

32002L0082

L 292/1

EUROPOS BENDRIJŲ OFICIALUSIS LEIDINYS

2002 10 28

KOMISIJOS DIREKTYVA 2002/82/EB

2002 m. spalio 15 d.

iš dalies keičianti Direktyvą 96/77/EB, nustatančią konkrečius maisto priedų, išskyrus dažiklius ir saldiklius, grynumo kriterijus

(tekstas svarbus EEE)

EUROPOS BENDRIJŲ KOMISIJA,

nustatyti naujus grynumo kriterijus jų neturintiems maisto priedams.

atsižvelgdama į Europos bendrijos steigimo sutartį,

(4) Būtina atsižvelgti į priedų specifikacijas ir analizės metodus, išdėstytus Jungtinio FAO/WHO maisto priedų ekspertų komiteto (Jecfa) sudarytame *Codex Alimentarius*.atsižvelgdama į 1988 m. gruodžio 21 d. Tarybos direktyvą 89/107/EEB dėl valstybių narių įstatymų, reglamentuojančių maisto priedus, kuriuos leidžiama naudoti žmonėms vartoti skirtuose maisto produktuose, suderinimo ⁽¹⁾ su pakeitimais, padarytais Direktyva 94/34/EB ⁽²⁾, ypač į jos 3 straipsnio 3 dalies a punktą,

(5) Todėl Direktyva 96/77/EB turėtų būti iš dalies atitinkamai pakeista.

pasikonsultavusi su Maisto produktų mokslo komitetu,

(6) Šioje direktyvoje numatytos priemonės atitinka Maisto grandinės ir gyvūnų sveikatos nuolatinio komiteto nuomonę,

kadangi:

PRIĖMĖ ŠIĄ DIREKTYVĄ:

(1) Palamento ir Tarybos direktyvoje 95/2/EB dėl maisto priedų, išskyrus dažiklius ir saldiklius ⁽³⁾, su paskutiniais pakeitimais, padarytais Direktyva 2001/5/EB ⁽⁴⁾ išvardytos medžiagos, kurias leidžiama naudoti maisto produktuose kaip priedus, išskyrus dažiklius ir saldiklius.

1 straipsnis

Direktyvos 96/77/EB priedas iš dalies keičiamas, kaip nurodyta šios direktyvos priede.

(2) Komisijos direktyva 96/77/EB ⁽⁵⁾ su paskutiniais pakeitimais, padarytais Direktyva 2001/30/EB ⁽⁶⁾, nustato Direktyvoje 95/2/EB išvardytų priedų, išskyrus dažiklius ir saldiklius, grynumo kriterijus.

2 straipsnis

Valstybės narės priima įstatymus ir kitus teisės aktus, kurie įsigalioję ne vėliau kaip iki 2003 m. rugpjūčio 31 d., įgyvendina šią direktyvą. Apie tai jos nedelsdamos praneša Komisijai.

(3) Esamus grynumo kriterijus, nustatytus Direktyvoje 96/77/EB, būtina suderinti su technikos pažanga ir

Valstybės narės, priimdamos šias nuostatas, daro jose nuorodą į šią direktyvą arba tokia nuoroda daroma jas oficialiai skelbiant. Nuorodos darymo tvarką nustato valstybės narės.

3 straipsnis

Ši direktyva įsigalioja dvidešimtą dieną po jos paskelbimo *Europos Bendrijų oficialiajame leidinyje*.

(1) OL L 40, 1989 2 11, p. 27.

(2) OL L 237, 1994 9 10, p. 1.

(3) OL L 61, 1995 3 18, p. 1.

(4) OL L 55, 2001 2 24, p. 59.

(5) OL L 339, 1996 12 30, p. 1.

(6) OL L 146, 2001 5 31, p. 1.

4 straipsnis

Ši direktyva skirta valstybėms narėms.

Priimta Briuselyje, 2002 m. spalio 15 d.

Komisijos vardu

David BYRNE

Komisijos narys

PRIEDAS

Direktyvos 96/77/EB priedas iš dalies keičiamas taip:

- 1) Tekstas, kurio pavadinimai: E 338 Fosforo rūgštis; E 339 i Mononatrio fosfatas; E 339 ii Dinatrio fosfatas; E 339 iii Trinatrio fosfatas; E 340 i Monokalio fosfatas; E 340 ii Dikalio fosfatas; E 340 iii Trikalio fosfatas; E 341 i Monokalcio fosfatas; E 341 ii Dikalcio fosfatas; E 341 iii Trikalcio fosfatas; E 450 i Dinatrio difosfatas; E 450 ii Trinatrio difosfatas; E 450 iii Tetranatrio difosfatas; E 450 v Tetrakalio difosfatas; E 450 vi Dikalcio difosfatas; E 450 vii Kalcio-divandenilio difosfatas; E 451 i Pentanatrio trifosfatas ir E 451 ii Pentakalio trifosfatas; E 452 i Natrio polifosfatas; E 452 ii Kalio polifosfatas ir E 452 iv Kalcio polifosfatas pakeičiamas taip:

