

DIREKTĪVAS

KOMISIJAS DIREKTĪVA 2008/60/EK

(2008. gada 17. jūnijs),

ar ko nosaka pārtikas produktos lietojamo saldinātāju tīrības kritērijus

(Dokuments attiecas uz EEZ)

(Kodificēta versija)

EIROPAS KOPIENU KOMISIJA,

ņemot vērā Eiropas Kopienas dibināšanas līgumu,

ņemot vērā Padomes 1988. gada 21. decembra Direktīvu 89/107/EEK par dalībvalstu tiesību aktu tuvināšanu attiecībā uz pārtikas piedevām, ko atļauts izmantot cilvēku uzturā⁽¹⁾, un jo īpaši tās 3. panta 3) punkta a) apakšpunktu,

tā kā:

(1) Komisijas 1995. gada 5. jūlija Direktīva 95/31/EK par pārtikas produktos lietojamo saldinātāju noteiktajiem tīrības kritērijiem⁽²⁾ ir vairākas reizes būtiski grozīta⁽³⁾. Skaidrības un praktisku iemeslu dēļ minētā direktīva ir jākodificē.

(2) Ir nepieciešams ieviest tīrības kritērijus visiem saldinātājiem, kas minēti Eiropas Parlamenta un Padomes 1994. gada 30. jūnija Direktīvā 94/35/EK par saldinātājiem, kurus lieto pārtikas produktos⁽⁴⁾.

(3) Nepieciešams ņemt vērā specifikācijas un analīzes metodes saldinātājiem, ko Apvienotā FAO/WHO Pārtikas piedevu ekspertu komiteja (JECFA) izklāstījusi *Codex Alimentarius*.

⁽¹⁾ OV L 40, 11.2.1989., 27. lpp. Direktīvā jaunākie grozījumi izdarīti ar Eiropas Parlamenta un Padomes Direktīvu (EK) Nr. 1882/2003 (OV L 284, 31.10.2003., 1. lpp.).

⁽²⁾ OV L 178, 28.7.1995., 1. lpp. Direktīvā jaunākie grozījumi izdarīti ar Direktīvu 2006/128/EK (OV L 346, 9.12.2006., 6. lpp.).

⁽³⁾ Skat. II pielikuma A daļu.

⁽⁴⁾ OV L 237, 10.9.1994., 3. lpp. Direktīvā jaunākie grozījumi izdarīti ar Direktīvu 2006/52/EK (OV L 204, 26.7.2006., 10. lpp.).

(4) Pārtikas piedevas, kas pagatavotas ar metodēm vai no izejmateriāliem, kas ievērojami atšķiras no tiem, kurus ir novērtējusi Pārtikas zinātniskā komiteja, vai atšķiras no tām, kas minētas šajā direktīvā, būtu jāiesniedz drošības izvērtēšanai Eiropas Pārtikas nekaitīguma iestādei ar uzsvāru uz tīrības kritērijiem.

(5) Šajā direktīvā paredzētie pasākumi ir saskaņā ar Pastāvīgo pārtikas aprites un dzīvnieku veselības komitejas sniegto atzinumu.

(6) Šī direktīva nedrīkst skart dalībvalstu pienākumus attiecībā uz termiņiem Direktīvas transponēšanai valsts tiesību aktos un tās piemērošanai, kā izklāstīts II pielikuma B daļā,

IR PIENĒMUSI ŠO DIREKTĪVU.

1. pants

Direktīvas 89/107/EEK 3. panta 3. punkta a) apakšpunktā minētie tīrības kritēriji saldinātājiem, kas uzskaitīti Direktīvā 94/35/EK, ir izklāstīti šīs direktīvas I pielikumā.

2. pants

Direktīvu 95/31/EK, kā tā grozīta ar direktīvām, kā izklāstīts II pielikuma A daļā, atceļ, neskarot dalībvalstu pienākumus attiecībā uz termiņiem direktīvas transponēšanai valsts tiesību aktos un tās piemērošanai, kā izklāstīts II pielikuma B daļā.

