

Ta dokument je mišljen zgolj kot dokumentacijsko orodje in institucije za njegovo vsebino ne prevzemajo nobene odgovornosti

► **B****UREDBA KOMISIJE (EU) št. 231/2012**

z dne 9. marca 2012

o določitvi specifikacij za aditive za živila, navedene v prilogah II in III k Uredbi (ES) št. 1333/2008 Evropskega parlamenta in Sveta

(Besedilo velja za EGP)

(UL L 83, 22.3.2012, str. 1)

spremenjena z:

		Uradni list		
		št.	stran	datum
► <u>M1</u>	Uredba Komisije (EU) št. 1050/2012 z dne 8. novembra 2012	L 310	45	9.11.2012
► <u>M2</u>	Uredba Komisije (EU) št. 25/2013 z dne 16. januarja 2013	L 13	1	17.1.2013
► <u>M3</u>	Uredba Komisije (EU) št. 497/2013 z dne 29. maja 2013	L 143	20	30.5.2013
► <u>M4</u>	Uredba Komisije (EU) št. 724/2013 z dne 26. julija 2013	L 202	11	27.7.2013
► <u>M5</u>	Uredba Komisije (EU) št. 739/2013 z dne 30. julija 2013	L 204	35	31.7.2013
► <u>M6</u>	Uredba Komisije (EU) št. 816/2013 z dne 28. avgusta 2013	L 230	1	29.8.2013
► <u>M7</u>	Uredba Komisije (EU) št. 817/2013 z dne 28. avgusta 2013	L 230	7	29.8.2013
► <u>M8</u>	Uredba Komisije (EU) št. 1274/2013 z dne 6. decembra 2013	L 328	79	7.12.2013
► <u>M9</u>	Uredba Komisije (EU) št. 264/2014 z dne 14. marca 2014	L 76	22	15.3.2014
► <u>M10</u>	Uredba Komisije (EU) št. 298/2014 z dne 21. marca 2014	L 89	36	25.3.2014
► <u>M11</u>	Uredba Komisije (EU) št. 497/2014 z dne 14. maja 2014	L 143	6	15.5.2014
► <u>M12</u>	Uredba Komisije (EU) št. 506/2014 z dne 15. maja 2014	L 145	35	16.5.2014
► <u>M13</u>	Uredba Komisije (EU) št. 685/2014 z dne 20. junija 2014	L 182	23	21.6.2014
► <u>M14</u>	Uredba Komisije (EU) št. 923/2014 z dne 25. avgusta 2014	L 252	11	26.8.2014
► <u>M15</u>	Uredba Komisije (EU) št. 957/2014 z dne 10. septembra 2014	L 270	1	11.9.2014
► <u>M16</u>	Uredba Komisije (EU) št. 966/2014 z dne 12. septembra 2014	L 272	1	13.9.2014
► <u>M17</u>	Uredba Komisije (EU) 2015/463 z dne 19. marca 2015	L 76	42	20.3.2015
► <u>M18</u>	Uredba Komisije (EU) 2015/649 z dne 24. aprila 2015	L 107	17	25.4.2015
► <u>M19</u>	Uredba Komisije (EU) 2015/1725 z dne 28. septembra 2015	L 252	12	29.9.2015
► <u>M20</u>	Uredba Komisije (EU) 2015/1739 z dne 28. septembra 2015	L 253	3	30.9.2015



UREDBA KOMISIJE (EU) št. 231/2012

z dne 9. marca 2012

o določitvi specifikacij za aditive za živila, navedene v prilogah II in III k Uredbi (ES) št. 1333/2008 Evropskega parlamenta in Sveta

(Besedilo velja za EGP)

EVROPSKA KOMISIJA JE –

ob upoštevanju Pogodbe o delovanju Evropske unije,

ob upoštevanju Uredbe (ES) št. 1333/2008 Evropskega parlamenta in Sveta z dne 16. decembra 2008 o aditivih za živila ⁽¹⁾ in zlasti člena 14 in člena 30(4) Uredbe, ter Uredbe (ES) št. 1331/2008 Evropskega parlamenta in Sveta z dne 16. decembra 2008 o vzpostavitvi skupnega postopka odobritve za aditive za živila, encime za živila in arome za živila ⁽²⁾, in zlasti člena 7(5) Uredbe,

ob upoštevanju naslednjega:

- (1) Sprejeti je treba specifikacije v zvezi s poreklom, merili čistosti in katerimi koli drugimi potrebnimi podatki za aditive za živila s seznamov Unije v prilogah II in III k Uredbi (ES) št. 1333/2008.
- (2) V ta namen je treba posodobiti in v to uredbo vključiti specifikacije, predhodno razvite za aditive za živila v Direktivi Komisije 2008/128/ES z dne 22. decembra 2008 o določitvi posebnih meril čistosti v zvezi z barvili za uporabo v živilih ⁽³⁾, Direktivi Komisije 2008/84/ES z dne 27. avgusta 2008 o posebnih merilih čistosti aditivov za živila razen barvil in sladil ⁽⁴⁾ in Direktivi Komisije 2008/60/ES z dne 17. junija 2008 o določitvi posebnih meril čistosti sladil za uporabo v živilih ⁽⁵⁾. Zato je treba navedene direktive razveljaviti.
- (3) Treba je upoštevati specifikacije in analitične tehnike, kakor so določene v Codexu Alimentariusu, ki ga je pripravil Skupni strokovni odbor FAO/WHO za aditive za živila (v nadaljnjem besedilu: JECFA).
- (4) Evropska agencija za varnost hrane (v nadaljnjem besedilu: Agencija) je izrazila mnenje o varnosti osnovnega kopolimera metakrilata ⁽⁶⁾ kot sredstva za glaziranje. Navedeni aditiv za živila je bil odobren na podlagi specifičnih uporab in mu je bila dodeljena številka E 1205. Zato je treba sprejeti specifikacije za navedeni aditiv za živila.

⁽¹⁾ UL L 354, 31.12.2008, str. 16.

⁽²⁾ UL L 354, 31.12.2008, str. 1.

⁽³⁾ UL L 6, 10.1.2009, str. 20.

⁽⁴⁾ UL L 253, 20.9.2008, str. 1.

⁽⁵⁾ UL L 158, 18.6.2008, str. 17.

⁽⁶⁾ Svet EFSA za aditive za živila in hranilne vire, dodane živilom (ANS); Znanstveno mnenje o uporabi osnovnega kopolimera metakrilata kot aditiva za živila na zahtevo Evropske komisije. *EFSA Journal* 2010; 8(2):1513.

▼B

- (5) Barvili za živila etilni ester beta-apo-8'-karotenske kisline (E 160f) in rjavo FK (E 154) ter za nosilec bentonit (E 558), ki vsebuje aluminij, se po podatkih proizvajalcev živil ne uporabljajo več. Zato se veljavnih specifikacij za navedene aditive za živila ne sme vključiti v to uredbo.
- (6) Agencija je 10. februarja 2010 izrazila mnenje o varnosti saharoznih estrov maščobnih kislin (E 473), pripravljenih iz vinilnih estrov maščobnih kislin⁽¹⁾. Veljavne specifikacije je treba ustrezno prilagoditi, zlasti z zmanjšanjem mejnih vsebnosti za nečistoče, ki predstavljajo tveganje za varnost.
- (7) Trenutno veljavna specifična merila čistosti je treba prilagoditi tako, da se zmanjšajo mejne vsebnosti za posamezne zadevne težke kovine, kadar je to izvedljivo in kadar so mejne vsebnosti JECFA nižje od trenutno veljavnih. V skladu z navedenim pristopom je treba zmanjšati mejne vsebnosti za onesnaževalo 4-metilimidazol v amonijevem karamelu (E 150c), sulfatni pepel v betakarotenu (E 160a(i)) ter magnezijeve in alkalne soli v kalcijevem karbonatu (E 170). Odstopanje od navedenega pristopa je mogoče samo za aditive trinatrijev citrat (E 331(iii)) (vsebnost svinca), karagenan (E 407) in predelana morska alga euchema (E 407a) (vsebnost kadmija), saj so proizvajalci izjavili, da skladnost s strožjimi določbami Unije, ki odražajo omejitve JECFA, tehnično ne bi bila izvedljiva. Šteje se, da prispevek navedenih onesnaževal (svinec in kadmij) k skupnemu vnosu v navedenih treh posameznih aditivih za živila ni pomemben. Za fosfate (E 338–341 in E 450–452) pa je zaradi novega razvoja proizvodnih postopkov treba vzpostaviti nove, znatno nižje vrednosti od tistih, ki jih navaja JECFA, pri čemer je treba upoštevati nedavna priporočila Agencije o zmanjšanju vnosa arzena, zlasti v neorganski obliki⁽²⁾. Poleg tega je iz varnostnih razlogov treba uvesti novo določbo o arzenu za glutaminsko kislino (E 620). Navedene prilagoditve koristijo potrošnikom, saj mejne vsebnosti za težke kovine na splošno in v večini aditivov za živila postajajo vse strožje. V specifikacije je treba vključiti podrobne informacije o proizvodnem postopku in vhodnih sestavinah pri aditivu za živila, da se olajša morebitna prihodnja odločitev v skladu s členom 12 Uredbe (ES) št. 1333/2008.
- (8) Specifikacije se ne smejo sklicevati na organoleptične preskuse, povezane z okusom, saj ni mogoče pričakovati, da bi nadzorni organi tvegali in kemično snov poskusili.

⁽¹⁾ Svet EFSA za aditive za živila in hranilne vire, dodane živilom (ANS); Znanstveno mnenje o varnosti saharoznih estrov maščobnih kislin, pripravljenih iz vinilnih estrov maščobnih kislin in o razširitve uporabe saharoznih estrov maščobnih kislin v aromah na zahtevo Evropske komisije. *EFSA Journal* 2010; 8(3):1512.

⁽²⁾ Svet EFSA za onesnaževala v živilski verigi (CONTAM); Znanstveno mnenje o arzenu v živilih. *EFSA Journal* 2009; 7(10):1351.

▼B

- (9) Specifikacije se ne smejo sklicevati na razrede, saj tako sklicevanje nima dodane vrednosti.
- (10) Specifikacije se ne smejo sklicevati na splošni parameter „težke kovine“, saj se ta parameter ne nanaša na toksičnost, temveč na splošno analitsko metodo. Parametri, povezani s posameznimi težkimi kovinami, so povezani s toksičnostjo in vključeni v specifikacije.
- (11) Nekateri aditivi za živila so trenutno v različnih določbah Direktive 95/2/ES Evropskega parlamenta in Sveta ⁽¹⁾ navedeni pod različnimi imeni (karboksimetil celuloza (E 466), zamrežena natrijeva karboksimetil celuloza (E 468), encimsko hidrolizirana karboksimetil celuloza (E 469) in čebelji vosek, beli in rumeni (E 901)). Zato se morajo specifikacije, ki jih uvaja ta uredba, nanašati na navedena različna imena.
- (12) Veljavne določbe o policikličnih aromatskih ogljikovodikih so preveč splošne in niso bistvene za varnost ter bi jih bilo treba nadomestiti z mejnimi vsebnostmi za posamezne policiklične aromatske ogljikovodike, ki predstavljajo tveganje, in sicer za aditiva za živila rastlinsko oglje (E 153) in mikrokristalni vosek (E 905). Podobne mejne vsebnosti je treba določiti za formaldehid v karagenanu (E 407) in predelani morski algi eucheama (E 407a), za posebna mikrobiološka merila v agarju (E 406) in za vsebnost *Salmonella* spp. v manitolu (E 421(ii)), proizvedenem s fermentacijo.
- (13) Uporabo propan-2-ola (izopropanol, izopropil alkohol) je treba dovoliti za proizvodnjo aditivov kurkumin (E 100) in izvleček paprike (E 160c) v skladu s specifikacijami JECFA, saj je Agencija to uporabo označila za varno ⁽²⁾. Dovoliti je treba uporabo etanola v nadomestku za propan-2-ol pri proizvodnji gelanskega gumija (E 418), kadar je končni izdelek še vedno skladen z drugimi specifikacijami in se šteje, da etanol predstavlja manjše tveganje za varnost.
- (14) Treba je določiti delež glavnega barvila v košenilji, karminski kislini, karminih (E 120), saj se morajo za količine navedenega barvila uporabljati mejne vsebnosti.
- (15) Sistem številčenja za podkategorijo karotenov (E 160a) je treba posodobiti, da se uskladi s sistemom številčenja v Codexu Alimentariusu.
- (16) V specifikacije je treba vključiti tudi trdno obliko mlečne kisline (E 270), ker jo je zdaj možno proizvajati v trdni obliki in ne predstavlja tveganja za varnost.

⁽¹⁾ UL L 61, 18.3.1995, str. 1.

⁽²⁾ Svet EFSA za aditive za živila in hranilne vire, dodane živilom (ANS); Znanstveno mnenje o ponovni oceni kurkumina (E 100) kot aditiva za živila. *EFSA Journal* 2010; 8(9):1679.

▼B

- (17) Veljavno temperaturno vrednost pri izgubi pri sušenju za mononatrijev citrat (E 331(i)) v brezvodni obliki je treba prilagoditi, saj se snov pri trenutno navedenih pogojih razgradi. Treba je tudi prilagoditi pogoje sušenja za trinatrijev citrat (E 331(iii)), da se izboljša ponovljivost metode.
- (18) Popraviti je treba trenutno specifično vrednost absorpcije za alfa tokoferol (E 307), točko sublimacije za sorbinsko kislino (E 200) pa nadomestiti s „preskusom topnosti“, saj navedena točka ni relevantna. V skladu z veljavno taksonomsko nomenklaturo je treba posodobiti specifikacije virov bakterij za proizvodnjo nizina (E 234) in natamicina (E 235).
- (19) Ker so zdaj na voljo nove inovativne proizvodne tehnike, ki zagotavljajo manj onesnažene aditive za živila, je treba omejiti prisotnost aluminija v aditivih za živila. Za povečanje pravne varnosti in nediskriminacije je primerno, da se proizvajalcem aditivov za živila zagotovi prehodno obdobje, v katerem se lahko postopoma prilagodijo navedenim omejitvam.
- (20) Po potrebi je treba določiti mejne vsebnosti za aluminij za aditive za živila, zlasti za kalcijeve fosfate (E 341(i)–(iii)), namenjene za uporabo v hrani za dojenčke in majhne otroke⁽¹⁾, v skladu z ustreznim mnenjem Znanstvenega odbora za hrano z dne 7. junija 1996⁽²⁾. V tem okviru je treba določiti tudi mejno vsebnost za aluminij v kalcijevem citratu (E 333).
- (21) Mejne vsebnosti za aluminij v kalcijevih fosfatih (E 341(i)–(iii)), dinatrijevem difosfatu (E 450(i)) in kalcijevem dihidrogen difosfatu (E 450(vii)) morajo biti skladne z mnenjem Agencije z dne 22. maja 2008⁽³⁾. Trenutne mejne vsebnosti je treba zmanjšati, kadar je to tehnično izvedljivo in kadar je prispevek k skupnemu vnosu aluminija pomemben. V tem okviru je treba odobriti aluminijeve lake v posameznih barvilih za živila le, če je to tehnično potrebno.
- (22) Določbe o mejnih vsebnostih za aluminij v dikalcijevem fosfatu (E 341(ii)), trikalcijevem fosfatu (E 341(iii)) in kalcijevem dihidrogen difosfatu (E 450(vii)) ne smejo povzročiti nobenih motenj na trgu zaradi morebitnega pomanjkanja dobave.

⁽¹⁾ Kot je opredeljena v Direktivi Komisije 2006/125/ES z dne 5. decembra 2006 o žitnih kašicah ter hrani za dojenčke in majhne otroke (kodificirana različica; UL L 339, 6.12.2006, str. 16).

⁽²⁾ Mnenje o aditivih v hranilnih pripravkih za uporabo v začetnih formulah, nadaljevalnih formulah in hrani za dojenčke, ki se odvajajo od dojenja. Poročila Znanstvenega odbora za prehrano (40. serija), str. 13–30 (1997).

⁽³⁾ Znanstveno mnenje Odbora o aditivih za živila, aromah, pomožnih tehnoloških sredstvih in materialih za stik z živali na zahtevo Evropske komisije glede varnosti vnosa aluminija s hrano. *EFSA Journal* (2008) 754, str. 1–34.

▼B

- (23) V skladu z Uredbo Komisije (EU) št. 258/2010 z dne 25. marca 2010 o uvedbi posebnih pogojev za uvoz gume guar, s poreklom ali poslani iz Indije, zaradi tveganj onesnaženja s pentaklorofenolom in dioksini⁽¹⁾ je treba določiti mejne vsebnosti za onesnaževalo pentaklorofenol v guar gumiju (E 412).
- (24) V skladu z uvodno izjavo 48 Uredbe Komisije (ES) št. 1881/2006 z dne 19. decembra 2006 o določitvi mejnih vrednosti nekaterih onesnaževal v živilih⁽²⁾ morajo države članice preveriti prisotnost onesnaževala 3-MCPD tudi v živilih, ki niso vključena v navedeno uredbo, da se prouči potreba po določitvi mejnih vsebnosti za navedeno snov. Francoski organi so predložili podatke o visokih koncentracijah 3-MCPD v aditivu za živila glicerol (E 422) in povprečni ravni uporabe tega aditiva za živila v različnih kategorijah živil. Da se prepreči onesnaženje končnega živila na ravni, ki presega dovoljeno, je treba ob upoštevanju faktorja razredčenja določiti mejne vsebnosti za 3-MCPD v tem aditivu za živila.
- (25) Zaradi razvoja analitskih metod je treba nekatere veljavne specifikacije posodobiti. Veljavna mejna vrednost „pod mejo zaznavnosti“ je povezana z razvojem analitskih metodologij in jo je treba nadomestiti s specifično številko za aditive estri mono- in digliceridov maščobnih kislin (E 472a–f), poliglicerolni estri maščobnih kislin (E 475) in propan-1,2-diolni estri maščobnih kislin (E 477).
- (26) Specifikacije, ki se nanašajo na proizvodni postopek, je treba posodobiti za citratne estre mono- in digliceridov maščobnih kislin (E 472c), saj uporabo alkalnih baz danes nadomešča uporaba njihovih mileje delujočih soli.
- (27) Veljavno merilo „proste maščobne kisline“ za aditive citratni estri mono- in digliceridov maščobnih kislin (E 472c) ter tartratni mono- in diacetilestri mono- in digliceridov maščobnih kislin (E 472e) ni primerno. Nadomestiti ga je treba z merilom „kislinsko število“, saj to bolje izraža titrimetrično oceno skupin prostih kislin. To je v skladu z 71. poročilom o aditivih za živila JECFA⁽³⁾, kjer je bila taka sprememba sprejeta za tartratne mono- in diacetilestre mono- in digliceridov maščobnih kislin (E 472e).
- (28) Veljaven napačen opis aditiva magnezijev oksid (E 530) je treba popraviti v skladu z informacijami, ki so jih predložili proizvajalci, da se uskladi z zbirko Pharmacopoeia Europea⁽⁴⁾. Posodobiti je treba tudi veljavno največjo vrednost za reducirajočo snov v aditivu glukonska kislina (E 574), ker ta mejna vrednost

⁽¹⁾ UL L 80, 26.3.2010, str. 28.

⁽²⁾ UL L 364, 20.12.2006, str. 5.

⁽³⁾ Tehnična poročila SZO, št. 956, 2010.

⁽⁴⁾ EP 7.0, zvezek 2, str. 2415–2416.

▼B

tehnično ni izvedljiva. Veljavno metodo za oceno vsebnosti vode v ksilitolu (E 967), ki temelji na „izgubi pri sušenju“, je treba nadomestiti z ustrežnejšo metodo.

- (29) Nekaterih veljavnih specifikacij za aditiv kandelilni vosek (E 902) se ne sme vključiti v to uredbo, ker so napačne. Popraviti je treba veljaven vnos glede vsebnosti P₂O₅ za kalcijev dihidrogen difosfat (E 450(vii)).
- (30) V veljavnem vnosu „analiza“ za taumatin (E 957) je treba popraviti izračunski faktor. Navedeni faktor je treba uporabljati v Kjeldhalovi metodi za ocenjevanje skupne vsebnosti snovi, ki temelji na merjenju dušika. Izračunski faktor za taumatin (E 957) je treba posodobiti v skladu z ustrežno objavljeno literaturo.
- (31) Agencija je ocenila varnost steviol glikozidov kot sladila in izrazila mnenje 10. marca 2010 ⁽¹⁾. Uporaba steviol glikozidov, ki jim je bila dodeljena številka E 960, je bila kasneje dovoljena na podlagi jasno določenih pogojev uporabe. Zato je treba sprejeti specifikacije za ta aditiv za živila.
- (32) Zaradi spremembe taksonomije je treba posodobiti veljavne specifikacije za izvorne snovi (kvasovke), uporabljene za proizvodnjo eritritola (E 968).
- (33) Za izvleček Quillaia (E 999) je treba prilagoditi veljavne specifikacije glede vrednosti pH, da bodo usklajene z JECFA.
- (34) Kombinacijo citronske kisline in fosforne kisline (ki sta trenutno odobreni za uporabo v proizvodnji aditiva polidekstroza (E 1200)) je treba odobriti, kadar je končni proizvod še vedno skladen s specifikacijami čistosti, ker izboljšuje donos in zagotavlja boljši nadzor reakcijske kinetike. Taka sprememba ne vpliva na varnost.
- (35) Molekulska masa polimera nima edinstvene vrednosti kot majhne molekule. Določen polimer ima lahko porazdelitev molekul z različnimi masami. Porazdelitev je lahko odvisna od načina proizvodnje polimera. Fizične značilnosti polimera in njegovo obnašanje sta povezana z maso in porazdelitvijo molekul z določeno maso v mešanici. Mešanica je s skupino matematičnih modelov opisana na različne načine, da se pojasni porazdelitev molekul v mešanici. V znanstveni literaturi se med različnimi dostopnimi modeli za opis polimerov priporoča uporaba tehtanega povprečja molekulske mase (Mw). Specifikacije za polivinilpirolidon (E 1201) je treba ustrezno prilagoditi.

⁽¹⁾ Svet EFSA za aditive za živila in hranilne vire (ANS); Znanstveno mnenje o varnosti steviol glikozidov za predlagane uporabe kot aditiv za živila. *EFSA Journal* (2010); 8(4):1537.

▼B

- (36) Merilo „območje destilacije“, navedeno v veljavnih specifikacijah za propan-1,2-diol (E 1520), vodi k nasprotujočim si sklepom v primerjavi z rezultati analize. Zato je treba to merilo popraviti in ga preimenovati v „preskus destilacije“.
- (37) Ukrepi, predvideni v tej uredbi, so v skladu z mnenjem Stalnega odbora za prehranjevalno verigo in zdravje živali, Evropski parlament in Svet pa jim nista nasprotovala –

SPREJELA NASLEDNJO UREDBO:

Člen 1

Specifikacije za aditive za živila

Specifikacije za aditive za živila, vključno z barvili in sladili, navedenimi v prilogah II in III k Uredbi (ES) št. 1333/2008, so določene v Prilogi k tej uredbi.

Člen 2

Razveljavitve

Direktive 2008/60/ES, 2008/84/ES in 2008/128/ES se razveljavijo s 1. decembrom 2012.

Člen 3

Prehodni ukrepi

Živila, ki vsebujejo aditive za živila in so bila zakonito dana na trg pred 1. decembrom 2012, vendar niso skladna s to uredbo, se lahko še naprej tržijo do prodaje zalog.

Člen 4

Začetek veljavnosti

Ta uredba začne veljati dvajseti dan po objavi v *Uradnem listu Evropske unije*.

Uporablja se od 1. decembra 2012.

Specifikacije, določene v Prilogi za aditiva steviol glikozidi (E 960) in osnovni kopolimer metakrilata (E 1205), pa se uporabljajo od začetka veljavnosti te uredbe.

Ta uredba je v celoti zavezujoča in se neposredno uporablja v državah članicah.

▼ B

PRILOGA

Opomba: etilenoksida ni dovoljeno uporabljati za sterilizacijo aditivov za živila.

Aluminijevi laki za uporabo v barvilih samo, kadar je izrecno navedeno.

Opredelitev	Aluminijeve lake pripravljamo z barvili, ki ustrezajo merilom čistosti, določenim v ustreznih posebnih specifikacijah, z aluminijevim oksidom v vodnem mediju. Aluminijev oksid običajno sveže pripravimo kot neposušeno snov z reakcijo aluminijevega sulfata ali klorida z natrijevim ali kalcijevim karbonatom ali bikarbonatom ali amoniakom. Po nastanku laka produkt filtriramo, speremo v vodi in posušimo. V končnem produktu lahko ostane nekaj nezreagirane aluminijevega oksida.
V HCl netopna snov	ne več kot 0,5 %
V NaOH netopna snov	ne več kot 0,5 %, samo za E 127 eritrozín
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % (v nevtralnih razmerah) Za ustrezna barvila se uporabljajo posebna merila čistosti.

E 100 KURKUMIN

Sinonimi	CI Natural Yellow 3; kurkumsko rumeno; diferoil metan
Opredelitev	Kurkumin pridobivamo z ekstrakcijo kurkume – to je korenika azijske rastline <i>Curcuma longa</i> L. Da dobimo čimbolj koncentriran prah, ekstrakt očistimo s kristalizacijo. Proizvod je sestavljen večinoma iz kurkuminov, tj. glavnega barvila (1,7-bis(4-hidroksi-3-metoksifenil)hepta-1,6-dien-3,5-diona) in dveh njegovih dezmetoksi derivatov v različnem razmerju. Prisotna je lahko manjša količina olj in smol, ki jih vsebuje kurkuma. Kurkumin se uporablja tudi kot aluminijev lak; vsebnost aluminija je manjša od 30 %. Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: etilacetat, aceton, ogljikov dioksid, diklorometan, n-butanol, metanol, etanol, heksan, propan-2-ol.
Številka na seznamu barv	75300
EINECS	207-280-5
Kemijsko ime	I 1,7-bis(4-hidroksi-3-metoksifenil)hepta-1,6-dien-3,5-dion II 1-(4-hidroksifenil)-7-(4-hidroksi-3-metoksi-fenil)hepta-1,6-dien-3,5-dion III 1,7-bis(4-hidroksifenil)hepta-1,6-dien-3,5-dion
Kemijska formula	I $C_{21}H_{20}O_6$ II $C_{20}H_{18}O_5$ III $C_{19}H_{16}O_4$
Molekulska masa	I. 368,39 II. 338,39 III. 308,39
Analiza	vsebnost ne manj kot 90 % vsega barvila $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 1 607 pri približno 426 nm v etanolu

▼ B

Opis	oranžno rumen kristalni prah
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 426 nm v etanolu
Območje tališča	179–182 °C
Čistost	
Ostanki topila	etilacetat acetone n-butanol metanol etanol heksan propan-2-ol
	} ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
	diklorometan: ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 10 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 101 (i) RIBOFLAVIN

Sinonimi	laktoflavin
Opredelitev	
Številka na seznamu barv	
EINECS	201-507-1
Kemijsko ime	7,8-dimetil-10-(D-ribo-2,3,4,5-tetrahidroksipentil)benzo(g)pteridin-2,4(3H,10H)-dion; 7,8-dimetil-10-(1''-D-ribitil)izoaloksazin
Kemijska formula	C ₁₇ H ₂₀ N ₄ O ₆
Molekulska masa	376,37
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo E _{1cm} ^{1%} 328 pri približno 444 nm v vodni raztopini
Opis	rumen do oranžno rumen kristaliničen prah z rahlim vonjem
Identifikacija	
Spektrometrija	razmerje A ₃₇₅ /A ₂₆₇ je med 0,31 in 0,33 razmerje A ₄₄₄ /A ₂₆₇ je med 0,36 in 0,39
	} v vodni raztopini
	maksimum v vodi pri približno 375 nm
Specifična rotacija	[α] _D ²⁰ med -115° in -140° v 0,05 N raztopini natrijevega hidroksida
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,5 % (4 ure pri 105 °C)

▼ B

Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Primarni aromatski amini	ne več kot 100 mg/kg (računano kot anilin)
arzen	ne več kot 3 mg/kg
svinec	ne več kot 2 mg/kg
živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ M14

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

▼ B**E 101 (ii) RIBOFLAVIN-5'-FOSFAT**

Sinonimi	natrijev riboflavin-5'-fosfat
Opredelitev	Te specifikacije veljajo za riboflavin-5'-fosfat skupaj z manjšimi količinami prostega riboflavina in riboflavin difosfata.
Številka na seznamu barv	
EINECS	204-988-6
Kemijsko ime	mononatrijev(2R,3R,4S)-5-(3')10'-dihidro-7',8'-dimetil-2',4'-diokso-10'-benzo[γ]pteridinil)-2,3,4-trihidroksipentil fosfat; mononatrijeva sol 5'-monofosfatnega estra riboflavina
Kemijska formula	za dihidratno obliko: $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P \cdot 2H_2O$ za brezvodno obliko: $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P$
Molekulska masa	514,36
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % vseh barvil, računano kot $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P \cdot 2H_2O$ $E_{1cm}^{1\%}$ 250 pri približno 375 nm v vodni raztopini
Opis	rumen do oranžen kristaliničen higroskopski prah z rahlim vonjem
Identifikacija	
Spektrometrija	razmerje A_{375}/A_{267} je med 0,30 in 0,34 razmerje A_{444}/A_{267} je med 0,35 in 0,40 } v vodni raztopini maksimum v vodi pri približno 375 nm
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med +38° in +42° v 5-molski raztopini HCl
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 8 % (5 ur v vakuumu nad P_2O_5 pri 100 °C) za dihidratno obliko
Sulfatni pepel	ne več kot 25 %
Anorganski fosfati	ne več kot 1,0 % (računano kot PO_4 , na brezvodno osnovo)
Pomožna barvila	riboflavin (prosti): ne več kot 6 % riboflavin difosfat: ne več kot 6 %
Primarni aromatski amini	ne več kot 70 mg/kg (računano kot anilin)

▼ B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ M14

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

▼ B**E 102 TARTRAZIN****Sinonimi**

CI Food Yellow 4

Opredelitev

Tartrazin se pridobiva iz 4-amino-benzensulfonske kisline, ki je diazotirana z uporabe klorovodikove kisline in natrijevega nitrata. Diazo spojina se nato poveže s 4,5-dihidro-5-okso-1-(4-sulfofenil)-1H-pirazol-3-karboksilno kislino ali z metil estrom, etil estrom ali soljo te karboksilne kisline. Nastalo barvilo se prečisti in izolira kot natrijeva sol. Tartrazin je v osnovi sestavljen iz trinatrijevega 5-hidroksi-1-(4-sulfonatofenil)-4-(4-sulfonatofenilazo)-H-pirazol-3-karboksilata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavno neobarvano sestavino.

Tartrazin je opisan kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.

Številka na seznamu barv

19140

EINECS

217-699-5

Kemijsko ime

trinatrijev-5-hidroksi-1-(4-sulfonatofenil)-4-(4-sulfonatofenilazo)-H-pirazol-3-karboksilat

Kemijska formula

C₁₆H₉N₄Na₃O₉S₂

Molekulska masa

534,37

Analiza

vsebnost ne manj kot 85 % barvila, računano kot natrijeva sol
E_{1cm}^{1%} 530 pri približno 426 nm v vodni raztopini

Opis

svetlo oranžen prah ali zrnca

Videz vodne raztopine

rumena

Identifikacija

Spektrometrija

maksimum v vodi pri približno 426 nm

Čistost

V vodi netopna snov

ne več kot 0,2 %

Pomožna barvila

ne več kot 1,0 %

Druge neobarvane organske spojine:

4-hidrazinobenzen sulfonska kislina

4-aminobenzen-1-sulfonska kislina

5-okso-1-(4-sulfofenil)-2-pirazolin-3-karboksilna kislina

4,4'-diazaminodi(benzen sulfonska kislina)

Tetrahidroksijantarna kislina

} vseh ne več kot 0,5 %

▼B

Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 104 KINOLINSKO RUMENO

Sinonimi	CI Food Yellow 13
Opredelitev	Kinolinsko rumeno pripravimo s sulfoniranjem 2-(2-kinolil)indan-1,3-diona ali mešanice, ki vsebuje približno dve tretjini 2-(2-kinolil)indan-1,3-diona in eno tretjino 2-(2-(6-metilkinolil))indan-1,3-diona. Kinolinsko rumeno je v osnovi sestavljeno iz mešanice natrijevih soli disulfonatov, monosulfonatov in trisulfonatov zgornje spojine in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovno neobarvano sestavino. Kinolinsko rumeno je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	47005
EINECS	305-897-5
Kemijsko ime	dinatrijeve soli disulfonatov 2-(2-kinolil) indan-1,3-diona (osnovna sestavina)
Kemijska formula	$C_{18}H_9N Na_2O_8S_2$ (osnovna sestavina)
Molekulska masa	477,38 (osnovna sestavina)
Analiza	vsebnost ne manj kot 70 % vseh barvil, računano kot natrijeva sol Kinolinsko rumeno je sestavljeno iz naslednjih sestavin: odstotki mase barvila: — ne manj kot 80 % je dinatrijevih 2-(2-kinolil) indan-1,3-dion-sulfonatov — ne več kot 15 % je natrijevih 2-(2-kinolil) indan-1,3-dion-mono-sulfonatov — ne več kot 7,0 % je trinatrijevega 2-(2-kinolil) indan-1,3-dion-trisulfonata $E_{1cm}^{1\%}$ 865 (osnovna sestavina) pri približno 411 nm v vodni raztopini očetne kisline
Opis	rumen prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rumena
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 411 nm v vodni raztopini očetne kisline s pH 5

▼ B**Čistost**

V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 4,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
2-metilkinolin	} vseh ne več kot 0,5 %
2-metilkinolin-sulfonska kislina	
Ftalna kislina	
2,6-dimetil kinolin	
2,6-dimetil kinolin sulfonska kislina	
2-(2-kinolil)indan-1,3-dion	ne več kot 4 mg/kg
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 110 SONČNO RUMENO FCF**Sinonimi**

CI Food Yellow 3; oranžno rumeno S

Opredeleitev

Sončno rumeno FCF je v osnovi sestavljeno iz dinatrijevega 2-hidroksi-1-(4-sulfonatofenilazo) naftalen-6-sulfonata in pomožnih barvil z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovno neobarvano sestavino. Sončno rumeno FCF se pridobiva z diazotiziranjem 4-aminobenzensulfonske kisline z uporabo klorovodikove kisline in natrijevega nitrita ali žveplove kisline in natrijevega nitrita. Diazo spojina se poveže s 6-hidroksi-2-naftalen-sulfonsko kislino. Barvilo se izolira kot natrijeva sol in se posuši.

