

32000L0063

L 277/1

URADNI LIST EVROPSKIH SKUPNOSTI

30.10.2000

DIREKTIVA KOMISIJE 2000/63/ES
z dne 5. oktobra 2000
o spremembi Direktive 96/77/ES o posebnih merilih čistosti aditivov za živila razen barvil in sladil
(Besedilo velja za EGP)

KOMISIJA EVROPSKIH SKUPNOSTI JE –

ob upoštevanju Pogodbe o ustanovitvi Evropske skupnosti,

ob upoštevanju Direktive Sveta 89/107/EGS z dne 21. decembra 1988 o približevanju zakonodaj držav članic o aditivih za živila, ki se smejo uporabljati v živilih, namenjenih za prehrano ljudi ⁽¹⁾, kakor je bila spremenjena z Direktivo Evropskega parlamenta in Sveta 94/34/ES ⁽²⁾, in zlasti člena 3(3)(a) Direktive,

po posvetovanju z Znanstvenim odborom za živila,

ob upoštevanju naslednjega:

- (1) Treba je vzpostaviti merila čistosti za vse aditive razen barvil in sladil, navedene v Direktivi Evropskega parlamenta in Sveta 95/2/ES z dne 20. februarja 1995 o aditivih za živila razen barvil in sladil ⁽³⁾, kakor je bila nazadnje spremenjena z Direktivo 98/72/ES ⁽⁴⁾.
- (2) Direktiva Komisije 96/77/ES z dne 2. decembra 1996 o posebnih merilih čistosti aditivov za živila razen barvil in sladil ⁽⁵⁾, kakor je bila spremenjena z Direktivo 98/86/ES ⁽⁶⁾, določa merila čistosti za številne aditive za živila. To direktivo je zdaj treba dopolniti z merili čistosti za preostale aditive za živila, navedene v Direktivi 95/2/ES.

- (3) Glede na tehnični razvoj je treba merila čistosti za butilhidroksianizol (BHA), določena v Direktivi 96/77/ES, spremeniti. Zato je treba to direktivo prilagoditi.
- (4) Treba je upoštevati podrobne opise in analize metode za aditive, kakor so določeni v *Codex Alimentarius*, ki ga je pripravil Skupni strokovni odbor FAO/WHO za aditive za živila (JECFA).
- (5) Aditive za živila, če so pripravljene s proizvodnimi postopki ali iz začetnih surovin, ki se bistveno razlikujejo od aditivov, že ovrednotenih v Znanstvenem odboru za živila, ali aditivov, navedenih v tej direktivi, je treba predložiti Znanstvenemu odboru za živila v varnostno presojo s poudarkom na merilih čistosti.
- (6) Ukrepi, predvideni s to direktivo, so v skladu z mnenjem Stalnega odbora za živila –

SPREJELA NASLEDNJO DIREKTIVO:

Člen 1

Direktiva 96/77/ES se spremeni:

1. V Prilogi se besedilo, ki se nanaša na E 320 — butilhidroksianizol (BHA), nadomesti z besedilom iz Priloge 1 te direktive.
2. Prilogi se doda besedilo Priloge 2 te direktive.

⁽¹⁾ UL L 40, 11.2.1989, str. 27.

⁽²⁾ UL L 237, 10.9.1994, str. 1.

⁽³⁾ UL L 61, 18.3.1995, str. 1.

⁽⁴⁾ UL L 295, 4.11.1998, str. 18.

⁽⁵⁾ UL L 339, 30.12.1996, str. 1.

⁽⁶⁾ UL L 334, 9.12.1998, str. 1.

Člen 2

1. Države članice sprejmejo zakone in druge predpise, potrebne za uskladitev s to direktivo, najpozneje do 31. marca 2001. O tem takoj obvestijo Komisijo.

2. Države članice se v sprejetih predpisih sklicujejo na to direktivo ali pa sklic nanjo navedejo ob njihovi uradni objavi. Način sklicevanja določijo države članice.

3. Živila, ki so že na trgu ali so bila označena pred 31. marcem 2001 in niso v skladu s to direktivo, je dovoljeno prodajati, dokler se zaloge ne porabijo.

Člen 3

Ta direktiva začne veljati dvajseti dan po objavi v *Uradnem listu Evropskih skupnosti*.

Člen 4

Ta direktiva je naslovljena na države članice.

V Bruslju, 5. oktobra 2000

Za Komisijo

David BYRNE

Član Komisije

PRILOGA I

„E 320 BUTILHIDROKSIANIZOL (BHA)

Sopomenke	BHA
Definicija	
<i>Kemična imena</i>	3-terciarnega-butyl-4-hidroksianizola Zmes 2-terciarnega-butyl-4-hidroksianizola in
EINECS	246-563-8
<i>Kemična formula</i>	$C_{11}H_{16}O_2$
<i>Molska masa</i>	180,25
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 98,5 % $C_{11}H_{16}O_2$ in tudi ne manj kakor 85 % izomere 3-terciarnega-butyl-4-hidroksianizola
<i>Opis</i>	Beli ali rahlo rumeni kristali oziroma voskasta trdna snov z blagim aromatskim vonjem
Identifikacija	
A. Topnost	Netopen v vodi, dobro topen v etanolu
B. Območje taljenja	Med 48 °C in 63 °C
C. Barvna reakcija	Daje reakcijo na fenolne skupine
Čistost	
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,05 % po žarjenju pri 800 ± 25 °C
Fenolne nečistote	Ne več kakor 0,5 %
Specifična absorpcija $E_{1cm}^{1\%}$	$E_{1cm}^{1\%}$ (290 nm) ne manj kakor 190 in ne več kakor 210
Specifična absorpcija $E_{1cm}^{1\%}$	$E_{1cm}^{1\%}$ (228 nm) ne manj kakor 326 in ne več kakor 345
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg*

PRILOGA II

„POLIETILENGLIKOL 6000

Sopomenke	PEG 6000 Makrogol 6000
Definicija	Polietilenglikol 6 000 je zmes polimerov s splošno formulo $H-(OCH_2-CH)_n-OH$, ki ustreza povprečni relativni molski masi približno 6 000
<i>Kemična formula</i>	$(C_2H_4O)_n H_2O$ (n = število etilenoksidnih enot, ki ustreza molski masi 6 000, okoli 140 enot)
<i>Molska masa</i>	5 600-7 000
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 90,0 % in ne več kakor 110,0 %
<i>Opis</i>	Bela ali skoraj bela trdna snov z voskastim ali parafinskim videzom
Identifikacija	
A. Topnost	Zelo topen v vodi in metilenkloridu Praktično netopen v alkoholu, etru, v maščobnem in mineralnem olju
B. Območje taljenja	Med 55 °C in 61 °C
Čistost	
<i>Viskoznost</i>	Med 0,220 in 0,275 $kgm^{-1}s^{-1}$ pri 20 °C
<i>Hidroksilna vrednost</i>	Med 16 in 22
<i>Sulfatni pepel</i>	Ne več kakor 0,2 %
<i>Etilenoksid</i>	Ne več kakor 1 mg/kg
<i>Arzen</i>	Ne več kakor 3 mg/kg
<i>Svinec</i>	Ne več kakor 5 mg/kg

E 296 JABOLČNA KISLINA

Sopomenke	DL-jabolčna kislina
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	DL-jabolčna kislina, hidroksibutandiojska kislina
EINECS	230-022-8
<i>Kemična formula</i>	$C_4H_6O_5$
<i>Molska masa</i>	134,09
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Bel ali skoraj bel kristalinični prah ali zrnca

Identifikacija

- A. Območje taljenja med 127 °C in 132 °C
- B. Pozitivna reakcija na kislinski ostanek jabolčne kisline
- C. Raztopine te snovi so optično neaktivne v vseh koncentracijah

Čistost

Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,1 %
Fumarna kislina	Ne več kakor 1 %
Maleinska kislina	Ne več kakor 0,05 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 297 FUMARNA KISLINA**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Transbutendiojska kislina, trans-1,2-etilendikarboksilna kislina
EINECS	203-743-0
<i>Kemična formula</i>	$C_4H_4O_4$
<i>Molska masa</i>	116,07
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov
<i>Opis</i>	Bel kristalinični prah ali zrnca

Identifikacija

- A. Območje taljenja
- B. Pozitivni reakciji na dvojne vezi in na 1,2-dikarboksilno kislino
- C. pH 0,05 % raztopine pri 25 °C

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 0,5 % (120 °C, 4 h)
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,1 %
Maleinska kislina	Ne več kakor 0,1 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 343(i) MAGNEZIJEV BIS(DIHIDROGENORTOFOSFAT) MAGNEZIJEV DIHIDROGENFOSFAT

Sopomenke	Magnezijev dihidrogenfosfat Magnezijev fosfat, monobazični Monomagnezijev ortofosfat
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Magnezijev bis(dihidrogenortofosfat)
EINECS	236-004-6
<i>Kemična formula</i>	$Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$ (n = 0-4)
<i>Molska masa</i>	218,30 (brezvodni)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 51,0 % po žarjenju
<i>Opis</i>	Bel kristalinični prah brez vonja, rahlo topen v vodi
Identifikacija	
A. Pozitivni reakciji na magnezij in na fosfat	
B. Vsebnost MgO	Ne manj kakor 21,5 % po žarjenju
Čistost	
Fluorid	Ne več kakor 10 mg/kg (kot fluor)
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 4 mg/kg
Kadmij	Ne več kakor 1 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 343(ii) MAGNEZIJEV HIDROGENORTOFOSFAT MAGNEZIJEV HIDROGENFOSFAT

Sopomenke	Magnezijev hidrogenfosfat Magnezijev fosfat, dibazični Dimagnezijev ortofosfat Sekundarni magnezijev fosfat
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Magnezijev hidrogenortofosfat
EINECS	231-823-5
<i>Kemična formula</i>	$MgHPO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0-3)
<i>Molska masa</i>	120,30 (brezvodni)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 96 % po žarjenju
<i>Opis</i>	Bel kristalinični prah brez vonja, rahlo topen v vodi

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na magnezij in na fosfat

B. Vsebnost MgO

Ne manj kakor 33,0 %, izračunano na brezvodno snov

Čistost

Fluorid

Ne več kakor 10 mg/kg (kot fluor)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 4 mg/kg

Kadmij

Ne več kakor 1 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 350(i) NATRIJEVA SOL JABOLČNE KISLINE**Sopomenke**

Natrijeva sol jabolčne kisline

Definicija*Kemično ime*

Di-natrijev DL-malat, dinatrijeva sol hidroksibutanojske kisline

*Kemična formula*Hemihidrat: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot \frac{1}{2} H_2O$ Trihidrat: $C_4H_4Na_2O_5 \cdot 3H_2O$ *Molska masa*