„E 338 FOSFORO RŪGŠTIS

Sinonimai

Ortofosforo rūgštis

Monofosforo rūgštis

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Fosforo rūgštis

EINECS

231–633–2

Cheminė formulė H_3PO_4 *Molekulinė masė*

98,00

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Fosforo rūgštis parduodama kaip įvairios koncentracijos vandeninis tirpalas. Kiekis ne mažesnis kaip 67,0 % ir ne didesnis kaip 85,7 %.

Apibūdinimas

Skaidrus, bespalvis, klampus skystis

Identifikavimas

A. Teigiami rūgšties ir fosfato jono bandymai

Grynumas

Lakiosios rūgštys

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (kaip acto rūgštis)

Chloridai

Ne daugiau kaip 200 mg/kg (išreikšti chloro kiekiu)

Nitratai

Ne daugiau kaip 5 mg/kg (kaip $NaNO_3$)

Sulfatai

Ne daugiau kaip 1 500 mg/kg (kaip $CaSO_4$)

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Pastaba:

Ši specifikacija taikoma 75 % vandeniniam tirpalui.

E 339 i MONONATRIO FOSFATAS**Sinonimai**

Mononatrio monofosfatas
 Natrio dihidrofosfatas
 Mononatrio ortofosfatas
 Vienbazis natrio fosfatas
 Natrio-divandenilio monofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Natrio-divandenilio monofosfatas

EINECS

231-449-2

*Cheminė formulė*Bevandenė druska: NaH_2PO_4 Monohidratas: $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Dihidratas: $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ *Molekulinė masė*

Bevandenė druska: 119,98

Monohidratas: 138,00

Dihidratas: 156,01

*Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)*Po vienos valandos džiovinimo esant 60 °C ir keturių valandų džiovinimo esant 105 °C, turi ne mažiau kaip 97 % NaH_2PO_4 P_2O_5 kiekis

58,0 %–60,0 % skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Balti bekvapiai, šiek tiek tižūs milteliai, kristalai arba granulės

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje arba eteryje

C. 1 % tirpalo Ph

4,1-5,0

Grynumas

Nuodžiūvis

Bevandenės druskos nuodžiūvis ne didesnis kaip 2 %, monohidrato — ne didesnis kaip 15 % ir dihidrato — ne didesnis kaip 25 %, nustatytas po valandos džiovinimo esant 60 °C ir keturių valandų džiovinimo esant 105 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 339 ii DINATRIO FOSFATAS**Sinonimai**

Dinatrio monofosfatas
Antrinis natrio monofosfatas
Dinatrio ortofosfatas
Natrio hidrofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Dinatrio-vandenilio monofosfatas
Dinatrio-vandenilio ortofosfatas

EINECS

231-448-7

Cheminė formulė

Bevandenė druska: Na_2HPO_4
Hidratas: $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \times n\text{H}_2\text{O}$ (n = 2, 7 arba 12)

Molekulinė masė

141,98 (bevandenė druska)

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Po trijų valandų džiovinimo esant 40 °C ir penkių valandų džiovinimo esant 105 °C, turi ne mažiau kaip 98 % Na_2HPO_4

P₂O₅ kiekis

49-51 % skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Bevandenis dinatrio-vandenilio fosfatas yra balti higroskopiški bekvapiai milteliai. Hidratuotas druskas sudaro dihidratas: balta kristalinė bekvapė kietoji medžiaga; heptahidratas: balti bekvapiai dūlintys kristalai arba granuliuoti milteliai; dodekahidratas: balti dūlintys bekvapiai milteliai arba kristalai

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

8,4-9,6

Grynumas

Nuodžiūvis

Bevandenės druskos nuodžiūvis ne didesnis kaip 5 %, monohidrato — ne didesnis kaip 15 %, dihidrato — ne didesnis kaip 22 %, heptahidrato — ne didesnis kaip 50 %, dodekahidrato — ne didesnis kaip 61 %, nustatytas po trijų valandų džiovinimo esant 40 °C ir penkių valandų džiovinimo esant 105 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 339 iii TRINATRIO FOSFATAS**Sinonimai**

Natrio fosfatas
Tribazis natrio fosfatas
Trinatrio ortofosfatas

Apibrėžimas

Trinatrio fosfatas kristalizuojasi iš vandeninių tirpalų bevandenės druskos bei kristalohidratų su ½, 1, 6, 8 arba 12 H₂O pavidalu. Dodekahidratas iš vandeninių tirpalų visuomet kristalizuojasi su natrio hidroksido pertekliumi. Jis turi ¼ molekules NaOH

