dallon natriumin e karboksimetil celulozës, qoftë e hidrolizuar apo jo, nga eteret e tjera të celulozës dhe nga xhelatina, kokrrat e gomës së karobit dhe goma e tragcanthit.
Reagimi me ngjyra	Shtoni 0,5 g të mostrës Pluhur në 50 ml ujë, duke e trazuar për të prodhuar një shpërndarje uniforme. Vazhdoni të përzieni derisa të krijohet një tretësirë e qartë. Holloni 1 ml tretësirë me 1 ml ujë në

	një provëz të vogël. Shtoni 5 pika 1-naftol TS. Anoni tubin dhe futni me kujdes 2 ml acid sulfurik poshtë anës së tubit në mënyrë që të formojë një shtresë më të ulët. Një ngjyrë e kuqe-vjollcë shfaqet në anët e epruvetës
Viskoziteti (60 % lëndë të ngurta)	Jo më pak se 2 500 $kgm^{-1}s^{-1}$ në 25 °C që korrespondon me një peshë mesatare të molekulës prej 5 000 Da
pH	Jo më pak se 6,0 dhe jo më shumë se 8,5 (1% tretësirë koloidale)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 12 % (105 °C peshë konstante)
Shkalla e zëvendësimit	Jo më pak se 0,2 dhe jo më shumë se 1,5 grupe karboksimetil për njësi anhidroglukoze mbi bazën e thatë
Klorur natriumi dhe glikolat natriumi	Jo më shumë se 0,5 % veç e veç ose në kombinim
Aktiviteti i mbetur i enzimës	Kalon testin. Nuk ndodh asnjë ndryshim në viskozitetin e tretësirës së provës, gjë që tregon hidrolizën e karboksimetil natrium celulozë
Plumbi	Jo më shumë se 3 mg/kg

E 470a KRIPËRAT E NATRIUMIT, KALIUMIT DHE KALCIUMIT TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	
Përkufizim	Kripërat e natriumit, kaliumit dhe kalciumit të acideve yndyrore që gjenden në vajrat dhe yndyrnat ushqimore, këto kripëra merren ose nga yndyrat dhe vajrat e ngrënshëm ose nga acidet yndyrore ushqimore të distiluara.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër jo më pak se 95 % (105 °C deri në një peshë konstante)
Përshkrimi	Pluhura të lehta të bardha ose të bardha në krem, peta ose gjysmë të ngurtë
Identifikimi	
Test për kationet	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Tretshmëria	Kripërat e natriumit dhe kaliumit: të tretshme në ujë dhe etanol. Kripërat e kalciumit: të patretshme në ujë, etanol dhe eter
Pastërtia	
Natrium	Jo më pak se 9 % dhe jo më shumë se 14 % e shprehur si Na_2O
Kalium	Jo më pak se 13 % dhe jo më shumë se 21,5 % e shprehur si K_2O
Kalcium	Jo më pak se 8,5 % dhe jo më shumë se 13 % e shprehur si CaO
Alkali i lirë	Jo më shumë se 0,1 % e shprehur si NaOH
Lëndë e pasaponifikueshme	Jo më shumë se 2 %
Acidet yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % e vlerësuar si acid oleik

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Lëndë të patretshme në alkool	Jo më shumë se 0,2 % (vetëm kripërat e natriumit dhe kaliumit)

E 470b KRIPËRA MAGNESI TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	
Përkufizim	Kripërat e magnezit të acideve yndyrore që gjenden në vajra dhe yndyrna ushqimore, këto kripëra përftohen ose nga yndyrat dhe vajrat e ngrënshëm ose nga acidet yndyrore ushqimore të distiluara
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër jo më pak se 95 % (105 °C deri në një peshë konstante)
Përshkrimi	Pluhura të lehta të bardha ose të bardha në krem, peta ose gjysmë të ngurtë
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë, pjesërisht i tretshëm në etanol dhe eter
Pastërtia	
Magnezi	Jo më pak se 6,5 % dhe jo më shumë se 11 % e shprehur si MgO
Alkali i lirë	Jo më shumë se 0,1 % e shprehur si MgO
Lëndë e pasaponifikueshme	Jo më shumë se 2 %
Acidet yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % e vlerësuar si acid oleik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 471 MONO- DHE DIGLYCERIDET E ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	
Përkufizim	Mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore përbëhen nga përzierjet e mono-, di- dhe tri-estereve të glicerinës së acideve yndyrore që gjenden në vajrat dhe yndyrnat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të acideve yndyrore të lira dhe glicerinës. Glicerina e përdorur për prodhimin e mono- dhe digliceridеve të acideve yndyrore duhet të jetë në përputhje me specifikimet për E 422.

	E 471 do të prodhohet nga yndyrna dhe vajra që përputhen me kërkesat e Bashkimit Evropian për sigurinë ushqimore për yndyrat dhe vajrat ushqimore.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e mono- dhe di-esterëve: jo më pak se 70 % Përmbajtja e acidit erucik, duke përfshirë acidin erucik të lidhur në mono/digliceride: Jo më shumë se 0,2 % (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 0,5 % (për të gjitha përdorimet, përveç ushqimeve të destinuara për foshnjat dhe fëmijët e vegjël)
Përshkrimi	Produkti varion nga një lëng vajor me ngjyrë të verdhë të zbehtë në kafe të zbehtë në një lëndë të fortë dylli të fortë të bardhë ose pak të bardhë. Lëndët e ngurta mund të jenë në formën e petëve, Pluhurave ose rruazave të vogla
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të një polioli
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë, i tretshëm në etanol dhe toluene në 50 °C
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (Metoda Karl Fischer)
Vlera acide	Jo më shumë se 6
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 7 %
Poliglicerina	Jo më shumë se 4% diglicerol dhe jo më shumë se 1% poliglicerina më të larta, të dyja bazuar në përmbajtjen totale të glicerinës
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Shuma e 3-monokloro - propanediolit (3-MCPD) dhe estereve të acideve yndyrore 3-MCPD, e shprehur si 3-MCPD	Jo më shumë se 0,75 mg/kg (vetëm nëse i shtohet ushqimit për foshnjat dhe fëmijët e vegjël) Jo më shumë se 2,5 mg/kg (për të gjitha përdorimet, përveç ushqimeve të destinuara për foshnjat dhe fëmijët e vegjël)
Esteret glicidil të acideve yndyrore, të shprehura si glicidol	Jo më shumë se 5 mg/kg për të gjitha përdorimet.
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 16 % dhe jo më shumë se 33 %

Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % i përcaktuar në 800 ± 25°C
Sapun	-

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 a ESTERET E ACIDIT ACETIK TË MONO- DHE DIGLYCERIDEVE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e acidit acetik të mono- dhe digliceridеve; Acetogliceridet; mono- dhe diglyceride të acetiluara; Estere acetike dhe acide yndyrore të glicerinës
Përkufizim	Esteret e glicerinës me acide acetike dhe yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acidit acetik të lirë dhe glicerideve të lira.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje të qarta, të ndryshueshme në trupa të ngurtë, me ngjyrë nga e bardha në të verdhë të zbehtë
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test pë acid acetik	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë. I tretshëm në etanol
Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve acetik dhe yndyrore	Më pak se 1 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 14 % dhe jo më shumë se 31 %
Acid acetik i përgjithshëm	Jo më pak se 9 % dhe jo më shumë se 32 %
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % i përcaktuar në 800 ± 25°C
Acide yndyrore të lira (dhe acid acetik)	Jo më shumë se 3 % vlerësuar si acid oleik

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 b ESTERET E ACIDIT LAKTIK TE MONO- DHE DIGLICERIDEVE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e acidit laktik të mono- dhe digliceridеve; Laktogliceridet; Mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore të esterifikuara me acid laktik
Përkufizim	Esteret e glicerinës me acid laktik dhe acide yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acidit laktik të lirë dhe glicerideve të lira.
Përshkrimi	Lëngje të qarta, të lëvizshme deri në lëndë të ngurta dylli me konsistencë të ndryshueshme, me ngjyrë nga e bardha në të verdhë të zbehtë
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test për acid laktik	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë të ftohët por shpërndahet në ujë të nxehtë
Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve laktike dhe yndyrore	Më pak se 1 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 13 % dhe jo më shumë se 30 %
Acid laktik i përgjithshëm	Jo më pak se 13 % dhe jo më shumë se 45 %
Acide yndyrore të lira (dhe acid laktik)	Jo më shumë se 3 % vlerësuar si acid oleik
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (në 800 ± 25°C)

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 c ESTERE TE ACIDIT CITRIK TE MONO- DHE DIGLICERIDEVE TE ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Citrem; Esteret e acidit citrik të mono- dhe digliceridеve; Citrogliceridet; Mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore të esterifikuara me acid citrik
Përkufizim	Esteret e glicerinës me acid citrik dhe acide yndyrore që gjenden në vajrat dhe yndyrnat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acidit citrik të lirë dhe glicerideve të lira. Ato mund të neutralizohen pjesërisht ose tërësisht me kripëra natriumi, kaliumi ose kalciumi të përshtatshme

	për qëllimin dhe të autorizuara si aditivë ushqimorë sipas këtij udhëzimi.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje me ngjyrë të verdhë ose kafe të çelur deri në lëndë të ngurta dylli ose gjysmë të ngurtë
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test pë acid citrik	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë të ftohët, shpërndahet në ujë të nxehtë, i tretshëm në vajra dhe yndyrna, i patretshëm në etanol të ftohtë
Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve citrike dhe yndyrore	Më pak se 1 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 8 % dhe jo më shumë se 33 %
Acid citric i përgjithshëm	Jo më pak se 13 % dhe jo më shumë se 50 %
Hiri sulfatuar	Produkte të paneutralizuara: jo më shumë se 0,5 % (në 800 ± 25°C) Produkte të neutralizuara pjesërisht ose tërësisht: jo më shumë se 10 % (800 ± 25 °C)
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Vlera acidit	Jo më shumë se 130

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 d ESTERET E ACIDIT TARTARIK TE MONO- DHE DIGLICERIDEVE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e acidit tartarik të mono- dhe digliceridеve; Mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore të esterifikuara me acid tartarik
Përkufizim	Esteret e glicerinës me acid tartarik dhe acide yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acidit tartarik të lirë dhe glicerideve të lira.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ngjitëse viskoze me ngjyrë të verdhë deri në dyllë të verdhë të fortë

Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test pë acid tartrik	Kalon testin
Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve tartarike dhe yndyrore	Më pak se 1,0 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 12 % dhe jo më shumë se 29 %
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (në 800 ± 25 °C)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % të vlerësuara si acid oleic
Acid tartrik i përgjithshëm	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 50 %

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 e ACIDI MONO- DHE DIACETILTARTARIK ESTERET E MONO-DHE DIGLICERIDEVE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e acidit diacetiltartarik të mono- dhe digliceridеve; Mono- dhe digliceride të acideve yndyrore të esterifikuara me acid mono- dhe diacetiltartarik; Estere diacetiltartarike dhe acide yndyrore të glicerinës
Përkufizim	Estere të përziera të glicerinës me acide mono- dhe diacetiltartarike (të marra nga acidi tartarik) dhe acide yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acideve tartarike dhe acetike të lira dhe kombinimeve të tyre, dhe glicerideve të lira. Përmban gjithashtu estere tartarike dhe acetike të acideve yndyrore
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ngjitëse viskoze përmes një konsistence të ngjashme me yndyrën në dyllë të verdhë të cilët hidrolizohen në ajër të lagësht për të çliruar acidin acetik
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test pë acid tartrik	Kalon testin
Test për acid acetik	Kalon testin

Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve acetike, tartarike dhe yndyrore	Më pak se 1 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 11 % dhe jo më shumë se 28 %
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % përcaktuar në 800 ± 25 °C
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Acid acetic i përgjithshëm	Jo më pak se 8 % dhe jo më shumë se 32 %
Acid tartrik i përgjithshëm	Jo më pak se 10 % dhe jo më shumë se 40 %
Vlera acidit	Jo më pak se 40 dhe jo më shumë se 130

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 472 f ESTERE TË PËRZIER TË ACIDEVE ACETIK DHE TARTARIK TË MONO DHE DIGLICERIDEVE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore të esterifikuara me acid acetik dhe acid tartarik
Përkufizim	Esteret e glicerinës me acide acetike dhe tartarike dhe acide yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përmbajnë sasi të vogla të glicerinës së lirë, acideve yndyrore të lira, acideve tartarike dhe acetike të lira dhe glicerideve të lira. Mund të përmbajë estere mono- dhe diacetiltartarike të mono- dhe diglicerideve të acideve yndyrore
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëngje ngjitëse në të ngurta, me ngjyrë nga e bardha në të verdhë të zbehtë
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Test pë acid tartrik	Kalon testin
Test për acid acetik	Kalon testin
Pastërtia	
Acide të tjera përveç acideve acetike, tartarike dhe yndyrore	Më pak se 1,0 %
Glicerol i lirë	Jo më shumë se 2 %
Glicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 12 % dhe jo më shumë se 27 %

Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (800 ± 25 °C)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Acid acetic i përgjithshëm	Jo më pak se 10 % dhe jo më shumë se 20 %
Acid tartrik i përgjithshëm	Jo më pak se 20 % dhe jo më shumë se 40 %
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % e vlerësuar si acid oleik

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E473 ESTERET E SAKROZËS TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Sukroestere; Esteret e sheqerit
Përkufizim	Në thelb mono-, di- dhe triesteret e saharozës me acide yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Ato mund të përgatiten nga saharoza dhe esteret metil, etil dhe vinil të acideve yndyrore ushqimore (përfshirë acidin laurik) ose nga ekstraktimi nga sukrogliceridet. Asnjë tretës organik përveç dimetilsulfooksidit, dimetilformamidit, acetatit etil, propan-2-ol, 2-metil-1-propanol, propilen glikol, metil etil keton dhe karbondioksid superkritik nuk mund të përdoret për përgatitjen e tyre. p-metoksi fenoli mund të përdoret si stabilizues gjatë procedurës së prodhimit.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 80 %
Përshkrimi	Masa të buta të ngurta, xhel të ngurtë ose Pluhura të bardhë në të bardhë
Identifikimi	Xhel të ngurtë, lëndë të ngurta të buta ose Pluhura të bardha deri në pak gri në të bardhë
Test për sheqer	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 2 % (800 ± 25 °C)
Sheqer i lirë	Jo më shumë se 5 %
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % e vlerësuar si acid oleik
p-methoxy-phenol	Jo më shumë se 100 µg/kg
Acetaldehyde	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Metanol	Jo më shumë se 10 mg/kg

Dimetilsulfokside	Jo më shumë se 2 mg/kg
Dimetilformamide	Jo më shumë se 1 mg/kg
2-Methyl-1-propanol	Jo më shumë se 10 mg/kg
Etil acetat Propan-2-ol Glikol propileni	Jo më shumë se 350 mg/kg, e vetme ose e kombinuar
Metil etil keton	Jo më shumë se 10 mg/kg

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 474 SUKROGLICERIDET

Sinonimet	Gliceride sheqeri
Përkufizim	Sukrogliceridet prodhohen nga veprimi i saharozë me një yndyrë ose vaj ushqimor për të prodhuar një përzierje esenciale mono, di- dhe triesterë të saharozës dhe acideve yndyrore (përfshirë acidin laurik) së bashku me mono-, di- dhe trigliceridet e mbetura nga yndyra ose vaji. Asnjë tretës organik nuk do të përdoret në përgatitjen e tyre përveç cikloheksanit, dimetilformamidit, acetatit etilit, 2-metil-1-propanolit dhe propan-2-olit.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmban jo më pak se 40 % dhe jo më shumë se 60 % të estereve të acideve yndyrore të saharozës
Përshkrimi	Masa të buta të ngurta, xhel të ngurtë ose Pluhura të bardhë në të bardhë
Identifikimi	
Test për sheqer	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë të ftohtë, i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 2 % (800 ± 25 °C)
Sheqer i lirë	Jo më shumë se 5 %
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 3 % e vlerësuar si acid oleik
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Metanol	Jo më shumë se 10 mg/kg
Dimetilformamid	Jo më shumë se 1 mg/kg
2-Methyl-1-propanol Cyclohexane	Jo më shumë se 10 mg/kg, e vetme ose e kombinuar
Etil acetat Propan-2-ol	Jo më shumë se 350 mg/kg, e vetme ose e kombinuar

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 475 ESTERET E POLICEROLIT TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e acideve yndyrore të poliglicerolit; Esteret e poliglicerinës së estereve të acideve yndyrore
Përkufizim	Esteret e poliglicerolit të acideve yndyrore prodhohen nga esterifikimi i poliglicerolit me yndyrna dhe vajra ushqimore ose me acide yndyrore që gjenden në yndyrna dhe vajra ushqimore. Pjesa e poliglicerolit është kryesisht di-, tri- dhe tetraglicerol dhe përmban jo më shumë se 10% poliglicerina të barabarta ose më të larta se heptagliceroli. Poligliceroli prodhohet nga glicerina në përputhje me specifikimet për E 422.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e përgjithëshme e estereve të acideve yndyrore jo më pak se 90 %
Përshkrimi	Lëngje të verdha të lehta në qelibar, vajore deri në shumë viskoze; Ngjyrë kafe e lehtë deri në kafe mesatare, plastike ose të buta; dhe trupat e ngurtë të errët në kafe, dylli të forta,
Identifikimi	
Test për glicerol	Kalon testin
Test për poliglicerol	Kalon testin
Test për acide yndyrore	Kalon testin
Tretshmëria	Esteret variojnë nga shumë hidrofilë në shumë lipofilë, por si kategori priren të shpërndahen në ujë dhe të tretshëm në tretës organikë dhe vajra
Pastërtia	
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (800 ± 25 °C)
Acidet e tjera përveç acideve yndyrore	Më pak se 1 %
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 6 % e vlerësuar si acid oleik
Glicerol dhe poliglicerol i përgjithshëm	Jo më pak se 18 % dhe jo më shumë se 60 %
Glicerol dhe poliglicerol i lirë	Jo më shumë se 7 %
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 0,3 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Shuma e 3-monokloropropanediolit	Jo më shumë se 2,5 mg/kg

(3-MCPD) dhe acidit yndyror 3-MCPD estere, të shprehura si 3-MCPD	
Esteret e acidit yndyror glicidil, të shprehur si glicidol	Jo më shumë se 5 mg/kg.
Acidi Erucik	Jo më shumë se 2

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 476 POLIRICINOLEATI I POLIGLICEROLIT

Sinonimet	Esteret e glicerolit të acideve yndyrore të kondensuar të vajit të kastorit; Esteret e poliglicerolit të acideve yndyrore të polikondensuar nga vaji i kastorit; Esteret e poliglicerolit të acidit ricinoleik të i intereterifikuar; PGPR
Përkufizim	Policinoleati i poliglicerolit përgatitet nga esterifikimi i poliglicerolit me acide yndyrore të kondensuar të vajit të kastorit. Vaji i kastorit i përdorur për prodhimin e poliricinoleatit të poliglicerolit është pa recin. Poligliceroli prodhohet nga glicerina në përputhje me specifikimet për E 422.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Lëng i pastër, shumë viskoz
Identifikimi	
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë dhe etanol; I tretshëm në eter, hidrokarburet dhe hidrokarburet e halogjenizuara
Test për glicerol	Kalon testin
Test për poliglicerol	Kalon testin
Test për acid ricinoleik	Kalon testin
Indeksi refraktiv	$[n]_D^{65}$ ndërmjet 1,4630 dhe 1,4665
Pastërtia	
Poliglicerolet	Pjesa e poliglicerinës duhet të përbëhet nga jo më pak se 75 % e di, tri- dhe tetraglicerina dhe duhet të përmbajnë jo më shumë se 10 % poliglicerina të barabarta ose më të larta se heptagliceroli
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 80 dhe jo më shumë se 100
Vlera acidit	Jo më shumë se 6
Arsenik	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Shuma e 3-monokloro - propanediolit (3-MCPD)	Jo më shumë se 2,5 mg/kg

dhe estereve të acideve yndyrore 3-MCPD (shprehur si 3-MCPD)	
Esteret e acideve yndyrore glicidil (të shprehura si glicidol)	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 477 PROPANE-1,2-DIOL ESTERET E ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Esteret e glikolit propilen të acideve yndyrore
Përkufizim	Përbëhet nga përzierjet e propan-1,2-diol mono- dhe diestereve të acideve yndyrore që gjenden në yndyrat dhe vajrat ushqimore. Pjesa e alkoolit është ekskluzivisht propan-1,2-diol së bashku me dimerin dhe gjurmët e trimerit. Acidet organike të tjera përveç acideve yndyrore të ushqimit mungojnë
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e përgjithëshme e estereve të acideve yndyrore jo më pak se 85 %
Përshkrimi	Lëngje të qarta ose peta të bardhë dylli, rruaza ose lëndë të ngurta që kanë një erë të butë
Identifikimi	
Test për glikol propilen	Kalon testin
Test për acidet yndyrore	Kalon testin
Pastërtia	
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (800 ± 25 °C)
Acidet e tjera përveç acideve yndyrore	Më pak se 1 %
Acide yndyrore të lira	Jo më shumë se 6 % e vlerësuar si acid oleik
Propane-1,2-diol i përgjithshëm	Jo më pak se 11 % dhe jo më shumë se 31 %
Propane-1,2-diol i lirë	Jo më shumë se 5 %
Dimer dhe trimer i propilenglikolit	Jo më shumë se 0,5 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

Kriteret e pastërtisë zbatohen për aditivin pa kripëra natriumi, kaliumi dhe kalciumi të acideve yndyrore, megjithatë këto substanca mund të jenë të pranishme deri në një nivel maksimal prej 6 % (shprehur si oleat natriumi)

E 479 b VAJ I SOJËS I OXIDUAR TERMIKSHT ME BASHKËVEPRIM ME MONO- DHE DIGLICERIDE TË ACIDEVE YNDYRORE

Sinonimet	Tosom

Përkufizim	Vaji i sojës i oksiduar termikisht i ndërvepruar me mono- dhe digliceridet e acideve yndyrore është një përzierje komplekse e estereve të glicerinës dhe acideve yndyrore që gjenden në yndyrat e ngrënshme dhe acidet yndyrore nga vaji i kokrrës së sojës të oksiduar termikisht. Prodhohet nga ndërveprimi dhe deodorizimi në vakum në 130 °C të 10% të vajit të sojës të oksiduar termikisht dhe 90% mono- dhe digliceridеve të acideve yndyrore ushqimore. Vaji i kokrrës së sojës është bërë ekskluzivisht nga shtamet e kokrrave të sojës
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	E verdhë e zbehtë në kafe e çelur ose dylli me konsistencë të fortë
Identifikimi	
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë. I tretshëm në vaj ose yndyrë të ngrohtë
Pastërtia	
Intervali i shkrirjes	55-65 °C
Acidet yndyrore të lira	Jo më shumë se 1,5 % e vlerësuar si acid oleik
Glicerinë e lirë	Jo më shumë se 2%
Glicerina totale	16-22 %
Acidet yndyrore totale	83-90 %
Esteret metil të acideve yndyrore, që nuk formojnë shtues me ure	Jo më shumë se 9% e totalit të metil estereve të acideve yndyrore
Vlera e peroksidit	Jo më shumë se 3
Acidet yndyrore, të patretshme në eterin e naftës	Jo më shumë se 2% e totalit të acideve yndyrore
Epoksidet	Jo më shumë se 0,03 % oksigjen oksiran
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 481 STEAROIL-2-LAKTILAT NATRIUMI

Sinonimet	Stearoil laktilat natriumi; Stearoil laktat natriumi
Përkufizim	Një përzierje e kripërave të natriumit të acideve laktilike stearoil dhe polimereve të tij dhe sasive të vogla të kripërave të natriumit të acideve të tjera të lidhura, të prodhuara nga reaksioni i acidit stearik dhe acidit laktik. Acidet e tjera yndyrore ushqimore mund të jenë gjithashtu të pranishme, të lira ose të esterifikuara, për shkak të pranisë së tyre në acidin stearik të përdorur.
Einecs	246-929-7
Emri kimik	di-2-stearoil laktat natriumi

	di(2-stearoiloksi)propionat natriumi
Formula kimike	$C_{21}H_{39}O_4Na$; $C_{19}H_{35}O_4Na$ (komponentët kryesorë)
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose pak i verdhë ose i ngurtë i thyeshëm me një erë karakteristike
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për acidet yndyrore	Kalon testin
Test për acid laktik	Kalon testin
Tretshmëria	I pa tretshëm në ujë. I tretshëm në etanol
Pastërtia	
Natrium	Jo më pak se 2,5 % dhe jo më shumë se 5 %
Vlera esterit	Jo më pak se 90 dhe jo më shumë se 190
Vlera e acidit	Jo më pak se 60 dhe jo më shumë se 130
Acidi laktik total	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 482 STEAROIL-2-LAKTILAT KALCIUMI

Sinonimet	Stearoil laktat kalciumi
Përkufizim	Një përzierje e kripërave të kalciumit të acideve laktilike stearoil dhe polimereve të tij dhe sasive të vogla të kripërave të kalciumit të acideve të tjera të lidhura, të prodhuara nga reaksioni i acidit stearik dhe acidit laktik. Acidet e tjera yndyrore ushqimore mund të jenë gjithashtu të pranishme, të lira ose të esterifikuara, për shkak të pranisë së tyre në acidin stearik të përdorur.
Einecs	227-335-7
Emri kimik	di-2-stearoil laktat kalciumi di(2-stearoiloksi)propionat kalciumi
Formula kimike	$C_{42}H_{78}O_8Ca$; $C_{38}H_{70}O_8Ca$, $C_{40}H_{74}O_8Ca$ (komponentët kryesorë)
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose pak i verdhë ose i ngurtë i thyeshëm, me një erë karakteristike
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për acidet yndyrore	Kalon testin
Test për acid laktik	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë të ngrohtë
Pastërtia	
Kalcium	Jo më pak se 1 % dhe jo më shumë se 5,2 %
Vlera esterit	Jo më shumë se 125 dhe jo më shumë se 190