Sončno rumeno FCF je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.

Številka na seznamu barv	15985
EINECS	220-491-7
Kemijsko ime	dinatrijev 2-hidroksi-1-(4-sulfonatofenilazo)naftalen-6-sulfonat
Kemijska formula	$C_{16}H_{10}N_2Na_2O_7S_2$
Molekulska masa	452,37
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vseh barvil, računano kot natrijeva sol $E_{1cm}^{1\%}$ 555 pri približno 485 nm v vodni raztopini pri pH 7

▼ B

Opis	oranžno rdeč prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	oranžna
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 485 nm v vodi pri pH 7
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 5,0 %
1-(fenilazo)-2-naftalenol (sudan I)	ne več kot 0,5 mg/kg
Druge neobarvane organske spojine:	
4-aminobenzen-1-sulfonska kislina	} vseh ne več kot 0,5 %
3-hidroksinaftalen-2,7-disulfonska kislina	
6-hidroksinaftalen-2-sulfonska kislina	
7-hidroksinaftalen-1,3-disulfonska kislina	
4,4'-diazaminodi(benzen sulfonska kislina)	
6,6'-oksidi(naftalen-2-sulfonska kislina)	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 120 KOŠENILJA, KARMINSKA KISLINA, KARMINI

Sinonimi	CI Natural Red 4
Opredelitev	<p>Karmini in karminska kislina se pridobivajo iz vodnih, vodno-alkoholnih ali alkoholnih ekstraktov košenilje, ki ga pridobivajo iz posušenih primerkov samic insekta <i>Dactylopius coccus</i> Costa.</p> <p>Glavno barvilo je karminska kislina.</p> <p>Aluminijevi laki karminske kisline (karmini) se tvorijo pri molarnem razmerju aluminijevega oksida in karminske kisline 1 : 2.</p> <p>Glavna barvila v komercialnih izdelkih vsebujejo še amonij, kalcij, kalijeve ali natrijeve katione, posebej ali skupaj, ki so lahko tudi v prebitku.</p> <p>Komercialni izdelki lahko vsebujejo tudi beljakovinske ostanke iz insektov, prosti karminat ali manjši ostanek nevezanih aluminijevih kationov.</p>

▼ B

Številka na seznamu barv	75470
EINECS	košenilja: 215-680-6; karminska kislina: 215-023-3; karmini: 215-724-4
Kemijsko ime	7-β-D-glukopiranozil-3,5,6,8-tetrahidroksi-1-metil-9,10-dioksantra-cen-2-karboksilna kislina (karminska kislina); karmin je hidriran aluminijev kelat te kisline
Kemijska formula	C ₂₂ H ₂₀ O ₁₃ (karminska kislina)
Molekulska masa	492,39 (karminska kislina)
Analiza	Vsebnost ne manj kot 2,0 % karminske kisline v ekstraktih, ki jo vsebujejo; ne manj kot 50 % karminske kisline v kelatih.
Opis	Rdeč do temno rdeč, krhek, trden ali v prahu. Ekstrakt košenilje je ponavadi temno rdeča tekočina, vendar se lahko posuši v prah.
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 518 nm v vodni raztopini amoniaka maksimum pri približno 494 nm za karminsko kislino v razredčeni raztopini klorovodikove kisline E _{1cm} ^{1%} 139 vrh pri približno 494 nm v razredčeni klorovodikovi kislini za karminsko kislino
Čistost	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 122 AZORUBIN, KARMOIZIN

Sinonimi	CI Food Red 3
Opredeležitev	Azorubin je v osnovi sestavljen iz dinatrijevega 4-hidroksi-3-(4-sulfonato-1-naftilazo) naftalen-1-sulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavnima neobarvanima sestavina. Azorubin je opisan kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	14720
EINECS	222-657-4
Kemijsko ime	dinatrijev 4-hidroksi-3-(4-sulfonato-1-naftilazo)naftalen-1-sulfonat
Kemijska formula	C ₂₀ H ₁₂ N ₂ Na ₂ O ₇ S ₂
Molekulska masa	502,44
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol E _{1cm} ^{1%} 510 pri približno 516 nm v vodni raztopini

▼ B

Opis	rdeč do kostanjev prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rdeča
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 516 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 1 %
Druge neobarvane organske spojine:	
4-aminonaftalen-1-sulfonska kislina	} skupaj ne več kot 0,5 %
4-hidroksinaftalen-1-sulfonska kislina	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 123 AMARANT

Sinonimi	CI Food Red 9
Opredelitev	Amarant je v osnovi sestavljen iz trinatrijevega 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo)naftalen-3,6-disulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovnima neobarvanima sestavinama. Amarant se pridobiva s spajanjem 4-amino-1-naftalensulfonske kisline s 3-hidroksi-2,7-naftalendisulfonske kisline. Amarant je opisan kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	16185
EINECS	213-022-2
Kemijsko ime	trinatrijev 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo)naftalen-3,6-disulfonat
Kemijska formula	$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$
Molekulska masa	604,48
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 440 pri približno 520 nm v vodni raztopini

▼ B

Opis	rdečkasto rjav prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rdeča
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 520 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 3,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
4-aminonaftalen-1-sulfonska kislina	} skupaj ne več kot 0,5 %
3-hidroksinaftalen-2,7-disulfonska kislina	
6-hidroksinaftalen-2-sulfonska kislina	
7-hidroksinaftalen-1,3-disulfonska kislina	
7-hidroksinaftalen-1,3,6-trisulfonska kislina	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 124 RDEČE 4R, KOŠENIL RDEČE A

Sinonimi	CI Food Red 7; New Coccine
Opredelitev	Rdeče 4R je v osnovi sestavljeno iz trinatrijevega 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo) naftalen-6,8-disulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovnima neobarvanima sestavinama. Rdeče 4R se pridobiva s spajanjem diazotirane naftionske kisline z G-kislino (2-naftol-6,8-disulfonska kislina) in spremembo produkta spajanja v trinatrijevo sol. Rdeče 4R je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	16255
EINECS	220-036-2
Kemijsko ime	trinatrijev 2-hidroksi-1-(4-sulfonato-1-naftilazo)naftalen-6,8-disulfonat
Kemijska formula	$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$
Molekulska masa	604,48

▼ B

Analiza	Vsebnost ne manj kot 80 % vsega barvila, računane kot natrijeva sol. $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 430 pri približno 505 nm v vodni raztopini
Opis	rdečkast prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rdeča
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 505 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 1,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
4-aminonaftalen-1-sulfonska kislina	} skupaj ne več kot 0,5 %
7-hidroksinaftalen-1,3-disulfonska kislina	
3-hidroksinaftalen-2,7-disulfonska kislina	
6-hidroksinaftalen-2-sulfonska kislina	
7-hidroksinaftalen-1,3,6-trisulfonska kislina	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 127 ERITROZIN

Sinonimi	CI Food Red 14
Opredelitev	Eritrozin je v osnovi sestavljen iz dinatrijevega 2-(2,4,5,7-tetrajodo-3-oksido-6-oksoksanten-9-il) benzoata monohidrata in pomožnih barvil skupaj z vodo, natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovnima neobarvanima sestavinama. Eritrozin se pridobiva z jodiranjem fluoresceina, kondenzacijskim produktom resorcinola in anhidrida ftalne kisline. Eritrozin je opisan kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	45430
EINECS	240-474-8
Kemijsko ime	dinatrijev 2-(2,4,5,7-tetrajodo-3-oksido-6-oksoksanten-9-il)benzoat monohidrat
Kemijska formula	$C_{20}H_6I_4Na_2O_5 \cdot H_2O$

▼ B

Molekulska masa	897,88
Analiza	vsebnost ne manj kot 87 % vseh barvil, računano kot brezvodna natrijeva sol $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 1 100 pri približno 526 nm v vodni raztopini pri pH 7
Opis	rdeč prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rdeča
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 526 nm v vodi pri pH 7
Čistost	
Anorganski jodidi	ne več kot 0,1 % (računano kot natrijev jodid)
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila (razen fluoresceina)	ne več kot 4,0 %
Flourescein	ne več kot 20 mg/kg
Druge neobarvane organske spojine:	
Trijodoresorcinol	ne več kot 0,2 %
2-(2,4-hidroksi-3,5-dijodobenzoil) benzojska kislina	ne več kot 0,2 %
Snov, ki se ekstrahira z etrom	iz raztopine s pH med 7 in 8, ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 129 ALURA RDEČE AC

Sinonimi	CI Food Red 17
Opredelitev	Alura rdeče AC je v osnovi sestavljeno iz dinatrijevega 2-hidroksi-1-(2-metoksi-5-metil-4-sulfonato-fenilazo) naftalen-6-sulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovnima neobarvanima sestavinama. Alura rdeče AC se pridobiva s spajanjem diazotirane 5-amino-4-metoksi-2-toluensulfonske kisline s 6-hidroksi-2-naftalen sulfonsko kislino. Alura rdeče AC je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	16035
EINECS	247-368-0
Kemijsko ime	dinatrijev 2-hidroksi-1-(2-metoksi-5-metil-4-sulfonatofenilazo) naftalen-6-sulfonat
Kemijska formula	$C_{18}H_{14}N_2Na_2O_8S_2$
Molekulska masa	496,42

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 540 pri približno 504 nm v vodni raztopini pri pH 7
Opis	temno rdeč prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rdeča
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 504 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 3,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
6-hidroksi-2-naftalen sulfonska kislina, natrijeva sol	ne več kot 0,3 %
4-amino-5-metoksi-2-metilbenzen sulfonska kislina	ne več kot 0,2 %
6,6-oksi bis (2-naftalen sulfonska kislina) dinatrijeva sol	ne več kot 1,0 %
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	iz raztopine s pH 7, ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 131 PATENTNO MODRO V

Sinonimi	CI Food Blue 5
Opredelitev	Patentno modro V je v osnovi sestavljeno iz kalcijevih ali natrijevih spojin [4-(α -(4-dietilaminofenil)-5-hidroksi-2,4-disulfofenil-metiliden)2,5-cikloheksadien-1-iliden] dietilamonijevega hidroksida (notranja sol) in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom in/ali kalcijevim sulfatom kot osnovnimi neobarvanimi sestavinami. Dovoljena je tudi kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	42051
EINECS	222-573-8
Kemijsko ime	kalcijeva ali natrijeva spojina [4-(α -(4-dietilaminofenil)-5-hidroksi-2,4-disulfofenil-metiliden)2,5-cikloheksadien-1-iliden] dietilamonijev hidroksid (notranja sol)

▼ B

Kemijska formula	kalcijeva spojina: $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Ca_{1/2}$ natrijeva spojina: $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Na$
Molekulska masa	kalcijeva spojina: 579,72 natrijeva spojina: 582,67
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1cm}^{1\%}$ 2 000 pri približno 638 nm v vodni raztopini pri pH 5
Opis	temno moder prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	modra
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 638 nm v vodi pri pH 5
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 2,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
3-hidroksi benzaldehid	} skupaj ne več kot 0,5 %
3-hidroksi benzojska kislina	
3-hidroksi-4-sulfobenzojska kislina	
N,N-dietilaminobenzen sulfonska kislina	
Leuco baza	ne več kot 4,0 %
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	iz raztopine s pH 5, ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 132 INDIGOTIN, INDIGO KARMIN**Sinonimi**

CI Food Blue 1

Opredelelitev

Indigotin je v osnovi sestavljen iz mešanice dinatrijevega 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,5'-disulfonata in dinatrijevega 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,7'-disulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavnima neobarvanima sestavinama.

Indigotin je opisan kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.

Indigo karmin se pridobiva s sulfoniranjem indiga. To se izvrši s segrevanjem indiga (ali indigove paste) v prisotnosti žveplove kisline. Barvilo se izolira in na njem se opravijo postopki čiščenja.

▼B

Številka na seznamu barv	73015
EINECS	212-728-8
Kemijsko ime	dinatrijev 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,5'-disulfonat
Kemijska formula	$C_{16}H_8N_2Na_2O_8S_2$
Molekulska masa	466,36
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol; dinatrijev 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,7'-disulfonat: ne več kot 18 % $E_{1cm}^{1\%}$ 480 pri približno 610 nm v vodni raztopini
Opis	temno moder prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	modra
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 610 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	razen dinatrijevega 3,3'-diokso-2,2'-bi-indoliliden-5,7'-disulfonata: ne več kot 1,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
Izatin-5-sulfonska kislina	} skupaj ne več kot 0,5 %
5-sulfoantranilna kislina	
antranilna kislina	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 133 BRILJANTNO MODRO FCF

Sinonimi	CI Food Blue 2
Opredelitev	Briljantno modro FCF je v osnovi sestavljeno iz dinatrijevega α -(4-(N-etil-3-sulfonatobenzilamino) fenil)- α -(4-N-etil-3-sulfonatobenzilamino) cikloheksa-2,5-dienilidien) toluen-2-sulfonata in njegovih izomerov ter pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavnima neobarvanima sestavinama. Briljantno modro FCF je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.
Številka na seznamu barv	42090
EINECS	223-339-8

▼ B

Kemijsko ime	dinatrijev α -(4-(N-etil-3-sulfonatobenzilamino) fenil)- α -(4-N-etil-3-sulfonatobenzilamino) cikloheksa-2,5-dieniliden) toluen-2-sulfonat
Kemijska formula	$C_{37}H_{34}N_2Na_2O_9S_3$
Molekulska masa	792,84
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1cm}^{1\%}$ 1 630 pri približno 630 nm v vodni raztopini
Opis	rdečkasto moder prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	modra
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 630 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 6,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
Vsota 2-, 3- in 4-formil benzen sulfonske kisline	ne več kot 1,5 %
3-((etil)(4-sulfofenil) amino) metil benzen sulfonska kislina	ne več kot 0,3 %
Leuco baza	ne več kot 5,0 %
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % pri pH 7
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 140 (i) KLOROFILI

Sinonimi CI Natural Green 3; magnezijev klorofil; magnezijev feofitin

Opredelitev Klorofili se pridobivajo z ekstrakcijo s topilom iz rastlinskih vlaken trav, detelje in koprive. Med odstranitvijo topila se lahko naravni koordinirani magnezij v celoti ali delno odstrani iz klorofila in tako pridobijo feofitini. Osnovno barvilo so feofitini in magnezijevi klorofili. Produkt ekstrakcije, iz katerega je bilo odstranjeno topilo, vsebuje še druga barvila, kot so karotenoidi in olja, masti in voski iz izvorne snovi. Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: aceton, metil etil keton, diklorometan, ogljikov dioksid, metanol, etanol, propan-2-ol in heksan.

▼ B

Številka na seznamu barv	75810			
EINECS	klorofili: 215-800-7, klorofil a: 207-536-6, klorofil b: 208-272-4			
Kemijsko ime	Glavna barvila so: fitil (13 ² R,17S,18S)-3-(8-etil-13 ² -metoksikarbonil-2,7,12,18-tetrametil-13'-okso-3-vinil-13 ¹ -13 ² -17,18-tetrahidrociklopenta [at]-porfirin-17-il)propionat, (feofitin a) ali kot magnezijev kompleks (klorofil a) fitil (13 ² R,17S,18S)-3-(8-etil-7-formil-13 ² -metoksikarbonil-2,12,18-trimetil-13'-okso-3-vinil-13 ¹ -13 ² -17,18-tetrahidrociklopenta[at]-porfirin-17-il)propionat, (feofitin b) ali kot magnezijev kompleks (klorofil b)			
Kemijska formula	klorofil a (magnezijev kompleks): C ₅₅ H ₇₂ MgN ₄ O ₅ klorofil a: C ₅₅ H ₇₄ N ₄ O ₅ klorofil b (magnezijev kompleks): C ₅₅ H ₇₀ MgN ₄ O ₆ klorofil b: C ₅₅ H ₇₂ N ₄ O ₆			
Molekulska masa	klorofil a (magnezijev kompleks): 893,51 klorofil a: 871,22 klorofil b (magnezijev kompleks): 907,49 klorofil b: 885,20			
Analiza	vsebnost vseh kombiniranih klorofilov in njihovih magnezijevih kompleksov ni manj kot 10 % E _{1cm} ^{1%} 700 pri približno 409 nm v kloroformu			
Opis	voskasta snov, obarvana od olivno zelene do temno zelene glede na vsebnost koordiniranega magnezija			
Identifikacija				
Spektrometrija	maksimum pri približno 409 nm v kloroformu			
Čistost				
Ostanki topila	<table style="border: none;"> <tr> <td style="border: none;"> aceton metil etil keton metanol etanol propan-2-ol heksan </td> <td style="border: none; vertical-align: middle; font-size: 3em;">}</td> <td style="border: none; vertical-align: middle;">ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji</td> </tr> </table> diklorometan: ne več kot 10 mg/kg	aceton metil etil keton metanol etanol propan-2-ol heksan	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
aceton metil etil keton metanol etanol propan-2-ol heksan	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji		
Arzen	ne več kot 3 mg/kg			
Svinec	ne več kot 5 mg/kg			
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg			
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg			

▼ **B****E 140 (ii) KLOROFILINI****Sinonimi**

CI Natural Green 5; natrijev klorofilin; kalijev klorofilin

Opredelitev

Alkalne soli klorofilinov pridobivamo z umiljenjem s topilom pridobljenega ekstrakta užitnih rastlin, trave, detelje in kopriv. Umiljenje odstrani metilno in fitolno estrsko skupino in lahko deloma razcepi ciklopentenilni obroč. Kisle skupine nevtraliziramo do tvorbe kalijevih in/ali natrijevih soli.

Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: aceton, metil etil keton, diklorometan, ogljikov dioksid, metanol, etanol, propan-2-ol in heksan.

Številka na seznamu barv

75815

EINECS

287-483-3

Kemijsko ime

Glavni barvili v kislinski obliki sta:

— 3-(10-karboksilato-4-etil-1,3,5,8-tetrametil-9-okso-2-vinilforbin-7-il)propionat (klorofilin a)

ter

— 3-(10-karboksilato-4-etil-3-formil-1,5,8-trimetil-9-okso-2-vinilforbin-7-il)propionat (klorofilin b)

Glede na stopnjo hidrolize se lahko ciklopentenilni obroč razcepi in nastane tretji karboksilni produkt.

Prisotni so lahko tudi magnezijevi kompleksi.

Kemijska formula

klorofilin a (kislinska oblika): $C_{34}H_{34}N_4O_5$ klorofilin b (kislinska oblika): $C_{34}H_{32}N_4O_6$

Molekulska masa

klorofilin a: 578,68

klorofilin b: 592,66

Vsaka se lahko poveča za 18 daltonov, če je ciklopentenilni obroč razcepljen.

Analiza

vsebnost vseh klorofilinov ni manjša od 95 % vzorca, sušenega eno uro pri 100 °C

$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 700 pri približno 405 nm v vodni raztopini pri pH 9

$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 140 pri približno 653 nm v vodni raztopini pri pH 9

Opis

temno zelen do moder/črn prah

Identifikacija

Spektrometrija

maksimum je pri približno 405 nm in 653 nm v vodnem fosfatnem pufru pri pH 9

Čistost

Ostanki topila

aceton

metil etil keton

metanol

etanol

propan-2-ol

heksan

} ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji

diklorometan:

ne več kot 10 mg/kg

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 10 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 141 (i) BAKROVI KOMPLEKSI KLOROFILOV**

Sinonimi	CI Natural Green 3; bakrov klorofil; bakrov feofitin											
Opredelitev	Bakrovi klorofili se pridobivajo z dodatkom bakrove soli substancam, pridobljenim z ekstrakcijo s topilom pridobljenega ekstrakta užitnih rastlin, trave, detelje in koprive. Produkt ekstrakcije, iz katerega je bilo odstranjeno topilo, vsebuje druge pigmente, kot so karotenoidi, pa tudi masti in voske iz izvorne snovi. Osnovno barvilo so bakrovi feofitini. Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: aceton, metil etil keton, diklorometan, ogljikov dioksid, metanol, etanol, propan-2-ol in heksan.											
Številka na seznamu barv	75810											
EINECS	bakrov klorofil a: 239-830-5; bakrov klorofil b: 246-020-5											
Kemijsko ime	bakrov II [fitil (13 ² R,17S,18S)-3-(8-etil-13 ² -metoksikarbonil-2,7,12,18-tetrametil-13'-okso-3-vinil-13 ¹ -13 ² -17,18-tetrahidrociklopenta[at]-porfirin-17-il)propionat] (bakrov klorofil a) bakrov II [fitil(13 ² R,17S,18S)-3-(8-etil-7-formil-13 ² -metoksikarbonil-2,12,18-trimetil-13'-okso-3-vinil-13 ¹ -13 ² -17,18-tetrahidrociklopenta[at]-porfirin-17-il)propionat] (bakrov klorofil b)											
Kemijska formula	bakrov klorofil a: C ₅₅ H ₇₂ Cu N ₄ O ₅ bakrov klorofil b: C ₅₅ H ₇₀ Cu N ₄ O ₆											
Molekulska masa	bakrov klorofil a: 932,75 bakrov klorofil b: 946,73											
Analiza	vsebnost vseh bakrovih klorofilov je ne manj kot 10 % E _{1cm} ^{1%} 540 pri približno 422 nm v kloroformu E _{1cm} ^{1%} 300 pri približno 652 nm v kloroformu											
Opis	voskasta snov od modro zelene do temno zelene barve glede na izvorno snov											
Identifikacija												
Spektrometrija	maksimum pri približno 422 nm in 652 nm v kloroformu											
Čistost												
Ostanki topila	<table border="0"> <tr> <td>aceton</td> <td rowspan="6">}</td> <td rowspan="6">ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji</td> </tr> <tr> <td>metil etil keton</td> </tr> <tr> <td>metanol</td> </tr> <tr> <td>etanol</td> </tr> <tr> <td>propan-2-ol</td> </tr> <tr> <td>heksan</td> </tr> <tr> <td>diklorometan:</td> <td></td> <td>ne več kot 10 mg/kg</td> </tr> </table>	aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji	metil etil keton	metanol	etanol	propan-2-ol	heksan	diklorometan:		ne več kot 10 mg/kg
aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji										
metil etil keton												
metanol												
etanol												
propan-2-ol												
heksan												
diklorometan:		ne več kot 10 mg/kg										
Arzen	ne več kot 3 mg/kg											
Svinec	ne več kot 2 mg/kg											
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg											
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg											

▼ B

Bakrovi ioni	ne več kot 200 mg/kg
Skupno baker	ne več kot 8,0 % vseh bakrovih feofitinov

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 141 (ii) BAKROVI KOMPLEKSI Klorofilinov

Sinonimi	natrijev bakrov klorofilin; kalijev bakrov klorofilin; CI Natural Green 5								
Opredeleitev	<p>Alkalne soli klorofilinov se pridobivajo z dodatkom bakra produktom, pridobljenim z umiljenjem pridobljenega ekstrakta užitnih rastlin, trave, detelje in koprive; umiljenje odstrani metilno in fitolno estrsko skupino in lahko deloma razcepi ciklopentenilni obroč. Po dodatku bakra očiščenim klorofilinom se kisle skupine nevtralizirajo do tvorbe kalijevih in/ali natrijevih soli.</p> <p>Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: aceton, metil etil keton, diklorometan, ogljikov dioksid, metanol, etanol, propan-2-ol in heksan.</p>								
Številka na seznamu barv	75815								
EINECS									
Kemijsko ime	glavni barvili v kislinski obliki sta 3-(10-karboksilato-4-etil-1,3,5,8-tetrametil-9-okso-2-vinilforbin-7-il)propionat, bakrov kompleks (bakrov klorofilin a) in 3-(10-karboksilato-4-etil-3-formil-1,5,8-trimetil-9-okso-2-vinilforbin-7-il) propionat, bakrov kompleks (bakrov klorofilin b)								
Kemijska formula	<p>bakrov klorofilin a (kislinska oblika): $C_{34}H_{32}Cu N_4O_5$</p> <p>bakrov klorofilin b (kislinska oblika): $C_{34}H_{30}Cu N_4O_6$</p>								
Molekulska masa	<p>bakrov klorofilin a: 640,20</p> <p>bakrov klorofilin b: 654,18</p> <p>Vsaka se lahko poveča za 18 daltonov, če je ciklopentenilni obroč razcepljen.</p>								
Analiza	<p>vsebnost vseh bakrovih klorofilinov ni manj kot 95 % vzorca, sušenega 1 uro pri 100 °C</p> <p>$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 565 pri približno 405 nm v vodnem fosfatnem pufru pri pH 7,5</p> <p>$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 145 pri približno 630 nm v vodnem fosfatnem pufru pri pH 7,5</p>								
Opis	temno zelen do moder/črn prah								
Identifikacija									
Spektrometrija	maksimum v vodnem fosfatnem pufru s pH 7,5 pri približno 405 nm in 630 nm								
Čistost									
Ostanki topila	<table> <tr> <td>aceton</td> <td rowspan="6">}</td> <td rowspan="6">ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji</td> </tr> <tr> <td>metil etil keton</td> </tr> <tr> <td>metanol</td> </tr> <tr> <td>etanol</td> </tr> <tr> <td>propan-2-ol</td> </tr> <tr> <td>heksan</td> </tr> </table>	aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji	metil etil keton	metanol	etanol	propan-2-ol	heksan
aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji							
metil etil keton									
metanol									
etanol									
propan-2-ol									
heksan									

▼ B

	diklorometan:	ne več kot 10 mg/kg
Arzen		ne več kot 3 mg/kg
Svinec		ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro		ne več kot 1 mg/kg
Kadmij		ne več kot 1 mg/kg
Bakrovi ioni		ne več kot 200 mg/kg
Skupno baker		ne več kot 8,0 % vseh bakrovih klorofilinov

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 142 ZELENO S**Sinonimi**

CI Food Green 4, briljantno zeleno BS

Opredelitev

Zeleno S je v osnovi sestavljeno iz natrijevega N-[4-[[4-(dimetilamino)fenil](2-hidroksi-3,6-disulfo-1-naftalenil)metilen]-2,5-cikloheksadien-1-iliden]-N-metilmetanaminija in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavnima neobarvanima sestavinama.

Zeleno S je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.

Številka na seznamu barv	44090
EINECS	221-409-2
Kemijsko ime	natrijev N-[4-[[4-(dimetilamino)fenil](2-hidroksi-3,6-disulfo-1-naftalenil)metilen]-2,5-cikloheksadien-1-iliden]-N-metilmetanaminij natrijev 5-[4-dimetilamino- α -(4-dimetilaminocikloheksa-2,5-dieniliden) benzil]-6-hidroksi-7-sulfonato-naftalen-2-sulfonat (alternativno kemijsko ime)
Kemijska formula	$C_{27}H_{25}N_2NaO_7S_2$
Molekulska masa	576,63
Analiza	vsebnost ne manj kot 80 % barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1cm}^{1\%}$ 1 720 pri približno 632 nm v vodni raztopini
Opis	temno moder ali temno zelen prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	modra ali zelena
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 632 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 1,0 %
Druge neobarvane organske spojine:	
4,4'-bis(dimetilamino)-benzohidril alkohol	ne več kot 0,1 %
4,4'-bis(dimetilamino)-benzofenon	ne več kot 0,1 %
3-hidroksinaftalen-2,7-disulfonska kislina	ne več kot 0,2 %

▼ B

Leuco baza	ne več kot 5,0 %
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 150a KARMEL**Sinonimi**

alkalni karamel

Opredelitev

Karamel se pridobiva z nadzorovanim segrevanjem ogljikovih hidratov (komercialno dostopnih sladkorjev za prehrano, sestavljenih iz osnovnih monomerov glukoze in fruktoze in/ali njihovih polimerov: glukoznih sirupov, saharoze in/ali invertnih sirupov in dekstroze). Za pospešitev karamelizacije se lahko dodajo kisline, baze in soli z izjemo amonijevih spojin in sulfidov.

Številka na seznamu barv

EINECS

232-435-9

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

temno rjava do črna snov v tekočem ali trdnem stanju

Identifikacija**Čistost**

Barva, vezana z DEAE-celulozo ne več kot 50 %

Barva, vezana s fosforil celulozo ne več kot 50 %

Barvna intenziteta ⁽¹⁾ 0,01–0,12

Skupni dušik ne več kot 0,1 %

Skupno žveplo ne več kot 0,2 %

Arzen ne več kot 1 mg/kg

Svinec ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro ne več kot 1 mg/kg

Kadmij ne več kot 1 mg/kg

⁽¹⁾ Barvna intenziteta je opredeljena kot absorbanca 0,1-odstotne (m/v) raztopine karamela v vodi skozi 1-centimetrsko celico pri 610 nm.

▼ **B****E 150b ALKALNI SULFITNI KAMEL****Sinonimi****Opredelitev**

Alkalni sulfitni karamel se pridobiva s kontroliranim segrevanjem ogljikovodikov (komercialno dostopnih sladil za hrano, sestavljenih iz osnovnih monomerov glukoze in fruktoze in/ali njihovih polimerov: glukoznih sirupov, sukroze in/ali invertnih sirupov in dekstroze) s kisljinami ali bazami ali brez njih in sulfitnih spojin (žveplove kisline, kalijevega sulfita, kalijevega bisulfita, natrijevega sulfita in natrijevega bisulfita); amonijeve spojine se ne uporabljajo.

Številka na seznamu barv

EINECS

232-435-9

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

temno rjava do črna snov v tekočem ali trdnem stanju

Identifikacija**Čistost**

Barva, vezana z DEAE-celulozo

več kot 50 %

Barvna intenziteta ⁽¹⁾

0,05–0,13

Skupni dušik

ne več kot 0,3 % ⁽²⁾

Žveplov dioksid

ne več kot 0,2 % ⁽²⁾

Skupno žveplo

0,3–3,5 % ⁽²⁾

Žveplo, vezano z DEAE-celulozo

več kot 40 %

Absorbanca barve, vezane z DEAE-celulozo

19–34

Razmerje absorbanca ($A_{280/560}$)

večje od 50

Arzen

ne več kot 1 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

E 150c AMONIJEV KAMEL**Sinonimi****Opredelitev**

Amonijev karamel se pridobiva z nadzorovanim segrevanjem ogljikovodikov (komercialno dostopnih sladil za hrano, sestavljenih iz osnovnih monomerov glukoze in fruktoze in/ali njihovih polimerov: glukoznih sirupov, sukroze in/ali invertnih sirupov in dekstroze) z bazami ali kisljinami ali brez v navzočnosti amonijevih spojin (amonijev hidroksid, amonijev karbonat, amonijev hidrogen karbonat in amonijev fosfat); sulfitne spojine se ne uporabljajo.

⁽¹⁾ Barvna intenziteta je opredeljena kot absorbanca 0,1-odstotne (m/v) raztopine karamela v vodi skozi 1-centimetrsko celico pri 610 nm.

⁽²⁾ Izraženo kot ekvivalent, če je intenziteta barve produkta 0,1 absorbančne enote.

