

Šis dokuments ir izveidots vienīgi dokumentācijas nolūkos, un iestādes neuzņemas nekādu atbildību par tā saturu

► **B**

KOMISIJAS DIREKTĪVA 95/31/EK

1995. gada 5. jūlijs

par pārtikas produktos lietojamo saldinātāju noteiktajiem tīrības kritērijiem

(Dokuments attiecas uz EEZ)

(OV L 178, 28.7.1995, lpp. 1)

Grozīta ar:

Oficiālais Vēstnesis

		Nr.	Lappuse	Datums
► <u>M1</u>	Komisijas Direktīva 98/66/EK (1998. gada 4. septembris)	L 257	35	19.9.1998
► <u>M2</u>	Komisijas direktīva 2000/51/EK (2000. gada 26. jūlijs)	L 198	41	4.8.2000
► <u>M3</u>	Komisijas Direktīva 2001/52/EK (2001. gada 3. jūlijs)	L 190	18	12.7.2001
► <u>M4</u>	Komisijas Direktīva 2004/46/EK (2004. gada 16. aprīlis)	L 114	15	21.4.2004
► <u>M5</u>	Komisijas Direktīva 2006/128/EK (2006. gada 8. decembris)	L 346	6	9.12.2006



KOMISIJAS DIREKTĪVA 95/31/EK

1995. gada 5. jūlijs

par pārtikas produktos lietojamo saldinātāju noteiktajiem tīrības kritērijiem

(Dokuments attiecas uz EEZ)

EIROPAS KOPIENU KOMISIJA,

ņemot vērā Eiropas Kopienas dibināšanas līgumu,

ņemot vērā Padomes Direktīvu 89/107/EEK (1988. gada 21. decembris) par dalībvalstu tiesību aktu tuvināšanu attiecībā uz pārtikas produktos atļauto pārtikas piedevu lietošanu ⁽¹⁾, kas grozīta ar Direktīvu 94/34/EK ⁽²⁾, un jo īpaši tās 3. panta 3) punkta a) apakšpunktu,

apspriedusies ar Pārtikas zinātnisko komiteju,

tā kā ir nepieciešams ieviest tīrības kritērijus visiem saldinātājiem, kas minēti 1994. gada 30. jūnija Eiropas Parlamenta un Padomes Direktīvā 94/35/EK par saldinātāju lietošanu pārtikas produktos ⁽³⁾;

tā kā ir nepieciešams ņemt vērā specifikācijas un analīzes metodes saldinātājiem, ko Apvienotā FAO/WHO Pārtikas piedevu ekspertu komiteja (JECFA) izklāstījusi *Codex Alimentarius*;

tā kā pārtikas piedevas, kas pagatavotas ar metodēm vai no izejmateriāliem, kas ievērojami atšķiras no tiem, kuri ietverti Pārtikas zinātniskās komitejas novērtējumā, vai atšķiras no minētajām šajā direktīvā, ir jāiesniedz pilnīgai izvērtēšanai Pārtikas zinātniskajā komitejā ar uzsvaru uz tīrības kritērijiem;

tā kā pasākumi, kas paredzēti šajā direktīvā, ir saskaņā ar Pārtikas produktu pastāvīgās komitejas atzinumu,

IR PIEŅĒMUSI ŠO DIREKTĪVU.

1. pants

1. Tīrības kritēriji saldinātājiem, kas atbilstīgi Direktīvas 89/107/EEK 3. panta 3. punkta a) apakšpunktam minēti Direktīvā 94/35/EK, izklāstīti pielikumā.

2. Tīrības kritēriji piedevām E 420 (i), E 420 (ii) un E 421, kas minēti šīs direktīvas pielikumā, aizstāj šīm vielām Padomes Direktīvas 78/663/EEK ⁽⁴⁾ pielikumā minētos tīrības kritērijus.

2. pants

1. Dalībvalstīs stājas spēkā normatīvi un administratīvi akti, kas nepieciešami, lai izpildītu šīs direktīvas prasības ne vēlāk kā 1996. gada 1. jūlijā. Par to dalībvalstis nekavējoties informē Komisiju.

Kad dalībvalstis paredz šos pasākumus, tajos ietver atsauci uz šo direktīvu vai arī šādu atsauci pievieno to oficiālai publikācijai. Dalībvalstis nosaka metodes, kā veikt šādas atsauces.

⁽¹⁾ OV L 40, 11.2.1989., 27. lpp.

⁽²⁾ OV L 237, 10.9.1994., 1. lpp.

⁽³⁾ OV L 237, 10.9.1994., 3. lpp.

⁽⁴⁾ OV L 223, 14.8.1978., 7. lpp.

▼B

2. Produktus, kas laisti tirgū vai marķēti pirms šā datuma, kas nepakļaujas šai direktīvai, tomēr var tirgot līdz krājumi izbeidzas.

3. pants

Šī direktīva stājas spēkā divdesmitajā dienā pēc publicēšanas *Eiropas Kopienu Oficiālajā Vēstnesī*.

4. pants

Šī direktīva adresēta dalībvalstīm.