Acidi laktik total	Jo më pak se 15 % dhe jo më shumë se 40 %
Vlera e acidit	Jo më pak se 50 dhe jo më shumë se 130
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 483 TARTRAT STEARIL

Sinonimet	Tartrat stearil palmitil
Përkufizim	Produkt esterifikimi të acidit tartarik me alkool stearil komercial, i cili përbëhet kryesisht nga alkoole stearil dhe palmitil. Ai përbëhet kryesisht nga diester, me sasi të vogla monoester dhe nga lëndë fillestare të pandryshuara
Einecs	
Emri kimik	Tartrat distearil Tartrat dipalmitil Tartrat stearilpalmitil
Formula kimike	$C_{40}H_{78}O_6$ (Tartrat distearil) $C_{36}H_{70}O_6$ (Tartrat dipalmitil) $C_{38}H_{74}O_6$ (Tartrat stearilpalmitil)
Pesha molekulare	655 (Tartrat distearil) 599 (Tartrat dipalmitil) 627 (Tartrat stearilpalmitil)
Analiza	Përmbajtja e esterit total jo më pak se 90 % që korrespondon me një vlerë esteri jo më pak se 163 dhe jo më shumë se 180
Përshkrimi	E ngurtë e papastër me ngjyrë kremi (në 25 °C)
Identifikimi	
Test për tartratin	Kalon testin
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 67 °C dhe 77 °C. Pas saponifikimit, alkoolet yndyrore të ngopura me varg të gjatë kanë një interval shkrirjeje nga 49 °C deri në 55 °C.
Pastërtia	
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 200 dhe jo më shumë se 220
Vlera acidit	Jo më dhumë se 5,6
Acid tartrik total	Jo më pak se 18 % dhe jo më shumë se 35 %
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 % (800 ± 25 °C)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Lëndë e pasaponifikueshme	Jo më pak se 77 % dhe jo më shumë se 83 %
Vlera e jodit	Jo më shumë se 4 (metoda Wijs)

E 491 SORBITAN MONOSTEARATE

Sinonimet	

Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe anhidrideve të tij me acid stearik komercial të ngrënshëm
Einecs	215-664-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % të një përzierje e sorbitolit, sorbitanit dhe esteret izosorbide
Përshkrimi	Rruaza ose peta të lehta, me ngjyrë kremi deri në kafe ose të fortë solide dylli me erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm, në temperatura mbi pikën e tij të shkrirjes, në toluen, dioksan, tetraklorur karboni, eter, metanol, etanol dhe anilinë; i patretshëm në eterin e naftës dhe aceton; i patretshëm në ujë të ftohtë, por shpërndahet në ujë të ngrohtë; i tretshëm me tym në temperatura mbi 50 °C në vaj mineral dhe etil acetat
Testi i identifikimit	Sipas vlerës së acidit, vlerës së jodit (jo më shumë se 4), me gaz kromatografi
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të një polioli
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Vlera e acidit	Jo më shumë se 10
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 147 dhe jo më shumë se 157
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 235 dhe jo më shumë se 260
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 492 SORBITAN TRISTEARATE

Sinonimet	
Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe anhidrideve të tij me acid stearik të ngrënshëm, komercial
Einecs	247-891-4
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % të një përzierje e sorbitolit, sorbitanit dhe esteret izosorbide
Përshkrimi	Rruaza ose peta të lehta, me ngjyrë kremi në kafe ose të fortë dylli me erë të lehtë
Identifikimi	

Tretshmëria	Pak i tretshëm në toluen, eter, tetraklorur karboni dhe acetat etil; shpërndahet në eter nafte, vaj mineral, vajra vegjetale, aceton dhe dioksan; i patretshëm në ujë, metanol dhe etanol
Testi i identifikimit	Sipas vlerës së acidit, vlerës së jodit (jo më shumë se 4), me gaz kromatografi
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të një polioli
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Vlera e acidit	Jo më shumë se 15
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 176 dhe jo më shumë se 188
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 66 dhe jo më shumë se 80
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 493 SORBITAN MONOLAURATE

Sinonimet	
Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe anhidrideve të tij me acid laurik të ngrënshëm, komercial.
Einecs	215-663-3
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % të një përzierje e sorbitolit, sorbitanit dhe esteret izosorbide
Përshkrimi	Lëng viskoz vajor me ngjyrë qelibar, rruaza ose peta ngjyrë të çelët deri në ngjyrë kafe ose një lëndë e ngurtë e fortë dylli me erë të lehtë
Identifikimi	
Tretshmëria	Shpërndahet në ujë të ngrohtë dhe të ftohtë
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të një alkooli polivalent
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Vlera e acidit	Jo më shumë se 7
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 155 dhe jo më shumë se 170
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 330 dhe jo më shumë se 358
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 494 SORBITAN MONOOLEATE

Sinonimet	
Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe anhidrideve të tij me acid oleik të ngrënshëm, komercial. Përbërësi kryesor është monooleati 1,4-sorbitan. Përbërës të tjerë përfshijnë monooleatin izosorbid, dioleatin e sorbitanit dhe trioleatin e sorbitanit
Einecs	215-665-4
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % të një përzierje të sorbitolit, sorbitanit dhe esteret izosorbide
Përshkrimi	Lëng viskoz me ngjyrë qelibar, rruaza ose peta ngjyrë kremi të çelur deri në kafe ose një lëndë e fortë e ngurtë dylli me një erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në temperatura mbi pikën e tij të shkrirjes në etanol, eter, acetat etil, aniline, toluen, dioksan, eter nafte dhe tetraklorur karboni. I patretshëm në ujë të ftohtë, por shpërndahet në ujë të ngrohtë
Vlera e jodit	Mbetja e acidit oleik, e marrë nga saponifikimi i monooleatit të sorbitanit në analizë, ka një vlerë jodi midis 80 dhe 100
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Vlera e acidit	Jo më shumë se 8
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 145 dhe jo më shumë se 160
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 193 dhe jo më shumë se 210
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 495 SORBITAN MONOPALMITATE

Sinonimet	Sorbitan palmitat
Përkufizim	Një përzierje e estereve të pjesshme të sorbitolit dhe anhidrideve të tij me acid palmitik të ngrënshëm, komercial
Einecs	247-568-8
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % të një përzierje të estereve të sorbitolit, sorbitanit dhe izosorbidit

Përshkrimi	Rruaza ose peta me ngjyrë kremi të çelët deri në kafe, ose dyll i fortë i ngurtë, me një erë të lehtë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në temperatura mbi pikën e tij të shkrirjes në etanol, metanol, eter, acetat etil, aniline, toluen, dioksan, eter nafte dhe tetraklorur karboni. I patretshëm në ujë të ftohtë, por shpërndahet në ujë të ngrohtë
Testi i identifikimit	Sipas vlerës së acidit, vlerës së jodit (jo më shumë se 4), me gaz kromatografi
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Karakteristikë e një esteri të pjesshëm të acidit yndyror të alkoolit polivalent
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,5 %
Vlera e acidit	Jo më shumë se 7,5
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 140 dhe jo më shumë se 150
Vlera e hidroksilit	Jo më pak se 270 dhe jo më shumë se 305
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 499 STEROLE BIMORE TË PASURA ME STIGMASTEROL

Sinonimet	
Përkufizim	Sterolet bimore të pasura me stigmasterol rrjedhin nga kokrrat e sojës dhe janë një përzierje e thjeshtë e përcaktuar kimikisht që përfshin jo më pak se 95% të steroleve bimore (stigmasterol, β-sitosterol, kampesterol dhe brasikasterol), me stigmasterol që përfaqëson jo më pak se 85% të steroleve bimore të pasura me stigmasterol.
Einecs	
Emri kimik Stigmasterol β-Sitosterol Campesterol Brassicasterol	 (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5-etil-6-metil-hept-3-en-2-il)-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro-1H ciklopenta[a]fenantren-3-ol (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-[(2S,5S)-5-etil-6-metilheptan-2-il]-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,1 6,17-dodekahidro-1H ciklopenta[a]fenantren-3-ol (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5,6-dimetilheptan-2-il)-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dode kahidro-1H ciklopenta[a]fenantren-3-ol

	(3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-[(E,2R,5R)-5,6-dimetilhept-3-en2-il]-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro 1H ciklopenta[a]fenantren-3-ol
Formula kimike Stigmasterol β-Sitosterol Campesterol Brassicasterol	 $C_{29}H_{48}O$ $C_{29}H_{50}O$ $C_{28}H_{48}O$ $C_{28}H_{46}O$
Pesha molekulare Stigmasterol β-Sitosterol Campesterol Brassicasterol	 412,6 g/mol 414,7 g/mol 400,6 g/mol 398,6 g/mol
Analiza (produkte që përmbajnë vetëm sterole dhe stanole të lira)	Përmbajtja jo më pak se 95 % mbi bazën totale të sterolit/stanolit të lirë në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhura, pilula ose tableta me rrjedhje të lirë, të bardhë në të bardhë; lëngje pa ngjyrë në të verdhë të çelët
Identifikimi	
Tretshmëria	Praktikisht të patretshëm në ujë. Fitosterolet dhe fitostanolet të tretshëm në aceton dhe acetat etil
Përmbajtja e stigmasterolit	Jo më pak se 85 % (w/w)
Sterolet/stanole të tjera bimore: individualisht ose në kombinim duke përfshirë Brasikasterol, kampestanol, kampesterol, Δ-7-kampesterol, kolesterol, klerosterol, sitostanol dhe β-sitosterol.	Jo më shumë se 15 % (w/w)
Pastërtia	
Hiri total	Jo më shumë se 0,1 %
Tretësit e mbetur	Etanol: Jo më shumë se 5 000 mg/kg Metanol: Jo më shumë se 50 mg/kg
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 4 % (me metodën Karl Fischer)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i pllakave	Jo më shumë se 1 000 CFU/g
Maja	Jo më shumë se 100 CFU/g
Myk	Jo më shumë se 100 CFU/g

Escherichia coli	Jo më shumë se 10 CFU/g
Salmonella spp.	Mungon në 25 g

E 500 (i) KARBONAT NATRIUMI

Sinonimet	Hiri i sodës
Përkufizim	
Einecs	207-838-8
Emri kimik	Karbonat natriumi
Formula kimike	$Na_2CO_3 \cdot nH_2O$ (n = 0,1 ose 10)
Pesha molekulare	106,00 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % Na_2CO_3 në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose Pluhur i bardhë, i grimcuar ose kristalor Forma anhidër është higroskopike, dekahidrate floreshente (humbet lagështinë dhe kthehet në një Pluhur të imët gjatë ekspozimit ndaj ajrit).
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2 % (anhidër), 15% (monohydrate) ose 55 %-65 % (dekahidrate) (70 °C duke u ngritur gradualisht në 300 °C, në peshë konstante)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 500 (ii) HIDROGJEN KARBONAT NATRIUMI

Sinonimet	Bikarbonat natriumi; karbonat acid natriumi; Bikarbonat sode; Sode buke
Përkufizim	
Einecs	205-633-8
Emri kimik	Hidrogjen karbonat natriumi
Formula kimike	$NaHCO_3$
Pesha molekulare	84,01
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Masa kristalore pa ngjyrë ose të bardha ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
pH	Ndërmjet 8,0 dhe 8,6 (1% tretësirë)
Tretshmëria	I tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,25 % (mbi silicë xhel, 4 orë)

Kripëra të amonit	Nuk dallohet erë amoniaku pas ngrohjes
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 500 (iii) SESKUIKARBONAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	208-580-9
Emri kimik	Dikarbonat monohidrogjen natriumi
Formula kimike	$Na_2CO_3 \cdot NaHCO_3 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	226,03
Analiza	Përmbajtja ndërmjet 35,0 % dhe 38,6 % e $NaHCO_3$ dhe ndërmjet 46,4 % dhe 50,0 % e Na_2CO_3
Përshkrimi	Peta të bardha, kristale ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë
Pastërtia	
Klorur natriumi	Jo më shumë se 0,5 %
Hekur	Jo më shumë se 20 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 501 (i) KARBONAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	209-529-3
Emri kimik	Karbonat kaliumi
Formula kimike	$K_2CO_3 \cdot nH_2O$ (n = 0 ose 1,5)
Pesha molekulare	138,21 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, shumë lëngëzueshëm. Hidrati shfaqet si kristale ose Pluhur të vogla, të bardha, të tejdukshme
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5 % (anhidër) ose 18% (hidrat) (180°C, 4 orë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg

Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 501 (ii) HIDROGJEN KARBONAT KALIUMI

Sinonimet	Bikarbonat kaliumi; Acidi karbonat kaliumi
Përkufizim	
Einecs	206-059-0
Emri kimik	Hidrogjen karbonat kaliumi
Formula kimike	$KHCO_3$
Pesha molekulare	100,11
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 101,0 % e $KHCO_3$ në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose Pluhur i bardhë ose Pluhur
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,25 % (mbi silicë xhel, 4 orë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 503 (i) KARBONAT AMONI

Sinonimet	
Përkufizim	Karbonati i amonit përbëhet nga karbamati i amonit, karbonati i amonit dhe hidrogjen karbonati i amonit në proporcione të ndryshme
Einecs	233-786-0
Emri kimik	Karbonat amoni
Formula kimike	$CH_6N_2O_2$, $CH_8N_2O_3$ dhe CH_5NO_3
Pesha molekulare	Karbamat amoni 78,06; karbonat amoni 98,73; hidrogjen karbonat amoni 79,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 30,0 % dhe jo më shumë se 34,0 % e NH_3
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose masa ose kristale të forta, të bardha ose të tejdukshme. Bëhet i errët me ekspozimin ndaj ajrit dhe në fund shndërrohet në kokrriza të bardha poroze ose Pluhur (i bikarbonatit të amonit) për shkak të humbjes së amoniakut dhe dioksidit të karbonit.
Identifikimi	
Test për amonium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
pH	Rreth 8,6 (5% tretësirë)
Tretshmëria	I tretshëm në ujë

Pastërtia	
Lëndë jo e paqëndrueshme	Jo më shumë se 500 mg/kg
Klorure	Jo më shumë se 30 mg/kg
Sulfat	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 503 (ii) HIDROGJEN KARBONAT AMONI

Sinonimet	Bikarbonat amoni
Përkufizim	
Einecs	213-911-5
Emri kimik	Hidrogjen karbonat i amonit
Formula kimike	CH_5NO_3
Pesha molekulare	79,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për amonium	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
pH	Rreth 8,0 (5% tretësirë)
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Lëndë jo e paqëndrueshme	Jo më shumë se 500 mg/kg
Klorure	Jo më shumë se 30 mg/kg
Sulfat	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 504 (i) KARBONAT MAGNEZI

Sinonimet	Hidromagnezit
Përkufizim	Karbonati i magnezit është karbonat magnezi bazik i hidratuar ose i monohidratuar ose një përzierje e të dyjave.
Einecs	208-915-9
Emri kimik	Karbonat magnezi
Formula kimike	$MgCO_3 \cdot nH_2O$
Analiza	Jo më pak se 24 % dhe jo më shumë se 26,4 % të Mg
Përshkrimi	Masë pa erë, e lehtë, e shkrifshme e bardhë ose si Pluhur masiv i bardhë
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin

Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm si në ujë ashtu edhe në etanol
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 0,05 %
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 1,0 %
Kalcium	Jo më shumë se 0,4 %
Arsenik	Jo më shumë se 4 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 504 (ii) HIDROKSID KARBONAT MAGNEZI

Sinonimet	Hidrogjen karbonat magnezi; Subkarbonat magnezi (i lehtë ose i rëndë); Karbonat magnezi bazik i hidratuar; Hidroksid karbonat magnezi
Përkufizim	
Einecs	235-192-7
Emri kimik	Hidroksid karbonat magnezi i hidratuar
Formula kimike	$4MgCO_3Mg(OH)_2 \cdot 5H_2O$
Pesha molekulare	485
Analiza	Përmbajtja e Mg jo më pak se 40,0 % dhe jo më shumë se 45,0 % e llogaritur si MgO
Përshkrimi	Masa e lehtë, e bardhë e shkrifët ose Pluhur i bardhë i rëndë
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin
Test për karbonat	Kalon testin
Tretshmëria	Praktikisht i pa tretshëm në ujë. I pa tretshëm në etanol
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 0,05 %
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 1,0 %
Kalcium	Jo më shumë se 1,0 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 507 ACID KLORHIDRIK

Sinonimet	Klorur hidrogjeni; Acid klorhidrik
Përkufizim	
Einecs	231-595-7
Emri kimik	Acidi klorhidrik
Formula kimike	HCl
Pesha molekulare	36,46

Analiza	Acidi klorhidrik është i disponueshëm në treg në përqendrime të ndryshme. Acidi klorhidrik i koncentruar përmban jo më pak se 35,0 % HCl
Përshkrimi	Lëng gërryes, i pastër, pangjyrë ose pak i verdhë, me erë të fortë
Identifikimi	
Test për acid	Kalon testin
Test për klorur	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë dhe në etanol
Pastërtia	
Komponimet organike totale	Përbërjet organike totale (që nuk përmbajnë fluor): jo më shumë se 5 mg/kg Benzeni: jo më shumë se 0,05 mg/kg Përbërjet e fluoruara (gjithsej): jo më shumë se 25 mg/kg
Lëndë jo të paqëndrueshme	Jo më shumë se 0,5 %
Substancat reduktuese	Jo më shumë se 70 mg/kg (si SO_2)
Substancat oksiduese	Jo më shumë se 30 mg/kg (si Cl_2)
Sulfat	Jo më shumë se 0,5 %
Hekur	Jo më shumë se 5 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 508 KLORUR KALIUMI

Sinonimet	Silvine; Silvite
Përkufizim	
Einecs	231-211-8
Emri kimik	Klorur kaliumi
Formula kimike	KCl
Pesha molekulare	74,56
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % mbi bazë të thatë
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë, të zgjatura, prizmatike ose kubital ose Pluhur i bardhë kokrrizor. Pa erë
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për klorur	Kalon testin
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 1 % (105 °C, 2 orë)
Testi për natrium	Negative
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 509 KLORUR KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	233-140-8
Emri kimik	Klorur kalciumi
Formula kimike	$CaCl_2 \cdot nH_2O$ (n = 0,2 ose 6)
Pesha molekulare	110,99 (anhidrat), 147,02 (dihidrat), 219,08 (heksahidrat)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 93,0 % mbi bazë të anhidrit
Përshkrimi	Pluhur higroskopik i bardhë, pa erë ose kristal i lëngëzueshëm
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për klorur	Kalon testin
Tretshmëria	I tretshëm në ujë dhe në etanol
Pastërtia	
Kripërat e magnezit dhe alkaline	Jo më shumë se 5% mbi bazën e tharë (të llogaritur si sulfate)
Fluor	Jo më shumë se 40 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 511 KLORUR MAGNEZI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	232-094-6
Emri kimik	Klorur magnezi
Formula kimike	$MgCl_2 \cdot 6H_2O$
Pesha molekulare	203,30
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Peta ose kristale pa ngjyrë, pa erë, shumë i lëngëzueshëm
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin
Test për klorur	Kalon testin
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, lehtësisht i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Amoniumi	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 512 KLORUR KALLAJI

Sinonimet	Klorur kallaji; Diklorur kallaji
Përkufizim	
Einecs	231-868-0
Emri kimik	Dihidrat i klorurit të kallajit
Formula kimike	$SnCl_2 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	225,63
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,0 %
Përshkrimi	Kristal pa ngjyrë ose të bardhë Mund të ketë një erë të lehtë të acidit klorhidrik
Identifikimi	
Test për kallaj (II)	Kalon testin
Test për klor	Kalon testin
Tretshmëria	Në ujë: tretet në më pak se pesha e tij e ujit, por me ujin e tepërt formon një kripë me bazë të patretshme Në etanol: i tretshëm
Pastërtia	
Sulfat	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 513 ACID SULFURIK

Sinonimet	Vaj i vitriolit; Sulfati i dihidrogjenit
Përkufizim	
Einecs	231-639-5
Emri kimik	Acid sulfurik
Formula kimike	H_2SO_4
Pesha molekulare	98,07
Analiza	Acidi sulfurik është i disponueshëm në treg në përqendrime të ndryshme. Forma e koncentruar përmban jo më pak se 96,0 %
Përshkrimi	Lëng vajor i pastër, i pangjyrë ose pak kafe, shumë gërryes
Identifikimi	
Test për acid	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
Tretshmëria	Përzihet me ujë, gjithashtu me etanol, prodhon shumë nxehtësi,
Pastërtia	
Hiri	Jo më shumë se 0,02 %
Reduktimi i lëndës	Jo më shumë se 40 mg/kg (si SO_2)
Nitrat	Jo më shumë se 10 mg/kg (në bazë H_2SO_4)
Klor	Jo më shumë se 50 mg/kg
Hekur	Jo më shumë se 20 mg/kg
Selen	Jo më shumë se 20 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg

Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 514 (i) SULFAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-900-3
Emri kimik	Sulfat natriumi
Formula kimike	$Na_2SO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 ose 10)
Pesha molekulare	142,04 (anhidër), 322,04 (dekahidrate)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % mbi bazë të anhidrit
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose një Pluhur i imët, i bardhë, kristalor Dekahidrati është floreshent (humbet lagështinë dhe kthehet në një Pluhur të imët gjatë ekspozimit ndaj ajrit).
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
pH	Neutrale ose pak alkaline në letër lakmus (tretësirë 5%)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,0 % (anhidër) ose jo më shumë se 57 % (dekahidrat) në 130 °C
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 514 (ii) HIDROGJEN SULFAT NATRIUMI

Sinonimet	Acid sulfat natriumi; Bisulfat natriumi; Tortë nitre
Përkufizim	
Emri kimik	Hidrogjen sulfat natriumi
Formula kimike	$NaHSO_4$
Pesha molekulare	120,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95,2 %
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur të bardha, pa erë
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
pH	Tretësirat janë shumë acide
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,8 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,05 %
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 515 (i) SULFAT KALIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Sulfat kaliumi
Formula kimike	K_2SO_4
Pesha molekulare	174,25
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose të bardhë ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
pH	Ndërmjet 5,5 dhe8,5 (tretësirë 5 %)
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 515 (ii) HIDROGJEN SULFAT KALIUMI

Sinonimet	Bisulfat kaliumi; Sulfati i acidit të kaliumit
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Hidrogjen sulfat kaliumi
Formula kimike	$KHSO_4$
Pesha molekulare	136,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale, copa ose Pluhur të bardha të lëngëzueshme
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	197 °C
Test për kaliumin	Kalon testin
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 516 SULFAT KALCIUMI

Sinonimet	Gipsi; Seleniti; Anhidrit
Përkufizim	
Einecs	231-900-3
Emri kimik	Sulfat kalciumi
Formula kimike	$CaSO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 ose 2)
Pesha molekulare	136,14 (anhidë), 172,18 (dihydrate)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % mbi bazë të anhidrit
Përshkrimi	Pluhur i imët, i bardhë deri në pak të verdhë në të bardhë pa erë
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Anhidër: jo më shumë se 1,5 % (250 °C, peshë konstante) Dihidrat: jo më shumë se 23 % (250 °C, peshë konstante)
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 517 SULFAT AMONIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-984-1
Emri kimik	Sulfat amoniumi
Formula kimike	$(NH_4)SO4$
Pesha molekulare	132,14
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 100,5 %
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pllaka shkëlqyese ose fragmente kristalore
Identifikimi	
Test për amonium	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 0,25 %
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 3 mg/kg

E 520 SULFAT ALUMINI

Sinonimet	Alum
Përkufizim	

Einecs	233-277-3
Emri kimik	Sulfat alumini
Formula kimike	$Al_2(SO_4)_3$
Pesha molekulare	342,13
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % mbi bazë të djegjes
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pllaka shkëlqyese ose fragmente kristalore
Identifikimi	
Test për alumin	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
pH	2,9 ose më lart (tretësirë 5 %)
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë, i patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 5 % (500 °C, 3 orë)
Alkalet dhe tokat alkaline	Jo më shumë se 0,4 %
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 521 SULFAT NATRIUMI ALUMINI

Sinonimet	Soda alum; alum natriumi
Përkufizim	
Einecs	233-277-3
Emri kimik	Sulfat natriumi i aluminit
Formula kimike	$AlNa(SO_4)_2 \cdot n\ H_2O$ (n = 0 ose 12)
Pesha molekulare	242,09 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër jo më pak se 96,5 % (anhidër) dhe 99,5 % (dodekahidrat)
Përshkrimi	Kristale transparente ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për alumin	Kalon testin
Test i natriumit	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
Tretshmëria	Dodekahidrati tretet lehtësisht në ujë. Forma anhidër tretet ngadalë në ujë. Të dyja format janë të patretshme në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Forma anhidër: jo më shumë se 10,0 % (220 °C, 16 orë) Dodekahidrat: jo më shumë se 47,2 % (50-55 °C, 1 orë pastaj 200 °C, 16 orë)
Kripërat e amonit	Nuk dallohet erë amoniaku pas ngrohjes
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg

Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 522 SULFAT KALIUMI ALUMINI

Sinonimet	Alumin kaliumi; Alumin kaliumi
Përkufizim	
Einecs	233-141-3
Emri kimik	Dodekahidrat sulfat kaliumi i aluminit
Formula kimike	$AlK(SO_4)_2 \cdot 12\ H_2O$
Pesha molekulare	474,38
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 %
Përshkrimi	Kristale të mëdha transparente ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi	
Test për alumin	Kalon testin
Test i kaliumit	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
pH	Ndërmjet 3,0 dhe 4,0 (10 % tretësirë)
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol.
Pastërtia	
Kripërat e amonit	Nuk dallohet erë amoniaku pas ngrohjes
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 30 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 523 SULFAT AMONI ALUMINI