▼ B

Številka na seznamu barv	
EINECS	232-435-9
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	temno rjava do črna snov v tekočem ali trdnem stanju
Identifikacija	
Čistost	
Barva, vezana z DEAE-celulozo	ne več kot 50 %
Barva, vezana s fosforil celulozo	več kot 50 %
Barvna intenziteta ⁽¹⁾	0,08–0,36
Amonijski dušik	ne več kot 0,3 % ⁽²⁾
4-metilimidazol	ne več kot 200 mg/kg ⁽²⁾
2-acetil-4-tetrahidroksi-butylimidazol	ne več kot 10 mg/kg ⁽²⁾
Skupno žveplo	ne več kot 0,2 % ⁽²⁾
Skupni dušik	0,7–3,3 % ⁽²⁾
Absorbančno razmerje barve, vezane s fosforil celulozo	13–35
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 150d AMONIJEV SULFITNI KAMEL**Sinonimi****Opredelitev**

Amonijev sulfidni karamel se pridobiva z nadzorovanim segrevanjem ogljikovih hidratov (komercialno dostopnih sladkorjev za prehrano, sestavljenih iz osnovnih monomerov glukoze in fruktoze in/ali njunih polimerov: glukoznih sirupov, saharoze in/ali invertnih sirupov in dekstroze) s kisljinami ali bazami ali brez v navzočnosti sulfidnih in amonijevih spojin (žveplova kislina, kalijev sulfid, kalijev bisulfid, natrijev sulfid in natrijev bisulfid; amonijev hidroksid, amonijev karbonat, amonijev vodikov karbonat, amonijev fosfat, amonijev sulfat, amonijev sulfid in amonijev vodikov sulfid).

Številka na seznamu barv

EINECS

232-435-9

Kemijsko ime

Kemijska formula

⁽¹⁾ Barvna intenziteta je opredeljena kot absorbanca 0,1-odstotne (m/v) raztopine karamela v vodi skozi 1-centimetrosko celico pri 610 nm.

⁽²⁾ Izraženo kot ekvivalent, če je intenziteta barve produkta 0,1 absorbančne enote.

▼ B

Molekulska masa	
Analiza	
Opis	temno rjava do črna snov v tekočem ali trdnem stanju
Identifikacija	
Čistost	
Barva, vezana z DEAE-celulozo	več kot 50 %
Barvna intenziteta ⁽¹⁾	0,10–0,60
Amonijski dušik	ne več kot 0,6 % ⁽²⁾
Žveplov dioksid	ne več kot 0,2 % ⁽²⁾
4-metilimidazol	ne več kot 250 mg/kg ⁽²⁾
Skupni dušik	0,3–1,7 % ⁽²⁾
Skupno žveplo	0,8–2,5 % ⁽²⁾
Razmerje med dušikom in žveplom v alkoholni oborini	0,7–2,7
Razmerje absorbanca alkoholne oborine ⁽³⁾	8–14
Razmerje absorbanca (A _{280/560})	ne več kot 50
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ M8**E 151 BRILJANTNO ČRNO PN****▼ B**

Sinonimi CI Food Black 1

▼ M8**Opredelitev**

Briljantno črno PN je v osnovi sestavljeno iz tetranatrijevega-4-acetamido-5-hidroksi-6-[7-sulfonato-4-(4-sulfonatofenilazo)-1-naftilazo] naftalen-1,7-disulfonata in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot glavnima neobarvanima sestavinama.

Briljantno črno PN je opisano kot natrijeva sol.

Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijeva sol.

▼ B

Številka na seznamu barv	28440
EINECS	219-746-5
Kemijsko ime	tetranatrijev-4-acetamido-5-hidroksi-6-[7-sulfonato-4-(4-sulfonatofenilazo)-1-naftilazo] naftalen-1,7-disulfonat
Kemijska formula	C ₂₈ H ₁₇ N ₅ Na ₄ O ₁₄ S ₄
Molekulska masa	867,69

⁽¹⁾ Barvna intenziteta je opredeljena kot absorbanca 0,1-odstotne (m/v) raztopine karamele v vodi skozi 1-centimetrsko celico pri 610 nm.

⁽²⁾ Izraženo kot ekvivalent, če je intenziteta barve produkta 0,1 absorbančne enote.

⁽³⁾ Razmerje absorbanca alkoholne oborine je opredeljeno kot absorbanca pri 280 nm, deljena z absorbanco pri 560 nm (1-centimetrska celica).

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 80 % barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 530 pri približno 570 nm v raztopini
Opis	črn prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	črno modrikast
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi pri približno 570 nm
Čistost	
V vodi netopna snov	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	ne več kot 4 % (vsebnosti barvila)
Druge neobarvane organske spojine:	
4-acetamido-5-hidroksinaftalen-1,7-disulfonska kislina	} skupaj ne več kot 0,8 %
4-amino-5-hidroksinaftalen-1,7-disulfonska kislina	
8-aminonaftalen-2-sulfonska kislina	
4,4'-diazaminodi-(benzensulfonska kislina)	
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	ne več kot 0,2 % v nevtralnih pogojih
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 153 RASTLINSKO OGLJE

Sinonimi	Vegetable black
Opredelitev	Rastlinsko oglje se pridobiva s karbonizacijo rastlinskega materiala, kot so les, celulozni ostanki, šota, kokosova in druge lupine. Tako proizvedeno aktivirano oglje se zmelje z valjčnim mlinom, pridobljeno visoko aktivirano uprašeno oglje pa se obdela v ciklonu. Drobnno presejana frakcija iz ciklona se prečisti s spiranjem s klorovodikovo kislino, nevtralizira in nato posuši. Nastali produkt se imenuje Vegetable Black. Produkti z večjo barvno močjo so proizvedeni iz drobnno presejane frakcije z nadaljnjo obdelavo s ciklonom ali dodatnim mletjem, ki mu sledijo spiranje s kislino, nevtralizacija in sušenje. V osnovi je sestavljen iz fino uprašenega oglja. Vsebuje lahko manjše količine dušika, vodika in kisika. Po izdelavi lahko absorbira nekaj vlage.

▼ B

Številka na seznamu barv	77266
EINECS	231-153-3
Kemijsko ime	ogljik
Kemijska formula	C
Atomska masa	12,01
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % ogljika, računano na brezvodno osnovo brez drugega pepela
Izguba pri sušenju	ne več kot 12 % (4 ure pri 120 °C)
Opis	črn prah brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi in organskih topilih
Gorenje	segret do rdečega žara, gori počasi in brez plamena
Čistost	
Pepel (skupno)	ne več kot 4,0 % (temperatura vžiga: 625 °C)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Policiklični aromatski ogljikovodiki	benzo(a)piren manj kot 50 µg/kg v izvlečku, pridobljenem z ekstrakcijo 1 g produkta z 10 g čistega cikloheksana v kontinuirani ekstrakciji
V alkalijah topna snov	filtrat, dobljen z vretjem 2 g vzorca v 20 ml N natrijevega hidroksida, je brezbarven

E 155 RJAVO HT

Sinonimi	CI Food Brown 3
Opredeležitev	Rjavo HT je v osnovi sestavljeno iz dinatrijevega 4,4'-(2,4-dihidroksi-5-hidroksimetil-1,3-fenilen bisazo) di(naftalen-1-sulfonata) in pomožnih barvil skupaj z natrijevim kloridom in/ali natrijevim sulfatom kot osnovnima neobarvanima sestavinama. Rjavo HT je opisano kot natrijeva sol. Dovoljeni sta tudi kalcijeva in kalijevega sol.
Številka na seznamu barv	20285
EINECS	224-924-0
Kemijsko ime	dinatrijev 4,4'-(2,4-dihidroksi-5-hidroksimetil-1,3-fenilen bisazo)di (naftalen-1-sulfonat)
Kemijska formula	$C_{27}H_{18}N_4Na_2O_9S_2$
Molekulska masa	652,57
Analiza	vsebnost ne manj kot 70 % vsega barvila, računano kot natrijeva sol $E_{1cm}^{1\%}$ 403 pri približno 460 nm v vodni raztopini pri pH 7
Opis	rdečkasto rjav prah ali zrnca
Videz vodne raztopine	rjava

▼ B**Identifikacija**

Spektrometrija maksimum v vodi s pH 7 pri približno 460 nm

Čistost

V vodi netopna snov ne več kot 0,2 %

Pomožna barvila ne več kot 10 % (metoda tankoplastne kromatografije)

Druge neobarvane organske spojine:

4-aminonaftalen 1-sulfonska kislina ne več kot 0,7 %

Nesulfonirani primarni aromatski amini ne več kot 0,01 % (računano kot anilin)

Snov, ki se ekstrahira z etrom ne več kot 0,2 % v raztopini s pH 7

Arzen ne več kot 3 mg/kg

Svinec ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro ne več kot 1 mg/kg

Kadmij ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 160 a (i) BETA KAROTEN**Sinonimi**

CI Food Orange 5

Opredelitev

Te specifikacije se uporabljajo predvsem za vse trans izomere beta karotena ter za nekatere druge karotenoide. Razredčeni in stabilizirani pripravki imajo lahko različna razmerja trans-cis izomerov.

Številka na seznamu barv 40800

EINECS 230-636-6

Kemijsko ime beta karoten; beta, beta karoten

Kemijska formula $C_{40}H_{56}$

Molekulska masa 536,88

Analiza ne manj kot 96 % vseh barvil (izraženo kot beta karoten)
 $E_{1cm}^{1\%}$ 2 500 pri približno 440 nm do 457 nm v cikloheksanu

Opis

rdeči do rjavo rdeči kristali ali kristaliničen prah

Identifikacija

Spektrometrija maksimum pri 453 nm do 456 nm v cikloheksanu

Čistost

Sulfatni pepel ne več kot 0,1 %

Pomožna barvila karotenoidi razen beta karotena: ne več kot 3,0 % vsega barvila

Svinec ne več kot 2 mg/kg

▼ **B****E 160 a (ii) RASTLINSKI KAROTENI**

Sinonimi	CI Food Orange 5											
Opredelitev	Rastlinski karoteni se pridobivajo z ekstrakcijo s topilom iz užitnih rastlin, korenja, rastlinskih olj, trave, detelje (lucerne) in koprive. Glavno barvilo je sestavljeno iz karotenoidov, od katerih je najpomembnejši beta karoten. Prisotni so lahko tudi alfa-, gama karoten in drugi pigmenti. Poleg barvnih pigmentov lahko ta snov vsebuje še olja, maščobe in voske, ki so naravno prisotni v izvorni snovi. Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: aceton, metil etil keton, metanol, etanol, propan-2-ol, heksan ⁽¹⁾ , diklorometan in ogljikov dioksid.											
Številka na seznamu barv	75130											
EINECS	230-636-6											
Kemijsko ime												
Kemijska formula	beta karoten: C ₄₀ H ₅₆											
Molekulska masa	beta karoten: 536,88											
Analiza	Vsebnost karotenov (izračunano kot beta karoten) ni manj kot 5 %. Za produkte, pridobljene z ekstrakcijo rastlinskih olj: ne manj kot 0,2 % v jedilnih maščobah. E _{1cm} ^{1%} 2 500 pri približno 440 nm do 457 nm v cikloheksanu											
Opis												
Identifikacija												
Spektrometrija	maksimum v cikloheksanu pri 440 nm do 457 nm ter 470 nm do 486 nm											
Čistost												
Ostanki topila	<table border="0"> <tr> <td>aceton</td> <td rowspan="6">}</td> <td rowspan="6">ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji</td> </tr> <tr> <td>metil etil keton</td> </tr> <tr> <td>metanol</td> </tr> <tr> <td>propan-2-ol</td> </tr> <tr> <td>heksan</td> </tr> <tr> <td>etanol</td> </tr> <tr> <td>diklorometan</td> <td></td> <td>ne več kot 10 mg/kg</td> </tr> </table>	aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji	metil etil keton	metanol	propan-2-ol	heksan	etanol	diklorometan		ne več kot 10 mg/kg
aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji										
metil etil keton												
metanol												
propan-2-ol												
heksan												
etanol												
diklorometan		ne več kot 10 mg/kg										
Svinec	ne več kot 2 mg/kg											

E 160 a (iii) BETA KAROTEN IZ *Blakeslea trispora*

Sinonimi	CI Food Orange 5
Opredelitev	Pridobiva se s fermentacijo mešane kulture moških in ženskih tipov ((+) in (-)) iz naravnih vrst gliv <i>Blakeslea trispora</i> . Beta karoten se ekstrahira iz biomase z etilacetatom ali izobutil acetatom in propan-2-olom in nato kristalizira. Kristalizirani produkt vsebuje predvsem trans beta karoten. Zaradi naravnega procesa je približno 3 % produkta sestavljenega iz mešanih karotenoidov, kar je značilno za ta produkt.

⁽¹⁾ Benzena ne več kot 0,05 % vol. %.

▼ B

Številka na seznamu barv	40800
EINECS	230-636-6
Kemijsko ime	beta karoten; beta, beta karoten
Kemijska formula	C ₄₀ H ₅₆
Molekulska masa	536,88
Analiza	najmanj 96 % vseh barvil (izraženo kot beta karoten) E _{1cm} ^{1%} 2 500 pri približno 440 nm do 457 nm v cikloheksanu
Opis	rdeči, rjavo rdeči ali škrlatno vijolični kristali ali kristaliničen prah (barva je odvisna od uporabljenega topila za ekstrakcijo in od pogojev kristalizacije)
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri 453 nm do 456 nm v cikloheksanu
Čistost	
Ostanki topila	etilacetat } ne več kot 0,8 %, posamezno etanol } ali v kombinaciji
	izobutil acetat: ne več kot 1,0 %
	propan-2-ol: ne več kot 0,1 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %
Pomožna barvila	karotenoidi razen beta karotena: ne več kot 3,0 % vsega barvila
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Plesni	ne več kot 100 kolonij na gram
Kvasovke	ne več kot 100 kolonij na gram
<i>Salmonella spp.</i>	v 25 g je ni
<i>Escherichia coli</i>	v 5 g je ni

E 160 a (iv) KAROTENI IZ ALG**Sinonimi**

CI Food Orange 5

▼ M8**Opređelitev**

Mešani karoteni se lahko pridobivajo tudi iz alg *Dunaliella salina*. Beta karoten se ekstrahira z eteričnim oljem. Pripravek je 20- do 30-odstotna suspenzija v jedilnem olju. Razmerje trans-cis izomerov je od 50/50 do 71/29.

Glavno barvilo je sestavljeno iz karotenoidov, od katerih je najpomembnejši beta karoten. Prisotni so lahko še alfa karoten, lutein, zeaksantin ter beta-kriptoksantin. Poleg barvnih pigmentov lahko ta snov vsebuje še olja, maščobe in voske, ki so naravno prisotni v izvorni snovi.

▼ B

Številka na seznamu barv	75130
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	beta karoten: C ₄₀ H ₅₆
Molekulska masa	beta karoten: 536,88

▼ B

Analiza	vsebnost karotenov (izračunano kot beta karoten) ni manj kot 20 % $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 2 500 pri približno 440 nm do 457 nm v cikloheksanu
Opis	
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v cikloheksanu pri 440 nm do 457 nm ter 474 nm do 486 nm
Čistost	
Naravni tokoferoli v jedilnem olju	ne več kot 0,3 %
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 160 b ANATO, BIKSIN, NORBIKSIN

(i) EKSTRAKCIJA BIKSINA IN NORBIKSINA S TOPILOM

Sinonimi	CI Natural Orange 4				
Oprelitev	<p>Biksin se pripravlja z ekstrakcijo lupine semen drevesa anato (<i>Bixa orellana</i> L.) z enim ali več topili: acetonom, metanolom, heksanom ali diklorometanom, ogljikovim dioksidom s poznejšo odstranitvijo topila.</p> <p>Norbiksin se pripravlja s hidrolizo bazične vodne raztopine ekstrahiranega biksina.</p> <p>Biksin in norbiksin lahko vsebujeta še druge snovi, ekstrahirane iz semen anata.</p> <p>Biksinov prah vsebuje nekaj obarvanih sestavin, najpomembnejša je biksin, ki je lahko v cis ali trans obliki. Navzoči so lahko tudi produkti termičnega razpada biksina.</p> <p>Prah norbiksina vsebuje hidrolizirane produkte biksina v obliki natrijevih ali kalijevih soli kot glavnih barvil. Navzoči sta lahko cis in trans oblika.</p>				
Številka na seznamu barv	75120				
EINECS	anato: 215-735-4, ekstrakt semena anata: 289-561-2; biksin: 230-248-7				
Kemijsko ime	<table border="0"> <tr> <td>biksin:</td> <td rowspan="2"> $\left\{ \begin{array}{l} 6'\text{-metilhidrogen-9'-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \\ 6'\text{-metilhidrogen-9'-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \end{array} \right.$ </td> </tr> <tr> <td>norbiksin:</td> <td> $\left\{ \begin{array}{l} 9'\text{-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \\ 9'\text{-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \end{array} \right.$ </td> </tr> </table>	biksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 6'\text{-metilhidrogen-9'-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \\ 6'\text{-metilhidrogen-9'-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \end{array} \right.$	norbiksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 9'\text{-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \\ 9'\text{-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \end{array} \right.$
biksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 6'\text{-metilhidrogen-9'-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \\ 6'\text{-metilhidrogen-9'-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \end{array} \right.$				
norbiksin:		$\left\{ \begin{array}{l} 9'\text{-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \\ 9'\text{-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \end{array} \right.$			
Kemijska formula	<table border="0"> <tr> <td>biksin:</td> <td>$C_{25}H_{30}O_4$</td> </tr> <tr> <td>norbiksin:</td> <td>$C_{24}H_{28}O_4$</td> </tr> </table>	biksin:	$C_{25}H_{30}O_4$	norbiksin:	$C_{24}H_{28}O_4$
biksin:	$C_{25}H_{30}O_4$				
norbiksin:	$C_{24}H_{28}O_4$				
Molekulska masa	<table border="0"> <tr> <td>biksin:</td> <td>394,51</td> </tr> <tr> <td>norbiksin:</td> <td>380,48</td> </tr> </table>	biksin:	394,51	norbiksin:	380,48
biksin:	394,51				
norbiksin:	380,48				

▼ B

Analiza	vsebnost biksinovega prahu ni manj kot 75 % vseh karotenoidov, računano kot biksin vsebnost norbiksinovih praškov ni manj kot 25 % vseh karotenoidov, računano kot norbiksin biksin: $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 2 870 pri približno 502 nm v kloroformu norbiksin: $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 2 870 pri približno 482 nm v raztopini kalijevega hidroksida
Opis	rdečkasto rjav prah, suspenzija ali raztopina
Identifikacija	
Spektrometrija	biksin: maksimum v kloroformu pri približno 502 nm norbiksin: maksimum v razredčeni raztopini kalijevega hidroksida pri približno 482 nm
Čistost	
Ostanki topila	aceton metanol heksan diklorometan: ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

(ii) EKSTRAKCIJA ANATA Z BAZAMI

Sinonimi

CI Natural Orange 4

Opredelitev

V vodi topen anato se pripravlja z ekstrakcijo lupine semen drevesa anato (*Bixa orellana* L.) z vodnimi raztopinami alkalij (natrijev ali kalijev hidroksid).

V vodi topen anato vsebuje norbiksin, produkt hidrolize biksina v obliki natrijeve ali kalijeve soli kot glavnega barvila. Prisotni sta lahko cis- in trans oblika.

Številka na seznamu barv

75120

EINECS

anato: 215-735-4, ekstrakt semena anata: 289-561-2; biksin: 230-248-7

Kemijsko ime

biksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 6'\text{-metilhidrogen-9'-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \\ 6'\text{-metilhidrogen-9'-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \end{array} \right.$
norbiksin:	

▼ B

Kemijska formula	biksin:	$C_{25}H_{30}O_4$
Molekulska masa	norbiksin:	$C_{24}H_{28}O_4$
Analiza	biksin:	394,51
	norbiksin:	380,48
	vsebnost ne manj kot 0,1 % vseh karotenoidov, izraženo kot norbiksin	
	norbiksin:	$E_{1cm}^{1\%}$ 2 870 pri približno 482 nm v raztopini kalijevega hidroksida
Opis	rdečkasto rjav prah, suspenzija ali raztopina	
Identifikacija		
Spektrometrija	biksin:	maksimum v kloroformu pri približno 502 nm
	norbiksin:	maksimum v razredčeni raztopini kalijevega hidroksida pri približno 482 nm
Čistost		
Arzen	ne več kot 3 mg/kg	
Svinec	ne več kot 2 mg/kg	
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg	
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg	
(iii) EKSTRAKCIJA ANATA Z OLJEM		
Sinonimi	CI Natural Orange 4	
Opredelitev	Ekstrakt anata v olju, kot raztopina ali suspenzija, se pripravlja z ekstrakcijo lupine semen drevesa anata (<i>Bixa orellana</i> L.) z jedlinimi rastlinskimi olji. Ekstrakt anata v olju vsebuje nekaj obarvanih sestavin, najpomembnejši je biksin, ki je lahko navzoč v cis ali trans obliki. Prisotni so lahko tudi produkti termičnega razpada biksina.	
Številka na seznamu barv	75120	
EINECS	anato: 215-735-4, ekstrakt semena anata: 289-561-2; biksin: 230-248-7	
Kemijsko ime	biksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 6'\text{-metilhidrogen-9'-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \\ 6'\text{-metilhidrogen-9'-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-dioat} \end{array} \right.$
	norbiksin:	$\left\{ \begin{array}{l} 9'\text{-cis-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \\ 9'\text{-trans-6,6'-diapokaroten-6,6'-diojska kislina} \end{array} \right.$
Kemijska formula	biksin:	$C_{25}H_{30}O_4$
	norbiksin:	$C_{24}H_{28}O_4$
Molekulska masa	biksin:	394,51
	norbiksin:	380,48

▼ B

Analiza	vsebuje ne manj kot 0,1 % vseh karotenoidov, izraženo kot biksin
	biksin: $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 2 870 pri približno 502 nm v kloroformu
Opis	rdečkasto rjav prah, suspenzija ali raztopina
Identifikacija	
Spektrometrija	biksin: maksimum v kloroformu pri približno 502 nm
	norbiksin: maksimum v razredčeni raztopini kalijevega hidroksida pri približno 482 nm
Čistost	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 160 c IZVLEČEK PAPIRIKE, KAPSANTIN, KAPSORUBIN

Sinonimi	Paprika oleoresin
Opredelev	Izvleček paprike se pridobiva z ekstrakcijo vlaken zmlete paprike s semeni ali brez njih (<i>Capsicum annum</i> L.) in vsebuje glavno barvilo ploda te rastline. Glavni barvili sta kapsantin in kapsorubin. Prisotnih je lahko več drugih barvil v manjših količinah. Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: metanol, etanol, aceton, heksan, diklorometan, etil acetat, propan-2-ol in ogljikov dioksid.
Številka na seznamu barv	
EINECS	kapsantin: 207-364-1, kapsorubin: 207-425-2
Kemijsko ime	kapsantin: (3R, 3'S, 5'R)-3,3'-dihidroksi-β,κ-karoten-6-on kapsorubin: (3S, 3'S, 5R, 5R')-3,3'-dihidroksi-κ,κ-karoten-6,6'-dion
Kemijska formula	kapsantin: $C_{40}H_{56}O_3$ kapsorubin: $C_{40}H_{56}O_4$
Molekulska masa	kapsantin: 584,85 kapsorubin: 600,85
Analiza	izvleček paprike: vsebnost ne manj kot 7,0 % karotenoidov kapsantin/kapsorubin: ne manj kot 30 % vseh karotenoidov $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ 2 100 pri približno 462 nm v acetonu

▼ B

Opis	temno rdeča židka tekočina
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 462 nm v acetonu
Barvna reakcija	nastanek temno modre barve po dodatku kapljice žveplove kisline kapljici vzorca v 2–3 kapljicah kloroforma
Čistost	
Ostanki topila	etilacetat metanol etanol aceton heksan propan-2-ol
	} ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
	diklorometan: ne več kot 10 mg/kg
Kapsaicin	ne več kot 250 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 160 d LIKOPEN

(i) SINTETIČNI LIKOPEN

Sinonimi	likopen iz kemične sinteze
Opredeleitev	Sintetični likopen je mešanica geometričnih izomerov likopenov in se proizvaja z namernim zgoščevanjem sintetičnih intermediatov, ki se običajno uporabljajo pri proizvodnji drugih karotenoidov, uporabljenih v živilih. Sintetični likopen je sestavljen zlasti iz all- <i>trans</i> -likopena skupaj s 5- <i>cis</i> -likopenom ter manjšimi količinami drugih izomerov. Komercialni pripravki likopena, namenjeni za uporabo v živilih, so pripravljene kot suspenzije v jedilnih oljih ali v vodi dispergirani ali topni praški.
Številka na seznamu barv	75125
EINECS	207-949-1
Kemijsko ime	ψ,ψ -karoten, all- <i>trans</i> -likopen, (all-E)-likopen, (all-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktametil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-dotriacontatridecen
Kemijska formula	C ₄₀ H ₅₆
Molekulska masa	536,85
Analiza	najmanj 96 % vseh likopenov (najmanj 70 % all- <i>trans</i> -likopena) E _{1cm} ^{1%} pri 465–475 nm v heksanu (za 100-odstotno čisti all- <i>trans</i> likopen) je 3 450
Opis	rdeč kristaliničen prah

▼ B**Identifikacija**

Spektrometrija	raztopina v heksanu kaže največjo absorpcijo pri približno 470 nm
Preskus na karotenoide	barva raztopine vzorca v acetonu izgine po zaporednem dodajanju 5 % raztopine natrijevega nitrata in 1N žveplave kisline.
Topnost	netopen v vodi, dobro topen v kloroformu
Značilnosti 1-odstotne raztopine v kloroformu	bistra in močne rdeče oranžne barve

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 40 °C pri 20 mm Hg)
Apo-12'-likopenal	ne več kot 0,15 %
Trifenil fosfin oksid	ne več kot 0,01 %
Ostanki topila	metanol: ne več kot 200 mg/kg, heksan, propan-2-ol: ne več kot 10 mg/kg vsakega diklorometan: ne več kot 10 mg/kg (samo pri komercialnih pripravkih)
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

(ii) LIKOPEN IZ RDEČIH PARADIŽNIKOV**Sinonimi**

Natural Yellow 27

Opredelitev

Likopen se pridobiva z ekstrakcijo s topilom rdečih paradižnikov (*Lycopersicon esculentum* L.) s poznejšo odstranitvijo topila. Uporabljajo se lahko le naslednja topila: ogljikov dioksid, etil acetat, aceton, propan-2-ol, metanol, etanol in heksan. Glavno barvilo paradižnikov je likopen, vendar so v manjših količinah lahko prisotni tudi drugi karotenoidi. Poleg barvnih pigmentov so v izdelku lahko še olje, masti, voski in aromatične sestavine, ki se pojavljajo v paradižnikih.

Številka na seznamu barv	75125
EINECS	207-949-1
Kemijsko ime	ψ,ψ -karoten, all- <i>trans</i> -likopen, (all-E)-likopen, (all-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktametil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-d-otriakontatridecen
Kemijska formula	C ₄₀ H ₅₆
Molekulska masa	536,85
Analiza	E _{1cm} ^{1%} pri 465–475 nm v heksanu (za 100-odstotno čisti all- <i>trans</i> -likopen) je 3 450 vsebnost ne manj kot 5 % vsega barvila

Opis

temno rdeča židka tekočina

Identifikacija

Spektrometrija	maksimum v heksanu pri približno 472 nm
----------------	---

▼ B**Čistost**

Ostanki topila

propan-2-ol

heksan

aceton

etanol

metanol

etilacetat

ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji

Sulfatni pepel

ne več kot 1 %

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

(iii) LIKOPEN IZ *BLAKESLEA TRISPORA***Sinonimi**

Natural Yellow 27

Opredeflitev

Likopen iz glive *Blakeslea trispora* se pridobiva z ekstrakcijo glivne biomase ter očisti s kristalizacijo in filtracijo. Vsebuje zlasti all-trans-likopen. Vsebuje tudi manjše količine drugih karotenoidov. Propan-2-ol in izobutil acetat sta edini topila, ki se uporabljata v proizvodnji. Komerčni pripravki likopena, namenjeni za uporabo v živilih, so pripravljene kot suspenzije v jedilnih oljih ali v vodi dispergirani ali topni praški.

Številka na seznamu barv

75125

EINECS

207-949-1

Kemijsko ime

ψ,ψ -karoten, all-trans-likopen, (all-E)-likopen, ((all-E)-2,6,10,14,19,23,27,31-oktamil-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-dotriakontatridecen

Kemijska formula

C₄₀H₅₆

Molekulska masa

536,85

Analiza

najmanj 95 % vseh likopenov in najmanj 90 % all-trans-likopena vseh barvil

E_{1cm}^{1%} pri 465–475 nm v heksanu (za 100-odstotno čisti all-trans-likopen) je 3 450

Opis

rdeč kristaliničen prah

Identifikacija

Spektrometrija

raztopina v heksanu kaže največjo absorpcijo pri približno 470 nm

Preskus na karotenoide

barva raztopine vzorca v acetonu izgine po zaporednem dodajanju 5 % raztopine natrijevega nitrata in 1N žveplove kisline

Topnost

netopen v vodi, dobro topen v kloroformu

Značilnosti 1 % raztopine v kloroformu

bistra in močne rdeče oranžne barve

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 40 °C pri 20 mm Hg)
Drugi karotenoidi	ne več kot 5 %
Ostanki topila	propan-2-ol: ne več kot 0,1 % izobutil acetat: ne več kot 1,0 % diklorometan: ne več kot 10 mg/kg (samo pri komercialnih pripravkih)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,3 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 160 e BETA-APO-8'-KAROTENAL (C30)**Sinonimi**

CI Food Orange 6

Opredelitev

Te specifikacije veljajo predvsem za *all-trans*-izomer beta-apo-8'-karotenala skupaj z manjšimi količinami drugih karotenoidov. Razredčene in stabilizirane oblike barvila se pripravijo iz beta-apo-8'-karotenala glede na te specifikacije in vključujejo raztopine ali suspenzije beta-apo-8'-karotenala v jedilnih masteh ali oljih, emulzijah in v vodi topnih praških. Razmerja med *cis* in *trans* izomeri lahko nihajo glede na postopek priprave.