Atsauces uz atcelto direktīvu uzskata par atsaucēm uz šo direktīvu un lasa saskaņā ar atbilstības tabulu, kas atrodas III pielikumā.

3. pants

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

4. pants

Šī direktīva ir adresēta dalībvalstīm.

Briselē 2008. gada 17. jūnijā

Komisijas vārdā —
priekšsēdētājs
José Manuel BARROSO

I PIELIKUMS

E 420 (i) – SORBĪTS

Sinonīmi	D-glucīts, D-sorbīts
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	D-glucīts
Einecs numurs	200-061-5
Ķīmiskā formula	$C_6H_{14}O_6$
Molekulmasa	182,17
Pamatviela	Kopējais glicītu saturs ne mazāk kā 97 % un D-sorbīta saturs ne mazāk kā 91 % sausnā. Glicīti ir savienojumi ar struktūrformulu $CH_2OH-(CHOH)_n-CH_2OH$, kur "n" – vesels skaitlis
Apraksts	Balts higroskopisks pulveris, kristālisks pulveris, pārslas vai granulas ar saldu garšu
Identificēšana	
A. Šķīdība	Ļoti labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā
B. Kušanas temperatūra	88 – 102 °C
C. 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 1 % (K. Fišera metode)
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,1 % sausnā
Reducējošie cukuri	Ne vairāk kā 0,3 % sausnā (izteikti kā glikoze)
Kopējais cukuru daudzums	Ne vairāk kā 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
Smagie metāli	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

E 420 (ii) – SORBĪTA SĪRUPS**Sinonīmi**

D-glucīta sīrups

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums

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 nekristalizējas), vai mannītam. Var saturēt nenozīmīgus daudzumus glicītu, kuriem $n \leq 4$. Glicīti ir savienojumi ar struktūrformulu ${}_2\text{OH}-(\text{CHOH})_n-\text{CH}_2\text{OH}$, kur "n" vesels skaitlis

Eiņecs numurs

270-337-8

Pamatviela

Ne mazāk kā 69 % sausnas un ne mazāk kā 50 % D-sorbīta bezūdens vielā

Apraksts

Dzidrs, bezkrāsains ūdens šķīdums ar saldu garšu

Identificēšana

A. Šķīdība

Viegli sajaucams ar ūdeni, glicerīnu un propān-1,2-diolu

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)

E 421 – MANNĪTS

(I) 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	C ₆ H ₁₄ O ₆
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 ° (borāta šķīdums)
E. pH	Starp 5 un 8 Pievieno 0,5 ml piesātināta kālija hlorīda šķīduma 10 ml 10 % (sv./tilp.) 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 0,1 %
Hlorīdi	Ne vairāk kā 70 mg/kg
Sulfāts	Ne vairāk kā 100 mg/kg
Niķelis	Ne vairāk kā 2 mg/kg
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg
(II) Mannīts, izgatavots fermentācijas ceļā	
Sinonīmi	D-mannīts
Definīcija	Izgatavots, ar pārtraukumiem fermentējot aerobos apstākļos, izmantojot rauga parasto klonu <i>Zugosaccharomyces rouxii</i>
Ķīmiskais nosaukums	D-mannīts

EINECS	200-711-8
Ķīmiskā formula	C ₆ H ₁₄ O ₆
Molekulmasa	182,2
Pamatvielas saturs	Ne mazāk kā 99,0 % 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] _D ²⁰ : + 23 ° līdz + 25 ° (borāta šķīdums)
E. pH	Starp 5 un 8 Pievieno 0,5 ml piesātināta kālija hlorīda šķīduma 10 ml 10 % (sv./tilp.) parauga šķīduma, tad nosaka pH
Tīrība	
Arabīts	Ne vairāk kā 0,3 %
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 0.1 %
Hlorīdi	Ne vairāk kā 70 mg/kg
Sulfāts	Ne vairāk kā 100 mg/kg
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg
Aerobās mezofilās baktērijas	Ne vairāk kā 10 ³ /g
Koliformas	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
Pelējums	Ne vairāk kā 100/g
Raugi	Ne vairāk kā 100/g

