



# ΕΦΗΜΕΡΙΣ ΤΗΣ ΚΥΒΕΡΝΗΣΕΩΣ ΤΗΣ ΕΛΛΗΝΙΚΗΣ ΔΗΜΟΚΡΑΤΙΑΣ

ΤΕΥΧΟΣ ΔΕΥΤΕΡΟ

Αρ. Φύλλου 456

4 Ιουνίου 1997

## ΥΠΟΥΡΓΙΚΕΣ ΑΠΟΦΑΣΕΙΣ & ΕΓΚΡΙΣΕΙΣ

Αριθ. 93/97

Τροποποίηση διατάξεων του Κώδικα Τροφίμων σε εναρμόνιση με την Οδηγία 96/77/Ε.Κ. της Επιτροπής (L 339/1/30.12.1996) για τη θέσπιση ειδικών κριτηρίων καθαρότητας για τα πρόσθετα τροφίμων, πλην των χρωστικών και των γλυκαντικών υλών.

### ΟΙ ΥΠΟΥΡΓΟΙ ΕΘΝΙΚΗΣ ΟΙΚΟΝΟΜΙΑΣ ΚΑΙ ΟΙΚΟΝΟΜΙΚΩΝ

Έχοντας υπόψη:

1. Το έγγραφο της Διεύθυνσης Τροφίμων του Γενικού Χημείου του Κράτους με αριθ. 3002182/287/1997.

2. Τις διατάξεις του άρθρου 1 (παρ. 1, 2 και 3) του Ν. 1338/1983 «Εφαρμογή του Κοινοτικού δικαίου» (Φ.Ε.Κ. 34/A/1983) όπως τροποποιήθηκε από το άρθρο 6 του Ν. 1440/1984 «Συμμετοχή της Ελλάδος στο Κεφάλαιο, στα αποθεματικά και στις προβλέψεις της Ευρωπαϊκής Τράπεζας Επενδύσεων, στο Κεφάλαιο της Ευρωπαϊκής Κοινότητος Άνθρακος και Χάλυβος και του Οργανισμού Εφοδιασμού ΕΥΡΥΤΟΜ» (Φ.Ε.Κ. 70/A/1984) καθώς και το άρθρο 65 του Ν. 1892/1990 (Φ.Ε.Κ. 101/A/1990).

3. Το εδάφιο δ της παρ. 8 του άρθρου 6 του Νόμου 4328/1929 (Φ.Ε.Κ. 272/A/1929) «Περί συστάσεως Γενικού Χημείου του Κράτους», όπως αντικαταστάσθηκε από την παράγραφο 6 του άρθρου 11 του Νόμου 2343/95, (Φ.Ε.Κ. 211/A/11.10.1995).

4. Το άρθρο 4 του Διατάγματος της 31ης Οκτωβρίου 1929 «Περί κανονισμού της λειτουργίας και των εργασιών του Ανωτάτου Χημικού Συμβουλίου» (Φ.Ε.Κ. 391/A/1929).

5. Το άρθρο 1 του Νόμου 115/1975 «Περί τροποποίησεως διατάξεων τινων του Ν. 4328/1929» (Φ.Ε.Κ. 172/A/1975).

6. Την απόφαση 1078204/927/0006A/6.8.1992 «Περιορισμός Συλλογικών Οργάνων του Υπουργείου Οικονομικών, των Υπουργών Προεδρίας και Οικονομικών» (Φ.Ε.Κ. 517/B/1992).

7. Την υπ' αριθ. 1107147/1239/0006A/4.10.1996 Κοινή απόφαση του Πρωθυπουργού και του Υπουργού Οικονομικών «Ανάθεση αρμοδιοτήτων Υπουργού Οικονομικών στους Υφυπουργούς Οικονομικών» (Φ.Ε.Κ. 922/B/1996).

8. Τις διατάξεις του άρθρου 29Α του Ν. 1558/1985 (Φ.Ε.Κ. 137/A/1985) όπως το άρθρο αυτό προστέθηκε με το άρθρο 27 του Ν. 2081/1992 (Φ.Ε.Κ. 154/A/1992) και το γεγονός ότι από την παρούσα απόφαση δεν προκαλείται δαπάνη σε βάρος του Κρατικού Προϋπολογισμού, αποφασίζουμε:

Εγκρίνουμε την απόφαση αριθ. 93/1997 του Ανωτάτου Χημικού Συμβουλίου, η οποία λήφθηκε κατά τη συνεδρίαση της 11.3.1997 και η οποία έχει ως εξής:

### ΓΕΝΙΚΟ ΧΗΜΕΙΟ ΚΡΑΤΟΥΣ ΑΝΩΤΑΤΟ ΧΗΜΙΚΟ ΣΥΜΒΟΥΛΙΟ

Εγκρίνουμε την τροποποίηση διατάξεων του Κώδικα Τροφίμων, σε εναρμόνιση με την Οδηγία 96/77/Ε.Κ. της Επιτροπής (L 339/1/30.12.1996) για τη θέσπιση ειδικών κριτηρίων καθαρότητας για τα πρόσθετα τροφίμων πλην των χρωστικών και των γλυκαντικών υλών ως εξής:

I. 1. Από το Προεδρικό Διάταγμα 535/83 καταργούνται:

- τα άρθρα 7, 10 και τα Παραρτήματα V και VII,
- το εδάφιο (γ) των γενικών παρατηρήσεων και τα κριτήρια καθαρότητας της ουσίας Ε 341 (iii) του Παραρτήματος X.

2. Το άρθρο 36 το οποίο καταργήθηκε με την Απόφαση Α.Χ.Σ. 145/96 αντικαθίσταται με το ακόλουθο κείμενο:

#### Άρθρο 36

Ειδικά κριτήρια καθαρότητας για τα πρόσθετα τροφίμων πλην των χρωστικών και των γλυκαντικών υλών

Τα κριτήρια καθαρότητας που εφαρμόζονται στα πρόσθετα τροφίμων πλην των χρωστικών και των γλυκαντικών υλών, που αναφέρονται στο άρθρο 33 του Κώδικα Τροφίμων, περιγράφονται στο Παράρτημα:

## ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ

## Ε 200 ΣΟΡΒΙΚΟ ΟΣΥ

## Ορισμός

*Χημική ονομασία*Σοφβικό οξύ  
Trans-trans-2,4-εξαδιενυκό οξύ*Αριθ. EINECS*

203-768-7

*Χημικός τύπος* $C_6H_4O_2$ *Μοριακό βάρος*

112,12

*Δοχμασία*

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού

*Περιγραφή*

Άχρωμες βειόνες ή λευκή ρέουσα σκόνη, με ελαφρά χαρακτηριστική οσμή, της οποίας το χρώμα δεν μεταβάλλεται μετά από θέρμανση στους 105°C επί 90 λεπτά

## Ταυτοτοίκηση

Α. Πεδίο ζιψών σημείου τηξειδεώσεως

133°C έως 135°C μετά από ξηρανση υπό κενό επί 4 ώρες σε ξηραντήρα θεωκού οξέος

Β. Φασματομετρία

Μέγιστο απορρόφησης διαλύματος σοφβικού οξέος σε ισοπροπανόλη (1:4 000 000) σε μήκος κύματος 254±2 nm

Γ. Θετική δοκιμή ανίχνευσης διτελών δεσμών

80°C

Δ. Σημείο εξάγνωσης

## Καθαρότητα

*Υγρασία*

0,5 % κατ' ανώτατο όριο (μέθοδος Karl Fischer)

*Θευκή τέφρα*

0,2 % κατ' ανώτατο όριο

*Αλδεύδες*

0,1 % κατ' ανώτατο όριο (ως τορμαλδεύδη)

*Αρσενικό*

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

*Μόλυβδος*

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

*Υδράργυρος*

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

*Βαρέα μέταλλα (ως Pb)*

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 202 ΣΟΡΒΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

## Ορισμός

*Χημική ονομασία*Σοφβικό κάλιο  
(Ε.Ε)-2,4-εξαδιενυκό κάλιο  
Άλας με κάλιο του trans, trans-2,4-εξαδιενυκού οξέος*Αριθ. EINECS*

246-376-1

*Χημικός τύπος* $C_6H_4O_2K$ *Μοριακό βάρος*

150,22

*Δοχμασία*

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού

*Περιγραφή*

Λευκή κρυσταλλική σκόνη, της οποίας το χρώμα δεν μεταβάλλεται μετά από θέρμανση στους 105°C επί 90 λεπτά

**Ταυτοκοίηση**

- A. Πεδίο τιμών σημείου τήξεως του σορβικού οξέος, λαμβανόμενου με οξινηπ και χωρίς αναχρονιστάλλωση, 133°C έως 135°C μετά από ξήρανση υπό κενό επί 4 ώρες σε ξηραντήρα θειωκού οξέος
- B. Θετικές δοκιμές ανίχνευσης καλίου και διτελών δεσμών

**Καθαρότητα**

Απώλεια κατά την ξήρανση	1,0 % κατ' ανώτατο δριμό (105°C, 3 ώρες)
Οξετητική ή αλχοολικότητα	1,0 % περίπου κατ' ανώτατο δριμό (ως σορβικό οξύ ή $K_2CO_3$ )
Αλδεύδες	0,1 % κατ' ανώτατο δριμό, εκφραζόμενο σε φορμιαλδεύδη
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

**Ε 203 ΣΟΡΒΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Σορβικό ασβέστιο Άλας με ασβέστιο του trans, trans-2,4-εξαδιενικού οξέος
Αριθ. EINECS	231-321-6
Χημικός τύπος	$C_{12}H_{14}O_4Ca$
Μοριακό βάρος	262.32
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί ξηρού
Περιγραφή	Λευκή λεπτή κρυσταλλική σκόνη, της οποίας το χρώμα δεν μεταβάλλεται μετά από θέρμανση στους 105°C επί 90 λεπτά

**Ταυτοκοίηση**

- A. Πεδίο τιμών σημείου τήξεως του σορβικού οξέος, λαμβανόμενου με οξινηπ και χωρίς αναχρονιστάλλωση, 133°C έως 135°C μετά από ξήρανση υπό κενό επί 4 ώρες σε ξηραντήρα θειωκού οξέος
- B. Θετικές δοκιμές ανίχνευσης ασβεστίου και διτελών δεσμών

**Καθαρότητα**

Απώλεια κατά την ξήρανση	2,0 % κατ' ανώτατο δριμό μετά από ξήρανση υπό κενό επί 4 ώρες σε ξηραντήρα θειωκού οξέος
Αλδεύδες	0,1 % κατ' ανώτατο δριμό, εκφραζόμενο σε φορμιαλδεύδη
Φθόριο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 210 ΒΕΝΖΟΪΚΟ ΟΣΥ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Βενζοϊκό οξύ  
Βενζοϊλοκαρβονικό οξύ  
Φαινοϊλοκαρβονικό οξύ

Αριθ. EINECS

200-618-2

Χημικός τύπος

 $C_6H_5CO_2$ 

Μοριακό βάρος

122.12

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλέριμοτον 99.5% επί ξηρού

Περγραφή.

Λευκή κρυσταλλική σκόνη

## Τευτοκοίνηση

Α. Σημείο τήξεως

121.5°C-122.5°C

Β. Θετική δοκιμή εξάγριωσης και θετική δοκιμή βενζοϊκών ιόντων

## Καταρότητα

Ακόλουτα κατά την ξηρανση

0.5% κατ' ανώτατο δριο μετά από ξηρανση επί 3 δρης υπερένα θεικού οξείας

pH

Περίτου 4 (υδατικό διάλυμα)

Θεική τίξηρα

0.05% κατ' ανώτατο δριο

Χλωριούχες οργανικές ενώσεις

0.07% κατ' ανώτατο δριο ως χλωριδίνη, που αντιστοιχεί σε 0.3% επρεσομένο σε χλωροφενόλικο οξύ

Είκολα οξειδωτίμενες ουσίες

Προστίθενται 15 ml θεικού οξείας σε 100 ml νερού, το διάλυμα θερμαίνεται μέχρι βρασμού και προστίθενται σταράνης διαλύματος  $KMnO_4$ , 0.1 N, μέχρις ότου το ροτό χρώμα διαπρεπται επί 30 δευτερόλεπτα. Στο θερμό διάλυμα διαλύεται 1 g δειγματος ζηρομένο με σπριβένα πηγ. και απολογείται συχναίτηρη με διαλύμα  $KMnO_4$ , 0.1 N μέχρι να εμφανιστεί ροτό χρώμα που να διαπρεπται επί 15 δευτερόλεπτα. Δεν θα χρέεται να καπανδρίζονται περισσότερα από 0.5 ml

Είκολα απανθρακώσιμες ουσίες

Το ψυχρό διάλυμα 0.5 g βενζοϊκού οξείας σε 5 ml θεικού οξείας πυκνότητας 94.5-95.5% δεν πρέπει να χρωματίζεται εποντότερα από την ίντρη σταφοράς που πρέπει 0.2 ml χλωρούχου κοβαλτίου TSC<sup>(1)</sup>, 0.3 ml ψρυχλοριούχου αιθρίου TSC<sup>(2)</sup>, 0.1 ml θεικού χαλκού TSC<sup>(3)</sup> και 4.4 ml νερού

Το ψυχρό διάλυμα που σηματίζεται με πλασματική οξύτητη εξουδετερωμένου διαλύματος βενζοϊκού οξείας δεν χρέεται να έχει διαφορετικό σημείο τήξεως από τον βενζοϊκό οξύα

Πολυκυκλικά οξέα

3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Αρσηνικός

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Υδρογερυρός

10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

(1) Χλωριούχο κοβαλτίο TSC: Διαλύεται 65 μg περίσσον χλωριούχου κοβαλτίου  $CoCl_2 \cdot 5H_2O$  σε καπάλληρη ποσότητα μετρήματος 25 ml ιδρογλυκερού οξείας περίπου 973 ml νερού, ώστε να ληφθεί συνολικός όγκος 1.000 ml. Φέρονται 5 ml σπριβένης από αυτό το διάλυμα σε σπριβούχη φάση και περίπου 250 ml διαλύματος πεδίου, προστίθενται 5 ml υδρογερυρίου 3% και παρίστανται 15 ml διαλύματος ιδροβιδυνίου που νερούς 20%. Το σύνολο ζέτα ται 10 λεπτ., αφήνεται να φυγεί και προστίθενται 2 g μεθοδίου πελίου παλίον πάντα 20 ml θεικού οξείας 25%. Επειδή από τότε διάλυση την ίδια μέρα, το ίδιο ποσό ελευθερώνεται σηματεύεται με θειοθεινό νέτριο (0.1 N) χαρούσια αριθμόν ST<sup>(4)</sup>. Ένα πιο θειοθεινό νέτριο (0.1 N) αναστορεί σε 23.50 mg  $CoCl_2 \cdot 5H_2O$ . Ο πελμός όγκος του διαλύματος διαρθίνεται με προσθήτη αριθητής ποσότητας από το μετρήμα ιδρογλυκερού οξείας και νερού, για να ληφθεί διάλυμα συγκεντρώσεως 59.3 mg  $CoCl_2 \cdot 5H_2O$  από ml.

(2) Ψρυχλοριός αιθρίος TSC: Διαλύεται 55 μg περίσσον ψρυχλοριούχου αιθρίου σε καπάλληρη ποσότητα μετρήματος 25 ml ιδρογλυκερού οξείας περίπου 973 ml νερού, ώστε να ληφθεί συνολικός όγκος 1.000 ml. Φέρονται 10.0 ml από αυτό το διάλυμα σε σπριβούχη φάση και περίπου 250 ml διαλύματος πεδίου, προστίθενται 15 ml νερού και 3 g μεθοδίου πελίου και το μετρήμα αφήνεται σε πρεμία ται 15 λεπτ. Αρανεύεται σε 100 ml θεικούς και παρίστανται το ίδιο ποσό ελευθερώνεται σηματεύεται με θειοθεινό νέτριο (0.1 N) χαρούσια αριθμόν ST<sup>(4)</sup>. Ένα πιο θειοθεινό νέτριο (0.1 N) αναστορεί σε 27.03 mg  $FeCl_3 \cdot 6H_2O$ . Ο πελμός όγκος του διαλύματος διαρθίνεται με προσθήτη αριθητής ποσότητας από το μετρήμα ιδρογλυκερού οξείας και νερού, για να ληφθεί διάλυμα συγκεντρώσεως 45.0 mg  $FeCl_3 \cdot 6H_2O$  από ml.

(3) Θειώδης γελαδίς TSC: Διαλύεται 65 μg περίσσον θειώδη γελαδίς  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  σε καπάλληρη ποσότητα μετρήματος 25 ml ιδρογλυκερού οξείας περίπου 973 ml νερού ώστε να ληφθεί συνολικός όγκος 1.000 ml. Φέρονται 10.0 ml από αυτό το διάλυμα σε σπριβούχη φάση και περίπου 250 ml διαλύματος πεδίου, προστίθενται 40 ml νερού, 4 ml άξιον οξείας και 3 g μεθοδίου πελίου. Το ίδιο ποσό ελευθερώνεται σηματεύεται με θειοθεινό νέτριο (0.1 N) χαρούσια αριθμόν ST<sup>(4)</sup>. Ένα πιο θειοθεινό νέτριο (0.1 N) αναστορεί σε 24.97 mg  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ . Ο πελμός όγκος του διαλύματος διαρθίνεται με προσθήτη αριθητής ποσότητας από το μετρήμα ιδρογλυκερού οξείας και νερού, για να ληφθεί διάλυμα συγκεντρώσεως 62.4 mg  $CuSO_4 \cdot 5H_2O$  από ml.

(\*) Δημιούργηση ST: Λαντορβιόνταντ 0.5 g αριθμού (άμυνα αραβοσίτων ή διαλυτού δημιούργησης) και αναμεγγίζονται με 5 ml θεικούς. Το σύνολο ζέτα ται μερικά λεπτά, αφήνεται να φυγεί και δυσθίσται. Το δημιούργηση ST χρέεται να είναι αρδιότοτης χαρούσιας.

## Ε 211 BENZOΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Βενζοϊκό νάτριο  
Άλας με νάτριο των βενζολοκαρβονικών οξέων  
Άλας με νάτριο των φαινυλοκαρβονικών οξέων

Αριθ. EINECS

208-534-8

Χημικός τύπος

C6H5COONa

Μοριακό βάρος

144.11

Δοχμασία

Περιεκτικότητα σε C6H5COONa & τουλάχιστον 99 % μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες

Περγραφή

Λεπτό, σχεδόν άσφυμο, χρυσαύγειο στρεβό σε σκόνη ή κόκκους

## Τευτακούρηση

Α. Διαλιτότητα

Ενδιάλυτο στο νερό, ελάχιστα διαλυτό σε αιθανόλη

Β. Πεδίο πμάν σημείου τήξεως των βενζοϊκών οξέων

Πεδίο πμάν σημείου τήξεως των βενζοϊκών οξέων λαζαροναρένων με αξιοποίηση και χωρίς ανασφυστάλλεσση, 121.5 °C-123.5 °C μετά από ξήρανση σε ξηραντήρα θειώκοι οξέος

Γ. Θετικές δοκιμές βενζοϊκών ιόντων και νατρίου

## Καθαρότητα

Αχώλαια κατά την ξήρανση

1.5 % κατ' ανώτατο δόριο μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες

Εύκαλα σέβαδοιμενες; συνέσεις

Προστίθενται 1.5 ml θειώκοι οξέος σε 100 ml νερού, το διάλυμα θερμαίνεται μέχρι βροσμού και προστίθενται σταγόνες διαλύματος KMnO4, 0.1 N, μέχρις ότου το ροδικό διατηρείται επί 30 δευτερόλεπτα. Στο θερμό διάλυμα διαλύεται 1 g δειγματος ζυγαρισμένο με αρχίβεια mg, και απολογεῖται στρογγυλωτηρη με διάλυμα KMnO4, 0.1 N μηδενικά εμφανιστεί ροδικό διάλυμα που να διατηρείται επί 15 δευτερόλεπτα. Δεν θα πρέπει να καταναλώνονται περισσότερα από 0.5 ml.