Hemihidrat: 187,05

Trihidrat: 232,10

Vsebnost

Ne manj kakor 98,0 %, računano na suho snov

Opis

Bel kristalinični prah ali koščki

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na 1,2-dikarboksilno kislino in na natrij

B. Tvorba azobarvila

Pozitivna

C. Topnost

Dobro topen v vodi

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 7,0 % (130 °C, 4 h) za hemihidrat oz. 20,5 %–23,5 % (130 °C, 4 h) za trihidrat

Alkalnost

Ne več kakor 0,2 % kot Na_2CO_3

Fumarna kislina

Ne več kakor 1,0 %

Maleinska kislina

Ne več kakor 0,05 %

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 350(ii) MONONATRIJEVA SOL DL-JABOLČNE KISLINE**Sopomenke**

Mononatrijeva sol DL-jabolčne kisline

Definicija*Kemično ime*

Mononatrijev DL-malat, mononatrijev 2-DL-hidroksi-sukcinat

Kemična formula $C_4H_5NaO_5$ *Molska masa*

156,07

Vsebnost

Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov

Opis

Bel prah

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na 1,2-dikarboksilno kislino in na natrij

B. Tvorba azobarvila

Pozitivna

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 2,0 % (110 °C, 3 h)

Maleinska kislina

Ne več kakor 0,05 %

Fumarna kislina

Ne več kakor 1,0 %

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 351 KALIJEVA SOL JABOLČNE KISLINE**Sopomenke**

Kalijeva sol jabolčne kisline

Definicija*Kemično ime*

Dikalijev DL-malat, dikalijeva sol hidroksibutanojske kisline

Kemična formula $C_4H_4K_2O_5$ *Molska masa*

210,27

Vsebnost

Ne manj kakor 59,5 %

Opis

Brezbarvna oziroma skoraj brezbarvna vodna raztopina

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na 1,2-dikarboksilno kislino in na kalij

B. Tvorba azobarvila

Pozitivna

Čistost

Alkalnost	Ne več kakor 0,2 % kot K_2CO_3
Fumarna kislina	Ne več kakor 1,0 %
Maleinska kislina	Ne več kakor 0,05 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 352(i) KALCIJEVA SOL JABOLČNE KISLINE**Sopomenke**

Kalcijeva sol jabolčne kisline

Definicija

<i>Kemično ime</i>	Kalcijev DL-malat, kalcijev- α -hidroksisukcinat, kalcijeva sol hidroksibutandiojske kisline
<i>Kemična formula</i>	$C_4H_5CaO_5$
<i>Molska masa</i>	172,14
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 97,5 %, računano na suho snov
<i>Opis</i>	Bel prah

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na sol jabolčne kisline, 1,2-dikarboksilno kislino in na kalcij	
B. Tvorba azobarvila	Pozitivna
C. Topnost	Rahlo topen v vodi

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 2 % (100 °C, 3 h)
Alkalnost	Ne več kakor 0,2 % kot $CaCO_3$
Maleinska kislina	Ne več kakor 0,05 %
Fumarna kislina	Ne več kakor 1,0 %
Fluorid	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 352(ii) MONOKALCIJEVA SOL DL-HIDROKSI JABOLČNE KISLINE**Sopomenke**

Monokalcijeva sol DL-jabolčne kisline

Definicija*Kemično ime*

Monokalcijev DL-malat, monokalcijev 2-DL-hidroksi- sukcinat

Kemična formula $(C_4H_5O_5)_2Ca$ *Vsebnost*

Ne manj kakor 97,5 %, računano na suho snov

Opis

Bel prah

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na 1,2-dikarboksilno kislino in na kalcij

B. Tvorba azobarvila

Pozitivna

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 2,0 % (110 °C, 3 h)

Maleinska kislina

Ne več kakor 0,05 %

Fumarna kislina

Ne več kakor 1,0 %

Fluorid

Ne več kakor 30 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 355 ADIPINSKA KISLINA**Definicija***Kemično ime*

Heksandiojska kislina, 1,4-butandikarboksilna kislina

EINECS

204-673-3

Kemična formula $C_6H_{10}O_4$ *Molska masa*

146,14

Vsebnost

Vsebnost ne manj kakor 99,6 %

Opis

Beli kristali ali kristalinični prah, brez vonja

Identifikacija

A. Območje taljenja

151,5 °C–154,0 °C

B. Topnost

Rahlo topna v vodi. Dobro topna v etanolu

Čistost

Voda	Ne več kakor 0,2 % (Karlischerjeva metoda)
Sulfatni pepel	Ne več kakor 20 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 363 JANTARNA KISLINA**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Butandiojska kislina
EINECS	203-740-4
<i>Kemična formula</i>	$C_4H_6O_4$
<i>Molska masa</i>	118,09
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Brezbarvni ali beli kristali, brez vonja

Identifikacija

A. Območje taljenja	185,0 °C–190,0 °C
---------------------	-------------------

Čistost

Ostanek po žarjenju	Ne več kakor 0,025 % (800 °C, 15 min)
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 380 TRIAMONIJEV CITRAT**Sopomenke**

Tribazični amonijev citrat

Definicija

<i>Kemično ime</i>	Triamonijeva sol 2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilne kisline
EINECS	222-394-5
<i>Kemična formula</i>	$C_6H_{17}N_3O_7$
<i>Molska masa</i>	243,22
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 97,0 %
<i>Opis</i>	Beli do sivkasto beli kristali ali prah

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na amonij in na citrat

B. Topnost

Dobro topen v vodi

Čistost

Oksalat

Ne več kakor 0,04 % (kot oksalna kislina)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 452 (iii) NATRIJEV KALCIJEV POLIFOSFAT**Sopomenke**

Natrijev kalcijev polifosfat, steklasti

Definicija*Kemično ime*

Natrijev kalcijev polifosfat

EINECS

233-782-9

Kemična formula $(\text{NaPO}_3)_n \text{CaO}$ n je običajno 5,*Vsebnost*Ne manj kakor 61 % in ne več kakor 69 % kot P_2O_5 *Opis*

Beli steklasti kristali, kroglice

Identifikacija

A. pH 1 % m/m suspenzija

Približno od 5 do 7

B. Vsebnost CaO

7 %-15 % m/m

Čistost

Fluorid

Ne več kakor 10 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 4 mg/kg

Kadmij

Ne več kakor 1 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 459 BETA-CIKLODEKSTRIN**Definicija**Beta-ciklodekstrin je nereducirajoči ciklični saharid, sestavljen iz 7 D-glukopiranozilnih enot z a-1, 4-vezjo. Pridobivamo ga z delno hidrolizo škroba tako, da nanj delujemo z encimom cikloglikoziltransferazo (CGTaza), ki ga pridobivamo iz *Bacillus circulansa**Kemično ime*Cikloheptapentiloza, *cycloheptaamylose***EINECS**

231-493-2

Kemična formula $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_7$

Molska masa	1135
Vsebnost	Ne manj kakor 98,0 % (C ₆ H ₁₀ O ₅) ₇ , računano na suho snov
Opis	Praktično brez vonja, bela ali skoraj bela kristalna trdna snov
Identifikacija	
A. Topnost	Delno topen v vodi; dobro topen v vroči vodi; rahlo topen v etanolu
B. Specifična rotacija	[α] ²⁵ _D : od + 160° do + 164° (1 % raztopina)
C. Infrardeča absorpcija	Infrardeči absorpcijski spekter preskusne snovi na kalijevem bromidu ustreza referenčnemu standardu
Čistost	
Voda	Ne več kakor 14 % (Karl Fischerjeva metoda)
Drugi ciklodekstrini	Ne več kakor 2 %, računano na suho snov
Ostanki topil (toluen in trikloretilen)	Ne več kakor 1 mg/kg za vsako topilo
Reducirajoče snovi (kot glukoza)	Ne več kakor 1 %
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,1 %
Arzen	Ne več kakor 1 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 1 mg/kg

E 468 ZAMREŽENA NATRIJEVA KARBOKSIMETIL CELULOZA

Sopomenke	Zamrežena karboksimetil celuloza Zamrežena CMC Zamrežena natrijeva CMC Zamreženi celulozni gumi
Definicija	Zamrežena natrijeva karboksimetil celuloza je natrijeva sol termično delno zamrežene O-karboksimetilirane celuloze
Kemično ime	Zamrežena natrijeva sol karboksimetileter celuloze
Kemična formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote s splošno formulo: C ₆ H ₇ O ₂ (OR ₁)(OR ₂)(OR ₃) pri čemer so R ₁ , R ₂ , in R ₃ lahko eno od naštetega: — H — CH ₂ COONa — CH ₂ COOH
Opis	Rahlo higroskopičen, bel do sivkasto bel prah, brez vonja

Identifikacija

- A. En gram stresamo s 100 ml raztopine, ki vsebuje 4 mg/kg metilenmodrega, in pustimo, da se usede. Preiskovana snov absorbira metilenmodro in se usede kot modra vlaknata masa
- B. En gram stresamo s 50 ml vode. Prenesemo 1 ml te zmesi v epruveto, dodamo 1 ml vode in 0,05 ml sveže pripravljene raztopine 40g/l alfa-naftola v metanolu. Epruveto nagnemo in po steni previdno dodamo 2 ml žveplene kisline, tako da tvori spodnjo plast. Med plastema se razvije rdečkasto vijolična barva.
- C. Daje reakcijo na natrij

Čistost

- Izguba pri sušenju Ne več kakor 6 % (105 °C, 3 h)
- Topnost v vodi Ne več kakor 10 %
- Stopnja substituiranosti Ne manj kakor 0,2 in ne več kakor 1,5 karboksimetilnih skupin na enoto anhidroglukoze
- pH 1 % Ne manj kakor 5,0 in ne več kakor 7,0
- Vsebnost natrija Ne več kakor 12,4 %, računano na suho snov
- Arzen Ne več kakor 3 mg/kg
- Svinec Ne več kakor 5 mg/kg
- Kadmij Ne več kakor 1 mg/kg
- Živo srebro Ne več kakor 1 mg/kg

E 469 ENCIMATSKO HIDROLIZIRANA KARBOKSIMETIL CELULOZA**Sopomenke**

Natrijeva karboksimetil celuloza, hidrolizirana z encimom

Definicija

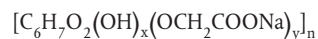
Encimatsko hidrolizirano karboksimetil celulozo pridobivamo z razgradnjo karboksimetilceluloze z delovanjem encima celulaza, ki ga proizvaja *Trichoderma longibrachiatum* (prej *T. reesei*)