Številka na seznamu barv

40820

EINECS

214-171-6

Kemijsko ime

beta-apo-8'-karotenal; *trans*-beta-apo-8'karoten-aldehid

Kemijska formula

C₃₀H₄₀O

Molekulska masa

416,65

Analiza

ne manj kot 96 % vseh barvil
E_{1cm}^{1%} 2 640 pri 460–462 nm v cikloheksanu

Opis

temno vijoličasti kristali s kovinskim sijajem ali kristaliničen prah

Identifikacija

Spektrometrija

maksimum v cikloheksanu pri 460–462 nm

Čistost

Sulfatni pepel

ne več kot 0,1 %

Pomožna barvila

drugi karotenoidi razen beta-apo-8'-karotenala:
ne več kot 3,0 % vseh barvil

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

E 161 b LUTEIN**Sinonimi**

mešani karotenoidi; ksantofili

Opredelitev

Lutein se pridobiva z ekstrakcijo vlaken sadja in zelenjave, trave, detelje (lucerne) in *Tagetes erecta* s topilom. Osnovno barvilo je sestavljeno iz karotenoidov, katerih večji del so lutein in njegovi

▼ B

	estri z maščobnimi kislinami. Prisotne so tudi različne količine karotenov. Lutein lahko vsebuje maščobe, olja in voske, ki so naravno prisotni v surovini.								
	Za ekstrakcijo se lahko uporabljajo le naslednja topila: metanol, etanol, propan-2-ol, heksan, aceton, metil etil keton in ogljikov dioksid.								
Številka na seznamu barv									
EINECS	204-840-0								
Kemijsko ime	3,3'-dihidroksi-d-karoten								
Kemijska formula	C ₄₀ H ₅₆ O ₂								
Molekulska masa	568,88								
Analiza	vsebnost vsega barvila ne manj kot 4 %, računano kot lutein E _{1cm} ^{1%} 2 550 pri približno 445 nm v kloroformu/etanolu (10 + 90) ali v heksanu/etanolu/acetonu (80 + 10 + 10)								
Opis	temna rumenkasto rjava tekočina								
Identifikacija									
Spektrometrija	maksimum pri približno 445 nm v kloroformu/etanolu (1 : 9)								
Čistost									
Ostanki topila	<table border="0"> <tr> <td>aceton</td> <td rowspan="6">}</td> <td rowspan="6">ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji</td> </tr> <tr> <td>metil etil keton</td> </tr> <tr> <td>metanol</td> </tr> <tr> <td>etanol</td> </tr> <tr> <td>propan-2-ol</td> </tr> <tr> <td>heksan</td> </tr> </table>	aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji	metil etil keton	metanol	etanol	propan-2-ol	heksan
aceton	}	ne več kot 50 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji							
metil etil keton									
metanol									
etanol									
propan-2-ol									
heksan									
Arzen	ne več kot 3 mg/kg								
Svinec	ne več kot 3 mg/kg								
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg								
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg								
E 161 g KANTAKSANTIN									
Sinonimi	CI Food Orange 8								
Opredeelitev	Te specifikacije veljajo predvsem za all- <i>trans</i> -izomere kantaksantina skupaj z manjšimi količinami drugih karotenoidov. Razredčene in stabilizirane oblike barvila se pripravijo glede na te specifikacije ter vključujejo raztopine in suspenzije kantaksantina v jedilnih masteh ali oljih, emulzijah in praških, ki so topni v vodi. Razmerja med cis in trans izomeri lahko nihajo glede na postopek priprave.								
Številka na seznamu barv	40850								

▼ B

EINECS	208-187-2
Kemijsko ime	beta-karoten-4,4'-dion; kantaksantin; 4,4'-diokso-beta-karoten
Kemijska formula	C ₄₀ H ₅₂ O ₂
Molekulska masa	564,86
Analiza	ne manj kot 96 % vseh barvil (izraženo kot kantaksantin)
	$E_{1\text{cm}}^{1\%} \begin{cases} 2\ 200 & \left\{ \begin{array}{l} \text{pri približno 485 nm v kloroformu} \\ \text{v cikloheksanu pri 468–472 nm} \\ \text{v petroletru pri 464–467 nm} \end{array} \right. \end{cases}$
Opis	temno vijoličasti kristali ali kristalni prah
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 485 nm v kloroformu maksimum v cikloheksanu pri 468–472 nm maksimum v petroletru pri 464–467 nm
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Pomožna barvila	drugi karotenoidi razen kantaksantina: ne več kot 5,0 % vseh barvil
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 162 BETALAIN, BETANIN

Sinonimi	barvilo rdeče pese
Opredelitev	<p>Barvilo rdeče pese se pridobiva iz korenine rdeče pese (<i>Beta vulgaris</i> L. var. <i>rubra</i>) z iztiskanjem soka ali vodno ekstrakcijo zrezanih korenin in obogatitvijo aktivne sestavine. Barvilo je sestavljeno iz več pigmentov razreda betalain. Glavno barvilo je sestavljeno iz betacianinov (rdeče), od katerih betanin predstavlja 75–95 %. Prisotne so lahko tudi manjše količine betaksantina (rumeno) in razgradni produkti betalainov (svetlo rjavo).</p> <p>Poleg barvil sok ali izvleček vsebuje še sladkorje, soli in/ali beljakovine, naravno prisotne v rdeči pesi. Večino sladkorjev, soli in beljakovin lahko odstranimo s koncentriranjem in rafiniranjem raztopine produkta.</p>
Številka na seznamu barv	
EINECS	231-628-5
Kemijsko ime	(S-(R',R')-4-(2-(2-karboksi-5(beta-D-glukopiranosiloksi)-2,3-dihidro-6-hidroksi-1H-indol-1-il)etenil)-2,3-dihidro-2,6-piridin-dikarboksilna kislina; 1-(2-(2,6-dikarboksi-1,2,3,4-tetrahidro-4-piridiliden)etiliden)-5-beta-D-glukopiranosiloksi)-6-hidroksiindolijev-2-karboksilat

▼ B

Kemijska formula	betanin: C ₂₄ H ₂₆ N ₂ O ₁₃
Molekulska masa	550,48
Analiza	vsebnost rdečega barvila (izraženega kot betanin) je ne manj kot 0,4 % E _{1cm} ^{1%} 1 120 pri približno 535 nm v vodni raztopini pri pH 5
Opis	rdeča ali temno rdeča tekočina, pasta, prah ali trdna snov
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v vodi s pH 5 pri približno 535 nm
Čistost	
Nitrati	ne več kot 2 g nitratnih anionov na gram rdeče barve (izračunano iz analize)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 163 ANTOCIANINI

Sinonimi	
Opredelitev	Antocianini se pridobivajo z maceracijo ali ekstrakcijo s sulfitirano vodo, nakisano vodo, ogljikovim dioksidom, metanolom ali etanolom iz vlaken rastlin in sadja in po potrebi naknadno koncentracijo in/ali prečiščevanjem. Nastali produkt se lahko z industrijskim sušenjem pretvori v prah. Antocianini vsebujejo običajne sestavine izhodne surovine, se pravi antocianine, organske kisline, tanine, sladkorje, minerale itd., vendar ne nujno v istem razmerju kot v izvorni snovi. Etanol je lahko naravno prisoten kot posledica maceracije. Barvilo je antocianin. Produkti se tržijo glede na jakost barve, določene v analizi. Vsebnost barvila ni izražena s količinskimi enotami.
Številka na seznamu barv	
EINECS	208-438-6 (cianidin); 205-125-6 (peonidin); 208-437-0 (delfinidin); 211-403-8 (malvidin); 205-127-7 (pelargonidin); 215-849-4 (petunidin)
Kemijsko ime	3,3',4',5,7-pentahidroksi-flavilijev klorid (cianidin) 3,4',5,7-tetrahidroksi-3'-metoksiflavilijev klorid (peonidin) 3,4',5,7-tetrahidroksi-3',5'-dimetoksiflavilijev klorid (malvidin) 3,5,7-trihidroksi-2-(3,4,5-trihidroksifenil)-1-benzopirilijev klorid (delfinidin) 3,3',4',5,7-pentahidroksi-5'-metoksiflavilijev klorid (petunidin) 3,5,7-trihidroksi-2-(4-hidroksifenil)-1-benzopirilijev klorid (pelargonidin)

▼ B

Kemijska formula	cianidin: C ₁₅ H ₁₁ O ₆ Cl peonidin: C ₁₆ H ₁₃ O ₆ Cl malvidin: C ₁₇ H ₁₅ O ₇ Cl delfinidin: C ₁₅ H ₁₁ O ₇ Cl petunidin: C ₁₆ H ₁₃ O ₇ Cl pelargonidin: C ₁₅ H ₁₁ O ₅ Cl
Molekulska masa	cianidin: 322,6 peonidin: 336,7 malvidin: 366,7 delfinidin: 340,6 petunidin: 352,7 pelargonidin: 306,7
Analiza	E _{1cm} ^{1%} 300 za čisti pigment pri 515–535 nm pri pH 3,0
Opis	vijoličasto rdeča tekočina, prah ali pasta z rahlim značilnim vonjem
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum v metanolu z 0,01 % koncent. HCl cianidin: 535 nm peonidin: 532 nm malvidin: 542 nm delfinidin: 546 nm petunidin: 543 nm pelargonidin: 530 nm
Čistost	
Ostanki topila	metanol ne več kot 50 mg/kg etanol ne več kot 200 mg/kg
Žveplov dioksid	ne več kot 1 000 mg/kg na odstotek pigmenta
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 170 KALCIJEV KARBONAT

Sinonimi	CI Pigment White 18; kreda
Opredelevanje	Kalcijev karbonat se prideluje iz mletega apnenca ali z obarjanjem kalcijevih ionov s karbonatnimi.
Številka na seznamu barv	77220
EINECS	kalcijev karbonat: 207-439-9 apnenec: 215-279-6
Kemijsko ime	kalcijev karbonat
Kemijska formula	CaCO ₃

▼ B

Molekulska masa	100,1
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen ali amorfen prah brez vonja in okusa
Identifikacija	
Topnost	Skoraj netopen v vodi in alkoholu. V razredčeni očetni, klorovodikovi in dušikovi kislini se topi z izhajanjem mehurčkov. Po vretju v raztopini daje pozitiven Preskus na kalcij.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (4 ure pri 200 °C)
V kislinah netopne snovi	ne več kot 0,2 %
Magnezijeve in bazične soli	ne več kot 1 %
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg
Antimon (kot Sb)	} ne več kot 100 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
Baker (kot Cu)	
Krom (kot Cr)	
Cink (kot Zn)	
Barij (kot Ba)	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 3 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 171 TITANOV DIOKSID

Sinonimi	CI Pigment White 6
Opredeležitev	<p>Titanov dioksid je v osnovi sestavljen iz čistega anataza in/ali rutilnega titanovega dioksida, ki je lahko prekrit z manjšimi količinami aluminijevega oksida in/ali silicijevega dioksida za izboljšanje tehnoloških lastnosti produkta.</p> <p>Anatazne stopnje pigmentnega titanovega dioksida je mogoče doseči samo s sulfatnim postopkom, ki ustvari večjo količino žveplove kisline kot stranski produkt. Rutilne stopnje titanovega dioksida so običajno narejene s kloridnim postopkom.</p> <p>Nekatere rutilne stopnje titanovega dioksida so proizvedene s sljudo (znano tudi kot kalijev aluminijev silikat) kot osnova za oblikovanje osnovne strukture ploščic. Površina sljude je prekrita s titanovim dioksidom z uporabo posebnega patentiranega postopka.</p> <p>Rutilni titanov dioksid v obliki ploščic se proizvaja tako, da se biserovinasti pigment sljude, prekrite s titanovim dioksidom (rutil) izpostavi ekstraktivnemu raztapljanju v kislini in nato ekstraktivnemu raztapljanju v bazi. Med tem postopkom je vsa sljuda odstranjena, nastali produkt pa je v obliki ploščic rutilnega titanovega dioksida.</p>
Številka na seznamu barv	77891
EINECS	236-675-5

▼ B

Kemijsko ime	titanov dioksid
Kemijska formula	TiO ₂
Molekulska masa	79,88
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % brez aluminijevega in silicijevega dioksida
Opis	bel ali rahlo obarvan prah
Identifikacija	
Topnost	Netopen v vodi in organskih topilih. Težko topen v fluorovodikovi kislini in vroči koncentrirani žveplovi kislini.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (3 ure pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	ne več kot 1,0 % na podlagi nehlapnih snovi (800 °C)
Aluminijev oksid in/ali silicijev dioksid	vseh ne več kot 2,0 %
Topna snov v 0,5 N HCl	ne več kot 0,5 % brez aluminijevega in silicijevega dioksida ali do 1,5 % za izdelke, namenjene prodaji, ki vsebujejo aluminijev oksid in/ali silicijev dioksid
V vodi topne snovi	ne več kot 0,5 %
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg po ekstrakciji z 0,5 N HCl
Antimon	ne več kot 2 mg/kg po ekstrakciji z 0,5 N HCl
Arzen	ne več kot 1 mg/kg po ekstrakciji z 0,5 N HCl
Svinec	ne več kot 10 mg/kg po ekstrakciji z 0,5 N HCl
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg po ekstrakciji z 0,5 N HCl

E 172 ŽELEZOVI OKSIDI IN HIDROKSIDI

Sinonimi	rumeni železov oksid: CI Pigment Yellow 42 in 43
	rdeči železov oksid: CI Pigment Red 101 in 102
	črni železov oksid: CI Pigment Black 11
Opredelitev	Železovi oksidi in železovi hidroksidi se v osnovi sintetizirajo iz brezvodnega in/ali hidriranega železovega oksida. Paleta barv vključuje rumeno, rdečo, rjavo in črno ter prehode med temi barvami. Železovi oksidi za prehrano se ločijo od drugih po precej manjši vsebnosti drugih kovin. To se doseže z nadzorom izvora železa in temeljitim kemijskim čiščenjem med postopkom priprave.
Številka na seznamu barv	rumeni železov oksid: 77492
	rdeči železov oksid: 77491
	črni železov oksid: 77499

▼B

EINECS	rumeni železov oksid: 257-098-5 rdeči železov oksid: 215-168-2 črni železov oksid: 235-442-5
Kemijsko ime	rumeni železov oksid: hidriran železov oksid, hidriran železov (III) oksid rdeči železov oksid: brezvodni železov oksid, brezvodni železov (III) oksid črni železov oksid: železov (II,III) oksid
Kemijska formula	rumeni železov oksid: $\text{FeO(OH)} \cdot \text{H}_2\text{O}$ rdeči železov oksid: Fe_2O_3 črni železov oksid: $\text{FeO.Fe}_2\text{O}_3$
Molekulska masa	88,85: FeO(OH) 159,70: Fe_2O_3 231,55: $\text{FeO.Fe}_2\text{O}_3$
Analiza	rumeni ne manj kot 60 %, rdeči in črni ne manj kot 68 % vsega železa; izraženo kot železo
Opis	prah; rumen, rdeč, rjav ali črn
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi in organskih topilih topen v koncentriranih mineralnih kislinah
Čistost	
V vodi topne snovi	ne več kot 1,0 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Krom	ne več kot 100 mg/kg
Baker	ne več kot 50 mg/kg
Svinec	ne več kot 10 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Nikelj	ne več kot 200 mg/kg
Cink	ne več kot 100 mg/kg

} po popolnem raztapljanju

E 173 ALUMINIJ**Sinonimi**

CI Pigment Metal

Opredelev

Aluminijev prah je iz izredno majhnih delcev aluminija. Mletje lahko, ali pa tudi ne, poteka v prisotnosti jedilnih olj in/ali prehrani primernih maščobnih kislin. Pri tem so prisotne samo mešanice z jedilnimi olji in/ali prehrani primernimi maščobnimi kislinami.

▼ B

Številka na seznamu barv	77000
EINECS	231-072-3
Kemijsko ime	aluminij
Kemijska formula	Al
Atomska masa	26,98
Analiza	ne manj kot 99 %, računano kot Al v brezoljni obliki
Opis	srebrno siv prah ali lističi
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi in organskih topilih; topen v razredčeni klorovodikovi kislini
Preskus na aluminij	preskus prestane vzorec, raztopljen v razredčeni klorovodikovi kislini
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (105 °C, do konstantne teže)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 10 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 174 SREBRO

Sinonimi	argentum
Opredeleitev	
Številka na seznamu barv	77820
EINECS	231-131-3
Kemijsko ime	srebro
Kemijska formula	Ag
Atomska masa	107,87
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 % Ag
Opis	srebrno obarvan prah ali tanki lističi
Identifikacija	
Čistost	

E 175 ZLATO

Sinonimi	Pigment Metal 3; aurum
Opredeleitev	
Številka na seznamu barv	77480
EINECS	231-165-9
Kemijsko ime	zlato

▼ B

Kemijska formula	Au
Atomska masa	197,0
Analiza	vsebnost ne manj kot 90 % Au
Opis	zlato obarvan prah ali tanki lističi
Identifikacija	
Čistost	
Srebro	ne več kot 7 %
Baker	ne več kot 4 %

} po popolnem raztapljanju

E 180 LITOLRUBIN BK

Sinonimi	CI Pigment Red 57; rubinpigment; karmin 6B
Opredelitev	Litolubin BK je v osnovi sestavljen iz kalcijevega 3-hidroksi-4-(4-metil-2-sulfonatofenilazo)-2-naftalenkarboksilata in pomožnih barvil skupaj z vodo, kalcijevim kloridom in/ali kalcijevim sulfatom kot osnovnimi neobarvanimi sestavinami.
Številka na seznamu barv	15850:1
EINECS	226-109-5
Kemijsko ime	kalcijev 3-hidroksi-4-(4-metil-2-sulfonatofenilazo)-2-naftalenkarboksilat
Kemijska formula	$C_{18}H_{12}CaN_2O_6S$
Molekulska masa	424,45
Analiza	vsebnost najmanj 90 % vseh barvil $E_{1cm}^{1\%}$ 200 pri približno 442 nm v dimetilformamidu
Opis	rdeč prah
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimum pri približno 442 nm v dimetilformamidu
Čistost	
Pomožna barvila	ne več kot 0,5 %
Druge neobarvane organske spojine:	
2-amino-5-metilbenzensulfonska kislina, kalcijeva sol	ne več kot 0,2 %
3-hidroksi-2-naftalenkarboksilna kislina, kalcijeva sol	ne več kot 0,4 %
Nesulfonirani primarni aromatski amini	ne več kot 0,01 % (izraženo kot anilin)
Snov, ki se ekstrahira z etrom	iz raztopine s pH 7, ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼B

Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Uporabljajo se lahko aluminijevi laki tega barvila.

E 200 SORBINSKA KISLINA**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	203-768-7
Kemijsko ime	sorbinska kislina; <i>trans, trans</i> -2,4-heksadienojska kislina
Kemijska formula	C ₆ H ₈ O ₂
Molekulska masa	112,12
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

brezbarvne iglice ali bel, sipek prah, rahlega značilnega vonja, barva se po 90-minutnem segrevanju pri 105 °C ne spremeni.

Identifikacija

Območje taljenja	med 133 °C in 135 °C po 4-urnem sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Spektrometrija	propan-2-olna raztopina (1 v 4 000 000) ima absorpcijski maksimum pri 254 ±2 nm
Preskus na dvojne vezi	prestane preskus
Topnost	rahlo topen v vodi, topen v etanolu

Čistost

Vsebnost vode	ne več kot 0,5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %
Aldehidi	ne več kot 0,1 % (kot formaldehid)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 202 KALIJEV SORBAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	246-376-1
Kemijsko ime	kalijev sorbat; kalijev (E,E)-2,4-heksadienoat; kalijeva sol <i>trans, trans</i> -2,4-heksadienojske kisline
Kemijska formula	C ₆ H ₇ O ₂ K
Molekulska masa	150,22

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah, ki po 90-minutnem segrevanju pri 105 °C ne spremeni barve
Identifikacija	
Območje taljenja sorbinske kisline	območje taljenja sorbinske kisline, ki jo izoliramo z nakisanjem in ni prekrystalizirana, je od 133 °C do 135 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na dvojne vezi	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,0 % (3 ure pri 105 °C)
Kislost ali alkalnost	ne več kot približno 1,0 % (kot sorbinska kislina ali K ₂ CO ₃)
Aldehidi	ne več kot 0,1 %, izračunano kot formaldehid
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 203 KALCIJEV SORBAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	231-321-6
Kemijsko ime	kalcijev sorbat; kalcijeve soli <i>trans</i> , <i>trans</i> -2,4-heksadienojske kisline
Kemijska formula	C ₁₂ H ₁₄ O ₄ Ca
Molekulska masa	262,32
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	droben, bel kristaliničen prah, ki po 90-minutnem segrevanju pri 105 °C ne spremeni barve
Identifikacija	
Območje taljenja sorbinske kisline	območje taljenja sorbinske kisline, ki jo izoliramo z nakisanjem in ni prekrystalizirana, je od 133 °C do 135 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na dvojne vezi	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % po 4-urnem sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Aldehidi	ne več kot 0,1 % (kot formaldehid)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼B

E 210 BENZOJSKA KISLINA

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	200-618-2
Kemijsko ime	benzojska kislina; benzenkarboksilna kislina; fenilkarboksilna kislina
Kemijska formula	$C_7H_6O_2$
Molekulska masa	122,12
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Območje taljenja	121,5–123,5 °C
Preskus sublimacije	prestane preskus
Preskus na benzoat	prestane preskus
pH	okoli 4 (vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (3 ure, nad žveplovo kislino)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Klorirane organske spojine	ne več kot 0,07 %, izraženo kot klorid, kar ustreza 0,3 %, izraženo kot monoklorbenzojska kislina
Lahko oksidirajoče snovi	100 ml vode se doda 1,5 ml žveplove kisline, nato se segreje do vrelišča in po kapljicah dodaja 0,1 N $KMnO_4$, dokler ni rožnata barva obstojna 30 sekund. 1 g vzorca, stehtanega do mg natančno, se raztopi v segreti raztopini in titrira z 0,1 N $KMnO_4$ do rožnate barve, ki je obstojna 15 sekund. Pri titraciji se ne bi smelo porabiti več kot 0,5 ml.
Lahko karbonizirajoče snovi	hladna raztopina 0,5 g benzojske kisline v 5 ml 94,5 % do 95,5 % žveplove kisline se ne sme obarvati močneje kot referenčna obarvana raztopina, ki vsebuje 0,2 ml kobaltovega klorida TSC ⁽¹⁾ , 0,3 ml železovega klorida TSC ⁽²⁾ , 0,1 ml bakrovega sulfata TSC ⁽³⁾ in 4,4 ml vode
Policiklične kisline	po postopnem nakisanju nevtralizirane raztopine benzojske kisline se tališče prve oborine ne sme razlikovati od tališča benzojske kisline
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

(1) Kobaltov klorid TSC: približno 65 g kobaltovega klorida $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ se raztopi v zadostni količini zmesi 25 ml klorovodikove kisline in 975 ml vode, da dobimo skupen volumen 1 l. V bučko z okroglim dnom, ki vsebuje 250 ml raztopine joda, prenesemo 5 ml te raztopine, dodamo 5 ml vode, 3 % vodikov peroksid in 15 ml 20 % raztopine natrijevega hidroksida. Raztopina naj vre 10 minut; ko se ohladi, se ji doda 2 g kalijevega jodida in 20 ml 25 % žveplove kisline. Ko se oborina v celoti raztopi, se sproščeni jod titrira z natrijevim tiosulfatom (0,1 N) v prisotnosti škroba TS. 1 ml natrijevega tiosulfata (0,1 N) ustreza 23,80 mg $CoCl_2 \cdot 6H_2O$. Končni volumen raztopine se uravna z dodatkom zadostne količine zmesi klorovodikove kisline/vode, da dobimo raztopino, ki vsebuje 59,5 mg $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ na ml.

(2) Železov klorid TSC: približno 55 g feriklorida se raztopi v zadostni količini zmesi 25 ml klorovodikove kisline in 975 ml vode, da dobimo skupen volumen 1 l. V bučko z okroglim dnom, ki vsebuje 250 ml raztopine joda, se prenese 10 ml te raztopine, doda 15 ml vode in 3 g kalijevega jodida; zmes pustimo stati 15 minut. Razredči se s 100 ml vode in sproščeni jod se titrira z natrijevim tiosulfatom (0,1 N) v prisotnosti škroba TS. 1 ml natrijevega tiosulfata (0,1 N) ustreza 27,03 mg $FeCl_3 \cdot 6H_2O$. Končni volumen raztopine se uravna z dodatkom ustrezne količine zmesi klorovodikove kisline/vode, da dobimo raztopino, ki vsebuje 45,0 mg $FeCl_3 \cdot 6H_2O$ na ml.

(3) Bakrov sulfat TSC: približno 65 g bakrovega sulfata $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ se raztopi v zadostni količini zmesi 25 ml klorovodikove kisline in 975 ml vode, da dobimo skupen volumen 1 l. V bučko z okroglim dnom, ki vsebuje 250 ml raztopine joda, se prenese 10 ml te raztopine, doda 40 ml vode, 4 ml oetne kisline in 3 g kalijevega jodida. Sproščeni jod se titrira z natrijevim tiosulfatom (0,1 N) v prisotnosti škroba TS (*). 1 ml natrijevega tiosulfata (0,1 N) ustreza 24,97 mg $CuSO_4 \cdot 5H_2O$. Končni volumen raztopine se uravna z dodatkom zadostne količine zmesi klorovodikove kisline/vode, da dobimo raztopino, ki vsebuje 62,4 mg $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ na ml.

(*) Škrob TS: 0,5 g škroba (krompirjev škrob, koruzni škrob ali topni škrob) se zmeša s 5 ml vode; nastali pasti se med stalnim mešanjem doda zadostna količina vode, da dobimo volumen 100 ml. Vremo nekaj minut in pustimo, da se ohladi, nato filtriramo. Škrob mora biti sveže pripravljen.

▼ **B****E 211 NATRIJEV BENZOAT****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	208-534-8
Kemijsko ime	natrijev benzoat; natrijeva sol benzenkarboksilne kisline; natrijeva sol fenilkarboksilne kisline
Kemijska formula	C ₇ H ₅ O ₂ Na
Molekulska masa	144,11
Analiza	ne manj kot 99 % C ₇ H ₅ O ₂ Na po 4-urnem sušenju pri 105 °C

Opis

bel kristaliničen prah ali zrnca, skoraj brez vonja

Identifikacija

Topnost	dobro topen v vodi, težko topen v etanolu
Območje taljenja benzojske kisline	območje taljenja benzojske kisline, ki se izolira z nakisanjem in ni prekristalizirana, med 121,5 °C in 123,5 °C po sušenju v sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na benzoat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 1,5 % (4 ure pri 105 °C)
Lahko oksidirajoče snovi	100 ml vode se doda 1,5 ml žveplove kisline, nato se segreje do vrelišča in po kapljicah dodaja 0,1 N KMnO ₄ , dokler ni rožnata barva obstojna 30 sekund. 1 g vzorca, stehtanega do mg natančno, se raztopi v segreti raztopini in titrira z 0,1 N KMnO ₄ do rožnate barve, ki je obstojna 15 sekund. Pri titraciji se ne bi smelo porabiti več kot 0,5 ml.
Policiklične kisline	po postopnem nakisanju (nevtralizirane) raztopine natrijevega benzoata se območje taljenja prve oborine ne sme razlikovati od območja taljenja benzojske kisline
Klorirane organske spojine	ne več kot 0,06 %, izraženo kot klorid, kar ustreza 0,25 %, izraženo kot monoklorbenzojska kislina
Kislost ali alkalnost	za nevtralizacijo 1 g natrijevega benzoata v prisotnosti fenolftaleina se sme porabiti ne več kot 0,25 ml 0,1 N NaOH ali 0,1 N HCl
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 212 KALIJEV BENZOAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	209-481-3
Kemijsko ime	kalijev benzoat, kalijeva sol benzenkarboksilne kisline; kalijeva sol fenilkarboksilne kisline

▼ B

Kemijska formula	$C_7H_5KO_2 \cdot 3H_2O$
Molekulska masa	214,27
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % $C_7H_5KO_2$ po sušenju pri 105 °C do konstantne teže
Opis	bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Območje taljenja benzojske kisline	območje taljenja benzojske kisline, ki je izolirana z nakisanjem in ni prekrizalizirana, je od 121,5 °C do 123,5 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na benzoat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 26,5 % (4 ure pri 105 °C)
Klorirane organske spojine	ne več kot 0,06 %, izraženo kot klorid, kar ustreza 0,25 %, izraženo kot monoklorbenzojska kislina
Lahko oksidirajoče snovi	100 ml vode se doda 1,5 ml žveplove kisline, nato se segreje do vrelišča in po kapljicah dodaja 0,1 N $KMnO_4$, dokler ni rožnata barva obstojna 30 sekund. 1 g vzorca, stehtanega do mg natančno, se raztopi v segreti raztopini in titrira z 0,1 N $KMnO_4$ do rožnate barve, ki je obstojna 15 sekund. Pri titraciji ne bi smeli porabiti več kot 0,5 ml.
Lahko karbonizirajoče snovi	hladna raztopina 0,5 g benzojske kisline in 5 ml 94,5 % do 95,5 % žveplove kisline se ne sme obarvati močnejše od referenčne raztopine, ki vsebuje 0,2 ml kobaltovega klorida TSC, 0,3 ml železovega klorida TSC, 0,1 ml bakrovega sulfata TSC in 4,4 ml vode
Policiklične kisline	po postopnem nakisanju (nevtralizirane) raztopine kalijevega benzoata se območje taljenja prve oborine ne sme razlikovati od območja taljenja benzojske kisline
Kislost ali alkalnost	za nevtralizacijo 1 g kalijevega benzoata v prisotnosti fenolftaleina se ne sme porabiti več kot 0,25 ml 0,1 N NaOH ali 0,1 N HCl
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 213 KALCIJEV BENZOAT

Sinonimi	monokalcijev benzoat
Opredelev	
EINECS	218-235-4
Kemijsko ime	kalcijev benzoat; kalcijev dibenzoat
Kemijska formula	brezvodni: $C_{14}H_{10}O_4Ca$ monohidrat: $C_{14}H_{10}O_4Ca \cdot H_2O$ trihidrat: $C_{14}H_{10}O_4Ca \cdot 3H_2O$

▼ B

Molekulska masa	brezvodni: 282,31 monohidrat: 300,32 trihidrat: 336,36
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % po sušenju pri 105 °C
Opis	beli ali brezbarvni kristali ali bel prah
Identifikacija	
Območje taljenja benzojske kisline	območje taljenja benzojske kisline, ki je izolirana z nakisanjem in ni prekristalizirana, je od 121,5 °C do 123,5 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na benzoat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 17,5 % (105 °C, do konstantne teže)
V vodi netopna snov	ne več kot 0,3 %
Klorirane organske spojine	ne več kot 0,06 %, izraženo kot klorid, kar ustreza 0,25 %, izraženo kot monoklorobenzojska kislina
Lahko oksidirajoče snovi	K 100 ml vode se doda 1,5 ml žveplove kisline, nato se segreje do vrelišča in po kapljicah dodaja 0,1 N KMnO ₄ , dokler ni rožnata barva obstojna 30 sekund. 1 g vzorca, stehtanega do mg natančno, se raztopi v segreti raztopini in titrira z 0,1 N KMnO ₄ do rožnate barve, ki je obstojna 15 sekund. Pri titraciji se ne bi smelo porabiti več kot 0,5 ml.
Lahko karbonizirajoče snovi	hladna raztopina 0,5 g benzojske kisline in 5 ml 94,5 % do 95,5 % žveplove kisline se ne sme obarvati močneje od referenčne raztopine, ki vsebuje 0,2 ml kobaltovega klorida TSC, 0,3 ml železovega klorida TSC, 0,1 ml bakrovega sulfata TSC in 4,4 ml vode
Policiklične kisline	po postopnem nakisanju (nevtralizirane) raztopine kalcijevega benzoata se območje taljenja prve oborine ne sme razlikovati od območja taljenja benzojske kisline
Kislost ali alkalnost	za nevtralizacijo 1 g kalcijevega benzoata v prisotnosti fenolftaleina se ne sme porabiti več kot 0,25 ml 0,1 N NaOH ali 0,1 N HCl
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 214 ETIL PARAHIDROKSI BENZOAT

Sinonimi	etilparaben; etil paraoksi benzoat
Opredelitev	
EINECS	204-399-4
Kemijsko ime	etil parahidroksi benzoat; etilester parahidroksi benzojske kisline

▼ B

Kemijska formula	$C_9H_{10}O_3$
Molekulska masa	166,8
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 % po 2-urnem sušenju pri 80 °C
Opis	majhni, brezbarvni kristali ali bel kristaliničen prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Območje taljenja	115–118 °C
Preskus na parahidroksi benzoat	območje taljenja parahidroksi benzojske kisline, ki je izolirana z nakisanjem in ni prekristalizirana: med 213 °C in 217 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na alkohol	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (2 uri pri 80 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Parahidroksi benzojska kislina in salicilna kislina	ne več kot 0,35 %, izraženo kot parahidroksi benzojska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 215 NATRIJEV ETIL PARAHIDROKSI BENZOAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	252-487-6
Kemijsko ime	natrijev etil parahidroksi benzoat; natrijeva spojina etilestra parahidroksi benzojske kisline
Kemijska formula	$C_9H_9O_3Na$
Molekulska masa	188,8
Analiza	vsebnost etilestra parahidroksi benzojske kisline ne manj kot 83 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel, kristaliničen, higroskopski prah
Identifikacija	
Območje taljenja	med 115 °C in 118 °C po sušenju v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom
Preskus na parahidroksi benzoat	območje taljenja parahidroksi benzojske kisline, izolirane iz vzorca, je med 213 °C in 217 °C
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	9,9–10,3 (0,1 % vodne raztopine)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 5 % (s sušenjem v vakuumskem sušilniku z žveplovo kislino kot sušilnim sredstvom)
Sulfatni pepel	37–39 %

▼B

Parahidroksi benzojska kislina in salicilna kislina	ne več kot 0,35 %, izraženo kot parahidroksi benzojska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 218 METIL PARAHIDROKSI BENZOAT

Sinonimi	metilparaben; metil paraoksi benzoat
Opredelitev	
EINECS	243-171-5
Kemijsko ime	metil parahidroksi benzoat; metilester parahidroksi benzojske kisline
Kemijska formula	$C_8H_8O_3$
Molekulska masa	152,15
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % po 2-urnem sušenju pri 80 °C
Opis	majhni, brezbarvni kristali ali bel kristaliničen prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Območje taljenja	125–128 °C
Preskus na parahidroksi benzoat	območje taljenja parahidroksi benzojske kisline, izolirane iz vzorca, je med 213 °C in 217 °C po 2-urnem sušenju pri 80 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (2 uri pri 80 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Parahidroksi benzojska kislina in salicilna kislina	ne več kot 0,35 %, izraženo kot parahidroksi benzojska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 219 NATRIJEV METIL PARAHIDROKSI BENZOAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	natrijev metil parahidroksi benzoat; natrijeva spojina metilestra parahidroksi benzojske kisline
Kemijska formula	$C_8H_7O_3Na$
Molekulska masa	174,15
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel higroskopski prah