Sinonimet	Alumin amoniumi
Përkufizim	
Einecs	232-055-3
Emri kimik	Sulfat amoni alumini
Formula kimike	$AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12\ H_2O$
Pesha molekulare	453,32
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 %
Përshkrimi	Kristale të mëdha pa ngjyrë ose Pluhur të bardhë
Identifikimi	
Test për alumin	Kalon testin
Test i amonit	Kalon testin
Test për sulfate	Kalon testin
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. I tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Metalet alkaline dhe toka alkaline	Jo më shumë se 0,5 %
Selenium	Jo më shumë se 30 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 30 mg/kg

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 3 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 524 HIDROKSID NATRIUMI

Sinonimet	Sodë kaustike; Finjë
Përkufizim	
Einecs	215-185-5
Emri kimik	Hidroksid natriumi
Formula kimike	NaOH
Pesha molekulare	40,0
Analiza	Përmbajtja e formave të ngurta përbën jo më pak se 98,0 % të totalit të alkalit (si NaOH). Përmbajtja e tretësirave në përputhje me rrethanat, bazuar në përqindjen e deklaruar ose të etiketuar të NaOH
Përshkrimi	Peleta të bardha ose gati të bardha, peta, shkopinj, masa të shkrira ose forma të tjera. Tretësirat janë të qarta ose pak të turbullta, pa ngjyrë ose pak me ngjyrë, kaustike e fortë dhe higroskopike dhe kur ekspozohet ndaj ajrit, thithin dioksid karboni, duke formuar karbonat natriumi
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
pH	Alkalin i fortë (tretësirë 1%)
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë. Lehtësisht i tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Lëndë organike dhe e patretshme në ujë	Një tretësirë prej 5% është plotësisht e qartë dhe e pa ngjyrë deri pak me ngjyrë
Karbonat	Jo më shumë se 0,5 % (si Na_2CO_3)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 525 HIDROKSID KALIUMI

Sinonimet	Kalium kaustik
Përkufizim	
Einecs	215-181-3
Emri kimik	Hidroksid kaliumi
Formula kimike	KOH
Pesha molekulare	56,11
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 85,0 % të alkalit të llogaritur si KOH
Përshkrimi	Peleta të bardha ose gati të bardha, peta, shkopinj, masa të shkrira ose forma të tjera
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
pH	Alkalin i fortë (tretësirë 1%)

Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë. Lehtësisht i tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në ujë	Një tretësirë prej 5% është plotësisht e qartë dhe pa ngjyrë
Karbonat	Jo më shumë se 3,5 % (si K_2CO_3)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 526 HIDROKSID KALCIUMI

Sinonimet	Gëlqere e shuar; Gëlqere e hidratuar
Përkufizim	
Einecs	215-137-3
Emri kimik	Hidroksidi kalciumi
Formula kimike	$Ca(OH)_2$
Pesha molekulare	74,09
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 92,0 %
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Test për alkali	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol. I tretshëm në glicerinë
Pastërtia	
Hiri i patretshëm në acid	Jo më shumë se 1,0 %
Kripërat e magnezit dhe alkalit	Jo më shumë se 2,7 %
Barium	Jo më shumë se 300 mg/kg
Fluori	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 527 HIDROKSID AMONI

Sinonimet	Amoniak ujor; Tretësirë e fortë e amoniakut
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Hidroksidi i amonit
Formula kimike	NH_4OH
Pesha molekulare	35,05
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 27 % e NH_3
Përshkrimi	Tretësirë e qartë, pa ngjyrë, me një erë karakteristike jashtëzakonisht të mprehtë
Identifikimi	
Test për amon	Kalon testin

Pastërtia	
Lëndë jo të paqëndrueshme	Jo më shumë se 0,02 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 528 HIDROKSID MAGNEZI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Hidroksidi i magnezit
Formula kimike	$Mg(OH)_2$
Pesha molekulare	58,32
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95,0 % mbi bazën anhidër
Përshkrimi	Pluhur i rëndë i bardhë, pa erë
Identifikimi	
Test për alkali	Kalon testin
Test për magnes	Kalon testin
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm në ujë dhe etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,0 % (105 °C, për 2 orë)
Humbja në ndezje	Jo më shumë se 33 % (800 °C deri në peshë konstante)
Oksid kalciumi	Jo më shumë se 1,5 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 529 OKSIDI I KALCIUMIT

Sinonimet	Gëlqere e djegur
Përkufizim	
Einecs	215-138-9
Emri kimik	Oksidi i kalciumit
Formula kimike	CaO
Pesha molekulare	56,08
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95,0 % mbi bazën e ndezjes
Përshkrimi	Masa kokrrizash pa erë, të forta, të bardha ose të hirta, ose Pluhur i bardhë në gri
Identifikimi	
Test për alkali	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
Reaksioni me ujin	Nxehtësia krijohet gjatë njomjes së mostrës me ujë
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë. I patretshëm në etanol. I tretshëm në glicerinë
Pastërtia	
Humbja në ndezje	Jo më shumë se 10,0 % (rreth 800 °C deri në peshë konstante)
Oksid kalciumi	Jo më shumë se 1,5 %

Lëndë e patretshme në acid	Jo më shumë se 1,0 %
Barium	Jo më shumë se 300 mg/kg
Magnezi dhe kripërat e alkalit	Jo më shumë se 3,6 %
Fluor	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 530 OKSIDI I MAGNEZIT

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	215-171-9
Emri kimik	Oksidi i magnezit
Formula kimike	MgO
Pesha molekulare	40,31
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,0 % mbi bazën e ndezjes
Përshkrimi	Një Pluhur shumë i rëndë, i bardhë i njohur si oksid i lehtë i magnezit ose një Pluhur relativisht i dendur, i bardhë i njohur si oksid i rëndë i magnezit. 5 g oksid të lehtë të magnezit zënë një vëllim prej të paktën 33 ml, ndërsa 5 g oksid të rëndë të magnezit zënë një vëllim jo më shumë se 20 ml
Identifikimi	
Test për alkali	Kalon testin
Test për magnez	Kalon testin
Tretshmëria	Praktikisht i patretshëm në ujë. I patretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbja gjatë ndezjes	Jo më shumë se 5,0 % (rreth 800 °C deri në peshë konstante)
Oksid kalciumi	Jo më shumë se 1,5 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 534 TARTRAT HEKURI

Sinonimet	Mezo-tartart hekuri; produkt kompleksimi i tartratit të natriumit me klorur hekuri(III).
Përkufizim	Tartrati i hekurit prodhohet nga izomerizimi i L-tartratit në një përzierje ekuilibri të D-, L- dhe mezo-tartratit të ndjekur nga shtimi i klorurit të hekurit (III).
Numri CAS	1280193-05-9
Emri kimik	Produkt kompleks i hekurit (III) i acideve dihidroksibutanedioike D(+)-, L(-)- dhe meso-2,3
Formula kimike	$Fe(OH)_2$ $C_4H_4O_6Na$
Pesha molekulare	261,93
Analiza	
mezo-tartrat	> 28 %, i shprehur si anion në bazë të thatë

D(-)- dhe L(+)-tartrat	> 10 %, shprehur si anion në bazë të thatë
Hekur (III)	> 8 %, i shprehur si anion në bazë të thatë
Përshkrimi	Tretësirë ujore jeshile e errët që zakonisht përmban rreth 35 % ndaj peshës së produkteve komplekse
Identifikimi	Shumë i tretshëm në ujë Teste pozitive për tartratin dhe hekurin pH i një tretësire ujore 35% të produkteve të kompleksimit midis 3,5 dhe 3,9
Pastërtia	
Klorur	Jo më shumë se 25 %
Natrium	Jo më shumë se 23 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Oxalate	Jo më shumë se 1,5 % e shprehur si oksalate në bazë të thatë

E 535 FERROCIANIDI I NATRIUMIT

Sinonimet	Prusiat i verdhë i natriumit; Hekscianoferrati i natriumit
Përkufizim	
Einecs	237-081-9
Emri kimik	Ferrocianid natriumi
Formula kimike	$Na_4Fe(CN)_6 \cdot 10H_2O$
Pesha molekulare	484,1
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale të verdha ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për ferrocianide	Kalon testin
Pastërtia	
Lagështi e lirë	Jo më shumë se 1,0 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,03 %
Klorur	Jo më shumë se 0,2 %
Sulfat	Jo më shumë se 0,1 %
Cianid i lirë	Nuk diktohet
Ferricyanide	Nuk diktohet
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 536 FERROCIANID KALIUMI

Sinonimet	Prusiat i verdhë i potasit; Hekscianoferrati i kaliumit
Përkufizim	
Einecs	237-722-2
Emri kimik	Ferrocianid kaliumi

Formula kimike	$K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$
Pesha molekulare	422,4
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale të verdha limoni
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për ferrocianide	Kalon testin
Pastërtia	
Lagështi e lirë	Jo më shumë se 1,0 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,03 %
Klorur	Jo më shumë se 0,2 %
Sulfat	Jo më shumë se 0,1 %
Cianid i lirë	Nuk diktohet
Ferricyanide	Nuk diktohet
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 538 FERROCIANID KALCIUMI

Sinonimet	Prusiat i verdhë i gëlqeres; Hekscianoferrat e kalciumit
Përkufizim	
Einecs	215-476-7
Emri kimik	Kalcium ferrocianide
Formula kimike	$Ca_2Fe(CN)_6 \cdot 12H_2O$
Pesha molekulare	508,3
Analiza	Përmban jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Kristale të verdha ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për ferrocianide	Kalon testin
Pastërtia	
Lagështi e lirë	Jo më shumë se 1,0 %
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,03 %
Klorur	Jo më shumë se 0,2 %
Sulfat	Jo më shumë se 0,1 %
Cianid i lirë	Nuk diktohet
Ferricyanide	Nuk diktohet
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 541 FOSFAT NATRIUM ALUMINI, ACIDIK

Sinonimet	SALP
Përkufizim	
Einecs	232-090-4

Emri kimik	Tetrahidrat oktafosfat natriumi trialuminium tetradekahidrogjen (A); Oktafosfati i trisodium dialuminium pentadekahidrogjen (B)
Formula kimike	$NaAl_3H_{14}(PO_4)_8 \cdot 4H_2O$ (A) $Na_3Al_2H_{15}(PO_4)_8$ (B)
Pesha molekulare	949,88 (A) 897,82 (B)
Analiza	Përmbajtja pas ndezjes jo më pak se 95,0 % (të dyja format)
Përshkrimi	Pluhur i bardhë pa erë
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për alumin	Kalon testin
Test për fosfat	Kalon testin
pH	Acid në lakmus
Tretshmëria	I patretshëm në ujë. I tretshëm në acid klorhidrik
Pastërtia	
Humbje gjatë ndezjes	19,5-21,0 % (A) (750-800 °C, 2 orë) 15-16 % (B) (750-800 °C, 2 orë)
Flori	Jo më shumë se 25 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 4 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 551 DIOKSIDI I SILIKONIT

Sinonimet	Silicë; Dioksidi i silicit
Përkufizim	Dioksidi i silikonit është një substancë amorfe, e cila prodhohet në mënyrë sintetike ose nga një proces hidrolize në fazën e avullit, duke prodhuar silicë të tymosur, ose nga një proces i lagësht, duke prodhuar silicë të precipituar, xhel silicë ose silicë me ujë. Silica e tymosur prodhohet në thelb në një gjendje anhidër, ndërsa produktet e procesit të lagësht përftohen si hidrate ose përmbajnë ujë të përthithur në sipërfaqe.
Einecs	231-545-4
Emri kimik	Dioksidi i silikonit
Formula kimike	$(SiO_2)n$
Pesha molekulare	60,08 (SiO_2)
Analiza	Përmbajtja pas ndezjes jo më pak se 99,0 % (silicë e tymosur) ose 94,0 % (forma të hidratuara)
Përshkrimi	Pluhur push ose Pluhur të bardha,. Higroskopike
Identifikimi	
Test për silicë	Pozitiv
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 2,5 % (silicë e tymosur, 105 °C, 2 orë) Jo më shumë se 8,0 % (silicë e precipituar dhe xhel silicë, 105 °C, 2 orë) Jo më shumë se 70 % (silicë hidrike, 105 °C, 2 orë)

Humbje gjatë ndezjes	Jo më shumë se 2,5 % pas tharjes (1 000 °C, silicë e tymosur) Jo më shumë se 8,5 % pas tharjes (1 000 °C për forma të hidratuara)
Kripërat e tretshme të jonizueshme	Jo më shumë se 5,0 % (si Na_2SO_4)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 552 SILIKAT KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	Silikati i kalciumit është një silikat me ujë ose pa ujë me përmasa të ndryshme të CaO dhe SiO_2. Produkti duhet të jetë pa asbest.
Einecs	215-710-8
Emri kimik	Silikat kalciumi
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër: - si SiO_2 jo më pak se 50 % dhe jo më shumë se 95 % - si CaO jo më pak se 3 % dhe jo më shumë se 35 %
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të p ngjyrë që mbetet i tillë edhe pas absorbimit së sasive relativisht të mëdha të ujit ose lëngjeve të tjera
Identifikimi	
Test për kalcium	Kalon testin
Test për silikat	Kalon testin
Formimi i xhelit	Formon një xhel me acide minerale
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 10 % (105 °C, 2 orë)
Humbje gjatë ndezjes	Jo më pak se 5 % dhe jo më shumë se 14 % (1 000 °C për peshë konstante)
Natrium	Jo më shumë se 3 %
Fluori	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 553a (i) SILIKAT MAGNEZI

Sinonimet	
Përkufizim	Silikati i magnezit është një përbërës sintetik i cili raporti molar i oksidit të magnezit ndaj dioksidit të silikonit është afërsisht 2:5
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	

Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 15 % e MgO dhe jo më pak se 67 % e SiO_2 të dyja mbi bazë të nxehtë
Përshkrimi	Pluhur shumë i imët, i bardhë, pa erë, pa grimca
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin
Test për silikat	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 10,8 (10% llum)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (105 °C, 2 orë)
Humbje gjatë ndezjes	Jo më shumë se 15 % pas tharjes (1 000 °C për 20 min)
Kripërat e tretshme në ujë	Jo më shumë se 3 %
Alkali i lirë	Jo më shumë se 1 % (si NaOH)
Fluori	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 553a (ii) TRISILIKAT MAGNEZI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	239-076-7
Emri kimik	Trisilikat i magnezit
Formula kimike	$Mg_2Si_3O_8 \cdot nH_2O$ (përbërja e përafërt)
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 29,0 % e MgO dhe jo më pak se 65,0 % e SiO_2 të dyja mbi bazë të nxehtë
Përshkrimi	Pluhur i imët, i bardhë, pa grimca
Identifikimi	
Test për magnez	Kalon testin
Test për silikat	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,3 dhe 9,5 (5% llum)
Pastërtia	
Humbje gjatë ndezjes	Jo më pak se 17 % dhe jo më shumë se 34 % (1 000 °C)
Kripërat e tretshme në ujë	Jo më shumë se 2%
Alkali i lirë	Jo më shumë se 1 % (si NaOH)
Fluori	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 553b TALK

Sinonimet	Talkum
Përkufizim	Forma natyrale e silikatit të magnezit me ujë që përmban përmasa të ndryshme të mineraleve të lidhura si alfa-kuarci, kalciti, kloriti, dolomiti, magneziti dhe flogopiti. Produkti duhet të jetë pa asbest.
Einecs	238-877-9
Emri kimik	Metasilikat i hidrogjenit të magnezit
Formula kimike	$Mg_3(Si_4O_{10})(OH)_2$
Pesha molekulare	379,22
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur i lehtë, homogjen, i bardhë ose pothuajse i bardhë, i yndyrshëm në prekje
Identifikimi	
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Pikat karakteristike në 3 677, 1 018 dhe 669 cm^{-1}
Difraksioni i rrezeve X	Pikat në 9,34/4,66/3,12 Å
Tretshmëria	I patretshëm në ujë dhe etanol
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, 1 orë)
Lëndë e tretshme në acid	Jo më shumë se 6%
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 0,2 %
Hekuri i tretshëm në acid	Nuk diktohet
Arsenik	Jo më shumë se 10 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 554 SILIKAT ALUMIN NATRIUMI

Sinonimet	Silikoaluminat natriumi; Aluminosilikat natriumi; Silikat natriumi alumini
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Silikat alumin natriumi
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja në bazë anhidër: - si SiO_2 jo më pak se 66,0 % dhe jo më shumë se 88,0 % - si Al_2O_3 jo më pak se 5,0 % dhe jo më shumë se 15,0 %
Përshkrimi	Pluhur amorf i imët i bardhë ose rruaza
Identifikimi	Trombocitet ose Pluhuri kristalor gri të lehta në të bardhë
Test për natrium	Kalon testin
Test për alumin	Kalon testin
Test për silikat	Kalon testin
pH	ndërmjet 6,5 dhe 11,5 (5% llum)
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 8,0 % (105 °C, 2 orë)
Humbje gjatë ndezjes	Jo më pak se 5,0 % dhe jo më shumë se 11,0 % në bazë anhidër (1000 °C deri në peshë konstante)

Natrium	Jo më pak se 5 % dhe jo më shumë se 8,5 % (si Na_2O) në bazë anhidër
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 555 SILIKAT ALUMIN KALIUMI

Sinonimet	Mika
Përkufizim	Mika natyrale përbëhet kryesisht nga silikat alumini të kaliumit (muskovit)
Einecs	310-127-6
Emri kimik	Silikat alumin kaliumi
Formula kimike	$KAl_2[AlSi_3O_{10}](OH)_2$
Pesha molekulare	398
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 %
Përshkrimi	Pluhur i imët i bardhë, me rrjedhje të lirë
Identifikimi	Trombocitet ose Pluhuri kristalor gri të lehta në të bardhë
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, acide të holluara dhe alkali dhe tretës organikë
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,5 % (105 °C, 2 orë)
Antimoni	Jo më shumë se 20 mg/kg
Zink	Jo më shumë se 25 mg/kg
Barium	Jo më shumë se 25 mg/kg
Krom	Jo më shumë se 100 mg/kg
Bakër	Jo më shumë se 25 mg/kg
Nikel	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 570 ACIDET YNDYRORE

Sinonimet	
Përkufizim	Acidet yndyrore lineare, acidi kaprilik (C_8), acidi kaprik (C_{10}), acidi laurik (C_{12}), acidi miristik (C_{14}), acidi palmitik (C_{16}), acidi stearik (C_{18}), acidi oleik ($C_{18:1}$)
Einecs	
Emri kimik	Acid oktanoik (C8); Acid dekanoik (C10); acid dodekanoik (C12); Acid tetradekanoik (C14); acid hekzadekanoik (C16); Acid oktadekanoik (C18); 9-oktadekenoik acid (C18:1)
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Jo më pak se 98 % me kromatografi

Përshkrimi	Një lëng i pangjyrë ose i ngurtë i bardhë i marrë nga vajrat dhe yndyrat
Identifikimi	
Testi i identifikimit	Acidet yndyrore individuale mund të identifikohen nga vlera e acidit, vlera e jodit, gaz kromatografia
Pastërtia	
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,1%
Lëndë e pasaponifikueshme	Jo më shumë se 1,5 %
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,2 % (metoda Karl Fischer)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 574 ACID GLUKONIK

Sinonimet	Acid D-Glukonik; Acid Dekstronik
Përkufizim	Acidi glukonik është një tretësirë ujore e acidit glukonik dhe glukono-delta-laktonit
Einecs	
Emri kimik	Acid Glukonik
Formula kimike	$C_6H_{12}O_7$ (acid glukonik)
Pesha molekulare	196,2
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 49,0 % (si acid glukonik)
Përshkrimi	Lëng shurupi i qartë, pa ngjyrë në të verdhë të hapur
Identifikimi	
Formimi i derivatit të fenilhidrazinës	Pozitive. Përbërja e formuar shkrihet midis 196 °C dhe 202 °C me dekompozim
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. Pak i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 1,0 % 550 °C +/– 20 °C deri në zhdukjen e mbetjeve organike (njollave të zeza).
Reduktimi i lëndës	Jo më shumë se 2,0 % (si D-glukozë)
Klorur	Jo më shumë se 350 mg/kg
Sulfat	Jo më shumë se 240 mg/kg
Sulfit	Jo më shumë se 20 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 575 GLUKONO-DELTA-LAKTONI

Sinonimet	Glukonolakton; GDL; D-Glukonik acid delta-lakton; Delta-glukonolakton
Përkufizim	Glukono-delta-laktoni është ester ciklik 1,5-intramolekular i acidit D-glukonik. Në mjediset ujore hidrolizohet në një përzierje

	ekuilibri të acidit D-glukonik (55 % - 66 %) dhe delta- dhe gama-laktoneve.
Einecs	202-016-5
Emri kimik	D-Glucono-1,5-lactone
Formula kimike	$C_6H_{10}O_6$
Pesha molekulare	178,14
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i imët, i bardhë, pothuajse pa erë
Identifikimi	
Formimi i derivatit të fenilhidrazinës së acidit glukonik	Pozitive. Përbërja e formuar shkrihet midis 196 °C dhe 202 °C me dekompozim
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë. Pak i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,2 % (me metodën Karl Fischer)
Reduktimi i substancave	Jo më shumë se 0,5 % (si D-glukozë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 576 GLUKONAT NATRIUMI

Sinonimet	Kripë natriumi e acidit D-glukonik
Përkufizim	Prodhuar nga fermentimi ose oksidimi kimik katalitik
Einecs	208-407-7
Emri kimik	Natrium D-glukonat
Formula kimike	$C_6H_{11}NaO_7$ (anhidër)
Pesha molekulare	218,14
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	E bardhë deri në tanin, kokrrizor deri në imtësi, Pluhur kristalor
Identifikimi	
Test për natrium	Kalon testin
Test për glukonat	Kalon testin
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë. Pak i tretshëm në etanol
pH	Ndërmjet 6,5 dhe 7,5 (10 % tretësirë)
Pastërtia	
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Reduktimi i lëndëve	Jo më shumë se 1,0 % (si D-glukozë)

E 577 GLUKONAT KALIUMI

Sinonimet	Kripë kaliumi e acidit D-glukonik
Përkufizim	
Einecs	206-074-2
Emri kimik	Kalium di-D-glukonat
Formula kimike	$C_6H_{11}KO_7$ (anhidër) $C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$ (monohidrate)

Pesha molekulare	234,25 (anhidër) 252,26 (monohidrate)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 % dhe jo më shumë se 103,0 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Kokrriza ose Pluhur kristalor pa erë, të bardha që vijnë të bardha në të verdhë të bardhë
Identifikimi	
Test për kalium	Kalon testin
Test për glukonat	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,3 (10 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja në tharrje	Anhidër: Jo më shumë se 3,0 % (105 ° C, 4 orë në vakum) Monohidrate: Jo më pak se 6 % dhe jo më shumë se 7,5 % (105 °C, 4 orë në vakum)
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Reduktimi i substancave	Jo më shumë se 1,0 % (si D-glukozë)

E 578 GLUKONAT KALCIUMI

Sinonimet	Kripë kalciumi e acidit D-glukonik
Përkufizim	
Einecs	206-075-8
Emri kimik	kalcium di-D-glukonate
Formula kimike	$C_{12}H_{22}CaO_{14}$ (anhidre) $C_{12}H_{22}CaO_{14}\cdot H_2O$ (monohidrate)
Pesha molekulare	430,38 (formë anhidër) 448,39 (monohidrate)
Analiza	Anhidre: Përmbajtja jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % në bazë të thatë Monohidrati: Jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % mbi bazën "siç është".
Përshkrimi	Pluhur kristalore pa erë, të bardha ose Pluhur, të qëndrueshme në ajër
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, i pa tretshëm në etanol
Test për kalcium	Kalon testin
Test për glukonat	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 8,0 (5 % tretësirë)
Pastërtia	
Humbja në tharrje	Jo më shumë se 3,0 % (105 ° C, 16 orë) (anhidër) Jo më shumë se 2,0 % (105 ° C, 16 orë) (monohidrate)
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Reduktimi i substancave	Jo më shumë se 1,0 % (si D-glukozë)

E 579 GLUKONAT HEKURI

Sinonimet	
Përkufizim	

Einecs	206-076-3
Emri kimik	Dihidrat di-D-glukonat hekuri; Dihidrat di-glukonat i hekurit (II)
Formula kimike	$C_{12}H_{22}FeO_{14} \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	482,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Pluhur ose kokrra i zbehtë i gjelbër-verdhë deri në të verdhë-gri, të cilat mund të kenë një erë të lehtë të sheqerit të djegur
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm me ngrohje të lehtë në ujë.; Praktikisht i pa tretshëm në etanol
Test për jon hekuri	Kalon testin
Formimi i derivatit fenilhidrazinës të acidit glukonik	Pozitive
pH	Ndërmjet 4 dhe 5,5 (10% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja në tharrje	Jo më shumë se 10 % (105 ° C, 16 orë)
Acid oksalik	Nuk është i zbulueshëm
Hekuri (Fe III)	Jo më shumë se 2 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg
Reduktimi i substancave	Jo më shumë se 0,5 % e shprehur si glukozë