Πολικικικά οξέα

Το κρύσταλλο που σχηματίζεται με κλισματική οξινη εξουδετερωμένου διαλύματος βενζοϊκών νατρίου, δεν πρέπει να έχει διαφραγματικό σημείο τήξεως από τους βενζοϊκών οξέων

Χλωριούχες οργανικές επώνεις

0.06 % κατ' ανώτατο δόριο ως χλωρίδια, που αντιστοιχεί σε 0.25 % εκφρασμένο σε χλωροβενζοϊκό οξύ

Οξύπητα &amp; αλκαλικότητα

Για την εξουδετέρωση 1 g βενζοϊκών νατρίου παρουσία φαινολοφθαλεΐνης, δεν πρέπει να πλειστούνται περισσότερου από 0.25 ml διαλύματος 0.1 N NaOH ή 0.1 N HCl

Αρανικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο δόριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο δόριο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δόριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο δόριο

## Ε 212 BENZOΪΚΟ ΚΑΛΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Βενζοϊκό κάλιο  
Άλας με κάλιο των βενζολοκαρβονικών οξέων  
Άλας με κάλιο των φαινυλοκαρβονικών οξέων

Αριθ. EINECS

209-481-3

Χημικός τύπος

C6H5COOK·3H2O

Μοριακό βάρος	214,27
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα σε C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> KO <sub>2</sub> τουλαρίου 99% μετά από ξήρανση στους 105°C μέχρι σταθερού βάρους
Περιγραφή	Λεπτή κρυσταλλική σκόνη
<b>Τευτοποίηση</b>	
A. Πεδίο τημάν σημείου τήξεως των βενζοϊκών αξέων λαμβανομένον με αξίνη και χωρίς αναφυγοτάλλισση, 121,5°C-123,5°C μετά από ξήρανση από κανό σε ξηραντήρα θειώτο αξέος	
B. Θειώτης δοκιμής βενζοϊκών αλταν και καλίου	
<b>Καθαρότητα</b>	
Απώλεια κατά την ξήρανση	26,5% κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 105°C
Χλωριούχες οργανικές επώνες	0,06% κατ' ανώτατο όριο ως χλωρίδιο, χον αντικαρχεί σε 0,25% εκφρασμένο σε χλωροφενόξιο αξέο
Είκολα αξιοποίημένες συνεις	Προστίθενται 1,5 ml θειώτο αξέος σε 100 ml νερού, το διάλυμα θερμαίνεται μέχρι βρασμούς και προστίθενται σταγόνες διαλύματος KMnO <sub>4</sub> 0,1 N, μέχρις ότου το ροδ χρώμα διατηρείται επί 30 δευτερόλεπτα. Στο θειώτο διάλυμα διαλύεται 1 g δειγματος, ήγησμένο με σκρίβεια πρ. και ακολουθεί σχολιάσιμη με διάλυμα KMnO <sub>4</sub> 0,1 N μέχρι να εμφανιστεί ροδ χρώμα χον να διατηρείται επί 15 δευτερόλεπτα. Δεν θα πρέπει να παπαναλύνονται περισσότερα από 0,5 ml
Είκολα απονθρακούμενες συνεις	Το φυγχρό διάλυμα 0,5 g βενζοϊκού αξέος σε 5 ml θειώτο αξέος συκνότηρας 94,5-95,5% δεν πρέπει να χρωματίζεται ενισούτηρα από την υγρή αναφοράς, χον περέπτα 0,2 ml χλωριούχου καρβαλίου TSC, 0,3 ml πρωτοχρούχου αιθήρου TSC, 0,1 ml θειώτο χαλκού TSC και 4,4 ml νερού
Πολυπολικά αξέα	Το πρώτο ίγρα χον σχρινιάζεται με κλισματική αξίνη εξουδετερωμένον διαλύματος βενζοϊκού καλίου, δεν πρέπει να έχει διαφορετικό σημείο τήξεως από τον βενζοϊκού αξέος
Οξιτητική ή αλκαλικότητα	Για την εξουδετέρωση 1 g βενζοϊκού καλίου παρουσιάσειαν διανομοβαλτήν, δεν πρέπει να παπαναλύνονται περισσότερα από 0,25 ml διαλύματος NaOH 0,1 N ή HCl 0,1 N
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγενης	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 213 BENZOΪΚΟ ΛΣΒΕΣΤΙΟ****Ορισμός**

Χημική συνομασία

Βενζοϊκό ασβέστιο  
Διβενζοϊκό ασβέστιο

## Αριθ. ΕΠΕΝCS

218-235-4

## Χημικός πύρος

Ανόδος:  $C_4H_10O \cdot Ca$   
 Ένυδρο με 1 μάρρο νερού:  $C_4H_10O \cdot Ca \cdot H_2O$   
 Ένυδρο με 3 μάρρα νερού:  $C_4H_10O \cdot Ca \cdot 3H_2O$

## Μοριακό βάρος

Ανόδος: 282,31  
 Ένυδρο με 1 μάρρο νερού: 300,32  
 Ένυδρο με 3 μάρρα νερού: 336,36

## Δοχμασία

Περισταχόπτρα τουλέριων 99 % μετά από ξήρανση στους 105 °C

## Περγυραφή

Λευκοί ή όχριακα χρύστελλα ή λευκή σκόνη

## Ταυτοτότητα

A. Πεδίο τημάν σημείον τήξεως του βενζοϊκού αξέων λαμβανομένου με οξίνη και γεράς αντανακτάλλωση 121,5 °C-123,5 °C μετά από ξήρανση παρά κενό σε ξηραντήρα βενζού αξέων

B. Θετικής δοκιμής βενζοϊκών ιόντων και ασβεστίου

## Καθαρότητα

Απάλεια κατά την ξήρανση

17,5 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 105 °C μέχρι σταθερού βάρους

Υλες αδιάλυτες στο νερό

0,3 % κατ' ανώτατο όριο

Χλωριούχες αργοτοχές επώνες

0,06 % κατ' ανώτατο όριο ως χλωρίδιο, χων ανιστοχρή σε 0,25 % εμφασισμένο σε χλωροφενζινόλιο αξέων

Είκοσια σξεδούμενες συνοίσεις

Προστίθενται 1,5 ml βενζού αξέων σε 100 ml νερού, το διάλυμα βερμαντίναι μήδια βρασμού και χροστάνεται σταρόνες διαλύματος KMnO<sub>4</sub> 0,1 N, μήδης διότι το ροδ χρώμα διατηρείται επί 30 δευτερόλεπτα. Στο δερμό διάλυμα διαλύεται 1 g δειγμάτος ζυγομένο με ασφεστία παρ. και ακολουθεί σγκομέτρηση με διάλυμα KMnO<sub>4</sub> 0,1 N μήδια να εμφανιστεί ροδ χρώμα λουν να διατηρείται επί 15 δευτερόλεπτα. Δεν θα φέρεται να καταναλώνονται περισσότερα από 0,5 ml

Είκοσια απανθρακωμένες συνοίσεις

Το ψυγρό διάλυμα 0,5 g βενζοϊκού αξέων σε 5 ml βενζού αξέων κατνότηρας 94,5-95,5 %, δεν φέρεται να γραμματίζεται εντονότερα από ένα μηρό σταφιροφάς που περιγράφεται 0,2 ml γλυκοριζίνης καρβαλίου TSC, 0,3 ml προζλακρωτήχου αιθήρου TSC, 0,1 ml βενζού γαλοκότης TSC και 4,4 ml νερού

Πολυπικλικά αξέων

Το χρόνιο δημαρχία που συγχριτέεται με πλασματική αξίνηση εξασθενωμένου διαλύματος βενζοϊκού ασβεστίου, δεν φέρεται να έχει διαφορετικό σημείο τήξεως από τον βενζοϊκό αξέων

Οξύτητα ή αλκαλικότητα

Για την έξουσετή των 1 g βενζοϊκού ασβεστίου καρονιά φαντολοφθαλίνη, δεν φέρεται να αποτελείται περισσότερα από 0,25 ml διαλύματος 0,1 N NaOH ή 0,1 N HCl

Φθόριο

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδροχρυσός

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 214 p-ΥΑΡΟΣΥΒΕΝΖΟΪΚΟ ΑΙΘΥΑΙΟ

## Συνάντηση

Ειδική παραδοση  
p-Οξυβενζοϊκό αιθυαίο

## Ορισμός

Χημική ονομασία

ρ-Υδροξυβενζούχο αιθίλιο  
ρ-Υδροξυβενζούχο αιθυλεστέρα;

Αριθ. EINECS

204-399-4

Χημικός τύπος

C6H5OCH2CH3

Μοριακό βάρος

166,8

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5 % μετά από ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες

Περιγραφή

Σχεδόν διορικό μικροί όγκοι χρωματικοί και λευκή χρυσοταλακή σκόνη

## Ταυτοποίηση

Α. Σημείο πήξεως

115 °C-118 °C

Β. Θετική δοκιμή ρ-υδροβενζούχων  
ιόντωνΠεδίο τημάν σημείου πήξεως του ρ-υδροξυβενζούχο αιθέρα λαμβανομένων με οξύνων  
και χωρίς αναχρονιστική, 213 °C έως 217 °C μετά από ξήρανση ωστό σε ξηραντή  
ρο θειώτικο οξύς

Γ. Θετική δοκιμή αλκοόλης

## Καθαρότητα

Απώλεια κατά την ξήρανση

0,5 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες

Θεωρή τέφρα

0,05 % κατ' ανώτατο όριο

ρ-Υδροξυβενζούχο αιθέρα και σαλικιλικό  
αιθέρα

0,35 % κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένο σε ρ-υδροξυβενζούχο αιθέρα

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλιβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε ΖΙΣ ΆΛΑΣ ΜΕ ΝΑΤΡΙΟ ΤΟΥ ρ-ΥΔΡΟΖΥΒΕΝΖΟΪΚΟΥ ΑΙΘΥΛΙΟΥ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Άλας με νάτριο του ρ-υδροξυβενζούχο αιθαλίου  
Άλας με νάτριο του ρ-υδροξυβενζούχο αιθυλεστέρα

Αριθ. EINECS

252-487-6

Χημικός τύπος

C6H5OCH2CH3.Na

Μοριακό βάρος

188,8

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα σε ρ-υδροξυβενζούχο αιθυλεστέρα τουλάχιστον 83 % επί ξηρού

Περιγραφή

Λευκή χρυσοταλακή υγροσκοπική σκόνη

## Ταυτοποίηση

Α. Σημείο πήξεως

115 °C-118 °C μετά από ξήρανση ωστό σε ξηραντήρα θειώτικο οξύς

- Β. Θευκή δοκιμή *p*-υδροξυβενζοίνων  
ιώντων
- Γ. Θευκή δοκιμή νατρίου
- Δ. Το pH υδατικού διαλύματος συγχεντρώσεως 0,1% πρέπει να κυμαίνεται μεταξύ 9,9 και 10,3

Πεδίο τιμών σημείου τήξεως του *p*-υδροξυβενζοίνου οξέος που παρέχει το δείγμα, 213°C έως 217°C

#### Καθαρότητα

- Αιτώλεια κατά την ξήρανση
- Θευκή τέφρα
- p*-Υδροξυβενζοίνοι οξύ και σαλικυλικό οξύ
- Αρσενικό
- Μόλυβδος
- Υδρόγερανος
- Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

- 5 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση υπό χειρό σε ξηραντήρα θευκού οξέος  
37-39 %
- 0,35 % κατ' ανώτατο όριο. Εκφρασμένο σε *p*-υδροξυβενζοίνο οξύ
- 3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
- 5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
- 1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
- 10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

#### Ε 216 *p*-ΥΔΡΟΞΥΒΕΝΖΟΪΚΟ ΠΡΟΠΥΑΛΟ

##### Συνάντηση

Propylparaben  
*p*-Οξυβενζοίνο προπούλιο

##### Ορισμός

*Xημική ονομασία*

*p*-Υδροξυβενζοίνο προπούλιο  
*p*-Υδροξυβενζοίνος προπούλεστέρας

*Aριθ. EINECS*

202-307-7

*Xημικός τύπος*

C<sub>10</sub>H<sub>12</sub>O<sub>3</sub>

*Μοριακό βάρος*

180,21

*Δοκιμασία*

Περιεκτικότητα τουνάχιστον 99,5 % μετά από ξήρανση στους 80°C επί 2 ώρες

*Περιγραφή*

Σχεδόν άσημοι μικροί όγρωμοι χρυσταλλίνοι ή λευκή χρυσταλλική σκόνη

##### Ταυτοτοίκηση

Α. Σημείο τήξεως

95°C-97°C μετά από ξήρανση στους 80°C επί 2 ώρες

Β. Θευκή δοκιμή *p*-υδροξυβενζοίνων  
ιώντων

Πεδίο τιμών σημείου τήξεως του *p*-υδροξυβενζοίνου οξέος που παρέχει το δείγμα, 213°C έως 217°C

##### Καθαρότητα

Αιτώλεια κατά την ξήρανση

0,5 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 80°C επί 2 ώρες

Θευκή τέφρα

0,05 % κατ' ανώτατο όριο

*p*-Υδροξυβενζοίνοι οξύ και σαλικυλικό οξύ

0,35 % κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένο σε *p*-υδροξυβενζοίνο οξύ

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδρόγερανος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 217 ΆΛΑΣ ΜΕ ΝΑΤΡΙΟ ΤΟΥ p-ΥΔΡΟΞΥΒΕΝΖΟΪΚΟΥ ΠΡΟΠΥΑΙΟΥ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Άλας με νάτριο του p-υδροξυβενζοϊκού χρωτιλίου Άλας με νάτριο του p-υδροξυβενζοϊκού χρωτιλεστέρα
Αριθ. EINECS	252-488-1
Χημικός τύπος	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> O <sub>3</sub> Na
Μοριακό βάρος	202,21
Δοσηρασία	Περιεσταχτήρια σε p-υδροξυβενζοϊκό χρωτιλεστέρα πολύτιμοτον 55 % σε έγραφη
Περιγραφή	Λευκή ή σχεδόν λευκή κρυσταλλική υγροσκόπια σκόνη

## Ταντελοίδη

- A. Πεδίο εμάν σημείων σήξους των εστίαρια που λαμβάνεται με οξική και γωρίς ανακρυσταλλώση, 94 °C έως 97 °C μετά από έγραψη υπό χειρό σε ξηραντήρα θεικού οξέος
- B. Θειακή δοκιμή νατρίου
- C. Το pH υδατικού διαλύματος συρτανόστασης 0,1 % χρέωται να κυμαίνεται μεταξύ 9,8 και 10,2.

## Καθαρότητα

Απώλεια κατά πηγή έγραψη	5 % κατ' ανώτατο δριμό μετά από έγραψη υπό χειρό σε ξηραντήρα θεικού οξέος
Θειακή σίφρα	34-36 %
p-Υδροξυβενζοϊκό οξύ και σαλικυλικό οξύ	0,35 % κατ' ανώτατο δριμό: εκφρασμένο σε p-υδροξυβενζοϊκό οξύ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδραγγίνης	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 218 p-ΥΔΡΟΞΥΒΕΝΖΟΪΚΟ ΜΕΘΥΑΙΟ

## Συνάντηση

Methylparaben  
p-Oξυβενζοϊκό μεθύλιο

## Ορισμός

Χημική ονομασία	p-Υδροξυβενζοϊκό μεθύλιο p-Υδροξυβενζοϊκός μεθυλεστέρας
Αριθ. EINECS	243-171-5
Χημικός τύπος	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>

<b>Μοριακό βάρος</b>	152,15
<b>Δοκιμασία</b>	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % μετά από ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες
<b>Περγυραφή</b>	Σχεδόν άσφαλτο, μαύρο σκόρπιο που προστέθη σε λευκή κρυσταλλική σκόνη
<b>Ταυτοποίηση</b>	
A. Σημείο τήξεως	125 °C-128 °C
B. Θετική δοκιμή $\rho$ -ιδροξυβενζούλων ιώντων	Πεδίο τημάν σημείου τήξεως των $\rho$ -ιδροξυβενζούλων οξείων που παρέχεται το δέγμα, 213 °C έως 217 °C μετά από ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες
<b>Καθαρότητα</b>	
Ακατέλαια κατά την ξήρανση	0,5 % κατ' ανώτατο δριμό μετά από ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες
Θεωρητή σέρρα	0,05 % κατ' ανώτατο δριμό
$\rho$ -Υδροξυβενζούλος οξεία και σαλιγνιτικό οξεία	0,35 % κατ' ανώτατο δριμό, εμφρασμένο σε $\rho$ -ιδροξυβενζούλο οξεία
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

**Ε 219 ΆΛΑΣ ΜΕ ΝΑΤΡΙΟ ΤΟΥ  $\rho$ -ΥΔΡΟΞΥΒΕΝΖΟΪΚΟΥ ΜΕΘΥΛΙΟΥ**

<b>Ορισμός</b>	
Χημική συστασία	Άλας με νάτριο του $\rho$ -ιδροξυβενζούλων μεθυλίου Άλας με νάτριο του $\rho$ -ιδροξυβενζούλων μεθυλεστέρα
Χημικός τύπος	$C_6H_5O_2Na$
Μοριακό βάρος:	174,15
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5 % επί ξηρού
Περγυραφή	Λευκή ηγροσκοπική σκόνη
<b>Ταυτοποίηση</b>	
A. Το λευκό δέγμα καν σχηματίζεται με οξινό με ιδροχλωρικό οξεία υδατοχρήστη διαλύματος συγκεντρώσεως 10 % (w/v) την ένωση με νάτριο του $\rho$ -ιδροξυβενζούλων μεθυλίου (με δειπτή χαροπή ηλιοτροπίου) πρέπει, μετά από έκταύση με νερό και ξήρανση στους 80 °C επί 2 ώρες, να τίμεται στους 125 °C έως 128 °C	
B. Θετική δοκιμή νατρίου	
C. $\rho H$ διαλύματος συγκεντρώσεως 0,1 % σε νερό απαλλαγμένο από διοξείδιο του άνθρακα: τουλάχιστον 9,7 και δηλ. νηπηλότερο από 10,3	

**Καθαρότητα**

Υγρασία	5% κατ' ανώτατο δριο (μέθοδος Karl Fischer)
Θεωρητική τέφρα	40%, 44,5% επί ξηρού
ρ-ύδροξινθεντικό οξύ και σαλικυλικό οξύ	0,35% κατ' ψημένο δριο, εκφρασμένο σε ρ-ιόδοξιθεντικό οξύ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Ε 228 ΔΙΟΣΣΙΔΙΟ ΤΟΥ ΘΕΙΟΥ****Οριστικός**

Χημική ονομασία	Διοξείδιο του θείου Ανιδρίτης του θειώδους οξείας
Αριθ. EINECS	231-195-2
Χημικός τύπος	SO <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	64,07
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του λάχιστον 99 %
Περιγραφή	Άχρωμο, άφλεκτο αέριο με έντονη αισθητική οσμή

**Τεστεροίδη****Α. Θετική δοκιμή θείου****Καθαρότητα**

Υγρασία	0,05% κατ' ανώτατο δριο
Μη πτητικό υπόλευκμα	0,01% κατ' ανώτατο δριο
Τριοξείδιο του θείου	0,1% κατ' ανώτατο δριο
Σελίνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Αίρια καν., υπόλευκμος, συνθήκες δεν χειρίζονται στον απροστατικό αέρα	Κανίνα ίχνος
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Ε 221 ΘΕΙΩΔΕΣ ΝΑΤΡΙΟ

<b>Ορισμός</b>	
<b>Χημική ονομασία</b>	Θειώδες νάτριο (άνυδρο ή ένυδρο)
<b>Αριθ. EINECS</b>	231-821-4
<b>Χημικός τύπος</b>	Άνυδρο: $\text{Na}_2\text{SO}_3$ Ένυδρο με επτά μόρια νερού: $\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
<b>Μοριακό βάρος</b>	Άνυδρο: 126,04 Ένυδρο με επτά μόρια νερού: 252,16
<b>Δοκιμασία</b>	Άνυδρος: Περιεκτικότητα σε $\text{Na}_2\text{SO}_3$ τουλάχιστον 95% και $\text{SO}_3$ τουλάχιστον 48% Ένυδρο με επτά μόρια νερού: Περιεκτικότητα σε $\text{Na}_2\text{SO}_3$ τουλάχιστον 48% και $\text{SO}_2$ τουλάχιστον 24%
<b>Περιγραφή</b>	Λευκή χρυσταλλική σκόνη ή μέριμναι χρυσταλλοί
<b>Ταυτοποίηση</b>	
A. Θειώκες δοκιμές θειωδών ιόντων και νατρίου	
B. Το pH διαλύματος συγκεντρώσεως 10% (άνυδρη ουσία) ή 20% (ένυδρη ουσία) κυμαίνεται μεταξύ 8,5 και 11,50	
<b>Καθαρότητα</b>	
Θειωθεικά ιόντα	0,1% κατ' ανώτατό όριο επί της περιεκτικότητας σε $\text{SO}_3$
Σίδηρος	50 mg/kg κατ' ανώτατο όριο επί της περιεκτικότητας σε $\text{SO}_3$
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο επί της περιεκτικότητας σε $\text{SO}_3$
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδραργυρός	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 222 ΟΞΙΝΟ ΘΕΙΩΔΕΣ ΝΑΤΡΙΟ