E 950 – ACESULFĀMS K

Sinonīmi	Acesulfāmkālijs, 3,4-dihidro-6-metil-1, 2,3-oksatiazīn-4-ona 2,2-dioksīda kālija sāls
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	6-metil-1,2,3-oksatiazīn-4(3H)-ona-2,2-dioksīda kālija sāls
EINECS	259-715-3
Ķīmiskā formula	$C_4H_4KNO_4S$
Molekulmasa	201,24
Pamatvielas saturs	Ne mazāk kā 99 % $C_4H_4KNO_4S$ 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 kobaltnitrāta 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

E 951 – ASPARTĀMS

Sinonīmi	Aspartilfenilalanīna metilesteris
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	N-L- α -(Aspartil-L-fenilalanīna-1-metilesteris, 3-amino-N-(α -karbome-toksifenetil)-sucināminskābes N-metilesteris
Einecs numurs	245-261-3
Ķīmiskā formula	$C_{14}H_{18}N_2O_5$
Molekulmasa	294,31
Pamatviela	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	
Šķīdība	Slikti šķīst ūdenī un slikti šķīst etanolā
Tīrība	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 4,5 % (105 C, četras stundas)
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
pH	4,5 – 6,0 (šķīdumā 1/125)
Caurļaidība	1 % šķīduma 2N sāļsskābē caurļaidība, noteikta 1-cm šūnā pie 430 nm ar spektrofotometru, lietojot 2N sāļsskābi kā standartšķīdumu, nav mazāka par 0,95 un ir ekvivalenta absorbcijai, kas nav lielāka par aptuveni 0,022 vienībām
Īpatnējā griešana	$[\alpha]_D^{20}$: + 14,5 līdz + 16,5 ° noteikts 4 g vielas šķīdumam 100 g 15 N skudrskābes ne vēlāk kā 30 minūtes pēc parauga šķīduma pagatavošanas
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)
5-Benzil-3,6-dioksa-2-piperazīnētiķskābe	Ne vairāk kā 1,5 % sausnā

E 952 – CIKLĀMSKĀBE UN TĀS Na UN Ca SĀĻI

(I) CIKLĀMSKĀBE

Sinonīmi	Cikloheksilsulfāmskābe, ciklamāts
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	Cikloheksānsulfāmskābe, cikloheksilaminosulfoskābe
Einecs numurs	202-898-1
Ķīmiskā formula	$C_6H_{13}NO_3S$
Molekulmasa	179,24
Pamatviela	Cikloheksilsulfāmskābe satur ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % $C_6H_{13}NO_3S$, (aprēķināta bezūdens vielā)
Apraksts	Praktiski bezkrāsas, balts, kristālisks pulveris, ar saldi-skābu garšu (aptuveni 40 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
A. Šķīdība	Šķīst ūdenī un etanolā

B. Nogulsņēšanas tests	Paskābina 2 % šķīdumu ar sāļsskābi, pievieno 1 ml aptuveni molāru bārija hlorīda šķīdumu ūdenī un filtrē nogulsnes, ja tās ir radušās. Dzidrajam šķīdumam pievieno 1 ml 10 % nātrija nitrāta šķīdumu. Veidojas baltas nogulsnes.
Tīrība	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, viena stunda)
Selēns	Ne vairāk kā 30 mg/kg sausnā (izteikts kā Se)
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
Smagie metāli	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Cikloheksilamīns	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Dicikloheksilamīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
Anilīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
(II) NĀTRIJA CIKLAMĀTS	
Sinonīmi	Ciklamāts, ciklāmskābes nātrija sāls
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	Nātrija cikloheksānsulfamāts, nātrija cikloheksilsulfamāts
Einecs numurs	205-348-9
Ķīmiskā formula	$C_6H_{12}NNaO_3S$ un $C_6H_{12}NNaO_3S \cdot 2H_2O$ (dihidrāts)
Molekulmasa	201,22 (bezūdens viela) 237,22 (dihidrāts)
Pamatviela	Ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 102 % Dihidrātam ne mazāk kā 84 % (žāvētā vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai kristālisks pulveris, bez aromāta (aptuveni 30 reizu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
Šķīdība	Šķīst ūdenī, praktiski nešķīst etanolā
Tīrība	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, viena stunda) Dihidrātam ne vairāk kā 15,2 % (105 °C, divas stundas)
Selēns	Ne vairāk kā 30 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)