E 585 LAKTAT HEKURI

Sinonimet	Laktat hekuri (II) ; Hekuri (II) 2-hidroksi propanoat; acid propanoik, kripë (2: 1) 2-hidroksi-hekuri (2 +)
Përkufizim	
Einecs	227-608-0
Emri kimik	Hekur 2- hidroksi propanoat
Formula kimike	$C_6H_{10}FeO_6 \cdot nH_2O$ (n = 2 ose 3)
Pesha molekulare	270,02 (dihidrat) 288,03 (trihidrat)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 96 % në bazë të thatë
Përshkrimi	Kristale të gjelbërta në të bardha ose Pluhur jeshil i lehtë që ka një erë karakteristike
Identifikimi	
Tretshmëria	I tretshëm në ujë; Praktikisht i pa tretshëm në etanol
Test për jon hekuri	Kalon testin
Test për laktatin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 4 dhe 6 (2% tretësirë)
Pastërtia	
Humbja në tharrje	Jo më shumë se 18 % (100 ° C, nën vakum, afërsisht 700 mm Hg)
Hekuri (Fe III)	Jo më shumë se 0,6 %

Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 586 4- HEKZILRESORCINOL

Sinonimet	4-Hekzil-1,3-benzenediol; Hekzilresorcinol
Përkufizim	
Einecs	205-257-4
Emri kimik	4-Hekzilresorcinol
Formula kimike	$C_{12}H_{18}O_2$
Pesha molekulare	197,24
Analiza	Jo më pak se 98 % në bazë të thatë (4 orë në temperaturën e dhomës)
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Pluhur i bardhë
Identifikimi	
Tretshmëri	Lehtësisht i tretshëm në eter dhe aceton; shumë pak i tretshëm në ujë
Test i acidit nitrik	Në 1 ml të një tretësirë të ngopur të mostrës, shtoni 1 ml Acid nitrik. Shfaqet një ngjyrë e kuqe e lehtë
Brom	Testoni në 1 ml tretësirë të ngopur të mostrës, shtoni 1 ml bromin TS. Një precipitat i verdhë, flokulent shpërndahet duke prodhuar një tretësirë të verdhë
Pastërtia	
Diapazoni i shkrirjes	62 deri 67 ° C
Aciditeti	Jo më shumë se 0,05 %
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Resorcinol dhe fenolet e tjera	Shkundni rreth 1 g të mostrës me 50 ml ujë për disa minuta, filtroni, dhe në filtër shtoni 3 pika të klorurit të hekurit. Nuk formohet asnjë ngjyrë e kuqe ose blu
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 3 mg/kg

E 620 ACID GLUTAMIK

Sinonimet	Acid L-glutaminik, L-α-Aminoglutaric acid
Përkufizim	
Einecs	200-293-7
Emri kimik	Acid L-Glutamik; acid L-2-amino-pentanedioik
Formula kimike	$C_5H_9NO_4$

Pesha molekulare	147,13
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 101,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor
Identifikimi	
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
pH	Ndërmjet 3,0 dhe 3,5 (tretësirë e ngopur)
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 31,5° dhe + 32,2° (tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,2 % (80 °C, 3 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 %
Kloride	Jo më shumë se 0,2 %
Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 2,5 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 621 GLUTAMAT MONONATRIUMI

Sinonimet	Glutamat natriumi; MSG
Përkufizim	
Einecs	205-538-1
Emri kimik	Mononatrium L-glutamat monohidrate
Formula kimike	$C_5H_8NaNO_4 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	187,13
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 101,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale të bardha, praktikisht pa erë ose Pluhur kristalor
Identifikimi Test për natrium	 Kalon testin
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,7 dhe 7,2 (5 % tretësirë)
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 24,8° dhe + 25,3° (tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (98 °C, 5 orë)
Kloride	Jo më shumë se 0,2 %

Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 622 GLUTAMAT MONOKALIUMI

Sinonimet	Glutamat kaliumi; MPG
Përkufizim	
Einecs	243-094-0
Emri kimik	Monokalium L-glutamat monohidrat
Formula kimike	$C_5H_8KNO_4 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	203,24
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 101,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	I tretshëm lehtësisht në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale të bardha, praktikisht pa erë ose Pluhur kristalor
Identifikimi Test për kalium	 Kalon testin
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,7 dhe 7,3 (2 % tretësirë)
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 22,5° dhe + 24,0° (tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,2 % (80 °C, 5 orë)
Kloride	Jo më shumë se 0,2 %
Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 623 DIGLUTAMAT KALCIUMI

Sinonimet	Glutamat kalciumi
Përkufizim	
Einecs	242-905-5
Emri kimik	Monokalcium di- L-glutamat
Formula kimike	$C_{10}H_{16}CaN_2O_8 \cdot nH_2O$ (n = 0, 1, 2 or 4)
Pesha molekulare	332,32 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,0 % dhe jo më shumë se 102,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale të bardha, praktikisht pa erë ose Pluhur kristalor
Identifikimi	

Test për kalcium	Kalon testin
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 27,4° dhe + 29,2° (për diglutamat kalciumi me n = 4)(tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 19,0 % (për diglutamat kalciumi me n = 4) (Karl Fischer)
Kloride	Jo më shumë se 0,2 %
Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 624 GLUTAMAT MONOAMONI

Sinonimet	Glutamat amoni
Përkufizim	
Einecs	231-447-1
Emri kimik	Monoamoni L-glutamat monohidrat
Formula kimike	$C_5H_{12}N_2O_4 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	182,18
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 % dhe jo më shumë se 101,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur kristalor i bardhë, praktikisht pa erë
Identifikimi Test për amonin	 Kalon testin
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 7,0 (5 % tretësirë)
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 25,4° dhe + 26,4° (tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (50 °C, 4 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 625 DIGLUTAMAT MAGNEZI

Sinonimet	Glutamat magnezi
Përkufizim	
Einecs	242-413-0
Emri kimik	Monomagnez di- L-glutamat tetrahidrat

Formula kimike	$C_{10}H_{16}MgN_2O_8 \cdot 4H_2O$
Pesha molekulare	388,62
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95,0 % dhe jo më shumë se 105,0 % mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol ose eter
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, i bardhë
Identifikimi Test për magnez	 Kalon testin
Testi për acid glutamik (me kromatografi me shtresë të hollë)	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,4 dhe 7,5 (10 % tretësirë)
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 23,8° dhe + 24,4° (tretësirë 10 % (në bazë anhidër) në 2N HCl, tub 200 mm)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 24 % (Karl Fischer)
Kloride	Jo më shumë se 0,2 %
Acidi karboksilik pirolidon	Jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 626 ACID GUANILIK

Sinonimet	Acid 5'-guanilik
Përkufizim	
Einecs	201-598-8
Emri kimik	Acid guanozine-5'-monofosforik
Formula kimike	$C_{10}H_{14}N_5O_8P$
Pesha molekulare	343,22
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol
Përshkrimi	Kristale pa erë, pa ngjyrë ose të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
pH	Ndërmjet 1,5 dhe 2,5 (0,25 % tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 256 nm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,5 % (120 °C, 4 orë)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 627 GUANILAT DINATRIUMI

Sinonimet	Guanilat natriumi; 5'-guanilat natriumi

Përkufizim	
Einecs	226-914-1
Emri kimik	Guanozine-5'-monofosfat dinatrium
Formula kimike	$C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$ (n = ca. 7)
Pesha molekulare	407,19 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol, praktikisht i patretshëm në eter
Përshkrimi	Kristale pa erë, pa ngjyrë ose të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,5 (5% tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 256 nm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 25 % (120 °C, 4 orë)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 628 GUANILAT DIKALIUMI

Sinonimet	Guanilat kaliumi; 5'-guanilat kaliumi
Përkufizim	
Einecs	221-849-5
Emri kimik	Guanozine-5'-monofosfat dikalium
Formula kimike	$C_{10}H_{12}K_2N_5O_8P$
Pesha molekulare	439,40
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol
Përshkrimi	Kristale pa erë, pa ngjyrë ose të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për kalium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,5 (5% tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 256 nm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5 % (120 °C, 4 orë)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 629 GUANILAT KALCIUMI

Sinonimet	Kalcium 5'-guanilat

Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Guanozine-5'-monofosfat i kalciumit
Formula kimike	$C_{10}H_{12}CaN_5O_8P \cdot nH_2O$
Pesha molekulare	401,20 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, pa ngjyrë ose të bardha
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për kalcium	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,0 (0,05% tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 256 nm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 23,0 % (120 °C, 4 orë)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 630 ACIDI INOZINIK

Sinonimet	Acidi 5'-inozinik
Përkufizim	
Einecs	205-045-1
Emri kimik	Acidi inozin-5'-monofosforik
Formula kimike	$C_{10}H_{13}N_4O_8P$
Pesha molekulare	348,21
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, pa ngjyrë ose të bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
pH	Ndërmjet 1,0 dhe 2,0 (5% tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 250 nm
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 3,0 % (120 °C, 4 orë)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 631 INOZINAT DINATRIUMI

Sinonimet	Inozinat natriumi; 5'-inozinat natriumi
Përkufizim	
Einecs	225-146-4

Emri kimik	Dinatrium inosine-5'-monophosphate
Formula kimike	$C_{10}H_{11}N_4Na_2O_8P \cdot H_2O$
Pesha molekulare	392,17 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol, praktikisht i patretshëm në eter
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, pa ngjyrë ose të bardha
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për natriumin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,5
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 250 nm
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 28,5 % (Karl Fischer)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 632 INOZINAT DIKALIUMI

Sinonimet	Inozinat kaliumi; 5'-inozinat kaliumi
Përkufizim	
Einecs	243-652-3
Emri kimik	Dikalium inozin-5'-monofosfate
Formula kimike	$C_{10}H_{11}K_2N_4O_8P$
Pesha molekulare	424,39
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm në ujë; praktikisht i patretshëm në etanol
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, pa ngjyrë ose të bardha
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për kaliumin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,5 (5 % tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në 0,01N HCl në 250 nm
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 10,0 % (Karl Fischer)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 633 INOZINAT KALCIUMI

Sinonimet	5'-Inozinat Kalciumi
Përkufizim	
Einecs	

Emri kimik	Kalciumi inozin-5'-monofosfat
Formula kimike	$C_{10}H_{11}CaN_4O_8P \cdot nH_2O$
Pesha molekulare	386,19 (anhidër)
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 97,0 %, mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, pa ngjyrë ose të bardha
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për kalciumin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,0 (0,05 % tretësirë)
Spektrometria	Thithja maksimale e një tretësire 20 mg/l në HCl 0,01N në 250 nm
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 23,0 % (Karl Fischer)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 634 5'- RIBONUKLEOTID KALCIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	5'-ribonukleotidi i kalciumit është në thelb një përzierje e inozinës -5'-monofosfatit të kalciumit dhe guanozinës-5'-monofosfatit të kalciumit
Formula kimike	$C_{10}H_{11}N_4CaO_8P \cdot nH_2O$ $C_{10}H_{12}N_5CaO_8P \cdot nH_2O$
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e të dy përbërësve kryesorë jo më pak se 97,0 %, dhe e secilit përbërës jo më pak se 47,0 % dhe jo më shumë se 53 %, në çdo rast mbi bazë anhidër
Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, të bardhë ose gati të bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për kalciumin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,0 (0,05 % tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 23,0 % (Karl Fischer)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 635 5'-RIBONUKLEOTID DINATRIUMI

Sinonimet	5'-ribonukleotidi i natriumit
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Dinatriumi 5'-ribonukleotidi është në thelb një përzierje e dinatriumit inosine-5'-monofosfat dhe dinatrium guanosine-5'-monofosfat
Formula kimike	$C_{10}H_{11}N_4O_8P \cdot nH_2O$ $C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e të dy përbërësve kryesorë jo më pak se 97,0 %, dhe e secilit përbërës jo më pak se 47,0 % dhe jo më shumë se 53 %, në çdo rast mbi bazë anhidër
Tretshmëria	I tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol, praktikisht i patretshëm në eter
Përshkrimi	Kristale ose Pluhur pa erë, të bardhë ose gati të bardhë
Identifikimi Test për ribose	 Kalon testin
Test për fosfat organik	Kalon testin
Test për natriumin	Kalon testin
pH	Ndërmjet 7,0 dhe 8,5 (5 % tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 26,0 % (Karl Fischer)
Nukleotide të tjera	Nuk dallohen nga kromatografia me shtresë të hollë
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 640 GLICINA DHE KRIPËRAT E SAJ TË NATRIUMIT

(i) GLICINA

Sinonimet	Acidi aminoacetik; Glikokoli
Përkufizim	
Einecs	200-272-2
Emri kimik	Acidi aminoacetik
Formula kimike	$C_2H_5NO_2$
Pesha molekulare	75,07
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor
Identifikimi Test për aminoacid	 Kalon testin
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,2 % (105 °C, për 3 orë)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

(ii) GLICINAT NATRIUMI

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	227-842-3
Emri kimik	Glicinat natriumi
Formula kimike	$C_2H_5NO_2$ Na
Pesha molekulare	98
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor
Identifikimi Testi për aminoacidet	 Kalon testin
Test për natrium	Kalon testin
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,2 % (105 °C, 3 orë)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 641 L-LEUCINE

Sinonimet	2-Acidi aminoizobutilacetik; Acidi L-2-Amino-4-metilvalerik; acid alfaaminoizokaproik; acid (S)-2-Amino-4-metilpentanoik; L-Leu
Përkufizim	
Einecs	200-522-0
Numri CAS	61-90-5
Emri kimik	L-Leucine; Acid L-2-Amino-4-metilpentanoik
Formula kimike	$C_6H_{13}NO_2$
Pesha molekulare	131,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,5 % dhe jo më shumë se 1021,0 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë ose pothuajse i bardhë ose si flokë bore me shkëlqim
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë, acid acetik, HCl të holluar dhe hidrokside alkaline dhe karbonate; pak i tretshëm në etanol
Rrotullim specifik	$[\alpha]_D^{20}$ ndërmjet + 14,5° dhe + 16,5° (4 % tretësirë (bazë anhidër) në 6N HCl)
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,5 % (100 °C – 105 °C)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Kloride	Jo më shumë se 200 mg/kg
Sulfatet	Jo më shumë se 300 mg/kg

Amoniumi	Jo më shumë se 200 mg/kg
Hekur	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 650 ACETAT ZINKU

Sinonimet	Acidi acetik, kripë zinku, dihidrat
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Dihidrat acetat zinku
Formula kimike	$C_4H_6O_4$ Zn · $2H_2O$
Pesha molekulare	219,51
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % $C_4H_6O_4$ Zn · $2H_2O$
Përshkrimi	Kristale pa ngjyrë ose Pluhur i imët, i bardhë
Identifikimi Testi për acetat	 Kalon testin
Testi për zinkun	Kalon testin
pH	Ndërmjet 6,0 dhe 8,0 (5% tretësirë)
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,005 %
Kloride	Jo më shumë se 50 mg/kg
Sulfatet	Jo më shumë se 100 mg/kg
Alkaline dhe toka alkaline	Jo më shumë se 0,2 %
Papastërtitë e paqëndrueshme organike	Kalon testin
Hekur	Jo më shumë se 50 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 20 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 900 DIMETIL POLISILOKSAN

Sinonimet	Polidimetil siloksan; Lëng silikoni; Vaj silikoni; Dimetil silikoni
Përkufizim	Dimetilpolisiloksani është një përzierje e polimereve lineare siloksan të metiluar plotësisht që përmbajnë njësi përsëritëse të formulës $(CH_3)_2$ SiO që janë të stabilizuara me njësi me fund bllokues ore trimetilsiloksi të formulës $(CH_3)_3$ SiO
Einecs	
Emri kimik	Siloksane dhe silikone, di-metil
Formula kimike	$(CH_3)_3$-Si-[O-Si$(CH_3)_2$]n-O-Si$(CH_3)_3$

Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja e silikonit total jo më pak se 37,3 % dhe jo më shumë se 38,5 %
Përshkrimi	Lëng i pastër, pa ngjyrë, viskoz
Identifikimi Graviteti specifik	 Ndërmjet 0,964 dhe 0,977
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{25}$ midis 1400 dhe 1405
Spektri i përthithjes infra të kuqe	Spektri i përthithjes në infra të kuqe i një filmi të lëngshëm të kampionit midis dy pllakave klorur natriumi shfaq maksimum relative në të njëjtat gjatësi vale si ato të një preparati të ngjashëm të standardit referues të dimetilpolisiloksanit
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (150 °C, 4orë)
Viskoziteti	Jo më pak se $1{,}00 \cdot 10^{-4}$ m^2s^{-1} në 25 °C
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 901 DYLL BLETE I BARDHË DHE I VERDHË

Sinonimet	Dylli i bardhë; Dylli i verdhë
Përkufizim	Dylli i verdhë i bletëve është dylli që përftohet nga shkrirja e mureve të kornizës së mjaltit e formuar nga bletë mjalti të gjinisë Apis mellifera L., me ujë të nxehtë dhe duke hequr lëndët e huaja. Dylli i bardhë fitohet duke zbardhur dyllin e verdhë të bletës
Einecs	232-383-7
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	E bardhë e verdhë (formë e bardhë) ose e verdhë në kafe në gri (formë të verdhë) copa ose pllaka me një thyerje të imët dhe jo kristalore, që kanë një erë të këndshme, të ngjashme me mjaltin
Identifikimi Graviteti specifik	 Rreth 0,96
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 62 °C dhe 65 °C
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, pak i tretshëm në alkool, shumë i tretshëm në kloroform dhe eter
Pastërtia	
Vlera e acidit	Jo më pak se 17 dhe jo më shumë se 24
Vlera e saponifikimit	87-104
Vlera e peroksidit	Jo më shumë se 5

Glicerina dhe poliolet e tjera	Jo më shumë se 0,5 % (si glicerinë)
Ceresina, parafina dhe disa dyllra të tjerë	Transferoni 3,0 g të kampionit në një balonë me fund të rrumbullakët 100 ml, shtoni 30 ml tretësirë 4 % w/v të hidroksidit të kaliumit në etanol pa aldehide dhe zieni butësisht nën një kondensator refluks për 2 orë. Hiqeni kondensatorin dhe vendosni menjëherë një termometër. Vendoseni balonën në ujë në 80 °C dhe lëreni të ftohet, duke e rrotulluar vazhdimisht tretësirën. Asnjë precipitat nuk formohet para se temperatura të arrijë 65 °C, megjithëse tretësira mund të jetë opaleshente.
Yndyrnat, dylli Japonez, kolofon dhe sapunët	Ziejeni 1 g të mostrës për 30 minuta me 35 ml tretësirë 1 në 7 të hidroksidit të natriumit, duke ruajtur vëllimin duke shtuar herë pas here ujin dhe ftohni përzierjen. Dylli ndahet dhe lëngu mbetet i pastër. Filtroni përzierjen e ftohtë dhe acidifikoni filtratin me acid klorhidrik. Nuk formohet precipitat.
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 902 DYLL CANDELILLA

Sinonimet	
Përkufizim	Dylli Candelilla është një dyll i pastruar, i përftuar nga gjethet e bimës candelilla, Euphorbia antisyphilitica
Einecs	232-347-0
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Dylli i fortë, kafe e verdhë, i errët në të tejdukshëm
Identifikimi Graviteti specifik	 Rreth 0,98
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 68,5 °C dhe 72,5 °C
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, i tretshëm në kloroform dhe toluen
Pastërtia	
Vlera e acidit	Jo më pak se 12 dhe jo më shumë se 22
Vlera e saponifikimit	Jo më pak se 43 dhe jo më shumë se 65
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 903 DYLL CARNAUBA

Sinonimet	
Përkufizim	Dylli Carnauba është një dyll i pastruar i marrë nga sythat e gjetheve dhe gjethet e palmës së dyllit brazilian Mart, Copernicia cerifera
Einecs	232-399-4
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur kafe e çelur në të verdhë të zbehtë ose peta ose të ngurtë të fortë dhe të brishtë me një thyerje rrëshirë
Identifikimi Graviteti specifik	 Rreth 0,997
Intervali i shkrirjes	Ndërmjet 82 °C dhe 86 °C
Tretshmëria	I patretshëm në ujë, pjesërisht i tretshëm në etanol të vluar, i tretshëm në kloroform dhe eter dietil
Pastërtia	
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,25 %
Vlera e acidit	Jo më pak se 2 dhe jo më shumë se 7
Vlera e esterit	Jo më pak se 71 dhe jo më shumë se 88
Lëndë e pasaponifikueshme	Jo më pak se 50 % dhe jo më shumë se 55 %
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg
Mërkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 904 RRËSHIRË

Sinonimet	Rrëshirë e zbardhur; rrëshirë e bardhë
Përkufizim	Shellac është lac i pastruar dhe i zbardhur, sekrecion rrëshinor i insektit Laccifer (Tachardia) lacca Kerr (Fam. Coccidae)
Einecs	232-549-9
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Rrëshirë e zbardhur - rrëshirë e bardhë, amorfe, grimcuar Rrëshirë e zbardhur pa dyll - rrëshirë e verdhë e lehtë, amorfe, grimcuar
Identifikimi Tretshmëria	 I patretshëm në ujë; lehtësisht (edhe pse shumë ngadalë) i tretshëm në alkool; pak i tretshëm në aceton
Vlera e acidit	Ndërmjet 60 dhe 89

Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 6,0 % (40 °C, mbi xhel silicë, për 15 orë)
Rosin	Mungon
Dyll	Rrëshirë e zbardhur: jo më shumë se 5,5 % Rrëshirë e zbardhur pa dyll: jo më shumë se 0,2 %
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 905 DYLL MIKROKRISTALIN

Sinonimet	Dyll nafte; Dyll hidrokarbure; Dylli Fischer-Tropsch; Dylli sintetik; Parafine sintetike
Përkufizim	Përzierje të rafinuara të hidrokarbureve të ngurta, të ngopura, të marra nga nafta ose lëndët e para sintetike
Përshkrimi	Dyllë i bardhë në qelibar, pa erë
Identifikimi Tretshmëria	 I patretshëm në ujë; shumë pak i tretshëm në etanol
Indeksi thyerjes	$[n]_D^{100}$ 1,434-1,448 Alternative $[n]_D^{120}$1,426-1,440
Pastërtia	
Pesha molekulare	Mesatarisht jo më pak se 500
Viskoziteti	Jo më pak se $1,1 \times 10^{-5}$ m^2s^{-1} në 100 °C Alternative: Jo më pak se $0,8 \times 10^{-5}$ m^2s^{-1} në 120 °C, nëse është e ngurtë në 100 °C
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,1 %
Numri i karbonit në pikën e distilimit 5%.	Jo më shumë se 5% e molekulave me numër karboni më të vogël se 25
Ngjyrë	Kalon testin
Squfur	Jo më shumë se 0,4 % wt
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 3 mg/kg
Komponimet aromatike policiklike	Benzo(a)piren jo më shumë se 50 µg/kg

E 907 POLI-1-DECENE I HIDROGJENUAR

Sinonimet	Polydec-1-en i hidrogjenizuar; Poli-alfa-olefina e hidrogjenizuar
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	$C_{10n}H_{20n}$+2 where n = 3-6
Pesha molekulare	560 (mesatarja)
Analiza	Jo më pak se 98,5 % poli-1-decene të hidrogjenizuar, që ka shpërndarjen e mëposhtme të oligomerit: C_{30}: 13-37 % C_{40}: 35-70 % C_{50}: 9-25 %

	C_{60}: 1-7 %
Përshkrimi	
Identifikimi Tretshmëria	 I patretshëm në ujë; pak i tretshëm në etanol; i tretshëm në toluen
Djegia	Digjet me një flakë të ndezur dhe një erë karakteristike të ngjashme me parafinën
Viskoziteti	ndërmjet $5,7 \times 10^{-6}$ dhe $6,1 \times 10–6\ m^2s^{-1}$ në 100 °C
Pastërtia	
Komponimet me numër karboni më pak se 30	Jo më shumë se 1,5 %
Substancat lehtësisht të karbonizueshme	Pas 10 minutash vlimi në një banjë me ujë të vluar, një tub acidi sulfurik me një kampion 5 g poli-1-decene të hidrogjenizuar, nuk është më i errët se në ngjyrë kashte shumë të lehtë.
Nikel	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 914 DYLL POLIETILENI I OKSIDUAR

Sinonimet	
Përkufizim	Produktet e reaksionit polar nga oksidimi i ngadalshëm i polietilenit
Einecs	
Emri kimik	Polietilen i oksiduar
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Flakes pothuajse të bardha, Pluhur, Pluhur ose pellet
Identifikimi Densiteti	 Ndërmjet n 0,92 dhe 1,05 (20 °C)
Pika e rënies	Më e madhe se 95 °C
Pastërtia	
Vlera e acidit	Jo më shumë se 70
Viskoziteti	Jo më pak se $8,1 \cdot 10^{-5}\ m2s^{-1}$ në 120 °C
Llojet e tjera të dyllit	Nuk dallohen (nga kalorimetria skanuese diferenciale dhe/ose spektroskopia infra e kuqe)
Oksigjen	Jo më shumë se 9,5 %
Krom	Jo më shumë se 5 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 920 L-CISTEINA

Sinonimet	
Përkufizim	L-cisteinë hidroklorur ose hidroklorur monohidrat. Flokët e njeriut nuk mund të përdoren si burim për këtë substancë
Einecs	200-157-7 (anhidër)
Emri kimik	
Formula kimike	$C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O$ (ku n = 0 ose 1)

Pesha molekulare	157,62(anhidër)
Analiza	Përmban jo më pak se 98,0 % dhe jo më shumë se 101,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose kristale pa ngjyrë
Identifikimi Tretshmëria	 Tretet lehtësisht në ujë dhe në etanol
Intervali i shkrirjes	Forma anhidër shkrihet në rreth 175 °C
Rrotullim specifik	[α]D ^{20}: ndërmjet + 5,0° dhe + 8,0° ose [α]D ^{25}: ndërmjet + 4,9° dhe 7,9°
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Ndërmjet 8,0 % dhe 12.0% Jo më shumë se 2,0% (forma anhidër)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,1 %
Jon-amonium	Jo më shumë se 200 mg/kg
Arseniku	Jo më shumë se 1,5 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 5 mg/kg