Cheminis pavadinimas

Trinatrio monofosfatas
Trinatrio fosfatas
Trinatrio ortofosfatas

EINECS

231-509-8

Cheminė formulė

Bevandenė druska: Na₃PO₄
Hidratas: Na₃PO₄ × nH₂O (n = ½, 1, 6, 8 arba 12)

Molekulinė masė

163,94 (bevandenė druska)

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Natrio fosfato bevandenė druska ir hidratai, išskyrus dodekahidratą, turi ne mažiau kaip 97 % Na₃PO₄, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį. Natrio fosfato dodekahidratas turi ne mažiau kaip 92,0 % Na₃PO₄, skaičiuojant pagal iškaitintos medžiagos kiekį

P₂O₅ kiekis

40,5– 43,5 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Balti bekvapiai kristalai, granulės arba kristaliniai milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

11,5-12,5

Grynumas*Nuodžiūvis*

Po dviejų valandų džiovinimo esant 120 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant maždaug 800 °C, nuodžiūvio vertės yra šios: bevandenės druskos — ne didesnė kaip 2 %, monohidrato — ne didesnė kaip 11 %, dodekahidrato — 45,0-58,0 %

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 340 i MONOKALIO FOSFATAS**Sinonimai**

Vienbазis kalio fosfatas
 Monokalio monofosfatas
 Kalio dihidrofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Kalio-divandenilio monofosfatas
 Monokalio-divandenilio ortofosfatas
 Monokalio-divandenilio monofosfatas

EINECS

231-913-4

Cheminė formulė KH_2PO_4 *Molekulinė masė*

136,09

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C ne mažesnis kaip 98 %

P₂O₅ kiekis

51,0-53,0 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Bekvapiai bespalviai kristalai arba balti grūdėti ar kristaliniai milteliai, higroskopiški

Identifikavimas

A. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

4,2-4,8

Grynumas

Nuodžiūvis

Ne didesnis kaip 2 %, nustatytas po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 340 ii DIKALIO FOSFATAS**Sinonimai**

Dikalio monofosfatas
 Antrinis kalio fosfatas
 Kalio hidrofosfatas
 Dikalio ortofosfatas
 Dvibazis kalio fosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Dikalio-vandenilio monofosfatas
 Dikalio-vandenilio fosfatas
 Dikalio-vandenilio ortofosfatas

EINECS

231-834-5

Cheminė formulė K_2HPO_4 *Molekulinė masė*

174,18

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C ne mažesnis kaip 98 %

P₂O₅ kiekis

40,3-41,5 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Bespalviai arba balti grūdėti milteliai, kristalai arba masė; tiži medžiaga

Identifikavimas

A. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

8,7-9,4

Grynumas

Nuodžiūvis

Ne didesnis kaip 2 %, nustatytas po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 340 iii TRIKALIO FOSFATAS**Sinonimai**

Kalio fosfatas
Tribazis kalio fosfatas
Trikalio ortofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Trikalio monofosfatas
Trikalio fosfatas
Trikalio ortofosfatas

EINECS

231-907-1

Cheminė formulė

Bevandenė druska: K_3PO_4
Hidratas: $K_3PO_4 \times nH_2O$ (n = 1 arba 3)

Molekulinė masė

212,27 (bevandenė druska)

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis po iškaitinimo ne mažesnis kaip 97 %

P₂O₅ kiekis

30,5–33,0 %, skaičiuojant pagal iškaitintos medžiagos kiekį

Apibūdinimas

Bespalviai arba balti bekvapiai higroskopiški kristalai arba granulės. Turimi hidratai — tai monohidratas ir trihidratas

Identifikavimas

A. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

11,5-12,3

Grynumas

Nuodžiūvis

Bevandenės druskos: ne didesnis kaip 3 %, hidrato — ne didesnis kaip 23 %. Nustatytas po vienos valandos džiovinimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant maždaug 800 °C ± 25 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 341 i MONOKALCIO FOSFATAS**Sinonimai**

Vienbazis kalcio fosfatas

Kalcio dihidrofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Kalcio-divandenilio fosfatas

EINECS

231-837-1

*Cheminė formulė*Bevandenė druska: $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ Monohidratas: $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \times \text{H}_2\text{O}$ *Molekulinė masė*

234,05 (bevandenė druska)

252,08 (monohidratas)

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 95 %, skaičiuojant pagal sausos medžiagos kiekį

 P_2O_5 kiekis

55,5-61,1 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Grūdėti milteliai arba balti tižūs kristalai arba granulės

Identifikavimas

A. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

B. CaO kiekis

23,0 %– 27,5 % (bevandenė druska)

19,0-24,8 % (monohidratas)