Kemično ime

Natrijeva karboksimetil celuloza, delno hidrolizirana z encimom

Kemična formula

Natrijeve soli polimerov, ki vsebujejo substituirane enote anhidroglukoze s splošno formulo:



n je stopnja polimerizacije

$$x = 1,50 \text{ do } 2,80$$

$$y = 0,2 \text{ do } 1,50$$

$$x + y = 3,0$$

(y = stopnja substituiranosti)

Masa formule

178,14, če je y = 0,20

281,18, če je y = 1,50

Masa makromolekule: ne manj kakor 800 (n okoli 4)

Vsebnost	Ne manj kakor 99,5 %, z mono- in disaharidi vred, računano na suho snov
Opis	Beli ali rahlo rumenkasti ali sivkasti, zrnati ali vlaknati, rahlo higroskopični prah, brez vonja
Identifikacija	
A. Topnost	Topen v vodi, netopen v etanolu
B. Preskus penjenja	Močno stresamo 0,1 % raztopino vzorca. Pena se ne pojavi. S tem preskusom ločimo natrijevo karboksimetil celulozo, hidrolizirano ali ne, od drugih etrskih celuloz in alginatov ter naravne gume
C. Tvorba usedline	5 ml 0,5-odstotnega vzorca dodamo 5 ml 5-odstotne raztopine bakrovega ali aluminijevega sulfata. Pojavi se usedlina. S tem testom razlikujemo natrijevo karboksimetilcelulozo, hidrolizirano ali ne, od drugih etrskih celuloz in želatine, gume rožičevih pešk in tragant gume
D. Barvna reakcija	V 50 ml vode damo 0,5 g uprašenega vzorca in mešamo, da se delci enakomerno razpršijo. Mešanje nadaljujemo toliko časa, da nastane bistra raztopina. V epruveti razredčimo 1 ml te raztopine z 1 ml vode. Dodamo 5 kapljic 1-naftola TS. Nagnemo epruveto in ob steni previdno dodamo 2 ml žveplene kisline, tako da nastane spodnja plast. Med plastema se razvije rdečeskrlatna barva.
E. Viskoznost (60 % trdnih snovi)	Ne manj kakor $2,500 \text{ kgm}^{-1} \text{ s}^{-1}$ pri 25°C , kar ustreza povprečni molarni masi 5 000 D
Čistost	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 12 % (105°C do konstantne mase)
Stopnja substituiranosti	Ne manj kakor 0,2 in ne več kakor 1,5 karboksimetilnih skupin na enoto anhidroglukoze, računano na suho snov
pH 1-odstotne koloidne raztopine	Ne manj kakor 6,0 in ne več kakor 8,5
Natrijev klorid in natrijev glikolat	Ne več kakor 0,5 % posamezno ali v kombinaciji
Rezidualna encimska aktivnost	Mora preстати preskus. Ne sme se spremeniti viskoznost testne raztopine, kar kaže na hidrolizo natrijeve karboksimetilceluloze
Svinec	Ne več kakor 3 mg/kg

E 500(i) NATRIJEV KARBONAT

Sopomenke	Soda ash
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Natrijev karbonat
EINECS	207-838-8
<i>Kemična formula</i>	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ($n = 0, 1$ ali 10)
<i>Molska masa</i>	106,00 (brezvodni)
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 % Na_2CO_3 , računano na suho snov
Opis	Brezbarvni ali beli kristali, zrnati ali kristalinični prah Brezvodna oblika je higroskopska, dekahidrat je vlažen

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na natrij in na karbonat

B. Topnost

Dobro topen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 2 % (brezvodni), 15 % (monohidrat) ali 55 % do 65 % (dehidrat) (70 °C, ki se postopno povečujejo na 300 °C, do konstantne mase)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 500(ii) NATRIJEV HIDROGENKARBONAT**Sopomenke**

Natrijev bikarbonat, soda bikarbona, pecilna soda

Definicija*Kemično ime*

Natrijev hidrogenkarbonat

EINECS

205–633–8

*Kemična formula*NaHCO₃*Molska masa*

84,01

Vsebnost

Ne manj kakor 99 %, računano na suho snov

Opis

Brezbarvna ali bela kristalinična snov ali kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na natrij in na karbonat

B. pH 1-odstotne raztopine

Med 8,0 in 8,6

C. Topnost

Topen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 0,25 % (nad silikagelom, 4 h)

Amonijeve soli

Pri segrevanju ne smemo zaznati vonja po amonijaku

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg.

E 500(iii) TRINATRIJEV HIDROGEN DIKARBONAT**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Natrijev monohidrogen dikarbonat
EINECS	208–580–9
<i>Kemična formula</i>	$\text{Na}_2(\text{CO})_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
<i>Molska masa</i>	226,03
<i>Vsebnost</i>	Med 35,0 % in 38,6 % NaHCO_3 ter med 46,4 % in 50,0 % Na_2CO_3
<i>Opis</i>	Beli kosmiči, kristali ali kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na natrij in na karbonat	
B. Topnost	Dobro topen v vodi

Čistost

Natrijev klorid	Ne več kakor 0,5 %
Železo	Ne več kakor 20 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 501(i) KALIJEV KARBONAT**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Kalijev karbonat
EINECS	209–529–3
<i>Kemična formula</i>	$\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 1, 5)
<i>Molska masa</i>	138,21 (brezvodni)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov
<i>Opis</i>	Bel, zelo topen prah Hidrat se pojavlja kot majhni, beli, prosojni kristali ali zrnca

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na kalij in na karbonat	
B. Topnost	Dobro topen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 5 % (brezvodni) ali 18 % (hidrat) (180 °C, 4 h)
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 501(ii) KALIJEV HIDROGENKARBONAT**Sopomenke**

Kalijev bikarbonat, kisli kalijev karbonat

Definicija

<i>Kemično ime</i>	Kalijev hidrogenkarbonat
EINECS	206-059-0
<i>Kemična formula</i>	KHCO_3
<i>Molska masa</i>	100,11
<i>Vsebnost</i>	Vsebnost ne manj kakor 99,0 % in ne več kakor 101,0 % KHCO_3 , računano na suho snov
<i>Opis</i>	Brezbarvni kristali ali bel prah ali zrnca

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na kalij in na karbonat	
B. Topnost	Dobro topen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 0,25 % (nad silikagelom, 4 h)
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 503(i) AMONIJEV KARBONAT**Definicija**

Amonijev karbonat je sestavljen iz amonijevega karbamata, amonijevega karbonata in amonijevega hidrogenkarbonata v različnih razmerjih

<i>Kemično ime</i>	Amonijev karbonat
EINECS	233-786-0
<i>Kemična formula</i>	$\text{CH}_6\text{N}_2\text{O}_2$, $\text{CH}_8\text{N}_2\text{O}_3$ in CH_5NO_3 masa
<i>Molska</i>	Amonijev karbamat 78,06; amonijev karbonat 98,73; amonijev hidrogenkarbonat 79,06
<i>Vsebnost</i>	Vsebnost ne manj kakor 30,0 % in ne več kakor 34,0 % NH_3
<i>Opis</i>	Bel prah ali trdna, bela ali prosojna snov ali kristali. Na zraku postanejo neprosojnii in se na koncu spremenijo v bele porozne grudice ali prah (amonijevega bikarbonata) zaradi izgube amonija in ogljikovega dioksida

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na amonij in na karbonat
- B. pH 5 % raztopine okoli 8,6
- C. Topnost

Topen v vodi

Čistost

- Nehlapne snovi
- Kloridi
- Sulfat
- Arzen
- Svinec
- Živo srebro

Ne več kakor 500 mg/kg

Ne več kakor 30 mg/kg

Ne več kakor 30 mg/kg

Ne več kakor 3 mg/kg

Ne več kakor 5 mg/kg

Ne več kakor 1 mg/kg

E 503(ii) AMONIJEV HIDROGENKARBONAT**Sopomenke**

Amonijev bikarbonat

Definicija*Kemično ime*

Amonijev hidrogenkarbonat

EINECS

213-911-5

Kemična formula CH_5NO_3 *Molska masa*

79,06

Vsebnost

Ne manj kakor 99,0 %

Opis

Beli kristali ali kristalinični prah

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na amonij in na karbonat
- B. pH 5 % raztopine okoli 8,0
- C. Topnost

Dobro topen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

- Nehlapne snovi
- Kloridi
- Sulfat
- Arzen
- Svinec
- Živo srebro

Ne več kakor 500 mg/kg

Ne več kakor 30 mg/kg

Ne več kakor 30 mg/kg

Ne več kakor 3 mg/kg

Ne več kakor 5 mg/kg

Ne več kakor 1 mg/kg

E 507 KLOOROVODIKOVA KISLINA**Sopomenke**

Vodikov klorid, solna kislina

Definicija*Kemično ime*

Klorovodikova kislina

EINECS

231-595-7

Kemična formula

HCl

Molska masa

36,46

Vsebnost

Na trgu je klorovodikova kislina v raznih koncentracijah. Koncentrirana klorovodikova kislina vsebuje ne manj kakor 35,0 % HCl

Opis

Bistra, brezbarvna ali rahlo rumenkasta, jedka tekočina, ostrega vonja

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na kislino in na klorid

B. Topnost

Topna v vodi in etanolu

Čistost

Skupne organske spojine

Skupne organske spojine (ki ne vsebujejo fluora): ne več kakor 5 mg/kg

Benzen: ne več kakor 0,05 mg/kg

Fluorirane spojine (skupno): ne več kakor 25 mg/kg

Nehlapne snovi

Ne več kakor 0,5 %

Reducirajoče snovi

Ne več kakor 70 mg/kg (kot SO₂)

Oksidirajoče snovi

Ne več kakor 30 mg/kg (kot Cl₂)

Sulfat

Ne več kakor 0,5 %

Železo

Ne več kakor 5 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 1 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 1 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 509 KALCIJEV KLORID**Definicija***Kemično ime*

Kalcijev klorid

EINECS

233-140-8

*Kemična formula*CaCl₂ · nH₂O (n = 0,2 ali 6)*Molska masa*

110,99 (brezvodni), 147,02 (dihidrat), 219,08 (heksahidrat)

Vsebnost

Ne manj kakor 93,0 %, računano na suho snov

Opis

Bel higroskopični prah ali kristali, brez vonja

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na kalcij in na klorid
- B. Topnost