E 927b CARBAMIDI

Sinonimet	Urea
Përkufizim	
Einecs	200-315-5
Emri kimik	
Formula kimike	CH_4N_2O
Pesha molekulare	60,06
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur pa ngjyrë në të bardhë, prizmatik, kristalor ose pellet të vegjël të bardhë
Identifikimi Tretshmëria	 Shumë i tretshëm në ujë I tretshëm në etanol
Precipitimi me acid nitrik	Për të kaluar testin formohet një precipitat i bardhë, kristalor
Reaksioni me ngjyra	Për të kaluar testin prodhohet një ngjyrë vjollcë e kuqe
Intervali i shkrirjes	132 °C deri në 135 °C
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1,0 % (105 °C, 1 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Lëndë e patretshme në etanol	Jo më shumë se 0,04 %
Alkaliniteti	Kalon testin
Jon-amonium	Jo më shumë se 500 mg/kg
Biuret	Jo më shumë se 0,1 %
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg

Plumbi	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 938 ARGON

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-147-0
Emri kimik	Argon
Formula kimike	Ar
Pesha atomike	40
Analiza	Jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, pa erë, jo i ndezshëm
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 %
Metan dhe hidrokarbure të tjera	Jo më shumë se 100 µl/l (e llogaritur si metan)

E 939 HELIUM

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-168-5
Emri kimik	Helium
Formula kimike	He
Pesha atomike	4
Analiza	Jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, pa erë, jo i ndezshëm
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 %
Metan dhe hidrokarbure të tjera	Jo më shumë se 100 µl/l (e llogaritur si metan)

E 941 AZOT

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-783-9
Emri kimik	Azot
Formula kimike	N_2
Pesha molekulare	28
Analiza	Jo më pak se 99 %

Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, pa erë, jo i ndezshëm
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 %
Oksid karboni	Jo më shumë se 10 µl/l
Metan dhe hidrokarbure të tjera	Jo më shumë se 100 µl/l (e llogaritur si metan)
Dioksidi i azotit dhe oksidi i azotit	Jo më shumë se 10 µl/l
Oksigjen	Jo më shumë se 1 %

E 942 OKSIDI I AZOTIT

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	233-032-0
Emri kimik	Oksidi azotit
Formula kimike	N_3O
Pesha molekulare	44
Analiza	Jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, jo i ndezshëm, erë e ëmbël
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 %
Oksid karboni	Jo më shumë se 30 µl/l
Dioksidi i azotit dhe oksidi i azotit	Jo më shumë se 10 µl/l

E 943a BUTAN

Sinonimet	n-butan
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Butan
Formula kimike	CH_3CH_2 CH_2CH_3
Pesha molekulare	58,12
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 96 %
Përshkrimi	Gaz ose lëng pa ngjyrë me erë të lehtë karakteristike
Identifikimi Presioni i avullit	 108,935 kPa në 20 °C
Pastërtia	
Metan	Jo më shumë se 0,15 % v/v

Etan	Jo më shumë se 0,5 % v/v
Propan	Jo më shumë se 1,5 % v/v
Isobutan	Jo më shumë se 3,0 % v/v
1,3-butadien	Jo më shumë se 0,1 % v/v
Lagështia	Jo më shumë se 0,005 %

E 943b IZOBUTAN

Sinonimet	2-metil propan
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	2-metil propan
Formula kimike	$(CH_3)_2$ CH CH_3
Pesha molekulare	58,12
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 94 %
Përshkrimi	Gaz ose lëng pa ngjyrë me erë të lehtë karakteristike
Identifikimi Presioni i avullit	 205,465 kPa në 20 °C
Pastërtia	
Metan	Jo më shumë se 0,15 % v/v
Etan	Jo më shumë se 0,5 % v/v
Propan	Jo më shumë se 2,0 % v/v
n-Butan	Jo më shumë se 4,0 % v/v
1,3-butadien	Jo më shumë se 0,1 % v/v
Lagështia	Jo më shumë se 0,005 %

E 944 PROPAN

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Propan
Formula kimike	$CH_3CH_2CH_3$
Pesha molekulare	44.09
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 95 %
Përshkrimi	Gaz ose lëng pa ngjyrë me erë të lehtë karakteristike
Identifikimi Presioni i avullit	 732,910 kPa në 20 °C
Pastërtia	
Metan	Jo më shumë se 0,15 % v/v

Etan	Jo më shumë se 1,5 % v/v
Isobutan	Jo më shumë se 2,0 % v/v
n-Butan	Jo më shumë se 1,0 % v/v
1,3-butadien	Jo më shumë se 0,1 % v/v
Lagështia	Jo më shumë se 0,005 %

E 948 OKSIGJEN

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	231-956-9
Emri kimik	Oksigjeni
Formula kimike	O_2
Pesha molekulare	32
Analiza	Jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, pa erë, jo të ndezshëm
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,05 %
Metan dhe hidrokarbure të tjera	Jo më shumë se 100 µl/l (llogaritur si metan)

E 949 HIDROGJEN

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	215-605-7
Emri kimik	Hidrogjeni
Formula kimike	H_2
Pesha molekulare	2
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 %
Përshkrimi	Gaz pa ngjyrë, pa erë, shumë i ndezshëm
Identifikimi	
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0,005 % v/v
Oksigjen	Jo më shumë se 0,001 % v/v
Azoti	Jo më shumë se 0,07 % v/v

E 950 ACESULFAM K

Sinonimet	Acesulfam kaliumi; Kripa e kaliumit e 3,4-dihidro-6-metil-1,2,3-oksatiazin-4-one-2,2-dioksidit
Përkufizim	
Einecs	259-715-3
Emri kimik	Kripe kaliumi e 6-metil-1,2,3-oksatiazin-4(3H)-one-2,2-dioksid
Formula kimike	$C_4H_4KNO_4S$
Pesha molekulare	201,24
Analiza	Përmban jo më pak se 99 % e $C_4H_4KNO_4S$ në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur kristalor pa erë, i bardhë. Afërsisht 200 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Shumë i tretshëm në ujë, shumë pak i tretshëm në etanol
Thithja ultravjolet	Maksimumi 227 ± 2 nm për një tretësirë prej 10 mg në 1 000 ml ujë
Test për kalium	Kalon testin (testoni mbetjen e përftuar duke ndezur 2 g të mostrës)
Testi precipitimit	Shtoni disa pika të tretësirës 10% të nitritit të kobalt të natriumit në një tretësirë prej 0,2 g të mostrës në 2 ml acid acetik dhe 2 ml ujë. Do të formohet një precipitat i verdhë
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1 % (105 °C, 2 orë)
Papastërtitë organike	Kalon testin për 20 mg/kg përbërës aktiv UV
Fluori	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 951 ASPARTAMI

Sinonimet	Metil ester aspartil fenilalanine
Përkufizim	
Einecs	245-261-3
Emri kimik	N-L-α-Aspartil-L-fenilalanine-1-metil ester, 3-amino-N-(α-karbometoksi-fenetil)-acid suksinamik-N-metil ester
Formula kimike	$C_{14}H_{18}N_2O_5$
Pesha molekulare	294,31
Analiza	Jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % e $C_{14}H_{18}N_2O_5$ në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pa erë, kristalor me shije të ëmbël. Afërsisht 200 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Pak i tretshëm në ujë dhe në etanol
pH	Ndërmjet 4,5 dhe 6,0 (1 në 125 tretësirë)
Rrotullimi specifik	[α]D 20: + 14,5° deri + 16,5° Përcaktoni në një tretësirë të acidit formik 4 në 100/15 N brenda 30 minutave pas përgatitjes së tretësirës së mostrës
Pastërtia	

Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 4,5 % (105 °C, 4 orë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 % (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Përçueshmëria	Përçueshmëria e tretësires 1% në acid klorhidrik 2N, i përcaktuar në një qelizë 1 cm në 430 nm me një spektrofotometër të përshtatshëm, duke përdorur acid klorhidrik 2N si referencë, është jo më pak se 0,95, ekuivalente me një absorbim jo më shumë. se rreth 0,022
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi 5-benzil-3,6-diokso-2 piperazineacetik	Jo më shumë se 1,5 % (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 952 ACIDI CIKLAMIK DHE KRIPËRAT E TIJ TË Na DHE Ca

(i) ACID CIKLAMIK

Sinonimet	Acid cikloheksilsulfamik; Ciklamat
Përkufizim	
Einecs	202-898-1
Emri kimik	acid cikloheksansulfamik; acidi cikloheksilaminosulfonik
Formula kimike	$C_6H_{13}NO_3S$
Pesha molekulare	179,24
Analiza	Acidi cikloheksilsulfamik përmban jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se ekuivalenti i 102 % të $C_6H_{13}NO_3S$, e llogaritur në bazë anhidër
Përshkrimi	Praktikisht pa ngjyrë, Pluhur kristalor i bardhë. Përafërsisht 40 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë dhe në etanol
Testi precipitimit	Acidifikoni një tretësirë 2% me acid klorhidrik, shtoni 1 ml një tretësirë afërsisht molare të klorurit të bariumit në ujë dhe filtroni nëse formohet ndonjë mjegull ose precipitat. Në tretësirën e pastër shtoni 1 ml tretësirë 10% nitrit natriumi. Formohet një precipitat i bardhë.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1 % (105 °C, 1 orë)
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur si selen në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Cikloheksilamina	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Dicikloheksilamina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Anilina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

(ii) CIKLAMAT NATRIUMI

Sinonimet	Ciklamat; Kripë natriumi e acidit ciklamik
Përkufizim	
Einecs	205-348-9
Emri kimik	Cikloheksansulfamat natriumi, ciklohekzilsulfamat natriumi
Formula kimike	$C_6H_{12}NNaO_3S$ dhe forma dihidrat $C_6H_{12}NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	201,22 llogaritur në formën anhidër 237,22 llogaritur në formën e hidratuar
Analiza	Jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % në bazë të tharë Forma dihidrate: jo më pak se 84 % në bazë të tharë
Përshkrimi	Kristale të bardha, pa erë ose Pluhur kristalor. Përafërsisht 30 herë më e ëmbël si saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1% (105 °C, 1 orë) Jo më shumë se 15,2 % (105 °C, 2 orë) për formën dehidrate
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur si selen në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Cikloheksilamina	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Dicikloheksilamina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Anilina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

(iii) CIKLAMAT KALCIUMI

Sinonimet	Ciklamat; Kripë natriumi e acidit ciklamik
Përkufizim	
Einecs	205-349-4
Emri kimik	Cikloheksansulfamat calciumi, ciklohekzilsulfamat calciumi
Formula kimike	$C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2 \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	432,57
Analiza	Jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 101 % në bazë të tharë
Përshkrimi	Kristale të bardha, pa ngjyrë ose Pluhur kristalor. Përafërsisht 30 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol.
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 1% (105 °C, 1 orë) Jo më shumë se 8,5 % (140 °C, 4 orë) për formën dihidrate
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur si selen në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Cikloheksilamina	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Dicikloheksilamina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Anilina	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 953 IZOMALTI

Sinonimet	Izomaltuloza e hidrogjenizuar.
Përkufizim	Prodhuar nga konvertimi enzimatik i saharozës me qeliza jo të qëndrueshme të Protaminobacter rubrum e ndjekur nga hidrogjenizimi katalitik
Einecs	
Emri kimik	Izomalti është një përzierje e mono- dhe disakarideve të hidrogjenizuara, përbërësit kryesorë të të cilëve janë disakaridet: 6-O-α-D-Glukopiranozil-D-sorbitol (1,6-GPS) dhe Dihidrat 1-O-α-D-Glukopiranozil-D-manitol (1,1-GPM)
Formula kimike	6-O-α-D-Glucopyranosyl-D-sorbitol: $C_{12}H_{24}O_{11}$ 1-O-α-D-Glucopyranosyl-D-mannitol dihydrate: C12H24O11.2H2O
Pesha molekulare	6-O-α-D-Glucopyranosyl-D-sorbitol: 344,3 1-O-α-D-Glucopyranosyl-D-mannitol dihydrate: 380,3
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % e mono- dhe disakarideve të hidrogjenizuara dhe jo më pak se 86 % e përzierjes së 6-O-α-D-Glukopiranozil-D-Sorbitol dhe 1-O-α-D-Glukopiranozil-D-manitol dihidrate të përcaktuara mbi bazën anhidër.
Përshkrimi	Masa kristalore pa erë, e bardhë, pak higroskopike, ose tretësirë ujore me një përqendrim minimal prej 60 %
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë, shumë pak i tretshëm në etanol.
Testi HPLC	Krahasimi me një standard reference të Izomaltit tregon se 2 piqet kryesore në kromatogramin e tretësirës së provës janë të ngjashme në kohën e mbajtjes me 2 majat kryesore në kromatogramin e marrë me tretësirën e referencës.
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 7% për produktin e ngurtë (Metoda Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
D-manitol	Jo më shumë se 3 %
D-Sorbitol	Jo më shumë se 6 %
Reduktimi i sheqernave	Jo më shumë se 0,3 % (e shprehur si glukozë në bazë të peshës së thatë)
Nikeli	Jo më shumë se 2 mg/kg (e shprehur si glukoze në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 954 SAKARINË DHE KRIPËRAT E SAJ TË Na, K DHE Ca

(i) SAKARINË

Sinonimet	
Përkufizim	

Einecs	201-321-0
Emri kimik	3-Oxo-2,3dihydrobenzo(d)isothiazol-1,1-dioxide
Formula kimike	$C_7H_5NO_3S$
Pesha molekulare	183,18
Analiza	Jo më pak se 99 % dhe jo më shumë se 101 % të $C_7H_5NO_3S$ në bazë anhidër
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose me erë të lehtë aromatike. Përafërsisht midis 300 dhe 500 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Pak i tretshëm në ujë, i tretshëm në tretësira bazike, pak i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 1 % (105 °C, 2 orë)
Intervali i shkrirjes	226 deri në 230 °C
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 % (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi benzoik dhe salicilik	Në 10 ml të një solucioni 1 në 20, të acidifikuar më parë me pesë pika acid acetik, shtoni tre pika të një solucioni afërsisht molar të klorurit të hekurit në ujë. Nuk shfaqet asnjë precipitat ose ngjyrë vjollce
o-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
p-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi benzoik p-sulfonamide	Jo më shumë se 25 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Në mungesë
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

(ii) SAKARINË NATRIUMI

Sinonimet	Sakarina; Kripë natriumi e sakarinës
Përkufizim	
Einecs	204-886-1
Emri kimik	Sodium o-benzosulfimide; kripë natriumi 2,3-dihidro-3-oksobenzi-sosulfonazole; oksobenzisosulfonazole; 1,2-benzi-sothiazolin-3-one-1, 1- kripë natriumi dioksid dihidrat
Formula kimike	$C_7H_4NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Pesha molekulare	241,19
Analiza	Jo më pak se 99 % dhe jo më shumë se 101 % $C_7H_4NNaO_3S$ në bazë anhidër.
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose me erë të lehtë. Përafërsisht midis 300 dhe 500 herë më e ëmbël se saharoza në tretësirat e holluara
Identifikimi Tretshmëria	 Tretet lehtësisht në ujë, pak i tretshëm në etanol
Pastërtia	

Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15 % (120 °C, 4 orë)
Acidi benzoik dhe salicilik	Në 10 ml të një solucioni 1 në 20, të acidifikuar më parë me pesë pika acid acetik, shtoni tre pika të një solucioni afërsisht molar të klorurit të hekurit në ujë. Nuk shfaqet asnjë precipitat ose ngjyrë vjollce
o-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi benzoik p-sulfonamide	Jo më shumë se 25 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
p-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Në mungesë
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

(iii) SAKARINË KALCIUMI

Sinonimet	Sakarina; Kripë kalciumi e sakarinës
Përkufizim	
Einecs	229-349-9
Emri kimik	O-benzosulfimidi i kalciumit; kripë kalciumi e 2,3-dihidro-3-oksoben-zisosulfonazol; 1,2-benzizotiazolin-3-one-1,1-hidrat dhe kripërat e dioksidit të kalciumit (2:7)
Formula kimike	$C_{14}H_8CaN_2O_6S_2 \cdot 3½H_2O$
Pesha molekulare	467,48
Analiza	Jo më pak se 95 % $C_{14}H_8CaN_2O_6S_2$ në bazë anhidër.
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose me erë të lehtë. Përafërsisht midis 300 dhe 500 herë më e ëmbël se saharoza në tretësirat e holluara
Identifikimi Tretshmëria	 Tretet lehtësisht në ujë, i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 13,5 % (120 °C, 4 orë)
Acidi benzoik dhe salicilik	Në 10 ml të një solucioni 1 në 20, të acidifikuar më parë me pesë pika acid acetik, shtoni tre pika të një solucioni afërsisht molar të klorurit të hekurit në ujë. Nuk shfaqet asnjë precipitat ose ngjyrë vjollce
o-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
p-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi benzoik p-sulfonamide	Jo më shumë se 25 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Në mungesë
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

(iv) (iii) SAKARINË KALIUMI

Sinonimet	Sakarina; Kripë kaliumi e sakarinës
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	O-benzosulfimidi i kaliumit; kripë kaliumi e 2,3-dihidro-3-oksobenzisosulfonazol; kripë kaliumi e 1,2-benzizotiazolin-3- një-1,1-dioksid monohidrat
Formula kimike	$C_7H_4KNO_3S \cdot H_2O$
Pesha molekulare	239,77
Analiza	Jo më pak se 99 % dhe jo më shumë se 101% e $C_7H_4KNO_3S$ në bazë anhidër.
Përshkrimi	Kristale të bardha ose Pluhur kristalor i bardhë, pa erë ose me erë të lehtë, me shije intensive të ëmbël, madje edhe në tretësira shumë të holluara. Përafërsisht midis 300 dhe 500 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Lehtësisht i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 8 % (120 °C, 4 orë)
Acidi benzoik dhe salicilik	Në 10 ml të një solucioni 1 në 20, të acidifikuar më parë me pesë pika acid acetik, shtoni tre pika të një solucioni afërsisht molar të klorurit të hekurit në ujë. Nuk shfaqet asnjë precipitat ose ngjyrë vjollce
o-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
p-Toluensulfonamide	Jo më shumë se 10 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Acidi benzoik p-sulfonamide	Jo më shumë se 25 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Substanca lehtësisht të karbonizueshme	Në mungesë
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Seleni	Jo më shumë se 30 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 955 SUCRALOSE

Sinonimet	4,1',6'-Trichlorogalactosucrose
Përkufizim	
Einecs	259-952-2
Emri kimik	1,6-Dichloro-1,6-dideoxy-β-D-fructofuranosyl-4-chloro-4-deoxy-α-D-galactopyranoside
Formula kimike	$C_{12}H_{19}Cl_3O_8$
Pesha molekulare	397,64
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % dhe jo më shumë se 102 % C12H19Cl3O8 e llogaritur në bazë anhidër.
Përshkrimi	Pluhur kristalor i bardhë, praktikisht pa erë.
Identifikimi Tretshmëria	 Tretet lehtësisht në ujë, metanol dhe etanol Pak i tretshëm në acetat etilik

Spektri i përthithjes infra të kuqe	Spektri infra i kuq i një tretësire koloidale të bromurit të kaliumit të kampionit shfaq të njëjtën përthithje në të njëjtat gjatësi valësh si në spektrin e referencës të marrë duke përdorur një standard reference te sukraloza
Kromatografia me shtresë të hollë	Pika kryesore në tretësirën e provës ka të njëjtën vlerë Rf si ajo e pikës kryesore të tretësirës standarde A të referuar në testin për disaharide të tjera të kloruruara. Kjo tretësirë standarde përftohet duke tretur 1,0 g të standardit referues të sukralozës në 10 ml metanol.
Rrotullim specifik	[α]D 20 + 84,0° deri + 87,5° e llogaritur në bazë anhidër (tretësirë 10 % w/v)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 2.0 % (metoda Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,7 %
Disakaride të tjera të kloruruara	Jo më shumë se 0,5 %
Monosakaridet e kloruruara	Jo më shumë se 0,1 %
Oksidi i trifenilfosfinës	Jo më shumë se 150 mg/kg
Metanol	Jo më shumë se 0,1 %
Plumbi	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 957 THAUMATIN

Sinonimet	
Përkufizim	
Einecs	258-822-2
Emri kimik	Thaumatin përftohet nga ekstraktimi ujor (pH 2,5 deri në 4) i cipave të frutave të varieteteve të Thaumatococcus daniellii (Benth) dhe përbëhet kryesisht nga proteinat thaumatin I dhe thaumatin II së bashku me sasi të vogla të përbërësve bimorë që rrjedhin nga materiali burimor
Formula kimike	Polipeptid prej 207 aminoacidesh
Pesha molekulare	Thaumatin I 22209 Thaumatin II 22293
Analiza	Jo më pak se 15,1 % azot mbi bazën e tharë ekuivalente me jo më pak se 93 % proteina (N × 6,2)
Përshkrimi	Pluhur pa erë, ngjyrë kremi. Përafërsisht 2000 deri në 3000 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Shumë i tretshëm në ujë, i patretshëm në aceton
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 9 % (105 °C deri në peshë konstante)
Karbohidratet	Jo më shumë se 3 % (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 2 % (i shprehur në bazë të peshës së thatë
Alumini	Jo më shumë se 100 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arseniku	Jo më shumë se 3 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumbi	Jo më shumë se 3 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)

Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i mikrobeve aerobike	Jo më shumë se 1 000 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 1 g

E 959 NEOHESPERIDINE DIHYDROCHALCONE

Sinonimet	Neohesperidin dihydrochalcone; NHDC; Hesperetin dihydrochalcone-4′-β-neohesperidoside; Neohesperidin DC
Përkufizim	Përftohet nga hidrogjenizimi katalitik i neohesperidinës
Einecs	243-978-6
Emri kimik	2-O-α-L-rhamnopyranosyl-4′-β-D-glucopyranosyl hesperetin dihydrochalcone.
Formula kimike	$C_{28}H_{36}O_{15}$
Pesha molekulare	612,6
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 96 % në bazë të tharë
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pa erë, kristalor. Përafërsisht ndërmjet 1 000 dhe 1 800 herë më e ëmbël se saharoza
Identifikimi Tretshmëria	 Tretet lehtësisht në ujë të nxehtë, shumë pak i tretshëm në ujë të ftohtë, praktikisht i patretshëm në eter dhe benzinë
Përthithja maksimale e ultravjollcës	282 deri në 283 nm për një tretësirë prej 2 mg në 100 ml metanol
Testi Neu	Treteni rreth 10 mg neohesperidine DC në 1 ml metanol, shtoni 1 ml tretësirë metanolike 1 % 2-aminoetil difenil borat. Prodhohet një ngjyrë e verdhë e ndritshme
Pastërtia	
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 % (shprehur në bazë të peshës së thatë)
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 11 % (105 °C, 3h)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg i shprehur në bazë të peshës së thatë
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 960a STEVIOL GLYCOSIDES NGA STEVIA

Sinonimet	
Përkufizim	Procesi i prodhimit përfshin dy faza kryesore: faza e parë që përfshin ekstraktimin ujor të gjetheve të Stevia rebaudiana Bima e Bertoni dhe pastrimi paraprak i ekstraktit duke përdorur kromatografinë e shkëmbimit të joneve për të përftuar një ekstrakt primar të glikozidi stevioli, dhe faza e dytë që përfshin rikristalizimin e glikozideve steviol me anë të metanolit ose solucioneve ujore të etanolit duke përftuar një produkt përfundimtar që përmban jo më pak se 95% të indentifikimit të mëposhtëm 11 që ka të bëjë me glokizidet e steviolit në çfarë do lloj kombinimi dhe raporti. Aditivi mund të përmbajë mbetje të rrëshirave të këmbimit të joneve të përdorura në procesin e prodhimit. Disa glikozide stevioli të tjera që mund të krijohen si rezultat i procesit të prodhimit, por që nuk

	ndodhen në gjendje natyrale në bimën e Stevia rebaudiana janë identifikuar në sasi të vogla (0,10 deri në 0,37 % w/w).
Emri kimik	Steviolbioside: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl) oxy]kaur-16-en-18-oic acid Rubusoside: 13-β-D-glucopyranosyloxykaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Dulcoside A: 13-[(2-O-α–L-rhamnopyranosyl-β–D-glucopyranosyl) oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Stevioside: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl) oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside A: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside B: 13-[(2-O-β–D-glucopyranosyl-3-O-β–D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid Rebaudioside C: 13-[(2-O-α–L-rhamnopyranosyl-3-O-β–D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside D: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside E: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside F: 13[(2-O-β-D-xylofurananosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside M: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester
Formula molekulare	Emër i zakonshëm — Formula — Faktori i konvertimit Steviol — $C_{20}H_{30}O_3$ — 1,00 Steviolbioside — $C_{32}H_{50}O_{13}$ — 0,50 Rubusoside — $C_{32}H_{50}O_{13}$ — 0,50 Dulcoside A — $C_{38}H_{60}O_{17}$ — 0,40 Stevioside — $C_{38}H_{60}O_{18}$ — 0,40 Rebaudioside A — $C_{44}H_{70}O_{23}$ — 0,33 Rebaudioside B — $C_{38}H_{60}O_{18}$ — 0,40