Grynumas*Nuodžiūvis*

Ne didesnis kaip 14 %, nustatytas džiovinant keturias valandas esant 105 °C (bevandenė druska)

Ne didesnis kaip 17,5 %, nustatytas po vienos valandos džiovinimo esant 60 °C ir keturių valandų džiovinimo esant 105 °C (monohidratas)

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 17,5 %, po trisdešimties minučių iškaitinimo esant 800 °C ± 25 °C (bevandenė druska)

Ne didesnis kaip 25,0 %, nustatytas po vienos valandos džiovinimo esant 105 °C ir trisdešimties minučių iškaitinimo esant 800 °C ± 25 °C (monohidratas)

Fluoridas

Ne daugiau kaip 30 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 341 ii DIKALCIO FOSFATAS**Sinonimai**

Dvibazis kalcio fosfatas

Kalcio hidrofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Kalcio-vandenilio fosfatas

EINECS

231-826-1

*Cheminė formulė*Bevandenė druska: CaHPO_4 Dihidratas: $\text{CaHPO}_4 \times 2\text{H}_2\text{O}$ *Molekulinė masė*

136,06 (bevandenė druska)

172,09 (dihidratas)

*Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)*Kalcio-vandenilio fosfatas po trijų valandų džiovinimo esant 200 °C turi ne mažiau kaip 98 % ir ne daugiau kaip 102 %, skaičiuojant kaip CaHPO_4 *P_2O_5 kiekis*

50,0–52,5 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Balti kristalai arba granulės, grūdėti milteliai arba milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumo bandymai

Blogai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 8,5 % (bevandenė druska) arba 26,5 (dihidratas) po trisdešimties minučių iškaitinimo esant 800 °C ± 25 °C

Fluoridas

Ne daugiau kaip 50 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 341 iii) TRIKALCIO FOSFATAS**Sinonimai**

Tribazis kalcio fosfatas
 Kalcio ortofosfatas
 Pentakalcio hidroksinonofosfatas
 Kalcio hidroksiapatitas

Apibrėžimas

Trikalčio fosfatą sudaro kintamos sudėties kalcio fosfatų mišinys, gautas neutralizuojant fosforo rūgštį kalcio hidroksidu; jo apytikrė sudėtis atitinka formulę $10\text{CaO} \times 3\text{P}_2\text{O}_5 \times \text{H}_2\text{O}$

Cheminis pavadinimas

Pentakalcio hidroksimonofosfaats
 Trikalčio monofosfatas

EINECS

235–330–6 (Pentakalcio hidroksimonofosfatas)
 231–840–8 (Kalcio ortofosfatas)

Cheminė formulė

$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3 \times \text{OH}$ arba $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

Molekulinė masė

502 arba 310

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 90 %, skaičiuojant pagal iškaitintos medžiagos kiekį

P_2O_5 kiekis

38,5–48,0 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Balti bekvapiai milteliai, stabilūs ore

Identifikavimas

A. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumo bandymai

Blogai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 8 % po iškaitinimo iki pastovios masės esant $800\text{ }^\circ\text{C} \pm 25\text{ }^\circ\text{C}$

Fluoridas

Ne daugiau kaip 50 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 i DINATRIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Dinatrio-divandenilio difosfatas
 Dinatrio divandenilio pirofosfatas
 Natrio rūgštusis pirofosfatas
 Dinatrio pirofosfatas

Apibrėžimas

Cheminis pavadinimas

Dinatrio-divandenilio difosfatas

EINECS

231-835-0

Cheminė formulė

$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$

Molekulinė masė

221,94

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Ne mažiau kaip 95 % dinatrio difosfato

P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 63,0 % ir ne daugiau kaip 64,5 %

Apibūdinimas

Balti milteliai arba granulės

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Tirpsta vandenyje

C. 1 % tirpalo pH

3,7–5,0

Grynumas

Nuodžiūvis

Ne didesnis kaip 0,5 % (105 °C, keturios valandos)

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 1 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 ii TRINATRIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Trinatrio rūgštusis pirofosfatas

Trinatrio-vandenilio difosfatas

Apibrėžimas

EINECS

238-735-6

Cheminė formulė

Monohidratas: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7 \times \text{H}_2\text{O}$ Bevandenė druska: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7$

Molekulinė masė

Monohidratas: 261,95

Bevandenė druska: 243,93

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 95 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

 P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 57,0 % ir ne daugiau kaip 59 %

Apibūdinimas

Balti milteliai arba granulės, bevandenės druskos arba monohidrato pavidalu

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Tirpsta vandenyje

C. 1 % tirpalo pH

6,7–7,5

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 4,5 %, skaičiuojant pagal bevandenio junginio kiekį