Cikloheksilamīns	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Dicikloheksilamīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
Anilīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
(III) KALCIJA CIKLAMĀTS	
Sinonīmi	Ciklamāts, ciklāmskābes kalcijs sāls
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	Kalcija cikloheksānsulfamāts, kalcija cikloheksilsulfamāts
Eiņecs numurs	205-349-4
Ķīmiskā formula	$C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2 \cdot 2H_2O$
Molekulmasa	432,57
Pamatviela	Ne mazāk kā 98 % un ne vairāk kā 101 % žāvētā vielā
Apraksts	Balti kristāli vai kristālisks pulveris (aptuveni 30 reižu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
Šķīdība	Šķīst ūdenī, šķīst etanolā ierobežotā daudzumā
Tīrība	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, viena stunda) Dihidrātam ne vairāk kā 8,5 % (140 °C, četras stundas)
Selēns	Ne vairāk kā 30 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)
Cikloheksilamīns	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Dicikloheksilamīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
Anilīns	Ne vairāk kā 1 mg/kg sausnā
E 953 – IZOMALTS	
Sinonīmi	Hidrogenēta izomaltuloze, hidrogenēta palatinoze.

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums	Izomalts ir hidroģenētu 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)
Ķīmiskā formula	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
Molekulmasa	(6-O-α-D-glikopiranozil-D-sorbīts): 344,32 (1-O-α-D-glikopiranozil-D-mannīta dihidrāts): 380,32
Pārbaude kvalitātes noteikšanai	Satur ne mazāk kā 98 % hidroģenētu 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, kristāliska, nedaudz higroskopiska viela, bez smaržas

Identificēšana

A. Šķīdība	Šķīst ūdenī, ļoti slikti šķīst etanolā
B. Plānslāņa hromatogrāfija	Pēti 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

Ūdens saturs	Ne vairāk kā 7 % (K. Fišera metode)
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,05 %, aprēķināti bezūdens vielai
D-mannīts	Ne vairāk kā 3 %
D-sorbīts	Ne vairāk kā 6 %
Reducējošie cukuri	Ne vairāk kā 0,3 %, aprēķināti kā glikoze bezūdens vielai
Niķelis	Ne vairāk kā 2 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg, aprēķināts bezūdens vielai
Smagie metāli (kā Pb)	Ne vairāk kā 10 mg/kg, aprēķināti bezūdens vielai

E 954 – SAHARĪNS UN TĀ Na, K UN Ca SĀĻI

(I) SAHARĪNS

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums	3-okso-2,3-dihidrobenzo(d)izotiazol-1,1-dioksīds
---------------------	--

Einecs numurs	201-321-0
Ķīmiskā formula	C ₇ H ₅ NO ₃ S
Relatīvā molekulmasa	183,18
Pamatvielas saturs	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, šķīst etanolā ierobežotā daudzumā
Tīrības pakāpe	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 1 % (105 °C, divas stundas)
Kušanas temperatūra	226-230 °C
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
Benzo- un salicilskābe	Pie 10 ml saharīna šķīduma ūdenī (1/20), kas paskābināts ar pieciem pilieniem etiķskābes, piepilina trīs pilienus aptuveni molāra dzelzs trihlorīda ūdens šķīdumā. 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
(II) NĀTRIJA SAHARĪNS	
Sinonīmi	Saharīns, saharīna nātrija sāls
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	Nātrija <i>o</i> -benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfoazola nātrija sāls, oksobenzizosulfoazols, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1, 1-dioksīda nātrija sāls dihidrāts
Einecs numurs	204-886-1
Ķīmiskā formula	C ₇ H ₄ NNaO ₃ S·2H ₂ O