<b>Ορισμός</b>	
<b>Χημική ονομασία</b>	Όξινο θειώδες νάτριο Διθειώδες νάτριο
<b>Αριθ. EINECS</b>	231-921-4
<b>Χημικός τύπος</b>	$\text{NaHSO}_3$ , σε ίνδατικό διάλυμα
<b>Μοριακό βάρος</b>	104,06
<b>Δοκιμασία</b>	Περιεκτικότητα σε $\text{NaHSO}_3$ τουλάχιστον 32%
<b>Περιγραφή</b>	Διαινήσις, μέριμναι έως κίτρινο διάλυμα

**Τευτοποίηση**

A. Θετικές δοκιμές θεωδώνιων ιόντων και νιτρίου

B. Το pH υδατικού διαλύματος συγχρόνως 10% κυμαίνεται μεταξύ 2,5 και 5,5

**Καθαρότητα**

Σίδηρος	50 mg/kg Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> κατ' ανώτατο δριμείο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο
Υδρόγοργος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο

**Ε 223 ΠΥΡΟΘΕΙΩΔΕΣ ΝΑΤΡΙΟ****Ορισμές**

Χημική ονομασία	Πυροθειώδες νάτριο Πενταοξοδιθειωκό νάτριο
Αριθ. EINECS	231-673-0
Χημικός τύπος	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος	190,11
Δοσκασία	Περιεκτικότητα σε Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> τουλόχιστον 95 % και σε SO <sub>3</sub> τουλόχιστον 64 %
Περγυραφή	Κρυσταλλική ή κρυσταλλική σκόνη λευκού χρώματος

**Τευτοποίηση**

A. Θετικές δοκιμές θεωδώνιων ιόντων και νιτρίου

B. Το pH υδατικού διαλύματος συγχρόνως 10% κυμαίνεται μεταξύ 4,0 και 5,5

**Καθαρότητα**

Θειοθειωκά ιόντα	0,1 % κατ' ανώτατο δριμείο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σίδηρος	50 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμείο

Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 224 ΠΥΡΟΘΕΙΩΔΕΣ ΚΑΛΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Πυροθειώδες κάλιο Πενταοξιδιθειαικό κάλιο
Αριθ. EINECS	240-795-3
Χημικός τύπος	K <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>
Μοριακό βάρος	222,33
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα σε K <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> του λάχιστον 90% και σε SO <sub>2</sub> του λάχιστον 51,8% ενώ υπόλοιπο είναι σχεδόν εξ ολοκλήρου θειικό κάλιο
Περιγραφή	Άχρωμοι χρύσταλλοι ή λευκή χρυσταλλική σκόνη

**Ταυτοτοίηση**

Α. Θειικές δοκιμές θειωδών ιόντων και καλίου
--

**Καθαρότητα**

Θειοθειικά ιόντα	0,1% κατ' ανώτατο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>2</sub>
Σιδηρος	50 mg/kg κατ' ανώτατο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>2</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>2</sub>
Αζσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 226 ΘΕΙΩΔΕΣ ΑΣΒΕΣΤΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Θειώδες ασβέστιο
Αριθ. EINECS	218-235-4
Χημικός τύπος	CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O
Μοριακό βάρος	156,17
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα σε CaSO <sub>4</sub> ·2H <sub>2</sub> O του λάχιστον 95% και σε SO <sub>2</sub> του λάχιστον 39%
Περιγραφή	Άχρωμοι χρύσταλλοι ή λευκή χρυσταλλική σκόνη

## Ταυτοποίηση

**A. Θετικές δοκιμές θεωδώνιων ιόντων και ασβεστίου**

## Καθαρότητα

Σίδηρος	50 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Αργεντικό	3 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Βαρύτα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο

## Ε 227 ΟΣΙΝΟ ΘΕΙΩΔΕΣ ΑΣΒΕΣΤΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Οξείο θειώδες ασβέστιο Διθειώδες ασβέστιο
Αριθ. EINECS	237-403-7
Χημικός τύπος	Ca(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	202.22
Δοκιμασία	6 έως 8 % (w/v) διοξεδίου του θείου και 2.5 έως 3.5 % (w/v) διοξεδίου των ασβεστίου, ζου αντιστοχούν σε 10 έως 14 % (w/v) οξείου θειώδους ασβεστίου [Ca(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> ] Διανγής πρασινοχιτρίνο ιδανικό διάλυμα με χαρακτηριστική ασημή διοξεδίου του θείου
Περγυραφή	

## Ταυτοποίηση

**A. Θετικές δοκιμές θεωδώνιων ιόντων και ασβεστίου**

## Καθαρότητα

Σίδηρος	50 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Αργεντικό	3 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο
Βαρύτα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανάτοτο όριο

## Ε 228 ΟΣΙΝΟ ΘΕΙΩΔΕΣ ΚΑΛΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Οξείο θειώδες κάλιο Διθειώδες κάλιο
-----------------	--

Αριθ. ΕΙΝΕCS	231-870-1
Χημικός τύπος	KHSO <sub>4</sub> , σε μορφή υδατικού διαλύματος
Μοριακό βάρος	120,17
Δοσκωματική	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 280 g KHSO <sub>4</sub> ανά λίτρο (ή 150 g SO <sub>3</sub> ανά λίτρο)
Περγυραρά	Διαυγές όχρισμα υδατικό διάλυμα
Ταντακείδηση	
A. Θεατές δοχυτής θεωδότην ίόντων και καλίου	
Καθαρότητα	
Σίδηρος	50 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Σελήνιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό επί της περιεκτικότητας σε SO <sub>3</sub>
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 230 ΔΙΦΑΙΝΥΛΙΟ

Ορισμός	
Χημική συνομετία	1,1'-Διαφανίλιο
Αριθ. ΕΙΝΕCS	202-163-5
Χημικός τύπος	C <sub>12</sub> H <sub>10</sub>
Μοριακό βάρος	154,20
Δοσκωματική	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5 %
Περγυραρά	Λευκό ή αχρονίτρινο έως κεχυμεταρθρώματο χρυσταλλικό σπερδό με γαραντιρωσμένη σορτή
Ταντακείδηση	
A. Σημεία πήξεως	68,5°C-70,5°C
B. Θερμοκρασία αποστάξεως	Αποστάξη πλήρως στην θερμοκ. 252,5°C-257,5°C με τύρος α.λ. 25°C
Καθαρότητα	
Βενζόλιο	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Αρωματικές αρίνες	2 mg/kg (ως ανιλίνη)
Φαινολοπαρθένυρα	5 mg/kg (ως φαινόλη)

Εικολα αγανθρακούμενες ουσίες	Το φυσρό δάλιμα 0,3 g δημιουργείται σε 5 ml θεικότητας 94,5-95,5% όπου πρέπει να χωραπούσται επιστρέφεται από την υγρό συσφροράς και περιέχει 0,2 ml γλωσσικών κοβαλτίου TSC, 0,3 ml τριγλωσσικών αιδήρου TSC, 0,1 ml θεικότητας TSC και 4,4 ml νερού
Πιραγγιών τριφαινούλιον και συντέρων πολυφαινούλιων	0,2 % κατ' ανώτατο όριο
Πολιπικέλιοι αρωματικοί υδρογονάνθρακες	Απονοία
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 231 Ο-ΦΛΙΝΥΛΟΦΛΕΝΟΛΗ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	(1,1'-Διφαινυλ)-όλη-2 2-Υδροξεν-διφαινύλιο o-Υδροξεν-διφαινύλιο
Αριθ. EINECS	201-993-5
Χημικός τύπος	C <sub>22</sub> H <sub>16</sub> O
Μοριακό βάρος	170.20
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του λάχυστον 99%
Περιγραφή	Λευκή ή υψηλότερη χρυσοταλλική σκόνη

## Ταντεκούρηση

A. Σημείο πήξεως	56 °C-58 °C
B. Θετική δοκιμή φαινολών	Με την προσθήκη διαλύματος τριγλωσσικών αιδήρου συγκεντρώστεως 10% σε αιθανού-κο διάλυμα της συνοίας (1 g σε 10 ml), εμφανίζεται ψφαστηρή χρώση

## Καθαρότητα

Θεική τέφρα	0,05 % κατ' ανώτατο όριο
Διφαινυλαιθέρας	0,3 % κατ' ανώτατο όριο
ρ-Φαινυλοφαινόλη	0,1 % κατ' ανώτατο όριο
Ναφθόλη-1	0,01 % κατ' ανώτατο όριο
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 232 Ο-ΦΑΙΝΥΛΟΦΑΙΝΟΛΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

Συνάντηση	ο-Φαινυλοφαίνολικό νάτριο, άλας με πόρισμα της ο-φαινυλοφαίνολης
Ορισμός	
Χημική ονομασία	ο-Φαινυλοφαίνολικό νάτριο
Αριθ. EINECS	205-055-6
Χημικός τύπος	$C_9H_9ONa \cdot 4H_2O$
Μοριακό βάρος	264,26
Δοσμασία	Περιεκτικότητα σε $C_9H_9ONa \cdot 4H_2O$ τουλάχιστον 97%
Περιγραφή	Λευκή ή ικανά άσπρη χρυσανθέωδη σκόνη.
Ταξιαρχία	
A. Θετικές δοκιμές φαινολών και ναρών	
B. Πεδίο τημάνη σημείου πήξεως της ο-φαινυλοφαίνολης και παρέχει το δείγμα με οξινή και χωρίς αναχρηστάλλωση, 56 °C-58 °C μετά από έβραση σε ξηραντήρα θεωρού οξειδών	
C. Το pH υδατικού διαλύματος συγκρινόμενως 2,0% χρέων να κυμαίνεται μεταξύ 11,1 και 11,8	
Καθαρότητα	
Διφαινυλαιθέρας	0,3% κατ' ανώτατο όριο
ρ-Φαινυλοφαίνολη	0,1% κατ' ανώτατο όριο
Ναφθόλη <sup>1</sup>	0,01% κατ' ανώτατο όριο
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλιφδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 233 ΘΕΙΑΒΕΝΔΑΖΟΛΙΟ

Ορισμός	
Χημική ονομασία	4-(2-Βενζημιδαζολινή) θειαΐδηο 2-(4-Θειαΐδιο)-1Η-βενζημιδαζόλιο
Αριθ. EINECS	1205-725-8
Χημικός τύπος	$C_{10}H_7N_2S$

Μοριακό βάρος	201,26
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί ξηρού
Περγυραφή	Λευκή ή δημήτρια άσση σκόνη
<b>Ταυτοποίηση</b>	
A. Σημείο πέψεως	296 °C-303 °C
B. Φαρμακομετρία	Μέγιστα απορρόφησης σε καρβόλλιον HCl 0,1 N (0,0005 % w/v) σε μήκη χώματος 302 nm, 258 nm και 243 nm E [%] στα $302 \pm 2$ nm: κερίσιον 1230 E [%] στα $258 \pm 2$ nm: κερίσιον 200 E [%] στα $243 \pm 2$ nm: κερίσιον 620 Λόγος απορρόφησης 243 nm/302 nm = 0,47 ή 0,53 Λόγος απορρόφησης 258 nm/302 nm = 0,14 ή 0,18
<b>Καθαρότητα</b>	
Υγρασία	0,5 % κατ' ανώτατο δρα (μέθοδος Karl Fischer)
Θειωτή σίφρα	0,2 % κατ' ανώτατο δρα
Σιλίνο	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρα

**Ε 234 ΝΕΙΝΗ**

Ορισμός	Η νοίκη συνιστάται από κολλέ συγγενή καλυκατίδια, τα οποία παράγονται από σύγριση σταλέγη Streptococcus lactis, ομάδα Η Lancefield
Αριθ. EINECS	215-807-3
Χημικός τύπος	C <sub>16</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub> S <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	3 354,12
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του συμπυκνώματος νοίκης τουλάχιστον 900 μονάδες ανά mg σε μετρητα στερεών υπολειμμάτων γεωργίας λίπος γάλακτος και ελάχιστη περιεκτικότητα σε χλωρούχο νότιρο 50 %
Περγυραφή	Λευκή σκόνη
<b>Καθαρότητα</b>	
Απώλεια κατά την ξήρανση	3 % κατ' ανώτατο δρα μετά από ξήρανση στους 102 °C-103 °C μέχρι σταθερού βάρους
Αρσενικό	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρα
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρα

## Ε 235 ΝΑΤΑΜΥΚΙΝΗ

Συνόνυμα	Πιμαρικίνη
Ορισμός	
Χημική συνομείωση	Η ναταμυκίνη είναι μικροποστόν της αράβιας των καλυκιών μυκοφλοιδίων και παράγεται από σύρμα σπελέης <i>Streptomyces natalensis</i> ή <i>Streptococcus lacis</i> .
Αριθ. EINECS	231-683-5
Χημικός τύπος	C <sub>13</sub> H <sub>21</sub> O <sub>13</sub> N
Μοριακό βάρος	663,74
Δοσομετρία	Περιεκτικότητα του λάχιστον 95 % επί ξηρού
Παραγραφή	Λευκή ή καφέ παλέυση χρωσταλλική σύσταση
Τάστασοίρηση	
A. Χρωσταχτές αναδράσεως	Μερικοί χρωσταλλοί ναταμυκίνης διαν προστεθούν εκάτειο σε αλάτια σταρονομιτρικής ανάλυσης σε μία σταγόνη: — πικνούν ιδροχλωρικού οξέος, χαρέζουν μελε χρώση, — πικνούν φωσφορικού οξέος, χαρέζουν πράσινη χρώση, η οποία, μετά από λίγα λεπτά, μεταβάλλεται σε σκουρή κόκκινη.
B. Φασματομετρία	Το φάσμα διαλύματος συγκεντρώσεως 0,0005 % είναι σε μεθενολανό διάλυμα οξεών οξέος συγκεντρώσεως 1 %, παρουσιάζει μέτρια απορρόφηση σε μήκη κύματος 290 αιν. 303 αιν και 318 αιν. με μικρή κορυφή στα 280 αιν περίου και ελάχιστα απορρόφηση στα 250 αιν, 295,5 αιν και 311 αιν.
C. pH	5,5-7,5 (διάλυμα συγκεντρώσεως 1 % είναι σε μείγμα 20 μερών διμεθυλοφορμιδίου και 80 μερών νερού λου έχει προηγουμένως εξουδετερωθεί)
D. Ειδική στροφική υαλοτόπηση	[a] <sup>20</sup> = + 250° έως + 295° (διάλυμα συγκεντρώσεως 1 % είναι σε παγόμορφο οξειδ. οξείας 20 °C και πετολογράφος επί ξηρού)
Καθαρότητα	
Ακάιδες κατά την ξήρανση	8 % κατ' ανώτατο δρώ (από κανό σταθμό 60 °C, υπεράντα P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> , μέχρι σταθερού βάρους)
Θειακή πέρρα	0,5 % κατ' ανώτατο δρώ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρώ
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρώ
Υδροφρυγός	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρώ
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρώ
Μικροβιολογικές χριτήριες παπαρέρησης διλων των ζύντων μυκοφλοιδίων	100 ανά γραμμάριο κατ' ανώτατο δρώ

## Ε 239 ΕΣΑΜΕΘΥΛΕΝΟΤΕΤΡΑΜΙΝΗ

Συνόνυμα	Εξαμίνη, μεθεναμίνη
Ορισμός	
Χημική συνομείωση	1,3,5,7-Τετρασιζω-ιρωνικό [3,3,1,1] <sup>13</sup> -διοκτένιο, εξαμεθυλενοτετραμίνη
Αριθ. EINECS	202-905-8

Χημικός τύπος	$C_6H_5N_4$
Μοριακό βάρος	140,19
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99% επί έτηρού
Περιγραφή	Άχρωμη ή λευκή κρυσταλλική σύσταση
<b>Ταντακοίηση</b>	
A. Θειακές δοκιμές φορμαλδεΰδη και αμμωνίας	
B. Σημείο εξάγωσης: 260 °C περίπου	
<b>Συστατικά</b>	
Απώλεια κατά την έκρυση	0,5% κατ' ανώτατο δριμ μετά από έκρυση πάνω στις 105 °C υπόρρυτο $P_2O_5$ ή 2% $H_3PO_4$
Θειακή τέρρα	0,05% κατ' ανώτατο δριμ
Θειακά ιόντα	0,005% κατ' ανώτατο δριμ, εκφρασμένο σε $SO_4^{2-}$
Ιόντα χλωρίου	0,005% κατ' ανώτατο δριμ, εκφρασμένο σε $Cl^-$
Άλλα αμμωνίου	Δεν αντηγενερώνεται
Αροεινό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμ
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμ
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμ
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμ

**Ε 242 ΔΙΚΑΡΒΟΝΙΚΟ ΔΙΜΕΘΥΛΟ**

Συνάντηση	DMDC Πηροκαρβονικό διμεθύλιο
Ορισμός	
Χημική συστασία	Δικαρβονικό διμεθύλιο Πηροκαρβονικός διμεθυλεστέρας
Αριθ. EINECS	224-859-8
Χημικός τύπος	$C_6H_{10}O_2$
Μοριακό βάρος	134,09
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,8%
Περιγραφή	Άχρωμο υγρό, διασπώμενο διαν διαλυθεί σε νερό. Είναι διαβρωτικό για το δέρμα και τα μάτια και τοξικό μέσω της εισπνοής και της καταπόσης

Τετρασόδηση	
A. Διάσπαση	Θετικές δοκιμές CO <sub>2</sub> και μεθυνόλης μητά από αραιώση
B. Σημείο πήξεως Σημείο ζέστεως	17°C 172°C με διάσπαση
C. Πυκνότητα στους 20°C	1,25 g/cm <sup>3</sup> περίπου
D. Θέρμα ιατρεύθρου	Μέγιστη απορρόφηση σε μήτρη χύματος 1 156 και 1 832 cm <sup>-1</sup>

Καθαρότητα	
Καρβονατό διμεθυλίου	0,2% κατ' ανώτατο όριο
Οικικό χλώριο	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 249 ΝΙΤΡΩΔΕΣ ΚΑΛΙΟ

Ορισμός	
Χημική ονομασία	Νιτρώδες χάλιο
Αριθ. EINECS	231-832-4
Χημικός τύπος	KNO <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος	85,11
Δοσμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 95 % επί έπρου (¹)
Περιγραφή	Λευκοί ή ελαφρώς κίτρινοι χόντροι, γρατσουδικοί κατά την απορροφήρειας ιδροτημάν
Τετρασόδηση	
A. Θετικές δοκιμές ιατριδών ιόντων και καλίου	
B. pH διαλύματος συγχεντρώσεως 5%	Τουλάχιστον 6,0 και άριθμος νηπτλότερο από 9,0
Καθαρότητα	
Ακώλεια κατά την έμφρωνη	3% κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση υπεράνω silica gel 4 ώρες
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

(¹) Όσον τα πιράδη άλσα φέρουν την επισημαντή «ης χρήση στα τρόφιμα», επιφέρεται να καλούνται μόνο σε μείγμα με μογαριάδες ή προκοπιδομένα.

## Ε 250 ΝΙΤΡΩΔΕΣ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Νιτρώδες νάτριο
Αριθ. EINECS	231-555-9
Χημικός τύπος	$\text{NaNO}_3$
Μοριακό βάρος	69.00
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 97 % επί δημοσίου <sup>(1)</sup>
Περιγραφή	Λευκή κρυσταλλική σκόνη ή υποκίστρινος οράλα

## Τευτοτούρηση

- A. Θετικές δοκιμές πιρωδών ιόντων και νιτρίου

## Καθαρότητα

Αζώλεια κατά την διέρανση	0.25 % κατ' ανώτατο δριώ μετά από δημοσίη υπεράνω silica gel για 4 ώρες
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ
Υδροχρυσός	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ

## Ε 251 ΝΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Συνάντηση

Νίτρο της Χιλίς  
Νιτρική σάδα

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Νιτρικό νάτριο
Αριθ. EINECS	231-554-3
Χημικός τύπος	$\text{NANO}_3$
Μοριακό βάρος	85.00
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % μετά από δημοσίη στους 105 °C για 4 ώρες
Περιγραφή	Λευκή, κρυσταλλική, ελαφρύς υγροσκόπιας σκόνη

## Τευτοτούρηση

- A. Θετικές δοκιμές πιρωδών ιόντων και νιτρίου

- B. pH διαλύματος συγχεντρώσεως 5 %

- C. Σημείο τήξεως

Τουλάχιστον 5.5 και δηλ. υψηλότερο από 8.3  
 $\pm 308^{\circ}\text{C}$

(1) Όταν τα ητρώδη άλατα φέρουν την εποικιανή γρα χρήση στα τρόφιμα, επιφέρεται να παλαιώνται μόνο σε μετρητό αλά ή υποκαταστατό του.