Ne didesnis kaip 11,5 %, skaičiuojant pagal monohidrato kiekį

Nuodžiūvis

Ne didesnis kaip 0,5 % (105 °C, keturios valandos)

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 iii TETRANATRIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Tetranatrio pirofosfatas

Natrio pirofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Tetranatrio difosfatas

EINECS

231-767-1

*Cheminė formulė*Bevandenė druska: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$ Dekahidratas: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \times 10\text{H}_2\text{O}$ *Molekulinė masė*

Bevandenė druska: 265,94

Dekahidratas: 446,09

*Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)*Kiekis ne mažesnis kaip 95 % $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$, skaičiuojant pagal iškaitintos medžiagos kiekį *P_2O_5 kiekis*

Ne mažiau kaip 52,5 % ir ne daugiau kaip 54,0 %

Apibūdinimas

Bespalviai arba balti kristalai, arba balti kristaliniai arba grūdėti milteliai. Dekahidratas sausame ore šiek tiek dūlėja

Identifikavimas

A. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

9,8–10,8

Grynumas*Iškaitinimo nuostolis*

Ne didesnis kaip 0,5 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį, ne mažesnis kaip 38 % ir ne didesnis kaip 42 %, skaičiuojant pagal dekahidrato kiekį; abiem atvejais nustatoma po keturių valandų džiovinimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant 550 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 v TETRAKALIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Kalio pirofosfatas
Tetrakalio pirofosfatas

Apibrėžimas

Cheminis pavadinimas

Tetrakalio difosfatas

EINECS

230-785-7

Cheminė formulė

$K_4P_2O_7$

Molekulinė masė

330,34 (bevandenė druska)

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 95 %, skaičiuojant pagal iškaitintos medžiagos kiekį

P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 42,0 % ir ne daugiau kaip 43,7 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

Apibūdinimas

Bespalviai kristalai arba balti labai higroskopiški milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Tirpsta vandenyje, netirpsta etanolyje

C. 1 % tirpalo pH

10,0–10,8

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 2 %, po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant 550 °C

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,2 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 vi DIKALCIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Kalcio pirofosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Dikalcio difosfatas

Dikalcio pirofosfatas

EINECS

232-221-5

Cheminė formulė $\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$ *Molekulinė masė*

254,12

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 96 %

 P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 55 % ir ne daugiau kaip 56 %

Apibūdinimas

Smulkūs, balti bekvapiai milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

B. Tirpumas

Netirpsta vandenyje. Tirpsta praskiestoje vandenilio chlorido ir azoto rūgštyje

C. 1 % tirpalo pH

5,5–7,0

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 1,5 %, po 30 minučių iškaitinimo esant $800\text{ }^\circ\text{C} \pm 25\text{ }^\circ\text{C}$

Fluoridas

Ne daugiau kaip 50 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 450 vi KALCIO-DIVANDENILIO DIFOSFATAS**Sinonimai**

Rūgštusis kalcio pirofosfatas
 Monokalcio-divandenilio pirofosfatas

Apibrėžimas

Cheminis pavadinimas

Kalcio-divandenilio difosfatas

EINECS

238-933-2

Cheminė formulė

$\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$

Molekulinė masė

215,97

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 96 %, skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 61 % ir ne daugiau kaip 64 %

Apibūdinimas

Balti kristalai arba milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

Grynumas

Rūgštyje netirpi medžiaga

Ne daugiau kaip 0,4 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 30 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 451 i PENTANATRIO TRIFOSFATAS**Sinonimai**

Pentanatrio tripolifosfatas

Natrio tripolifosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Pentanatrio trifosfatas

EINECS

231-838-7

Cheminė formulė $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10} \times n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 arba 6)*Molekulinė masė*

367,86

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 85 % (bevandenė druska) arba 65,0 % (heksahidratas)

P₂O₅ kiekis

Ne mažiau kaip 56 % ir ne daugiau kaip 59,0 % (bevandenė druska) arba ne daugiau kaip 45 % (heksahidratas)

Apibūdinimas

Baltos, šiek tiek higroskopiškos granulės arba milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Gerai tirpsta vandenyje. Netirpsta etanolyje

B. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

C. 1 % tirpalo pH

9,1–10,2

Grynumas

Nuodžiūvis

Bevandenė druska: ne didesnis kaip 0,7 % (105 °C, viena valanda)

Heksahidratas: ne didesnis kaip 23,5 % (60 °C, viena valanda ir po keturių valandų džiovinimo esant 105 °C)

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,1 %

Aukštesnieji polifosfatai

Ne daugiau kaip 1 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 451 ii PENTAKALIO TRIFOSFATAS**Sinonimai**

Pentakalio tripolifosfatas
 Kalio trifosfatas
 Kalio tripolifosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Pentakalio trifosfatas
 Pentakalio tripolifosfatas