Brezvodni kalcijev klorid: dobro topen v vodi in etanolu
 Dihidrat: dobro topen v vodi, topen v etanolu
 Heksahidrat: zelo topen v vodi in etanolu

Čistost

- Magnezij in alkalijske soli
- Fluorid
- Arzen
- Svinec
- Živo srebro

Ne več kakor 5 %, računano na suho snov

Ne več kakor 40 mg/kg

Ne več kakor 3 mg/kg

Ne več kakor 10 mg/kg

Ne več kakor 1 mg/kg

E 511 MAGNEZIJEV KLORID**Definicija**

Kemično ime

Magnezijev klorid

EINECS

232-094-6

Kemična formula

$MgCl_2 \cdot 6H_2O$

Molska masa

203,30

Vsebnost

Ne manj kakor 99,0 %

Opis

Zelo higroskopični kosmiči ali kristali, brez barve in vonja

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na magnezij in na klorid
- B. Topnost

Zelo topen v vodi, dobro topen v etanolu

Čistost

- Amonij
- Arzen
- Svinec
- Živo srebro

Ne več kakor 50 mg/kg

Ne več kakor 3 mg/kg

Ne več kakor 10 mg/kg

Ne več kakor 1 mg/kg

E 512 KOSITROV DIKLORID**Sopomenke**

Kositrov klorid, kositrov diklorid

Definicija

Kemično ime

Kositrov klorid dihidrat

EINECS

231-868-0

Kemična formula

$SnCl_2 \cdot 2H_2O$

Molska masa	225,63
Vsebnost	Ne manj kakor 98,0 %
Opis	Brezbarvni ali beli kristali Lahko imajo rahel vonj po klorovodikovi kislini
Identifikacija	
A. Pozitivni reakciji na kositer (II) in na klorid	
B. Topnost	Voda: topen v količini vode, manjši od njegove mase, s pribitkom vode pa tvori netopno bazično sol Etanol: topen
Čistost	
Sulfat	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
E 513 ŽVEPLOVA KISLINA	
Sopomenke	
	Oil of vitriol, dihidrogen sulfat
Definicija	
Kemično ime	Žveplova VI-kislina
EINECS	231-639-5
Kemična formula	H ₂ SO ₄
Molska masa	98,07
Vsebnost	Na trgu je v raznih koncentracijah. Koncentrirana oblika vsebuje ne manj kakor 96,0 %
Opis	Bistra, brezbarvna ali rahlo rjava, zelo jedka, oljnata tekočina
Identifikacija	
A. Pozitivni reakciji na kislino in na sulfat	
B. Topnost	Meša se z vodo, pri čemer se sprošča veliko toplote, pa tudi z etanolom
Čistost	
Pepel	Ne več kakor 0,02 %
Reducirajoča snov	Ne več kakor 40 mg/kg (kot SO ₂)
Nitrat	Ne več kakor 10 mg/kg (na osnovi H ₂ SO ₄)

Klorid	Ne več kakor 50 mg/kg
Železo	Ne več kakor 20 mg/kg
Selen	Ne več kakor 20 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 514 (i) NATRIJEV SULFAT**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Natrijev sulfat
<i>Kemična formula</i>	$\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 10)
<i>Molska masa</i>	142,04 (brezvodni) 322,04 (dehidrat)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov
<i>Opis</i>	Brezbarvni kristali ali droben, bel, kristalinični prah Dekahidrat se orosi

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na natrij in na sulfat
- B. Kislost 5 % raztopine: nevtralna ali rahlo alkalna na lakmusov papir

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 1,0 % (brezvodni) ali ne več kakor 57 % (dehidrat) pri 130 °C
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 514 (ii) NATRIJEV HIDROGENSULFAT**Sopomenke**

Kisli natrijev sulfat, natrijev bisulfat, *nitre cake*

Definicija

<i>Kemično ime</i>	Natrijev hidrogensulfat
<i>Kemična formula</i>	NaHSO_4
<i>Molska masa</i>	120,06
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 95,2 %
<i>Opis</i>	Beli kristali ali zrnca, brez vonja

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na natrij in na sulfat
 B. Raztopine so močno kisle

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 0,8 %
V vodi netopnih snovi	Ne več kakor 0,05 %
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 515(i) KALIJEV SULFAT**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Kalijev sulfat
<i>Kemična formula</i>	K_2SO_4
<i>Molska masa</i>	174,25
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Brezbarvni ali beli kristali ali kristalinični prah

Identifikacija

- A. Pozitivni reakciji na kalij in na sulfat
 B. pH 5 % raztopine
 C. Topnost
- Med 5,5 in 8,5
 Dobro topen v vodi, netopen v etanolu

Čistost

Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 515 (ii) KALIJEV HIDROGENSULFAT**Definicija****Sopomenke**

<i>Kemično ime</i>	Kalijev bisulfat, kisli kalijev sulfat
	Kalijev hidrogensulfat

Kemična formula	KHSO_4
Molska masa	136,17
Vsebnost	Vsebnost ne manj kakor 99,0 %
Tališče	197 °C
Opis	Beli higroskopični kristali, koščki ali zrnca
Identifikacija	
A. Pozitivna reakcija na kalij	
B. Topnost	Dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 516 KALCIJEV SULFAT

Sopomenke	Mavec, <i>selenite</i> , <i>anhydrite</i>
Definicija	
Kemično ime	Kalcijev sulfat
EINECS	231-900-3
Kemična formula	$\text{CaSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 2)
Molska masa	136,14 (brezvodni), 172,18 (dihidrat)
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov
Opis	Droben bel do rahlo rumenkasto bel prah, brez vonja
Identifikacija	
A. Pozitivni reakciji na kalcij in na sulfat	
B. Topnost	Rahlo topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	Brezvodni: ne več kakor 1,5 % (250 °C, do konstantne mase) Dihidrat: ne več kakor 23 % (ibid)
Fluorid	Ne več kakor 30 mg/kg
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 517 AMONIJEV SULFAT**Definicija***Kemično ime*

Amonijev sulfat

EINECS

231-984-1

Kemična formula $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ *Molska masa*

132,14

Vsebnost

Vsebnost ne manj kakor 99,0 % in ne več kakor 100,5 %

Opis

Bel prah, svetleče ploščice ali kristalinični delci

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na amonij in na sulfat

B. Topnost

Dobro topen v vodi, netopen v etanolu

Čistost*Izguba po žarjenju*

Ne več kakor 0,25 %

Selen

Ne več kakor 30 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

E 520 ALUMINIJEV SULFAT**Sopomenke**

Alum

Definicija*Kemično ime*

Aluminijev sulfat

EINECS

233-135-0

Kemična formula $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ *Molska masa*

342,13

Vsebnost

Vsebnost ne manj kakor 99,5 %, računano na žarjeno snov

Opis

Bel prah, svetleče ploščice ali kristalinični delci

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na aluminij in na sulfat

B. pH 5-odstotne raztopine 2,9 ali več

C. Topnost

Dobro topen v vodi, netopen v etanolu

Čistost

Izguba po žarjenju	Ne več kakor 5 % (500 °C, 3 h)
Alkalijske in zemljealkalijske kovine	Ne več kakor 0,4 %
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Fluorid	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 10 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 521 ALUMINIJEV NATRIJEV BIS(SULFAT)**Sopomenke**

Soda alum, sodium alum

Definicija

Kemično ime Aluminijev natrijev sulfat

EINECS

233-277-3

Kemična formula

 $\text{AlNa}(\text{SO}_4)_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 12)

Molska masa

242,09 (brezvodni)

Vsebnost

Vsebnost, računano na suho snov, ne manj kakor 96,5 % (brezvodni) in 99,5 % (dodekahidrat)

Opis

Prozorni kristali ali bel kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na aluminij, na natrij in na sulfat

B. Topnost

Dodekahidrat je dobro topen v vodi. Brezvodna oblika se v vodi počasi raztaplja. Obe obliki sta netopni v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju	Brezvodna oblika: ne več kakor 10,0 % (220 °C, 16 h) Dodekahidrat: ne več kakor 47,2 % (50 °C– 55 °C, 1 h, nato 200 °C, 16 h)
Amonijeve soli	Brez vonja, pri segrevanju se zazna vonj po amonijaku
Selen	Ne več kakor 30 mg/kg
Fluorid	Ne več kakor 30 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 522 ALUMINIJEV KALIJEV SULFAT**Sopomenke**

Potassium alum, potash alum

Definicija*Kemično ime*

Aluminijev kalijev sulfat dodekahidrat

EINECS

233-141-3

Kemična formula $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ *Molska masa*

474,38

Vsebnost

Ne manj kakor 99,5 %

Opis

Veliki, prozorni kristali ali bel kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na aluminij, na kalij in na sulfat

B. pH 10 % raztopine med 3,0 in 4,0

C. Topnost

Dobro topen v vodi, netopen v etanolu

Čistost

Amonijeve soli

Brez vonja, pri segrevanju se zazna vonj po amonijaku

Selen

Ne več kakor 30 mg/kg

Fluorid

Ne več kakor 30 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 523 ALUMINIJEV AMONIJEV SULFAT**Sopomenke**

Ammonium alum

Definicija*Kemično ime*

Aluminijev amonijev sulfat

EINECS

232-055-3

Kemična formula $\text{AlNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ *Molska masa*

453,32

Vsebnost

Ne manj kakor 99,5 %

Opis

Veliki, brezbarvni kristali ali bel prah

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na aluminij, na amonij in na sulfat

B. Topnost

Dobro topen v vodi, topen v etanolu

Čistost

Alkalijske in zemljealkalijske kovine

Ne več kakor 0,5 %

Selen

Ne več kakor 30 mg/kg

Fluorid

Ne več kakor 30 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 524 NATRIJEV HIDROKSID**Sopomenke**

Kavstična soda, lug

Definicija

Kemično ime

Natrijev hidroksid

EINECS

215-185-5

Kemična formula

NaOH

Molska masa

40,0

Vsebnost

Vsebnost trdnih oblik ne manj kakor 98,0 % vseh alkalij (kot NaOH). Vsebnost raztopin ustrezno deklariranemu oz. označenemu odstotku NaOH

Opis

Beli ali skoraj beli peleti, kosmiči, paličice, zlita masa ali druge oblike. Raztopine so bistre ali rahlo motne, brezbarvne ali rahlo obarvane, zelo lužnate in higroskopske, na zraku absorbirajo ogljikov dioksid in tvorijo natrijev karbonat

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na natrij

B. 1 % raztopina je zelo alkalna

C. Topnost

Zelo topen v vodi. Dobro topen v etanolu

Čistost

V vodi netopnih in organskih snovi

5 % raztopina je popolnoma bistra, brezbarvna do rahlo obarvana

Karbonat

Ne več kakor 0,5 % (kot Na₂CO₃)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 0,5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 525 KALIJEV HIDROKSID**Sopomenke**