**Καθαρότητα**

Αχύλια κατά την ξήρανση	2 % κατ' ανώτατο δριο μετά από ξήρανση στους 105 °C επί 4 ώρες
Νιτρώδη ίόντα	30 mg/kg κατ' ανώτατο δριο, εκφρασμένα σε NaNO <sub>3</sub>
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Ε 252 ΝΙΤΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ****Συνάντηση****Νίτρο****Οριορίσης**

Χημική ονομασία	Νιτρικό κάλιο
Αριθ. EINECS	231-818-8
Χημικός τύπος	KNO <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος	101,11
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού
Περιγραφή	Λευκή χρυσαλλωτή σκόνη ή διαφανή πρίσματα με ψυχρή, αλμυρή και δρκμεία γεύση

**Τεσταστούρηση**

- A. Θετικές δοκιμές τηρητικών ιώνων και καλίου  
B. pH διαλύματος συγκεντρώσεως 5%

Τουλάχιστον 4,5 και όχι υψηλότερο από 8,5

**Καθαρότητα**

Αχύλια κατά την ξήρανση	1 % κατ' ανώτατο δριο μετά από ξήρανση στους 105 °C επί 4 ώρες
Νιτρώδη ίόντα	20 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ως KNO <sub>3</sub> )
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Ε 260 ΟΣΙΚΟ ΟΣΥ****Οριορίσης**

Χημική ονομασία	Οξεύς οξύ Αιθανικό οξύ
-----------------	---------------------------

Αριθ. EINECS	200-580-7
Χημακός γύπτος	<chem>C2H4O2</chem>
Μοριακό βάρος	60,05
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,8
Περιγραφή	Διαυγές άχρωμο υγρό με χαρακτηριστική διαιρεστική ουμή
Ταυτοποίηση	
A. Σημείο ζύσης	118 °C σε υψηλή 760 πατ (στήλης θερμοχύρωμα)
B. Ειδικό βάρος	Περίπου 1,049
C. Διάλυμα σε αναλογία 1:3 λαργάχια θειαές δοκιμές οξειών ιόντων	
D. Σημείο κήλησης	Όχι χαμηλότερο από 14,5 °C
Καθαρότητα	
Μη πτητικό υπόλειψμα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μικρυτρικό οξύ, μικρυτρικά άλατα και άλλες οξειδούμενες ουσίες	1 000 mg/kg κατ' ανώτατο όριο ακ. μικρυτρικό οξύ
Εικαλα οξειδούμενες ουσίες	Σε δοχείο με γυάλινο πάρμα αραιώνονται 2 ml διαλύματος με 10 ml νερού και χρονιάθεται 0,1 ml διαλύματος παραμορφωντας καλύτερα ήτοι N. Το ρος χρέωμα δεν μετατρέπεται σε καφέ επί 30 λεπτών
Αραενικό	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλιβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερνος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ακ. Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
<b>Ε 261 ΟΞΙΚΟ ΚΑΛΙΟ</b>	
Ορισμός	
Χημακή ονομασία	Οξειό κάλιο
Αριθ. EINECS	204-822-2
Χημακός γύπτος	<chem>C2H4O2K</chem>
Μοριακό βάρος	98,14
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού
Περιγραφή	Άχρωμος κρύσταλλος, υγροποιούμενος κατά ταν απορροφήσιων ιόντων. Η λευκή κρύσταλλη σκόνη, άσφαλτη ή με ελαφρά ουμή ξυδιού
Ταυτοποίηση	
A. pH διαλύματος συγκεντρώσεως 5%	Τουλάχιστον 7,5 και όχι υψηλότερο από 9,0
B. Θειαές δοκιμές οξειών ιόντων και καλίου	

**Καθαρότητα**

Αλάτια κατά την ξήρανση	8 % κατ' ανύπαντο όριο μετά από ξήρανση στους 105 °C επί 2 ώρες
Μυρμηγκαίο οξύ, μυρμηγκαία άλατα και άλλες οξειδούμενες συνομιές	1 000 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο ως μυρμηγκαίο οξύ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο

**Ε 262 (I) ΟΞΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Ορισμός**

Χηματή ονομασία	Οξικό νάτριο
Αριθ. EINECS	204-823-8
Χηματής τίτλος	$C_2H_3NaO_2nH_2O$ ( $n = 0 \text{ ή } 3$ )
Μόριακός βάρος	Άνιδρος: 82,03 Ένιδρο με τρία μόρια νερού: 136,08
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα (και των δύο μορφών, άνιδρης και ένιδρης), τουλάχιστον 98,5 % επί ξηρού
Περιγραφή	Άνιδρος: Ένιδρο με τρία μόρια νερού:  Λευκή, δόσιμη, κοκκιώδης γηροσκαλική σκόνη. Άχρωμο διαφανές χρύσανθαλός ή κοκκιώδης χρυσαλίακη σκόνη, ασφαλή ή με ελαφρά ασημί ξύδιση. Σε επαρτή με θερμό ξηρό αέρα, αφυδατώνεται.

**Τεκνικοί οριζόντες**

- A. pH διαλύματος συγχεντρώσεως 1%  
B. Θετικές δοκιμές οξειών ιόντων και νυστρίου.

**Καθαρότητα**

Αλάτια κατά την ξήρανση	Άνιδρος: 2 % κατ' ανύπαντο όριο (120 °C, 4 ώρες) Ένιδρο με τρία μόρια νερού: Μεταξύ 36 % και 42 % (120 °C, 4 ώρες)
Μυρμηγκαίο οξύ, μυρμηγκαία άλατα και άλλες οξειδούμενες συνομιές	1 000 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο ως μυρμηγκαίο οξύ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανύπαντο όριο

## Σ 262 (II) ΔΙΟΞΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

Ορισμός	Το διοξικό νάτριο είναι μοριακή ένωση οξειδίου νατρίου και οξειδίου αέτος
Χημική ονομασία	Διοξικό νάτριο
Αριθ. EDNECS	204-81-9
Χημικός τύπος	$C_4H_3NaO_2H_2O$ ( $n = 0 \text{ ή } 3$ )
Μοριακό βάρος	142,09 (άνιδρο)
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα 39-41 % σε ελεύθερο οξειδίο αέτος και 58-60 % σε οξειδίο νάτριου
Περιγραφή	Λευκό γρασσοκαλό χρυσοπαλλινό στερεό, με αριθ. ξυδιού
Ταντοτοίχημα	
A. pH διαλύματος συγκεντρώσεως 10%	Τουλάχιστον 4,5 και όχι υψηλότερο από 5,0
B. Θετικές δοκιμές οξειδών ιώντων και νατρίου	
Καθαρότητα	
Υγρασία	2 % κατ' ανώτατο όριο (μέθοδος Karl Fischer)
Μυρμηγράδικο οξεία, μυρμηγράδικά άλατα και άλλες οξειδούμενες συντελες	1.000 mg/kg κατ' ανώτατο όριο ας μυρμηγράδικο οξεία
Αροτρικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγενος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Σ 263 ΟΞΙΚΟ ΑΙΒΕΣΤΙΟ

Ορισμός	Οξειδίο ασβέστου
Χημική ονομασία	
Αριθ. EDNECS	200-540-9
Χημικός τύπος	Λινύδρα: $C_4H_4O_2Ca$ Ένιδρο με ένα μόριο νερού: $C_4H_4O_2Ca \cdot H_2O$
Μοριακό βάρος	Λινύδρα: 158,17 Ένιδρο με ένα μόριο νερού: 176,18
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί ξηρού
Περιγραφή	Το άνιδρο οξειδίο ασβέστου είναι λευκό, γρασσοκαλό, χωρώντας χρυσοπαλλινό στερεό με παύσαχρη γεύση. Ενδέχεται να αποτελεί ελαφρά σαμή οξειδίο αέτος. Η ένιδρη ουσία μπορεί να έχει τη μορφή βελονών, χωκεών ή σκόνης.
Ταντοτοίχημα	
A. pH διαλύματος συγκεντρώσεως 10%	Τουλάχιστον 6,0 και όχι υψηλότερο από 9,0
B. Θετικές δοκιμές οξειδών ιώντων και ασβέστου	

**Καθαρότητα**

Ακώλεια κατά την έκρανση	11 % κατ' ανώτατο δριο μετά από ζήρωση (στους 155°C μέχρι σταθερού βάρους για πρέση διάρκεια)
Ονοίς; αδιάλυτες στο νερό	0,3 % κατ' ανώτατο δριο
Μυριτρικό οξύ, μυριτρικά άλατα και άλλες οξειδωμένες συνίες	1.000 mg/kg κατ' ανώτατο δριο ως μυριτρικό οξύ
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδρόγενηρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Ε 270 ΓΑΛΑΚΤΙΚΟ ΟΣΥ****Ορισμός**

Χημική ονομασία.	Γαλακτικό οξύ 2-Υδροξι-προπονικό οξύ 1-Υδροξι-αιθανο-1-καρβονικό οξύ
Αριθ. EINECS	200-018-0
Χημικός τύπος;	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος;	90,08
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 76 % και όχι ίσω του 84 %
Περιγραφή	Άχρωμο ή υποχρώμιο, σχέδιον άσαντο αρραβώνας, γηρό με άξινη γεύση, αποτελούμενο από μεγάλα γαλακτικά οξέας (C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub> ) και λιανιδιών των γαλακτικών οξέων (C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub> ). Λαμβάνεται ως χριστός της γαλακτωτής ζύμωσης των σασχάρων ή λαρασκινάζεται συνθετικώς.

**Σημείωση**

Το γαλακτικό οξύ είναι υγροσκοπικό και συμπυκνώμενο με βρασμό, σηματίζει το λιανιδίο των γαλακτικών οξέων, το οποίο, με αραιώση και θέρμανση, παροւσιάζει χρός γαλακτικό οξύ

**Τεντακοίηση****A. Θετική αντίδραση γαλακτικών ιόντων****Καθαρότητα**

Θετική τέφρα	0,1 % κατ' ανώτατο δριο
Ιόντα χλωρίου	0,2 % κατ' ανώτατο δριο
Θετικά ιόντα	0,25 % κατ' ανώτατο δριο
Σιδηρός	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Υδράγνυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
<b>Σημείωση:</b>	
Οι προδιαγραφές αυτές αφορούν υδατικό διάλυμα συγκεντρώσεως 80% προκειμένου για αραιότερά ύδατα διαλύματα, υπολογίζονται αντίστοχης τιμής στάλαρα με την περιεκτικότητά τους σε γαλατικό οξύ	

**Ε 280 ΠΡΟΠΟΝΙΚΟ ΟΞΥ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Πρωτονικό οξύ Προσανατολισμένης σε φραγμούδευση
Αριθ. EINECS	201-176-3
Χημικός τύπος	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	74,08
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5%
Περιγραφή	Άχρωμο ή ελαφρώς υποχριτρινό, ελαστικός ηρό με ελαφρώς διατερασμένη συμή.

**Ταντακούρηση**

A. Σημείο πλήξεως	-22 °C
B. Θερμοκρασία ακοστάξεως	138,5 °C-142,5 °C

**Καθαρότητα**

Μη κτητικό υπόλειμμα	0,01 % κατ' ανώτατο δρι μετά από ξήρανση στους 140 °C μέχρι σταθερού βάρους
Αλδεΐνες	0,1 % κατ' ανώτατο δρι, εκφρασμένες σε φραγμούδευση
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Υδράγνυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρι

**Ε 281 ΠΡΟΠΟΝΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Πρωτονικό νάτριο Προσανατολισμένο νάτριο
Αριθ. EINECS	205-290-4
Χημικός τύπος	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub> Na
Μοριακό βάρος	96,06
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % μετά από ξήρανση στους 105 °C έπι 2 ώρες
Περιγραφή	Λευκή χρυσαλλή υγροσκοπική σκότη ή λευκή λευκή σκότη

## Ταυτοίσης

- A. Θετικές δοκιμές προπονημάτων ιόντων και νοτρίου  
B. pH διαλύματος συγχεντρώσεως 10%

Τουλάχιστον 7,5 και όχι υψηλότερο από 10,5

## Καθαρότητα

- Ακύλεια κατά την Ελραντ  
Ουσίες αδιάλυτες σε νερό  
Σίδηρος  
Αράνικο  
Μόλυβδος  
Υδράργυρος  
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

4% κατ' ανώτατο δριμό, προσδιοριζόμενη με ξήρανση στους 105°C επί 2 ώρες  
0,1% κατ' ανώτατο δριμό  
50 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 282 ΠΡΟΠΟΝΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ

## Ορισμός

- Χημική συνομασία  
Αριθ. EINECS  
Χημικός τύπος  
Μοριακό βάρος  
Δοκιμασία  
Περγυραφή

Προστικό ασβέστιο.  
223-795-8  
C4H10O.Ca  
186,22  
Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99% μετά από ξήρανση στους 105°C επί 2 ώρες  
Λευκή κρυσταλλική σύσταση

## Ταυτοίσης

- A. Θετικές δοκιμές προπονημάτων ιόντων και αφεστίου  
B. pH διαλύματος συγχεντρώσεως 10%

6,0 έως 9,0

## Καθαρότητα

- Ακύλεια κατά την Ελραντ  
Ουσίες αδιάλυτες σε νερό  
Σίδηρος  
Φθόριο  
Αρσενικό  
Μόλυβδος  
Υδράργυρος  
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

4% κατ' ανώτατο δριμό, προσδιοριζόμενη με ξήρανση στους 105°C επί 2 ώρες  
0,3% κατ' ανώτατο δριμό  
50 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 283 ΠΡΟΠΟΝΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Πρωτιωνικό κάλιο  
Πρωτανικό κάλιο

Αριθ. EINECS

206-323-5

Χημικός τόπος

 $\text{C}_2\text{H}_5\text{KO}_2$ 

Μοριακό βάρος

112,17

Δοσκασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % μετά από ξήρανση στους 105 °C επί 2 ώρες

Περιγραφή

Λευκή χρυσαλίδική σύσταση

## Τειτοτοίχημα

Α. Θετικές δοκιμές χρόπαιων ιόντων  
και καλίου

## Καθαρότητα

Απώλεια κατά την ξήρανση

4 % κατ' σημάντο άριστο, προσδιοριζόμενη με ξήρανση στους 105 °C επί 2 ώρες

Ονοίς αδιάλυτες σε νερό

0,3 % κατ' σημάντο άριστο

Σίδηρος

30 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

Φθόριο

10 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

Αροτρικό

3 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' σημάντο άριστο

## Ε 284 ΒΟΡΙΚΟ ΟΣΥ

## Συνέννυμα

Βορακικό οξύ  
Ορθοβορικό οξύ  
Borofax

## Ορισμός

Αριθ. EINECS

233-139-2

Χημική ονομασία

 $\text{H}_3\text{BO}_3$ 

Μοριακό βάρος

61,84

Δοσκασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5 %

Περιγραφή

Άχρωμο, διοριαί διαφανείς κρύσταλλοι ή σύκοις ή συόνη λευκού χρώματος, ελαφρώς λιπαρής υφής. Η ουσία απαντά στη φύση με τη μορφή των ορυκτών σασωλίνη.

## Ταττοποίηση

Α. Σημείο ζέσωσης

171 °C περίπου

Β. Καίεται με αραιά πράσινη φλόγα

Γ. pH ιδιοτητού: διαλύματος συγκεντρώσεως 3,3 %

3,8 έως 4,8

**Καθαρότητα**

Υχιροξίδια	Με την προσθήκη διαλύματος ΚΙ δεν εμφανίζεται χρώμη
Αρσενικό	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγεννος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 285 ΤΕΤΡΑΒΟΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ (ΒΟΡΑΚΑΙ)****Συνάρτημα**

Βορικό νάτριο

**Ορισμός**

Χημική ονομασία

Τετραβορικό νάτριο  
Βορικό νάτριο  
Πυροβορικό νάτριο  
Λινύδρος είλας του τετραβορικού οξείου

Αριθ. EINECS

215-540-4

Χημικός τύπος

Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>  
Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>·10 H<sub>2</sub>O

Μοριακό βάρος

261.27

Περιγραφή

Σύρη ή ναλιάδες κλάσες χου γίνονται εδαφανείς όπου επεβούν στον ατμοσφαρικό διαλύματος αργό στο νερό

**Ταντακοίηση**

Α. Πεδίο απώλειας τηξεώς

Μεταξύ 171 °C και 175 °C με διάσπαση

**Καθαρότητα**

Υχιροξίδια

Με την προσθήκη διαλύματος ΚΙ δεν εμφανίζεται χρώμη

Αρσενικό

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδρόγεννος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 290 ΔΙΟΞΕΙΔΙΟ ΤΟΥ ΑΝΘΡΑΚΑ****Συνάρτημα**Αέριο ανθρακικό οξείδιο  
Ξηρός κάργος (στερεά μορφή)  
Ανιδρίτης του ανθρακικού οξείου**Ορισμός**

Χημική ονομασία

Διοξείδιο του ανθρακα

Αριθ. EINECS

204-696-9

Χημικός τύπος	$\text{CO}_2$
Μοριακό βάρος	44.01
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99% νιν επί του αερίου
Περιγραφή	Στις συνήθεις περιβαλλοντακές συνθήκες, όγκοντος αέριο με ελαφρώς δραμεία σορτή. Το διοξείδιο του άνθρακα των εμπορίου μεταφέρεται και διαμενεί σε ισημή μορφή — σε κτιλίνθρους, η οποίης παραγωγή προσκοντεί γύμνα υπό τύπο — ή σε συμπαγένες σπερές περιλαμβάνοντας κάρπους. Οι επερές μορφές (έπρος χάρος) περιέχουν συγκίνητες πρόσθετες ουσίες, όπως πρασινογλυκυόλη ή ορικτέλαια, ως συνδετικούς καράγοντες.
Ταυτοποίηση	
Α. Καθημηνη	Εάν ένα ρεύμα δείγματος διοχετεύεται σε εναλλαγματικά μέθοδα διαδικασίων των βαρίων, σηματολέγεται λευκό ίχνη, το οποίο διαλέγεται σε αραιό οξείδιο με αναφρακτό
Καθαρότητα	
Οξύτητα	Η διοχέτευση 915 ml του αερίου σε 50 ml πρόσφατα βρασμένου νερού, δεν πρέπει να του προσδίδει μεγαλύτερη οξύτητα, έναντι των δεκτή χαρτοκαλί των μεθυλίου, από την οξύτητα 50 ml πρόσφατα βρασμένου νερού, στα οποία έχει προστεθεί 1 ml μόρογκιωρκού οξείδιο (0,01 N).
Αναγυρωτές ουσίες ιδρόθειο και φωσφίνη	Η διοχέτευση 915 ml του αερίου σε 25 ml αντιδραστηρίου εναμματίου πιροκού αργίνηρου, στο οποίο έχουν προστεθεί 1 ml αμφωτίνης, δεν πρέπει να βαίλνεται ή να αμυνθείνει από το διάλυμα.
Μονοξείδιο του άνθρακα	10 μl/ml κατ' ανώτατο δρώ
Ορικτέλαια	0,1 mg/l κατ' ανώτατο δρώ