EINECS

237–574–9

Cheminė formulė $K_5P_3O_{10}$ *Molekulinė masė*

448.42

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 85 %. skaičiuojant pagal bevandenės druskos kiekį

P₂O₅ kiekis

Ne mažiau kaip 46,5 % ir ne daugiau kaip 48

Apibūdinimas

Balti, labai higroskopiški milteliai arba granulės

Identifikavimas

A. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje

B. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

C. 1 % tirpalo pH

9,2–10,5

Grynumas*Iškaitinimo nuostolis*

Ne didesnis kaip 0,4 % (po keturių valandų džiovinimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant 550 °C)

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 2 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 452 i NATRIO POLIFOSFATAS

1. TIRPUSIS POLIFOSFATAS

Sinonimai

Natrio heksametafosfatas

Natrio tetrapolifosfatas

Gremo druska

Natrio polimetafosfatas

Natrio metafosfatas

Apibrėžimas

Tirpieji natrio polifosfatai gaunami sulydant natrio ortofosfatus ir lydalą ataušinant. Šie junginiai sudaro klasę, kuriai priklauso keli amorfiniai, vandenyje tirpūs polifosfatai, sudaryti iš linijinių metafosfato grandžių, $(\text{NaPO}_3)_x$, kai $x \geq 2$, su galinėmis Na_2PO_4 grupėmis. Šios cheminės medžiagos paprastai identifikuojamos pagal $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ santykį arba P_2O_5 kiekį. $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ santykis kinta nuo 1,3 tetrapolifosfato, kurio x lygus apytikriai 4, atveju iki 1,1 Gremo druskos, dažniausiai vadinamos heksametafosfatu, kurio $x = 13-18$; ir iki 1,0 didesnės molekulinės masės natrio polifosfatų, kurių $x = 20-100$ arba daugiau, atveju. Jų tirpalų pH kinta 3,0-9,0 verčių ribose

Cheminis pavadinimas

Natrio polifosfatas

EINECS

272-808-3

Cheminė formulė

Linijinių kondensuotų polifosforo rūgščių, kurių bendroji formulė $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(3n+1)}$, „n“ ne mažiau kaip 2, natrio druskų nevienalyčiai mišiniai

Molekulinė masė $(102)_n$ *P_2O_5 kiekis*

Ne mažiau kaip 60 % ir ne daugiau kaip 71 %, skaičiuojant pagal iškaitintą druskos kiekį

Apibūdinimas

Bespalvės arba baltos skaidrios plokštelės, granulės arba milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Labai gerai tirpsta vandenyje

B. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

C. 1 % tirpalo pH

3,0-9,0

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 1 %

Vandenyje netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,1 %

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

2. NETIRPUSIS POLIFOSFATAS

Sinonimai

Netirpusis natrio metafosfatas

Netirpusis natrio polifosfatas

Apibrėžimas

Netirpusis natrio polifosfatas yra didelės molekulinės masės natrio polifosfatas, sudarytas iš dviejų ilgų metafosfato grandinių $(\text{NaPO}_3)_x$ susuktų apie bendrąją ašį priešinga kryptimi. $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ santykis yra apie 1,0. Suspensijos vandenyje 1:3 pH vertė lygi 6,5

Cheminis pavadinimas

Natrio polifosfatas

EINECS

272–808–3

Cheminė formulė

Linijinių kondensuotų polifosforo rūgščių, kurių bendroji formulė $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(3n+1)}$, „n“ ne mažesnis kaip 2, natrio druskų nevienalyčiai mišiniai

Molekulinė masė $(102)_n$ *P_2O_5 kiekis*

Ne mažiau kaip 68,70 % ir ne daugiau kaip 70,0 %

Apibūdinimas

Balti kristaliniai milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Netirpus vandenyje, tirpus mineralinėse rūgštyse ir kalio bei amonio (bet ne natrio) chloridų tirpaluose

B. Teigiami natrio ir fosfato jono bandymai

C. 1:3 suspensijos vandenyje pH

Maždaug 6,5

Grynumas

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 452 ii KALIO POLIFOSFATAS**Sinonimai**

Kalio metafosfatas
Kalio polimetafosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Kalio polifosfatas

EINECS

232-212-6

Cheminė formulė $(\text{KPO}_3)_n$

Linijinių kondensuotų polifosforo rūgščių, kurių bendroji formulė $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(3n+1)}$, „n“ ne mažesnis kaip 2, kalio druskų nevienalyčiai mišiniai

Molekulinė masė $(118)_n$ P_2O_5 kiekis

Ne mažiau kaip 53,5 % ir ne daugiau kaip 61,5 %, skaičiuojant pagal išskaitintą druskos kiekį