▼ B**Identifikacija**

Območje taljenja	bela oborina, ki nastane z nakisanjem s klorovodikovo kislino 10 % (m/v) vodne raztopine natrijevega metil parahidroksi benzoata (z lakmusovim papirjem kot indikatorjem), ko jo speremo z vodo in 2 uri sušimo pri 80 °C, ima območje taljenja med 125 °C in 128 °C
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	9,7–10,3 (0,1 % raztopina v vodi brez ogljikovega dioksida)

Čistost

Vsebnost vode	ne več kot 5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	od 40 % do 44,5 %, računano na brezvodno osnovo
Parahidroksi benzojska kislina in salicilna kislina	ne več kot 0,35 %, izraženo kot parahidroksi benzojska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 220 ŽVEPLOV DIOKSID**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-195-2
Kemijsko ime	žveplov dioksid; anhidrid žveplove kisline
Kemijska formula	SO ₂
Molekulska masa	64,07
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %
Opis	brezbarven, nevnetljiv plin močnega, ostrega, dušečega vonja

Identifikacija

Preskus na snovi z žveplom	prestane preskus
----------------------------	------------------

Čistost

Vsebnost vode	ne več kot 0,05 % (metoda po Karlu Fischerju)
Nehlapni ostanek	ne več kot 0,01 %
Žveplov trioksid	ne več kot 0,1 %
Selen	ne več kot 10 mg/kg
Drugi plini, ki jih v zraku običajno ni	jih ni
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼B**E 221 NATRIJEV SULFIT****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-821-4
Kemijsko ime	natrijev sulfit (brezvodni ali heptahidrat)
Kemijska formula	brezvodni: Na_2SO_3 heptahidrat: $\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	brezvodni: 126,04 heptahidrat: 252,16
Analiza	brezvodni: ne manj kot 95 % Na_2SO_3 in ne manj kot 48 % SO_2 heptahidrat: ne manj kot 48 % Na_2SO_3 in ne manj kot 24 % SO_2

Opis

bel, kristaliničen prah ali brezbarvni kristali

Identifikacija

Preskus na sulfit	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	8,5–11,5 (brezvodni: 10 % raztopina; heptahidrat: 20 % raztopina)

Čistost

Tiosulfat	ne več kot 0,1 %, računano na vsebnost SO_2
Železo	ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Selen	ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼M3**E 222 NATRIJEV HIDROGENSULFIT****▼B****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-921-4
Kemijsko ime	natrijev bisulfit; natrijev hidrogensulfit
Kemijska formula	NaHSO_3 v vodni raztopini
Molekulska masa	104,06
Analiza	vsebnost ne manj kot 32 % NaHSO_3 (m/m)

Opis

bistra, brezbarvna do rumena raztopina

Identifikacija

Preskus na sulfit	prestane preskus
-------------------	------------------

▼ B

Preskus na natrij

prestane preskus

pH

2,5–5,5 (10 % vodna raztopina)

Čistost**▼ M3**

Železo

ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO₂**▼ B**

Selen

ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO₂

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 223 NATRIJEV METABISULFIT**Sinonimi**

pirosulfit; natrijev pirosulfit

Opredelitev

EINECS

231-673-0

Kemijsko ime

natrijev disulfit; dinatrijev pentaoksodisulfat

Kemijska formula

Na₂S₂O₅

Molekulska masa

190,11

Analiza

vsebnost ne manj kot 95 % Na₂S₂O₅ in ne manj kot 64 % SO₂**Opis**

beli kristali ali kristaliničen prah

Identifikacija

Preskus na sulfit

prestane preskus

Preskus na natrij

prestane preskus

pH

4,0–5,5 (10 % vodna raztopina)

Čistost

Tiosulfat

ne več kot 0,1 %, računano na vsebnost SO₂

Železo

ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO₂

Selen

ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO₂

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 224 KALIJEV METABISULFIT**Sinonimi**

kalijev pirosulfit

Opredelitev

EINECS

240-795-3

Kemijsko ime

kalijev disulfit; kalijev pentaoksodisulfat

Kemijska formula

K₂S₂O₅

Molekulska masa

222,33

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 90 % $K_2S_2O_5$ in ne manj kot 51,8 % SO_2 , preostali del je skoraj v celoti kalijev sulfat
Opis	brezbarvni kristali ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na sulfit	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Čistost	
Tiosulfat	ne več kot 0,1 %, računano na vsebnost SO_2
Železo	ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Selen	ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 226 KALCIJEV SULFIT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	218-235-4
Kemijsko ime	kalcijev sulfit
Kemijska formula	$CaSO_3 \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	156,17
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % $CaSO_3 \cdot 2H_2O$ in ne manj kot 39 % SO_2
Opis	beli kristali ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na sulfit	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Čistost	
Železo	ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Selen	ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO_2
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M8**E 227 KALCIJEV HIDROGENSULFIT****▼ B**

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	237-423-7

▼ B

Kemijsko ime	kalcijev bisulfit; kalcijev hidrogensulfit
Kemijska formula	Ca(HSO ₃) ₂
Molekulska masa	202,22
Analiza	6 do 8 % (m/v) žveplovega dioksida in 2,5 do 3,5 % (m/v) kalcijevega dioksida, kar ustreza 10 do 14 % (m/v) kalcijevega bisulfita [Ca(HSO ₃) ₂]
Opis	bistra, zelenkasto rumena vodna raztopina z izrazitim vonjem po žveplovem dioksidu
Identifikacija	
Preskus na sulfit	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Čistost	
Železo	ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO ₂
Selen	ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO ₂
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M8**E 228 KALIJEV HIDROGENSULFIT****▼ B**

Sinonimi	
Opredeleitev	
EINECS	231-870-1
Kemijsko ime	kalijev bisulfit; kalijev hidrogensulfit
Kemijska formula	KHSO ₃ v vodni raztopini
Molekulska masa	120,17
Analiza	vsebnost ne manj kot 280 g KHSO ₃ na liter (ali 150 g SO ₂ na liter)
Opis	bistra, brezbarvna vodna raztopina
Identifikacija	
Preskus na sulfit	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Čistost	
Železo	ne več kot 10 mg/kg, računano na vsebnost SO ₂
Selen	ne več kot 5 mg/kg, računano na vsebnost SO ₂
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 234 NIZIN****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

215-807-5

Kemijsko ime

Kemijska formula

 $C_{143}H_{230}N_{42}O_{37}S_7$

Molekulska masa

3 354,12

Analiza

koncentrat nizina vsebuje ne manj kot 900 enot na mg v zmesi nemastnih trdnih snovi mleka in najmanjša vsebnost natrijevega klorida je 50 %

Opis

bel prah

Identifikacija**Čistost**

Izguba pri sušenju

ne več kot 3 % (102 °C do 103 °C, pri stalni masi)

Arzen

ne več kot 1 mg/kg

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 235 NATAMICIN**Sinonimi**

pimaricin

Opredelitev

natamicin je fungicid polienmakrolidne skupine, proizvajajo ga sorte *Streptomyces natalensis* in druge ustrezne sorte

EINECS

231-683-5

Kemijsko ime

steroizomer 22-(3-amino-3,6-dideoksi-β-D- manopiranosiloksi)-1,3,26-trihidroksi-12-metil-10-okso-6,11,28-trioksatriciklo[22.3.1.0^{5,7}]oktakoza-8,14,16,18,20-penten-25-karboksilna kislina

Kemijska formula

 $C_{33}H_{47}O_{13}N$

Molekulska masa

665,74

Analiza

vsebnost ne manj kot 95 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel do kremasto bel kristaliničen prah

Identifikacija

Barvna reakcija

Če na ploščici nekaj kristalov natamicina pokapljamo s:

- koncentrirano klorovodikovo kislino, se razvije modra barva;
- koncentrirano fosforno kislino, se razvije zelena barva, ki se po nekaj minutah spremeni v blede rdečo.

Spektrometrija

0,0005 % raztopina m/v v 1-odstotni raztopini očetne kisline v metanolu ima absorpcijske maksimume pri približno 290 nm, 303 nm in 318 nm, prevoj pri okoli 280 nm in minimume pri okoli 250 nm, 295,5 nm in 311 nm

▼B

pH	5,5–7,5 (1 % m/v raztopine v predhodno nevtralizirani zmesi 20 delov dimetilformamida in 80 delov vode)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20} +250^\circ$ do $+295^\circ$ (1 % m/v raztopina v ledocetni kislini pri 20 °C, računano na suho snov)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 8 % (nad P ₂ O ₅ v vakuumu pri 60 °C do konstantne teže)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 100 kolonij na gram

E 239 HEKSAMETILEN-TETRAMIN

Sinonimi	heksamin; metenamin
Opredelitev	
EINECS	202-905-8
Kemijsko ime	1,3,5,7-tetraazatriciklo [3.3.1.1 ^{3,7}]-dekan, heksametilentetramin
Kemijska formula	C ₆ H ₁₂ N ₄
Molekulska masa	140,19
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarven ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na formaldehid	prestane preskus
Preskus na amoniak	prestane preskus
Točka sublimacije	približno 260 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (2 uri pri 105 °C v vakuumu pod P ₂ O ₅)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Sulfati	ne več kot 0,005 %, izraženo kot SO ₄
Kloridi	ne več kot 0,005 %, izraženo kot Cl
Amonijeve soli	nezaznavne
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 242 DIMETILDIKARBONAT**

Sinonimi	DMDC; dimetilpirokarbonat
Opredelitev	
EINECS	224-859-8
Kemijsko ime	dimetildikarbonat; dimetilester piroogljikove kisline
Kemijska formula	C ₄ H ₆ O ₅
Molekulska masa	134,09
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,8 %
Opis	brezbarvna tekočina, v vodni raztopini se razgradi; jedka za kožo in oči, strupena za dihala in za zaužitje
Identifikacija	
Razgradnja	po razredčenju pozitivni reakciji na CO ₂ in metanol
Tališče	17 °C
Vrelišče	172 °C z razgradnjo
Gostota 20 °C	približno 1,25 g/cm ³
Infrardeči absorpcijski spekter	maksimuma pri 1 156 in 1 832 cm ⁻¹
Čistost	
Dimetilkarbonat	ne več kot 0,2 %
Klor, skupaj	ne več kot 3 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M12**E 243 ETIL LAVROIL ARGINAT**

Sinonimi etil ester lavričnega arginata, etil ester lavramidnega arginina, etil-N α -lavroil-L-arginat·HCl, LAE

▼ M19

Opredelitev Etil lavroil arginat se sintetizira z esterifikacijo arginina z etanolom, ki ji sledi reakcija estra z lavroil kloridom, v vodnem mediju z nadzorovano temperaturo med 10 in 15 °C in vrednostjo pH med 6,7 in 6,9. Nastali etil lavroil arginat se pridobi kot klorovodikova sol, ki se filtrira in posuši.

▼ M12

ELINCS	434-630-6 (kaolinit)
Kemijsko ime	etil-N α -dodekanoil-L-arginat·HCl
Kemijska formula	C ₂₀ H ₄₁ N ₄ O ₃ Cl
Molekulska masa	421,02
Analiza	ne manj kot 85 % in ne več kot 95 %
Opis	bel prah

▼ M12

Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, etanolu, propilen glikol in glicerolu
Čistost	
Na-lavroil-L-arginin	ne več kot 3 %
Lavrična kislina	ne več kot 5 %
Etil lavrat	ne več kot 3 %
L-arginin· HCl	ne več kot 1 %
Etil arginat·2HCl	ne več kot 1 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 249 KALIJEV NITRIT**

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	231-832-4
Kemijsko ime	kalijev nitrit
Kemijska formula	KNO ₂
Molekulska masa	85,11
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 %, računano na brezvodno osnovo ⁽¹⁾
Opis	bela ali rahlo rumena, topljiva zrnca
Identifikacija	
Preskus na nitrit	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	6,0–9,0 (5 % raztopina)

⁽¹⁾ Lahko se prodaja samo v zmesi s soljo ali nadomestkom za sol.

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 3 % (4 ure, nad silikagelom)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 250 NATRIJEV NITRIT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-555-9
Kemijsko ime	natrijev nitrit
Kemijska formula	NaNO ₂
Molekulska masa	69,00
Analiza	vsebnost ne manj kot 97 %, računano na brezvodno osnovo (1)

Opis

bel kristaliničen prah ali rumenkaste grudice

Identifikacija

Preskus na nitrit	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,25 % (4 ure, nad silikagelom)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 251 NATRIJEV NITRAT**(i) TRDEN NATRIJEV NITRAT****Sinonimi**

čilski soliter; cubic ali soda nitre

Opredelitev

EINECS	231-554-3
Kemijsko ime	natrijev nitrat
Kemijska formula	NaNO ₃
Molekulska masa	85,00
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel kristaliničen, rahlo higroskopski prah

(1) Lahko se prodaja samo v zmesi s soljo ali nadomestkom za sol.

▼B

Identifikacija	
Preskus na nitrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	5,5–8,3 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2 % (4 ure pri 105 °C)
Nitriti	ne več kot 30 mg/kg, izraženo kot NaNO ₂
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
 (ii) TEKOČI NATRIJEV NITRAT	
Sinonimi	
Opredelitev	Tekoči natrijev nitrat je vodna raztopina natrijevega nitrata, ki je neposreden rezultat kemijske reakcije med natrijevim hidroksidom in dušikovo kislino v stehiometričnih količinah, brez nadaljnje kristalizacije. Standardizirane oblike pripravljene iz tekočega natrijevega nitrata, ki ustrezajo tem specifikacijam, lahko vsebujejo dušikovo kislino v količinah, ki so večje od stehiometričnih, če je to jasno navedeno oziroma označeno.
EINECS	231-554-3
Kemijsko ime	natrijev nitrat
Kemijska formula	NaNO ₃
Molekulska masa	85,00
Analiza	vsebnost med 33,5 % in 40,0 % NaNO ₃
Opis	prozorna, brezbarvna tekočina
Identifikacija	
Preskus na nitrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	1,5–3,5
Čistost	
Prosta dušikova kislina	ne več kot 0,01 %
Nitriti	ne več kot 10 mg/kg, izraženo kot NaNO ₂
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 0,3 mg/kg

Ta specifikacija velja za 35-odstotno vodno raztopino.

E 252 KALIJEV NITRAT

Sinonimi	čilski soliter; cubic ali soda nitre
Opredelitev	
EINECS	231-818-8

▼ B

Kemijsko ime	kalijev nitrat
Kemijska formula	KNO ₃
Molekulska masa	101,11
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah ali prozorne prizme, hladilnega, slanega, ostrega okusa
Identifikacija	
Preskus na nitrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	4,5–8,5 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (4 ure pri 105 °C)
Nitriti	ne več kot 20 mg/kg, izraženo kot KNO ₂
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 260 OCETNA KISLINA

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	200-580-7
Kemijsko ime	ocetna kislina; etanojska kislina
Kemijska formula	C ₂ H ₄ O ₂
Molekulska masa	60,05
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,8 %
Opis	bistra brezbarvna tekočina ostrega značilnega vonja
Identifikacija	
Vrelišče	118 °C pri 760 mm (živega srebra)
Masna gostota	okoli 1,049
Preskus na acetat	raztopina 1 dela proti 3 delom daje pozitivno reakcijo na acetat
Točka strjevanja	ne manj kot 14,5 °C
Čistost	
Nehlapni ostanek	ne več kot 100 mg/kg
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Lahko oksidirajoče snovi	V posodi s steklenim zamaškom se razredči 2 ml vzorca z 10 ml vode in doda 0,1 ml 0,1 N kalijevega permanganata. Rožnata barva se v 30 minutah ne spremeni v rjavo.

▼ B

Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 0,5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M2**E 261 (i) KALIJEV ACETAT****▼ B****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	204-822-2
Kemijsko ime	kalijev acetat
Kemijska formula	C ₂ H ₃ O ₂ K
Molekulska masa	98,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

brezbarvni, topljivi kristali ali bel kristaliničen prah, šibkega vonja po kisu ali brez vonja

Identifikacija

pH	7,5–9,0 (5 % vodna raztopina)
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 8 % (2 uri pri 150 °C)
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M2**E 261 (ii) KALIJEV DIACETAT****Sinonimi****Opredelitev**

	kalijev diacetat je molekularna spojina kalijevega acetata in očetne kisline
EINECS	224-217-7
Kemijsko ime	kalijev hidrogendiacetat
Kemijska formula	C ₄ H ₇ KO ₄

▼ **M2**

Molekulska masa	158,2
Analiza	vsebnost 36 do 38 % proste očetne kisline in 61 do 64 % kalijevega acetata
Opis	beli kristali
Identifikacija	
PH	4,5–5 (10 % vodne raztopine)
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 1 % (metoda po Karlu Fischerju)
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 262 (i) NATRIJEV ACETAT**

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	204-823-8
Kemijsko ime	natrijev acetat
Kemijska formula	$C_2H_3NaO_2 \cdot nH_2O$ (n = 0 ali 3)
Molekulska masa	brezvodni: 82,03 trihidrat: 136,08
Analiza	vsebnost (brezvodni in trihidrat) ne manj kot 98,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezvodni: bel, zrnat, higroskopski prah, brez vonja trihidrat: brezbarvni, prozorni kristali ali zrnat, kristaliničen prah, rahlega vonja po kisu ali brez vonja; na toplem in suhem zraku kristalizira

▼ B

Identifikacija	
pH	8,0–9,5 (1 % vodna raztopina)
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 2 % (4 ure pri 120 °C) trihidrat: med 36 in 42 % (4 ure pri 120 °C)
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 262 (ii) NATRIJEV DIACETAT	
Sinonimi	
Opredelitev	natrijev diacetat je molekularna spojina natrijevega acetata in očetne kisline
EINECS	204-814-9
Kemijsko ime	natrijev hidrogendiacetat
Kemijska formula	$C_4H_7NaO_4 \cdot nH_2O$ (n = 0 ali 3)
Molekulska masa	142,09 (brezvodni)
Analiza	vsebnost 39 do 41 % proste očetne kisline in 58 do 60 % natrijevega acetata
Opis	bela, higroskopska, kristalinična trdna snov z vonjem po kislu
Identifikacija	
pH	4,5–5,0 (10 % vodna raztopina)
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 263 KALCIJEV ACETAT	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	200-540-9

▼ B

Kemijsko ime	kalcijev acetat
Kemijska formula	brezvodni: $C_4H_6O_4Ca$ monohidrat: $C_4H_6O_4Ca \cdot H_2O$
Molekulska masa	brezvodni: 158,17 monohidrat: 176,18
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezvodni kalcijev acetat je bela, higroskopska, zbita, kristalinična trdna snov rahlo grenkega okusa; lahko ima rahel vonj po očetni kislini; monohidrat je lahko brez iglic, lahko so zrna ali prah
Identifikacija	
pH	6,0–9,0 (10 % vodna raztopina)
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 11 % (155 °C do konstantne teže za monohidrat)
V vodi netopna snov	ne več kot 0,3 %
Mravljična kislina, formati in druge oksidirajoče snovi	ne več kot 1 000 mg/kg, izraženo kot mravljična kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 270 MLEČNA KISLINA**Sinonimi****Opredeleitev**

	Sestavljena iz zmesi mlečne kisline ($C_3H_6O_3$) in laktata mlečne kisline ($C_6H_{10}O_5$). Pridobiva se z mlečno fermentacijo sladkorjev ali pa se pripravi sintetično. Mlečna kislina je higroskopska, če se koncentrira s kuhanjem, kondenzira in tvori laktat mlečne kisline, ki po razredčenju in segrevanju hidrolizira v mlečno kislino.
EINECS	200-018-0
Kemijsko ime	mlečna kislina; 2-hidroksipropionska kislina; 1-hidroksietan-1-karbonsilna kislina
Kemijska formula	$C_3H_6O_3$
Molekulska masa	90,08
Analiza	vsebnost ne manj kot 76 %
Opis	brezbarvna ali rumenkasta sirupasta tekočina do trdna snov, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na laktat	prestane preskus

▼B**Čistost**

Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Klorid	ne več kot 0,2 %
Sulfat	ne več kot 0,25 %
Železo	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

Opomba: specifikacija velja za 80 % vodno raztopino; za šibkejše vodne raztopine se vrednosti izračunajo v skladu z vsebnostjo mlečne kisline.

E 280 PROPIONSKA KISLINA**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	201-176-3
Kemijsko ime	propionska kislina; propanojska kislina
Kemijska formula	$C_3H_6O_2$
Molekulska masa	74,08
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %

Opis

brezbarvna ali rahlo rumenkasta, oljnata tekočina, rahlega ostrega vonja

Identifikacija

Tališče	– 22 °C
Območje destilacije	138,5 °C do 142,5 °C

Čistost

Nehlapni ostanek	ne več kot 0,01 %, če jo sušimo pri 140 °C do konstantne teže
Aldehidi	ne več kot 0,1 %, izraženo kot formaldehid
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 281 NATRIJEV PROPIONAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	205-290-4
Kemijsko ime	natrijev propionat; natrijev propanoat
Kemijska formula	$C_3H_5O_2Na$
Molekulska masa	96,06
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % po 2-urnem sušenju pri 105 °C

▼B

Opis	bel kristaliničen, higroskopski prah ali droben bel prah
Identifikacija	
Preskus na propionat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	7,5–10,5 (10 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 4 % (2 uri pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,1 %
Železo	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 282 KALCIJEV PROPIONAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	223-795-8
Kemijsko ime	kalcijev propionat
Kemijska formula	C ₆ H ₁₀ O ₄ Ca
Molekulska masa	186,22
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % po 2-urnem sušenju pri 105 °C
Opis	bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na propionat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
pH	6,0–9,0 (10 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 4 % (2 uri pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,3 %
Železo	ne več kot 50 mg/kg
▼<u>M16</u>	
Fluorid	ne več kot 20 mg/kg
▼<u>B</u>	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 283 KALIJEV PROPIONAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	206-323-5

▼B

Kemijsko ime	kalijev propionat; kalijev propanoat
Kemijska formula	$C_3H_5KO_2$
Molekulska masa	112,17
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % po 2-urnem sušenju pri 105 °C
Opis	bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na propionat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 4 % (2 uri pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,1 %
Železo	ne več kot 30 mg/kg
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 284 BOROVA KISLINA	
Sinonimi	borova kislina; ortoborova kislina; borofax
Opredelitev	
EINECS	233-139-2
Kemijsko ime	
Kemijska formula	H_3BO_3
Molekulska masa	61,84
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %
Opis	brezbarvni prozorni kristali brez vonja ali bela zrna ali prah; rahlo masno na dotik; v naravi se pojavlja kot mineral sasolit
Identifikacija	
Tališče	pri približno 171 °C
Preskus gorenja	gori z lepim, zelenim plamenom
pH	3,8–4,8 (3,3 % vodna raztopina)
Čistost	
Peroksidi	ob dodatku raztopine K-jodida se barva ne razvije
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 285 NATRIJEV TETRABORAT (BORAKS)**

Sinonimi	natrijev borat
Opredelitev	
EINECS	215-540-4
Kemijsko ime	natrijev tetraborat; natrijev biborat; natrijev piroborat; brezvodni tetraborat
Kemijska formula	Na ₂ B ₄ O ₇ Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O
Molekulska masa	201,27
Analiza	
Opis	prah ali steklaste ploščice, ki se na zraku zmotnijo; počasi topen v vodi
Identifikacija	
Območje taljenja	med 171 °C in 175 °C z razgradnjo
Čistost	
Peroksidi	ob dodatku raztopine K-jodida se barva ne razvije
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 290 OGLJIKOV DIOKSID

Sinonimi	carbonic acid gas; suhi led (trdna oblika); anhidrid ogljikove kisline
Opredelitev	
EINECS	204-696-9
Kemijsko ime	ogljikov dioksid
Kemijska formula	CO ₂
Molekulska masa	44,01
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % v/v, računano kot plin
Opis	Pri običajnih pogojih brezbarven plin, rahlega ostrega vonja. Ogljikov dioksid, ki je na voljo na trgu, se prodaja kot tekočina v jeklenkah pod pritiskom ali v stisnjenih trdnih blokih, poznan kot „suhi led“. Trdni obliki (suhi led) so običajno dodane snovi, kakršen je propilenglikol ali mineralno olje, kot vezivo.
Identifikacija	
Tvorba usedline	Če se vzorec uvaja skozi raztopino barijevega hidroksida, nastane bela oborina, ki se burno raztopi v razredčeni očetni kislini.
Čistost	
Kislost	915 ml plina, ki ga v obliki mehurčkov uvajamo v 50 ml sveže prekuhane vode, je ne sme okisati bolj kakor 50 ml sveže zavrete vode, ki ji dodamo 1 ml klorovodikove kisline (0,01 N) – glede na metiloranž.

▼B

Reducirajoče snovi, hidrogenfosfid in sulfid	915 ml plina, ki ga kot mehurčke uvajamo v 25 ml reagenta srebrovega nitrata z dodatkom 3 ml amoniaka, ne sme povzročiti motnosti ali poornitve te raztopine.
Ogljikov monoksid	ne več kot 10 µl/l
Vsebnost olja	ne več kot 5 mg/kg

E 296 JABOLČNA KISLINA

Sinonimi	jabolčna kislina
Opredelitev	
EINECS	230-022-8, 210-514-9, 202-601-5
Kemijsko ime	hidroksibutandiojska kislina; hidroksijantarna kislina
Kemijska formula	C ₄ H ₆ O ₅
Molekulska masa	134,09
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	bel ali skoraj bel kristaliničen prah ali zrnca
Identifikacija	
Območje taljenja	127–132 °C
Preskus na malat	prestane preskus
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 297 FUMARNA KISLINA

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	203-743-0
Kemijsko ime	<i>trans</i> -butendiojska kislina; <i>trans</i> -1,2-etilen-dikarboksilna kislina
Kemijska formula	C ₄ H ₄ O ₄
Molekulska masa	116,07
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah ali zrnca
Identifikacija	
Območje taljenja	286–302 °C (v zaprti kapilari s hitrim segrevanjem)
Preskus na dvojne vezi	prestane preskus
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
pH	3,0–3,2 (0,05 % raztopina pri 25 °C)

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 120 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Maleinska kislina	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 300 ASKORBINSKA KISLINA, L-ASKORBINSKA KISLINA**Sinonimi**

L-ksilo-askorbinska kislina, L(+)-askorbinska kislina

Opredelitev

EINECS	200-066-2
Kemijsko ime	L-askorbinska kislina; askorbinska kislina; 2,3-didehidro-L-treo-heksono-1,4-lakton; 3-keto-L-gulofuranolakton
Kemijska formula	$C_6H_8O_6$
Molekulska masa	176,13
Analiza	vsebuje ne manj kot 99 % $C_6H_8O_6$ po 24-urnem sušenju v vakuumskem sušilniku nad žveplovo kislino

Opis

bel do bledo rumen kristaliničen prah, brez vonja

Območje taljenja	med 189 °C in 193 °C z razgradnjo
------------------	-----------------------------------

Identifikacija

Preskus na askorbinsko kislino	prestane preskus
pH	med 2,4 in 2,8 (2 % vodna raztopina)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med +20,5° in +21,5° (10 % m/v vodna raztopina)

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,4 % (24 ur v vakuumu nad žveplovo kislino)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 301 NATRIJEV ASKORBAT**Sinonimi**

natrijev L-askorbat, mononatrijeva sol L-askorbinske kisline

Opredelitev

EINECS	205-126-1
Kemijsko ime	natrijev askorbat; natrijev L-askorbat; 2,3-didehidro-L-treo-heksono-1,4-lakton natrijev enolat; 3-keto-L-gulofuranolakton natrijev enolat
Kemijska formula	$C_6H_7O_6Na$

▼ B

Molekulska masa	198,11
Analiza	vsebuje ne manj kot 99 % $C_6H_7O_6Na$ po 24-urnem sušenju v vakuumskem sušilniku nad žveplovo kislino
Opis	bela ali skoraj bela kristalinična trdna snov brez vonja, ki na svetlobi potemni
Identifikacija	
Preskus na askorbat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 6,5 in 8,0 (10 % vodna raztopina)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med $+103^\circ$ in $+106^\circ$ (10 % m/v vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,25 % (24 ur v vakuumu nad žveplovo kislino)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 302 KALCIJEV ASKORBAT

Sinonimi	kalcijev askorbat dihidrat
Opredelitev	
EINECS	227-261-5
Kemijsko ime	kalcijev askorbat dihidrat; kalcijeva sol 2,3-didehidro-L-treoheksono-1,4-lakton dihidrata
Kemijska formula	$C_{12}H_{14}O_{12}Ca \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	426,35
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, na podlagi nehlapnih snovi
Opis	bel do rahlo blede sivkasto rumen kristaliničen prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na askorbat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
pH	med 6,0 in 7,5 (10 % vodna raztopina)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med $+95^\circ$ in $+97^\circ$ (5 % m/v vodni raztopini)
Čistost	
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Hlapne snovi	ne več kot 0,3 %, določeno s 24-urnim sušenjem pri sobni temperaturi v sušilniku z žveplovo kislino ali fosforjevim pentoksidom kot sušilnim sredstvom
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 304 (i) ASKORBIL PALMITAT**

Sinonimi	L-askorbil palmitat
Opredelitev	
EINECS	205-305-4
Kemijsko ime	askorbil palmitat; L-askorbil palmitat; 2,3-didehidro-L-treo-heksono-1,4-lakton-6-palmitat; 6-palmitoil-3-keto-L-gulofuranolakton
Kemijska formula	$C_{22}H_{38}O_7$
Molekulska masa	414,55
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel ali rumenkasto bel prah z vonjem po limoni
Identifikacija	
Območje taljenja	med 107 °C in 117 °C
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med +21° in +24° (5 % m/v v raztopini metanola)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (vakuumski sušilnik, 1 ura pri 56–60 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 304 (ii) ASKORBIL STEARAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	246-944-9
Kemijsko ime	askorbil stearat; L-askorbil stearat; 2,3-didehidro-L-treo-heksono-1,4-lakton-6-stearat; 6-stearoil-3-keto-L-gulofuranolakton
Kemijska formula	$C_{24}H_{42}O_7$
Molekulska masa	442,6
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %
Opis	bel ali rumenkasto bel prah z vonjem po limoni
Identifikacija	
Tališče	okoli 116 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (vakuumski sušilnik, 1 ura pri 56–60 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼ **B**

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 306 IZVLEČEK, BOGAT S TOKOFEROLOM**Sinonimi****Opredelitev**

Produkt pridobivamo z vakuumsko destilacijo z vodno paro iz jedilnega rastlinskega olja, ki vsebuje koncentrirane tokoferole in tokotrienole,

vsebuje tokoferole, kot so d- α -, d- β -, d- γ - in d- δ -tokoferoli

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

430,71 (d- α -tokoferol)

Analiza

vsebnost ne manj kot 34 % vseh tokoferolov

Opis

Rjavkasto rdeče do rdeče, bistro, židko olje, blagega značilnega vonja in okusa. Prisotne so lahko tudi voskaste sestavine v mikrokristalinični obliki.