## Ε 300 ΑΣΚΟΡΒΙΚΟ ΟΣΥ

Ορισμός	
Χημική ονομασία	L-Ασκορβικό οξύ Ασκορβικό οξύ 1,4-Λασιόνη των 2,3-διεπίδρο — L-θρεο-εξουρωνοκού οξέος 3-Κετο-L-γουλοφρουρανολαστόνη
Αριθ. EINECS	200-066-2
Χημικός τύπος	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$
Μοριακό βάρος	176.13
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα των ασκορβικού οξείδων σε $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ τουλάχιστον 99%, μετά από ξήρανση σε ξηραντήρα χειρού υπεράνω θειώκον οξείδων για 24 ώρες
Περιγραφή	Λευκό έως ανοικτοκίτρινο, άσφυμο κρυσταλλικό σπερό
Ταυτοποίηση	
Α. Πεδίο τημάν σημείου τήξεως	Μεταξύ 189°C και 193°C με διάσταση
Β. Θεικές δοκιμές ασκορβικού οξείδων	
Καθαρότητα	
Ατώλεια κατά την ξήρανση	0,4% κατ' ανώτατο δρώ, μετά από ξήρανση σε ξηραντήρα χειρού υπεράνω θειώκον οξείδων για 24 ώρες
Θεική τέφρα	0,1% κατ' ανώτατο δρώ

Ειδυλή στροφική υαλόπιτρα	[a] $\delta$ μεταξύ +20,5° και +21,5° (υδατικό διάλιμα συγκεντρώσεως 10% w/v)
pH υδατικού διαλύματος συγκεντρώσεως 2%	2,4 έως 2,8
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδρόγενος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 301 ΆΣΚΟΡΒΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Ασκορβικό νάτριο L-Ασκορβικό νάτριο Άλας με νάτριο της ενοιο-1,4-λαξιόνης του 2,3-διβενζο-L-θρεο-εξαπροπονούν οξείας Άλας με νάτριο της ενοιο-3-κετο-L-γουλοφουρουλακτόνης
Αριθ. EINECS	205-126-1
Χημικός τύπος	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub> Na
Μοριακό βάρος	198,11
Δοσκασία	Περιεκτικότητα των ασκορβικού νατρίου σε C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub> Na τουλάχιστον 99%, μετά από έργανση σε ξηραντήρα χειρός ινεράνω θειακού οξείας για 24 ώρες
Περιγραφή	Λευκό ή σχεδόν λευκό, άσθμο κρυσταλλικό στρεβό λου. Όταν εκτεθεί στο φως, αμπυρώνεται

## Ταυτοποίηση

A. Θρικές δοκιμές ασκορβικών ιόντων και νατρίου

## Κεθαρότητα

Αιώνια κατά πηγή ζήρωση	0,25% κατ' ανώτατο δριμό, μετά από έργανση σε ξηραντήρα χειρός ινεράνω θειακού οξείας για 24 ώρες
Ειδυλή στροφική υαλόπιτρα	[a] $\delta$ μεταξύ +103° και +106° (υδατικό διάλιμα συγκεντρώσεως 10% w/v)
pH υδατικού διαλύματος συγκεντρώσεως 10%	6,5 έως 8,0
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Υδρόγενος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 302 ΆΣΚΟΡΒΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Ενυδρό ασκορβικό ασβέστιο με 2 μόρια H <sub>2</sub> O Ένυδρο άλας με ασβέστιο της 1,4-λαξιόνης του 2,3-διβενζο-L-θρεο-εξαπροπονούν οξείας
-----------------	--

<b>Αριθ. EINECS</b>	227-261-5
<b>Χημικός τύπος</b>	$C_{12}H_{14}O_2Ca2H_2O$
<b>Μοριακό βάρος</b>	426,35
<b>Δοκιμασία</b>	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί συνοίσι απαλλαγμένης πτητικών υλών
<b>Περιγραφή</b>	Λευκή ή χαρακτηριστική σύσταση Λευκή ή χαρακτηριστική σύσταση
<b>Ταυτοποίηση</b>	
<b>A.</b> Θετικές δοκιμές ασκορβικών ιόντων και ασθεντίου	
<b>Καθαρότητα</b>	
Φθορόντα	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρώο (εκφρασμένα σε φθόριο)
Ειδική στροφική μετανότητα	[a] $\beta$ μεταξύ +95° και +97° (ιδανικό διάλιμα συγκεντρώσεως 5% w/v)
pH ιδανικού διαλύματος συγκεντρώσεως 10%	6,0 έως 7,5
Περιποιές ύλες	0,3% κατ' ανώτατο δρώο, προσιτωριόμονες με έληρην σε θερμοκρασία περιβάλλοντος για 24 ώρες μέσα σε ξηραντήρα συν περιέχει διευθέτη τη πενικεύδη του φυσιορόφου
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρώο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρώο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρώο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρώο

**Ε 304 (I) ΠΛΑΜΠΙΚΟ ΑΣΚΟΡΒΥΛΙΟ**

<b>Οφισμός</b>	
Χημική συγκασία	Παλιμπικό ασκορβίνιο Παλιμπικό L ασκορβίνιο 6-Παλιμπική 1,4-λεπτότητη των 2,3-διεπιδρε-1-θρεο-εξοικρωνών οξέος 6-Παλιμπιούλο-3-κετο-L-γουνιοφορογονολακτών
<b>Αριθ. EINECS</b>	205-305-4
<b>Χημικός τύπος</b>	$C_{12}H_{14}O_7$
<b>Μοριακό βάρος</b>	414,55
<b>Δοκιμασία</b>	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί έληρων
<b>Περιγραφή</b>	Λευκό ή κιτρινόλευκο στερεό με οσμή εσπεριδοειδών
<b>Ταυτοποίηση</b>	
<b>A.</b> Πεδίο πυρών σημείου σήξεως	107°C έως 117°C
<b>Καθαρότητα</b>	
Ατώλια κατά την έληρωση	2,0% κατ' ανώτατο δρώο, μετά από έληρωση σε χλιβενού χρονι στους 56°C έως 60°C για 1 ώρα
Θειακή τέφρα	0,1% κατ' ανώτατο δρώο

Ειδυλή σφραγική ασπρότηρα	[a] Β μεταξύ +21° και +24° (μεθανολικό διάλυμα συγκεντρώσεως 5% w/v)
Αρσηνικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 304 (B) ΣΤΕΑΤΙΚΟ ΛΕΚΟΡΒΥΛΙΟ

## Ορισμός:

Χημική σύσταση

Στεατικό ποχορθίλιο  
Στεατιό L απορρίμματο  
6-Στεατική 1,4-λεπτόνη των 2,3-διδευτόρο-L-θρεο-εξουρωνικού εξέσ  
6-Στεατιούλο-3-κετο-L-γουλοριφοργοναλεπτόνη

Δρις. EINECS

246-944-9

Χημικός τύπος

Cu(HO)2

Μοριακό βάρος

4026

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 %

Περγυραφή

Λευκό ή χιτροπλεγμένο στερεό με ασημή εσκεριδοειδών

## Ταντοποίηση:

Α. Σημείο σήξεως

Περίπου 116 °C

## Καθαρότητα:

Απώλεια κατά την ξήρανση

20% κατ' ανώτατο όριο. μετά από ξήρανση σε χλιδωτό χρονί στους 56 °C έως 60 °C για 1 ώρα

Θεική σέρρα

0.1% κατ' ανώτατο όριο

Αρσηνικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 306 ΕΚΧΥΛΙΣΜΑ·ΠΛΟΥΓΕΙΟ ΣΕ ΤΟΚΟΦΕΡΟΛΕΣ

## Ορισμός:

Προϊόν λαμβανόμενο με απόσταξη με υδροτροπής ιπάνο κτυπώντων βράχων φυτών ελαιώνα, στα οποία σημειεύλαμβάνονται τα σημαντικότερα τοκοφερολένα και τοκοφερολένη. Το προϊόν περιέχει τοκοφερόλες όπως, δ-α, δ-β, δ-γ, και δ-ε τοκοφερόλη

Μοριακό βάρος

430.71 (δ-ε-τοκοφερόλη)

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα σε ολικές τοκοφερόλες τουλάχιστον 34 %

Περγυραφή

Καρούλικινο ή κόκκινο. διατηγές ποσηρρεγμένο διάλυμα με ασθενή χαρακτηριστική σορτη και γεύση. Ενθέγγεται να εμφανίζει ελαφρός αποχωρισμός κηρωδών συστατικών σε μικρούς ποσούς.

**Ταυτοιότητα**

- A. Με κατάλληλη μέθοδο χρωματογραφίας; υγρού-αερίου  
 B. Δοκιμές διαλυτότητας;

Αδιάλιπτο σε νερό. Διαλιπτό σε αιθανόλη. Αναμετέψιμο με αιθέρα

**Καθαρότητα**

Θεική τέφρα	0,1 % κατ' ανώτατο όριο
Ειδική στροφική υαλοτόπητα	[a] $\overline{\beta}$ τουλάχιστον +20°
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερνος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 387 ΑΛΦΑ-ΤΟΚΟΦΕΡΟΛΗ****Συνάντηση**

αι-α-Τοκοφερόλη

**Όρισματά**

Χημική ονομασία

di-5,7,8-Τριμεθυλο-τοκόλη  
 di-2,5,7,8-Τετραμεθυλο-2-(4',8',12'-τριμεθυλο-δεκατριενυλο)-χρωμανόληρη

Αριθ. EINECS

200-412-2

Χημικός τύπος

$C_{29}H_{36}O_2$

Μοριακό βάρος

430.71

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάριστον 96 %

Περιγραφή

Υποκάρπινο έως χειρωματορόχρωμο, σχεδόν δόσμο, διετηγές ποσούρρευστο έίδος χων. Όταν εκτεθεί στον αέρα ή στο φως, οξειδώνεται και αμπιρώνεται.

**Ταυτοιότητα**

A. Δοκιμές διαλυτότητας

Αδιάλιπτο σε νερό, ειδιάλιπτο σε αιθανόλη, αναμετέψιμο με αιθέρα

B. Φασματοφωτομετρία

Μέγιστο απορρόφησης σε αιθανόλη σε μήκος κύματος 292 nm περίπου

**Καθαρότητα**

Δείκτης διαβλάσεως

$\text{D}_{40}^{20}$  1,503-1,507

Ακορδοφηπακότητα E  $\frac{1}{cm}$  σε αιθανόλη

E  $\frac{1}{cm}$  (292 nm) 72-76  
 (0,01 g σε 200 ml αιθανόπης αιθανόλης)

Θεική τέφρα

0,1 % κατ' ανώτατο όριο

Ειδική στροφική υαλοτόπητα

[a]  $\overline{\beta}$  0°+0,05° (διάλυμα σε χλωροφόρομειο σε συγκεντρ. 1:10)

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδρόγερνος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 308 ΓΑΛΝΗΑ·ΤΟΚΟΦΕΡΟΛΗ

Συνάντηση	dl-γ-Τοκοφερόλη
Ορισμός	
Χημική συμασία	dl-2,3,5-Τριμεθυλο-2-(4',8',12'-τριμεθυλο-δεκατριγύλο)-χρυσονόλη-6
Αριθ. EINECS	231-523-4
Χημικός τύπος	$C_{26}H_{44}O_2$
Μοριακό βάρος	416,69
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του λάχιστου 97 %
Περιγραφή	Δικτυός παγιδευένου αγροκαΐδιου έλαιο χου, διαν επεβει στον αέρα ή στα φως, οξειδώνεται και αμυγδάλεται.
Ταυτοποίηση	
Α. Φασματοφωτομετρία	Μέγιστο απορρόφησης σε απόλυτη αιθανόλη σε μήτρη κύματος 298 nm και 257 nm λερίου
Καθαρότητα	
Δείκτης διαθλάσσεως	■ D 1,503-1,507
Απορροφητικότητα E $\frac{1}{cm}$ σε αιθανόλη	E $\frac{1}{cm}$ (298 nm) 91 έως 97 E $\frac{1}{cm}$ (257 nm) 5,0 βισ 8,0
Θεική τέφρα	0,1 % κατ' ανώτατο όριο
Αροεικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδραγγυρός	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 309 ΔΕΛΤΑ·ΤΟΚΟΦΕΡΟΛΗ

Ορισμός	
Χημική συμασία	2,3-Διμεθυλο-2-(4',8',12'-τριμεθυλο-δεκατριγύλο)-χρυσονόλη-6
Αριθ. EINECS	204-299-0
Χημικός τύπος	$C_{26}H_{44}O_2$
Μοριακό βάρος	402,7
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του λάχιστου 97 %
Περιγραφή	Δικτυός παγιδευένου αγροκαΐδιου ή λοχτοκαλί έλαιο χου, διαν επεβει στον αέρα ή στα φως, οξειδώνεται και αμυγδάλεται.
Ταυτοποίηση	
Α. Φασματοφωτομετρία	Μέγιστο απορρόφησης σε απόλυτη αιθανόλη σε μήτρη κύματος 298 nm και 257 nm λερίου

**Καθαρότητα**

Δείκτης διαθλάσσεως	≥ 1.500-1.504.
Απορροφητικότητα Ε <sub>1cm</sub> σε αιθανόλη	E <sub>1cm</sub> (298 nm) 89 έως 95 E <sub>1cm</sub> (257 nm) 3,0 έως 6,0
Θευχή τέφρα	0,1 % κατ' ανώτατο όριο
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγενος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 316 ΓΑΛΛΙΚΟΣ ΠΡΟΠΥΛΕΣΤΕΡΑΣ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Γαλλικό προπόλιο Γαλλικός προπολεστέρας 3,4,5-Τριαδροξυ-βινυλικός ο-προπολεστέρας
Αριθ. EINECS	204-498-2
Χημικός τύπος	C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος	212,20
Δοκιμασία	Περιστικότητα τουλάχιστον 98 % στα ξηρού
Περιγραφή	Λευκό έως υπόλεικο, χρυσαλίκιο, άσφυμο στρεβό

**Τευτοκοίηση**

A. Δοκιμές διαλυτότητας	Διαδικασία σε νερό, ευδιάλυτο σε αιθανόλη, αιθέρα και προπονοβιόλη-1,2
B. Πεδίο τημών σημείου πήξεως	146 °C έως 150 °C μετά από ξήρανση στους 110 °C για 4 ώρες

**Καθαρότητα**

Αιώνια κατά την ξήρανση	1.0 % κατ' ανώτατο όριο (110 °C, 4 ώρες)
Θευχή τέφρα	0.1 % κατ' ανώτατο όριο
Ελεύθερα οξεία	0.5 % κατ' ανώτατο όριο (ως γαλλικό οξύ)
Χωματίζες οργανικές επώσεις	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (ως Cl)
Απορροφητικότητα Ε <sub>1cm</sub> σε αιθανόλη	E <sub>1cm</sub> (275 nm) τουλάχιστον 485 και όχι μεγαλύτερη από 520
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγενος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 311 ΓΑΛΛΙΚΟΣ ΟΚΤΥΛΕΣΤΕΡΑΣ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Γαλλικό οκτύλιο  
Γαλλικός οκτυλεστέρας;  
3,4,5-Τριυδροξυ-βενζοξένιος ο-οκτυλεστέρας;

Αριθ. EINECS

213-853-0

Χημικός τύπος

 $C_{10}H_{18}O_3$ 

Μοριακό βάρος

282,34

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98% μετά από ξήρανση στους 90°C για 6 ώρες;  
Λευκό ή υπόλευκα, άσφαιρο στρεβό

## Ταυτοποίηση

Α. Δοσομέτρια διαλυτότητας

Αδιάλυτο σε νερό, ειδιάλυτο σε αιθανόλη, αιθέρα και χροκονοδιλόγ-1,2

Β. Πεδίο τημάν σημείου τήξης

99°C έως 102°C μετά από ξήρανση στους 90°C για 6 ώρες

## Καθαρότητα

Απώλεια κατά την ξήρανση

0,5% κατ' ανώτατο όριο (90°C, 6 ώρες)

Θευχή τέφρα

0,05% κατ' ανώτατο όριο

Ελεύθερα οξέα

0,5% κατ' ανώτατο όριο (ως γαλλικό οξεία)

Χλωριούχες αργυρικές ενώσεις

100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (ως Cl)

Ακορδοφορητήτρα E 1% σε αιθανόλη

E 1% (275 nm), τουλάχιστον 375 και όχι μεγαλύτερη από 390

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδρόγερμος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 312 ΓΑΛΛΙΚΟΣ ΔΩΔΕΚΥΛΕΣΤΕΡΑΣ

## Συνάντηση

Γαλλικός λαπτυλεστέρας

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Γαλλικό δωδεκετίλιο  
Γαλλικός διδεκανυλεστέρας;  
3,4,5-Τριυδροξυ-βενζοξένιος ο-δωδεκετολ (ή λαυραλ) εστέρας

Αριθ. EINECS

214-620-6

Χημικός τύπος

 $C_{12}H_{20}O_3$ 

Μοριακό βάρος

338,45

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98% μετά από ξήρανση στους 90°C για 6 ώρες;  
Λευκό ή υπόλευκα, άσφαιρο στρεβό

Περιγραφή

**Ταντοκοίδη**

- A. Δοκιμές διαλυτότητας  
B. Πεδίο τημών σημείου τήξεως

Αδιάλυτο σε νερό, ειδικάλυτο σε αιθανόλη και αιθέρα  
95 °C έως 98 °C μετά από ξήρανση στους 90 °C για 6 ώρες

**Καθαρότητα**

- Απώλεια κατά την ξήρανση  
Θευκή τέφρα  
Ελεύθερα αέρια  
Χλωριούχες οργανικές ενώσεις  
Αχορροφητικότητα E 1% σε αιθανόλη  
Αρσενίδι  
Μόλυβδος  
Υδράργυρος  
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

0,5 % κατ' ανώτατο δριώ (90 °C, 6 ώρες)  
0,05 % κατ' ανώτατο δριώ  
0,5 % κατ' ανώτατο δριώ (ως γαλλικό αέριο)  
100 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ (ως Cl)  
E 1% (275 nm), τουλάχιστον 300 και όχι μεγαλύτερη από 325  
3 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ  
10 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ  
1 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ  
30 mg/kg κατ' ανώτατο δριώ

**Ε 315 ΕΡΥΘΟΡΩΙΚΟ ΟΣΥ****Συντόμευτα**

Ισοσασκορβικό αέριο  
D-Αραβασιορβικό αέριο

**Ορισμές**

Χημική ονομασία

γ-Λαντόνη του D-ερυθρο-εξεγ-1-αστι αέριος  
Ισοσασκορβικό αέριο  
D-ισοσασκορβικό αέριο

**Aριθ. EINECS**

201-923-0

Χημικός τύπος:

C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub>

Μοριακό βάρος:

176,13

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 96 % επί ξηρού

Περιγραφή

Λευκό ή ως υποκίτρινο ιρυσταλλικό στερεό χώρ. όταν εκτεθεί στο φως, αμετρώντας σταδιακά

**Ταντοκοίδη**

- A. Πεδίο τημών σημείου τήξεως  
B. Θευκή δοκιμή ασκορβικού αέριος/  
χρωστική αντίδραση

164 °C-172 °C περίου με διάσπαση

**Καθαρότητα**

- Απώλεια κατά την ξήρανση  
Θευκή τέφρα

0,4 % κατ' ανώτατο δριώ μετά από ξήρανση υπό ελαττωμένη πίεση με silica gel για 3 ώρες  
0,3 % κατ' ανώτατο δριώ

Ειδυλή σιροφυτή υαλόπητα	[a] Ένθατικό διαλύματος συγχεντρώσεως 10% (w/v) μεταξύ -16.5° και -18.0°
Οξαλικά ιόντα	Σε διάλυμα 1 g της συνίας σε 10 ml νερού, προστίθενται 2 σταγόνες καρβόμορφου αξιού οξεός και 5 ml διαλύματος αξιού ασφεστού συγχεντρώσεως 10%. Το διάλυμα πρέπει να παραμένει διαγεγένερη.
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 316 ΕΡΥΘΟΡΒΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