▼B

PIELIKUMS

E 420 (i) – SORBĪTS

Sinonīmi	D-glucīts, D-sorbīts
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	D-glucīts
<i>Eīnecs numurs</i>	200-061-5
<i>E numurs</i>	E 420 (i)
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₆ H ₁₄ O ₆
<i>Molekulmasa</i>	182,17
<i>Pamatviela</i>	Kopējais glicītu saturs ne mazāk kā 97 % un D-sorbīta saturs ne mazāk kā 91 % sausnā. Glicīti ir savienojumi ar struktūrformulu CH ₂ OH-(CHOH) _n -CH ₂ OH, kur n – vesels skaitlis
Apraksts	Balts higroskopisks pulveris, kristālisks pulveris, pārslas vai granulas ar saldu garšu
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Ļoti labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā
<i>B. Kušanas temperatūra</i>	88 – 102 °C
<i>C. Sorbīta monobenzilidēna atvasinājums</i>	Pie 5 g parauga pievieno 7 ml metanola, 1 ml benzaldehīda un 1 ml sāļsskābes. Sajauc un maisa ar mehānisko maisītāju līdz kristalizācijas sākumam. Filtrē ar vakuumsūkņa palīdzību, kristālus izšķīdina 20 ml vāroša ūdens, kam pievienots 1 g nātrija bikarbonāta, karstu filtrē, filtrātu atdzesē, filtrē ar vakuumsūkņa palīdzību, mazgā ar 5 ml metanola-ūdens (1: 2) maisījumu un žāvē gaisā. Iegūtie kristāli kūst intervālā 173 –179 °C
Tīrība	
<i>Ūdens saturs</i>	Ne vairāk kā 1 % (K. Fišera metode)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,1 % sausnā
<i>Reducējošie cukuri</i>	Ne vairāk kā 0,3 % sausnā (izteikti kā glikoze)
<i>Kopējais cukuru daudzums</i>	Ne vairāk kā 1 % sausnā (izteikti kā glikoze)
<i>Hlorīdi</i>	Ne vairāk kā 50 mg/kg sausnā
<i>Sulfāti</i>	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā
<i>Niķelis</i>	Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

E 420 (ii) – SORBĪTA SĪRUPS

Sinonīmi	D-glucīta sīrups
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Sorbīta sīrups veidojas, hidrogenējot glikozes sīrupu, un sastāv no D-sorbīta, D-mannīta un hidrogenētiem saharīdiem. Produkta daļa, kas nav D-sorbīts, galvenokārt sastāv no hidrogenētiem oligosaharīdiem, kas radušies hidrogenējoties glikozes sīrupam, ko izmanto kā izejmateriālu (sīrups šajā gadījumā nekrystalizējas), vai mannītam. Var saturēt nenozīmīgus daudzumus glicītu, kuriem n ≤ 4. Glicīti ir savienojumi ar struktūrformulu CH ₂ OH-(CHOH) _n -CH ₂ OH, kur n – vesels skaitlis
<i>Eīnecs numurs</i>	270-337-8
<i>E numurs</i>	E 420 (ii)
<i>Pamatviela</i>	Ne mazāk kā 69 % sausnas un ne mazāk kā 50 % D-sorbīta bezūdens vielā
Apraksts	Dzidrs, bezkrāsains ūdens šķīdums ar saldu garšu
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Viegli sajaucams ar ūdeni, glicerīnu un propān-1,2-diolu

▼ **B**

B. Sorbīta monobenzilidēna atvasinājums

Pie 5 g parauga pievieno 7 ml metanola, 1 ml benzaldehīda un 1 ml sālsskābes. Sajauc un maisa ar mehānisko maisītāju līdz kristalizācijas sākumam. Filtrē ar vakuumsūkņa palīdzību, kristālus izšķīdina 20 ml vāroša ūdens, kam pievienots 1 g nātrija bikarbonāta, karstu filtrē, filtrātu atdzesē, filtrē ar vakuumsūkņa palīdzību, mazgā ar 5 ml metanola-ūdens (1: 2) maisījumu un žāvē gaisā. Iegūtie kristāli kūst intervālā 173 –179 °C

Tīrība

Ūdens saturs

Ne vairāk kā 31 % (K. Fišera metode)

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 0,1 % sausnā

Reducējošie cukuri

Ne vairāk kā 0,3 % sausnā (izteikti kā glikoze)

Hlorīdi

Ne vairāk kā 50 mg/kg sausnā

Sulfāti

Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā

Niķelis

Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā

Arsēns

Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā

Svins

Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā

Smagie metāli

Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

▼ **M3****E 421 - MANNĪTS****1. Mannīts****Sinonīmi**

D-mannīts

Definīcija

Izgatavots, katalītiski hidrogenizējot ogļhidrātu šķīdumus, kas satur glikozi un/vai fruktozi

Ķīmiskais nosaukums

D-mannīts

EINECS

200–711–8

Ķīmiskā formula

C₆H₁₄O₆

Molekulmasa

182,2

Pamatvielas saturs

Ne mazāk kā 96,0 % D-mannīta un ne vairāk kā 102 % bezūdens vielā

Apraksts

Balts, kristālisks pulveris, bez smaržas

Identifikācija

A. Šķīdība

Šķīst ūdenī, ļoti vāji šķīst etanolā, praktiski nešķīst ēterī

B. Kušanas temperatūra

Starp 164 un 169 °C

C. Plānslāņa hromatogrāfija

Atbilst testam

D. Īpatnējais griešanas leņķis

[α]²⁰_D: +23° līdz +25°

E. pH

Starp 5 un 8

Pievieno 0,5 ml piesātināta kālija hlorīda šķīduma 10 ml 10 % (masas/tilpuma) parauga šķīduma, tad nosaka pH