Apibūdinimas

Smulkūs balti milteliai arba bespalvės skaidrios plokštelės

Identifikavimas

A. Tirpumas

1 g ištirpsta 100 ml 1:25 natrio acetato tirpalo

B. Teigiami kalio ir fosfato jono bandymai

C. 1 % suspensijos pH

Ne didesnis kaip 7,8

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 2 % (po keturių valandų džiovinimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant 550 °C)

Ciklinis polifosfatas

Ne daugiau kaip 8 % pagal P_2O_5 kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

E 452 iv KALCIO POLIFOSFATAS**Sinonimai**

Kalcio metafosfatas
Kalcio polimetafosfatas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Kalcio polifosfatas

EINECS

236-769-6

Cheminė formulė $(\text{CaP}_2\text{O}_6)_n$

Kondensuotų polifosforo rūgščių, kurių bendroji formulė $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(n+1)}$, „n“ ne mažesnis kaip 2, kalcio druskų nevienalyčiai mišiniai

Molekulinė masė $(198)_n$ *P₂O₅ kiekis*

Ne mažiau kaip 71 % ir ne daugiau kaip 73 %, skaičiuojant pagal iškaitintos druskos kiekį

Apibūdinimas

Bekvapiai bespalviai kristalai arba balti milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Paprastai labai blogai tirpsta vandenyje. Tirpus rūgščioje terpėje

B. Teigiami kalcio ir fosfato jono bandymai

C. CaO kiekis

27–29,5 %

Grynumas

Iškaitinimo nuostolis

Ne didesnis kaip 2 % (po keturių valandų džiovavimo esant 105 °C ir 30 minučių iškaitinimo esant 550 °C)

Ciklinis polifosfatas

Ne daugiau kaip 8 % pagal P₂O₅ kiekį

Fluoridas

Ne daugiau kaip 30 mg/kg (išreikštas fluoro kiekiu)

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 4 mg/kg

Gyvsidabris

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

- 2 Papildoma tekstu, kurio pavadinimai: E 650 Cinko acetatas, E 943a Butanas, E 943b Izobutanas, E 944 Propanas, E 949 Vandenilis, E 1201 Polivinilpirolidonas ir E 1202 Polivinilpolipirolidonas

„E 650 CINKO ACETATAS

Sinonimai

Acto rūgšties cinko druska, dihidratas

Apibrėžimas

Cheminis pavadinimas

Cinko acetato dihidratas

Cheminė formulė

$C_4H_6O_6Zn \times 2H_2O$

Molekulinė masė

219,51

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Ne mažiau kaip 98 % ir ne daugiau kaip 102 % $C_4H_6O_6Zn \times 2H_2O$