Relatīvā molekulmasa	241,19
Pamatvielas saturs	Ne mazāk kā 99 % un ne vairāk kā 101 % $C_7H_4NNaO_3S$ (bezūdens vielā)
Apraksts	Balti kristāli vai balts kristālisks pulveris, bez aromāta vai ar vāju aromātu un saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos (aptuveni 300 līdz 500 reizu saldāks par saharozi atšķaidītos šķīdumos), sausā gaisā zaudē kristalizācijas ūdeni
Identificēšana	
Šķīdība	Šķīst ūdenī, šķīst etanolā ierobežotā daudzumā
Tīrības pakāpe	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 15 % (120 °C, četras stundas)
Benzo- un salicilskābe	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
o-toluolsulfoamīds	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
p-toluolsulfoamīds	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā
Benzoskābes p-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	
Ķīmiskais nosaukums	Kalcija o-benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfoazola kalcija sāls, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1,1-dioksīda nātrija sāls hidrāts (2:7)
Einecs numurs	229-349-9
Ķīmiskā formula	$C_{14}H_8CaN_2O_6S_2 \cdot 3\frac{1}{2}H_2O$
Molekulmasa	467,48
Pamatviela	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 saldu garšu pat ļoti atšķaidītos šķīdumos Aptuveni 300 līdz 500 reizu saldāks par saharozi atšķaidītos šķīdumos

Identifikācija	
Šķīdība	Labi šķīst ūdenī, šķīst etanolā
Tīrības pakāpe	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 13,5 % (120 °C, četras stundās)
Benzo- un salicilskābe	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	
Ķīmiskais nosaukums	Kālija <i>o</i> -benzosulfimīds, 2,3-dihidro-3-oksobenzizo-sulfoazola kālija sāls, 1,2-benzizotiazolīn-3-on-1,1-dioksīda kālija sāls hidrāts
Einecs numurs	
Ķīmiskā formula	$C_7H_4KNO_3S \cdot H_2O$
Relatīvā molekulmasa	239,77
Pamatvielas saturs	Ne mazāk kā 99 % un ne vairāk kā 101 % of $C_7H_4KNO_3S$ (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	
Šķīdība	Labi šķīst ūdenī, šķīst etanolā ierobežotā daudzumā
Tīrības pakāpe	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 8 % (120 °C, četras stundas)

Benzo- un salicilskābe	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

E 955 – SUKRALOZE**Sinonīmi**

4,1',6'-trihlorgalaktosaharoze

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums	1,6-dihlor-1,6-dideoksi-β-D-fruktofuranozil-4-hlor-4-deoksi-α-D-galaktopiranozīds
Einecs numurs	259-952-2
Ķīmiskā formula	C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈
Molekulmasa	397,64
Pamatvielas saturs	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

A. Šķīdība	Labi šķīst ūdenī, metanolā un etanolā. Nedaudz šķīst etilacetātā.
B. Infrasarkanā absorbcija	Kālija bromīdā disperģēta parauga infrasarkanais spektrs uzrāda relatīvos maksimumus tādos pašos viļņu skaitļos kā standarta spektrs, kas iegūts, izmantojot sukralozes standartparaugu.
C. Plānslāņa hromatogrāfija	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.
D. Īpatnējais griešanas leņķis	[α] _D ²⁰ + 84,0° līdz + 87,5° aprēķināts kā bezūdens vielai (10 %sv./tilp. šķīdumam).