Kavstična soda

Definicija*Kemično ime*

Kalijev hidroksid

EINECS

215–181–3

Kemična formula

KOH

Molska masa

56,11

Vsebnost

Ne manj kakor 85,0 % alkalij, računano kot KOH

Opis

Beli ali skoraj beli peleti, kosmiči, paličice, zlita masa ali druge oblike

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na kalij

B. 1 % raztopina je zelo alkalna

C. Topnost

Zelo topen v vodi. Dobro topen v etanolu

Čistost

V vodi netopna snov

5 % raztopina je popolnoma bistra in brezbarvna

Karbonat

Ne več kakor 3,5 % (kot K_2CO_3)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 10 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 526 KALCIJEV HIDROKSID**Sopomenke**

Gašeno apno

Definicija*Kemično ime*

Kalcijev hidroksid

EINECS

215–137–3

Kemična formula $Ca(OH)_2$ *Molska masa*

74,09

Vsebnost

Ne manj kakor 92,0 %

Opis

Bel prah

Identifikacija

- A. Pozitivne reakcije na alkalije in na kalcij
B. Topnost

Rahlo topen v vodi. Netopen v etanolu. Topen v glicerolu

Čistost

- Pepel, netopen v kislini
Magnezijeve ali alkalijske soli
Barij
Fluorid
Arzen
Svinec

Ne več kakor 1,0 %
Ne več kakor 1,0 %
Ne več kakor 300 mg/kg
Ne več kakor 50 mg/kg
Ne več kakor 3 mg/kg
Ne več kakor 10 mg/kg

E 527 AMONIJEV HIDROKSID**Sopomenke**

Amonijak, *strong ammonia solution*

Definicija

- Kemično ime*
Kemična formula
Molska masa
Vsebnost
Opis

Amonijev hidroksid
 NH_4OH
35,05
Ne manj kakor 27 % NH_3
Bistra, brezbarvna raztopina značilnega, izredno dražečega vonja

Identifikacija

- A. Pozitivne reakcije na amonijak

Čistost

- Nehlapne snovi
Arzen
Svinec

Ne več kakor 0,02 %
Ne več kakor 3 mg/kg
Ne več kakor 5 mg/kg

E 528 MAGENZIJEV HIDROKSID**Definicija**

- Kemično ime*
EINECS
Kemična formula

Magenzijev hidroksid
215-170-3
 $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Molska masa	58,32
Vsebnost	Ne manj kakor 95 %, računano na suho snov
Opis	Težek bel prah, brez vonja
Identifikacija	
A. Pozitivne reakcije na magnezij in na alkalije	
B. Topnost	Praktično netopen v vodi in etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 2,0 % (105 °C, 2 h)
Izguba po žarjenju	Ne več kakor 33 % (800 °C do konstantne mase)
Kalcijev oksid	Ne več kakor 1,5 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 10 mg/kg

E 529 KALCIJEV OKSID

Sopomenke	gano apno
Definicija	
Kemično ime	Kalcijev oksid
EINECS	215-138-9
Kemična formula	CaO
Molska masa	56,08
Vsebnost	Vsebnost ne manj kakor 95,0 % po žarjenju
Opis	Bela ali sivkasto bela zrnata masa ali bel do sivkast prah
Identifikacija	
A. Pozitivne reakcije na alkalije in na kalcij	
B. Pri navlaženju z vodo se sprošča toplota	
C. Topnost	Rahlo topen v vodi. Netopen v etanolu. Topen v glicerolu

Čistost

Izguba po žarjenju	Ne več kakor 10,0 % (ca. 800 °C do konstantne mase)
V kislini netopnih snovi	Ne več kakor 1,0 %
Barij	Ne več kakor 300 mg/kg
Magnezij in alkalijske soli	Ne več kakor 1,5 %
Fluorid	Ne več kakor 50 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 10 mg/kg

E 530 MAGNEZIJEV OKSID**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Magnezijev oksid
EINECS	215-171-9
<i>Kemična formula</i>	MgO
<i>Molska masa</i>	40,31
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 98,0 % po žarjenju
<i>Opis</i>	Zelo težek zbit, bel prah, poznan kot lahki magnezijev oksid, ali razmeroma zgoščen bel prah, poznan kot težki magnezijev oksid. 5 g lahkega magnezijevega oksida ima volumen od 40 do 50 ml, medtem ko ima 5 g težkega magnezijevega oksida volumen 10 do 20 ml

Identifikacija

A. Pozitivni preskus na alkalije in na magnezij	
B. Topnost	Praktično netopen v vodi. Netopen v etanolu

Čistost

Izguba po žarjenju	Ne več kakor 5,0 % (ca. 800 °C do konstantne mase)
Kalcijev oksid	Ne več kakor 1,5 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 10 mg/kg

E 535 TETRANATRIJEV HEKSACIANOFERAT

Sopomenke	<i>Yellow prussiate</i> , natrijev heksacianoferat
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Tetranatrijev heksacianoferat
EINECS	237-081-9
<i>Kemična formula</i>	$\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
<i>Molska masa</i>	484,1
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Rumeni kristali ali kristalinični prah
Identifikacija	
A. Pozitivni reakciji na natrij in na ferocianid	
Čistost	
Prosta vlaga	Ne več kakor 1,0 %
V vodi netopne snovi	Ne več kakor 0,03 %
Klorid	Ne več kakor 0,2 %
Sulfat	Ne več kakor 0,1 %
Prosti cianid	Nezaznaven
Fericianid	Nezaznaven
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 536 TETRAKALIJEV HEKSACIANOFERAT

Sopomenke	<i>Yellow prussiate of potash</i> , kalijev heksacianoferat
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Tetralijev heksacianoferat
EINECS	237-722-2
<i>Kemična formula</i>	$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
<i>Molska masa</i>	422,2
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Citronasto rumeni kristali

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na kalij in na ferocianid

Čistost

Prosta vlaga	Ne več kakor 1,0 %
V vodi netopne snovi	Ne več kakor 0,03 %
Klorid	Ne več kakor 0,2 %
Sulfat	Ne več kakor 0,1 %
Prosti cianid	Nezaznaven
Fericianid	Nezaznaven
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 538 DIKALCIJEV HEKSACIANOFERAT**Sopomenke***Yellow prussiate of lime*, kalcijev heksacianoferat, kalcijev ferocianid**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Dikalcijev heksacianoferat
EINECS	215-476-7
<i>Kemična formula</i>	$\text{Ca}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
<i>Molska masa</i>	508,3
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Rumeni kristali ali kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na kalcij in na ferocianid

Čistost

Prosta vlaga	Ne več kakor 1,0 %
V vodi netopne snovi	Ne več kakor 0,03 %
Klorid	Ne več kakor 0,2 %
Sulfat	Ne več kakor 0,1 %
Prosti cianid	Nezaznaven
Fericianid	Nezaznaven
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 541 KISLI NATRIJEV ALUMINIJEV FOSFAT

Sopomenke	SALP
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Natrijev trialuminijev tetradekahidrogen oktofosfat tetrahidrat (A) ali trinatrijev dialuminijev pentadekahidrogen oktafosfat (B)
EINECS	232-090-4
<i>Kemična formula</i>	$\text{NaAl}_3\text{H}_{14}(\text{PO}_4)_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (A) $\text{Na}_3\text{Al}_2\text{H}_{15}(\text{PO}_4)_8$ (B)
<i>Molska masa</i>	949,88 (A) 897,82 (B)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 95,0 % (obe obliki)
<i>Opis</i>	Bel prah, brez vonja
Identifikacija	
A. Pozitivna reakcija na natrij, na aluminij in na fosfat	
B. pH	Kisel na lakmus
C. Topnost	Netopen v vodi. Topen v klorovodikovi kislini
Čistost	
<i>Izguba po žarjenju</i>	19,5 %–21,0 % (A) (750 °C do 800 °C, 2 h) 15 %–16 % (B) (750 °C do 800 °C, 2 h)
<i>Fluorid</i>	Ne več kakor 25 mg/kg
<i>Arzen</i>	Ne več kakor 3 mg/kg
<i>Svinec</i>	Ne več kakor 4 mg/kg
<i>Kadmij</i>	Ne več kakor 1 mg/kg
<i>Živo srebro</i>	Ne več kakor 1 mg/kg

E 551 SILICIJEV DIOKSID, KEMIJSKO PRIPRAVLJEN

Sopomenke	Silikagel, silicijev dioksid
Definicija	Silicijev dioksid je amorfna snov, ki jo dobimo sintetično iz parne faze pri hidrolizi. Nastali silikagel je brezvoden ali koloiden. Dobimo ga tudi z mokrim postopkom, ki da oborjeni ali vodni silikagel. Koloidni SiO_2 je brezvoden, medtem ko je po mokrem postopku pridobljeni silikagel hidrat ali pa vsebuje površinsko absorbirano vodo
<i>Kemično ime</i>	Silicijev dioksid, kemijsko pripravljen

EINECS	231-545-4
<i>Kemična formula</i>	$(\text{SiO}_2)_n$
<i>Molska masa</i>	60,08 (SiO_2)
<i>Vsebnost</i>	Po žarjenju ne manj kakor 99,0 % (za brezvodno obliko) ali 94,0 % (za oborjeno obliko)
<i>Opis</i>	Bel, puhast prah ali zrnca Higroskopičen

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na silika

Čistost

<i>Izguba pri sušenju</i>	Ne več kakor 2,5 % (brezvodni, 105 °C, 2 h) Ne več kakor 8,0 % (oborjeni silikagel, 105 °C, 2 h) Ne več kakor 70 % (vodni, 105 °C, 2 h)
<i>Izguba po žarjenju</i>	Ne več kakor 2,5 % po sušenju (1 000 °C, brezvodni) Ne več kakor 8,5 % po sušenju (1 000 °C, vodne oblike)
<i>V vodi topne disociirane soli</i>	Ne več kakor 5,0 % (kot Na_2SO_4)
<i>Arzen</i>	Ne več kakor 3 mg/kg
<i>Svinec</i>	Ne več kakor 5 mg/kg
<i>Živo srebro</i>	Ne več kakor 1 mg/kg

E 552 KALCIJEV SILIKAT**Definicija**Kalcijev silikat je vodni ali brezvodni silikat z različnimi deleži CaO in SiO_2 *Kemično ime* Kalcijev silikat**EINECS** 215-710-8

Vsebnost Na brezvodno snov:

- kot SiO_2 ne manj kakor 50 % in ne več kakor 95 %
- kot CaO ne manj kakor 3 % in ne več kakor 35 %

Opis Beli ali sivobeli zelo sipki prah, ki tak ostane tudi po absorpciji razmeroma velike količine vode ali drugih tekočin**Identifikacija**

A. Pozitivna reakcija na silikat in na kalcij

B. Z mineralnimi kisljinami tvori gel

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 10 % (105 °C, 2 h)
Izguba po žarjenju	Ne manj kakor 5 % in ne več kakor 14 % (1000 °C, do konstantne mase)
Natrij	Ne več kakor 3 %
Fluorid	Ne več kakor 50 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 553a(i) MAGNEZIJEV SILIKAT**Definicija**

Magnezijev silikat je sintetična spojina, katere molarno razmerje magnezijevega oksida in silicijevega dioksida je približno 2:5

Vsebnost Ne manj kakor 15 % MgO in ne manj kakor 67 % SiO₂ na žarjeno snov

Opis Zelo droben bel prah, brez vonja, brez kepic

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na magnezij in na silikat

B. pH 10 % suspenzije Med 7,0 in 10,8

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15 % (105 °C, 2 h)
Izguba po žarjenju	Ne manj kakor 15 % po sušenju (1 000 °C, 20 minut)
V vodi topne soli	Ne več kakor 3 %
Proste alkalije	Ne več kakor 1 % (kot NaOH)
Fluorid	Ne več kakor 10 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 553a(ii) MAGNEZIJEV TRISILIKAT**Definicija**

Kemično ime Magnezijev trisilikat

Kemična formula Mg₂Si₃O₈ · xH₂O (približna sestava)

EINECS 239-076-7

Vsebnost Ne manj kakor 29,0 % MgO in ne manj kakor 65,0 % SiO₂, oba računana na žarjeno snov

Opis Droben bel prah, brez kepic

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na magnezij in na silikat

B. pH 5 % suspenzije

Med 6,3 in 9,5

Čistost

Izguba po žarjenju

Ne manj kakor 17 % in ne več kakor 34 % (1 000 °C)

V vodi topne soli

Ne več kakor 2 %

Proste alkalije

Ne več kakor 1 % (kot NaOH)

Fluorid

Ne več kakor 10 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 570 MAŠČOBNE KISLINE**Definicija**

Linearne maščobne kisline, kaprilna kislina (C₈), kaprinska kislina (C₁₀), lavrinska kislina (C₁₂), miristinska kislina (C₁₄), palmitinska kislina (C₁₆), stearinska kislina (C₁₈), oleinska kislina (C_{18:1})

Kemično ime

Oktanojska kislina (C₈), dekanajska kislina (C₁₀), dodekanojska kislina (C₁₂), tetradekanojska kislina (C₁₄), heksadekanojska kislina (C₁₆), oktadekanojska kislina (C₁₈), 9-oktadekanojska kislina (C_{18:1})

Vsebnost

Ne manj kakor 98 % s plinsko kromatografijo

Opis

Brezbarvna tekočina ali bela trdna snov, pridobljena iz olja in maščobe

Identifikacija

A. Posamezne maščobne kisline je mogoče določiti s kislinim številom, z jodovim številom, plinsko kromatografijo in molsko maso

Čistost

Ostane po žarjenju

Ne več kakor 0,1 %

Neumiljive snovi

Ne več kakor 1,5 %

Voda

Ne več kakor 0,2 % (Karlischerjeva metoda)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 1 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 574 D-GLUKONSKA KISLINA**Sopomenke**

D-glukonska kislina, dekstronska kislina

Definicija

Glukonska kislina je vodna raztopina glukonske kisline in glukono-delta-laktona

Kemično ime

Glukonska kislina

*Kemična formula*C₆H₁₂O₇ (glukonska kislina)*Molska masa*

196,2

Vsebnost

Ne manj kakor 50,0 % (kot glukonska kislina)

Opis

Brezbarvna do svetlorumena, bistra, sirupasta tekočina

Identifikacija

A. S fenilhidrazinom tvori derivate –pozitivna

Nastala spojina ima tališče med 196 °C in 202 °C z razkrojem

Čistost

Ostane po žarjenju

Ne več kakor 1,0 %

Reducirajoče snovi

Ne več kakor 0,75 % (kot D-glukoza)

Klorid

Ne več kakor 350 mg/kg

Sulfat

Ne več kakor 240 mg/kg

Sulfit

Ne več kakor 20 mg/kg

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 575 GLUKONO-DELTA-LAKTON**Sopomenke**

Glukonolakton, GDL, D-glukonska kisline delta-lakton, delta-glukonolakton

Definicija

D-glukono-1,5-lakton je ciklični 1,5-intramolekularni ester D-glukonske kisline. V vodnih medijih hidrolizira v ravnotežno zmes D-glukonske kisline (55 %–66 %) ter delta- in gama-laktona.

Kemično ime

D-glukono-1,5-lakton

EINECS

202–016–5

*Kemična formula*C₆H₁₀O₆*Molska masa*

178,14

Vsebnost

Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov

Opis

Droben, bel kristalinični prah, skoraj brez vonja

Identifikacija

A. Glukonska kislina tvori derivate s fenilhidrazinom — pozitivna Nastala spojina ima tališče med 196 °C in 202 °C z razkrojem

B. Topnost Dobro topen v vodi. Zmerno topen v etanolu

C. Tališče 152 °C ± 2 °C

Čistost

Voda Ne več kakor 1,0 % (Karlischerjeva metoda)

Reducirajoče snovi Ne več kakor 0,75 % (kot D-glukoza)

Svinec Ne več kakor 2 mg/kg

E 576 NATRIJEV GLUKONAT**Sopomenke**

Natrijeva sol D-glukonske kisline

Definicija

Kemično ime Natrijev D-glukonat

EINECS 208–407–7

Kemična formula C₆H₁₁NaO₇ (brezvodni)

Molska masa 218,14

Vsebnost Ne manj kakor 98,0 %

Opis Bel do rumenorjav, zrnat do droben kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na natrij in na glukonat

B. Topnost Dobro topen v vodi. Zmerno topen v etanolu

C. pH 10 % raztopine Med 6,5 in 7,5

Čistost

Reducirajoča snov Ne več kakor 1,0 % (kot D-glukoza)

Svinec Ne več kakor 2 mg/kg

E 577 KALIJEV GLUKONAT**Sopomenke**

Kalijeve sol D-glukonske kisline

Definicija

Kemično ime Kalijev D-glukonat

EINECS	206-074-2
<i>Kemična formula</i>	$C_6H_{11}KO_7$ (brezvodni) $C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$ (monohidrat)
<i>Molska masa</i>	234,25 (brezvodni) 252,26 (monohidrat)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 97,0 % in ne več kakor 103,0 %, računano na suho snov
<i>Opis</i>	Sipek, bel do rumenkasto bel kristalinični prah ali zrnca, brez vonja
Identifikacija	
A. Pozitivna reakcija na kalij in na glukonat	
B. pH 10 % raztopine	Med 7,0 in 8,3
Čistost	
<i>Izguba pri sušenju</i>	Brezvodni: ne več kakor 3,0 % (105 °C, 4 h v vakuumu) Monohidrat: ne manj kakor 6 % in ne več kakor 7,5 % (105 °C, 4 h, v vakuumu)
<i>Reducirajoče snovi</i>	Ne več kakor 1,0 % (kot D-glukoza)
<i>Svinec</i>	Ne več kakor 2 mg/kg
E 578 KALCIJEV GLUKONAT	
Sopomenke	Kalcijeva sol D-glukonske kisline
Definicija	
<i>Kemično ime</i>	Kalcijev di-D-glukonat
EINECS	206-075-8
<i>Kemična formula</i>	$C_{12}H_{22}CaO_{14}$ (brezvodni) $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$ (monohidrat)
<i>Molska masa</i>	430,38 (brezvodni) 448,39 (monohidrat)
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 98,0 % in ne več kakor 102,0 %, računano na suho snov in na monohidrat
<i>Opis</i>	Bela kristalinična zrnca ali prah, brez vonja, obstojna na zraku
Identifikacija	
A. Pozitivna reakcija na kalcij in na glukonat	
B. Topnost	Topen v vodi, netopen v etanolu
C. pH 5-odstotne raztopine	Med 6,0 in 8,0

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 3,0 % (105 °C, 16 h) (brezvodni) Ne več kakor 2,0 % (105 °C, 16 h) (monohidrat)
Reducirajoče snovi	Ne več kakor 1,0 % (kot D-glukoza)
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg

E 640 GLICIN IN NJEGOVA NATRIJEVA SOL**Sopomenke (gly)**

Aminoocetna kislina, glikokol

(Na-sol)

Natrijev glicinat

Definicija*Kemično ime (gly)*

Aminoocetna kislina

(Na-sol)

Natrijev glicinat

Kemična formula (gly) $C_2H_5NO_2$ *(Na-sol)* $C_2H_5NO_2 Na$ *EINECS (gly)*

200–272–2

(Na-sol)

227–842–3

Molska masa (gly)

75,07

(Na-sol)

98

Vsebnost

Ne manj kakor 98,5 %, računano na suho snov

Opis

Beli kristali ali kristalinični prah

Identifikacija

A. Pozitivna reakcija na aminokislino (gly in Na-sol)

B. Pozitivna reakcija na natrij (Na-sol)

Čistost

Izguba pri sušenju (gly)	Ne več kakor 0,2 % (105 °C, 3 h)
(Na-sol)	Ne več kakor 0,2 % (105 °C, 3 h)
Ostane po žarjenju (gly)	Ne več kakor 0,1 %
(Na-sol)	Ne več kakor 0,1 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 900 DIMETIL POLISILOKSAN**Sopomenke**

Polidimetil siloksan, tekoči silikon, silikonsko olje, dimetil silikon

DefinicijaDimetil polisiloksan je zmes popolno metilirane polimere linearnega siloksana z osnovno ponavljajočo se enoto $(\text{CH}_3)_2\text{SiO}$; polimera je na koncih zaključena z enotami s formulo $(\text{CH}_3)_3\text{SiO}$

Kemično ime

Siloksani in silikoni, dimetil

Kemična formula

 $(\text{CH}_3)_3\text{-Si-[O-Si(CH}_3)_2\text{]}_n\text{-O-Si(CH}_3)_3$

Vsebnost

Vsebnost polimere ne manj kakor 37,3 in ne več kakor 38,5 %

Opis

Bistra, brezbarvna, viskozna tekočina

Identifikacija

A. Specifična masa

Med 0,946 in 0,977

B. Indeks refrakcije

Med 1,400 in 1,405

C. Infrardeči spekter, značilen za spojino

Čistost

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 0,5 % (105 °C, 4 h)

Viskoznost

Ne več kakor $1,00 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 25 °C

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 1 mg/kg

E 900 DIMETIL POLISILOKSAN**Sopomenke**

Beli vosek, rumeni vosek

DefinicijaRumeni vosek pridobivamo s topljenjem satovja čebel *Apis mellifera* L., v vroči vodi in z odstranjevanjem tujih snovi

Beli vosek pridobivamo z beljenjem rumenega čebeljega voska

EINECS

232–383–7 (čebelji vosek)

Opis

Rumenkasto beli (bela oblika) ali rumenkasto do sivkasto rjavi (rumena oblika) koščki ali ploščice, na prelomu zrnati, nekristalinični, imajo prijeten vonj po medu

Identifikacija

A. Območje taljenja

Med 62 °C in 65 °C

B. Specifična masa

Okoli 0,96

C. Topnost

Netopen v vodi.