Apibūdinimas

Bespalviai kristalai arba smulkūs beveik balti milteliai

Identifikavimas

A. Teigiami acetato ir cinko jono bandymai

Paprastai labai blogai tirpsta vandenyje. Tirpus rūgščioje terpėje 6,0-8,0

B. 5 % tirpalo pH

Grynumas

Netirpios cheminės medžiagos

Ne daugiau kaip 0,005 %

Chloridai

Ne daugiau kaip 50 mg/kg

Sulfatai

Ne daugiau kaip 100 mg/kg

Šarminiai ir šarminių žemių metalai

Ne daugiau kaip 0,2 %

Lakiosios organinės priemonės

Atitinka bandymą

Geležis

Ne daugiau kaip 50 mg/kg

Arsenas

Ne daugiau kaip 3 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 20 mg/kg

Kadmis

Ne daugiau kaip 5 mg/kg

E 943a BUTANAS

Sinonimai

n-butanas

Apibrėžimas

Cheminis pavadinimas

Butanas

Cheminė formulė

$CH_3CH_2CH_2CH_3$

Molekulinė masė

58,12

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 96 %

Apibūdinimas

Švelnaus būdingo kvapo bespalvės dujos arba skystis

Identifikavimas

A. Garų slėgis

108,935 kPa esant 20 °C

Grynumas

Metanas

Ne daugiau kaip 0,15 % V/V

Etanas

Ne daugiau kaip 0,5 % V/V

Propanas

Ne daugiau kaip 1,5 % V/V

Izobutanas	Ne daugiau kaip 3,0 % V/V
1,3-butadienas	Ne daugiau kaip 0,1 % V/V
Drėgmė	Ne daugiau kaip 0,005 %
E 943b IZOBUTANAS	
Sinonimai	2-metilpropanas
Apibrėžimas	
<i>Cheminis pavadinimas</i>	2-metilpropanas
<i>Cheminė formulė</i>	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$
<i>Molekulinė masė</i>	58,12
<i>Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)</i>	Kiekis ne mažesnis kaip 94 %
<i>Apibūdinimas</i>	Švelnaus būdingo kvapo bespalvės dujos arba skystis
Identifikavimas	
A. Garų slėgis	205,465 kPa esant 20 °C
Grynumas	
Metanas	Ne daugiau kaip 0,15 % V/V
Etanas	Ne daugiau kaip 0,5 % V/V
Propanas	Ne daugiau kaip 2,0 % V/V
n-butanas	Ne daugiau kaip 4,0 % V/V
1,3-butadienas	Ne daugiau kaip 0,1 % V/V
Drėgmė	Ne daugiau kaip 0,005 %
E 944 PROPANAS	
Apibrėžimas	
<i>Cheminis pavadinimas</i>	Propanas
<i>Cheminė formulė</i>	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
<i>Molekulinė masė</i>	44,09
<i>Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)</i>	Kiekis ne mažesnis kaip 95 %
<i>Apibūdinimas</i>	Švelnaus būdingo kvapo bespalvės dujos arba skystis
Identifikavimas	
A. Garų slėgis	732,910 kPa esant 20 °C
Grynumas	
Metanas	Ne daugiau kaip 0,15 % V/V
Etanas	Ne daugiau kaip 1,5 % V/V
Izobutanas	Ne daugiau kaip 2,0 % V/V
n-butanas	Ne daugiau kaip 1,0 % V/V
1,3-butadienas	Ne daugiau kaip 0,1 % V/V
Drėgmė	Ne daugiau kaip 0,005 %

E 949 VANDENILIS**Apibrėžimas***Cheminis pavadinimas*

Vandenilis

*Cheminė formulė*H₂*Molekulinė masė*

2

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Kiekis ne mažesnis kaip 99,9 %

Apibūdinimas

Bespalvės, bekvapės, ypač degios dujos

Grynumas

Vanduo

Ne daugiau kaip 0,005 % V/V

Deguonis

Ne daugiau kaip 0,001 % V/V

Azotas

Ne daugiau kaip 0,75 % V/V

E 1201 POLIVINILPIROLIDONAS**Sinonimai**

Povidonas

PVP

Tirpusis polivinilpirolidonas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Polivinilpirolidonas, poli-[1 (2-okso-1-pirolidinil)etilenas]

Cheminė formulė(C₆H₉NO)_n*Molekulinė masė*

Ne mažesnė kaip 25 000

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Azoto (N) ne mažiau kaip 11,58 % ir ne daugiau kaip 12,8, skaičiuojant pagal bevandenės medžiagos kiekį

Apibūdinimas

Balti arba beveik balti milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Tirpsta vandenyje ir etanolyje. Netirpus eteriye

B. 5 % tirpalo pH

3,0–7,0

Grynumas

Vanduo

Ne daugiau kaip 5 % (Karlo Fišerio metodas)

Suminis pelenų kiekis

Ne daugiau kaip 0,1 %

Aldehidas

Ne daugiau kaip 500 mg/kg (skaičiuojant acetaldehido kiekiu)

Laisvasis N-vinilpirolidonas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg

Hidrazinas

Ne daugiau kaip 1 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 5 mg/kg

E 1202 POLIVINILPOLIPIROLIDONAS**Sinonimai**

Krospovidonas
 Skersinio ryšio povidonas
 Netirpusis polivinilpirolidonas

Apibrėžimas*Cheminis pavadinimas*

Polivinilpolipirolidonas yra atsitiktiniais skersiniais ryšiais sujungtas poli-[1-(2-okso-1-pirolidinil)etilenas]. Jis gaminamas polimerizuojant N-vinil-2-pirolidoną esant šarminiam katalizatoriui arba N, N'-divinilimidazolidonui. Dėl netirpumo visuose dažniausiai naudojamuose tirpikliuose neįmanomas analizinis molekulinės masės nustatymas

Cheminė formulė

$(C_6H_9NO)_n$

Molekulinė masė

Ne mažesnė kaip 25 000

Pagrindinės medžiagos kiekis (praba)

Azoto (N) ne mažiau kaip 11 % ir ne daugiau kaip 12,8, skaičiuojant pagal bevandenės medžiagos kiekį

Apibūdinimas

Silpno ne nemalonaus kvapo balti higroskopiški milteliai

Identifikavimas

A. Tirpumas

Netirpsta vandenyje, etanolyje ir eteryje

B. 1 % vandeninės suspensijos pH

5,0–8,0

Grynumas

Vanduo

Ne daugiau kaip 6 % (Karlo Fišerio metodas)

Sulfatiniai pelenai

Ne daugiau kaip 0,4 %

Vandenyje tirpi cheminė medžiaga

Ne daugiau kaip 1 %

Laisvasis N-vinilpirolidonas

Ne daugiau kaip 10 mg/kg

Laisvasis N, N'-divinilimidazolidonas

Ne daugiau kaip 2 mg/kg

Švinas

Ne daugiau kaip 5 mg/kg“