Tīrības pakāpe

Ūdens	Ne vairāk kā 2,0 % (Karla Fišera metode)
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,7 %
Citi hlorēti disaharīdi	Ne vairāk kā 0,5 %
Hlorēti monosaharīdi	Ne vairāk kā 0,1 %
Trifenilfosfīna oksīds	Ne vairāk kā 150 mg/kg
Metanols	Ne vairāk kā 0,1 %
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg

E 957 – TAUMATĪNS**Sinonīmi****Definīcija**

Ķīmiskais nosaukums	Taumatīnu iegūst, ekstrahējot ar paskābinātu ūdeni (pH 2,5 līdz 4) dabiskā <i>Thaumatococcus daniellii</i> (Benth) augļus. Tas sastāv no olbaltumvielām taumatīna I un taumatīna II un nelieliem daudzumiem izmantoto augu sastāvdaļu
Einecs numurs	258-822-2
Ķīmiskā formula	Polipeptīds no 207 aminoskābēm
Molekulmasa	22209 (taumatīns I) 22293 (taumatīns II)
Pamatviela	Ne mazāk kā 16 % slāpekļa žāvētā vielā, kas atbilst ne mazāk kā 94 % olbaltumvielu (N × 5,8)

Apraksts

Krējuma krāsas pulveris, bez aromāta ar ļoti saldu garšu (aptuveni 2 000 līdz 3 000 reizu saldāks par saharozi)

Identificēšana

Šķīdība	Ļoti labi šķīst ūdenī, nešķīst acetonā
---------	--

Tīrība

Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 9 % (105 °C līdz konstantam svaram)
Ogļhidrāti	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 2 % sausnā

Alumīnijs	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Svins	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Mikrobioloģiskie kritēriji	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	
Ķīmiskais nosaukums	2-O-α-L-ramnopiranozil-4'-β-D-glikopiranozilhesperetīna dihidrohalkons; iegūts katalītiski hidrogenējot neohesperidīnu
Eiņecs numurs	243-978-6
Ķīmiskā formula	C ₂₈ H ₃₆ O ₁₅
Molekulmasa	612,6
Pamatviela	Ne mazāk kā 96 % (žāvētā vielā)
Apraksts	Pelēkbalts kristālisks pulveris, bez aromāta, ar raksturīgu ļoti saldu garšu (aptuveni 1 000 līdz 1 800 reīzu saldāks par saharozi)
Identificēšana	
A. Šķīdība	Labi šķīst karstā ūdenī, ļoti vāji šķīst aukstā ūdenī, praktiski nešķīst ēterī un benzolā
B. UV absorbcijas maksimums	282 – 283 nm (2 mg šķīdums 100 ml metanolā)
C. Noiņa tests (Neu's test)	Izšķīdina aptuveni 10 mg neohesperidīna DC 1 ml metanola, pievieno 1 ml 1 % 2-aminoetil-difenilborāta šķīduma metanolā. Veidojas spilgti dzeltena krāsa
Tīrība	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 11 % (105 °C, trīs stundas)
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā
Arsēns	Ne vairāk kā 3 mg/kg sausnā
Svins	Ne vairāk kā 2 mg/kg sausnā
Smagie metāli	Ne vairāk kā 10 mg/kg sausnā (izteikti kā Pb)

E 962 – ASPARTĀMA ACESULFĀMA SĀLS

Sinonīmi	Aspartāma acesulfāms Aspartāma acesulfāma sāls
Definīcija	Sāli pagatavo, sildot aspartāmu un kālija acesulfāmu attiecībā aptuveni 2:1 (sv./sv.) šķīdumā ar skābu pH un ļaujot kristalizēties. Kāliju un mitrumu aizvada. Produkts ir stabilāks nekā aspartāms vien.
Ķīmiskais nosaukums	L-fenilalanil-2-metil-L-α-asparaginskābes 6-metil-1,2,3-oksatiāzīn-4(3H)-on-2,2-dioksīda sāls
Ķīmiskā formula	C ₁₈ H ₂₃ O ₉ N ₃ S
Molekulmasa	457,46
Pamatvielas saturs	63,0 % līdz 66,0 % aspartāma (rēķinot uz sausu vielu) un 34,0 % līdz 37,0 % acesulfāma (skābā forma, rēķinot uz bezūdens vielu).
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris bez smaržas.
Identifikācija	
A. Šķīdība	Šķīst ūdenī ierobežotā daudzumā; nedaudz šķīst etanolā.
B. Gaismas caurlaidība	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.
C. Īpatnējais griešanas leņķis	$[\alpha]^{20}_{\text{D}} + 14,5^{\circ}$ 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 sāli.
Tīrības pakāpe	
Zudumi pēc žāvēšanas	Ne vairāk kā 0,5 % (105 °C, četras stundas)
5-Benzil-3,6-diokso-2-piperazīnētiķskābe	Ne vairāk kā 0,5 %
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg

E 965 (i) – MALTĪTS

Sinonīmi	D-maltīts, maltozes hidroģenāts
Definīcija	
Ķīmiskais nosaukums	(α)-D-glikopiranozil-1,4-D-glucīts
Einecs numurs	209-567-0
Ķīmiskā formula	C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁

Relatīvā molekulmasa	344,31
Pamatvielas saturs	Satur ne mazāk kā 98 % D-maltīta $C_{12}H_{24}O_{11}$, rēķinot kā bezūdens vielu
Apraksts	Balts, kristālisks pulveris ar saldu garšu
Identifikācija	
A. Šķīdība	Ļoti labi šķīst ūdenī, slikti šķīst etanolā
B. Kušanas temperatūra	148 – 151 °C
C. Īpatnējā griešana	$[\alpha]_D^{20} = + 105,5^\circ$ līdz $+ 108,5^\circ$ (5 % sv./tilp. 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) – MALTIĪTA SĪRUPS

Sinonīmi	Hidrogenēts augstas pakāpes maltozes-glikozes sīrups, hidrogenēts glikozes sīrups
Definīcija	Maisījums sastāv galvenokārt no maltitola ar sorbitolu un hidrogenētiem oligo- un polisaharīdiem. To ražo, katalītiski hidrogenējot glikozes sīrupu ar augstu maltozes saturu vai hidrogenējot tā atsevišķus komponentus, pēc tam tos samaisot. Pārdošanai piegādā gan sīrupa veidā, gan kā cietu produktu.
Pamatvielas saturs	Satur ne mazāk kā 99 % bezūdens hidrogenētos oligo- un polisaharīdus un ne mazāk kā 50 % bezūdens maltīta
Apraksts	Dzidri viskozi šķidrums vai baltas 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)
Redukcijas cukuri	Ne vairāk kā 0,3 % (glikozes veidā)
Sulfātpelni	Ne vairāk kā 0,1 %
Hlorīdi	Ne vairāk kā 50 mg/kg
Sulfāts	Ne vairāk kā 100 mg/kg
Niķelis	Ne vairāk kā 2 mg/kg
Svins	Ne vairāk kā 1 mg/kg

E 966 – LAKTĪTS**Sinonīmi**

Laktīts, laktozīts, laktobiozīts

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums	4-O-β-galaktopiranozil-D-glucīts
Einecs numurs	209-566-5
Ķīmiskā formula	C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁
Molekulmasa	344,32
Pamatvielas saturs	Ne mazāk kā 95 % sausnā

Apraksts

Kristālisks pulveris (bezūdens vielas, monohidrāta un dihidrāta veidā) vai bezkrāsains šķīdums ar saldu garšu

Identifikācija

A. Šķīdība	Ļoti labi šķīst ūdenī
B. Īpatnējā griešana	$[\alpha]_D^{20} = + 13^\circ$ līdz $+ 16^\circ$ aprēķināta bezūdens vielai (10 % w/v ūdens šķīdums)

Tīrības pakāpe

Ūdens	Kristālisks produkts; satur ne vairāk kā 10,5 % (Karla Fišera metode)
Citi polispirti	Ne vairāk kā 2,5 %, rēķinot uz bezūdens vielu
Reducējošie cukuri	Ne vairāk kā 0,2 % sausnā (izteikti kā glikoze)
Hlorīdi	Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā
Sulfāti	Ne vairāk kā 200 mg/kg sausnā
Pelni, sulfātu veidā	Ne vairāk kā 0,1 % 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 967 – Ksilīts**Sinonīmi**