Identifikacija

Z ustrežno plinsko kromatografsko metodo

Specifična rotacija

[α]_D²⁰ ne manj kot +20°

Topnost

netopen v vodi; topen v etanolu; meša se z etrom

Čistost

Sulfatni pepel

ne več kot 0,1 %

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 307 ALFA TOKOFEROL**Sinonimi**

dl alfa tokoferol, (all rac) alfa tokoferol

Opredelitev

EINECS

233-466-0

Kemijsko ime

DL-5,7,8-trimetiltokol; DL-2,5,7,8-tetrametil-2-(4',8',12'-trimetiltridecil)-6-kromanol

Kemijska formula

C₂₉H₅₀O₂

Molekulska masa

430,71

Analiza

vsebnost ne manj kot 96 %

Opis

rahlo rumeno do rumenkasto rjavo bistro židko olje, skoraj brez vonja, ki na zraku ali svetlobi oksidira in temni

Identifikacija

Topnost

netopen v vodi, dobro topen v etanolu, meša se z etrom

▼ B

Spektrometrija	v absolutnem etanolu je največja absorpcija okoli 292 nm
Specifična rotacija	$[\alpha]_{\text{D}}^{25} 0^{\circ} \pm 0,05^{\circ}$ (raztopina v kloroformu 1 v 10)
Čistost	
Indeks refrakcije	$[n]_{\text{D}}^{20} 1,503\text{--}1,507$
Specifična absorpcija v etanolu	$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (292 nm) 71–76 (0,01 g v 200 ml absolutnega etanola)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
E 308 GAMA TOKOFEROL	
Sinonimi	dl gama tokoferol
Opredelitev	
EINECS	231-523-4
Kemijško ime	2,7,8-trimetil-2-(4',8',12'-trimetiltridecil)-6-kromanol
Kemijška formula	$\text{C}_{28}\text{H}_{48}\text{O}_2$
Molekulska masa	416,69
Analiza	vsebnost ne manj kot 97 %
Opis	bistro, židko blede rumeno olje, ki na zraku ali svetlobi oksidira in temni
Identifikacija	
Spektrometrija	maksimalna absorpcija v absolutnem etanolu pri približno 298 nm in 257 nm
Čistost	
Specifična absorpcija v etanolu	$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (298 nm) med 91 in 97 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (257 nm) med 5,0 in 8,0
Indeks refrakcije	$[n]_{\text{D}}^{20} 1,503\text{--}1,507$
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 309 DELTA TOKOFEROL	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	204-299-0
Kemijško ime	2,8-dimetil-2-(4',8',12'-trimetiltridecil)-6-kromanol
Kemijška formula	$\text{C}_{27}\text{H}_{46}\text{O}_2$
Molekulska masa	402,7
Analiza	vsebnost ne manj kot 97 %
Opis	bistro, židko blede rumenkasto ali oranžno olje, ki na zraku ali svetlobi oksidira in temni

▼ B**Identifikacija**

Spektrometrija

maksimalna absorpcija v absolutnem etanolu pri približno 298 nm in 257 nm

ČistostSpecifična absorpcija $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ v etanolu $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (298 nm) med 89 in 95
 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (257 nm) med 3,0 in 6,0

Indeks refrakcije

 $[n]_D^{20}$ 1,500–1,504

Sulfatni pepel

ne več kot 0,1 %

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 310 PROPIL GALAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

204-498-2

Kemijsko ime

propil galat; propilester galne kisline; n-propilester 3,4,5-trihidroksi-benzojske kisline

Kemijska formula

 $C_{10}H_{12}O_5$

Molekulska masa

212,20

Analiza

vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bela do smetanasto bela, kristalinična trdna snov, brez vonja

Identifikacija

Topnost

rahlo topen v vodi, dobro topen v etanolu, etru in propan-1,2-diolu

Območje taljenja

med 146 °C in 150 °C po 4-urnem sušenju pri 110 °C

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 0,5 % (4 ure pri 110 °C)

Sulfatni pepel

ne več kot 0,1 %

Proste kisline

ne več kot 0,5 % (kot galna kislina)

Klorirana organska spojina

ne več kot 100 mg/kg (kot Cl)

Specifična absorpcija v etanolu

 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (275 nm) ne manj kot 485 in ne več kot 520

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 311 OKTILGALAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

213-853-0

▼B

Kemijsko ime	oktilgalat; oktilester galne kisline; n-oktilester 3,4,5-trihidroksibenzojske kisline
Kemijska formula	C ₁₅ H ₂₂ O ₅
Molekulska masa	282,34
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % po 6-urnem sušenju pri 90 °C
Opis	bela do smetanasto bela trdna snov, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, dobro topen v etanolu, etru in propan-1,2-diolu
Območje taljenja	med 99 °C in 102 °C po 6-urnem sušenju pri 90 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (6 ur pri 90 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Proste kisline	ne več kot 0,5 % (kot galna kislina)
Klorirana organska spojina	ne več kot 100 mg/kg (kot Cl)
Specifična absorpcija v etanolu	E _{1cm} ^{1%} (275 nm) ne manj kot 375 in ne več kot 390
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 312 DODECILGALAT

Sinonimi	lavrilgalat
Opredelitev	
EINECS	214-620-6
Kemijsko ime	dodecilgalat; n-dodecil (ali lavril) ester 3,4,5-trihidroksibenzojske kisline; dodecilester galne kisline
Kemijska formula	C ₁₉ H ₃₀ O ₅
Molekulska masa	338,45
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % po 6-urnem sušenju pri 90 °C
Opis	bela ali smetanasto bela trdna snov, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, dobro topen v etanolu in etru
Območje taljenja	med 95 °C in 98 °C po 6-urnem sušenju pri 90 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (6 ur pri 90 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 %
Proste kisline	ne več kot 0,5 % (kot galna kislina)

▼B

Klorirana organska spojina	ne več kot 100 mg/kg (kot Cl)
Specifična absorpcija v etanolu	$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (275 nm) ne manj kot 300 in ne več kot 325
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 315 ERITORBINSKA KISLINA

Sinonimi	izoaskorbinska kislina; D–araboaskorbinska kislina
Opredelitev	
EINECS	201-928-0
Kemijsko ime	γ -lakton D-eritro-heks-2-enojske kisline; izoaskorbinska kislina; D–izoaskorbinska kislina
Kemijska formula	$C_6H_8O_6$
Molekulska masa	176,13
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bela do rahlo rumena kristalinična trdna snov, ki na svetlobi postopoma temni
Identifikacija	
Območje taljenja	okoli 164 °C do 172 °C z razgradnjo
Preskus na askorbinsko kislino/barvna reakcija	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{25}$ 10 % (m/v) vodna raztopina med –16,5° do –18,0°
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,4 % po 3-urnem sušenju nad silikagelom pri znižanem tlaku
Sulfatni pepel	ne več kot 0,3 %
Oksalat	K raztopini 1 g v 10 ml vode se dodata 2 kapljici ledocetne kisline in 5 ml 10 % raztopine kalcijevega acetata. Raztopina mora ostati bistra.
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 316 NATRIJEV ERITORBAT

Sinonimi	natrijev izoaskorbat
Opredelitev	
EINECS	228-973-9
Kemijsko ime	natrijev izoaskorbat; natrijeva D-izoaskorbinska kislina; natrijeva sol 2,3-didehidro-D-eritro-heksano-1,4-lakton; 3-keto-D-gulofurano-lakton natrijev enolat monohidrat
Kemijska formula	$C_6H_7O_6Na \cdot H_2O$
Molekulska masa	216,13
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % po 24-urnem sušenju nad žveplovo kislino v vakuumskem sušilniku, izraženo kot monohidratna baza

▼ B

Opis	bela kristalinična trdna snov
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, komaj topen v etanolu
Preskus na askorbinsko kislino/barvna reakcija	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	5,5 do 8,0 (10 % vodna raztopina)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{25}$ 10 % (m/v) vodna raztopina med +95° in +98°
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,25 % po sušenju (24 ur v vakuumu nad žveplovo kislino)
Oksalat	K raztopini 1 g v 10 ml vode se dodata 2 kapljici ledocetne kisline in 5 ml 10 % raztopine kalcijevega acetata. Raztopina mora ostati bistra.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 319 TERC-BUTILHIDROKINON (TBHQ)

Sinonimi	TBHQ
Opredelitev	
EINECS	217-752-2
Kemijsko ime	terc-butil-1,4-benzendiol; 2-(1,1-dimetiletil)-1,4-benzendiol
Kemijska formula	$C_{10}H_{14}O_2$
Molekulska masa	166,22
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % $C_{10}H_{14}O_2$
Opis	bela kristalinična trdna snov z značilnim vonjem
Identifikacija	
Topnost	praktično netopen v vodi; topen v etanolu
Tališče	ne manj kot 126,5 °C
Fenolne spojine	Približno 5 mg vzorca se raztopi v 10 ml metanola in se mu doda 10,5 ml raztopine dimetilamina (1 v 4). Raztopina se obarva rdeče do rožnato.
Čistost	
Terc-butil- <i>p</i> -benzokinon	ne več kot 0,2 %
2,5-di-terc-butilhidrokinon	ne več kot 0,2 %
Hidroksikinon	ne več kot 0,1 %
Toluen	ne več kot 25 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ **B****E 320 BUTILHIDROKSIANIZOL (BHA)**

Sinonimi	BHA
Opredelitev	
EINECS	246-563-8
Kemijsko ime	3-terc-butil-4-hidroksianizol; mešanica 2-terc-butil-4-hidroksianizola in 3-terc-butil-4-hidroksianizola
Kemijska formula	$C_{11}H_{16}O_2$
Molekulska masa	180,25
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,5 % $C_{11}H_{16}O_2$ in tudi ne manj kot 85 % izomere 3-terc-butil-4-hidroksianizola
Opis	beli ali rahlo rumeni kosmiči oziroma voskasta trdna snov z blagim aromatskim vonjem
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, dobro topen v etanolu
Območje taljenja	med 48 °C in 63 °C
Barvna reakcija	prestane preskus na fenolne skupine
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 % po žganju pri 800 ±25 °C
Fenolne nečistoče	ne več kot 0,5 %
Specifična absorpcija	$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (290 nm) ne manj kot 190 in ne več kot 210 $E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (228 nm) ne manj kot 326 in ne več kot 345
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 321 BUTILHIDROKSITOLUEN (BHT)

Sinonimi	BHT
Opredelitev	
EINECS	204-881-4
Kemijsko ime	2,6-diterc-butil- <i>p</i> -krezol; 4-metil-2,6-diterc-butilfenol
Kemijska formula	$C_{15}H_{24}O$
Molekulska masa	220,36
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %
Opis	bela, kristalinična ali kosmičasta trdna snov, rahlega značilnega aromatičnega vonja ali brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi in propan-1,2-diolu, dobro topen v etanolu
Tališče	pri 70 °C

▼ B

Spektrometrija	2 cm plast raztopine 1 v 100 000 v absolutnem etanolu ima v območju med 230 in 320 nm absorpcijski maksimum samo pri 278 nm
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,005 %
Fenolne nečistoče	ne več kot 0,5 %
Specifična absorpcija v etanolu	$E_{1\text{cm}}^{1\%}$ (278 nm) ne manj kot 81 in ne več kot 88
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 322 LECITINI	
Sinonimi	fosfatidi; fosfolipidi
Opredefitev	Lecitini so mešanice fosfatidov, ki se pridobivajo s fizikalnimi postopki iz živalskih ali rastlinskih živil; vsebujejo tudi hidrolizirane produkte, ki se pridobivajo z uporabo neškodljivih ustreznih encimov. Končni produkt ne sme kazati nobenih znakov encimske aktivnosti. Lecitine lahko rahlo pobelimo v vodnih raztopinah z vodikovim peroksidom. Oksidacija kemijsko ne sme spremeniti fosfatidov lecitina.
EINECS	232-307-2
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	lecitini: ne manj kot 60,0 % snovi, netopnih v acetonu hidrolizirani lecitin: ne manj kot 56,0 % snovi, netopnih v acetonu
Opis	lecitini: rjava tekočina ali židka poltekoča tekočina ali prah hidrolizirani lecitini: svetlo rjava do rjava, židka tekočina ali pasta
Identifikacija	
Preskus na holin	prestane preskus
Preskus na fosfor	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na hidrolizirani lecitin	V 800-mililitrsko čašo damo 500 ml vode (30–35 °C). Nato se med stalnim mešanjem počasi dodaja 50 ml vzorca. Hidrolizirani lecitin tvori homogeno emulzijo. Nehidrolizirani lecitin se bo oblikoval v ločeno maso okrog 50 g.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (1 ura pri 105 °C)
V toluenu netopne snovi	ne več kot 0,3 %

▼ B

Kislinska vrednost	lecitini: ne več kot 35 mg kalijevega hidroksida na gram hidrolizirani lecitini: ne več kot 45 mg kalijevega hidroksida na gram
Peroksidno število	enako ali manj kot 10
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 325 NATRIJEV LAKTAT

Sinonimi

Opredelitev

EINECS	200-772-0
Kemijsko ime	natrijev laktat; natrijev 2-hidroksipropanoat
Kemijska formula	C ₃ H ₅ NaO ₃
Molekulska masa	112,06 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 57 % in ne več kot 66 %

Opis

brezbarvna, prozorna tekočina; brez vonja ali rahlega značilnega vonja

Identifikacija

Preskus na laktat	prestane preskus
-------------------	------------------

▼ M3

Preskus na natrij	prestane preskus
-------------------	------------------

▼ B

pH	6,5–7,5 (20 % vodna raztopina)
----	--------------------------------

Čistost

Kislota	ne več kot 0,5 % po sušenju, izraženo kot mlečna kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Reducirajoče snovi	Fehlingove raztopine ne reducira

Opomba: ta specifikacija velja za 60-odstotno vodno raztopino.

E 326 KALIJEV LAKTAT

Sinonimi

Opredelitev

EINECS	213-631-3
Kemijsko ime	kalijev laktat; kalijev 2-hidroksipropanoat
Kemijska formula	C ₃ H ₅ O ₃ K
Molekulska masa	128,17 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 57 % in ne več kot 66 %

▼ B

Opis	rahlo židka brezbarvna tekočina skoraj brez vonja; rahlega značilnega vonja ali brez vonja
Identifikacija	
Žarenje	Raztopino kalijevega laktata žarimo do pepela. Pepel je alkalen in če se mu doda kislina, se zapeni.
Barvna reakcija	Na plast 5 ml raztopine (1 v 100) katehola v žveplovi kislini se dolijeta 2 ml raztopine kalijevega laktata. Na stičišču obeh plasti nastane temno rdeča barva.
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na laktat	prestane preskus
Čistost	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kislost	1 g raztopine kalijevega laktata se raztopi v 20 ml vode, nato se dodajo 3 kapljice fenolftaleina TS in se titrira z 0,1 N natrijevim hidroksidom. Pri titraciji se ne bi smelo porabiti več kot 0,2 ml.
Reducirajoče snovi	Fehlingove raztopine ne reducira.

Opomba: ta specifikacija velja za 60-odstotno vodno raztopino.

E 327 KALCIJEV LAKTAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	212-406-7
Kemijsko ime	kalcijev dilaktat; kalcijev dilaktat hidrat; kalcijeva sol 2-hidroksipropionske kisline
Kemijska formula	$(C_3H_5O_2)_2 Ca \cdot nH_2O$ (n = 0–5)
Molekulska masa	218,22 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah ali zrnca, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na laktat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Topnost	topen v vodi in skoraj netopen v etanolu
pH	med 6,0 in 8,0 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 3,0 % (4 ure pri 120 °C) z 1 molekulo vode: ne več kot 8,0 % (4 ure pri 120 °C) s 3 molekulami vode: ne več kot 20,0 % (4 ure pri 120 °C) s 4,5 molekulami vode: ne več kot 27,0 % (4 ure pri 120 °C)
Kislost	ne več kot 0,5 % suhe snovi, izraženo kot mlečna kislina

▼ B

Fluorid	ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Reducirajoče snovi	Fehlingove raztopine ne reducira

E 330 CITRONSKA KISLINA**Sinonimi****Opredelitev**

Citronska kislina se proizvaja iz limoninega ali ananasovega soka s fermentacijo raztopin ogljikovih hidratov ali drugega primernege medija s *Candido spp.* ali drugimi netoksigenimi sevi *Aspergillus niger*.

EINECS	201-069-1
Kemijsko ime	citronska kislina; 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilna kislina; beta-hidroksitrikarbalilna kislina
Kemijska formula	(a) $C_6H_8O_7$ (brezvodna) (b) $C_6H_8O_7 \cdot H_2O$ (monohidrat)
Molekulska masa	(a) 192,13 (brezvodna) (b) 210,15 (monohidrat)
Analiza	Citronska kislina je lahko brezvodna ali pa vsebuje 1 molekulo vode. Citronska kislina vsebuje ne manj kot 99,5 % $C_6H_8O_7$, računano na brezvodno osnovo.

Opis

citronska kislina je bela ali brezbarvna, kristalinična trdna snov, brez vonja, močnega kislega okusa, monohidrat na suhem zraku eflorescira.

Identifikacija

Topnost	zelo topna v vodi; dobro topna v etanolu; topna v etru
---------	--

Čistost

Vsebnost vode	brezvodna citronska kislina vsebuje ne več kot 0,5 % vode; citronska kislina monohidrat vsebuje ne več kot 8,8 % vode (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,05 % po žganju pri 800 ± 25 °C
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 0,5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Lahko karbonizirajoče snovi	1 g uprašenega vzorca se 1 uro segreva v temi z 10 ml najmanj 98-odstotne žveplove kisline na vodni kopeli pri 90 °C. Razvije se lahko le rahlo rjava barva (primerjalna raztopina K iz barvne skale).

▼B**E 331 (i) MONONATRIJEV CITRAT**

Sinonimi	monobazični natrijev citrat
Opredelitev	
EINECS	242-734-6
Kemijsko ime	mononatrijev citrat; mononatrijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline
Kemijska formula	(a) $C_6H_7O_7Na$ (brezvodni) (b) $C_6H_7O_7Na \cdot H_2O$ (monohidrat)
Molekulska masa	(a) 214,11 (brezvodni) (b) 232,23 (monohidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	kristaliničen bel prah ali brezbarvni kristali
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 3,5 in 3,8 (1 % vodne raztopine)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 1,0 % (0,5 ure pri 140 °C) monohidrat: ne več kot 8,8 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 331 (ii) DINATRIJEV CITRAT

Sinonimi	dibazični natrijev citrat
Opredelitev	
EINECS	205-623-3
Kemijsko ime	dinatrijev citrat; dinatrijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; dinatrijeva sol citronske kisline z 1,5 molekule vode
Kemijska formula	$C_6H_6O_7Na_2 \cdot 1,5H_2O$
Molekulska masa	263,11
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	kristaliničen bel prah ali brezbarvni kristali
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 4,9 in 5,2 (1 % vodna raztopina)

▼ B

Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 13,0 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 331 (iii) TRINATRIJEV CITRAT	
Sinonimi	tribazični natrijev citrat
Opredelitev	
EINECS	200-675-3
Kemijsko ime	trinatrijev citrat; trinatrijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; trinatrijeva sol citronske kisline, brezvodna, dihidrat ali pentahidrat
Kemijska formula	brezvodni: $C_6H_5O_7Na_3$ hidriran: $C_6H_5O_7Na_3 \cdot nH_2O$ (n = 2 ali 5)
Molekulska masa	258,07 (brezvodni) 294,10 (hidriran n = 2) 348,16 (hidriran n = 5)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	kristaliničen bel prah ali brezbarvni kristali
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 7,5 in 9,0 (5 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 1,0 % (18 ur pri 180 °C) dihidrat: 10,0 do 13,0 % (18 ur pri 180 °C) pentahidrat: ne več kot 30,3 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 332 (i) MONOKALIJEV CITRAT	
Sinonimi	monobazični kalijev citrat
Opredelitev	
EINECS	212-753-4
Kemijsko ime	monokalijev citrat; monokalijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; brezvodna monokalijeva sol citronske kisline

▼ B

Kemijska formula	$C_6H_7O_7K$
Molekulska masa	230,21
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel, higroskopski, zmat prah ali prozorni kristali
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	med 3,5 in 3,8 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,0 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 332 (ii) TRIKALIJEV CITRAT

Sinonimi	tribazični kalijev citrat
Opredelitev	
EINECS	212-755-5
Kemijsko ime	trikalijev citrat; trikalijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; monohidrirana trikalijeva sol citronske kisline
Kemijska formula	$C_6H_5O_7K_3 \cdot H_2O$
Molekulska masa	324,42
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel, higroskopski, zmat prah ali prozorni kristali
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	med 7,5 in 9,0 (5 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 6,0 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼B**E 333 (i) MONOKALCIJEV CITRAT**

Sinonimi	monobazični kalcijev citrat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	monokalcijev citrat; monokalcijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline monohidrirana monokalcijeva sol citronske kisline
Kemijska formula	$(C_6H_7O_7)_2Ca \cdot H_2O$
Molekulska masa	440,32
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	droben bel prah
Identifikacija	
Preskus na citrat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
pH	med 3,2 in 3,5 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 7,0 % (4 ure pri 180 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	ne več kot 30 mg/kg (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke) ne več kot 200 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke)
Karbonati	pri raztapljanju 1 g kalcijevega citrata v 10 ml 2 N klorovodikove kisline se sprosti le nekaj posameznih mehurčkov

E 333 (ii) DIKALCIJEV CITRAT

Sinonimi	dibazični kalcijev citrat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	dikalcijev citrat; dikalcijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; trihidrirana dikalcijeva sol citronske kisline
Kemijska formula	$(C_6H_7O_7)_2Ca_2 \cdot 3H_2O$
Molekulska masa	530,42
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	droben bel prah

▼ B**Identifikacija**

Preskus na citrat

prestane preskus

Preskus na kalcij

prestane preskus

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 20,0 % (4 ure pri 180 °C)

Oksalati

ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju

Fluorid

ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)

Arzen

ne več kot 1 mg/kg

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Aluminij

ne več kot 30 mg/kg (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke)

ne več kot 200 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke)

Karbonati

pri raztapljanju 1 g kalcijevega citrata v 10 ml 2 N klorovodikove kisline se sprosti le nekaj posameznih mehurčkov

E 333 (iii) TRIKALCIJEV CITRAT**Sinonimi**

tribazični kalcijev citrat

Opredelitev

EINECS

212-391-7

Kemijsko ime

trikalcijev citrat; trikalcijeva sol 2-hidroksi-1,2,3-propantrikarboksilne kisline; tetrahidrirana trikalcijeva sol citronske kisline

Kemijska formula

 $(C_6H_6O_7)_2Ca_3 \cdot 4H_2O$

Molekulska masa

570,51

Analiza

vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

droben bel prah

Identifikacija

Preskus na citrat

prestane preskus

Preskus na kalcij

prestane preskus

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 14,0 % (4 ure pri 180 °C)

Oksalati

ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju

Fluorid

ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)

Arzen

ne več kot 1 mg/kg

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

▼B

Aluminij	ne več kot 30 mg/kg (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke)
	ne več kot 200 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke)
Karbonati	pri raztapljanju 1 g kalcijevega citrata v 10 ml 2 N klorovodikove kisline se sprosti le nekaj posameznih mehurčkov

E 334 VINSKA KISLINA (L (+) -), VINSKA KISLINA**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	201-766-0
Kemijsko ime	L-vinska kislina; L-2,3-dihidroksibutandiojska kislina; d- α , β -dihidroksisukcinska kislina
Kemijska formula	C ₄ H ₆ O ₆
Molekulska masa	150,09
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

brezbarvna ali prosojna kristalinična trdna snov ali bel kristaliničen prah

Identifikacija

Območje taljenja	med 168 °C in 170 °C
Preskus na tartrat	prestane preskus
Specifična rotacija	[α] _D ²⁰ med +11,5° in +13,5° (20 % m/v vodna raztopina)

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (3 ure nad P ₂ O ₅)
Sulfatni pepel	ne več kot 1 000 mg/kg po žganju pri 800 ±25 °C
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju

E 335 (i) MONONATRIJEV TARTRAT**Sinonimi**

mononatrijeva sol vinske kisline L (+) -

Opredelitev

EINECS	
Kemijsko ime	mononatrijeva sol L-2,3-dihidroksibutandiojske kisline; monohidrirana mononatrijeva sol vinske kisline L (+) -
Kemijska formula	C ₄ H ₅ O ₆ Na·H ₂ O
Molekulska masa	194,05
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

prozorni brezbarvni kristali

▼ B

Identifikacija	
Preskus na tartrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10,0 % (4 ure pri 105 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 335 (ii) DINATRIJEV TARTRAT	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	212-773-3
Kemijsko ime	dinatrijev L-tartrat; dinatrijev (+)-tartrat; dinatrijeva sol (+)-2,3-dihidroksibutandiojske kisline; dihidrirana dinatrijeva sol vinske kisline L (+) -
Kemijska formula	$C_4H_4O_6Na_2 \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	230,8
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	prozorni, brezbarvni kristali
Identifikacija	
Preskus na tartrat	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Topnost	1 g je netopen v 3 ml vode, netopen v etanolu
pH	med 7,0 in 7,5 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 17,0 % (4 ure pri 150 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 336 (i) MONOKALIJEV TARTRAT	
Sinonimi	monobazični kalijev tartrat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	brezvodna monokalijeve sol vinske kisline L (+) -; monokalijeve sol L-2,3-dihidroksibutandiojske kisline

▼ B

Kemijska formula	$C_4H_5O_6K$
Molekulska masa	188,16
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen ali zrnat prah
Identifikacija	
Preskus na tartrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Tališče	230 °C
pH	3,4 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,0 % (4 ure pri 105 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 336 (ii) DIKALJEV TARTRAT

Sinonimi	dibazični kalijev tartrat
Opredeleitev	
EINECS	213-067-8
Kemijsko ime	dikaljeva sol L-2,3-dihidroksibutandiojske kisline; dikaljeva sol vinske kisline L (+) - s pol molekule vode
Kemijska formula	$C_4H_4O_6K_2 \cdot \frac{1}{2}H_2O$
Molekulska masa	235,2
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen ali zrnat prah
Identifikacija	
Preskus na tartrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 9,0 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 4,0 % (4 ure pri 150 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 337 NATRIJEV KALIJEV TARTRAT**

Sinonimi	natrijev kalijev L-(+)-tartrat; Rochellova sol; Seignettova sol
Opredelitev	
EINECS	206-156-8
Kemijsko ime	natrijeva kalijeva sol L-2,3-dihidroksibutandiojske kisline; natrijev kalijev L-(+)-tartrat
Kemijska formula	$C_4H_4O_6KNa \cdot 4H_2O$
Molekulska masa	282,23
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni kristali ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na tartrat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Topnost	1 g je topen v 1 ml vode, netopen v etanolu
Območje taljenja	70–80 °C
pH	med 6,5 in 8,5 (1 % vodna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 26,0 % in ne manj kot 21,0 % (3 ure pri 150 °C)
Oksalati	ne več kot 100 mg/kg, izraženo kot oksalna kislina, po sušenju
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 338 FOSFORJEVA (V) KISLINA

Sinonimi	ortofosforjeva kislina; monofosforjeva kislina
Opredelitev	
EINECS	231-633-2
Kemijsko ime	fosforjeva kislina
Kemijska formula	H_3PO_4
Molekulska masa	98,00
Analiza	vsebnost ne manj kot 67,0 % in ne več kot 85,7 %; fosforjeva kislina je na trgu na voljo kot vodna raztopina različnih koncentracij
Opis	čista, brezbarvna, židka tekočina
Identifikacija	
Preskus na kislino	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus

▼ B

Čistost	
Hlapne kisline	ne več kot 10 mg/kg (kot očetna kislina)
Kloridi	ne več kot 200 mg/kg (izraženo kot klor)
Nitrati	ne več kot 5 mg/kg (kot NaNO ₃)
Sulfati	ne več kot 1 500 mg/kg (kot CaSO ₄)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

Opomba: ta specifikacija velja za 75-odstotno vodno raztopino.

E 339 (i) MONONATRIJEV FOSFAT

Sinonimi	mononatrijev monofosfat; kisli mononatrijev monofosfat; mononatrijev ortofosfat; monobazični natrijev fosfat; natrijev dihidrogen monofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-449-2
Kemijsko ime	natrijev dihidrogen monofosfat
Kemijska formula	brezvodni: NaH ₂ PO ₄ monohidrat: NaH ₂ PO ₄ · H ₂ O dihidrat: NaH ₂ PO ₄ · 2H ₂ O
Molekulska masa	brezvodni: 119,98 monohidrat: 138,00 dihidrat: 156,01
Analiza	po 1-urnem sušenju pri 60 °C in nato po 4-urnem sušenju pri 105 °C ne vsebuje manj kot 97 % NaH ₂ PO ₄ ; vsebnost P ₂ O ₅ med 58,0 % in 60,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel, rahlo topen prah, kristali ali zrnca brez vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	Dobro topen v vodi. Netopen v etanolu ali etru
pH	med 4,1 in 5,0 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodna sol izgubi ne več kot 2,0 %, monohidrat ne več kot 15,0 %, dihidrat ne več kot 25 % (1 ura pri 60 °C, nato 4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %, računano na brezvodno osnovo
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)

▼B

Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 339 (ii) DINATRIJEV FOSFAT	
Sinonimi	dinatrijev monofosfat; sekundarni natrijev fosfat; dinatrijev ortofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-448-7
Kemijsko ime	dinatrijev hidrogen monofosfat; dinatrijev hidrogen ortofosfat
Kemijska formula	brezvodna oblika: Na_2HPO_4 hidrat: $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 2, 7 ali 12)
Molekulska masa	141,98 (brezvodni)
Analiza	po 3-urnem sušenju pri 40 °C in po 5-urnem sušenju pri 105 °C vsebuje ne manj kot 98 % Na_2HPO_4 vsebnost P_2O_5 med 49 % in 51 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	Brezvodni dinatrijev hidrogen fosfat je bel, higroskopski prah brez vonja. Hidrirane oblike, ki so na voljo, so dihidrat: bela, kristalinična trdna snov brez vonja; heptahidrat: beli, eflorescentni kristali ali zrnat prah brez vonja; in dodekahidrat: bel, eflorescenten prah ali kristali brez vonja.
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 8,4 in 9,6 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	Brezvodna sol izgubi ne več kot 5,0 %, dihidrat ne več kot 22,0 %, heptahidrat ne več kot 50,0 %, dodekahidrat ne več kot 61,0 % (3 ure pri 40 °C, nato 5 ur pri 105 °C).
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %, računano na brezvodno osnovo
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 339 (iii) TRINATRIJEV FOSFAT	
Sinonimi	natrijev fosfat; tribazični natrijev fosfat; trinatrijev ortofosfat

▼ B**Opredelitev**

EINECS	231-509-8
Kemijsko ime	trinatrijev monofosfat; trinatrijev fosfat; trinatrijev ortofosfat
Kemijska formula	brezvodni: Na_3PO_4 hidriran: $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 1/2, 1, 6, 8 ali 12)
Molekulska masa	163,94 (brezvodni)
Analiza	Natrijev fosfat v brezvodni in hidrirani obliki, razen dodekahidrata, vsebujejo ne manj kot 97,0 % Na_3PO_4 , računano na suho snov. Natrijev fosfat dodekahidrat vsebuje ne manj kot 92,0 % Na_3PO_4 računano na žarjeno snov. Vsebnost P_2O_5 je med 40,5 % in 43,5 %, računano na brezvodno osnovo.

Opis

beli kristali, zrnca ali kristaliničen prah brez vonja

Identifikacija

Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 11,5 in 12,5 (1 % raztopina)

Čistost

Izguba pri žarenju	Po 2-urnem sušenju pri 120 °C in 30-minutnem žarenju pri približno 800 °C so izgube mase naslednje: brezvodni ne več kot 2,0 %, monohidrat ne več kot 11,0 %, dodekahidrat: med 45,0 % in 58,0 %
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %, računano na brezvodno osnovo
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 340 (i) MONOKALIJEV FOSFAT**Sinonimi**

monobazični kalijev fosfat; monokalijev monofosfat; monokalijev ortofosfat

Opredelitev

EINECS	231-913-4
Kemijsko ime	kalijev dihidrogen fosfat; monokalijev dihidrogen ortofosfat; monokalijev dihidrogen monofosfat
Kemijska formula	KH_2PO_4
Molekulska masa	136,09

▼B

Analiza	ne manj kot 98,0 % po 4-urnem sušenju pri 105 °C; vsebnost P ₂ O ₅ je med 51,0 % in 53,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni kristali ali bel zrnat ali kristaliničen prah brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 4,2 in 4,8 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %, računano na brezvodno osnovo
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 340 (ii) DIKALIJEV FOSFAT

Sinonimi	dikalijev monofosfat; sekundarni kalijev fosfat; dikalijev ortofosfat; dibazični kalijev fosfat
Opredelitev	
EINECS	231-834-5
Kemijsko ime	dikalijev hidrogen monofosfat; dikalijev hidrogen fosfat; dikalijev hidrogen ortofosfat
Kemijska formula	K ₂ HPO ₄
Molekulska masa	174,18
Analiza	ne manj kot 98 % po 4-urnem sušenju pri 105 °C; vsebnost P ₂ O ₅ je med 40,3 % in 41,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarven ali bel zrnat prah, kristali ali topna snov; topna, higroskopska snov
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 8,7 in 9,4 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (4 ure pri 105 °C)

▼B

V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 % (računano na brezvodno osnovo)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 340 (iii) TRIKALIJEV FOSFAT	
Sinonimi	tribazični kalijev fosfat; trikalijev ortofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-907-1
Kemijsko ime	trikalijev monofosfat; trikalijev fosfat; trikalijev ortofosfat
Kemijska formula	brezvodni: K_3PO_4 hidriran: $K_3PO_4 \cdot nH_2O$ (n = 1 ali 3)
Molekulska masa	212,27 (brezvodni)
Analiza	ne manj kot 97 %, računano na žarjeno snov vsebnost P_2O_5 med 30,5 % in 34,0 %, računano na žarjeno snov
Opis	brezbarvni ali beli higroskopski kristali ali zrnca; hidrirane oblike, ki so na voljo, vključujejo monohidrat in trihidrat
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 11,5 in 12,3 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	brezvodni: ne več kot 3,0 %; hidriran: ne več kot 23,0 % (po 1-urnem sušenju pri 105 °C, nato 30-minutnem žarenju pri približno 800 °C ±25 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 % (računano na brezvodno osnovo)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 341 (i) MONOKALCIJEV FOSFAT	
Sinonimi	monobazični kalcijev fosfat; monokalcijev ortofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-837-1

▼B

Kemijsko ime	kalcijev dihidrogen fosfat
Kemijska formula	brezvodni: $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ monohidrat: $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	234,05 (brezvodni) 252,08 (monohidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 %, računano na suho snov vsebnost P_2O_5 je med 55,5 % in 61,1 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	zrnat prah ali beli, topni kristali ali zrnca
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Vsebnost CaO	med 23,0 % in 27,5 % (brezvodni) med 19,0 % in 24,8 % (monohidrat)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 14 % (4 ure pri 105 °C) monohidrat: ne več kot 17,5 % (4 ure pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	brezvodni: ne več kot 17,5 % po 30-minutnem žarenju pri 800 °C ±25 °C monohidrat: ne več kot 25,0 % (po 1-urnem sušenju pri 105 °C, nato 30-minutnem žarenju pri 800 °C ±25 °C)
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	ne več kot 70 mg/kg (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke) ne več kot 200 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke)

E 341 (ii) DIKALCIJEV FOSFAT

Sinonimi	dibazični kalcijev fosfat; dikalcijev ortofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-826-1
Kemijsko ime	kalcijev monohidrogen fosfat; kalcijev hidrogen ortofosfat; sekundarni kalcijev fosfat
Kemijska formula	brezvodni: CaHPO_4 dihidrat: $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	136,06 (brezvodni) 172,09 (dihidrat)

▼ B

Analiza	dikalcijev fosfat, po 3-urnem sušenju pri 200 °C, vsebuje ne manj kot 98 % in ne več kot 102 % CaHPO_4 vsebnost P_2O_5 je med 50,0 % in 52,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali zrnca, zrnat prah ali prah
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	slabo topen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 8,5 % (brezvodni) ali 26,5 % (dihidrat) po 30-minutnem žarenju pri 800 °C ±25 °C
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	ne več kot 100 mg/kg za brezvodno obliko in ne več kot 80 mg/kg za dihidratno obliko (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke) ne več kot 600 mg/kg za brezvodno obliko in ne več kot 500 mg/kg za dihidratno obliko (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke) Uporablja se do 31. marca 2015. ne več kot 200 mg/kg za brezvodno in dihidratno obliko (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke) Uporablja se od 1. aprila 2015.