<b>Συνάτυπη</b>	Ιοσασκορβικό νάτριο
<b>Οριοτύπος</b>	
Χηματή συμμετοία	Ιοσασκορβικό νάτριο D-ιοσασκορβικό νάτριο Άλας με νάτριο της γ-λαντιόνης του D-ερειθρο-εξγν-2-ιονού οξεός
Αριθ. EINECS	228-973-9
Χημακός τύπος	C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> O <sub>6</sub> Na·H <sub>2</sub> O
Μοριακό βάρος	216.13
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του λάχυστον 98%, μετά από ξήρανση σε ξηραντήρα κενού υαλόνων θευκού οξεός για 24 ώρες, εκφρασμένη σε έντυπο άλας με 1 μόριο H <sub>2</sub> O
Περιγραφή	Λεπτό χρισταλλικό στερεό
<b>Ταυτοποίηση</b>	
A. Δοκιμές διαλυτότητας	Ευδιάλυντο σε νερό, καλύ διαδιλύντο σε αιθανόλη
B. Θεωρητή δοκιμή ασκορβικού οξεός/χρωστική αντίδραση	
C. Θεωρητή δοκιμή νατρίου	
<b>Καθαρότητα</b>	
Απώλεια κατά την ξήρανση	0.25% κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση σε ξηραντήρα κενού υαλόνων θευκού οξεός για 24 ώρες
Ειδυλή σιροφυτή υαλόπητα	[a] Ένθατικό διαλύματος συγχεντρώσεως 10% (w/v) μεταξύ +95° και +98°
pH ινθατικού διαλύματος συγχεντρώσεως 10%	5.5 έως 8.0
Οξαλικά ιόντα	Σε διάλυμα 1 g της συνίας σε 10 ml νερού, προστίθενται 2 σταγόνες καρβόμορφου αξιού οξεός και 5 ml διαλύματος αξιού ασφεστού συγχεντρώσεως 10%. Το διάλυμα πρέπει να παραμένει διαγεγένερη.
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 320 ΒΟΥΤΥΛ-ΥΔΡΟΞΥΑΝΙΣΟΛΗ (ΒΗΑ)

<b>Συνάντηση</b>	BHA
<b>Ορισμός</b>	
Χημική σύναψη	3-τριτ.βοντυλ-4-υδροξυανισολη Μείγμα 2-τριτ.βοντυλ-4-υδροξυανισολης και 3-τριτ.βοντυλ-4-υδροξυανισολης
Αριθ. ΕΙΝΕCS	246-563-8
Χημικός τίτλος	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	180,25
Δοσμασία	Περιεκτυχτηρα τουλάχιστον 98,5 % σε C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> και τουλάχιστον 85 % σε ισομερές της 3-τριτ.βοντυλ-4-υδροξυανισολης
Περιγραφή	Κρύσταλλοι ή χωράδες στρεβλοί, λευκοί ή υποχρώτρου χρώματος με ελαφρό αρωματικό οσμή
<b>Τακτοποίηση</b>	
A. Δοσμές διαλυτήτριας	Άδιάλυτο σε νερό
B. Πεδίο τιμών σημείου πλήξεως	48 °C έως 55 °C
<b>Καθαρότητα</b>	
Θεωρητή σύρρα	0,05 % κατ' ανώτατο όριο μετά από αποτέφρωση στους 800±25 °C
Φαινολικές χρονικής	0,5 % κατ' ανώτατο όριο
Απορροφητικότητα E   <sub>250</sub> (290 nm) σε αιθανόλη	E   <sub>250</sub> (290 nm) τουλάχιστον 190 και όχι μεγαλύτερη από 210
	E   <sub>250</sub> (228 nm) τουλάχιστον 326 και όχι μεγαλύτερη από 345
Αροενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλισθος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 321 ΒΟΥΤΥΛ-ΥΔΡΟΞΥΤΟΛΟΥΟΥΛΙΟ (ΒΗΤ)

<b>Συνάντηση</b>	BHT
<b>Ορισμός</b>	
Χημική σύναψη	2,6-Δι-τριτ.βοντυλο-ρ-κρεοβιλη 4-Μεθυλο-2,6-δι-τριτ.βοντυλο-φανούλη
Αριθ. ΕΙΝΕCS	204-881-4
Χημικός τίτλος	C <sub>15</sub> H <sub>20</sub> O
Μοριακό βάρος	220,36
Δοσμασία	Περιεκτυχτηρα τουλάχιστον 99 %
Περιγραφή	Λευκό κρυσταλλικό ή φοιλωμένο στρεβλοί, άσομα ή με χαρακτηριστική ασθενή αρωματική οσμή

**Ταυτοποίηση**

- A. Δοκιμές διαλιτότητας  
 B. Σημείο τήξεως  
 C. Μέγιστο απορρόφησης

Αδιάλυτο σε νερό και προκαπνοδούντ 1:2  
 Ειδικάλυτο σε αιθανολή

70°C

Το φάρμα απορρόφησης σταθαδας πάχους 2 cm διαλύματος της συνίας σε επάλιτη αιθανολή σε αναλογία 1:100 000, σε μήκος κύματος 230 έως 320 nm, εμφανίζει μια μόνη κορυφή στα 278 nm.

**Καθαρότητα**

- Θευκή τέφρα  
 Φανολικές προσωμές  
 Άζωρροφητικότητα E 1% σε αιθανόλη  
 Αρσενικό  
 Μόλυβδος  
 Υδρόγερυρος  
 Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

0.005 % κατ' ανώτατο δριμό  
 0.5 % κατ' ανώτατο δριμό  
 E 1% (278 nm) τοιλάρχυστον 81 και όχι μηγαλύτερη από 88  
 3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
 5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
 1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό  
 10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

**Ε 322 ΛΕΚΙΘΙΝΕΣ****Συνέννυμα**

Φωσφατίδια  
 Φωσφολιπίδια

**Ορισμός**

Οι λεκιθίνες είναι μείγματα ή κλάσματα φωσφατιδίων, που λαμβάνονται με φυσικές μεθόδους από ζωικές ή φυτικές προέρεις, σιγατερλαμβανομένων και των προϊόντων ιθρόλινης που λαμβάνονται με χρήση κατάλληλων αβλαβών εντατικών. Το τελεότατο ιδρόλινο πρέπει να παρουσιάζει καπάσιατα ενζυματικής δράσης.

Οι λεκιθίνες ενθέγειται να έχουν εισαρκείς λεικανθεί με υπεροξείδιο των ινδορούντων από ινδικό περιβάλλον. Η οξείδωση απή δεν πρέπει να προκαλεί γηρακή μετατροπή των λεκιθινών φωσφατιδίων.

**Αριθ. EINECS**

232-307-2

**Δοκιμασία**

- Λεκιθίνες περιεκτικότητα τοιλάρχυστον 60.0 % σε συνίες αδιάλυτες σε σωστόνη
- Προσόντα ιθρόλινης λεκιθίνης περιεκτικότητα τοιλάρχυστον 56.0 % σε συνίες αδιάλυτες σε σωστόνη

**Περιγραφή**

- Λεκιθίνες καφέ τηγρό ή κολλώδες; ρεινότητά ή σκόνη
- Προσόντα ιθρόλινης λεκιθίνης ανοικτό καφέ ή καφέ κυκνόρρρειστο τηγρό ή κολτός

**Ταυτοποίηση**

- A. Θετικές δοκιμές χολίνης, φωσφόρου και λιπαρών οξέων  
 B. Δοκιμή για προϊόντα ιθρόλινης λεκιθίνης

Σε ποτήρια ζέστες πάνω 800 ml, προστίθενται 500 ml νερού (30°C-35°C). Προστίθενται καπάσιαν αργά 50 ml δειγμάτος με συντηχή ανάδευση. Το προϊόντα ιθρόλινης λεκιθίνης σχηματίζει ομοιογενές γελάκτωμα. Η μη ιθρολιγμένη λεκιθίνη σχηματίζει διάφορη μάζα 50 g περίπου

**Καθαρότητα**

- Απώλεια κατά την ξήρανση  
 Ύλες αδιάλυτες σε τολουνόλιο  
 Βαθμός οξετηρίου

2.0 % κατ' ανώτατο δριμό μετά από ξήρανση στους 105°C για 1 ώρα

0.3 % κατ' ανώτατο δριμό

- Λεκιθίνες 35 mg ιθροξειδίου των καλίου ανά gr κατ' ανώτατο δριμό
- Προσόντα ιθρόλινης λεκιθίνης 45 mg ιθροξειδίου των καλίου ανά gr κατ' ανώτατο δριμό

Αριθμός υπεροξειδίων	10ος ή μαρτιέρος του 10
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

**Ε 325 ΓΑΛΛΑΚΤΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Γαλακτικό νάτριο 2-Υδροξυ-προπιονικό νάτριο
Αριθ. EINECS	200-772-0
Χημικός τύπος	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NaO <sub>3</sub>
Μοριακό βάρος	112,06 (άνιδρο)
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 57% και όχι μεγαλύτερη από 66%
Περιγραφή	Άχρωμο διατηγές ιγρό, άσφυο ή με ελαφρά χαρακτηριστική σομή.

**Ταυτοποίηση**

- A. Θετική δοκιμή γαλακτακών ιόντων  
B. Θετική δοκιμή νατρίου

**Καθαρότητα**

Οξείτηρα	0,5% κατ' ανώτατο όριο, μετά από ξήρανση, εκτρασμένη σε γαλακτικό οξύ
pH ιδανικού διαλίματος συρκεντρώσεως 20%	6,5 έως 7,5
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Αναγωγής συνέσεις	Απουσία αναγωγής του φελιγγίου ιγρού

**Σημείωση**

Οι προδιαγραφές συνές αφορούν ιδανικό διάλυμα συρκεντρώσεως 60%

**Ε 326 ΓΑΛΛΑΚΤΙΚΟ ΚΑΛΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Γαλακτικό κάλιο 2-Υδροξυ-προπιονικό κάλιο
Αριθ. EINECS	213-631-3

<b>Χημικός τύπος</b>	C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>3</sub> K
<b>Μοριακό βάρος</b>	128,17 (άνυδρο)
<b>Δοσκασία</b>	Περιεχτικότητα τουλάχιστον 57 % και όχι μεγαλύτερη από 66 %
<b>Περιγραφή</b>	Ελαφρώς λαγύρρευστο, σχεδόν άσκρωμα διπλής υγρό, άσανθο & με ελαφρά χαρακτηριστική οσμή
<b>Τευταποίηση</b>	
<b>A. Καύση</b>	Καίεται διάλυμα γαλακτικού καλίου μέχρις αποσφράκτωσης. Η τέρρα είναι αλκαλική και με χρωστήριη οξεία, σταθεράζει
<b>B. Χρωστική αντίδραση</b>	5 ml διαλύματος κατεχόλης σε θειό άζετο, σε αναλογία 1:100, παναλέγονται με 2 ml διαλύματος γαλακτικού καλίου. Η επιρύνση επειδή των δύο στοιβάδων χρωματίζεται βαθύτερον
<b>C. Θετικής δοκιμής καλίου και γαλακτικών ιόντων</b>	
<b>Καθαρότητα</b>	
<b>Αρσενικό</b>	3 mg/kg κατ' ανίστατο δρυό
<b>Μόλυβδος</b>	5 mg/kg κατ' ανίστατο δρυό
<b>Υδραργύρος</b>	1 mg/kg κατ' ανίστατο δρυό
<b>Βαρέα μέταλλα (ας Pb)</b>	10 mg/kg κατ' ανίστατο δρυό
<b>Οξύτητα</b>	Σε 20 ml νερού διαλύεται 1 g διαλύματος γαλακτικού καλίου, προστίθενται 3 στεγνόνες φανολογθαλένινης TS και το διάλυμα στραμματίζεται με διάλυμα νόροξεδίου των νετρίου 0,1 N. Δεν θα λείγει να καταναλέγονται άνω των 0,2 ml
<b>Αναγυρισμές ουσίες</b>	Το διάλυμα γαλακτικού καλίου δεν ανέγει το φελιγγέτο υγρό
<b>Σημειώση:</b>	
Οι χροδιστγραφές αντές αφορούν ιδιαίτερο διάλυμα συγκεντρώσεως 60 %	

**Ε 327 ΓΛΑΚΤΙΚΟ ΛΣΒΕΣΤΙΟ**

<b>Ορισμός</b>	
<b>Χημική ονομασία</b>	Γαλακτικό ασβέστιο Ένυδρο γαλακτικό ασβέστιο Άλας με ασβέστιο των 2-υδροξεν-προπονικού οξεών
<b>Αριθ. EINECS</b>	212-406-7
<b>Χημικός τύπος</b>	(C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>3</sub> ) <sub>n</sub> Ca·nH <sub>2</sub> O (n = 0-5)
<b>Μοριακό βάρος</b>	218,22 (άνυδρο)
<b>Δοσκασία</b>	Περιεχτικότητα τουλάχιστον 98 % επί ξηρού
<b>Περιγραφή</b>	Σχεδόν άσφενδο, λευκό κρυσταλλικό στερεό, σε μορφή σκόνης ή κόκκων
<b>Τευταποίηση</b>	
<b>A. Θετικής δοκιμής γαλακτικών ιόντων και ασβέστιος</b>	
<b>B. Δοκιμές διαλυτότητας</b>	Διαλυτό σε νερό και πρακτικά αδιάλυτο σε αιθανόλη

**Καθαρότητα**

Ατώλεια κατά πην ξήρανση	Προσδιορίζεται με ξήρανση στους 120°C για 4 ώρες — άνιδρο άλας: 3,0 % κατ' ανώτατο δριο — ένιδρο άλας με 1 μόριο H <sub>2</sub> O: 8,0 % κατ' ανώτατο δριο — ένιδρο άλας με 3 μόρια H <sub>2</sub> O: 20,0 % κατ' ανώτατο δριο — ένιδρο άλας με 4,5 μόρια H <sub>2</sub> O: 27,0 % κατ' ανώτατο δριο
Οξύτητα	0,5 % κατ' ανώτατο δριο επί ξηρού, εκφρασμένη σε γαλακτικό οξύ
Φθορούντα	30 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (εκφρασμένα σε φθόριο)
ρΗ θερμικού διαλύματος συγκεντρώσεως 5%	6,0-8,0
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρύτα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Αναργυρικές τονίσεις	Ακονίσια αναργυρίς του φελλγγείου νηρού

**Ε 330 ΚΙΤΤΡΙΚΟ ΟΖΥ****Ορισμός**

Χημική ονομασία	Κιτρικό οξύ 2-Υδροξεν-1,2,3-προπανοτριχαρβονικό οξύ β-Υδροξεν-τριχαρβολίνικό οξύ
Αριθ. EINECS	201-069-1
Χημικός τύπος	a) C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub> (άνιδρο) b) C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub> ·H <sub>2</sub> O (ένιδρο με 1 μόριο H <sub>2</sub> O)
Μοριακό βάρος	a) 192,13 (άνιδρο) b) 210,15 (ένιδρο με 1 μόριο H <sub>2</sub> O)
Δοκιμασία	Το κιτρικό οξύ είναι λευκό ή όχρωμο, άσφορο, χρυσαλλικό στερεό με έντονα άσητη γεύση. Η ένιδρη ουσία αφυδατώνεται σε ξηρή απόσφαιρα.
Περιγραφή	Το κιτρικό οξύ είναι λευκό ή όχρωμο, άσφορο, χρυσαλλικό στερεό με έντονα άσητη γεύση. Η ένιδρη ουσία αφυδατώνεται σε ξηρή απόσφαιρα

**Ταυτοποίηση**

**Α. Δοκιμές διαλυτότητας** Πολύ ευδιάλυτο σε νερό, ευδιάλυτο σε αιθανάλη, διαλυτό σε αιθέρα

**Καθαρότητα**

Υγρασία	Το άνιδρο κιτρικό οξύ περιέχει νερό σε αναλογία 0,5 % κατ' ανώτατο δριο, το ένιδρο κιτρικό οξύ περιέχει νερό σε αναλογία 8,8 % κατ' ανώτατο δριο (μέθοδος Karl Fischer)
Θεωρητικά	0,05 % κατ' ανώτατο δριο μετράποδα από αποτέλερμα στους 800±25°C
Αρσενικό	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	5 mg/kg κατ' ανύτατο όριο
Οξειδικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανύτατο όριο. εκφραζόμενα σε οξειδικό οξέ. μετά από ξήρανση
Ουσίες που απανθρακώνονται σίκιδα	Σε υδατόλινηρο 90 °C, θερμαίνονται 1 g κονιοποιημένου δείγματος με 10 ml θειοκοινούς οξείς κυνούπητης τουλόχιστον 98 % για 1 ώρα στο σκοτάδι. Το διάλυμα χρέει απώλεια χρωματιστών στουντό καθέρι (υγρό σίγκρινης Machining Fluid K).

## Ε 331 (I) ΔΙΣΟΞΕΙΝΟ ΚΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Δισοξείνιο κιτρικό νάτριο Δισοξείνιο άλας με νάτριο των 2-υδροξειδούς-1,2,3-προπανοτριχαρβονικού οξέων
Χημικός τύπος	a) C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> O <sub>2</sub> Na (άνυδρο) b) C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> O <sub>2</sub> Na · H <sub>2</sub> O (ένυδρο με 1 μόριο H <sub>2</sub> O)

## Μοριακό βάρος

a) 214,11 (άνυδρο)
b) 232,23 (ένυδρο με 1 μόριο H <sub>2</sub> )

## Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλόχιστον 99 % επί ξηρού

## Περιγραφή

Λευκή κρυσταλλική σκόνη ή άχρωμα κρύσταλλα

## Ταυτοποίηση

- A. Θετικές δοκιμές κιτρικών ιόντων και νιτριών

## Καθαρότητα

Ακαίδεια κατά την ξήρανση	Προσθιαρίζεται με ξήρανση στους 180 °C για 4 ώρες
— άνυδρη ουσία: 1,0 % κατ' ανύτατο όριο	
— ένυδρη ουσία: 8,8 % κατ' ανύτατο όριο	

## Οξειδικά ιόντα

100 mg/kg κατ' ανύτατο όριο. εκφρασμένα σε οξειδικό οξέ. μετά από ξήρανση

pH υδατικού διαλύματος συγχεντρώσεως 1 %

3,5 έως 3,8

## Αρσενικό

1 mg/kg κατ' ανύτατο όριο

## Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανύτατο όριο

## Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανύτατο όριο

## Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

5 mg/kg κατ' ανύτατο όριο

## Ε 331 (II) ΟΞΙΝΟ ΚΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία	Οξείνο κιτρικό νάτριο Οξείνο άλας με νάτριο των 2-υδροξειδούς-1,2,3-προπανοτριχαρβονικού οξέων Ένυδρο οξείνο κιτρικό άλας νιτριών με 1,5 μόρια H <sub>2</sub> O
-----------------	---

Αριθ. EINECS	205-623-3
Χημικός τύπος	$C_4H_9O_3Na \cdot 1.5H_2O$
Μοριακό βάρος	263.11
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού
Περιγραφή	Λευκή χρυσαλλή σκόνη ή όχρωμοι κρύσταλλοι
Ταυτοποίηση	
A. Θετικές δοκιμές χιτρικών ιόντων και νιτρίου	
Καθαρότητα	
Απόλυτα κατά την ξήρανση	13.0 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 180°C για 4 ώρες
Οξαλικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση
pH υδατικού διαλύματος συγχεντρώσεως 1%	4.9 έως 5.2
Αρσενικό	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδραγγίρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 331 (iii) ΚΙΤΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

Συνάντηση	Οινόπετρο κιτρικό νάτριο
Ορισμός	
Χημική ονομασία	Κιτρικό νάτριο Άλας με νάτριο του 2-υδροξυ-1,2,3-προπανοπρικαρβονικού οξείου Κιτρικό άλας νιτρίου, άνιδρο ή ένιδρο με 2 ή 3 μόρια H <sub>2</sub> O
Αριθ. EINECS	200-675-3
Χημικός τύπος	Άνιδρος: C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> O <sub>3</sub> Na Ένιδρος: C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> O <sub>3</sub> Na <sub>a</sub> bH <sub>2</sub> O (a = 2 ή 3)
Μοριακό βάρος	258.07 (άνιδρο)
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού.
Περιγραφή	Λευκή χρυσαλλή σκόνη ή όχρωμοι κρύσταλλοι
Ταυτοποίηση	
A. Θετικές δοκιμές χιτρικών ιόντων και νιτρίου	

**Καθαρότητα**

Ακάλια κατά την ξήρανση

Προσδιορίζεται με ξήρανση στους 180°C για 4 ώρες  
 — άνιδρη ουσία: 1,0% κατ' ανώτατο δριμό  
 — άνιδρη ουσία με 2 μόρια H<sub>2</sub>O: 13,5 κατ' ανώτατο δριμό  
 — άνιδρη ουσία με 5 μόρια H<sub>2</sub>O: 30,3 κατ' ανώτατο δριμό

Οξειδικά ιόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό, εφφασμένα σε οξειδικό αξένη, μετά από ξήρανση

pH υδατικού διαλύματος στηγενερώσεως 5%

7,5 έως 9,0

Αρσενικό

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Υδρόγερυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