	Rebaudioside C	$C_{44}H_{70}O_{22}$	0,34
	Rebaudioside D	$C_{50}H_{80}O_{28}$	0,29
	Rebaudioside E	$C_{44}H_{70}O_{23}$	0,33
	Rebaudioside F	$C_{43}H_{68}O_{22}$	0,34
	Rebaudioside M	$C_{56}H_{90}O_{33}$	0,25
Pesha molekulare dhe nr. CAS	Emër i zakonshëm	Nr. CAS	Pesha molekulare (g/mol)
	Steviol		318,46
	Steviolbioside	41093-60-1	642,73
	Rubusoside	64849-39-4	642,73
	Dulcoside A	64432-06-0	788,87
	Stevioside	57817-89-7	804,88
	Rebaudioside A	58543-16-1	967,01
	Rebaudioside B	58543-17-2	804,88
	Rebaudioside C	63550-99-2	951,02
	Rebaudioside D	63279-13-0 1	129,15
	Rebaudioside E	63279-14-1	967,01
	Rebaudioside F	438045-89-7	936,99
	Rebaudioside M	1220616-44-3	1 291,30
Analiza	Jo më pak se 95% steviolbiozid, rubusozid, dulkozid A, steviozid, rebaudiozid A, B, C, D, E, F dhe M mbi bazën e tharë, në çdo kombinim dhe raport.		
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të lehtë, afërsisht midis 200 dhe 350 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).		
Identifikimi Tretshmëria	 Lehtësisht i tretshëm deri pak i tretshëm në ujë		
pH	Ndërmjet 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)		
Pastërtia			
Hiri i përgjithshëm	Jo më shumë se 1 %		
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2h)		
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 200 mg/kg metanol Jo më shumë se 5 000 mg/kg etanol		
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg		
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg		

E 960c(i) REBAUDIOSID M I PRODHUR NËPËRMJET MODIFIKIMIT TË ENZIMËS TË GLIKOZIDES STEVIOL NGA STEVIA

Sinonimet	
Përkufizim	Rebaudioside M është një glikozid stevioli i përbërë kryesisht nga rebaudiosid M me sasi të vogla të glikozideve të tjera steviol si rebaudiosid A, rebaudioside B, rebaudioside D, rebau dioside I dhe stevioside. Rebaudiosidi M përftohet nëpërmjet biokonvertimit enzimatik të pastrimit të ekstrakteve të gjetheve të glikozidit të steviolit (95% glikozide steviol) të bimës Stevia rebaudiana Bertoni duke përdorur enzimat UDP-glukozil transferazë dhe saharozë sinteza të prodhuara nga majat e modifikuara gjenetikisht të njohura si K. phaffichiaformer (Pitoriachi) UGT-a dhe K. phaffi UGT-b që lehtësojnë transferimin e glukozës nga saharoza dhe UDP-glukoza në glikozidet steviol nëpërmjet lidhjeve glikozidike. Pas heqjes së enzimave me anë të seperimit trup i ngurtë –lëng dhe trajtimit termik, pastrimi përfshin përqendrimin e rebaudiosidit M me adsorbimin me rrëshirë, i ndjekur nga rikristalizimi i rebaudiosidit M që rezulton në një produkt përfundimtar që përmban jo më pak se 95 % të rebaudiosidit M. Qelizat e qëndrueshme të majave K. phaffii UGT-a dhe K. phaffii UGT-b dhe ADN-ja e tyre nuk do të zbulohen në aditivin ushqimor.
Emri kimik	Rebaudiozid M: 13-[(2-O-β-D-glukopiranozil -3-O-β-D-gluko piranozil-β-D-glukopiranozil) oksi]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O- β-D glukopiranozil-3-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil ester
Formula molekulare	Emër i zakonshëm: Rebaudioside M Formula: $C_{56}H_{90}O_{33}$ Faktori i konvertimit: 0,25
Pesha molekulare dhe nr. CAS	Emër i zakonshëm: Rebaudioside M Nr. CAS: 1220616-44-3 Pesha molekulare (g/mol): 1,291.29
Analiza	Jo më pak se 95% rebaudiosid M në bazë të thatë.
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të lehtë, afërsisht midis 200 dhe 350 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).
Identifikimi Tretshmëria	 Lehtësisht i tretshëm deri pak i tretshëm në ujë
pH	Ndërmjet 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)
Pastërtia	
Hiri i përgjithshëm	Jo më shumë se 1 %
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2h)
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 5 000 mg/kg etanol
Arsenik	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,2 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 0,015 mg/kg

Mërkuri	Jo më shumë se 0,07 mg/kg
Proteina e mbetur	Jo më shumë se 5 mg/kg
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 74 μm [duke përdorur një sitë rrjetë #200 me një kufi të madhësisë së grimcave prej 74 μm]

E 960c(ii) REBAUDIOSID M I PRODHUR NËPËRMJET SHNDËRRIMIT ENZIMATIK TË EKSTRAKTEVE TË GJETHEVE TË REBAUDIOSIDIT STEVIA

Sinonimet			
Përkufizim	Rebaudiosidi M i prodhuar nga shndërimi enzimatik i ekstrakteve rebaudiosidit A shumë të pastra të gjetheve të stevia është një glikosid steviol i përbërë kryesisht nga rebaudiozidi M me sasi të vogla të glikozideve steviol të tjera si rebaudiosid A dhe rebaudiosid D. Ekstraktet e rebaudiosidit A (95 % glikozide steviol) të marra nga bima Stevia rebaudiana Bertoni duke përdorur enzimat UDP-glukoziltransferazë dhe saharozë sintaza të prodhuara nga shtamet e modifikuara gjenetikisht të E. coli (pPM294, pFAF170 dhe pSK401) që lehtësojnë transferimin e glukozës nga sukroza dhe UDP-glukozë në glikozide steviol përmes lidhjeve glikozidike. Pas heqjes së enzimave me ndarjen precipitate-supernatant dhe trajtimin me nxehtësi, pastrimi përfshin përqendrimin e rebaudiosidit M nga adsorbimi i rrëshirës, i ndjekur nga rikristalizimi i glikozideve steviol që rezulton në një produkt përfundimtar që përmban jo më pak se 95 % të rebaudiosidit M. Qeliza të qëndrueshme të E. coli (pPM294, pFAF170 dhe pSK401) dhe ADN-ja e tyre nuk do të zbulohet në aditivin ushqimor.		
Emri kimik	Rebaudioside M: 13-[(2-O-β-D-glukopiranozil-3-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil)oksi]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D -glukopiranozil-3-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil ester		
Formula Molekulare	Emri i zakonshëm	Formula	Faktori i konvertimit
	Rebaudioside M	C56H90O33	0,25
Pesha molekulare dhe nr. CAS	Emri i zakonshëm	Numri CAS	Pesha molekulare (g/mol)
	Rebaudioside M	1220616-44-3	1 291,29
Analiza	Jo më shumë se 95 % rebaudioside M mbi bazën e tharë.		
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të lehtë, afërsisht midis 150 dhe 350 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).		
Identifikimi			
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm deri pak i tretshëm në ujë		
pH	Midis 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)		
Pastërtia			
Hiri Total	Jo më shumë se 1 %		
Humbja gjatë tharrjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2h)		
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 5 000 mg/kg ethanol		
Arsenic	Jo më shumë se 0,015 mg/kg		

Lead	Jo më shumë se 0,2 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Mercury	Jo më shumë se 0,07 mg/kg
Proteina e mbetur	Jo më shumë se 5 mg/kg
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 74 µm [duke përdorur një sitë rrjetë #200 me një kufi të madhësisë së grimcave prej 74 µm]

E 960c(iii) REBAUDIOSKIDI D PRODHUAR NGA SHNDËRRIMI ENZIMATIK I EKSTRAKTEVE SHUMË TË PASTRA REBAUDIOSKID A TË GJETHEVE TË STEVIA

Sinonimet			
Përkufizim	Rebaudiosidi D i prodhuar nëpërmjet konvertimit enzimatik të ekstrakteve të gjetheve të stevias të rebaudiosidit A shumë të purifikuar është një glikozid steviol i përbërë kryesisht nga rebaudiosid D me sasi të vogla të glikozideve të tjera steviol si rebaudiosid A dhe rebaudiosid M. Rebaudiosidi D prodhohet nëpërmjet konvertimit enzimatik të ekstrakteve të steviolit të glikozidit rebaudiosid A të purifikuar shumë (95% glikozide steviol) të marra nga bima Stevia rebaudiana Bertoni duke përdorur enzimat UDP-glukozil transferazë dhe saharozë sintaza të prodhuara nga shtamet e modifikuara gjenetikisht të EF210. dhe pSK401) që lehtësojnë transferimin e glukozës nga saharoza dhe UDP-glukoza tek glikozidet steviol nëpërmjet lidhjeve glikozidike. Pas heqjes së enzimave me ndarje të lëngut të ngurtë precipitat-supernatant dhe me trajtim termik, pastrimi përfshin përqendrimin e rebaudiosidit D me adsorbimin e rrëshirës, i ndjekur nga rikristalizimi i glikozideve steviol që rezulton në një produkt përfundimtar që përmban jo më pak se 95% të rebaudiosidit D dhe rebaudiosidit A. Qelizat e qëndrueshme të E. coli (pPM294, pFAF170 dhe pSK401) dhe ADN-ja e tyre nuk do të zbulohen në aditivin ushqimor		
Emri kimik	Rebaudioside D:13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D- glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester. Rebaudioside A: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester		
Formula molekulare	Emri i zakonshëm	Formula	Faktori i konvertimit
	Rebaudioside D	C50H80O28	0,29
	Rebaudioside A	C44H70O23	0,33
Pesha molekulare dhe nr. CAS	Emri i zakonshëm	Numri CAS	Pesha molekulare (g/mol)
	Rebaudioside D	63279-13-0	1 291,15
	Rebaudioside A	58543-16-1	967,01
Analiza	Jo më pak se 95% rebaudioside D dhe A mbi bazën e tharë.		
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të lehtë, afërsisht midis 150 dhe 350 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).		

Identifikimi

Tretshmëria	Lirisht i tretshëm deri pak i tretshëm në ujë
pH	Midis 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)
Pastërtia	
Hiri Total	Jo më shumë se 1 %
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2h)
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 5 000 mg/kg ethanol
Arsenic	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Lead	Jo më shumë se 0,2 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Mercury	Jo më shumë se 0,07 mg/kg
Mbetje proteine	Jo më shumë se 5 mg/kg
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 74 µm [duke përdorur një sitë rrjetë #200 me një kufi të madhësisë së grimcave prej 74 µm]

E 960c(iv) REBAUDIOSIDI PRODHOHET NËPËRMJET SHNDËRRIMIT ENZIMATIK TË EKSTRAKTEVE STEVIOSIDE TË GJETHEVE TË STEVIA

Sinonimet			
Përkufizim	Rebaudioksidi AM prodhuar nga shndërrimi enzimatik i ekstrakteve shumë të pastra stevioside të gjetheve të stevia është një glikozid steviol i përbërë kryesisht nga rebaudioside AM me sasi të vogla të glikozideve të tjera steviol si steviozid dhe rebaudiosid E. Rebaudioside AM prodhohet nëpërmjet konvertimit enzimatik të ekstrakteve të steviozidit steviol glikozid shumë të purifikuar (95% glikozide steviol) të marra nga bima Stevia rebaudiana Bertoni duke përdorur enzimat UDP-glukoziltransferazë dhe saharozë sintaza të prodhuara nga shtamet e modifikuara gjenetikisht të p40F20, pFA21, p401, p401, p401, p4091, co.) që lehtësojnë transferimin e glukozës nga saharoza dhe UDP-glukoza në glikozidet steviol përmes lidhjeve glikozidike. Pas heqjes së enzimave me ndarje të lëngut të ngurtë precipitat-supernatant dhe trajtimit termik, pastrimi përfshin përqendrimin e diozidit rebau AM me adsorbimin e rrëshirës, i ndjekur nga rikristalizimi i glikozideve steviol që rezulton në një produkt përfundimtar që përmban jo më pak se 95% të rebaudiosid AM. Qelizat e qëndrueshme të E. coli (pPM294, pFAF170 dhe pSK401) dhe ADN-ja e tyre nuk duhet të jenë zbuluar në aditivin ushqimor.		
Emri kimik	Rebaudioside AM: 13-[(2-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil)oksi]kaur-16-en- 18-oic acid, 2-O-β-D-glukopiranozil-3-O-β-D -glukopiranozil-β-D-glukopiranozil ester.		
Formula Molekulare	Emër i zakonshëm	Formula	Faktori i konvertimit
	Rebaudioside AM	C50 H80 O28	0,29
Pesha Molekulare dhe	Emër i zakonshëm	Nr. CAS	Pesha molekulare (g/mol)

nr. CAS	Rebaudioside AM	2222580-26-7	1 291,15
Analiza	Not less than 95 % rebaudioside AM on the dried basis.		

Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të lehtë, afërsisht midis 150 dhe 350 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).
Identifikimi	
Tretshmëria	Lirisht i tretshëm deri pak i tretshëm në ujë
pH	Ndërmjet 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)
Purity	
Hiri total	Jo më shumë se 1 %
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2h)
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 5 000 mg/kg ethanol
Arsenic	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 0,2 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,015 mg/kg
Mercury	Jo më shumë se 0,07 mg/kg
Proteine e Mbetur	Jo më shumë se 5 mg/kg
Madhësia e grimcave	Jo më pak se 74 µm [duke përdorur një sitë rrjetë #200 me një kufi të madhësisë së grimcave prej 74 µm]'

E 960d GLIKOZIDE STEVIOLI TË GLUKOZILUARA

Sinonimet	
Përkufizim	Përzierje të glikozideve të mëdhaja të steviolit që rrjedhin nga glukozilimi i glikozideve të steviolit të nxjerrë nga gjethet e bimës Stevia rebaudiana Bertoni. Përzierja përbëhet nga glikozide stevioli të glukoziluar dhe glikozide steviole të mbetura nga gjethet Stevia. Glikozidet e steviolit të glukoziluar prodhohen duke trajtuar glikozide stevioli, të nxjerra nga gjethet e Stevia dhe niseshtenë e përshtatshme për konsum njerëzor me glukanotransferazë ciklomaltodekstrin (EC 2.4.1.19) që rrjedh nga një lloj jo OMGJ i Anoxybacillus caldiproteolytic. Enzima transferon njësitë e glukozës nga niseshteja në glikozidet steviol. Materiali që merret, nxehet dhe trajtohet me karbon aktiv për të hequr enzimën, më pas kalohet përmes rrëshirës së përthithjes/desorbimit për të hequr niseshtenë e hidrolizuar të mbetur (dekstrinë), e ndjekur nga pastrimi dhe përgatitja e produktit përfundimtar duke përdorur procese që mund të përfshijnë çngjyrosje, përqendrim dhe spërkatje. tharje.

Emri kimik	Steviolbioside: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid Rubusoside: 13-β-D-glucopyranosyloxykaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Dulcoside A: 13-[(2-O-α–L-rhamnopyranosyl-β–D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D- glucopyranosyl ester Stevioside: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, β-D- glucopyranosyl ester Rebaudioside A: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur- 16-en-18-oic acid, β-D- glucopyranosyl ester Rebaudioside B: 13-[(2-O-β–D-glucopyranosyl-3-O-β–D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy] kaur-16-en-18-oic acid Rebaudioside C: 13-[(2-O-α–L-rhamnopyranosyl-3-O-β–D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy] kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside D: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur- 16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside E: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β- D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside F: 13-[(2-O-β-D-xylofurananosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy] kaur-16-en-18-oic acid, β-D-glucopyranosyl ester Rebaudioside M: 13-[(2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy] kaur-16-en-18-oic acid, 2-O-β-D-glucopyranosyl-3-O-β-D-glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl ester Dhe derivatet e tyre të glukoziluara (1-20 njësi glukoze të shtuara)

Formula Molekulare	**Emër i zakonshëm**	**Formula**	**Faktori i konvertimit**
	n-Glucosylated Steviolbioside	$C_{(32+n*6)}H_{(50+n*10)}O_{(13+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rubusoside	$C_{(32+n*6)}H_{(50+n*10)}O_{(13+n*5)}$	
	n-Glucosylated Dulcoside A	$C_{(38+n*6)}H_{(60+n*10)}O_{(17+n*5)}$	
	n-Glucosylated Stevioside	$C_{(38+n*6)}H_{(60+n*10)}O_{(18+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside A	$C_{(44+n*6)}H_{(70+n*10)}O_{(23+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside B	$C_{(38+n*6)}H_{(60+n*10)}O_{(18+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside C	$C_{(44+n*6)}H_{(70+n*10)}O_{(22+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside D	$C_{(50+n*6)}H_{(80+n*10)}O_{(28+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside E	$C_{(44+n*6)}H_{(70+n*10)}O_{(23+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside F	$C_{(43+n*6)}H_{(68+n*10)}O_{(22+n*5)}$	
	n-Glucosylated Rebaudioside M	$C_{(56+n*6)}H_{(90+n*10)}O_{(33+n*5)}$	

	n: numri i njësive të glukozës të shtuara enzimatikisht në glikozidin mëmë steviol (n = 1-20) Faktori tipik i konvertimit për përzierjet e glikozideve të steviolit të glukoziluar = 0,20 (në bazë të tharë, pa dekstrin)		
	Steviol	$C_{20}H_{30}O_3$	1,00
	Steviolbioside	$C_{32}H_{50}O_{13}$	0,50
	Rubusoside	$C_{32}H_{50}O_{13}$	0,50
	Dulcoside A	$C_{38}H_{60}O_{17}$	0,40
	Stevioside	$C_{38}H_{60}O_{18}$	0,40
	Rebaudioside A	$C_{44}H_{70}O_{23}$	0,33
	Rebaudioside B	$C_{38}H_{60}O_{18}$	0,40
	Rebaudioside C	$C_{44}H_{70}O_{22}$	0,34
	Rebaudioside D	$C_{50}H_{80}O_{28}$	0,29
	Rebaudioside E	$C_{44}H_{70}O_{23}$	0,33
	Rebaudioside F	$C_{43}H_{68}O_{22}$	0,34
	Rebaudioside M	$C_{56}H_{90}O_{33}$	0,25
Peshe molekulare dhe nr. CAS	**Emri i zakonshëm**	**Numri CAS**	**Pesha molekulare (g/mol)**
	n-Glucosylated Steviolbioside	I padisponueshëm	642,73+n*162,15
	n-Glucosylated Rubusoside	I padisponueshëm	642,73+n*162,15
	n-Glucosylated Dulcoside A	I padisponueshëm	788,87+n*162,15
	n-Glucosylated Stevioside	I padisponueshëm	804,88+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside A	I padisponueshëm	967,01+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside B	I padisponueshëm	804,88+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside C	I padisponueshëm	951,02+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside D	I padisponueshëm	1129,15+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside E	I padisponueshëm	967,01+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside F	I padisponueshëm	936,99+n*162,15
	n-Glucosylated Rebaudioside M	I padisponueshëm	1291,30+n*162,15
	Steviol		318,46

	Steviolbioside	41093-60-1	642,73
	Rubusoside	64849-39-4	642,73
	Dulcoside A	64432-06-0	788,87
	Stevioside	57817-89-7	804,88
	Rebaudioside A	58543-16-1	967,01
	Rebaudioside B	58543-17-2	804,88
	Rebaudioside C	63550-99-2	951,02
	Rebaudioside D	63279-13-0	1 129,15
	Rebaudioside E	63279-14-1	967,01
	Rebaudioside F	438045-89-7	936,99
	Rebaudioside M	1220616-44-3	1 291,30
Analiza	Jo më pak se 95% e glikozideve totale të steviolit, të përbërë nga glikozidet steviole të përmendura më sipër së bashku me derivatet e tyre të glukoziluar (1-20 njësi glukoze të shtuara), mbi bazën e tharë, pa dekstrinë.		
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të çelur, afërsisht midis 100 dhe 200 herë më i ëmbël se saharoza (në ekuivalencën e saharozës 5%).		
Identifikimi			
Tretshmëria	I tretshëm në ujë		
pH	Midis 4,5 dhe 7,0 (1 në 100 tretësirë)		
Pastërtia			
Hiri total	Jo më shumë se 1 %		
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 6 % (105 °C, 2 h)		
Tretës i mbetur	Jo më shumë se 200 mg/kg methanol Jo më shumë se 3 000 mg/kg ethanol		
Arsenic	Jo më shumë se 0,015 mg/kg		
Lead	Jo më shumë se 0,1 mg/kg		
Cadmium	Jo më shumë se 0,1 mg/kg		
Mercury	Jo më shumë se 0,1 mg/kg		

Kriteret microbiologjike

Numri total në pjatë (aerobic)	Jo më shumë se 1 000 CFU/g
Maja dhe myk	Jo më shumë se 200 CFU/g
E. coli	Negative në 1 g

Salmonella	Negative në 25 g'.

E 961 NEOTAME

Sinonimet	N-[N-(3,3-dimetilbutil)-L-α-aspartil]-L-fenilalanine 1-metil ester; N(3,3-dimetilbutil)-L-aspartil-L-fenilalanine metil ester.
Përkufizim	Neotame prodhohet nga reaksioni nën presion i hidrogjenit të aspartamit me 3,3,-dimetilbutiraldehid në metanol në prani të një katalizatori paladium/karbon. Izolohet dhe pastrohet me filtrim, ku mund të përdoret toka diatomike. Pas largimit të tretësit nëpërmjet distilimit, neotame lahet me ujë, izolohet me centrifugim dhe në fund thahet me vakum.
Nr. CAS	165450-17-9
Emri kimik	N-[N-(3,3-dimethylbutyl)-L-α-aspartyl]-L-phenylalanine 1-methyl ester
Formula kimike	$C_{20}H_{30}N_2O_5$
Pesha molekulare	378,47
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të bardhë
Analiza	Jo më shumë se 97,0 % n në bazë të thatë
Identifikimi	
Tretshmëria	4,75 % (w/w) në 60 °C në ujë, i tretshëm në etanol dhe acetat etil
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 5 % (Karl fischer, madhësia e mostrës 25 ± 5 mg)
pH	5,0-7,0 (0,5 % tretësirë ujore)
Diapazoni i shkrirjes	81 °C to 84 °C
N-[(3,3-dimethylbutyl)-L-α-aspartyl]-L-phenylalanine	Jo më shumë se 1,5 %
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 962 KRIPA E ASPARTAME-ACESULFAME

Sinonimet	Aspartame-acesulfame; kripë Aspartame-acesulfame
Përkufizim	Kripa përgatitet duke ngrohur një raport afërsisht 2:1 (w/w) të aspartamit dhe acesulfamës K në tretësirë në pH acid dhe duke lejuar që të ndodhë kristalizimi. Kaliumi dhe lagështia eliminohen. Produkti është më i qëndrueshëm se aspartami vetëm.
Einecs	
Emri kimik	6-metil-1,2,3-oksathiazine-4(3H)-one-2,2-dioksid kripe L-fenil alanil-2-metil-L-α-acid aspartik
Formula kimike	$C_{18}H_{23}O_9N_3S$
Pesha molekulare	457,46
Analiza	63,0 % deri në 66,0 % aspartam (bazë e thatë) dhe 34,0 % deri në 37,0 % acesulfame (forma e acidit në bazë të thatë)
Përshkrimi	Një Pluhur kristalor i bardhë, pa erë
Identifikimi	

Tretshmëria	Pak i tretshëm në ujë; pak i tretshëm në etanol
Transmetimi	Transmetimi i një solucioni 1 % në ujë të përcaktuar në një qelizë 1 cm në 430 nm me një spektrofotometër të përshtatshëm duke përdorur ujin si referencë, nuk është më pak se 0,95, ekuivalente me një absorbim jo më shumë se afërsisht 0,022.
Rrotullimi specifik	$[\alpha]_D^{20}$ + 14,5° deri + 16,5° Përcaktoni në një përqendrim prej 6,2 g në 100 ml acid formik (15N) brenda 30 minutave nga përgatitja e tretësirës. Ndani rrotullimin specifik të llogaritur me 0,646 për të korrigjuar përmbajtjen e aspartamit të kripës së aspartame-acesulfame
Pastërtia	
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 0,5 % (105 ^{0}C, 4 orë)
5-Benzyl-3,6-dioxo-2-piperazineacetic acid	Jo më shumë se 0,5 %
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 964 SHURUP POLIGLICITOLI

Sinonimet	Hidroliz i niseshtes së hidrogjenizuar, shurup glukoze të hidrogjenizuar dhe poliglucitol
Përkufizim	Një përzierje e përbërë kryesisht nga maltitol dhe sorbitol dhe sasi më të vogla të oligo- dhe polisaharideve të hidrogjenizuara dhe maltrotriitol. Prodhohet nga hidrogjenizimi katalitik i një përzierje të hidrolizave të niseshtes që përbëhet nga glukozë, maltozë dhe polimere me glukozë më të lartë, të ngjashme me procesin e hidrogjenizimit katalitik të përdorur për prodhimin e shurupit të maltitolit. Shurupi që rezulton shkripohet nga shkëmbimi i joneve dhe përqendrohet në nivelin e dëshiruar.
Einecs	
Emri kimik	Sorbitol: D-glucitol Maltitol: (α)-D-Glucopyranosyl-1,4-D-glucitol
Formula kimike	Sorbitol: $C_6H_{14}O_6$ Maltitol: $C_{12}H_{24}O_{11}$
Pesha molekulare	Sorbitol: 182,2 Maltitol: 344,3
Analiza	Përmbajnë jo më pak se 99% të saharideve totale të hidrogjenizuara në bazë anhidër, jo më pak se 50% poliole me peshë molekulare më të lartë, jo më shumë se 50% maltitol dhe jo më shumë se 20% sorbitol në bazë anhidër.
Përshkrimi	Lëng viskoz i pastër pa ngjyrë dhe pa erë
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Testi për maltitol	Kalon testin
Testi pë sorbitol	Në 5 g të mostrës shtoni 7 ml metanol, 1 ml benzaldehid dhe 1 ml acid klorhidrik. Përzieni dhe tundeni në një shaker mekanik derisa të shfaqen kristalet. Filtroni kristalet dhe shpërndani në 20 ml ujë të vluar që përmban 1 g bikarbonat natriumi. Filtroni kristalet, lani me