Tīrība

Zudumi pēc žāvēšanas

Ne vairāk kā 0,3 % (105 °C, četras stundas)

Reducējošie cukuri

Ne vairāk kā 0,3 % (glikozes izteiksmē)

Kopā cukuri

Ne vairāk kā 1 % (glikozes izteiksmē)

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 1 %

Hlorīdi

Ne vairāk kā 70 mg/kg

Sulfāti

Ne vairāk kā 100 mg/kg

Niķelis

Ne vairāk kā 2 mg/kg

Svins

Ne vairāk kā 1 mg/kg

2. Mannīts, izgatavots fermentācijas ceļā**Sinonīmi**

D-mannīts

Definīcija

Izgatavots, ar pārtraukumiem fermentējot aerobos apstākļos, izmantojot rauga parasto klonu *Zugosaccharomyces rouxii*

Ķīmiskais nosaukums

D-mannīts

EINECS

200–711–8

Ķīmiskā formula

C₆H₁₄O₆

▼ **M3**

<i>Molekulmasa</i>	182,2
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 99,0 % bezūdens vielā
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris, bez smaržas
Identifikācija	
<i>A. Šķīdība</i>	Šķīst ūdenī, ļoti vāji šķīst etanolā, praktiski nešķīst ēterī
<i>B. Kušanas temperatūra</i>	Starp 164 un 169°C
<i>C. Plānslāņa hromatogrāfija</i>	Atbilst testam
<i>D. Īpatnējais griešanas leņķis</i>	$[\alpha]_{D}^{20}$: + 23° līdz + 25° (borāta šķīdums)
<i>E. pH</i>	Starp 5 un 8 Pievieno 0,5 ml piesātināta kālija hlorīda šķīduma 10 ml 10 % (masas/tilpuma) parauga šķīduma, tad nosaka pH
Tīrība	
<i>Arabīts</i>	Ne vairāk kā 0,3 %
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 0,3 % (105 °C, četras stundas)
<i>Reducējošie cukuri</i>	Ne vairāk kā 0,3 % (glikozes izteiksmē)
<i>Kopā cukuri</i>	Ne vairāk kā 1 % (glikozes izteiksmē)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 1 %
<i>Hlorīdi</i>	Ne vairāk kā 70 mg/kg
<i>Sulfāts</i>	Ne vairāk kā 100 mg/kg
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg
<i>Aerobās mezofilās baktērijas</i>	Ne vairāk kā 10 ³ /g
<i>Koliformas</i>	Nekonstatē 10 g paraugā
<i>Salmonella</i>	Nekonstatē 10 g paraugā
<i>E. coli</i>	Nekonstatē 10 g paraugā
<i>Staphylococcus aureus</i>	Nekonstatē 10 g paraugā
<i>Pseudomonas aeruginosa</i>	Nekonstatē 10 g paraugā
<i>Pelējums</i>	Ne vairāk kā 100/g
<i>Raugi</i>	Ne vairāk kā 100/g

▼ **M1****E 953 — IZOMALTS**

Sinonīmi	Hidrogenēta izomaltuloze, hidrogenēta palatinoze.
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Izomalts ir hidrogenētu mono- un disaharīdu maisījums, kura galvenās sastāvdaļas ir disaharīdi: 6-O- α -D-glikopiranozil-D-sorbīts (1,6-GPS) un 1-O- α -D-glikopiranozil-D-mannīta dihidrāts (1,1-GMP)
<i>Ķīmiskā formula</i>	(6-O- α -D-glikopiranozil-D-sorbīts): C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁ (1-O- α -D-glikopiranozil-D-mannīta dihidrāts): C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁ ·2H ₂ O
<i>Molekulmasa</i>	(6-O- α -D-glikopiranozil-D-sorbīts): 44,32 (1-O- α -D-glikopiranozil-D-mannīta dihidrāts): 380,32
<i>Pārbaude kvalitātes noteikšanai</i>	Satur ne mazāk kā 98 % hidrogenētu mono- un disaharīdu un ne mazāk kā 86 % 6-O- α -D-glikopiranozil-D-sorbīta un 1-O- α -D-glikopiranozil-D-mannīta dihidrāta maisījuma bezūdens vielā
Raksturojums	Balta, kristālisks, nedaudz higroskopiska viela, bez smaržas
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Šķīst ūdenī, ļoti slikti šķīst etanolā
<i>B. Plānslāņa hromatogrāfija</i>	Pētī ar plānslāņa hromatogrāfiju, izmantojot plāksnīti ar 0,2 mm biezu silikagēla slāni. Hromatogramma uzrāda divus galvenos plankumus, kas atbilst 1,1-GMP un 1,6-GPS
Tīrības kritēriji	
<i>Ūdens saturs</i>	Ne vairāk kā 7 % (K. Fišera metode)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,05 %, aprēķināti bezūdens vielai
<i>D-mannīts</i>	Ne vairāk kā 3 %
<i>D-sorbīts</i>	Ne vairāk kā 6 %

▼ **M1**

<i>Reducējošie cukuri</i>	Ne vairāk kā 0,3 %, aprēķināti kā glikoze bezūdens vielai
<i>Niķelis</i>	Ne vairāk kā 2 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
<i>Smagie metāli (kā Pb)</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg, aprēķināti bezūdens vielai