E 341 (iii) TRIKALCIJEV FOSFAT

Sinonimi	tribazični kalcijev fosfat; kalcijev ortofosfat; pentakalcijev hidroksi monofosfat; kalcijev hidroksiapatit
Opredeležitev	Trikalcijev fosfat je sestavljen iz spremenljive mešanice kalcijevih fosfatov, pridobljenih z nevtralizacijo fosforne kisline s kalcijevim hidroksidom, s približno sestavo $10\text{CaO} \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$
EINECS	235-330-6 (pentakalcijev hidroksi monofosfat) 231-840-8 (kalcijev ortofosfat)
Kemijsko ime	pentakalcijev hidroksi monofosfat; trikalcijev monofosfat
Kemijska formula	$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3 \cdot \text{OH}$ ali $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Molekulska masa	502 ali 310
Analiza	ne manj kot 90 %, računano na žarjeno snov vsebnost P_2O_5 med 38,5 % in 48,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel prah brez vonja, obstojen na zraku

▼ B**Identifikacija**

Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	praktično netopen v vodi; netopen v etanolu, topen v razredčeni klorovodikovi ali dušikovi kislini

Čistost

Izguba pri žarenju	ne več kot 8 % po 30-minutnem žarenju pri 800 °C ± 25 °C
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	Ne več kot 150 mg/kg (samo če se dodaja hrani za dojenčke in majhne otroke). Ne več kot 500 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke). Uporablja se do 31. marca 2015. Ne več kot 200 mg/kg (za vse uporabe, razen za hrano za dojenčke in majhne otroke). Uporablja se od 1. aprila 2015.

E 343 (i) MONOMAGNEZIJEV FOSFAT**Sinonimi**

magnezijev dihidrogenfosfat; magnezijev fosfat, monobazični; monomagnezijev ortofosfat

Opredelitev

EINECS	236-004-6
Kemijsko ime	magnezijev dihidrogenmonofosfat
Kemijska formula	$Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$ (pri čemer $n = 0-4$)
Molekulska masa	218,30 (brezvodni)
Analiza	ne manj kot 51,0 % po žarenju, računano kot P ₂ O ₅ na žarjeno snov (30 minut pri 800 °C ± 25 °C)

Opis

bel kristaliničen prah brez vonja, rahlo topen v vodi

Identifikacija

Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Vsebnost MgO	ne manj kot 21,5 % po žarenju ali na brezvodno osnovo (4 ure pri 105 °C)

Čistost

Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 343 (ii) DIMAGNEZIJEV FOSFAT**

Sinonimi	magnezijev hidrogenfosfat; magnezijev fosfat, dibazični; dimagnezijev ortofosfat; sekundarni magnezijev fosfat
Opredelitev	
EINECS	231-823-5
Kemijsko ime	dimagnezijev monohidrogen monofosfat
Kemijska formula	$\text{MgHPO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (pri čemer $n = 0-3$)
Molekulska masa	120,30 (brezvodni)
Analiza	ne več kot 96 % po žarenju (30 minut pri 800 °C ±25 °C)
Opis	bel kristaliničen prah brez vonja, rahlo topen v vodi
Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Vsebnost MgO	ne manj kot 33,0 %, računano na brezvodno osnovo (4 ure pri 105 °C)
Čistost	
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 350 (i) NATRIJEV MALAT

Sinonimi	natrijeva sol jabolčne kisline
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	dinatrijev DL-malat; dinatrijeva sol hidroksibutandiojske kisline
Kemijska formula	hemihidrat: $\text{C}_4\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_5 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ trihidrat: $\text{C}_4\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_5 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	hemihidrat: 187,05 trihidrat: 232,10
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah ali grudice
Identifikacija	
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Tvorba azobarvila	pozitiven
Topnost	dobro topen v vodi

▼B

Čistost	
Izguba pri sušenju	hemihidrat: ne več kot 7,0 % (4 ure pri 130 °C) trihidrat: 20,5 –23,5 % (4 ure pri 130 °C)
Alkalnost	ne več kot 0,2 % kot Na ₂ CO ₃
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 350 (ii) NATRIJEV HIDROGENMALAT	
Sinonimi	mononatrijeva sol DL-jabolčne kisline
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	mononatrijev DL-malat; mononatrijev 2-DL-hidroksi-sukcinat
Kemijska formula	C ₄ H ₅ NaO ₅
Molekulska masa	156,07
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel prah
Identifikacija	
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Tvorba azobarvila	pozitiven
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (3 ure pri 110 °C)
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 351 KALIJEV MALAT	
Sinonimi	kalijeve sol jabolčne kisline
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	dikalijev DL-malat; dikalijeve sol hidroksibutandiojske kisline
Kemijska formula	C ₄ H ₄ K ₂ O ₅
Molekulska masa	210,27

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 59,5 %
Opis	brezbarvna oziroma skoraj brezbarvna vodna raztopina
Identifikacija	
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Tvorba azobarvila	pozitiven
Čistost	
Alkalnost	ne več kot 0,2 % kot K_2CO_3
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 352 (i) KALCIJEV MALAT	
Sinonimi	kalcijeva sol jabolčne kisline
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijev DL-malat; kalcijev alfa hidroksisukcinat; kalcijeva sol hidroksibutandiojske kisline
Kemijska formula	$C_4H_5CaO_5$
Molekulska masa	172,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel prah
Identifikacija	
Preskus na malat	prestane preskus
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Tvorba azobarvila	pozitiven
Topnost	rahlo topen v vodi
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2 % (3 ure pri 100 °C)
Alkalnost	ne več kot 0,2 % kot $CaCO_3$
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼B**E 352 (ii) KALCIJEV HIDROGENMALAT**

Sinonimi	monokalcijeva sol DL-jabolčne kisline
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	monokalcijev DL-malat; monokalcijev 2-DL-hidroksisukcinat
Kemijska formula	$(C_4H_5O_5)_2Ca$
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel prah
Identifikacija	
Preskus na 1,2-dikarboksilno kislino	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Tvorba azobarvila	pozitiven
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (3 ure pri 110 °C)
Maleinska kislina	ne več kot 0,05 %
Fumarna kislina	ne več kot 1,0 %
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 353 METAVINSKA KISLINA

Sinonimi	divinska kislina
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	metavinska kislina
Kemijska formula	$C_4H_6O_6$
Molekulska masa	
Analiza	ne manj kot 99,5 %
Opis	kristalinična ali prašnata snov, bele ali rumenkaste barve; zelo higroskopska, rahlega vonja po karamelu
Identifikacija	
Topnost	dobro topna v vodi in etanolu
Identifikacijski preskus	V epruveto z 2 ml koncentrirane žveplove kisline in 2 kapljicama sulfo-resorcinol reagenta se da vzorec 1 do 10 mg te snovi. Pri segrevanju do 150 °C se pojavi intenzivna vijolična barva.
Čistost	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 354 KALCIJEV TARTRAT

Sinonimi	L-kalcijev tartrat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijev L(+)-2,3-dihidroksibutandioat dihidrat
Kemijska formula	$C_4H_4CaO_6 \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	224,18
Analiza	ne manj kot 98,0 %
Opis	fin kristaliničen prah bele ali umazano bele barve
Identifikacija	
Topnost	Rahlo topen v vodi. Topnost približno 0,01 g/100 ml vode (20 °C). Slabo topen v etanolu. Rahlo topen v dietiletru. Topen v kislinah.
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20} +7,0^\circ$ do $+7,4^\circ$ (0,1 % v 1N HCl raztopini)
pH	med 6,0 in 9,0 (5 % tekoča zmes)
Čistost	
Sulfati	ne več kot 1 g/kg (kot H_2SO_4)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 355 ADIPINSKA KISLINA

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	204-673-3
Kemijsko ime	heksandiojska kislina; 1,4-butandikarboksilna kislina
Kemijska formula	$C_6H_{10}O_4$
Molekulska masa	146,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,6 %
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah brez vonja
Identifikacija	
Območje taljenja	151,5–154,0 °C
Topnost	Rahlo topen v vodi. Dobro topen v etanolu.
Čistost	
Voda	ne več kot 0,2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 20 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼ B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 356 NATRIJEV ADIPAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-293-5
Kemijsko ime	natrijev adipat
Kemijska formula	$C_6H_8Na_2O_4$
Molekulska masa	190,11
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

beli kristali ali kristaliničen prah brez vonja

Identifikacija

Območje taljenja	151–152 °C (za adipinsko kislino)
Topnost	približno 50 g/100 ml vode (20 °C)
Preskus na natrij	prestane preskus

Čistost

Voda	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 357 KALIJEV ADIPAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	242-838-1
Kemijsko ime	kalijev adipat
Kemijska formula	$C_6H_8K_2O_4$
Molekulska masa	222,32
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

beli kristali ali kristaliničen prah brez vonja

Identifikacija

Območje taljenja	151–152 °C (za adipinsko kislino)
Topnost	približno 60 g/100 ml vode (20 °C)
Preskus na kalij	prestane preskus

Čistost

Voda	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 363 JANTARNA KISLINA****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	203-740-4
Kemijsko ime	butandiojska kislina
Kemijska formula	C ₄ H ₆ O ₄
Molekulska masa	118,09
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %

Opis

brezbarvni ali beli kristali, brez vonja

Identifikacija

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

Čistost

Ostanek po žarenju	ne več kot 0,025 % (15 minut pri 800 °C)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 380 TRIAMONIJEV CITRAT**Sinonimi**

tribazični amonijev citrat

Opredelitev

EINECS	222-394-5
Kemijsko ime	triamonijeva sol 2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilne kisline
Kemijska formula	C ₆ H ₁₇ N ₃ O ₇
Molekulska masa	243,22
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %

Opis

beli do umazano beli kristali ali prah

Identifikacija

Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na citrat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi

Čistost

Oksalat	ne več kot 0,04 % (kot oksalna kislina)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B

E 385 KALCIJEV DINATRIJEV ETILENDIAMINTETRA ACETAT

Sinonimi	kalcijev dinatrijev EDTA; kalcijev dinatrijev edetat
Opredelitev	
EINECS	200-529-9
Kemijsko ime	N,N'-1,2-etandilbis [N-(karboksimetil)-glicinat [(4-)-O,O',O ^N ,O ^N]kalcijat(2)-dinatrij; kalcijev dinatrijev etilendiamintetra acetat; kalcijev dinatrijev (etilendinitrilo)tetra acetat
Kemijska formula	C ₁₀ H ₁₂ O ₈ CaN ₂ Na ₂ ·2H ₂ O
Molekulska masa	410,31
Analiza	vsebnost ne manj kot 97 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bela kristalinična zrnca, brez vonja, ali bel do skoraj bel prah, rahlo higroskopski
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Sposobnost kovinskih ionov za tvorbo kelatov	pozitivna
pH	med 6,5 in 7,5 (1 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	5 do 13 % (metoda po Karlu Fischerju)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 392 IZVLEČKI ROŽMARINA

Sinonimi	izvleček listov rožmarina (antioksidant)
Opredelitev	Izvlečki rožmarina zajemajo več sestavin z dokazano antioksidativnimi funkcijami. Te sestavine spadajo zlasti v razred fenolnih kislin, flavonoidov in diterpenoidov. Poleg antioksidativnih spojin lahko izvlečki zajemajo tudi triterpene in izločljiv material organskih topil, ki je natančneje opredeljen v naslednji specifikaciji.
EINECS	283-291-9
Kemijsko ime	izvleček rožmarina (<i>Rosmarinus officinalis</i>)
Opis	Antioksidant izvleček listov rožmarina je pripravljen z ekstrakcijo listov <i>Rosmarinus officinalis</i> , in sicer z uporabo sistema topil, odobrenega za živila. Izvlečke je nato mogoče razdišaviti in razbarvati. Izvlečki se lahko standardizirajo.
Identifikacija	
Referenčne antioksidativne fenolni diterpeni	spojine: karnozolna kislina (C ₂₀ H ₂₈ O ₄) in karnozol (C ₂₀ H ₂₆ O ₄) (ki ne zajemata manj kot 90 % vseh fenolnih diterpenov)

▼ B

Glavne referenčne hlapne snovi	borneol, bornil acetat, kafa, 1,8-cineol, verbenon
Gostota	> 0,25 g/ml
Topnost	netopen v vodi
Čistost	
Izguba pri sušenju	< 5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

1 – Izvlečki rožmarina, proizvedeni iz posušenih listov rožmarina pri ekstrakciji z acetonom.

Opis	Izvlečki rožmarina so proizvedeni iz posušenih listov rožmarina, in sicer z ekstrakcijo acetona, filtracijo, prečiščevanjem in izparevanjem topila, nato pa s sušenjem in presejanjem za pridobitev drobnega prahu ali tekočine.
Identifikacija	
Vsebnost referenčnih antioksidativnih spojin	≥ 10 % w/w, izraženo kot vsota karnozolne kisline in karnozola
Razmerje med antioksidantom in hlapnimi snovmi	(vsota v % w/w karnozolne kisline in karnozola) ≥ 15 (% w/w glavnih referenčnih hlapnih snovi)* (* kot odstotek vseh hlapnih snovi v izvlečku, ki se merijo s plinsko kromatografijo – masno spektrometrijo („GC-MSD“))
Čistost	
Ostanki topila	acetone: ne več kot 500 mg/kg

2 – Izvlečki rožmarina, pripravljene z ekstrakcijo iz posušenih listov rožmarina z uporabo superkritičnega ogljikovega dioksida.

Opis	Izvlečki rožmarina, proizvedeni iz posušenih listov rožmarina z ekstrakcijo, pri kateri se uporablja superkritični ogljikov dioksid in majhna količina etanola kot pomožno topilo.
Identifikacija	
Vsebnost referenčnih antioksidativnih spojin	≥ 13 % w/w, izraženo kot vsota karnozolne kisline in karnozola
Razmerje med antioksidantom in hlapnimi snovmi	(vsota v % w/w karnozolne kisline in karnozola) ≥ 15 (% w/w glavnih referenčnih hlapnih snovi)* (* kot odstotek vseh hlapnih snovi v izvlečku, ki se merijo s plinsko kromatografijo – masno spektrometrijo („GC-MSD“))
Čistost	
Ostanki topila	etanol: ne več kot 2 %

3 – Izvlečki rožmarina, pripravljene iz odišavljenega etanolnega izvlečka rožmarina.

Opis	Izvlečki rožmarina, ki so pripravljene iz odišavljenega etanolnega izvlečka rožmarina. Izvlečke je mogoče še nadalje prečistiti, na primer z obdelavo z aktivnim ogljem in/ali molekularno destilacijo. Izvlečke je mogoče spraviti v primerne in odobrene posode ali jih posušiti z razprševanjem.
-------------	---

▼ B

Identifikacija	
Vsebnost referenčnih antioksidativnih spojin	≥ 5 % w/w, izraženo kot vsota karnozolne kisline in karnozola
Razmerje med antioksidantom in hlapnimi snovmi	(vsota v % w/w karnozolne kisline in karnozola) ≥ 15 (% w/w glavnih referenčnih hlapnih snovi)* (* kot odstotek vseh hlapnih snovi v izvlečku, ki se merijo s plinsko kromatografijo – masno spektrometrijo („GC-MSD“))
Čistost	
Ostanki topila	etanol: ne več kot 500 mg/kg

4 – Razdišavljeni in razbarvani izvlečki rožmarina, pridobljeni z dvostopenjsko ekstrakcijo s heksanom in etanolom.

Opis	Izvlečki rožmarina, ki so pripravljene iz odišavljenega etanolnega izvlečka rožmarina, na katerem se je izvedla ekstrakcija s heksanom. Izvleček je mogoče še nadalje prečistiti, na primer z obdelavo z aktivnim ogljem in/ali molekularno destilacijo. Odložiti jih je mogoče v primerne in odobrene posode ali jih posušiti z razprševanjem.
Identifikacija	
Vsebnost referenčnih antioksidativnih spojin	≥ 5 % w/w, izraženo kot vsota karnozolne kisline in karnozola
Razmerje med antioksidantom in hlapnimi snovmi	(vsota v % w/w karnozolne kisline in karnozola) ≥ 15 (% w/w glavnih referenčnih hlapnih snovi)* (* kot odstotek vseh hlapnih snovi v izvlečku, ki se merijo s plinsko kromatografijo – masno spektrometrijo („GC-MSD“))
Čistost	
Ostanki topila	heksan: ne več kot 25 mg/kg etanol: ne več kot 500 mg/kg

E 400 ALGINSKA KISLINA

Sinonimi	
Opredelitev	Linearni glikuronoglikan je sestavljen pretežno iz enot β-(1-4) vezane D-manuronske in α-(1-4) vezane L-guluronske kisline v obliki piranskega obroča. Hidrofilni koloidni ogljikovodik je ekstrahiran z razredčenimi bazami iz sevov raznih vrst rjavih morskih alg (<i>Phaeophyceae</i>).
EINECS	232-680-1
Kemijsko ime	
Kemijska formula	(C ₆ H ₈ O ₆) _n
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)
Analiza	Alginska kislina sprošča najmanj 20 % in največ 23 % ogljikovega dioksida (CO ₂), računano na brezvodno osnovo, kar ustreza najmanj 91 % in največ 104,5 % alginske kisline (C ₆ H ₈ O ₆) _n (računano na ekvivalentno maso 200).
Opis	Alginska kislina je lahko vlaknata, zrnata ali v prahu. Je bele do rumenkasto rjave barve in skoraj brez vonja.

▼ **B****Identifikacija**

Topnost	Netopna v vodi in organskih topilih, počasi topna v raztopinah natrijevega karbonata, natrijevega hidroksida in trinatrijevega fosfata.
Kalcijev klorid – obarjalni preskus	0,5 % raztopini vzorca, pripravljenega z 1 M raztopino natrijevega hidroksida, dodamo eno petino njenega volumna 2,5 % raztopine kalcijevega klorida. Nastane voluminozna, želatinasta oborina. S tem preskusom ločimo alginsko kislino od gumi arabikuma, natrijeve karboksimetilne celuloze, karboksimetilnega škroba, karagenana, želatine, gumi gatiya, karaja gumija, gumija iz zrn rožičevca, metilceluloze in gumija tragakant.
Amonijev sulfat – obarjalni preskus	0,5 % raztopini vzorca, pripravljenega z 1 M raztopino natrijevega hidroksida, dodamo eno polovico njenega volumna nasičene raztopine amonijevega sulfata. Oborina ne nastane. S tem preskusom ločimo alginsko kislino od agarja, natrijeve karboksimetilne celuloze, karagenana, deesterificiranega pektina, želatine, gumija iz zrn rožičevca, metilceluloze in škroba.
Barvna reakcija	0,01 g vzorca med močnim stresanjem raztopimo z 0,15 ml 0,1 N natrijevega hidroksida in dodamo 1 ml kisle ferisulfatne raztopine. V petih minutah se razvije češnjevo rdeča barva in postane temno škrlatna/vijolična.
pH	med 2,0 in 3,5 (3 % suspenzija)

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (4 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 8 %, računano na brezvodno osnovo
V natrijevem hidroksidu (1 M raztopina) netopne snovi	ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo
Formaldehid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Mikrobiološka merila

Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 500 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.

E 401 NATRIJEV ALGINAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	
Kemijsko ime	natrijeva sol alginske kisline
Kemijska formula	(C ₆ H ₇ NaO ₆) _n
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)

▼B

Analiza	Sprošča najmanj 18 % in največ 21 % ogljikovega dioksida, računano na brezvodno osnovo, kar ustreza najmanj 90,8 % in največ 106,0 % natrijevega alginata (računano na ekvivalentno maso 222).
Opis	bel do rumenkast vlaknat ali zmat prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na alginsko kislino	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo
Formaldehid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 500 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.

E 402 KALIJEV ALGINAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalijevega alginata
Kemijska formula	$(C_6H_7KO_6)_n$
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)
Analiza	Sprošča najmanj 16,5 % in največ 19,5 % ogljikovega dioksida, računano na brezvodno osnovo, kar ustreza najmanj 89,2 % in največ 105,5 % kalijevega alginata (računano na ekvivalentno maso 238).
Opis	bel do rumenkast vlaknat ali zmat prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na alginsko kislino	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo
Formaldehid	ne več kot 50 mg/kg

▼ B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 500 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
E 403 AMONIJEV ALGINAT	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	amonijeva sol alginske kisline
Kemijska formula	$(C_6H_{11}NO_6)_n$
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)
Analiza	Sprošča najmanj 18 % in največ 21 % ogljikovega dioksida, računano na brezvodno osnovo, kar ustreza najmanj 88,7 % in največ 103,6 % amonijevega alginata (računano na ekvivalentno maso 217).
Opis	bel do rumenkast, vlaknat ali zrnat prah
Identifikacija	
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na alginsko kislino	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (4 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 7 %, računano na suho snov
V vodi netopne snovi	ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo
Formaldehid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 500 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.

▼ **B****E 404 KALCIJEV ALGINAT**

Sinonimi	kalcijeva sol alginata
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijeva sol alginske kisline
Kemijska formula	$(C_6H_7Ca_{1/2}O_6)_n$
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)
Analiza	Sprošča ne manj kot 18 % in ne več kot 21 % ogljikovega dioksida, računano na brezvodno osnovo, kar ustreza ne manj kot 89,6 % in ne več kot 104,5 % kalcijevega alginata (računano na ekvivalentno maso 219).
Opis	bel do rumenkast vlaknat ali zrnat prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na alginsko kislino	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % (4 ure pri 105 °C)
Formaldehid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 500 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.

E 405 PROPAN-1,2-DIOL ALGINAT

Sinonimi	hidroksipropil alginat; 1,2-propandiol ester alginske kisline; propilenglikol alginat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	1,2-propandiol ester alginske kisline; sestava se spreminja glede na stopnjo zaestrenja ter glede na odstotek prostih in nevtraliziranih karboksilnih skupin v molekuli.
Kemijska formula	$(C_9H_{14}O_7)_n$ (zaestren)
Molekulska masa	10 000–600 000 (tipično povprečje)
Analiza	sprošča ne manj kot 16 % in ne več kot 20 % ogljikovega dioksida (CO ₂), računano na brezvodno osnovo
Opis	bel do rumenkasto rjav vlaknat ali zrnat prah, skoraj brez vonja

▼ B**Identifikacija**

Preskus na 1,2-propandiol

prestane preskus (po hidrolizi)

Preskus na alginsko kislino

prestane preskus (po hidrolizi)

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 20 % (4 ure pri 105 °C)

Vsebnost skupnega propan-1,2-diola

ne manj kot 15 % in ne več kot 45 %

Vsebnost prostega propan-1,2-diola

ne več kot 15 %

V vodi netopne snovi

ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo

Formaldehid

ne več kot 50 mg/kg

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 5 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

Mikrobiološka merila

Skupno število mikroorganizmov

ne več kot 5 000 kolonij na gram

Kvasovke in plesni

ne več kot 500 kolonij na gram

Escherichia coli

V 5 g je ni.

Salmonella spp.

V 10 g je ni.

E 406 AGAR**Sinonimi**

geloza; kanten, bengalska, cejlonska, kitajska ali japonska sljuda; Layor Carang

Opredelev

Agar je hidrofilni koloidni polisaharid, sestavljen pretežno iz galaktoznih enot z redno izmenjavo izomernih oblik L in D. Te heksoze so v kopolimeru povezane izmenično z vezmi alfa-1,3 in beta-1,4. Na približno vsakih deset D-galaktopiranoznih enot so hidroksiskupine zaestrene z žveplovo kislino, ki je nevtralizirana s kalcijem, magnezijem, kalijem ali natrijem. Ekstrahiramo ga iz nekaterih sort morskih alg, družin *Gelidiaceae* in *Gracilariaceae* ter ustreznih rdečih alg iz rodu *Rhodophyceae*.

EINECS

232-658-1

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

mejna koncentracija gela ne sme biti večja od 0,25 %

Opis

Agar je brez vonja ali z rahlim značilnim vonjem. Nemleti agar se ponavadi pojavlja v zvitkih iz tankih, membranskih in zlepljenih, dolgih in ozkih trakov ali pa je v zrezani, zrnati ali kosmičasti obliki. Lahko je svetlo rumenkasto oranžen, rumenkasto siv do blede rumen ali brezbarven. Kadar je vlažen, je lepljiv, in kadar je suh, krhek. Agar v prahu je bel do rumenkasto bel ali blede rumen. Agar v prahu je pod mikroskopom v vodi videti bolj prozoren. V klorovodikovi raztopini je bolj ali manj zrnat, stisnjen in oglat ter občasno vsebuje delce diatomej. Jakost gela je mogoče standardizirati z dodatkom dekstroze in maltodekstrinov ali sladkorja

▼ B**Identifikacija**

Topnost

netopen v mrzli vodi; topen v vreli vodi

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 22 % (5 ur pri 105 °C)

Pepel

ne več kot 6,5 % pri 550 °C, računano na brezvodno osnovo

v kislini netopen pepel (netopen v približno 3 N klorovodikovi kislini)

ne več kot 0,5 % pri 550 °C, računano na brezvodno osnovo

Netopna snov (po 10-minutnem mešanju v vroči vodi)

ne več kot 1,0 %

Škrob

Nezaznaven z naslednjo metodo: enemu delu vzorca z desetimi deli vode dodamo nekaj kapljic raztopine joda. Modra barva se ne pojavi.

Želatina in druge beljakovine

Približno 1 g agarja se raztopi v 100 ml vrele vode in ohladi na približno 50 °C. 5 ml raztopine se doda 5 ml trinitrofenolne raztopine (1 g brezvodnega trinitrofenola/100 ml vroče vode). Po 10 minutah se motnost ne pojavi.

Absorpcija vode

V 100-mililitrski merilni valj damo 5 g agarja, dopolnimo z vodo do oznake, zmešamo in 24 ur pustimo stati pri približno 25 °C. Vsebino valja prelijemo skozi navlaženo stekleno volno, tako da voda steče v drug 100-mililitrski merilni valj. Ne smemo dobiti več kot 75 ml vode.

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 5 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

Mikrobiološka merila

Skupno število mikroorganizmov

ne več kot 5 000 kolonij na gram

Kvasovke in plesni

ne več kot 300 kolonij na gram

Escherichia coli

V 5 g je ni.

Salmonella spp.

V 5 g je ni.

E 407 KARAGENAN**Sinonimi**

Trgovski izdelki se prodajajo pod različnimi imeni, kot so:

geloza iz irskega maha; Eucheuman (iz *Eucheuma* spp.); Iridophycan (iz *Iridaea* spp.); Hypnean (iz *Hypnea* spp.); Furcellaran ali danski agar (iz *Furcellaria fastigiata*); karagenan (iz *Chondrus* in *Gigartina* spp.)**Opredelitev**Karagenan se pridobiva z vodno ali alkalno ekstrakcijo morskih alg *Gigartinales*, *Solieriales*, *Hypneaales* in *Furcellariales*, družin razreda *Rhodophyceae* (rdeče morske alge).Karagenan je sestavljen predvsem iz kalijevih, natrijevih, magnezijevih in kalcijevih sulfatnih estrov galaktoze in 3,6-anhidrogalaktoze polisaharida. Te heksoze so v kopolimeru povezane izmenično na način α -1,3 in β -1,4.

▼ B

	<p>Prevladujoči polisaharidi v karagenanu so označeni kot kapa, jota, lambda, glede na število sulfata s ponavljajočo se enoto (npr. 1,2,3 sulfat). Med kapo in joto se nepretrgoma pojavljajo vmesni sestavi, ki se razlikujejo po številu sulfatov na ponavljajoče enote med 1 in 2.</p> <p>Za organsko obarjanje se lahko med postopkom uporabljajo samo metanol, etanol in propan-2-ol.</p> <p>Poimenovanje karagenan se uporablja samo za nehidroliziran ali drugače kemijsko razgrajen polimer.</p> <p>Prisotnost formaldehida kot naključne nečistoče je lahko največ 5 mg/kg.</p>
EINECS	232-524-2
Kemijsko ime	sulfatni estri poligalaktoze
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	rumenkast do brezbarven, grob do fin prah, ki je praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na galaktozo	prestane preskus
Preskus na anhidrogalaktozo	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	topen v vroči vodi; netopen v alkoholu pri razredčenju 1,5 %
Čistost	
Ostanki topila	ne več kot 0,1 % metanola, etanola, propan-2-ola, posamezno ali v kombinaciji
Viskoznost	ne manj kot 5 mPa.s (1,5 % raztopina pri 75 °C)
Izguba pri sušenju	ne več kot 12 % (4 ure pri 105 °C)
Sulfati	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %, računano na suho snov (kot SO ₄)
Pepel	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %, računano na suho snov pri 550 °C
V kislini netopen pepel	ne več kot 1 %, računano na suho snov (netopen v 10 % klorovodikovi kislini)
V kislini netopne snovi	ne več kot 2 %, računano na suho snov (netopen v 1 % žveplovi kislini v/v)
Majhna molska masa karagenana (frakcija molske mase pod 50 kDa)	ne več kot 5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 2 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram

▼ B

Kvasovke in plesni	ne več kot 300 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.