	5 ml përzierje ujë-metanol (1 në 2) dhe thajini në ajër. Kristalet e derivatit monobenzilidin të sorbitolit të përftuar kështu shkrihen midis 173 dhe 179 °C.
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 31% (Metoda Karl Fischer)
Kloruret	Jo më shumë se 50 mg/kg
Sulfatet	Jo më shumë se 100 mg/kg
Reduktimi i sheqerit	Jo më shumë se 0,3 %
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 965 (i) MALTITOL

Sinonimet	D-Maltitol; Maltoza e hidrogjenizuar
Përkufizim	Maltitoli fitohet nga hidrogjenizimi i D-maltozës. Ai përbëhet kryesisht nga D-maltitol. Mund të përmbajë sasi të vogla sorbitoli dhe alkoole polihidrike të lidhura me to.
Einecs	209-567-0
Emri kimik	(α)-D-Glucopyranosyl-1,4-D-glucitol
Formula kimike	$C_{12}H_{24}O_{11}$
Pesha molekulare	344,3
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98 % D-maltitol C12H24O11 në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, kristalor
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Diapazoni i shkrirjes	148 deri 151 ^{0}C
Rrotullimi specifik	[α]D 20 + 105,5° to + 108,5° (tretësirë ujore 5 % w/v)
Pastërtia	
Pamja e tretësirës ujore	Tretësira është e qartë dhe pa ngjyrë
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 1% (Metoda Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
Reduktimi sheqerit	Jo më shumë se 0,1 % (shprehur si glukozë në bazë anhidër)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg (e shprehur në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg (i shprehur në bazë anhidër)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë anhidër)

E 965 (ii) SHURUP MALTITOLI

Sinonimet	Shurup i hidrogjenizuar me maltozë të lartë të glukozës; Shurup i hidrogjenizuar i glukozës; Lëng maltitol
Përkufizim	Një përzierje e përbërë kryesisht nga maltitol me sorbitol dhe oligo- dhe polisaharide të hidrogjenizuara. Prodhohet nga hidrogjenizimi katalitik i shurupit të glukozës me përmbajtje të

	lartë maltozë ose nga hidrogjenizimi i përbërësve të tij individualë i ndjekur nga përzierja. Artikulli tregtar ofrohet si shurup ashtu edhe si produkt solid.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99 % e saharideve totale të hidrogjenizuara në bazë anhidër dhe jo më pak se 50 % e maltitolit në bazë anhidër
Përshkrimi	Lëngje të qarta viskoze pa ngjyrë dhe pa erë ose masa kristalore të bardha
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Testi HPLC	Krahasimi me një standard të përshtatshëm reference të Maltitol tregon se piku kryesor në kromatogramin e tretësirës së provës është i ngjashëm në kohën e mbajtjes me pikun kryesor në kromatogramin e marrë me tretësirën referente (ISO 10504:1998).
Pastërtia	
Pamja e tretësirës ujore	Tretësira është e qartë dhe pa ngjyrë
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 31% (Metoda Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 10 µS/cm (mbi produktin si të tillë) në temperaturë 20 °C
Reduktimi sheqerit	Jo më shumë se 0,3 % (shprehur si glukozë në bazë të peshës së thatë)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 966 LAKTITOL

Sinonimet	Laktit; Laktositol; Laktobiozit
Përkufizim	Laktitoli prodhohet nëpërmjet hidrogjenizimit katalitik të laktozës
Einecs	209-566-5
Emri kimik	4-O-β-D-Galactopyranosyl-D-glucitol
Formula kimike	$C_{12}H_{24}O_{11}$
Pesha molekulare	344,3
Analiza	Jo më pak se 95 % në bazë të peshës së thatë
Përshkrimi	Pluhur kristalor ose tretësirë pa ngjyrë. Produktet kristalore ndodhen në forma anhidrate, monohidrate dhe dihidrate. Nikeli përdoret si një katalizator.
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë
Rrotullimi specifik [α]D	20 = + 13° deri + 16° e llogaritur në bazë anhidër (tretësirë ujore 10 % w/v)
Pastërtia	

Përmbajtja e ujit	Produkte kristalore; jo më shumë se 10,5 % (Metoda Karl Fischer)
Poliole të tjera	Jo më shumë se 2,5 % (në bazë anhidër)
Reduktimi sheqerit	Jo më shumë se 0,2 % (shprehur si glukozë në bazë të peshës së thatë)
Klorureve	Jo më shumë se 100 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Sulfate	Jo më shumë se 200 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 % (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Nikeli	Jo më shumë se 2 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 967 KSILITOL

Sinonimet	Ksilitol
Përkufizim	Ksilitoli përbëhet kryesisht nga D-ksilitoli. Pjesa që nuk është D-ksilitol përbëhet nga substanca të lidhura si L-arabinitol, galaktitol, manitol, sorbitol.
Einecs	201-788-0
Emri kimik	D-xylitol
Formula kimike	$C_5H_{12}O_5$
Pesha molekulare	152,2
Analiza	Jo më pak se 98,5 % si ksilitol në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, kristalor, praktikisht pa erë.
Identifikimi	
Tretshmëria	Shumë i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol
Diapazoni i shkrirjes	92 deri 96 ^{0}C
pH	5 deri në 7 (tretësirë ujore 10 % w/v)
Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	Krahasimi me një standard referencë p.sh. EP ose USP.
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 1% (Metoda Karl Fischer)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
Reduktimi sheqerit	Jo më shumë se 0,2 % (shprehur si glukozë në bazë të peshës së thatë)
Alkoolet e tjera polihidrike	Jo më shumë se 1 % (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg (i shprehur në bazë të peshës së thatë)
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg (e shprehur në bazë të peshës së thatë)

E 968 ERITRITOL

Sinonimet	Meso-eritritol; Tetrahidroksibutan; Eritrit
Përkufizim	Marrë nga fermentimi i burimit të karbohidrateve nga maja osmofile të sigurta dhe të përshtatshme të kategorisë ushqimore si Moniliella pollinis ose Moniliella megachilensis, e ndjekur nga pastrimi dhe tharja
Einecs	205-737-3
Emri kimik	1,2,3,4-Butanetetrol
Formula kimike	$C_4H_{10}O_4$
Pesha molekulare	122,12
Analiza	Jo më pak se 99 % mbas tharjes
Përshkrimi	Kristale të bardha, pa erë, jo higroskopike, të qëndrueshme ndaj nxehtësisë, me një ëmbëlsi afërsisht 60-80 % të asaj të saharozës.
Identifikimi	
Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë, pak i tretshëm në etanol, i patretshëm në dietil eter.
Diapazoni i shkrirjes	119-123 ^{0}C
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 0,2 % (70 °C, 6 orë, në një tharëse vakum)
Përçueshmëria	Jo më shumë se 20 µS/cm (në 20 % tretësirë të lëndëve të ngurta të thata) në temperaturë 20 °C
Substancat reduktuese	Jo më shumë se 0,3 % e shprehur si D-glukozë
Ribitol dhe glicerinë	Jo më shumë se 0,1 %
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 969 ADVANTAME

Sinonimet	
Përkufizim	Advantame (ANS9801) prodhohet nga sinteza kimike në një proces me tre hapa; prodhimi i ndërmjetësit kryesor të prodhimit, 3-hidroksi-4-metoksicinnamaldehidi (HMCA), i ndjekur nga hidrogjenimi për të formuar 3-(3-hidroksi-4-metoksifenil) propionaldehid (HMPA). Në hapin e fundit, tretësira e metanolit HMPA

	(filtrati) kombinohet me aspartamin për të dhënë iminën që nën hidrogjen selektiv formon advantame. Tretësira lihet të kristalizohet dhe kristalet e papërpunuara lahen. Produkti rikristalizohet dhe kristalet ndahen, lahen dhe thahen.
Nr. CAS	714229-20-6
Emri kimik	N-[N-[3-(3-hidroksi-4-metoksifenil) propil]-α-aspartil]-L-fenilalanine 1-metil ester, monohidrat (IUPAC); L-fenilalaninë, N-[3-(3-hidroksi-4-metoksi fenil)propil]-Lalfa-aspartil-, 2-metil ester, monohidrat (CA)
Formula kimike	$C_{24}H_{30}N_2O_7 \cdot H_2O$
Pesha molekulare	476,52 g/mol (monohidrate)
Analiza	Jo më pak se 97,0 % dhe jo më shumë se 102,0% në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë
Identifikimi	
Intervali i shkrirjes	101,5 ^{0}C
Pastërtia	
N-[N-[3-(3-hidroksi-4-metoksifenil)propil-α-aspartil]-L-fenilalaninë (ANS9801-acid)	Jo më shumë se 1,0 %
Totali i substancave të tjera të lidhura	Jo më shumë se 1,5 %
Mbetje tretësi	Acetat izopropil: Jo më shumë se 2 000 mg/kg Metil acetat: Jo më shumë se 500 mg/kg Metanol: Jo më shumë se 500 mg/kg 2-Propanol: Jo më shumë se 500 mg/kg
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 5,0 % (metoda Karl Fischer)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 0,2 %
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Palladium	Jo më shumë se 5,3 mg/kg
Platin	Jo më shumë se 1,7 mg/kg

E 999 EKSTRAKT QUILLAIA

Sinonimet	Ekstrakt i lëvores së sapunit; Ekstrakti i lëvores së Quillaja; Ekstrakti i lëvores së Panamasë; ekstrakt Quillaia; ekstrakt i lëvores Murillo; Ekstrakti i lëvores së Kinës
Përkufizim	Ekstrakti i Quillaia përftohet nga ekstraktimi ujor i Quillaia saponaria Molina, ose specieve të tjera Quillaia, pemë të familjes Rosaceae. Ai përmban një numër saponinash triterpenoidale të përbëra nga glikozide të acidit quillaik. Disa sheqerna duke përfshirë glukozën, galaktozën, arabinozën, ksilozën dhe ramnozën janë

	gjithashtu të pranishme, së bashku me taninën, oksalatin e kalciumit dhe përbërës të tjerë të vegjël.
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha mesatare molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Ekstrakti i Quillaia në formë Pluhuri është kafe e lehtë me një nuancë rozë. Është gjithashtu në dispozicion si një solucion ujor
Identifikimi	
pH	Midis 3,7 dhe 5,5 (4 % tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 6 % (Karl Fischer) (vetëm në formë Pluhuri)
Arsenik	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 1103 INVERTASE

Sinonimet	
Përkufizim	Invertaza prodhohet nga Saccharomyces cerevisiae
Einecs	232-615-7
Komisioni i enzimës Nr	EC 3.2.1.26
Emër sistematik	β-D-Fruktofuranoside fruktohidrolase
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	
Identifikimi	
Pastërtia	
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Cadmium	Jo më shumë se 0,5 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i baktereve	Jo më shumë se 50 000 koloni për gram
Salmonella spp.	Mungon në 25 g
Coliform	Jo më shumë se 30 koloni për gram
Escherichia coli	Mungon në 25 g

E 1105 LIZOZOME

Sinonimet	Hidroklorur Lizozome; Muramidaza

Përkufizim	Lizozome është një polipeptid linear i marrë nga të bardhat e vezëve të pulave, i përbërë nga 129 aminoacide. Ai zotëron aktivitet enzimatik në aftësinë e tij për të hidrolizuar lidhjet β (1-4) midis acidit N-acetilmuramik dhe N-acetilglukozaminës në membranat e jashtme të specieve bakteriale, në veçanti të organizmave gram-pozitiv. Zakonisht merret si hidroklorur
Einecs	232-620-4
Komisioni i enzimës Nr	EC 3.2.1.17
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	Rreth 14 000
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 950 mg/g në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë, pa erë që ka një shije pak të ëmbël
Identifikimi Pika izoelektrike	 10,7
pH	Midis 3,0 dhe 3,6 (2 % tretësirë ujore)
Spektrofotometri	Maksimumi i përthithjes së një tretësire ujore (25 mg/100 ml) në 281 nm, minimumi në 252 nm
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 6.0 % (metoda Karl Fischer) (vetëm në formë Pluhuri)
Mbetjet në ndezje	Jo më shumë se 1,5 %
Azot	Jo më pak se 16,8 % dhe jo më shumë se 17,8 %
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 5 mg/kg
Merkur	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Numri total i baktereve	Jo më shumë se 5×10^4 koloni për gram
Salmonella spp.	Mungon në 25 g
Staphylococcus aureus	Mungon në 1 g
Escherichia coli	Mungon në 1 g

E 1200 POLIDEKSTROZE

Sinonimet	Polidekstroza të modifikuara
Përkufizim	Polimere të glukozës të lidhura rastësisht me disa grupe fundore të sorbitolit dhe me mbetje të acidit citrik ose fosforik të lidhura me polimeret me lidhje mono ose diester. Ato përftohen nga shkrirja dhe kondensimi i përbërësve dhe përbëhen nga afërsisht 90 pjesë D-glukozë, 10 pjesë sorbitol dhe 1 pjesë acid

	citrik dhe/ose 0,1 pjesë acid fosforik. Lidhja 1,6-glukozidike mbizotëron në polimere, por janë të pranishme edhe lidhje të tjera. Produktet përmbajnë sasi të vogla të glukozës së lirë, sorbitolit, levoglukozanit (1,6-anhidrodglukozë) dhe acidit citrik dhe mund të neutralizohen me çdo bazë ushqimore dhe/ose të çngjyrosen dhe dejonizohen për pastrim të mëtejshëm. Produktet gjithashtu mund të hidrogjenohen pjesërisht me katalizator nikel Raney për të reduktuar glukozën e mbetur. Polidekstroza-N është polidekstrozë e neutralizuar
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 90% e polimerit mbi bazën e hirit të lirë dhe anhidër
Përshkrimi	E ngurtë me ngjyrë të bardhë në të çelët kafe. Polidekstrozat treten në ujë për të dhënë një tretësirë të qartë, pa ngjyrë deri në ngjyrë kashte
Identifikimi Testi për sheqerin	 Kalon testin
Test për reduktimin e sheqerit	Kalon testin
pH	Midis 2,5 dhe 7,0 për polidekstrozën (10% tretësirë) Midis 5,0 dhe 6,0 për polidekstrozën-N (10% tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 4.0 % (metoda Karl Fischer)
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,3 % (polidekstrozë)
Nikel	Jo më shumë se 2 mg/kg për polidekstrozat e hidrogjenizuara
1,6-Anhidro-D-glukozë	Jo më shumë se 4,0 % mbi bazën hi i lirë dhe të tharë
Glukoza dhe sorbitoli	Jo më shumë se 6,0 % e kombinuar mbi bazën pa hi dhe të tharë; glukoza dhe sorbitoli përcaktohen veçmas
Kufiri i peshës molekulare	Test negativ për polimere me peshë molekulare më të madhe se 22 000
5-Hidroksi-metilfurfural	Jo më shumë se 0,1 % (polidekstrozë) Jo më shumë se 0,05 % (polidekstrozë-N)
Plumb	Jo më shumë se 0,5 mg/kg

E 1201 POLIVINILPIRROLIDON

Sinonimet	Povidone; PVP; Polvinilpirrolidon i tretshëm

Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Polivinilpirrolidon, poli-[1-(2-okso-1-pirrolidinil)-etilen]
Formula kimike	$(C_6H_9NO)_n$
Pesha mesatare molekulare	jo më pak se 25 000
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 11,5 % dhe jo më shumë se 12,8 % e azotit (N) në bazë anhidër
Përshkrimi	Pluhur i bardhë ose pothuajse i bardhë
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë dhe në etanol. I patretshëm në eter
pH	Midis 3,0 dhe 7,0 (5% tretësirë)
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 5 % (Karl Fischer)
Hiri total	Jo më shumë se 0,1 %
Aldehide	Jo më shumë se 500 mg/kg (si acetaldehid)
N-vinilpirrolidon i lirë	Jo më shumë se 10 mg/kg
Hidrazin	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1202 POLIVINILPOLIPIROLIDON

Sinonimet	Krospovidone; Polividon i ndërlidhur; Polvinilpirrolidon i patretshëm
Përkufizim	Polivinilpolipirrolidoni është një poli-[1-(2-okso-1-pirrolidinil)-etilen], i lidhur në mënyrë të rastësishme. Prodhohet nga polimerizimi i N-vinil-2-pirrolidonit në prani të katalizatorit kaustik ose N, N'-divinil-imidazolidonit. Për shkak të pazgjidhshmërisë së tij në të gjithë tretësit e zakonshëm, diapazoni i peshës molekulare nuk është i përshtatshëm për përcaktimin analitik
Einecs	
Emri kimik	Polivinilpirrolidoni; poli-[1-(2-okso-1-pirrolidinil)-etilen]
Formula kimike	$(C_6H_9NO)_n$
Pesha molekulare	
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 11 % dhe jo më shumë se 12,8 % azot (N) në bazë anhidër
Përshkrimi	Një Pluhur higroskopik i bardhë me një erë të zbehtë, të pakëndshme
Identifikimi Tretshmëria	 I patretshëm në ujë, etanol dhe eter
pH	Midis 5,0 dhe 8,0 (1% suspension në ujë)
Pastërtia	

Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 4 % (Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,4 %
Lëndë e tretshme në ujë	Jo më shumë se 1 %
Free-N-vinilpirrolidone	Jo më shumë se 10 mg/kg
Free-N,N'-divinil-imidazolidone	Jo më shumë se 2 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1203 ALKOOL POLIVINILI

Sinonimet	Polimer i alkoolit vinil, PVOH
Përkufizim	Alkooli polivinil është një rrëshirë sintetike e përgatitur nga polimerizimi i vinil acetatit, e ndjekur nga hidroliza e pjesshme e esterit në prani të një katalizatori alkalik. Karakteristikat fizike të produktit varen nga shkalla e polimerizimit dhe shkalla e hidrolizës.
Emri kimik	Ethenol homopolymer
Formula kimike	$(C_2H_3OR)_n$ ku R = H or $COCH_3$
Përshkrimi	Pluhur grimcuar pa erë, pa shije, i tejdukshëm, i bardhë ose kremi
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë; Praktikisht i patretshëm ose i patretshëm në etanol (≥ 99,8 %)
Reagimi me precipitim	Treteni 0,25 g të mostrës në 5 ml ujë me ngrohje dhe lëreni tretësirën të ftohet në temperaturën e dhomës. Shtimi i 10 ml etanol në këtë tretësirë çon në një precipitat të bardhë, të turbullt ose flokulent.
Reagimi ndaj ngjyrave	Shpërndani 0,01 g të mostrës në 100 ml ujë me ngrohje dhe lëreni tretësirën të ftohet në temperaturën e dhomës. Një ngjyrë blu prodhohet kur shtoni (në 5 ml tretësirë) një pikë tretësirë të testit të jodit (TS) dhe disa pika tretësirë të acidit borik. Shpërndani 0,5 g të mostrës në 10 ml ujë me ngrohje dhe lëreni tretësirën të ftohet në temperaturën e dhomës. Një ngjyrë e kuqe e errët në blu prodhohet pasi shtohet një pikë jodi TS në 5 ml tretësirë.
Viskoziteti	4,8 deri në 5,8 mPa.s (4 % tretësirë në 20 °C) që korrespondon me një peshë molekulare mesatare prej 26 000-30 000 Da
Pastërtia	
Lëndë e patretshme në ujë	Jo më shumë se 0,1 %
Vlera esterit	Midis 125 dhe 153 mg KOH/g
Shkalla e hidrolizës	86,5 deri 89,0 %
Vlera acidit	Jo më shumë se 3,0

Mbetjet e tretësve	Jo më shumë se 1,0 % Metanol, 1,0 % Metil acetat
pH	5,0 deri 6,5 (4% tretësirë)
Humbje në tharje	Jo më shumë se 5,0 % (105 °C, 3 orë)
Mbetje në ndezje	Jo më shumë se 1,0 %
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1204 PULLULAN

Sinonimet	
Përkufizim	Glukan linear, neutral i përbërë kryesisht nga njësi maltotrioze të lidhura me lidhje glikozidike -1,6. Prodhohet nga fermentimi nga një niseshte e hidrolizuar e shkallës ushqimore duke përdorur një lloj Aureobasidium pullulans që nuk prodhon toksina. Pas përfundimit të fermentimit, qelizat e kërpudhave hiqen me mikrofiltrim, filtrati sterilizohet me nxehtësi dhe pigmentet dhe papastërtitë e tjera hiqen me anë të kromatografisë së përthithjes dhe shkëmbimit të joneve.
Einecs	232-945-1
Emri kimik	
Formula kimike	$(C_6H_{10}O_5)n$
Pesha molekulare	
Analiza	Jo më pak se 90% glukan mbi bazën e thatë
Përshkrimi	Pluhur i bardhë pa erë
Identifikimi Tretshmëria	 I tretshëm në ujë, praktikisht i patretshëm në etanol
pH	5,0 deri në 7,0 (10% tretësirë)
Precipitimi me polietilen glikol 600	Shtoni 2 ml polietilen glikol 600 deri në 10 ml një tretësirë ujore 2% të pullulanit. Formohet një precipitat i bardhë
Depolimerizimi me pullulanazë	Përgatitni dy epruveta secila me 10 ml tretësirë pullulan 10%. Në një epruvetë shtoni 0,1 ml tretësirë pullulanaze me aktivitet 10 njësi/g dhe në tjetrën 0,1 ml ujë. Pas inkubimit në rreth 25 °C për 20 minuta, viskoziteti i tretësirës së trajtuar me pullulanazë është dukshëm më i ulët se ai i tretësirës së patrajtuar
Viskoziteti	100 deri në 180 mm^2/s (tretësirë ujore 10 % w/w në 30 °C)
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 6 % (90 °C, presion jo më shumë se 50 mm Hg, 6 orë)
Mono-, di- dhe oligosakaride	Jo më shumë se 10 % e shprehur në glukozë

Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kriteret mikrobiologjike	
Maja dhe myk	Jo më shumë se 100 koloni për gram
Koliform	Mungon në 25 g
Salmonella spp.	Mungon në 25 g

E 1205 KOPOLIMERI BAZË METAKRILAT

Sinonimet	Kopolimer bazë metakrilat i butiluar; kopolimer amino metakrilat; kopolimer aminoalkil metakrilat E; butil metakrilat, dimetilaminoetil metakrilat, polimer metil metakrilat; butil metakrilat, metil metakrilat, polimer dimetilaminoetil metakrilat
Përkufizim	Kopolimeri bazë metakrilat prodhohet me kontroll termik polimerizimi i monomereve metakrilat metil, butil metakrilat dhe dimetilaminoetil metakrilat (i tretur në propan-2-ol), duke përdorur një sistem iniciues të dhuruesve të radikalëve të lirë. Një alkil Merkaptani përdoret si agjent modifikues i zinxhirit. Zgjidhja e polimerit ekstrudohet dhe grimcohet nën vakum për të hequr përbërësit e mbetur të paqëndrueshëm. Pluhurt që rezultojnë komercializohen si të tilla ose i nënshtrohen një hapi bluarjeje (mikronizimi).
Emri kimik	Poli(butil metakrilat-ko-(2-dimetilaminoetil) metakrilat-kometil metakrilat) 1:2:1
Formula kimike	Poly[(CH_2:C(CH_3)CO_2(CH_2)$_2$N(CH_3)$_2$)-co-(CH_2:C(CH_3)CO_2CH_3)- co- (CH_2 :C (CH_3) CO_2(CH_2)$_3CH_3$)]
Pesha mesatare e peshës molekulare e vlerësuar nga kromatografia e depërtimit të xhelit	Përafërsisht 47 000 g/mol
Madhësia e grimcave të Pluhurit (kur përdoret formon një film)	< 50 µm të paktën 95 % < 20 µm të paktën 50 % < 3 µm jo më shumë se 10 %
Analiza (sipas Ph. Eur. 2.2.20 'titrimi potenciometrik')	20,8–25,5 % grupet dimetilaminoetil (DMAE) në substancën e thatë
Përshkrimi	Pluhurt janë të pangjyrë në të verdhë, Pluhuri është i bardhë
Identifikimi Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	 Për t'u identifikuar
Viskoziteti i një tretësire 12,5 % në 60:40 (w/w/) propan-2-ol në aceton	3-6 mPa.s
Indeksi refraktiv	$[n]_D^{20}$ 1,380-1,385
Tretshmëria	1 g tretet në 7 g Metanol, Etanol, propan-2-ol, diklormetan, acid klorhidrik ujor 1N.

	Nuk tretet në eterin e naftës.
Pastërtia	
Humbje në tharje	Jo më shumë se 2,0 % (105 °C, 3 orë)
Vlera alkaline	162-198 mg KOH/g lëndë e thatë
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,1 %
Mbetje monomere	Butilmetakrilat < 1 000 mg/kg Metil metakrilat < 1 000 mg/kg Dimetilaminoetil metakrilat < 1 000 mg/kg
Mbetjet e tretësve	propan-2-ol < 0,5 % Butanol < 0,5 % Methanol < 0,1 %
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 3 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 0,1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 1206 KOPOLIMERI NEUTRALE METAKRILAT

Sinonimet	Etil akrilat metil metakrilat polimer; Etil akrilat, metil polimer metakrilat; Etil akrilat, polimer me metakrilat metil; Metil metakrilat, polimer etilik akrilat; Metakrilat metil, polimer me akrilat etilik
Përkufizim	Kopolimeri neutral i metakrilatit është një kopolimer plotësisht i polimerizuar i metakrilatit të metilit dhe akrilatit të etilit. Prodhohet duke përdorur një proces polimerizimi të emulsionit. Prodhohet nga polimerizimi i nisur nga redoks i monomereve etil akrilate, metakrilat metil duke përdorur një sistem inicues redoks të donatorëve të radikalëve të lirë të stabilizuar me polietileni glikol monostearil eter dhe acid vinilik/hidroksid natriumi. Monomerët e mbetur hiqen me anë të distilimit të avullit të ujit.
Nr. CAS	9010-88-2
Emri kimik	Poly(ethylacrylate-co-methyl methacrylate) 2:1
Formula kimike	Poly[(CH_2:$CHCO_2CH_2CH_3$)-co-(CH_2: C (CH_3)CO_2CH_3)]
Pesha mesatare molekulare	Përafërsisht 600 000 g/mol
Analiza/Mbetjet në avullim	28,5–31,5 % 1 g dispersion thahet në furrë për 3 orë në 110 °C
Përshkrimi	Dispersion i bardhë në qumësht (forma komerciale është një shpërndarje 30% e substancës së thatë në ujë) me viskozitet të ulët me një erë karakteristike të dobët.