Zmerno topen v alkoholu.

Dobro topen v kloroformu in etru

Čistost

Kislinsko število	Ne manj kakor 17 in ne več kakor 24
Število umiljenja	87-104
Peroksidno število	Ne več kakor 5
Glicerol in drugi polioli	Ne več kakor 0,5 % (kot glicerol)
Cerezin, parafini in nekateri drugi voski	Jih ni
Maščobe, japonski vosek, smola in milo	Jih ni
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 902 VOSEK KANDELA**Definicija**

Vosek kandela je čiščeni vosek, ki ga pridobivamo iz listov rastline kandela, *Euphorbia antisyphilitica*

EINECS

232-347-0

Opis

Trd, rumenkasto rjav, neprozoren do polprozoren vosek

Identifikacija

A. Specifična masa	Okoli 0,983
B. Območje taljenja	Med 68,5 °C in 72,5 °C
C. Topnost	Netopen v vodi. Topen v kloroformu in toluenu

Čistost

Kislinsko število	Ne manj kakor 12 in ne več kakor 22
Število umiljenja	Ne manj kakor 43 in ne več kakor 65
Glicerol in drugi polioli	Ne več kakor 0,5 % (kot glicerol)
Cerezin, parafini in določeni drugi voski	Jih ni
Maščobe, japonski vosek, smola in milo	Jih ni
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 903 VOSEK KARNAUBA

Definicija	Vosek karnauba je prečiščeni vosek, ki ga pridobivamo iz listnih brstičev in listov brazilske palme <i>Copernicia cereferia</i>
EINECS	232–399–4
Opis	Svetlorjav do bledorumen prah ali kosmiči ali trda in lomljiva snov s prelomom, značilnim za smolo
Identifikacija	
A. Specifična masa	Okoli 0,997
B. Območje taljenja	Med 82 °C in 86 °C
C. Topnost	Netopen v vodi. Delno topen v vrelem etanolu. Topen v kloroformu in dietiletru
Čistost	
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,25 %
Kislinsko število	Ne manj kakor 2 in ne več kakor 7
Estrsko število	Ne manj kakor 71 in ne več kakor 88
Neumljivih snovi	Ne manj kakor 50 % in ne več kakor 55 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 904 ŠELAK

Sopomenke	Beljeni šelak, beli šelak
Definicija	Šelak je čiščen in beljen lak, smolnat izloček insekta <i>Laccifer (Tachardia) lacca</i> Kerr (pop. <i>Coccidae</i>)
EINECS	232–549–9
Opis	Beljeni šelak — sivobela, amorfna, zrnata smola Beljeni šelak z odstranjenim voskom — svetlorumena, amorfna, zrnata smola
Identifikacija	
A. Topnost	Netopen v vodi; dobro topen (čeprav zelo počasi) v alkoholu; rahlo topen v acetonu
B. Kislinsko število	Med 60 in 89

Čistost

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 6,0 % (40 °C, nad silikagelom, 15 h)
Smola	Je ni
Vosek	Beljeni šelak: ne več kakor 5,5 % Beljeni šelak z odstranjenim voskom: ne več kakor 0,2 %
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg

E 920 L-CISTEIN**Definicija**

Cistein hidroklorid ali hidroklorid monohidrat. Človeški lasje se ne smejo uporabiti kot surovina za pridobivanje cisteina

EINECS

200–157–7 (brezvodni)

Kemična formula

$C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O$ (n = 0 ali 1)

Molska masa

157,62 (brezvodni)

Vsebnost

Ne manj kakor 98,0 % in ne več kakor 101,5 %, računano na suho snov

Opis

Bel prah ali brezbarvni kristali

Identifikacija

A. Topnost

Dobro topen v vodi in etanolu

B. Območje taljenja

Brezvodna oblika se stali pri približno 175 °C

C. Specifična rotacija

$[a]_D^{20}$: med + 5,0 °C in + 8,0 °C

$[a]_D^{20}$: med + 4,9 °C in + 7,9 °C

Čistost

Izguba pri sušenju	Med 8,0 % in 12,0 % Ne več kakor 2,0 % (brezvodna oblika)
Ostane po žarjenju	Ne več kakor 0,1 %
Amonijev ion	Ne več kakor 200 mg/kg
Arzen	Ne več kakor 1,5 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 927b KARBAMID**Sopomenke**

Urea

Definicija**EINECS**

200–315–5

Kemična formula

CH_4N_2O

Molska masa	60,06
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 %, računano na suho snov
Opis	Brezbarven do bel, prizmatičen kristalinični prah ali majhni, beli peleti
Identifikacija	
A. Topnost	Dobro topen v vodi. Topen v etanolu
B. Obarjanje z dušikovo kislino	Nastane bela kristalinična oborina
C. Barvna reakcija	Nastane rdečkasto vijolična barva
D. Območje taljenja	132 °C do 135 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 1,0 % (105 °C, 1 h)
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,1 %
V etanolu netopne snovi	Ne več kakor 0,04 %
Alkalnost	Alkalna
Amonijev ion	Ne več kakor 500 mg/kg
Biuret	Ne več kakor 0,1 %
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 938 ARGON**Definicija**

Kemično ime	Argon
EINECS	231-147-0
Kemična formula	Ar
Molska masa	40
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 %
Opis	Brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja
Čistost	
Voda	Ne več kakor 0,05 %
Metan in drugi ogljikovodiki, računani na metan	Ne več kakor 100 ml/l

E 939 HELIJ**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Helij
EINECS	231-168-5
<i>Kemična formula</i>	He
<i>Molska masa</i>	4
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja

Čistost

Voda	Ne več kakor 0,05 %
Metan in drugi ogljikovodiki, računani na metan	Ne več kakor 100 ml/l

E 941 DUŠIK**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Dušik
EINECS	231-783-9
<i>Kemična formula</i>	N ₂
<i>Molska masa</i>	28
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja

Čistost

Voda	Ne več kakor 0,05 %
Ogljikov monoksid	Ne več kakor 10 ml/l
Metan in drugi ogljikovodiki, računani na metan	Ne več kakor 100 ml/l
Dušikov dioksid in dušikov oksid	Ne več kakor 10 ml/l
Kisik	Ne več kakor 1 %

E 942 DIDUŠIKOV OKSID**Definicija**

<i>Kemično ime</i>	Didušikov oksid
EINECS	233-032-0
<i>Kemična formula</i>	N ₂ O

Molska masa	44
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 %
Opis	Brezbarven, nevnetljiv plin, sladkobnega vonja
Čistost	
Voda	Ne več kakor 0,05 %
Ogljikov monoksid	Ne več kakor 30 ml/l
Dušikov dioksid in dušikov oksid	Ne več kakor 10 ml/l

E 948 KISIK**Definicija**

Kemično ime	Kisik
EINECS	231-956-9
Kemična formula	O ₂
Molska masa	32
Vsebnost	Ne manj kakor 99,0 %
Opis	Brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja
Čistost	
Voda	Ne več kakor 0,05 %
Metan in drugi ogljikovodiki, računani na metan	Ne več kakor 100 ml/l

E 999 EKSTRAKT KVILAJE**Sopomenke**

Ekstrakt saponinov iz lubja; ekstrakt lubja kvilaje, ekstrakt lubja paname, ekstrakt lubja murilla, ekstrakt lubja chine

Definicija

Ekstrakt kvilaje dobimo z vodno ekstrakcijo iz drevesa *Qiullai saponaria Molina* ali drugih vrst rastlin *Quillaie* iz družin *Rosaceae*. Vsebuje številne triterpenoidne saponine, sestavljene iz glikozidov kvilajske kisline. Zraven so še nekatere vrste sladkorja, denimo glukoza, galaktoza, arabinoza, ksiloza in ramnoza, ter tanin, kalcijev oksalat in druge manj pomembne sestavine.

Opis

Ekstrakt kvilaje v prahu je svetlorjav z rožnim odtenkom. Na voljo je tudi kot vodna raztopina

Identifikacija

A. pH 2,5-odstotne raztopine

Med 4,5 in 5,5

Čistost

Voda

Ne več kakor 6,0 % (Karlischerjeva metoda) (samo za prah)

Arzen	Ne več kakor 2 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 1 mg/kg

E 1103 INVERTAZA**Definicija**Invertazo proizvaja *Saccharomyces cerevisiae*

Sistematsko ime

B-D-fruktofuranozid fruktohidrolaza

Enzyme Commission No

EC 3.2.1.26

EINECS

232-615-7

Čistost

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

Kadmij

Ne več kakor 0,5 mg/kg

Skupno število bakterij

Ne več kakor 50 000/g

Salmonella spp.