▼ **M5****E 965 (i) MALTĪTS****Sinonīmi**

D-maltīts, maltozes hidroģenāts

Definīcija*Ķīmiskais nosaukums*

(α)-D-glikopiranozil-1,4-D-glucīts

Eīnecs numurs

209-567-0

*Ķīmiskā formula*C₁₂H₂₄O₁₁*Relatīvā molekulmasa*

344,31

*Pamatvielas saturs*Ne mazāk kā 98 % D-maltīta
C₁₂H₂₄O₁₁, rēķinot kā bezūdens vielu**Apraksts**

Balts, kristālisks pulveris ar saldu garšu

Identifikācija*A. Šķīdība*

Ļoti labi šķīst ūdenī, nedaudz šķīst etanolā

B. Kušanas temperatūra

148–151 °C

C. Īpatnējā griešana[α]_D²⁰ = + 105,5° līdz + 108,5° (5 % w/v šķīdumā)**Tīrības pakāpe***Ūdens*

Ne vairāk kā 1 % (Karla Fišera metode)

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 0,1 % sausnā

Reducējošie cukuri

Ne vairāk kā 0,1 % sausnā (izteikti kā glikoze)

Hlorīdi

Ne vairāk kā 50 mg/kg sausnā

Sulfāti

Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā

Niķelis

Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā

Arsēns

Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā

Svins

Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā

E 965 (ii) MALTĪTA SĪRUPS**Sinonīmi**

Hidroģenēts augstas pakāpes maltozes-glikozes sīrups, hidroģenēts glikozes sīrups

Definīcija

Maisījums sastāv galvenokārt no maltīta ar sorbītu un hidroģenētiem oligo- un polisaharīdiem. To ražo, katalītiski hidroģenējot glikozes sīrupu ar augstu maltozes saturu vai hidroģenējot tā atsevišķas sastāvdaļas, ko pēc tam sajauc. Pārdošanai piegādā gan sīrupa veidā, gan kā cietu produktu.

Pamatvielas saturs

Satur ne mazāk kā 99 % bezūdens hidroģenētos oligo- un polisaharīdus un ne mazāk kā 50 % bezūdens maltīta

Apraksts

Dzidri viskozi šķidrums vai balts kristālisks masas bez krāsas un bez smaržas

Identifikācija*A. Šķīdība*

Ļoti labi šķīst ūdenī, nedaudz šķīst etanolā

B. Plānslāņa hromatogrāfija

Atbilst testam

Tīrības pakāpe*Ūdens*

Ne vairāk kā 31 % (Karla Fišera metode)

Reducējošie cukuri

Ne vairāk kā 0,3 % (glikozes veidā)

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 0,1 %

Hlorīdi

Ne vairāk kā 50 mg/kg.

Sulfāti

Ne vairāk kā 100 mg/kg.

Niķelis

Ne vairāk kā 2 mg/kg.

Svins

Ne vairāk kā 1 mg/kg

▼ **M5****E 966 LAKTĪTS**

Sinonīmi	Laktīts, laktozīts, laktobiozīts
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	4-O-β-galaktopiranozil-D-glucīts
<i>Einecs numurs</i>	209-566-5
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁
<i>Relatīvā molekulmasa</i>	344,32
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 95 % sausnā
Apraksts	Salds kristālisks pulveris vai bezkrāsains šķīdums. Kristālais produkts sastopams bezūdens vielas, monohidrāta un dihidrāta veidā
Identifikācija	
<i>A. Šķīdība</i>	Ļoti labi šķīst ūdenī
<i>B. Īpatnējā griešana</i>	$[\alpha]_D^{20} = + 13^\circ$ līdz $+ 16^\circ$ aprēķināta bezūdens vielai (10 % w/v ūdens šķīdums)
Tīrības pakāpe	
<i>Ūdens</i>	Kristālisks produkts; ne vairāk kā 10,5 % (Karla Fišera metode)
<i>Citi polioli</i>	Ne vairāk kā 2,5 %, rēķinot uz bezūdens vielu
<i>Reducējošie cukuri</i>	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā (izteikti kā glikoze)
<i>Hlorīdi</i>	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā
<i>Sulfāti</i>	Ne vairāk kā 200 mg/kg sausnā
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,1 % sausnā
<i>Niķelis</i>	Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā

▼ **B****E 967 – Ksilīts**

Sinonīmi	Ksilīts
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	D-ksilīts
<i>Einecs numurs</i>	201-788-0
<i>E numurs</i>	E 967
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₅ H ₁₂ O ₅
<i>Molekulmasa</i>	152,15
<i>Pamatviela</i>	Satur ksilītu ne mazāk kā 98,5 % (bezūdens vielā)
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris, praktiski bez aromāta, ar ļoti saldu garšu
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Ļoti labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā
<i>B. Kušanas temperatūra</i>	92 – 96 °C
<i>C. pH</i>	5 – 7 (10 % w/v ūdens šķīdumā)
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 0,5 %, žāvējot 0,5 g parauga vakuumā virs P ₂ O ₅ četras stundas 60 °C temperatūrā
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,1 % sausnā
<i>Reducējošie cukuri</i>	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā (izteikti kā glikoze)
<i>Citi polispirti</i>	Ne vairāk kā 1 % sausnā
<i>Niķelis</i>	Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)
<i>Hlorīdi</i>	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā

▼ **B**

Sulfāti | Ne vairāk kā 200 mg/kg sausnā

▼ **M5****E 968 ERITRITOLS****Sinonīmi**

Mezo-eritritols, tetrahidroksibutāns, eritrīts

Definīcija

Iegūst, fermentizējot ogļhidrāta avotu ar drošiem un piemērotiem pārtikas klases osmofiliem raugiem, piemēram, *Moniliella pollinis* vai *Trichosporonoides megachilensis*, ar sekojošu attīrīšanu un žāvēšanu.