Ksilīts

Definīcija

Ķīmiskais nosaukums

D-ksilīts

Einecs numurs numurs

201-788-0

Ķīmiskā formula

C₅H₁₂O₅

Molekulmasa

152,15

Pamatviela

Satur ksilītu ne mazāk kā 98,5 % (bezūdens vielā)

Apraksts

Balts, kristālisks pulveris, praktiski bez aromāta, ar ļoti saldu garšu

Identificēšana

A. Šķīdība

Ļoti labi šķīst ūdenī, šķīst etanolā ierobežotā daudzumā

B. Kušanas temperatūra

92 – 96 °C

C. pH

5 – 7 (10 % sv./tilp. ūdens šķīdumā)

Tīrība

Zudumi pēc žāvēšanas

Ne vairāk kā 0,5 %, žāvējot 0,5 g parauga vakuumā virs P₂O₅ četras stundas 60 °C temperatūrā

Pelni, sulfātu veidā

Ne vairāk kā 0,1 % sausnā

Reducējošie cukuri

Ne vairāk kā 0,2 % sausnā (izteikti kā glikoze)

Citi polispirti

Ne vairāk kā 1 % 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)

Hlorīdi

Ne vairāk kā 100 mg/kg sausnā

Sulfāti

Ne vairāk kā 200 mg/kg sausnā

E 968 – ERITRITOLS

Sinonīmi	Mezo-eritritols, tetrahidroksibutāns, eritrits
Definīcija	Iegūst, fermentizējot ogļhidrāta avotu ar drošiem un piemērotiem pārtikas klases osmofiliem raugiem, piemēram, <i>Moniliella pollinis</i> vai <i>Trichosporonoides megachilensis</i> , ar sekojošu attīrīšanu un žāvēšanu.
Ķīmiskais nosaukums	1,2,3,4-butāntetrols
Einecs numurs	205-737-3
Ķīmiskā formula	$C_4H_{10}O_4$
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, vakuumsikatorā)
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

II PIELIKUMS

A DAĻA

Atceltā direktīva ar sekojošo grozījumu sarakstu

(minēta 2. pantā)

Komisijas Direktīva 95/31/EK	(OV L 178, 28.7.1995., 1. lpp.)
Komisijas Direktīva 98/66/EK	(OV L 257, 19.9.1998., 35. lpp.)
Komisijas Direktīva 2000/51/EK	(OV L 198, 4.8.2000., 41. lpp.)
Komisijas Direktīva 2001/52/EK	(OV L 190, 12.7.2001., 18. lpp.)
Komisijas Direktīva 2004/46/EK	(OV L 114, 21.4.2004., 15. lpp.)
Komisijas Direktīva 2006/128/EK	(OV L 346, 9.12.2006., 6. lpp.)

B DAĻA

Termiņu saraksts transponēšanai valsts tiesību aktos un tās piemērošanai

(minēti 2. pantā)

Direktīva	Transponēšanas termiņš
95/31/EK	1996. gada 1. jūlijs ⁽¹⁾
98/66/EK	1999. gada 1. jūlijs
2000/51/EK	2001. gada 30. jūnijs
2001/52/EK	2002. gada 30. jūnijs
2004/46/EK	2005. gada 1. aprīlis
2006/128/EK	2008. gada 15. februāris

⁽¹⁾ Saskaņā ar Direktīvas 95/31/EK 2. panta 2. punktu, produktus, kas laisti tirgū vai marķēti pirms 1996. gada 1. jūlija, kas neatbilst šai direktīvai, tomēr var tirgot līdz krājumi izbeidzas.

III PIELIKUMS
Atbilstības tabula

Direktīva 95/31/EK	Šī direktīva
1. pants, 1. punkts	1. pants
1. pants, 2. punkts	—
2. pants	—
—	2. pants
3. pants	3. pants
4. pants	4. pants
Pielikums	I pielikums
—	II pielikums
—	III pielikums