**E 332 (I) ΛΙΔΟΣΙΝΟ ΚΙΤΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ****Ορισμός**

Χημική ονομασία

Διαδέξινο χιτρικό κάλιο  
 Διαδέξινο άλας με κάλιο των 2-ιδροξ-1,2,3-προπανοτριχαρβονικού οξέος  
 Άνιδρο διαδέξινο πιροκό άλας καλίου

Αριθ. EINECS

212-753-4

Χημικός τύπος

C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub>K

Μοριακό βάρος

230.21

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % σε ξηρού

Περιγραφή

Λευκή, υγροσκοπική, κοπανώσης σκόνη ή διαφανείς κρύσταλλοι

**Τευτοτοξίδωση**

A. Θετικές θοκψές χιτρικών ιόντων και καλίου

**Καθαρότητα**

Ακάλια κατά την ξήρανση

1,0% κατ' ανώτατο δριμό μετά από ξήρανση στους 180°C για 4 ώρες

Οξειδικά ιόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό, εφφασμένα σε οξειδικό αξένη, μετά από ξήρανση

pH υδατικού διαλύματος στηγενερώσεως 1%

3,5 έως 3,8

Αρσενικό

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Υδρόγερυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

## Ε 332 (ii) ΚΙΤΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

## Συνάρτηση

Οιδέπερο κατρικό κάλιο

## Ορισμός

## Χημακή ονομασία

Κιτρικό κάλιο  
 Άλας με κάλιο των 2-υδροξυ-1,2,3-προπιονογλυκαρβονικού οξέων  
 Ένυδρο κατρικό άλας καλιού με Γλύκειο  $H_2O$

## Αριθ. EINECS

212-755-5

## Χημακός τύπος

 $C_4H_7O_7K_2H_2O$ 

## Μοριακό βάρος

324,42

## Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού

## Περιγραφή

Λευκή, υγροσκοπική, κακοκαθηγή σκόνη ή διαφανείς κρύσταλλα

## Τεντολοίρηση

Θετικές δοκιμές κιτρικών ιόντων και  
 καλιού

## Κεφαρότητα

## Απώλεια κατά την ξήρανση

6 % κατ' ανώτατο δριο μετά από ξήρανση στους 180 °C για 4 ώρες

## Οξειδικά ιόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο δριο, εκτρασμένα σε οξειδικό οξέ, μετά από ξήρανση

pH υδατικού διαλύματος συγχειρώσεως  
 5 %

7,5 έως 9,0

## Αροτρού

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Υδρόγερμος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Ε 333 (i) ΔΙΣΟΞΕΙΝΟ ΚΙΤΡΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ

## Ορισμός

## Χημακή ονομασία

Διοξεΐνο κιτρικό ασβέστιο  
 Διοξεΐνο άλας με ασβέστιο των 2-υδροξυ-1,2,3-προπιονογλυκαρβονικού οξέων  
 Ένυδρο διοξεΐνο κιτρικό άλας ασβέστιου με 1 μόριο  $H_2O$

## Χημακός τύπος

 $(C_4H_7O_7)_2Ca \cdot H_2O$ 

## Μοριακό βάρος

440,32

## Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 97,5 % επί ξηρού

## Περιγραφή

Λευκή λεπτόκακη σκόνη

## Τεντολοίρηση

Α. Θετικές δοκιμές κιτρικών ιόντων και  
 ασβέστιου

**Καθαρότητες**

Ατώλια κατά την ξήρανση	7,0 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 180°C για 4 ώρες
Οξαλικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση
ρΗ υδατικού διαλύματος συγκεντρώσεως 1%	3,2 έως 3,5
Φθοριόντα	30 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (εκφρασμένα σε φθόριο)
Αραενιό	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Ανθρακικά ιόντα	Κατά τη διάλυση 1 g χιτρικού ασβεστίου σε 10 ml υδροχλωρικό οξέος 2 N, πρέπει να εκλίνονται μόνον λίγες μεμονωμένες φυσαλίδες

**Ε 333 (II) ΟΞΕΝΟ ΚΙΤΡΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ****Ορισμός**

Χημική συμασία	Οξενό χιτρικό ασβεστίο Οξενό άλας με ασβεστίο του 2-υδροξει-1,2,3-προπενοτρικαρβονικού οξέος; Ενόρδο άξινο χιτρικό άλας ασβεστίου με 3 μόρια H <sub>2</sub> O
Χημικός τύπος	(C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O) <sub>2</sub> Ca <sub>2</sub> ·3H <sub>2</sub> O
Μοριακό βάρος	530,42
Συχμασία	Περιεκτικότητα τουκάρματον 97,5 % επί ξηρού
Περιγραφή	Λεπτή λεπτόκοκκη σκόνη

**Ταυτοποίηση**

- A. Θετικές δοκιμές χιτρικών ιόντων και ασβεστίου

**Καθαρότητες**

Ατώλια κατά την ξήρανση	20,0 % κατ' ανώτατο όριο, μετά από ξήρανση στους 180°C για 4 ώρες
Οξαλικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση
Φθοριόντα	30 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (εκφρασμένα σε φθόριο)
Αραενιό	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Ανθρακικά ιόντα	Κατά τη διάλυση 1 g χιτρικού ασβεστίου σε 10 ml υδροχλωρικό οξέος 2 N, πρέπει να εκλίνονται μόνον λίγες μεμονωμένες φυσαλίδες

## Ε 333 (iii) ΚΠΤΡΙΚΟ ΑΙΓΑΙΟΣΠΟ

Συνάντηση:

Οιδέπερ φαρμακό ασθεστιο

Ορισμός:

Χημική συνασπίση:

Κιτρικό ασθεστιο:  
 Άλας με ασθεστιο των 2-ινδοξεν-1,2,3-προπανοκαρβονικών οξέων  
 Ενιδρό χιτρικό άλας ασθεστιού με 4 μόρια H<sub>2</sub>O

Αριθ. EINECS:

212-391-7

Χημικός τύπος:

(C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Ca·4H<sub>2</sub>O

Μοριακό βάρος:

570,51

Δοκιμασία:

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 97,5 % επί έπειτα

Περιγραφή:

Λεπτή λεπτότοκη σκόνη

Ταυτοποίηση:

Α. Θετικές δοκιμές χιτρικών ιόντων και ασθεστιού

Καθαρότητα:

Ατώλεια κατά την ξήρανση

14,0 % κατ' ανώτατο άριθμο, μετά από ξήρανση σταθερής 180 °C για 4 ώρες

Οξαλικά ιόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο, επιτραπέμενα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση

Φθοριώντα

30 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο (εκφρασμένα σε τρόπο)

Αρσητικό

1 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο

Μόλυβδος

1 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο

Βαρία μέταλλα (ως Pb)

5 mg/kg κατ' ανώτατο άριθμο

Ανθρακικά ιόντα

Κατά τη διάλυση 1 g χιτρικών ασθεστιού σε 10 ml ιδροχλωρίου οξείας 2 N, δε χρέει να εκλινούνται μόνον λίγες μεριμναίες φυσαλίδες

## Ε 334 L(+)-ΤΡΥΤΙΚΟ ΟΣΥ

Ορισμός:

Χημική συνασπίση:

L-Τρυγυνό οξές  
 L-2,3-Διινδοξεν-βιουτανοδικαρβονικό οξύ  
 4-α-β-Διινδοξεν-ηλεκτρικό οξές

Αριθ. EINECS:

201-766-0

Χημικός τύπος:

C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>

Μοριακό βάρος:

150,09

Δοκιμασία:

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99,5 % επί έπειτα

Περιγραφή:

Άχρωμο ή πρωταρανής χρυσοταλακό στερεό ή λεπτή χρυσταλλική σκόνη

**Ταυτοκοίηση**

A. Πεδίο τιμών σημείου πήξεως	168°C έως 170°C
B. Θεική δοκιμή τριγυχών ιόντων	

**Καθαρότητα**

Ακάλια χατά την ξήρανση	0,5% κατ' ανώτατο όριο (ι:περάνω P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> , 3 ώρες)
Θεική τέφρα	1 000 mg/kg κατ' ανώτατο όριο μετά από ψύρωση στους 800±25 °C [a] διατάξεις +115° και +135°
Ειδική στροφική μικνότερα υδατικά διαλίμαντος συγκεντρώσεως 20% w/v	
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Οξαλικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξαλικό άξον, μετά από ξήρανση

**E 335 (i) ΟΞΙΝΟ ΤΡΥΤΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Συνάρτυμα**

Οξινό άλας με νάτριο του L-(+)-τριγυχού οξέος

**Ορισμός**

Χημική ονομασία  
Οξινό άλας με νάτριο του L-2,3-δι-ισόδιξι-βοιτανοδιαρβονικού οξέος  
Επιδρό οξινό L-(+)-τριγυχό νάτριο

Χημικός τύπος

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>O<sub>3</sub>Na H<sub>2</sub>O

Μοριακό βάρος

194,05

Δοκιμασία

Περιστικαστήτα του λάχιστον 99 % επί ξηρού

Περιγραφή

Διαφανείς στρωματικές κρύσταλλοι

**Ταυτοκοίηση**

A. Θεικές δοκιμές τριγυχών ιόντων και νατρίου

**Καθαρότητα**

Ακάλια χατά την ξήρανση	10,0% κατ' ανώτατο όριο, μετά από ξήρανση στους 105°C για 4 ώρες
Οξαλικά ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξαλικό άξον, μετά από ξήρανση
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 335 (B) ΤΡΥΠΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

## Ορισμός

Χημική ονομασία

L-Τριγυχό νάτριο  
 (+)-Τριγυχό νάτριο  
 Άλας με νάτριο του (+)-2,3-δι-ινδοξεν-βιοτονοδικαρβονικού οξέος  
 Ένθρο L-(+)-ιριγυχό νάτριο με 2 μόρια H<sub>2</sub>O

Αριθ. EINECS

212-773-3

Χημικός τύπος

C<sub>11</sub>H<sub>18</sub>O<sub>4</sub>Na<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O

Μοριακό βάρος

230,8

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού

Περιγραφή

Διαφανείς διχρωμοί κρύσταλλοι

## Ταπετσαρία

Α. Θεατές δοκιμές τριγυχών μόντων και νατρίου

1 gr τίναι αδιάλιτο σε 3 ml νερού. Αδιάλιτο σε αιθανόλη

Β. Δοκιμές διαλυτότητας

## Καθαρότητα

Απώλεια κατά πην ξήρανση

17 % κατ' ανώτατο όριο μετά από ξήρανση στους 150°C για 4 ώρες

Οξειδικά μόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο, εκφρασμένα σε οξειδικό οξύ, μετά από ξήρανση

pH ιδιαίτερου διαλύματος συγκεντρώσεως 1%

7,0 έως 7,5

Αροτρικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Μόλιμβος

5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Υδρόγερυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 336 (B) ΟΞΙΝΟ ΤΡΥΠΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

## Συνέννυμα

Οινόπετρο τριγυχό κάλιο

## Ορισμός

Χημική ονομασία

Ανθροίσ δίξινο L-(+)-ιριγυχό κάλιο  
 Οξινό άλας με κάλιο των L-2,3-δι-ινδοξεν-βιοτονοδικαρβονικού οξέος

Χημικός τύπος

C<sub>11</sub>H<sub>18</sub>O<sub>4</sub>K

Μοριακό βάρος

188,16

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 % επί ξηρού

Περιγραφή

Λευκή κρυσταλλική ή κοκκινόπετρη σκόνη

**Ταπετσοίδης**

A. Θετικές δοκιμές τρυγκών μόντων και καλίου

B. Σημείο πήξεως

230°C

**Κεφαρόπιτρας**

pΗ υδατικού διαλύματος συγχεντρώσεως 1%

3.4

Ατώλεια κατά την ξήρανση

1,0% κατ' ανώτατο δριο μετά από ξήρανση στους 105°C για 4 ώρες

Οξαλικά μόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο δριο, επιφρασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Υδρόγενος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Ε 336 (ii) ΤΡΥΤΙΚΟ ΚΑΛΙΟ****Ορισμένες**

Χημική συσκευασία

Άλας με κάλιο των L-2,3-Δι-ιδροξ-βουτανοδιαφθορικού οξέος  
Επινόρο L-(+)-ιριγκού κάλιο με ή μόριο H<sub>2</sub>O

Αριθ. EINECS

213-067-8

Χημικός τύπος

C<sub>4</sub>H<sub>8</sub>O<sub>4</sub>K<sub>2</sub>·nH<sub>2</sub>O

Μοριακό βάρος

235,2

Δοκιμασία

Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρού

Περιγραφή

Λευκή χρυσαλλοπή ή χοικιώδης σύστημα

**Ταπετσοίδης**

A. Θετικές δοκιμές τρυγκών μόντων και καλίου

7.9 έως 9.0

Ατώλεια κατά την ξήρανση

4,0% κατ' ανώτατο δριο μετά από ξήρανση στους 150°C για 4 ώρες

Οξαλικά μόντα

100 mg/kg κατ' ανώτατο δριο, επιφρασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Υδρόγενος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

## Ε 337 ΤΡΥΠΙΚΟ ΚΑΛΙΟΝΑΤΡΙΟ

<b>Συνάντηση</b>	L-(+)-τριγοχό καλιονάτριο Άλας του Rochelle Άλας του Seignette
<b>Ορισμές</b>	
Χημική ονομασία	Διπλό άλας με χάλιο και νότριο των L-2,3-δι-υφραξι-βοιτανοδικαρβονικών οξεών L-(+)-Τριγοχό καλιονάτριο
Αριθ. EINECS	206-156-8
Χημικός τύπος	<chem>C6H4O4KNa·4H2O</chem>
Μοριακό βάρος	282.23
Δοσιμότητα	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 99 % επί ξηρασίας
Περιγραφή	Άχρωμοι χρύσταλλοι ή λευκή χρυσταλλική σκόνη
<b>Τευτοκοίνηση</b>	
A. Θετικές δοκιμές τριγοχών ιόντων, χαλίου και νατρίου	
B. Δοκιμή διαλυτότητας	1 g διαλύεται σε 1 ml νερού. Αδιάλυτο σε αιθανόλη
C. Πεδίο τιμών σημείου τήξεως	70 °C έως 80 °C
<b>Κεφαρότητα</b>	
Ατικάλεια κατά πην ξήρανση	26.0 % κατ' ανώτατο όριο και τουλάχιστον 21.0 % μετά από ξήρανση στους 150 °C για 3 ώρες
Οξαλικό ιόντα	100 mg/kg κατ' ανώτατο όριο. Επερασμένα σε οξαλικό οξύ, μετά από ξήρανση
pΗ ιδιαίτερου διαλύματος συγχετρώσεως 1%	6.5 έως 8.5
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλιβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 338 ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΟΣΥ

<b>Συνάντηση</b>	Ορθοφωσφορικό οξύ
<b>Ορισμές</b>	
Χημική ονομασία	Φωσφορικό οξύ
Αριθ. EINECS	231-633-2
Χημικός τύπος	<chem>H3PO4</chem>
Μοριακό βάρος	98.00
Δοσιμότητα	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 71 % και όχι μεγαλύτερη από 83 %
Περιγραφή	Διαυγής, φλωρικό, πυκνόδρρενο ιγρό

**Ταυτοκοίνη**

**A.** Θετικές δοκιμές αξέων και φωσφορικών ιόντων

**Καθαρότητα**

Πτητικά οξέα	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ως οξεικό οξύ)
Χλωρίνη	200 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ευφρασμένα σε χλώριο)
Νιτρικά ιόντα	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ως $\text{NaNO}_3$ )
Θειικά ιόντα	1 500 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ως $\text{CaSO}_4$ )
Φθορίνη	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο (ευφρασμένα σε φθόριο)
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριο

**Σημείωση:**

Οι προδιαγραφές αυτές αφορούν υδατικό διάλυμα συγκεντρώσεως 75 %

**Ε 339 (i) ΔΙΞΟΞΙΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Συνάντηση**

Διωδένιο αρδοφωσφορικό νάτριο

**Ορισμός**

Διωδένιο φωσφορικό νάτριο

**Αριθ. EINECS**

231-449-2

**Χημική σύσταση**

Λινύδρος:  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$

Ένυδρο με 1 μόριο  $\text{H}_2\text{O}$ :  $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Ένυδρο με 2 μόρια  $\text{H}_2\text{O}$ :  $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

**Μοριακό βάρος**

Λινύδρος: 119,98

Ένυδρο με 1 μόριο  $\text{H}_2\text{O}$ : 138,00

Ένυδρο με 2 μόρια  $\text{H}_2\text{O}$ : 156,01

**Δοκιμασία**

Περιεκτικότητα σε  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  τοινέρηστον 97 %, μετά από ξήρανση στους 60 °C για 1 ώρα και, εν συνεχείᾳ, στους 105 °C για 4 ώρες

**Περιγραφή**

Λευκό, άσαμο, ελαφρώς υγροποιούμενο με απορρόφηση υδρομάνιν στερεό, σε μορφή σκόνης, χρησιμάλλειν ή κάλυκων

**Ταυτοκοίνη**

**A.** Θετικές δοκιμές νατρίου και φωσφορικών ιόντων

**B.** Δοκιμές διαλυτότητας

Ενδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη, αιθέρα ή χλωροφόρομα

**C.** Περιεκτικότητα  $\text{P}_2\text{O}_5$

58,0 % έως 60,0 %

**Καθαρότητες**

Απώλεια κατά την ξήρανση

Το άνιδρο άλας παρουσιάζει απώλεια βάρους 2,0 % κατ' ανύτατο δριο, το άνιδρο άλας με 1 μόριο H<sub>2</sub>O, 15,0 %, κατ' ανύτατο δριο και το άνιδρο άλας με 2 μόρια H<sub>2</sub>O, 25 % κατ' ανύτατο δριο, μετά από ξήρανση πρώτα στους 60 °C για 1 ώρα και, εν συνεχίσεια, στους 105 °C για 4 ώρες.