Ķīmiskais nosaukums

1,2,3,4-butāntetrols

Eīnecs numurs

205-737-3

Ķīmiskā formula

C₄H₁₀O₄

Molekulmasa

122,12

Pamatvielas saturs

Ne mazāk kā 99 % pēc žāvēšanas.

Apraksts

Balti, karstumizturīgi kristāli, bez smaržas, nav higroskopiski, saldums apmēram 60–80 % saharozes salduma.

Identifikācija

A. Šķīdība

Brīvi šķīst ūdenī, vāji šķīst etanolā, nešķīst dietilēterī.

B. Kušanas temperatūra

119–123 °C

Tīrības pakāpe

Zudumi pēc žāvēšanas

Ne vairāk kā 0,2 % (70 °C, sešas stundas, vakuumeksikatorā)

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 0,1 %

Reducējošās vielas

Ne vairāk kā 0,3 % (D-glikozes veidā)

Ribitols un glicerīns

Ne vairāk kā 0,1 %

Svins

Ne vairāk kā 0,5 mg/kg

▼ **M3****E 950 - KĀLIJA ACESULFAMS****Sinonīmi**

Acesulfamkālijs, 3,4-dihidro-6-metil-1, 2,3-oksatiāzin-4-ona 2,2-dioksīda kālija sāls

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums

6-metil-1,2,3-oksatiāzin-4(3H)-ona-2,2-dioksīda kālija sāls

EINECS

259-715-3

Ķīmiskā formula

C₄H₄KNO₄S

Molekulmasa

201,24

Pamatvielas saturs

Ne mazāk kā 99 % C₄H₄KNO₄S bezūdens vielā

Apraksts

Balts, kristālisks pulveris, bez smaržas. Apmēram 200 reižu saldāks par saharozi

Identifikācija

A. Šķīdība

Ļoti labi šķīst ūdenī, ļoti vāji šķīst etanolā

B. Ultravioletā absorbcija

Maksimāli 227 ± 2 nm 10 mg šķīdumam 1 000 ml ūdens

C. Pozitīvs kālija tests

Atbilst testam (testē atlikumu, kas iegūts, dedzinot 2 g parauga)

D. Izgulsnēšanas tests

Dažus pilienus 10 % nātrija kobaltnitrīta šķīduma pievieno tādām šķīdumam, kur 0,2 g parauga izšķīdināts 2 ml etiķskābes un 2 ml ūdens. Iegūst dzeltenas nogulsnes

Tīrība

Zudumi pēc žāvēšanas

Ne vairāk kā 1 % (105 °C, divas stundas)

Organiski piemaisījumi

Atbilst testam attiecībā uz UV aktīvajām sastāvdaļām 20 mg/kg

Fluorīds

Ne vairāk kā 3 mg/kg

Svins

Ne vairāk kā 1 mg/kg

▼ **B****E 951 – ASPARTĀMS****Sinonīmi**

Aspartilfenilalanīna metilesteris

▼B

Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	N-L- α -(Aspartil-L-fenilalanīna-1-metilesteris, 3-amino-N-(α -karbometoksifenetil)-sukcīnamīnskābes N-metilesteris
<i>Einecs numurs</i>	245-261-3
<i>E numurs</i>	E 951
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅
<i>Molekulmasa</i>	294,31
<i>Pamatviela</i>	Satur ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % aspartāma (bezūdens vielā)
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris bez aromāta, ar saldu garšu (aptuveni 200 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Slikti šķīst ūdenī un slikti šķīst etanolā
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 4,5 % (105 °C, 4 h)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
<i>pH</i>	4,5 – 6,0 (šķīdumā 1/125)
<i>Caurlaidība</i>	1 % šķīduma 2N sālsskābē caurlaidība, noteikta 1-cm šūnā pie 430 nm ar spektrofotometru, lietojot 2N sālsskābi kā standart-šķīdumu, nav mazāka par 0,95 un ir ekvivalenta absorbcijai, kas nav lielāka par aptuveni 0,022 vienībām
<i>Īpatnējā griešana</i>	(α) _D ²⁰ + 14,5 līdz + 16,5°, noteikts 4 g vielas šķīdumam 100 g 15 N skudrskābes ne vēlāk kā 30 minūtes pēc parauga šķīduma pagatavošanas
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)
<i>5-Benzil-3,6-dioksa-2-piperazī-netiļskābe</i>	Ne vairāk kā 1,5 % sausnā

E 952 – CIKLĀMSKĀBE UN TĀS Na UN Ca SĀĻI

1) CIKLĀMSKĀBE	
Sinonīmi	Cikloheksilsulfāmskābe, ciklamāts
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Cikloheksānsulfāmskābe, cikloheksilaminosulfoskābe
<i>Einecs numurs</i>	202-898-1
<i>E numurs</i>	E 952
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₆ H ₁₃ NO ₃ S
<i>Molekulmasa</i>	179,24
<i>Pamatviela</i>	Cikloheksilsulfāmskābe satur ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % C ₆ H ₁₃ NO ₃ S (aprēķināta bezūdens vielā)
Apraksts	Praktiski bezkrāsas, balts, kristālisks pulveris, ar saldi-skābu garšu (aptuveni 40 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Šķīst ūdenī un etanolā
<i>B. Nogulsnesības tests</i>	Paskābina 2 % šķīdumu ar sālsskābi, pievieno 1 ml aptuveni molāru bārija hlorīda šķīdumu ūdenī un filtrē nogulsnes, ja tās ir radušās. Dzidrajam šķīdumam pievieno 1 ml 10 % nātrija nitrīta šķīdumu. Veidojas baltas nogulsnes.
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, 1 h)
<i>Selēns</i>	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā (izteikts kā Se)
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