V 25 g invertaze je ne sme biti

Koliformne bakterije

Ne več kakor 30/g

E. coli

V 25 g invertaze je ne sme biti

E 1200 POLIDEKSTROZA**Sopomenke**

Modificirane polidekstroze

Definicija

Naključno vezani glukozni polimeri z nekaterimi končnimi skupinami sorbitola in s citronske kisline ali ostanki fosforne kisline, vezanimi na polimere z mono- ali diestrskimi vezmi. Pridobivamo jih s taljenjem in kondenzacijo sestavin in so sestavljeni iz približno 90 delov D-glukoze, 10 delov sorbitola in 1 dela citronske kisline ali 0,1 dela fosforne kisline. 1,6-glukozidna povezava prevladuje v polimerih, so pa tudi druge vezave. Produkti vsebujejo majhno količino proste glukoze, sorbitola, levoglukoze (1,6-anhidro-D-glukoza) in citronske kisline, ki jo lahko nevtraliziramo s katero koli bazo in/ali razbarvamo in deioniziramo za nadaljnje rafiniranje. Produkte je mogoče tudi delno hidrogenirati s katalizatorjem raneyjevim nikljem, da zmanjšamo ostanke glukoze. Polidekstroza-N je nevtralizirana polidekstroza

Vsebnost

Ne manj kakor 90 % polimera, računano na suho snov in snov brez pepela

Opis

Bela do svetlo rdečerjava trdna snov. Polidekstroze se raztapljajo v vodi in dajejo bistro, brezbarvno do slamnato rumeno obarvano raztopino

Identifikacija

A. Pozitivni reakciji na sladkor in na reducirajoči sladkor

B. pH 10 % raztopine

Med 2,5 in 7,0 za polidekstrozo

Med 5,0 in 6,0 za polidekstrozo-N

Čistost

Voda	Ne več kakor 4,0 % (Karlischerjeva metoda)
Sulfatni pepel	Ne več kakor 0,3 % (polidekstroza) Ne več kakor 2,0 % (polidekstroza-N)
Nikelj	Ne več kakor 2 mg/kg za hidroženirane polidekstroze
1,6-anhidro-D-glukoza	Ne več kakor 4,0 % na suho snov in na snov brez pepela
Glukoza in sorbitol	Ne več kakor 6,0 % na suho snov in na snov brez pepela; glukoza in sorbitol določimo ločeno
Maksimalna molska masa	Negativni preskus na polimere z molsko maso, večjo od 22,000
5-hidroksimetilfurfural	Ne več kakor 0,1 % (polidekstroza) Ne več kakor 0,05 % (polidekstroza-N)
Svinec	Ne več kakor 0,5 mg/kg

E 1404 OKSIDIRANI ŠKROB**Definicija**

Oksidirani škrob je škrob, ki ga obdelujemo z natrijevim hipokloritom

Opis

Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

- A. Če ni preželatiniran: z mikroskopskim pregledom
- B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen „izguba pri sušenju“ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 % za druge vrste škroba
Karboksilne skupine	Ne več kakor 1,1 %
veplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1410 MONOŠKROBNI FOSFAT**Definicija**

Monoškrobni fosfat je škrob, zaestren z ortofosforno kislino ali z natrijevim oz. kalijevim ortofosfatom ali natrijevim tripolifosfatom

Opis

Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom

B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 15 % za žitni škrob
Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob
Ne več kakor 18,0 % za druge vrste škroba

Rezidualni fosfat

Ne več kakor 0,5 % (kot P) za pšenični ali krompirjev škrob
Ne več kakor 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba

Žveplov dioksid

Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob
Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače

Arzen

Ne več kakor 1 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 2 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1412 DIŠKROBOV FOSFAT**Definicija**

Diškrobov fosfat je škrob, zamrežen z natrijevim trimetafosfatom ali fosforjevim oksikloridom

Opis

Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom

B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob
Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob
Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba

Rezidualni fosfat	Ne več kakor 0,5 % (kot P) za pšenični ali krompirjev škrob Ne več kakor 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1413 FOSFATIRANI DIŠKROBNI FOSFAT

Definicija	Fosfatirani diškrobni fosfat je kombinirano obdelani škrob, kakor je opisano za monoškrobni fosfat in za diškrobni fosfat
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
A. Če ni preželatiniran: z mikroskopskim pregledom	
B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)	
Čistost (vse vrednosti razen 'izguba pri sušenju' so podane za brezvodno snov)	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Rezidualni fosfat	Ne več kakor 0,5 % (kot P) za pšenični ali krompirjev škrob Ne več kakor 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1414 ACETILIRANI DIŠKROBNI FOSFAT

Definicija	Acetilirani diškrobni fosfat je škrob, zamrežen z natrijevim trimetafosfatom ali fosforjevim oksikloridom in zaestren z acetanhidridom ali vinilacetatom
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

- A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom
- B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Acetilne skupine	Ne več kakor 2,5 %
Rezidualni fosfat	Ne več kakor 0,14 % (kot P) za pšenični ali krompirjev škrob Ne več kakor 0,04 % (kot P) za druge vrste škroba
Vinilacetat	Ne več kakor 0,1 mg/kg
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1420 ACETILIRANI ŠKROB**Sopomenke**

Škrob acetat

Definicija

Acetilirani škrob je škrob, zaestren z acetanhidridom ali vinilacetatom

Opis

Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

- A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom
- B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Acetilne skupine	Ne več kakor 2,5 %

Vinilacetat	Ne več kakor 0,1 mg/kg
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1422 ACETILIRANI DIŠKROBNI ADIPAT

Definicija	Acetilirani diškrobni adipat je škrob, zamrežen z anhidridom adipinske kisline in zaestren z acetanhidridom
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
A. Če ni preželatiniran: z mikroskopskim pregledom	
B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)	
Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Acetilne skupine	Ne več kakor 2,5 %
Adipinske skupine	Ne več kakor 0,135 %
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1440 HIDROKSIPROPILNI ŠKROB

Definicija	Hidroksipropilni škrob je škrob, zaestren s propilenoksidom
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom

B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob
Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob
Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba

Hidroksipropilne skupine

Ne več kakor 7,0 %

Propilen klorhidrin

Ne več kakor 1 mg/kg

Žveplov dioksid

Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob
Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače

Arzen

Ne več kakor 1 mg /kg

Svinec

Ne več kakor 2 mg/kg

Živo srebro

Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1442 HIDROKSIPROPIL DIŠKROBNI FOSFAT**Definicija**

Hidroksipropil diškrobni fosfat je škrob, zamrežen z natrijevim trimetafosfatom ali fosforjevim oksikloridom in zaestren s propilenoksidom

Opis

Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom

B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen ‚izguba pri sušenju‘ so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju

Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob
Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob
Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba

Hidroksipropilne skupine

Ne več kakor 7,0 %

Rezidualni fosfat

Ne več kakor 0,14 % (kot P) za pšenični ali krompirjev škrob
Ne več kakor 0,04 % (kot P) za druge vrste škroba

Propilen klorhidrin

Ne več kakor 1 mg/kg

Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1450 ŠKROBOV NATRIJEV OKTENILSUKCINAT

Sopomenke	SSOS
Definicija	Škrobov natrijev oktenilsukcinat je škrob, zaestren z oktenilsukcin anhidridom
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
A. Če ni preželatiniran: z mikroskopskim pregledom	
B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)	
Čistost (vse vrednosti razen 'izguba pri sušenju' so podane za brezvodno snov)	
Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Oktenilsukcinilne skupine	Ne več kakor 3 %
Ostanek oktenilsukcinske kisline	Ne več kakor 0,3 %
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1451 ACETILIRANI OKSIDIRANI ŠKROB

Definicija	Acetilirani oksidirani škrob je škrob, obdelan z natrijevim hipokloritom in nato zaestren z acetanhidridom
Opis	Bel ali skoraj bel prah ali zrnca oziroma (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

Identifikacija

- A. Če ni preželatiran: z mikroskopskim pregledom
- B. Pozitivna reakcija obarvanja z jodom (temnomodra do svetlordeča barva)

Čistost (vse vrednosti razen 'izguba pri sušenju' so podane za brezvodno snov)

Izguba pri sušenju	Ne več kakor 15,0 % za žitni škrob Ne več kakor 21,0 % za krompirjev škrob Ne več kakor 18,0 za druge vrste škroba
Karboksilne skupine	Ne več kakor 1,3 %
Acetilne skupine	Ne več kakor 2,5 %
Žveplov dioksid	Ne več kakor 50 mg/kg za modificirani žitni škrob Ne več kakor 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače
Arzen	Ne več kakor 1 mg /kg
Svinec	Ne več kakor 2 mg/kg
Živo srebro	Ne več kakor 0,1 mg/kg

E 1505 TRIETIL CITRAT**Sopomenke**

Etil citrat

Definicija

<i>Kemično ime</i>	Trietil-2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilat
EINECS	201-070-7
<i>Kemična formula</i>	$C_{12}H_{20}O_7$
<i>Molska masa</i>	276,29
<i>Vsebnost</i>	Ne manj kakor 99,0 %
<i>Opis</i>	Skoraj brezbarvna oljnata tekočina, brez vonja

Identifikacija

- A. Specifična masa
- B. Indeks refrakcije

 d_{25}^{25} : 1,135-1,139

 $[n]_D^{20}$: 1,439-1,441
Čistost

Voda	Ne več kakor 0,25 % (Karlischerjeva metoda)
Kislost	Ne več kakor 0,02 % (kot citronska kislina)
Arzen	Ne več kakor 3 mg/kg
Svinec	Ne več kakor 5 mg/kg

E 1518 GLICERIL TRIACETAT**Sopomenke**

Triacetin

Definicija*Kemično ime*

Gliceril triacetat

EINECS

203-051-9

Kemična formula $C_9H_{14}O_6$ *Molska masa*

218,21

Vsebnost

Ne manj kakor 99,5 %, računano na suho snov

Opis

Brezbarvna, nekoliko oljnata tekočina, rahlega vonja po maščobi

Identifikacija

A. Pozitivne reakcije na acetat in na glicerol

B. Indeks refrakcije

Med 1,429 in 1,431 pri 25 °C

C. Specifična masa (25 °C/25 °C)

Med 1,154 in 1,158

D. Območje vrelišča

Med 258 °C in 270 °C

Čistost

Voda

Ne več kakor 0,02 % (Karlischerjeva metoda)

Sulfatni pepel

Ne več kakor 0,02 % (kot citronska kislina)

Arzen

Ne več kakor 3 mg/kg

Svinec

Ne več kakor 5 mg/kg

E 1520 PROPILEN GLIKOL**Sopomenke**

Propan-1,2-diol

Definicija*Kemično ime*

1,2-dihidroksiopropan

EINECS

200-338-0

Kemična formula $C_3H_8O_2$ *Molska masa*

76,10

Vsebnost

Ne manj kakor 99,5 %, računano na suho snov

Opis

Bistra, brezbarvna, higroskopska, viskozna tekočina

Identifikacija

A. Topnost Topen v vodi, etanolu in acetonu

B. Specifična masa d_{20}^{20} : 1,035-1,040

C. Indeks refrakcije $[n]^{20}_D$: 1,431-1,433

Čistost

Območje destilacije 99 % v/v destilira med 185 °C–189 °C

Sulfatni pepel Ne več kakor 0,07 %

Voda Ne več kakor 1,0 % (Karlischerjeva metoda)

Svinec Ne več kakor 5 mg/kg^a