Identifikimi Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	 Karakteristikë e përbërjes
Viskoziteti	Maks. 50 mPa.s, 30 rpm/20 °C (viskosimetria Brookfield)
Vlera pH	5,5-8,6
Densiteti relativ	1,037–1,047
Tretshmëria	Dispersioni është i përzier me ujë në çdo proporcion. Polimeri dhe dispersioni treten lirisht në aceton, etanol dhe alkool izopropil. Nuk tretet kur përzihet me hidroksid natriumi 1 N në një raport 1:2.
Pastërtia	
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0,4 % në dispersion
Mbetje monomere	Totali i monomereve (shuma e metakrilatit metil dhe akrilatit etilik): jo më shumë se 100 mg/kg në dispersion
Emulsifikues i mbetur	Eter monostearil polietilen glikol (eter makrogol stearil 20) jo më shumë se 0,7 % në dispersion
Mbetjet e tretësve	Etanol jo më shumë se 0,5 % në dispersion Metanol jo më shumë se 0,1 % në dispersion
Arsenik	Jo më shumë se 0,3 mg/kg në dispersion
Plumb	Jo më shumë se 0,9 mg/kg në dispersion
Merkuri	Jo më shumë se 0,03 mg/kg në dispersion
Kadmium	Jo më shumë se 0,3 mg/kg në dispersion

E 1207 KOPOLIMERI METAKRILAT ANIONIK

Sinonimet	Metil akrilat, metil metakrilat, polimer i acidit metakrilik; Acidi metakrilik, polimer me metil akrilat dhe metil metakrilat
Përkufizim	Kopolimeri anionik metakrilat është një kopolimer plotësisht i polimerizuar i acidit metakrilik, metil metakrilatit dhe metil akrilatit. Prodhohet në mjedis ujor nga polimerizimi i emulsionit të metil metakrilatit, metil akrilatit dhe acidit metakrilik duke përdorur një iniciues radikal të lirë të stabilizuar me lauril sulfat natriumi dhe monooleat polioksietilen sorbitan (polisorbat 80). Monomerët e mbetur hiqen me anë të distilimit të avullit të ujit.
Nr. CAS	26936-24-3
Emri kimik	Poli (metil akrilat-bashkë-metil metakrilat-ko-acid metakrilik) 7:3:1
Formula kimike	Poly[(CH_2:$CHCO_2CH_3$)-co-(CH_2:C (CH_3) CO_2CH_3)-co- (CH_2:$C(CH_3)COOH$)]

Pesha mesatare molekulare	Përafërsisht 280 000 g/mol
Analiza/Mbetjet në avullim	28,5–31,5 % 1 g nga dispersioni thahet në furrë për 5 orë në 110 °C. 9,2–12,3 % njësi të acidit metakrilik në substancë të thatë.
Përshkrimi	Dispersion i bardhë në qumësht (forma komerciale është një shpërndarje 30% e substancës së thatë në ujë) me viskozitet të ulët me një erë karakteristike të dobët.
Identifikimi Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	 Karakteristike e përbërjes
Viskoziteti	Maks. 20 mPa.s, 30 rpm/20 °C (viskosimetria Brookfield)
Vlera pH	2,0-3,5
Dendësia relative (në 20 °C)	1058–1068
Tretshmëria	Dispersioni është i përzier me ujë në çdo proporcion. Polimeri dhe dispersioni treten lirisht në aceton, etanol dhe alkool izopropil. I tretshëm kur përzihet me hidroksid natriumi 1 N në një raport 1:2. I tretshëm mbi pH 7,0
Pastërtia	
Vlera acidit	60–80 mg KOH/g lëndë e thatë
Hiri sulfatuar	Jo më shumë se 0,2 % në dispersion
Mbetje monomeri	Totali i monomereve (shuma e acidit metakrilik, metakrilatit metil dhe metil akrilat): jo më shumë se 100 mg/kg në dispersion
Emulsifikues të mbetur	Lauril sulfat natriumi jo më shumë se 0,3 % në substancën e thatë Polisorbat 80 jo më shumë se 1,2 % në substancën e thatë
Mbetjet e tretësit	Metanol jo më shumë se 0,1 % në dispersion
Arsenik	Jo më shumë se 0,3 mg/kg në dispersion
Plumb	Jo më shumë se 0.9 mg/kg në dispersion
Merkuri	Jo më shumë se 0,03 mg/kg në dispersion
Kadmium	Jo më shumë se 0.3 mg/kg në dispersion

E 1208 KOPOLIMER POLIVINILPIRROLIDON-VINIL ACETATE

Sinonimet	Kopolividon; kopovidon; Kopolimer 1-vinil-2-pirrolidon-vinil acetat; 2-pirrolidinon, 1-etenil-, polimer me etenil acetat
Përkufizim	Prodhohet nga kopolimerizimi i radikaleve të lira të N-vinil-2-pirrolidonit dhe vinil acetatit në tretësirë në propan-2-ol, në prani të iniciatorëve.

Einecs	
Emri kimik	Acid acetik, etenil ester, polimer me 1-etenil-2-pirrolidinon
Formula kimike	$(C6H9NO)_n.(C4H6O2)_m$
Viskoziteti mesatar Pesha molekulare	Ndërmjet 26 000 dhe 46 000 g/mol
Analiza	Përmbajtja e azotit 7,0-8,0 %
Përshkrimi	Gjendja fizike përshkruhet si Pluhur i bardhë në të verdhë të bardhë ose në formë kokrizore dhe petash, me madhësi mesatare të grimcave 50-130 μm.
Identifikimi Tretshmëria	 Lehtësisht i tretshëm në ujë, etanol, klorur etilen dhe eter.
Spektroskopia e përthithjes infra të kuqe	Për t'u identifikuar
Testi evropian i ngjyrave (SIPAS Ngjyrës)	Minimumi BY5
Vlera K [(1)] (1% lëndë të ngurta në tretësirë ujore)	25,2-30,8
Vlera pH	3,0-7,0 (tretësirë ujore 10%)
Pastërtia	
Komponent vinyl Acetate në kopolimer	Jo më shumë se 42,0%
Vinil acetat i lirë	Jo më shumë se 5 mg/kg
Hiri total	Jo më shumë se 0,1 %
Aldehide	Jo më shumë se 2 000 mg/kg (si acetaldehid)
N-vinilpirrolidone i lirë	Jo më shumë se 5 mg/kg
Hidrazin	Jo më shumë se 0,8 mg/kg
Përmbajtja e peroksidit	Jo më shumë se 400 mg/kg
Propan-2-ol	Jo më shumë se 150 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

[(1)] Vlera K: indeksi pa dimension, i llogaritur nga matjet kinematike të viskozitetit të tretësirave të holluara, i përdorur për të treguar shkallën e mundshme të polimerizimit ose madhësinë molekulare të një polimeri.

E 1209 ALKOOL POLIVINIL-POLIETILEN GLIKO-GRAFT-KOPOLIMER

Sinonimet	Kopolimer i shartuar me makrogol poli(vinilalkool); poli(etan-1,2-diol-graft-etanol); etenol, polimer me oxiran, shartim; oxiran, polimer me etanol, shartim; bashkëpolimer i shartimit të oksid etilenit-alkool vinil

Përkufizim	Polivinil alkool-polietileni glikol-graft-ko-polimer është një bashkëpolimer sintetik që përbëhet nga afërsisht 75% njësi PVA dhe 25% njësi PEG.
Nr. CAS	96734-39-3
Emri kimik	Polivinil alkool-polietilene glikol-graft-kopolimer
Formula kimike	
Pesha mesatare molekulare	40 000 deri 50 000 g/mol
Përshkrimi	Pluhur i bardhë në të verdhë të zbehtë
Identifikimi Tretshmëria	Lehtësisht i tretshëm në ujë dhe acide të holluara dhe solucione të holluara të hidroksideve alkali; praktikisht i pazgjidhshëm në etanol, acid acetik, aceton dhe kloroform
Spektri IR	duhet të përputhet
Vlera pH	5,0-8,0
Pastërtia	
Vlera e esterit	10 deri në 75 mg/g KOH
Viskoziteti dinamik	50 deri në 250 mPa·s
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 5 %
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 2 %
Vinyl Acetate	Jo më shumë se 20 mg/kg
Acidi acetik/Acetat total	Jo më shumë se 1,5 %
1,4-Dioksan	Jo më shumë se 10 mg/kg
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg
Kadmium	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 1210 KARBOMER

Sinonimet	Karbomer, karboksipolimetileni; homopolimer karbomer
Përkufizim	Polimere me masë të lartë molekulare të përftuara nga polimerizimi i acidit akrilik dhe ndërlidhje me pentaerythritol allil. Polimeret sintetizohen në acetat etilik duke përdorur një peroksid për të filluar polimerizimin me radikal të lirë.
Nr.CAS	9007-20-9 (CAS primare), 9003-01-4 (CAS secondare)
Emri kimik	Karbomer homopolimer, allil pentaerythritol me lidhje të kryqëzuara
Formula kimike	$-(CH2-CH)_m-(XM)_p$

	COOH **m**: numri i njësive monomere; **XM**: ndërlidhës, **p**: numri njësive ndërlidhëse, me **m>>p**		
Pesha mesatare molekulare			
Analiza	Përmbajtja e acidit karboksilik jo më pak se 56 % dhe jo më shumë se 68 % (në substancë të tharë)		
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose pothuajse të bardha, si push, higroskopik		
Identifikimi Spektroskopia totale reflektuese infra e kuqe e zbutur	Karakteristikë e përbërjes		
Spektroskopia e rezonancës magnetike bërthamore të protonit			
Viskoziteti (viskosimetria Brookfield, 20 rpm) 25 °C	Tipi B 29 400-39 400 mPa.s	Tipi A 4 000-11 000 mPa.s	Tipi A
Forma fizike	Pluhur	Pluhur	Pluhur
Kalon nëpër rrjetë 40 %, 425 µm	-	-	95 min
Kalon nëpër rrjetë 100 %, 150 µm	-	-	10 max
Tretshmëria	I patretshëm në ujë. I fryrë nga uji dhe formon hidroxhel në dispersione ujore.		
Pastërtia			
Monomerë të mbetur	Acidi akrilik jo më shumë se 100 mg/kg		
Ndërlidhës i mbetur	tri dhe tetra-alil pentaerythritol jo më shumë se 1 000 mg/kg		
Tretës i mbetur	Etil acetat jo më shumë se 0,5 % w/w		
2-ethylhexanol	Jo më shumë se 100 mg/kg		
2-ethylhexylacetate	Jo më shumë se 100 mg/kg		
Fraksioni me peshë më të ulët molekulare < 1 000 Da	Jo më shumë se 0.75 % w/w		
Humbja gjatë tharjes	Jo më shumë se 2 %		
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 2,5 %		

E 1404 NISESHTE E OKSIDUR

Sinonimet	
Përkufizim	Niseshteja e oksiduar është niseshteja e trajtuar me hipoklorit natriumi
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	

Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet karboksil	Jo më shumë se 1.1 % (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1410 FOSFAT MONOAMIDON

Sinonimet	
Përkufizim	Fosfati monoamidon është niseshte i esterifikuar me orto-fosforik acid, ose orto-fosfat natriumi ose kaliumi ose tripol fosfat natriumi
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) në formë kokrrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave

	Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Mbetje fosfate	Jo më shumë se 0,5 % (si P) për niseshtenë e grurit ose të patates (në bazë anhidër) Jo më shumë se 0,4 % (si P) për niseshte të tjera (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1412 FOSFAT DIAMIDONI

Sinonimet	
Përkufizim	Fosfati i diamidonit është niseshte i ndërlidhur me trimetafosfat natriumi ose klorur fosfori
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) në formë kokrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Mbetje fosfate	Jo më shumë se 0,5 % (si P) për niseshtenë e grurit ose të patates (në bazë anhidër) Jo më shumë se 0,4 % (si P) për niseshte të tjera (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg

Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1413 FOSFATI I DIAMIDONIT TË FOSFATUAR

Sinonimet	
Përkufizim	Fosfati i diamidonit të fosfatuar është niseshte që i është nënshtruar një kombinimi trajtimesh siç përshkruhet për fosfatin monoamidon dhe për fosfatin e niseshtesë
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) në formë kokrrizore dhe petash,Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Mbetje fosfate	Jo më shumë se 0,5 % (si P) për niseshtenë e grurit ose të patates (në bazë anhidër) Jo më shumë se 0,4 % (si P) për niseshte të tjera (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1414 ACETYLATED DISTARCH PHOSPHATE

Sinonimet	
Përkufizim	Fosfati i amidonit të acetiluar është niseshte i ndërlidhur me natrium trimetafosfat ose klorur

	fosfori dhe esterifikuar nga anhidridi acetik ose acetati vinil
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrizore dhe petash,Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet acetil	Jo më shumë se 2.5 % (në bazë anhidër)
Mbetjet fosfate	Jo më shumë se 0,14 % (si P) për niseshtenë e grurit ose të patates (në bazë anhidër) Jo më shumë se 0,04 % (si P) për niseshte të tjera (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Vinil acetat	Jo më shumë se 0.1 mg/kg (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1420 ACETAT AMIDONI

Sinonimet	Acetat amidoni
Përkufizim	Amidoni i acetiluar është niseshte e esterifikuar me anhidrid acetik ose acetat vinil
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) në formë

	kokrrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet acetil	Jo më shumë se 2.5 % (në bazë anhidër)
Vinil acetat	Jo më shumë se 0.1 mg/kg (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1422 ACETAT DIAMIDONI ADIPAT

Sinonimet	
Përkufizim	Adipati i acetilizuar i amidonit është niseshte i ndërlidhur me anhidrid adipik dhe esterifikuar me anhidrid acetik
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera

Grupet acetil	Jo më shumë se 2.5 % (në bazë anhidër)
Grupet adipate	Jo më shumë se 0.135 % (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1440 HIDROKSIPROPIL AMIDON

Sinonimet	
Përkufizim	Amidoni hidroksipropil është niseshte e eterifikuar me oksid propileni
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet hidroksipropil	Jo më shumë se 7.0 % (në bazë anhidër)
Propilen klorohidrin	Jo më shumë se 1 mg/kg (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1442 FOSFATI HIDROKSIPROPIL DIAMIDON

Sinonimet	
Përkufizim	Fosfati hidroksipropil i diamidonit është niseshte e lidhur me natrium trimetafosfat ose oksikloridi i fosforit dhe i eterifikuar me oksid propileni
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet hidroksipropil	Jo më shumë se 7.0 % (në bazë anhidër)
Mbetja fosfati	Jo më shumë se 0,14 % (si P) për niseshtenë e grurit ose të patates (në bazë anhidër) Jo më shumë se 0,04 % (si P) për niseshte të tjera (në bazë anhidër)
Propilen klorohidrin	Jo më shumë se 1 mg/kg (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1450 OKTENILI SUKSINAT I NATRIUMIT TË AMIDONIT

Sinonimet	SSOS
Përkufizim	Oktenil suksinati i natriumit të amidonit është niseshte i esterifikuar me anhidrid oktenilsuksinik
Einecs	

Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet oktenilsukcinil	Jo më shumë se 3 % (në bazë anhidër)
Mbetja e acidit oktenilsulinik	Jo më shumë se 0.3 % (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshte të tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 0.1 mg/kg

E 1451 AMIDON I OKSIDUAR I ACETILUAR

Sinonimet	Diacetin
Përkufizim	Amidoni i oksiduar i acetiluar është niseshte e trajtuar me hipoklorit natriumi e ndjekur nga esterifikimi me anhidrid acetik
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) ne forme kokrrizore dhe petash, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është i paraxhelatinuar)
Ngjyrosja me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	

Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 15,0 % për niseshtenë e drithërave Jo më shumë se 21,0 % për niseshtenë e patates Jo më shumë se 18,0 % për niseshte të tjera
Grupet karboksil	Jo më shumë se 1,3 % (në bazë anhidër)
Grupet acetil	Jo më shumë se 2.5 % (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkuri	Jo më shumë se 1 mg/kg

E 1452 AMIDONI OKTENIL SUKSINAT I ALUMINIT

Sinonimet	
Përkufizim	Amidoni oktenil suksinat i aluminit është i esterifikuar me anhidrid oktenilsuksinik dhe trajtohet me sulfat alumini
Einecs	
Emri kimik	
Formula kimike	
Pesha molekulare	
Analiza	
Përshkrimi	Pluhur ose kokrriza të bardha ose gati të bardha ose (nëse janë paraxhelatinizuar) peta, Pluhur amorf ose grimca të trashë
Identifikimi Vëzhgimi mikroskopik	Kalon testin (nëse nuk është paraxhelatinuar)
Ngjyrosje me jod	Kalon testin (ngjyrë blu e errët në të kuqe të çelur)
Pastërtia	
Humbje gjatë tharjes	Jo më shumë se 21,0 %
Grupet oktenilsukcinil	Jo më shumë se 3 % (në bazë anhidër)
Mbetjet e acidit oktenil succinic	Jo më shumë se 0,3 % (në bazë anhidër)
Dioksidi i squfurit	Jo më shumë se 50 mg/kg për niseshtenë e modifikuar të drithërave (në bazë anhidër) Jo më shumë se 10 mg/kg për niseshtetë e tjera të modifikuara, përveç rasteve kur specifikohet ndryshe (në bazë anhidër)
Arsenik	Jo më shumë se 1 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg (në bazë anhidër)
Merkur	Jo më shumë se 0.1 mg/kg
Alumin	Jo më shumë se 0.3 mg/kg (në bazë anhidër)

E 1505 CITRAT TRIETILI

Sinonimet	Citrat Etilik
Përkufizim	
Einecs	201-070-7
Emri kimik	Trietil-2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilat

Formula kimike	$C_{12}H_{20}O_7$
Pesha molekulare	276,29
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,0 %
Përshkrimi	Lëng vajor pa erë, praktikisht pa ngjyrë
Identifikimi	
Graviteti specifik (25 °C/25 °C)	1,135-1,139
Indeksi thyerjes	$[n]_D^{20}$: 1,439-1,441
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0.25 % (me metodën Karl Fischer)
Aciditeti	Jo më shumë se 0.02% (si acid citrik)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1517 GLICERIL DIACETATE

Sinonimet	Diacetin
Përkufizim	Diacetati i glicerilit përbëhet kryesisht nga një përzierje e 1, 2- dhe 1,3-diacetate të glicerinës, me sasi të vogla të mono- dhe tri-esteret
Einecs	
Emri kimik	Gliceril diacetate; 1, 2, 3-propanetriol diacetate
Formula kimike	$C_7H_{12}O_5$
Pesha molekulare	176,17
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 94,0 %
Përshkrimi	Lëng i pastër, pa ngjyrë, higroskopik, lëng disi vajor me një të lehtë erë yndyrore
Identifikimi Tretshmëria	I tretshëm në ujë. Përzihet me etanol
Testi për glicerinë	Kalon testin
Testi për acetat	Kalon testin
Graviteti specifik (20 °C/20 °C)	1,175-1,195
Gama e vlimit	Ndërmjet 259 dhe 261 °C
Pastërtia	
Përmbajtja e hirit	Jo më shumë se 0.02 %
Aciditeti	Jo më shumë se 0.4% (si acid acetik)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1518 GLICERIL TRIACETATE

Sinonimet	Triacetin
Përkufizim	
Einecs	203-051-9
Emri kimik	Gliceril triacetat

Formula kimike	$C_9H_{14}O_6$
Pesha molekulare	218,21
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 98,0 %
Përshkrimi	Lëng pa ngjyrë, disi vajor me erë pak yndyrore
Identifikimi Testi për acetat	Kalon testin
Testi i glicerinës	Kalon testin
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{25}$ ndërmjet 1,429 dhe 1,431
Graviteti specifik (25 °C/25 °C)	Ndërmjet 1,154 dhe 1,158
Gama e vlimit	Ndërmjet 258 dhe 270 °C
Pastërtia	
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 0.2 % (me metodën Karl Fischer)
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0.02% (si acid citric)
Arsenik	Jo më shumë se 3 mg/kg
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1519 ALKOOL BENZIL

Sinonimet	Fenilkarbinol; Alkool fenilmetil; Benzenemetanol; Alfa-hidroksitoluen
Përkufizim	
Einecs	
Emri kimik	Alkool benzil; Fenilmetanol
Formula kimike	C_7H_8O
Pesha molekulare	108.14
Analiza	Jo më pak se 98,0 %
Përshkrimi	Lëng pa ngjyrë, i qartë me një erë të lehtë aromatike
Identifikimi Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol dhe eter
Graviteti specifik (25 °C/25 °C)	1,042-1,047
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$ 1,538-1,541
Testi për peroksidet	Kalon testin
Gama e distilimit	Jo më pak se 95 % v/v distilohet ndërmjet 202 dhe 208 °C
Pastërtia	
Vlera acidit	Jo më shumë se 0.5
Aldehidet	Jo më shumë se 0.2% v/v (si benzaldehid)
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1520 PROPANE-1,2-DIOL

Sinonimet	Propilen glikol
Përkufizim	

Einecs	200-338-0
Emri kimik	1,2-dihidroksipropan
Formula kimike	C3H8O2
Pesha molekulare	76.10
Analiza	Përmbajtja jo më pak se 99,5 % në bazë anhidër
Përshkrimi	Lëng i pastër, pa ngjyrë, higroskopik, viskoz
Identifikimi Tretshmëria	I tretshëm në ujë, etanol dhe aceton
Graviteti specifik (20 °C/20 °C)	1,035-1,040
Indeksi i thyerjes	$[n]_D^{20}$: 1,431-1,433
Pastërtia	
Testi i distilimit	99,5 % e produktit distilohet midis 185-189 °C. Mbetja 0,5 % përbëhet kryesisht nga dimerë dhe gjurmë trimerësh nga propilen glikol.
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0.07%
Përmbajtja e ujit	Jo më shumë se 1.0 % (me metodën Karl Fischer)
Plumb	Jo më shumë se 2 mg/kg

E 1521 Glikol polietileni

Sinonimet	PEG; Makrogol; Oksid polietileni
Përkufizim	Zakonisht caktohen polimere shtesë të oksidit të etilenit dhe ujit me një numër që përafërsisht korrespondon me peshën molekulare.
Emri kimik	alfa-Hidro-omega-hidroksipol (oksi-1,2-etanediol)
Formula kimike	(C_2H_4O) n H_2O (n = numri i njësive të oksidit të etilenit që korrespondon me një peshë molekulare prej 6 000, rreth 140)
Pesha mesatare molekulare	380 deri në 9 000 Da
Analiza	PEG 400: Jo më pak se 95 % dhe jo më shumë se 105 % PEG 3000: Jo më pak se 90 % dhe jo më shumë se 110 % PEG 3350: Jo më pak se 90 % dhe jo më shumë se 110 % PEG 4000: Jo më pak se 90 % dhe jo më shumë se 110 % PEG 6000: Jo më pak se 90 % dhe jo më shumë se 110 % PEG 8000: Jo më pak se 87,5 % dhe jo më shumë se 112,5 %
Përshkrimi	PEG 400 është një lëng higroskopik i pastër, viskoz, pa ngjyrë ose pothuajse pa ngjyrë

	PEG 3000, PEG 3350, PEG 4000, PEG 6000 dhe PEG 8000 janë lëndë të ngurta të bardha ose pothuajse të bardha me pamje dylli ose parafine
Identifikimi Intervali i shkrirjes	 PEG 400: 4-8 °C PEG 3000: 50-56 °C PEG 3350: 53-57 °C PEG 4000: 53-59 °C PEG 6000:55-61 °C PEG 8000: 55-62 °C
Viskoziteti	PEG 400: 105 to 130 mPa.s at 20 °C PEG 3000: 75 to 100 mPa.s at 20 °C PEG 3350: 83 to 120 mPa.s at 20 °C PEG 4000: 110 to 170 mPa.s at 20 °C PEG 6000: 200 to 270 mPa.s at 20 °C PEG 8000: 260 to 510 mPa.s at 20 °C Për glikolet e polietilenit që kanë një peshë molekulare mesatare më të madhe se 400, viskoziteti përcaktohet në një zgjidhje 50 për qind m/m të substancës kandidate në ujë
Tretshmëria	PEG 400 është i përzier me ujë, shumë i tretshëm në aceton, në alkool dhe në klorur metilen, praktikisht i patretshëm në vajra yndyrore dhe në vajra minerale PEG 3000 dhe PEG 3350: shumë i tretshëm në ujë dhe në metilen klorur, shumë pak i tretshëm në alkool, praktikisht i patretshëm në vajra yndyrore dhe në vajra minerale PEG 4000, PEG 6000 dhe PEG 8000: shumë i tretshëm në ujë dhe në klorur metilen, praktikisht i patretshëm në alkool dhe në vajra yndyrore dhe në vajra minerale
Pastërtia	
Vlera e hidroksilit	PEG 400: 264-300 PEG 3000: 34-42 PEG 3350: 30-38 PEG 4000: 25-32 PEG 6000: 16-22 PEG 8000: 12-16
Hiri i sulfatuar	Jo më shumë se 0.2%
1,4-Dioxane	Jo më shumë se 10 mg/kg
Etilen glikol dhe dietilen glikol	Gjithsej jo më shumë se 0,25 % °w/w individualisht ose në kombinim
Plumb	Jo më shumë se 1 mg/kg