

ALLEGATO

**E 407 CARRAGENINA**

<b>Sinonimi</b>	I prodotti commerciali sono venduti sotto varie denominazioni, come ad esempio: Musco d'Irlanda Eucheuman (da Eucheuma spp.) Iridophycan (da Iridaea spp.) Hypnean (da Hypnea spp.) Furcellaria o agar di Danimarca (da Furcellaria fastigiata) Carragenina (da Chondrus e Gigartina spp)
<b>Definizione</b>	La carragenina è ottenuta per estrazione acquosa a partire da alghe delle famiglie delle Gigartinaceae, Solieriaceae, Hypneaceae e Furcellariaceae, appartenenti alla classe delle Rhodophyceae (alghe rosse). I soli precipitanti organici autorizzati sono il metanolo, l'etanolo e il propan-2-olo. La carragenina è costituita essenzialmente di sali di potassio, di sodio, di magnesio e di calcio di esteri solforici dei polisaccaridi che, per idrolisi, danno galattosio e 3,6-anidrogallattosio. La carragenina non dev'essere idrolizzata o altrimenti degradata chimicamente
<b>Einecs</b>	232-524-2
<b>Descrizione</b>	Polvere di colore da giallastro a incolore, di consistenza da grossolana a fine, e praticamente priva di odore
<b>Identificazione</b>	
A. Prove positive per galattosio, anidrogallattosio e solfato	
<b>Purezza</b>	
Tenore di metanolo, etanolo e propan-2-olo	Non più dello 0,1 %, singolarmente o in combinazione
Viscosità a 75 °C di una soluzione all'1,5 %	Non meno di 5 mPa.s
Perdita per essiccamento	Non più del 12 % (105 °C, quattro ore)
Solfato	Non meno del 15 % e non più del 40 % su base anidra (espresso in SO <sub>4</sub> )
Ceneri	Non meno del 15 % e non più del 40 % determinate su base anidra determinato a 550 °C
Ceneri insolubili in soluzione acida	Non più dell'1 % su base anidra (insolubili in acido cloridrico al 10 %)
Sostanze insolubili in soluzione acida	Non più del 2 % su base anidra (insolubili in acido solforico all'1 % v/v)
Carragenina a basso peso molecolare (proporzione di cui il peso molecolare è inferiore a 50 kDa)	Non più del 5 %
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg

Conteggio totale della placca	Non più di 5 000 colonie per grammo
Lieviti e muffe	Non più di 300 colonie per grammo
E. coli	Negativo in 5 g
Salmonella spp.	Negativo in 10 g

**E 407a ALGA EUCEUMA TRASFORMATA**

<b>Sinonimi</b>	PES (acronimo di "processed eucheuma seaweed")
<b>Definizione</b>	L'alga eucheuma trasformata si ottiene per trattamento acquoso alcalino (KOH) dei ceppi naturali delle alghe Eucheuma cottonii e Eucheuma spinosum, della classe delle Rhodophyceae (alghe rosse), per eliminare le impurità e mediante lavaggio con acqua fresca ed essiccamento per ottenere il prodotto. Un'ulteriore depurazione si ottiene mediante lavaggio con metanolo, etanolo o propan-2-olo ed essiccamento. Il prodotto consiste essenzialmente in sali di potassio degli esteri solforici dei polisaccaridi che, per idrolisi, danno galattosio e 3,6-anidrogallattosio. I sali di sodio, calcio e magnesio degli esteri solforici dei polisaccaridi sono presenti in quantità inferiori. Nel prodotto è inoltre presente fino al 15 % di algal cellulosa. La carragenina nell'alga eucheuma trasformata non dev'essere idrolizzata o altrimenti degradata chimicamente
<b>Descrizione</b>	Polvere di colore da marrone chiaro a giallastro, di consistenza da grossolana a fine, praticamente inodore
<b>Identificazione</b>	
A. Prova positiva per galattosio, anidrogallattosio e solfato	
B. Solubilità	Forma soluzioni torbide e viscosi in acqua. Insolubile in etanolo
<b>Purezza</b>	
Tenore di metanolo, etanolo e propan-2-olo	Non più dello 0,1 % singolarmente o in combinazione
Viscosità a 75 °C in una soluzione all'1,5 %	Non meno di 5 mPa.s
Perdita all'essiccamento	Non più del 12 % (105 °C, quattro ore)
Solfato	Non meno del 15 % e non più del 40 % su base essiccata (come SO <sub>4</sub> )
Ceneri	Non meno del 15 % e non più del 40 % determinate su base essiccata a 550 °C
Ceneri insolubili in soluzione acida	Non più dell'1 % su base essiccata (insolubili in acido cloridrico al 10 %)
Sostanze insolubili in soluzione acida	Non meno dell'8 % e non più del 15 % su base essiccata (insolubili in acido solforico all'1 % v/v)
Carragenina a basso peso molecolare (proporzione di cui il peso molecolare è inferiore a 50 kDa)	Non più del 5 %

Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Conta totale in piastra	Non più di 5 000 colonie per grammo
Lieviti e muffe	Non più di 300 colonie per grammo
E. coli	Negativo in 5 g.
Salmonella spp.	Negativo in 10 g

**E 907 POLI-1-DECENE IDROGENATO**

<b>Sinonimi</b>	Polidec-1-ene idrogenato Poli-alfa-olefina idrogenata
<b>Definizione</b>	
Formula chimica	$C_{10n}H_{20n+2}$ dove $n = 3 - 6$
Peso molecolare	560 (media)
Composizione	Non meno del 98,5 % di poli-1-decene idrogenato, avente la seguente distribuzione oligomerica: C <sub>30</sub> : 13 — 37 % C <sub>40</sub> : 35 — 70 % C <sub>50</sub> : 9 — 25 % C <sub>60</sub> : 1 — 7 %
<b>Descrizione</b>	Liquido viscoso, incolore e inodore
<b>Identificazione</b>	
A. Solubilità	Insolubile nell'acqua, leggermente solubile nell'etanolo; solubile nel toluene
B. Combustione	La combustione produce una fiamma brillante e un odore caratteristico simile a quello della paraffina
<b>Purezza</b>	
Viscosità	Tra $5,7 \times 10^{-6}$ e $6,1 \times 10^{-6} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ a 100 °C
Composti con numero di carbonio inferiore a 30	Non più dell'1,5 %
Sostanze facilmente carbonizzabili	Dopo essere stato agitato per 10 minuti in un bagno di acqua bollente, un tubo di acido solforico contenente un campione di 5 g di poli-1-decene idrogenato non è più scuro di un colore paglierino molto leggero.
Nichel	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 1 mg/kg

**E 1517 DIACETATO DI GLICERILE**

<b>Sinonimi</b>	Diacetina
<b>Definizione</b>	Il diacetato di glicerile consiste essenzialmente in una miscela di diacetati di glicerolo 1,2 e 1,3, con quantità minime di monoesteri e di triesteri
Denominazioni chimiche	Diacetato di glicerile Diacetato di 1,2,3-propantriolo
Formula chimica	$C_7H_{12}O_5$
Peso molecolare	176,17
Composizione	Non meno del 94,0 %
<b>Descrizione</b>	Liquido chiaro, incolore, igroscopico, leggermente viscoso, con un leggero odore grasso
<b>Identificazione</b>	
A. Solubilità	Solubile nell'acqua, miscibile con etanolo
B. Prove positive di ricerca del glicerolo e dell'acetato	
C. Gravità specifica	$d_{20}^{20}$ : 1,175 — 1,195
D. Intervallo di ebollizione	Tra 259 e 261 °C
<b>Purezza</b>	
Ceneri totali	Non più dello 0,02 %
Acidità	Non più dello 0,4 % (come acido acetico)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

**E 1519 ALCOL BENZILICO**

<b>Sinonimi</b>	Fenilcarbinolo Alcol fenilmetilico Benzene-metanolo Alfa-idrossitoluene
<b>Definizione</b>	
Denominazioni chimiche	Alcol benzilico Fenilmetanolo
Formula chimica	$C_7H_8O$
Peso molecolare	108,14
Composizione	Non meno del 98,0 %

<b>Descrizione</b>	Liquido chiaro e incolore con un leggero odore aromatico
<b>Identificazione</b>	
A. Solubilità	Solubile nell'acqua, nell'etanolo e nell'etere
B. Indice di rifrazione	$[n]_D^{20}$ : 1,538 – 1,541
C. Gravità specifica	$d_{25}^{25}$ : 1,042 — 1,047
D. Test positivo di ricerca di perossidi	
<b>Purezza</b>	
Intervallo di distillazione	Non meno del 95 % volume/volume: distillazione tra 202 e 208 °C
Indice di acidità	Non più di 0,5
Alcidi	Non più di 0,2 % volume/volume (come benzaldeide)
Piombo	Non più di 5 mg/kg

06A4255