Όσοις; αδιάλυτες σε νερό

0,2 % κατ' ανύτατο δριο, επι ξηρού

Φθοριόντα

10 mg/kg κατ' ανύτατο δριο (εκφραζόμενο σε φθόριο)

pH ιδιαίτερου διαλύματος συγκεντρώσεως 1 %

4,1 έως 5,0

Αργυρίου

3 mg/kg κατ' ανύτατο δριο

Μόλυβδος

5 mg/kg κατ' ανύτατο δριο

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανύτατο δριο

Βαρέα μίταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανύτατο δριο

**Ε 339 (II) ΟΞΙΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ****Συνάντηση**

Οξινό φθοριωτοφορικό νάτριο  
Φωσφορικό νάτριο

**Οριούσιος**

Χημική ονομασία

Οξινό φωσφορικό νάτριο

Agr. I. EINECS

231-448-7

Χημικός τύπος

Άνιδρο: Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>  
Ένιδρο: Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>.nH<sub>2</sub>O (n = 2, 7 ή 12)

Μοριακό βάρος

141,98 (άνιδρο)

Δοσμασία

Περιεκτικότητα σε Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>, τουλάχιστον 98 %. μετά από ξήρανση στους 40 °C για 3 ώρες και, εν συνεχίσεια, στους 105 °C για 3 ώρες

Περιγραφή

Το άνιδρο οξινό φωσφορικό νάτριο είναι λευκή, μηροσκοπική άσση σκόνη. Από τις εργαστηριανές μορφές, ο διαδριτής είναι λευκό, κρισταλλικό, άσσιμο στερεό, ο επιστύδριπης λευκός, άσσιμο στερεό σε μορφή αργυροτοίμητων στην σημόσφαιρα κρυστάλλων ή κοκκιώδους σκόνης και ο διαδεκατόδριπης λευκός, αργυροτοίμητο στην σημόσφαιρα, άσσιμο στερεό σε μορφή σκόνης ή κρυστάλλων

**Τεστατοίηση**

A. Θετικές δοκιμές νατρίου και φωσφοριών μόντιων

Ενδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη

B. Δοκιμές διαλυτότητας

49,0 % έως 51,0 % (άνιδρο)

C. Περιεκτικότητα σε P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

**Καθαρότητες**

Απώλεια κατά την ξήρανση

Το άνιδρο άλας παρουσιάζει απώλεια βάρους 5,0 % κατ' ανύτατο δριο, το άνιδρο άλας με 2 μόρια H<sub>2</sub>O, 22,0 % κατ' ανύτατο δριο, το άνιδρο άλας με 7 μόρια H<sub>2</sub>O 50,0 % κατ' ανύτατο δριο και το άνιδρο άλας με 12 μόρια H<sub>2</sub>O, 61,0 % κατ' ανύτατο δριο, μετά από ξήρανση πρώτα στους 40 °C για 3 ώρες και, εν συνεχίσεια, στους 105 °C για 3 ώρες

Όνομες αδιάλυτες σε νερό	0,2% κατ' ανύπτο άριστο, επί ξηρού
Φθορώντα	10 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο (εκφρασμένα σε φθόριο)
pH ιδιαίτερου διαλίσματος συγχεντρώσεως 1%	8,4 έως 9,6
Αροτρυχός	3 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο

## Ε 339 (III) ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΝΑΤΡΙΟ

Συνάντηση	Οιδέτερο φωσφορικό νάτριο Ορθοφωσφορικό νάτριο
Ορισμός	
Χημική ονομασία	Φωσφορικό νάτριο
Αριθ. EINECS	231-509-8
Χημικός τύπος	Ανιόδρο: Na <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> Ένυδρο: Na <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> .nH <sub>2</sub> O (n = 0,5, 1 ή 12)
Μοριακό βάρος	163,94 (άνιόδρο)
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα του άνιοδρου φωσφορικού νατρίου καθώς και των εργαστημάτων μορφών του με 0,5% και 1 μόριο H <sub>2</sub> O σε Na <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> . τοικιάζονται 97% επί ξηρού. Περιεκτικότητα του ένυδρου φωσφορικού νατρίου με 12 μόρια H <sub>2</sub> O σε Na <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> . τοικιάζονται 92%, υπολογίζομενη μετά από καύση
Περιγραφή	Λευκό δύσκολο στερεό, σε μορφή χρυσοτάλλινων, κώνων ή κρυσταλλικής σκόνης. Σε διαθέσιμες εργαστημάτινες μορφές, παριλαμβάνονται ο γηιαδρίτης και ο μονοιδρίτης ο εξιτριδρίτης, ο οκταϊδρίτης, ο δεκαϊδρίτης και ο διδεκαϊδρίτης. Ο διδεκαϊδρίτης περιέχει 1/4 μορίου ιδροζενδίου του νατρίου.
Ταπετοποιηση	
A. Θετικές δοκιμές νατρίου και φωσφορικών ίόντων	
B. Δοκιμές διαλυτότητας	Εινδύλιντο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη
C. Περιεκτικότητα σε P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	40,5% έως 43,5% (άνιόδρο)
Καθαρότητα	
Απώλεια κατά την καύση	Οι απώλειες βάρους μετά από ξήρανση στους 120°C για 2 ώρες, απολογιζούνται από πήρωση στους 800°C περίσσοτε για 30 λεπτά, είναι: άνιόδρο άλας, 2,0% κατ' ανύπτο άριστο, ένυδρο άλας με 1 μόριο H <sub>2</sub> O, 11,0% κατ' ανύπτο άριστο, και με 12 μόρια H <sub>2</sub> O, 45% έως 58%
Όνομες αδιάλυτες σε νερό	0,2% κατ' ανύπτο άριστο, επί ξηρού
Φθορώντα	10 mg/kg κατ' ανύπτο άριστο (εκφρασμένα σε φθόριο)

pH ιδανικού διαλύματος συγχεντρώσεως 1%	11.5 έως 12.5
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγεργος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 340 (I) ΔΙΕΟΣΙΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

Συνάντηση	Διαδέξινο φωσφοροφορικό χάλιο
Ορυκτής	
Χηματή ονομασία	Διαδέξινο φωσφορικό χάλιο
Αριθ. EINECS	231-913-4
Χηματός τύπος	KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>
Μοριακό βάρος	136.09
Δοσημασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98% μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες
Περιγραφή	Λευκωματικοί κρισταλλοί ή λευκή χοκαύδης ή χρυσοπαλλική σκόνη, άσφαλτος, νηροσκοταπάζ
Ταπετσοίδηση	
A. Θετικές δοκιμές χαλίον και φωσφορικών ιόντων	
B. Δοκιμή διαλιτότητας	Εινδιάλιτο σε νερό. Αδιάλιτο σε αιθανάλη
C. Περιεκτικότητα σε P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	51.0 % έως 53.0 %
Καθαρότητα	
Απώλεια κατά την ξήρανση	2.0% κατ' ανώτατο όριο, μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες
Ονούς αδιάλιτες σε νερό	0.2% κατ' ανώτατο όριο, επά ξηρού
Φθοριόντα	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (εκφρασμένα σε φθόριο)
pH ιδανικού διαλύματος συγχεντρώσεως 1%	4.2 έως 4.8
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδρόγεργος	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 340 (β) ΟΞΙΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

<b>Συνάντηση</b>	Οξινό ορθοφωσφορικό κάλιο Φωσφορικό κάλιο
<b>Ορισμός</b>	
Χηματή ονομασία	Οξινό φωσφορικό κάλιο
Αριθ. EINECS	231-834-5
Χημικός τύπος	$K_2HPO_4$
Μοριακό βάρος	174,18
Δοσκανσία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 98 %, μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες
Περιγραφή	Λχρωμό ή λευκό στρεψό, σε μορφή χοικώδους σκόνης ή χρνοτάλλων ή άμορφο η συστάση υγροπολείται στον ατμοσφαιρικό αέρα με απορρόφηση υδραργύρων
<b>Τευταχοίσηση</b>	
A. Θετικές δοκιμές καλίου και φωσφορίκων ιόντων	
B. Δοκιμές διαλυτότητας	Ενδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη
C. Περιεκτικότητα σε $P_2O_5$	40,3 % έως 41,5 %
<b>Καθερότητα</b>	
Απώλεια κατά την ξήρανση	2,0 % κατ' ανώτατο όριο, μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες
Ονοιες αδιάλυτης σε νερό	0,2 % κατ' ανώτατο όριο, επί ξηρού
Φθορώντα	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο (εκφρασμένα σε φθόριο)
pH υδατικού διαλύματος συγκεντρώσεως 1%	8,7 έως 9,4
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Υδραργυρός	1 mg/kg κατ' ανώτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο όριο

## Ε 340 (βι) ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΚΑΛΙΟ

<b>Συνάντηση</b>	Οιδέπερο φωσφορικό κάλιο Ορθοφωσφορικό κάλιο
<b>Ορισμός</b>	
Χηματή ονομασία	Φωσφορικό κάλιο

<b>Αριθ. EINECS</b>	231-907-1
<b>Χημικός τύπος</b>	Λινόδρο: $K_3PO_4$ Ένυδρο: $K_3PO_4 \cdot nH_2O$ ( $n = 1 \text{ ή } 3$ )
<b>Μοριακό βάρος</b>	212.27 (ένυδρο)
<b>Δοσκασία</b>	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 97 %, μετά από καύση
<b>Περιγραφή</b>	Άχρωμα ή λευκά, δοσκα, υγροσκοπικοί κρύσταλλοι ή κόκκι. Στις διαθέσιμες εφύδαιμένες μορφές περιλαμβάνονται ο μονούδρικος και ο τριώδρικης
<b>Τευτοτόξηση</b>	
A. Θετικές δοκιμές καλίου και φωσφορίου κάτιν ίστων	
B. Δοκιμή διαλυτότητας	Ενδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη
C. Πέρμεστικότητα σε $PbO_2$	30.5 % έως 33.0 % (ένυδρο μετά από καύση)
<b>Καθαρότητα</b>	
Απώλεια κατά την καύση	Άνυδρο άλας 3.0 % κατ' ανώτατο δριώσιμο ερυδοσταμένες μορφές 23.0 % κατ' ανώτατο δριώσιμο. Προσδιορίζεται με ξηρανση στους $105^{\circ}C$ για 1 ώρα, ακολουθούμενη από πύρωση στους $800^{\circ}C \pm 25^{\circ}C$ για 30 λεπτά
Όνομας αδιάλυτες σε νερό	0.2 % κατ' ανώτατο δριώσιμο, επί ξηρού
Φθοριόντια	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριώσιμο (εκφρασμένα σε φθόριο)
pH ιθασικού διαλύματος συγκεντρώσεως 1%	11.5 έως 12.3
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δριώσιμο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δριώσιμο
Υδρόγερμης	1 mg/kg κατ' ανώτατο δριώσιμο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δριώσιμο

**Ε 341 (I) ΛΙΣΟΞΙΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟ**

<b>Συνάντηση</b>	Διασύνεργο ορθοφωσφορικό ασβέστιο
<b>Ορισμός</b>	
<b>Χημική συστασία</b>	Διασύνεργο φωσφορικό ασβέστιο
<b>Αριθ. EINECS</b>	231-837-1
<b>Χημικός τύπος</b>	Λινόδρος: $Ca(H_2PO_4)_2$ Ένυδρο με 1 μόριο $H_2O$ : $Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$
<b>Μοριακό βάρος</b>	234.05 (ένυδρο) 252.08 (ένυδρο με 1 μόριο $H_2O$ )
<b>Δοσκασία</b>	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 95 %, επί ξηρού
<b>Περιγραφή</b>	Κοκκώδης σκόνη ή λευκοί κρύσταλλοι ή κόκκι, υγροσκοπικοί στον απορροφατικό αέρα με απορρόφηση υδρατμάν

**Ταντοποίηση**

Α. Θετικές δοχμές ασβέστιου και φωσφορικών ίόντων

Β. Περιεκτικότητα σε  $P_2O_5$

Γ. Περιεκτικότητα σε  $CaO$

55,5 % έως 61,1 % (άνυδρο)

23,0 % έως 27,5 % (άνυδρο)

19,0 % έως 24,8 % (άνυδρο με 1 μόριο  $H_2O$ )

**Καθαρότητα**

Απώλεια κατά την ξήρανση

Τουλάχιστον 14 % μετά από ξήρανση στους 105 °C για 4 ώρες (άνυδρο)

17,5 % κατ' ανώτατο δριμό, μετά από ξήρανση στους 60 °C για 1 ώρα και εν συνεχείᾳ στους 105 °C για 4 ώρες (άνυδρο με 1 μόριο  $H_2O$ )

Απώλεια κατά την καύση

17,5 % κατ' ανώτατο δριμό, μετά από κύρωση στους 800 °C ± 25 °C για 30 λεπτά (άνυδρο)

25,0 % κατ' ανώτατο δριμό, μετά από ξήρανση στους 105 °C για 1 ώρα, ακολουθούμενη από κύρωση στους 800 °C ± 25 °C για 30 λεπτά (άνυδρο με 1 μόριο  $H_2O$ )

Φθοριόντια

30 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό (εμφασιζένα σε φθόριο)

Αρσενικό

3 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Μόλιβδος

5 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Υδράργυρος

1 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

Βαρέα μέταλλα (ως Pb)

10 mg/kg κατ' ανώτατο δριμό

**Ε 341 (ii) ΟΞΕΝΟ ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΛΣΒΕΣΤΠΟ****Συνάντηση**

Οξενο ορθοφωδορικό ασβέστιο  
Φωσφορικό ουσίες ποσού

**Ορισμός**

Χημική ονομασία

Οξενο φωσφορικό ασβέστιο

Aριθ. EINECS

231-826-1

Χημικός τύπος

Λινύδρος:  $CaHPO_4$ ,  
Ένυδρο με 2 μόρια  $H_2O$ :  $CaHPO_4 \cdot 2H_2O$

Μοριακό βάρος

136,06 (άνυδρο)  
172,09 (ένυδρο με 2 μόρια  $H_2O$ )

Δοκιμασία

Το οξενο φωσφορικό ασβέστιο περιέχει  $CaHPO_4$  σε αναλογία τουλάχιστον 98 % και όχι μεταλλευτή από το μοδιέναρι του 102 %, μετά από ξήρανση στους 200 °C για 3 ώρες.

Περιγραφή

• Κρύσταλλοι ή χόκκοι, κοκκινώδης σκόνη ή σκόνη, χρώματος λευκού

**Ταντοποίηση**

Α. Θετικές δοχμές ασβέστιου και φωσφορικών ίόντων

Διαδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανάλη

Β. Δοκιμές διαλυτότητας

50,0 % έως 52,5 % (άνυδρο)

Γ. Περιεκτικότητα σε  $P_2O_5$

**Κεθαρότητες**

Απώλεια κατά πν χαύη	8,5% κατ' ανώτατο δρι (έπιδρο άλας) & 26,5% κατ' ανώτατο δρι (έπιδρο άλας με 2 μόρια H <sub>2</sub> O), μετά από πήρωση στους 800°C±25°C για 30 λεπτά
Φθορίοντα	50 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρι

**Ε 341 (II) ΦΩΣΦΟΡΙΚΟ ΛΕΒΕΣΤΙΟ,****Συνάντηση**

Ουδέτερο φωσφορικό ασβέστιο  
Ορθοφωσφορικό ασβέστιο

**Ορισμός**

Χημική ονομασία	Φωσφορικό ασβέστιο
Αριθ. EINECS	231-540-8
Χημικός τύπος	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
Μοριακό βάρος	310,17
Δοκιμασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 90%, μετά από καύση
Περιγραφή	Λεπτή, άσημη και όγκυστη σκόνη, σταθερή στον σπρωφαιρικό αέρα

**Ταντοσείρηση**

- A. Θετικές δοκιμές ασβεστίου και φωσφορικών ιόντων
- B. Δοκιμές διαλυτότητας
- C. Περιεκτικότητα σε P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- Πρακτικό αδιάλυτο σε νερό. Αδιάλυτο σε αιθανόλη, διαλυτό σε αραιό νιδροχλωρικό και νιτρικό οξύ
- 38,5% έως 48,0% (έπιδρο)

**Κεθαρότητες**

Απώλεια κατά την καύση	8% κατ' ανώτατο δρι, μετά από πήρωση στους 800°C±25°C μέχι σταθερού βάρους
Φθορίοντα	50 mg/kg κατ' ανώτατο δρι (εκφρασμένα σε φθόριο)
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δρι
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δρι

## Ε 105 ΑΙΘΥΛΕΝΟΔΙΑΜΟΤΕΤΡΑΟΞΙΚΟ ΑΣΒΕΣΤΙΟΝΑΤΡΙΟ

<b>Συνόνυμα</b>	Άλος με ασβέστιο και νάτριο του EDTA Ξηρός πάγος (στερεό μαρμή) Ανιδρίτης του ανθρακικού οξεώς
<b>Ορισμός</b>	
<b>Χημική ονομασία</b>	N,N'-1,2-Αιθανοδιιλο-δίς [N-(χαρβοξιμοθιλο)-γλιτικού] (4)-Ο,Ο',Ο'',Ο''' ασβέστιο (2)-δινάτριο Αιθυλενοδιαμνοτετραοξειδο-ασβεστονάτριο (Αιθυλενοδιεπολο)-τετραοξειδο-ασβεστονάτριο
<b>Αριθ. EINECS</b>	200-529-9
<b>Χημικός τύπος</b>	<chem>C10H12O4CaN2Na2·2H2O</chem>
<b>Μοριακό βάρος</b>	410,31
<b>Δοκιμασία</b>	Περιεκτικότητα τονιλάρηστων 97 % επί έγρού
<b>Πιργυραφή</b>	Λευκοί άσφυροι κρυσταλλικοί χόντροι ή λευκή ένας υγρόλευκη σκόνη, ελαφρώς υγροσκόπικά
<b>Τοιτοκοίνηση</b>	
A. Θετικές δοκιμές νατρίου και ασβέστιου	
B. Θετική δοκιμή χηλικής συμπλοκοπής μεταλλικών ιόντων	
C. Το pH διαλύματος συγκεντρώσεως 1 % κυμαίνεται μεταξύ 6,5 και 7,5	
<b>Καθαρότητα</b>	
Υγρασία	5-13 % (μέθοδος Karl Fischer)
Αρσενικό	3 mg/kg κατ' ανώτατο δόσο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανώτατο δόσο
Υδρόγερμος	1 mg/kg κατ' ανώτατο δόσο
Βαριά μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανώτατο δόσο

## Ε 1105 ΑΥΣΟΖΥΜΗ

<b>Συνόνυμα</b>	Υδροχλωρική λυσίνη Μουραμδάσιη
<b>Ορισμός</b>	Η λυσίνη είναι γραμμικό πολυιπεπτίδιο, αποτελούμενο από 129 αμινοξέα, που λαμβάνεται από τα λεύκανα τους συγρού της κόπας. Η ενζυμητή δράση της αφείλεται στην υαλοπίτη της και υδρολύει τους δεσμούς δι(1-4) μεταξύ των N-αιστυλομονογλυκούς οξέως και της N-αιστυλογλυκούς αμίνης στην εξυπερική μεμβράνη των κυττάρων των βακτηρίδων, ίδιας των θετικών κατά Gram. Συνήθως λαμβάνεται ως υδροχλωρική λυσίνη
<b>Χημική ονομασία</b>	Αριθ. Επιφροτής Ενζύμων (ΕC): 3.2.1.17
<b>Αριθ. EINECS</b>	232-620-4

Μαρικό βάρος	Περίπου 14 000
Δοσημασία	Περιεκτικότητα τουλάχιστον 950 mg/g επί ξηρού
Περιγραφή	Λευκή άσομη σκόνη με ελαφρώς γλυκειά γεύση
<b>Τειτατοίηση</b>	
A. Ισοηλεκτρικό σημείο 10,7	
B. Το pH υδατικού διαλύματος συγκεντρώσεως 2,0% κυμαίνεται μεταξύ 3,0 και 3,6	
C. Μέγιστο απορρόφησης υδατικού διαλύματος (25 mg/100 ml) στα 281 nm, ελάχιστο απορρόφησης στα 252 nm	
<b>Καθαρότητα</b>	
Υγρασία	6% κατ' ανύτατο όριο (μέθοδος Karl Fischer) (μόνο για τη σκόνη)
Υπόλειμμα καύσης	15% κατ' ανύτατο όριο
Αζωτο	Τουλάχιστον 16,8% και όχι όντως του 17,8%
Αρσενικό	1 mg/kg κατ' ανύτατο όριο
Μόλυβδος	5 mg/kg κατ' ανύτατο όριο
Υδράργυρος	1 mg/kg κατ' ανύτατο όριο
Βαρέα μέταλλα (ως Pb)	10 mg/kg κατ' ανύτατο όριο
<b>Μικροβιολογικά χρηστήρια</b>	
Καταπέτρηση όλων των βασικριδίων	$5 \times 10^4$ cfu/g κατ' ανύτατο όριο
Σαλμονέλλες	Απονοία σε 25 g
<i>Staphylococcus aureus</i>	Απονοία σε 1 g
<i>Escherichia coli</i>	Απονοία σε 1 g

II. 1. Οι παραπομπές σε προηγούμενες διατάξεις θεωρείται ότι γίνονται στις αντίστοιχες διατάξεις αυτής της απόφασης.

2. Προϊόντα μη συμφρούμενα προς την απόφαση αυτή, τα οποία κυκλοφόρησαν στην αγορά ή επισημάνθηκαν πριν από την 1η Ιουλίου 1997, μπορούν να διακινούνται μέχρι να εξαντληθούν τα αποθέματα.

Ο Πρόεδρος                                  Η Γραμματέας  
**ΝΙΚΟΛΑΟΣ ΧΑΤΖΗΧΡΗΣΤΙΔΗΣ**      **ΕΛΕΝΗ ΠΑΛΛΑΡΗ**  
 Τα Μέλη  
 Χ. ΧΑΜΑΛΙΔΗΣ, Ν. ΜΠΟΣΚΟΥ, Ν. ΓΚΕΛΗΣ,  
 Δ. ΦΡΑΓΚΑΤΟΣ, Θ. ΑΝΔΡΙΤΣΟΣ, Α. ΤΣΩΛΗΣ,  
 Ρ. ΓΑΜΒΡΟΣ

Η ισχύς της παρούσης αρχίζει από τη δημοσίευσή της στην Εφημερίδα της Κυβερνήσεως.

Η παρούσα να δημοσιευθεί στην Εφημερίδα της Κυβερνήσεως.

Αθήνα, 16 Μαΐου 1997

<b>ΟΙ ΥΠΟΥΡΓΟΙ</b>	<b>ΕΘΝΙΚΗΣ ΟΙΚΟΝΟΜΙΑΣ</b>	<b>ΥΦΥΠ. ΟΙΚΟΝΟΜΙΚΩΝ</b>
<b>ΠΑΝΝΟΣ ΠΑΠΑΝΤΩΝΙΟΥ</b>		<b>ΓΕΩΡΓΙΟΣ ΔΡΥΣ</b>