▼B

<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Cikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>Dicikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Anilīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
II) NĀTRIJA CIKLAMĀTS	
Sinonīmi	Ciklamāts, ciklāmskābes nātrijs sāls
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Nātrijs cikloheksānsulfamāts, nātrijs cikloheksilsulfamāts
<i>Einecs numurs</i>	205-348-9
<i>E numurs</i>	E 952
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_6H_{12}NNaO_3S$ un $C_6H_{12}NNaO_3S \cdot 2H_2O$ (dihidrāts)
<i>Molekulmasa</i>	201,22 (bezūdens viela) 237,22 (dihidrāts)
<i>Pamatviela</i>	Ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % Dihidrātā ne mazāk kā 84 % (žāvētā vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai kristālisks pulveris, bez aromāta (aptuveni 30 reizu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>Šķīdība</i>	Šķīst ūdenī, praktiski nešķīst etanolā
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, 1 h) Dihidrātā ne vairāk kā 15,2 % (105 °C, 2 h)
<i>Selēns</i>	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)
<i>Cikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>Dicikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Anilīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
III) KALCIJA CIKLAMĀTS	
Sinonīmi	Ciklamāts, ciklāmskābes kalcijs sāls
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Kalcijs cikloheksānsulfamāts, kalcijs cikloheksilsulfamāts
<i>Einecs numurs</i>	205-349-4
<i>E numurs</i>	E 952
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2 \cdot 2H_2O$
<i>Molekulmasa</i>	432,57
<i>Pamatviela</i>	Ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 100 % (žāvētā vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai kristālisks pulveris (aptuveni 30 reizu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>Šķīdība</i>	Šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, 1 h) Dihidrātā ne vairāk kā 8,5 % (140 °C, 4 h)
<i>Selēns</i>	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)
<i>Cikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>Dicikloheksilamīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
<i>Anilīns</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā

▼M5

E 954 SAHARĪNS UN TĀ Na, K UN Ca SĀĻI

I) SAHARĪNS

Definīcija

<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	3-okso-2,3-dihidrobenzo(d)izotiazol-1,1-dioksīds
<i>Einecs numurs</i>	201-321-0
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₇ H ₅ NO ₃ S
<i>Relatīvā molekulmasa</i>	183,18
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 99 % un ne vairāk kā 101 % C ₇ H ₅ NO ₃ S (bezūdens vielā)

Apraksts

Balti kristāli vai balts kristālisks pulveris, bez smaržas vai ar vāju aromātisku smaržu un saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos (aptuveni 300 līdz 500 reižu saldāks par saharozi)

Identifikācija

Šķīdība Slikti šķīst ūdenī, šķīst bāziskos šķīdumos, slikti šķīst etanolā

Tīrības pakāpe

<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, divas stundas)
<i>Kušanas temperatūra</i>	226–230 °C
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
<i>Benzo- un salicilskābe</i>	Pie 10 ml saharīna šķīduma ūdenī (1/20), kas paskābināts ar pieciem pilieniem etiķskābes, piepilina trīs pilienus aptuveni molāra dzelzs trihlorīda ūdens šķīduma. Nedrīkst parādīties nogulsnes vai violets krāsojums
<i>o-toluolsulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>p-toluolsulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>Benzoskābes p-sulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 25 mg/kg sausnā
<i>Viegli karbonizējami savienojumi</i>	Nav
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Selēns</i>	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā

II) NĀTRIJA SAHARĪNS

Sinonīmi

Saharīns, saharīna nātrija sāls

Definīcija

<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Nātrija o-benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfoazola nātrija sāls, oksobenzizosulfoazols, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1,1-dioksīda nātrija sāls dihidrāts
<i>Einecs numurs</i>	204-886-1
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₇ H ₄ NNaO ₃ S·2H ₂ O
<i>Relatīvā molekulmasa</i>	241,19
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 99 % un ne vairāk kā 101 % C ₇ H ₄ NNaO ₃ S (bezūdens vielā)

Apraksts

Balti kristāli vai balts kristālisks pulveris, bez aromāta vai ar vāju aromātu un intensīvu saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos. Aptuveni 300 līdz 500 reižu saldāks par saharozi atšķaidītos šķīdumos

Identifikācija

Šķīdība Labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā

Tīrības pakāpe

<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 15 % (120 °C, četras stundas)
<i>Benzo- un salicilskābe</i>	Pie 10 ml saharīna šķīduma ūdenī (1/20), kas paskābināts ar pieciem pilieniem etiķskābes, piepilina trīs pilienus aptuveni molāra dzelzs trihlorīda ūdens šķīduma. Nedrīkst parādīties nogulsnes vai violets krāsojums
<i>o-toluolsulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā

▼M5

<i>p</i> -toluolsulfoamīds	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Benzoskābes <i>p</i> -sulfoamīds	Ne vairāk kā 25 mg/kg sausnā
Viegli karbonizējami savienojumi	Nav
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Selēns	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
III) KALCIJA SAHARĪNS	
Sinonīmi	Saharīns, saharīna kalcija sāls
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Kalcija o-benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfoazola kalcija sāls, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1,1-dioksīda nātrija sāls hidrāts (2:7)
<i>Einecs numurs</i>	229-349-9
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_{14}H_8CaN_2O_6S_2 \cdot 3\frac{1}{2}H_2O$
<i>Relatīvā molekulmasa</i>	467,48
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 95 % $C_{14}H_8CaN_2O_6S_2$ (bezūdens vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai balts kristālisks pulveris, bez aromāta vai ar vāju aromātu un intensīvu saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos Aptuveni 300 līdz 500 reižu saldāks par saharozi atšķaidītos šķīdumos
Identifikācija	
<i>Šķīdība</i>	Labi šķīst ūdenī, šķīst etanolā
Tīrības pakāpe	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 13,5 % (120 °C, četras stundas)
<i>Benzo- un salicilskābe</i>	Pie 10 ml saharīna šķīduma ūdenī (1/20), kas paskābināts ar pieciem pilieniem etiķskābes, piepilina trīs pilienus aptuveni molāra dzelzs trihlorīda ūdens šķīduma. Nedrīkst parādīties nogulsnes vai violets krāsojums
<i>o</i> -toluolsulfoamīds	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>p</i> -toluolsulfoamīds	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Benzoskābes <i>p</i> -sulfoamīds	Ne vairāk kā 25 mg/kg sausnā
Viegli karbonizējami savienojumi	Nav
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Selēns	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
IV) KĀLIJA SAHARĪNS	
Sinonīmi	Saharīns, saharīna kālija sāls
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Kālija o-benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizo-sulfoazola kālija sāls, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1,1-dioksīda kālija sāls hidrāts
<i>Einecs numurs</i>	
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_7H_4KNO_3S \cdot H_2O$
<i>Relatīvā molekulmasa</i>	239,77
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 99 % un ne vairāk kā 101 % $C_7H_4KNO_3S$ (bezūdens vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai balts kristālisks pulveris, bez aromāta vai ar vāju aromātu un intensīvu saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos Aptuveni 300 līdz 500 reižu saldāks par saharozi
Identifikācija	
<i>Šķīdība</i>	Labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā

▼ **M5**

Tīrības pakāpe	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 8 % (120 °C, četras stundas)
<i>Benzo- un salicilskābe</i>	Pie 10 ml saharīna šķīduma ūdenī (1/20), kas paskābināts ar pieciem pilieniem etiķskābes, piepilina trīs pilienus aptuveni molāra dzelzs trihlorīda ūdens šķīduma. Nedrīkst parādīties nogulsnes vai violets krāsojums
<i>o-toluolsulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>p-toluolsulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
<i>Benzoskābes p-sulfoamīds</i>	Ne vairāk kā 25 mg/kg sausnā
<i>Viegli karbonizējami savienojumi</i>	Nav
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Selēns</i>	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
E 955 SUKRALOZE	
Sinonīmi	4,1',6'-trihlorgalaktosaharoze
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	1,6-dihlor-1,6-dideoksi-β-D-fruktofuranozil-4-hlor-4-deoksi-α-D-galaktopiranozīds
<i>Einecs numurs</i>	259-952-2
<i>Ķīmiskā formula</i>	C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈
<i>Molekulmasa</i>	397,64
<i>Pamatvielas saturs</i>	Ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈ , rēķinot kā bezūdens vielu
Apraksts	Balts līdz dzeltenbalts kristālisks pulveris, praktiski bez smaržas
Identifikācija	
<i>A. Šķīdība</i>	Labi šķīst ūdenī, metanolā un etanolā Nedaudz šķīst etilacetātā
<i>B. Infrasarkanā absorbcija</i>	Kālija bromīdā disperģēta parauga infrasarkanais spektrs uzrāda relatīvos maksimumus tādos pašos viļņu skaitļos kā standarta spektrs, kas iegūts, izmantojot sukralozes standartparaugu
<i>C. Plānslāņa hromatogrāfija</i>	Testa šķīduma galvenajam plankumam ir tāds pats R _f lielums kā citu hlorētu disaharīdu testā minētajam A standartšķīduma galvenajam plankumam. Šo standartšķīdumu iegūst, izšķīdinot 1,0 g sukralozes standartvielas 10 ml metilspirta
<i>D. Īpatnējā griešana</i>	[α] _D ²⁰ = + 84,0° līdz + 87,5° aprēķināta bezūdens vielai (10 % w/v ūdens šķīdums)
Tīrības pakāpe	
<i>Ūdens</i>	Ne vairāk kā 2,0 % (Karla Fišera metode)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,7 %
<i>Citi hlorēti disaharīdi</i>	Ne vairāk kā 0,5 %
<i>Hlorēti monosaharīdi</i>	Ne vairāk kā 0,1 %
<i>Trifenilfosfīna oksīds</i>	Ne vairāk kā 150 mg/kg.
<i>Metanols</i>	Ne vairāk kā 0,1 %
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg

▼ **B****E 957 – TAUMATĪNS**

Sinonīmi	
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	Taumatīnu iegūst, ekstrahējot ar paskābinātu ūdeni (pH 2,5 līdz 4) dabiskā <i>Thaumatococcus daniellii</i> (<i>Benth</i>) augļus. Tas sastāv no olbaltumvielām taumatīna I un taumatīna II un nelieliem daudzumiem izmantoto augu sastāvdaļu
<i>Einecs numurs</i>	258-822-2

▼ **B**

<i>E numurs</i>	E 957
<i>Ķīmiskā formula</i>	Polipeptīds no 207 aminoskābēm
<i>Molekulmasa</i>	22209 (taumatīns I) 22293 (taumatīns II)
<i>Pamatviela</i>	Ne mazāk kā 16 % slāpekļa žāvētā vielā, kas atbilst ne mazāk kā 94 % olbaltumvielu ($N \times 5,8$)
Apraksts	Krējuma krāsas pulveris, bez aromāta ar ļoti saldu garšu (aptuveni 2 000 līdz 3 000 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>Šķīdība</i>	Ļoti labi šķīst ūdenī, nešķīst acetona
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 9 % (105 °C līdz konstantam svaram)
<i>Ogļhidrāti</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 2 % sausnā
<i>Alumīnijs</i>	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Mikrobioloģiskie kritēriji</i>	Kopīgais aerobo mikroorganismu skaits: ne vairāk kā 1 000/g <i>E. coli</i> : nav pieļaujamas 1 g

E 959 – NEOHESPERIDĪNA DIHIDROHALKONS

Sinonīmi	Neohesperidīna dihidrohalkons, NHDC, hesperetīns, dihidrohalkona-4'-β-neohesperidozīds, neohesperidīna DC
Definīcija	
<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	2-O-α-L-ramnopyranozil-4'-β-D-glikopiranozilhesperetīna dihidrohalkons; iegūts katalītiski hidrogenējot neohesperidīnu
<i>Einecs numurs</i>	243-978-6
<i>E numurs</i>	E 959
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_{28}H_{36}O_{15}$
<i>Molekulmasa</i>	612,6
<i>Pamatviela</i>	Ne mazāk kā 96 % (žāvētā vielā)
Apraksts	Pelēkbalts kristālisks pulveris, bez aromāta, ar raksturīgu ļoti saldu garšu (aptuveni 1 000 līdz 1 800 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
<i>A. Šķīdība</i>	Labi šķīst karstā ūdenī, ļoti vāji šķīst aukstā ūdenī, praktiski nešķīst ēterī un benzolā
<i>B. UV absorbcijas maksimums</i>	282 – 283 nm (2 mg šķīdums 100 ml metanolā)
<i>C. Noija tests (Neu's test)</i>	Izšķīdina aptuveni 10 mg neohesperidīna DC 1 ml metanola, pievieno 1 ml 1 % 2-aminoetildifenilborāta šķīduma metanolā. Veidojas spilgti dzeltena krāsa
Tīrība	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 11 % (105 °C, 3 h)
<i>Pelni, sulfātu veidā</i>	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
<i>Arsēns</i>	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā
<i>Smagie metāli</i>	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

▼ **M5****E 962 ASPARTĀMA-ACESULFĀMA SĀLS**

Sinonīmi	Aspartāma acesulfāms, aspartāma acesulfāma sāls
Definīcija	Sāli pagatavo, sildot aspartāmu un kālija acesulfāmu attiecībā aptuveni 2:1 (w/w) šķīdumā ar skābu pH un ļaujot kristalizēties. Kāliju un mitrumu aizvada. Produkts ir stabilāks nekā aspartāms vien.

▼ **M5**

<i>Ķīmiskais nosaukums</i>	L-fenilalanil-2-metil-L- α -asparaginskābes 6-metil-1,2,3-oksa-tiazīn-4(3H)-on-2,2-dioksīda sāls
<i>Ķīmiskā formula</i>	$C_{18}H_{23}O_9N_3S$
<i>Molekulmasa</i>	457,46
<i>Pamatvielas saturs</i>	63,0 % līdz 66,0 % aspartāma (rēķinot uz sausu vielu) un 34,0 % līdz 37 % acesulfāma (skābā forma, rēķinot uz bezūdens vielu).
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris bez smaržas.
Identifikācija	
<i>A. Šķīdība</i>	Ļoti labi šķīst ūdenī, nedaudz šķīst etanolā
<i>B. Caurlaidība</i>	1 % šķīduma ūdenī gaismas caurlaidība, noteikta 1 cm šūnā pie 430 nm, izmantojot piemērotu spektrofotometru, salīdzināšanai izmantojot ūdeni, nav mazāka par 0,95, kas ir līdzvērtīga absorbcijai, ne lielāka par aptuveni 0,022
<i>C. Īpatnējā griešana</i>	$[\alpha]_D^{20} = + 14,5^\circ$ līdz $+ 16,5^\circ$ Noteikt koncentrācijā 6,2 g 100 mililitros 15 N skudrskābes 30 minūšu laikā pēc šķīduma pagatavošanas. Aprēķināto īpatnējo griešanas leņķi dalīt ar 0,646, lai koriģētu atbilstoši aspartāma saturam aspartāma acesulfāma sāļi
Tīrības pakāpe	
<i>Zudumi pēc žāvēšanas</i>	Ne vairāk kā 0,5 % (105 °C, četras stundas)
<i>5-benzil-3,6-diokso-2-piperazīnetiķskābe</i>	Ne vairāk kā 0,5 %
<i>Svins</i>	Ne vairāk kā 1 mg/kg