E 407a PREDELANA MORSKA ALGA EUCHEUMA

Sinonimi	PES (akronim za predelano morsko alga eucheuma). PES, pridobljen iz <i>Eucheuma cottonii</i> , se v splošnem imenuje kapa PES, PES iz <i>Eucheuma spinosum</i> pa jota PES.
Opredelitev	Predelana morska alga eucheuma se pridobiva z bazično (KOH) vodno obdelavo pri visokih temperaturah sort morskih alg <i>Eucheuma cottonii</i> in <i>Eucheuma spinosum</i> , razreda <i>Rhodophyceae</i> (rdeče morske alge), nato se z izpiranjem s svežo vodo odstranijo nečistoče ter s sušenjem dobi proizvod. Proizvod se lahko še bolje očisti z izpiranjem z alkoholom. Dovoljeni alkoholi so omejeni na metanol, etanol ali propan-2-ol. Proizvod je sestavljen predvsem iz kalijevih, natrijevih, magnezijevih in kalcijevih sulfatnih estrov galaktoze ter 3,6-anhidrogalaktoznega polisaharida. V proizvodu je tudi do 15 % celuloze alg. Poimenovanje predelana morska alga eucheuma se uporablja samo za nehidroliziran ali drugače kemijsko razgrajen polimer. Prisotnost formaldehida je lahko največ 5 mg/kg.
Opis	rumeno rjav do rumenkast, grob do droben prah, ki je praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na galaktozo	prestane preskus
Preskus na anhidrogalaktozo	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	V vodi tvori motne židke suspenzije. Netopen v etanolu za raztopino 1,5 %.
Čistost	
Ostanki topila	ne več kot 0,1 % metanola, etanola, propan-2-ola, posamezno ali v kombinaciji
Viskoznost	ne manj kot 5 mPa.s (1,5 % raztopina pri 75 °C)
Izguba pri sušenju	ne več kot 12 % (4 ure pri 105 °C)
Sulfat	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %, računano na suho snov (kot SO ₄)
Pepel	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %, računano na suho snov pri 550 °C
V kislini netopen pepel	ne več kot 1 %, računano na suho snov (netopen v 10 % klorovodikovi kislini)
V kislini netopne snovi	ne manj kot 8 % in ne več kot 15 %, računano na suho snov (netopen v 1 % žveplove kislini v/v)
Majhna molska masa karagenana (frakcija molske mase pod 50 kDa)	ne več kot 5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B

Kadmij	ne več kot 2 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 300 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
E 410 GUMI IZ ZRN ROŽIČEVCA	
Sinonimi	Carob bean gum; Algaroba gum
Opredelitev	Gumi iz zrn rožičevca je mleti endosperm semen sorte rožičevega drevesa, <i>Ceratonia siliqua</i> (L.) Taub. (družina <i>Leguminosae</i>). Je pretežno iz visokomolekularnega hidrokoloidega polisaharida, sestavljenega iz galaktopiranoznih in manopiranoznih enot z glikozidno vezavo, ki jih kemično lahko opišemo kot galaktomanan.
EINECS	232-541-5
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	50 000–3 000 000
Analiza	vsebnost galaktomanana ni manj kot 75 %
Opis	bel do rumenkasto bel prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na galaktozo	prestane preskus
Preskus na manozo	prestane preskus
Mikroskopski pregled	Na stekleno ploščico damo nekaj zmlatega vzorca in vodno raztopino, ki vsebuje 0,5 % joda in 1 % kalijevega jodida, ter pregledamo pod mikroskopom. Gumi iz zrn rožičevca vsebuje dolge raztegnjene cevaste celice, ki so ločene ali rahlo razmaknjene. Njihova rjava vsebina je veliko manj pravilno oblikovana v guar gumiju. V guar gumiju so okrogle do hruškasto oblikovane celice, ki se med seboj tiščijo. Vsebinske celice je rumena do rjava
Topnost	topen v vroči vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (5 ur pri 105 °C)
Pepel	ne več kot 1,2 % pri 800 °C
Beljakovine (N × 6,25)	ne več kot 7 %
V kislini netopne snovi	ne več kot 4 %
Škrob	Nezaznaven z naslednjo metodo: enemu delu vzorca z desetimi deli vode dodamo nekaj kapljic raztopine joda. Modra barva se ne pojavi.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ B

Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Etanol in propan-2-ol	ne več kot 1 %, posamezno ali v kombinaciji
E 412 GUAR GUMI	
Sinonimi	guma cyamopsis; guar moka
Opredelitev	Guar gumi je mleti endosperm semen sorte rastline guar, <i>Cyamopsis tetragonolobus</i> (L.) Taub. (družina <i>Leguminosae</i>). Je pretežno iz visokomolekularnega hidrokoloidega polisaharida, sestavljenega iz galaktopiranoznih in manopiranoznih enot z glikozidno vezavo, ki jih kemično lahko opišemo kot galaktomanan. Gumi je lahko delno hidroliziran s toplotno obdelavo, blago kislo ali bazično oksidacijo za spremembo viskoznosti.
EINECS	232-536-0
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	50 000–8 000 000
Analiza	vsebnost galaktomanana ni manj kot 75 %
Opis	bel do rumenkasto bel prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Preskus na galaktozo	prestane preskus
Preskus na manozo	prestane preskus
Topnost	topen v mrzli vodi
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (5 ur pri 105 °C)
Pepel	ne več kot 5,5 % pri 800 °C
V kislini netopne snovi	ne več kot 7 %
Beljakovine	ne več kot 10 % (faktor N x 6,25)
Škrob	Nezaznaven z naslednjo metodo: enemu delu vzorca z desetimi deli vode dodamo nekaj kapljic raztopine joda. (Modra barva se ne pojavi)
Organski peroksidi	ne več kot 0,7 meq aktivnega kisika/kg vzorca
Furfural	ne več kot 1 mg/kg
Pentaklorofenol	ne več kot 0,01 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
E 413 TRAGAKANT	
Sinonimi	gumi tragakant; tragant
Opredelitev	Tragakant je posušen izcedek iz zarezanih debel in vej sort rastline <i>Astragalus gummifer</i> Labillardiere ter drugih azijskih vrst <i>Astragalus</i> (družina <i>Leguminosae</i>). Pretežno je iz visokomolekularnih polisaharidov (galaktoarabanov in kisljih polisaharidov), iz katerih pri hidrolizi dobimo galakturonsko kislino, galaktozo, arabinozo, ksilozo in fukoze. Vsebuje lahko tudi manjšo količino ramnoze in glukoze (pridobljene iz sledov škroba in/ali celuloze)

▼ B

EINECS	232-252-5
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	približno 800 000
Analiza	
Opis	Nemleti tragakant so sploščeni, vlaknati, ravni ali skrivljeni delci ali spiralno zaviti koščki debeline od 0,5 do 2,5 mm in dolžine do 3 cm. Je bele do blede rumene barve, nekateri delci so lahko rdečkasti. Delci so roževinastega otipa s kratkim prelomom. Je brez vonja, raztopine pa so brez okusa in sluzaste. Uprašeni tragakant je bele do blede rumene ali rožnato rjave (blede rjave) barve
Identifikacija	
Topnost	1 g vzorca s 50 ml vode nabrekne in tvori gladko, žilavo, opalescentno sluz; netopen v etanolu in ne nabrekne v 60 % (w/v) vodnem etanolu.
Čistost	
Preskus na karaja gumi	Negativni. 1 g kuhamo z 20 ml vode, dokler ne nastane sluz. Dodamo 5 ml klorovodikove kisline in zmes kuhamo še 5 minut. Obstojna rožnata ali rdeča barva se ne sme razviti.
Izguba pri sušenju	ne več kot 16 % (5 ur pri 105 °C)
Skupen pepel	ne več kot 4 %
V kislini netopen pepel	ne več kot 0,5 %
V kislini netopne snovi	ne več kot 2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
E 414 AKACIJEVA GUMA	
Sinonimi	gumi arabikum
Opredelitev	Akacijeva guma je posušen izcedek iz zarezanih debel in vej sort rastline <i>Acacia senegal</i> (L.) Willdenow ali sorodnih vrst akacije (družina <i>Leguminosae</i>). Je pretežno iz visokomolekularnih polisaharidov ter njihovih kalcijevih, magnezijevih in kalijevih soli, ki pri hidrolizi dajo arabinozo, galaktozo, ramnozo in glukuronsko kislino
EINECS	232-519-5
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	približno 350 000
Analiza	

▼ B

Opis	Nemleta akacijeva guma se pojavlja kot bele ali rumenkasto bele sferoidne kapljice raznih velikosti ali kot oglati delci; včasih je pomešana s temnejšimi delci. Na voljo je tudi v belih do rumenkasto belih kosmičih, zrnih, prahu ali kot posušena snov po razprševanju.
Identifikacija	
Topnost	Raztopina, ki jo dobimo tako, da 1 g gumija raztopimo v 2 ml mrzle vode, gladko teče, je kislina na lakmus in netopna v etanolu.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 17 % (5 ur pri 105 °C) za zrnato in ne več kot 10 % (4 ure pri 105 °C) za posušeno snov po razprševanju
Skupen pepel	ne več kot 4 %
V kislini netopen pepel	ne več kot 0,5 %
V kislini netopne snovi	ne več kot 1 %
Škrob ali dekstrin	1 del gume s 50 deli vode skuhamo in ohladimo. 5 ml dodamo 1 kapljico raztopine joda. Modrikasta ali rdečkasta barva se ne pojavi.
Tanin	10 ml raztopine 1 dela gume v 50 delih vode dodamo približno 0,1 ml raztopine feriklorida (9 g FeCl ₃ ·6H ₂ O in dopolnimo z vodo do oznake 100 ml). Črnkasta barva ali črnkasta usedlina se ne pojavi.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Produkti hidrolize	Ne vsebuje manoze, ksiloze in galakturonske kisline (določeno s kromatografijo).
Mikrobiološka merila	
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.

E 415 KSANTAN GUMI**Sinonimi****Opredelitev**

	Ksantan gumi je visokomolekularen polisaharidni gumi, izdelan s fermentiranjem ogljikovih hidratov s čisto kulturo vrst <i>Xanthomonas campestris</i> , produkt fermentacije čistimo z etanolom ali propan-2-olom, sušimo in meljemo. Vsebuje D-glukozo in D-manozo kot prevladujoči heksozni enoti skupaj z D-glukuronsko in piruvično kislino; gumi pripravimo kot natrijevo, kalijevo ali kalcijevo sol. Njegove raztopine so nevtralne.
EINECS	234-394-2
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	približno 1 000 000
Analiza	Daje ne manj kot 4,2 % in ne več kot 5 % CO ₂ , računano na suho snov, kar ustreza 91 % do 108 % ksantan gumija.

▼ B

Opis	prah smetanaste barve
Identifikacija	
Topnost	Topen v vodi. Netopen v etanolu.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (2,5 uri pri 105 °C)
Skupen pepel	Po 4-urnem sušenju pri 105 °C ne več kot 16 %, določeno pri 650 °C in računano na brezvodno osnovo.
Piruvična kislina	ne manj kot 1,5 %
Dušik	ne več kot 1,5 %
Etanol in propan-2-ol	ne več kot 500 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 5 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 300 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
<i>Xanthomonas campestris</i>	ni živih celic v 1 g
E 416 KARAJA GUMI	
Sinonimi	Katilo; Kaday; gum <i>sterculia</i> ; <i>Sterculia</i> ; Karaya, karaja gumi; Kullo; Kuterra
Opredelitev	Karaja gumi je izcedek iz zarezanih debel in vej vrste <i>Sterculia urens Roxburgh</i> in drugih vrst <i>Sterculia</i> (družina <i>Sterculiaceae</i>) ali iz <i>Cochlospermum gossypium</i> A. P. De Candolle ali drugih vrst <i>Cochlospermum</i> (družina <i>Bixaceae</i>). Je pretežno iz visokomolekularnih acetiliranih polisaharidov, ki pri hidrolizi dajo galaktozo, ramnozo in galakturonsko kislino ter manjšo količino glukuronske kisline.
EINECS	232-539-4
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	Karaja gumi se pojavlja v kapljicah raznih velikosti ali kot nepravilni lomljeni delci značilnega semikristaliničnega videza. Je roževinasta, prosojna blede rumena do rožnato rjava guma. Uprašeni karaja gumi je blede siv do rožnato rjav. Ima izrazit vonj po očetni kislini.
Identifikacija	
Topnost	netopen v etanolu
Nabrekanje v raztopini etanola	Karaja gumi nabrekne v 60 % etanolu, kar ga loči od drugih vrst gume.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 20 % (5 ur pri 105 °C)

▼B

Skupen pepel	ne več kot 8 %
V kislini netopen pepel	ne več kot 1 %
V kislini netopne snovi	ne več kot 3 %
Hlapna kislina	ne manj kot 10 % (kot očetna kislina)
Škrob	nezaznaven
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
<i>Salmonella</i> spp.	V 10 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.
E 417 TARA GUMI	
Opredelitev	Tara gumi pridobivamo z mletjem endosperma semen vrst rastline <i>Caesalpinia spinosa</i> (družina <i>Leguminosae</i>). Je iz visokomolekularnih polisaharidov, sestavljenih pretežno iz galaktomananov. Glavna sestavina je iz ravnih verig (1-4)- β -D-manopiranoznih enot z α -D-galaktopiranoznimi enotami, vezanimi z (1-6) vezmi. Razmerje manoze proti galaktozi v tara gumiju je 3 : 1. (V gumiju iz zm rožičevca je to razmerje 4 : 1 in v guar gumiju 2 : 1.)
EINECS	254-409-6
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel do belkasto rumen prah, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, netopen v etanolu
Tvorba gela	Vodni raztopini vzorca dodamo manjšo količino natrijevega borata. Nastane gel.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 %
Pepel	ne več kot 1,5 %
V kislini netopne snovi	ne več kot 2 %
Beljakovine	ne več kot 3,5 % (faktor N x 5,7)
Škrob	nezaznaven
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 418 GELANSKI GUMI****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

275-117-5

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

približno 500 000

Analiza

Daje ne manj kot 3,3 % in ne več kot 6,8 % CO₂, računano na suho snov.**Opis**

umazano bel prah

Identifikacija

Topnost

Topen v vodi in daje židke raztopine.

Netopen v etanolu.

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 15 % po sušenju (2,5 uri pri 105 °C)

Dušik

ne več kot 3 %

Propan-2-ol

ne več kot 750 mg/kg

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

Mikrobiološka merila

Skupno število mikroorganizmov

ne več kot 10 000 kolonij na gram

Kvasovke in plesni

ne več kot 400 kolonij na gram

Escherichia coli

V 5 g je ni.

Salmonella spp.

V 10 g je ni.

E 420 (i) SORBITOL**Sinonimi**

D-glucitol; D-sorbitol

Opredelitev

Sorbitol se pridobiva s hidrogeniranjem D-glukoze. Sestavljen je pretežno iz D-sorbitola. Glede na raven D-glukoze je del proizvodov, ki niso D-sorbitol, sestavljen iz sorodnih snovi, kot so manitol, iditol, maltitol.

EINECS

200-061-5

Kemijsko ime

D-glucitol

Kemijska formula

C₆H₁₄O₆

▼ B

Molekulska masa	182,2
Analiza	Vsebnost ne manj kot 97 % vseh glicitolov in ne manj kot 91 % D-sorbitola na suho snov (glicitoli so spojine s strukturno formulo $\text{CH}_2\text{OH}-(\text{CHOH})_n-\text{CH}_2\text{OH}$, pri čemer je „n“ celo število).
Opis	bel higroskopski prah, kristaliničen prah, kosmiči ali zrnca
Videz vodne raztopine	raztopina je bistra
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, rahlo topen v etanolu
Območje taljenja	88–102 °C
Derivat sorbitol monobenzilidena	5 g vzorca se doda 7 ml metanola, 1 ml benzaldehida in 1 ml klorovodikove kisline. Mešamo in stresamo v mešalniku, dokler ne nastanejo kristali. Filtriramo s presesavanjem, raztopimo kristale v 20 ml vrele vode, ki vsebuje 1 g natrijevega bikarbonata, še vroče filtriramo, ohladimo filtrat, filtriramo s presesavanjem, izperemo s 5 ml zmesi metanola in vode (1 : 2) in posušimo na zraku. Tako dobljeni kristali se stalijo med 173 in 179 °C.
▼ M4	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 1,5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Prevodnost	ne več kot 20 $\mu\text{S}/\text{cm}$ (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C
Reducirajoči sladkorji	ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza na suho snov
Sladkorji skupaj	ne več kot 1 %, izraženo kot glukoza na suho snov
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

▼ B**E 420 (ii) SIRUP SORBITOLA**

Sinonimi	sirup D-glucitola
Opredelitev	Sirup sorbitola, proizveden s hidrogeniranjem glukoznega sirupa, je sestavljen iz D-sorbitola, D-manitola in hidrogeniranih saharidov. Del produkta, ki ni D-sorbitol, je sestavljen pretežno iz hidrogeniranih oligosaharidov, ki se tvorijo s hidrogeniranjem glukoznega sirupa, uporabljenega kot surovina (pri tem sirup ne kristalizira), ali manitola. Prisotne so lahko manjše količine glicitolov, kjer je $n \leq 4$ (glicitoli so spojine s strukturno formulo $\text{CH}_2\text{OH}-(\text{CHOH})_n-\text{CH}_2\text{OH}$, kjer je „n“ celo število).
EINECS	270-337-8
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 69 % vseh trdnih snovi in ne manj kot 50 % D-sorbitola, računano na brezvodno osnovo

▼ B

Opis	bistra in brezbarvna vodna raztopina
Identifikacija	
Topnost	meša se z vodo, glicerolom in propan-1,2-diolom
Derivat sorbitol monobenzilidena	5 g vzorca se doda 7 ml metanola, 1 ml benzaldehida in 1 ml klorovodikove kisline. Mešamo s stresamo v mešalniku, dokler ne nastanejo kristali. Filtriramo s presesavanjem, raztopimo kristale v 20 ml vrele vode, ki vsebuje 1 g natrijevega bikarbonata, še vroče filtriramo. Filtrat ohladimo, filtriramo s presesavanjem, izperemo s 5 ml zmesi metanola in vode (1 : 2) ter posušimo na zraku. Tako dobljeni kristali se stalijo med 173 in 179 °C.
▼ M4	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 31 % (metoda po Karlu Fischerju)
Prevodnost	ne več kot 10 µS/cm (pri proizvodni kot takem) pri temperaturi 20 °C
Reducirajoči sladkorji	ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza na suho snov
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

E 421 (i) MANITOL, PRIDOBLJEN S HIDROGENIRANJEM**▼ B**

(i) MANITOL

Sinonimi	D-manitol
-----------------	-----------

▼ M4

Opredelitev	Pridobljen je s katalitskim hidrogeniranjem raztopin ogljikovih hidratov, ki vsebujejo glukozo in/ali fruktozo. Vsebuje vsaj 96 % manitola. Del proizvoda, ki ni manitol, je pretežno sestavljen iz sorbitola (največ 2 %), maltitola (največ 2 %) in izomalta (1,1 GPM (1-O-alfa-D-glukopiranozil-D-manitol dehidrat): največ 2 % in 1,6 GPS (6-O-alfa-D-glukopiranozil-D-sorbitol): največ 2 %). Neopredeljene nečistoče ne predstavljajo več kot 0,1 % vsakega.
--------------------	---

▼ B

EINECS	200-711-8
Kemijsko ime	D-manitol
Kemijska formula	C ₆ H ₁₄ O ₆
Molekulska masa	182,2
Analiza	vsebnost ne manj kot 96,0 % D-manitola in ne več kot 102 %, računano na suho snov
Opis	bel kristaliničen prah brez vonja
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, komaj topen v etanolu, skoraj netopen v etru
Območje taljenja	med 164 in 169 °C
Infrardeča absorpcijska spektrometrija	primerjava z referenčnim standardom, npr EP ali USP
Specifična rotacija	[α] _D ²⁰ +23° do +25° (raztopina borata)

▼ B

pH	Med 5 in 8. 10 ml 10-odstotne (w/v) raztopine vzorca se doda 0,5 ml nasičene raztopine kalijevega klorida, nato se izmeri pH.
----	---

▼ M4**Čistost**

Vsebnost vode	ne več kot 0,5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Prevodnost	ne več kot 20 μ S/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C
Reducirajoči sladkorji	ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza
Sladkorji skupaj	ne več kot 1 %, izraženo kot glukoza
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ B

(ii) MANITOL, PRIDOBLEN S FERMENTACIJO

Sinonimi

D-manitol

Opredelitev

Manitol se pridobiva s prekinjeno fermentacijo v aerobnih pogojih z uporabo običajne vrste kvasovk *Zygosaccharomyces rouxii*. Del produkta, ki ni manitol, je sestavljen pretežno iz sorbitola, maltitola in izomalta.

EINECS

200-711-8

Kemijsko ime

D-manitol

Kemijska formula

 $C_6H_{14}O_6$

Molekulska masa

182,2

Analiza

ne manj kot 99 %, računano na suho snov

Opis

bel kristaliničen prah brez vonja

Identifikacija

Topnost

topen v vodi, komaj topen v etanolu, skoraj netopen v etru

Območje taljenja

med 164 in 169 °C

Infrardeča absorpcijska spektrometrija

primerjava z referenčnim standardom, npr EP ali USP

Specifična rotacija

 $[\alpha]_D^{20} +23^\circ$ do $+25^\circ$ (raztopina borata)

pH

Med 5 in 8.

10 ml 10-odstotne (w/v) raztopine vzorca se doda 0,5 ml nasičene raztopine kalijevega klorida, nato se izmeri pH.

▼ M4**Čistost**

Arabitol	ne več kot 0,3 %
Vsebnost vode	ne več kot 0,5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Prevodnost	ne več kot 20 μ S/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C
Reducirajoči sladkorji	ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza
Sladkorji skupaj	ne več kot 1 %, izraženo kot glukoza
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼B**Mikrobiološka merila**

Aerobne mezofilne bakterije	ne več kot 1 000 kolonij na gram
Koliformne bakterije	V 10 g jih ni.
<i>Salmonella</i> spp.	V 25 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 10 g je ni.
<i>Staphylococcus aureus</i>	V 10 g je ni.
<i>Pseudomonas aeruginosa</i>	V 10 g je ni.
Plesni	ne več kot 100 kolonij na gram
Kvasovke	ne več kot 100 kolonij na gram

E 422 GLICEROL**Sinonimi**

glicerin

Opredelitev

EINECS	200-289-5
Kemijsko ime	1,2,3-propantriol; glicerol; trihidroksipropan
Kemijska formula	$C_3H_8O_3$
Molekulska masa	92,10
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % glicerola, računano na brezvodno osnovo

Opis

bistra, brezbarvna, higroskopska, sirupasta tekočina rahlega značilnega vonja, ki ni niti oster niti neprijeten

Identifikacija

Tvorba akroleina pri segrevanju	V epruveti segrejemo nekaj kapljic vzorca z 0,5 g kalijevega bisulfata. Razvijejo se značilne dražeče pare akroleina.
Masna gostota (25 °C/25 °C)	ne manj kot 1,257
Indeks refrakcije	$[n]_D^{20}$ med 1,471 in 1,474

Čistost

Vsebnost vode	ne več kot 5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,01 %, določeno pri 800 ±25 °C
Butantrioli	ne več kot 0,2 %
Akrolein, glukoza in amonijeve spojine	Zmes 5 ml glicerola in 5 ml raztopine kalijevega hidroksida (1 z 10) 5 minut segrevamo pri 60 °C. Zmes ne porumeni in ne oddaja vonja po amoniaku.
Maščobne kisline in estri	ne več kot 0,1 %, računano kot butanojska kislina
Klorirane spojine	ne več kot 30 mg/kg (kot klor)
3-monokloropropan-1,2-diol (3-MCPD)	ne več kot 0,1 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ **M7****E 423 GUMI ARABIKUM, MODIFICIRAN Z OKTENIL SUKCINSKO KISLINO**

Sinonimi	gumi arabikum hidrogen oktenilbutandioat; gumi arabikum hidrogen oktenilsukcinat; akacijeva guma, modificirana z oktenil sukcinso kislino
Opredelitev	Gumi arabikum, modificiran z oktenil sukcinso kislino, pridobivamo z estrifikacijo gumi arabikuma (<i>Acacia seyal</i>) ali gumi arabikuma (<i>Acacia senegal</i>) v vodni raztopini z ne več kot 3 % anhidrida oktenil sukcinse kisline. Sledi sušenje z razprševanjem.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Masno povprečje molekulske mase	frakcija (i): 3,105 g/mol frakcija (ii): 1,106 g/mol
Analiza	
Opis	umazano bel do svetlo rumeno rjav sipek prah
Identifikacija	
Viskoznost 5 % raztopine pri 25 °C	ne več kot 30 mPa.s
Reakcija obarjanja	Tvori kosmičasto oborino v raztopini svinčevega subacetata (TS).
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
pH 5 % vodne raztopine	3,5 do 6,5
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (105 °C, 5 ur)
Stopnja zaestrenja	ne več kot 0,6 %
Skupen pepel	ne več kot 10 % (530 °C)
V kislini netopen pepel	ne več kot 0,5 %
V vodi netopne snovi	ne več kot 1,0 %
Preskus na škrob ali dekstrin	Segrevamo vodno raztopino z 1 delom vzorca in 50 deli vode, dodamo približno 0,1 ml testne raztopine joda. Modrikasta ali rdečkasta barva se ne pojavi.
Preskus na gume z vsebnostjo tanina	V 10 ml vodne raztopine z 1 delom vzorca in 50 deli vode dodamo približno 0,1 ml nasičene raztopine železovega klorida. Črnkasta barva ali črnkasta oborina se ne pojavi.
Ostanki oktenil sukcinse kisline	ne več kot 0,3 %
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Mikrobiološka merila	
<i>Salmonella</i> sp.	V 25 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 1 g je ni.

▼ **B****E 425 (i) KONJAC GUMI****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Topnost

Tvorba gela

Tvorba toplotno obstojnega gela

Konjac gumi je vodotopni hidrokoloid, dobljen z vodno ekstrakcijo iz konjac moka. Ta moka je nečiščen surovi produkt iz korenin trajnice *Amorphophallus konjac*. Glavna sestavina konjac gumija je vodotopen, visokomolekularen polisaharid glukomanan, sestavljen iz enot D-manoze in D-glukoze z molskim razmerjem 1,6: 1,0, povezanih z β (1-4)-glikozidnimi vezmi. Krajše stranske verige so povezane z β (1-3)-glikozidnimi vezmi, acetilne skupine se pojavljajo naključno, v razmerju 1 skupina na 9 do 19 enot sladkorja.

glavna sestavina glukomanan ima povprečno molekularno maso 200 000 do 2 000 000

ne manj kot 75 % ogljikovih hidratov

bel, rumenkast do svetlo rumeno rjav prah

Čistost

Izguba pri sušenju

Škrob

Beljakovine

Viskoznost (1 % raztopina)

Snov, topna v etru

Skupen pepel

Arzen

Svinec

Mikrobiološka merila*Salmonella* spp.*Escherichia coli*

dispergirani v vroči ali hladni vodi tvorijo zelo židko raztopino s pH med 4,0 in 7,0

V epruveto se da 1 % raztopina vzorca in 5 ml 4 % raztopine natrijevega borata ter se močno stresa. Nastane gel.

Pripravi se 2 % raztopina vzorca, se med močnim mešanjem segreva na vodni kopeli 30 minut in nato ohladi na sobno temperaturo. V 30 g 2 % raztopine se za vsak gram doda 1 ml 10 % raztopine kalijevega karbonata, ki naj vzorec pri sobni temperaturi dobro omoči. Mešanica se na vodni kopeli segreje do 85 °C in pusti na tej temperaturi 2 uri brez mešanja. Pri teh pogojih nastane toplotno stabilen gel

ne več kot 12 % (5 ur pri 105 °C)

ne več kot 3 %

ne več kot 3 % (faktor $N \times 5,7$)

ne manj kot $3 \text{ kgm}^{-1} \text{ s}^{-1}$ pri 25 °C

ne več kot 0,1 %

ne več kot 5,0 % (3–4 ure pri 800 °C)

ne več kot 3 mg/kg

ne več kot 2 mg/kg

V 12,5 g je ni.

V 5 g je ni.

E 425 (ii) KONJAC GLUKOMANAN**Sinonimi****Opredelitev**

Konjac glukomanan je vodotopni hidrokoloid, dobljen iz konjac moka s pranjem v vodi, ki ji je dodan etanol. Konjac moka je nečiščen, surov produkt iz korenin trajnice *Amorphophallus konjac*. Glavna sestavina je vodotopen, visokomolekularen polisaharid glukomanan, ki je sestavljen iz enot D-manoze in D-glukoze z molskim razmerjem 1,6: 1,0, povezanih z β (1-4)-glikozidnimi vezmi z vejo na okoli 50 do 60 enot. Približno vsak 19. sladkorni ostanek je acetiliran.

▼ B

EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	500 000 do 2 000 000
Analiza	vse prehranske vlaknine, ne manj kot 95 % v suhi snovi
Opis	bel do rahlo rjavkast, drobnozrnat, sipek prah, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	Dispergiran v vroči ali hladni vodi tvori zelo židko raztopino s pH med 5,0 in 7,0. Topnost narašča s segrevanjem in mehanskim mešanjem.
Tvorba toplotno obstojnega gela	Pripravi se 2 % raztopina vzorca, se med močnim mešanjem segreva na vodni kopeli 30 minut in nato ohladi na sobno temperaturo. V 30 g 2 % raztopine se za vsak gram doda 1 ml 10 % raztopine kalijevega karbonata, ki naj vzorec pri sobni temperaturi dobro omoči. Mešanica se na vodni kopeli segreje do 85 °C in pusti na tej temperaturi 2 uri brez mešanja. Pri teh pogojih nastane toplotno stabilen gel.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 8 % (3 ure pri 105 °C)
Škrob	ne več kot 1 %
Viskoznost (1 % raztopina)	ne manj kot 20 kgm ⁻¹ s ⁻¹ pri 25 °C
Beljakovine	ne več kot 1,5 % (N × 5,7) Dušik se določi po metodi kjeldahl. Odstotek dušika v vzorcu, pomnožen s 5,7, da odstotek beljakovin v vzorcu.
Snov, topna v etru	ne več kot 0,5 %
Sulfít (kot SO ₂)	ne več kot 4 mg/kg
Klorid	ne več kot 0,02 %
Snov, topna v 50 % alkoholu material	ne več kot 2,0 %
Skupen pepel	ne več kot 2,0 % (3 do 4 ure pri 800 °C)
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
<i>Salmonella</i> spp.	V 12,5 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 5 g je ni.

E 426 HEMICELULOZA IZ SOJE**Sinonimi****Opredelitev**

Hemiceluloza iz soje je rafiniran vodotopen polisaharid, ki se pridobiva iz sojinih vlaken z ekstrakcijo z vročo vodo. Za organsko obarjanje je dovoljeno uporabljati samo etanol.

EINECS

Kemijsko ime

v vodi topni sojini polisaharidi; v vodi topna sojina vlakna

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

ne manj kot 74 % ogljikovih hidratov

▼ B

Opis	bel ali rumenkasto bel sipki prah
Identifikacija	
Topnost	topna v vroči in mrzli vodi, ne da bi pri tem nastal gel
pH	5,5 ±1,5 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 7 % (4 ure pri 105 °C)
Beljakovine	ne več kot 14 %
Viskoznost	ne več kot 200 mPa.s (10 % raztopina)
Skupen pepel	ne več kot 9,5 % (4 ure pri 600 °C)
Arzen	ne več kot 2 mg/kg
Etanol	ne več kot 2 %
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 3 000 kolonij na gram
Kvasovke in plesni	ne več kot 100 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 10 g je ni.

E 427 GUMI KASIJEVCA**Sinonimi****Opredelitev**

Gumi kasijevca je zmlet in prečiščen endosperm semen *Cassia tora* in *Cassia obtusifoli* (*Leguminosae*) ter zajema manj kot 0,05 % *Cassia occidentalis*. Zgrajen je predvsem iz visokomolekularnih polisaharidov, ki so sestavljeni zlasti iz ravne verige 1,4-β-D-manopiranoznih enot, povezanih z 1,6-α-D-galaktopiranoznimi enotami. Razmerje med manozo in galaktozo je 5: 1.

Med proizvodnjo se semenom z mehansko toplotno obdelavo odstranijo lupine in klice, temu pa sledi mletje in presejevanje endosperma. Mleti endosperm se nadalje prečisti z ekstrakcijo s propan-2-olom.

Analiza

ne manj kot 75 % galaktomanana

Opis

bledo rumen do umazano bel prah brez vonja

Identifikacija

Topnost

Netopen v etanolu. Dobro se razprši v hladni vodi, pri čemer se tvori koloidna raztopina.

Tvorba gela z boratom

Vodni disperziji vzorca dodajte zadosti testne raztopine natrijevega borata, da se pH dvigne nad 9; nastane gel.

Tvorba gela s ksantan gumijem

Stehtajte 1,5 g vzorca in 1,5 g ksantan gumija ter ju zmešajte. To zmes (s hitrim mešanjem) dodajte 300 ml vode na 80 °C, ki je v 400 ml čaši. Mešajte, dokler se zmes ne raztopi, in nato po raztapljanju nadaljujte z mešanjem dodatnih 30 min (med mešanjem naj bo temperatura nad 60 °C). Prenehajte z mešanjem in pustite, da se zmes pri sobni temperaturi ohlaja vsaj 2 uri.

▼ B

<p>Viskoznost</p> <p>Čistost</p> <p>V kislini netopne snovi</p> <p>pH</p> <p>Surova maščoba</p> <p>Beljakovine</p> <p>Skupen pepel</p> <p>Izguba pri sušenju</p> <p>Skupni antrakinoni</p> <p>Ostanki topila</p> <p>Svinec</p> <p>Mikrobiološka merila</p> <p>Skupno število mikroorganizmov</p> <p>Kvasovke in plesni</p> <p><i>Salmonella</i> spp.</p> <p><i>Escherichia coli</i></p>	<p>Ko temperatura pade pod 40 °C, nastane trden viskoznoelastičen gel, ki pa ne nastane pri 1-odstotni kontrolni raztopini gumija kasijevca ali ksantan gumija, pripravljenega na podoben način.</p> <p>Manj kot 500 mPa.s (2 uri pri 25 °C, 1-odstotna raztopina), kar ustreza povprečni molekularni masi 200 000–300 000 Da.</p> <p>ne več kot 2,0 %</p> <p>5,5–8 (1-odstotna vodna raztopina)</p> <p>ne več kot 1 %</p> <p>ne več kot 7 %</p> <p>ne več kot 1,2 %</p> <p>ne več kot 12 % (5 ur pri 105 °C)</p> <p>ne več kot 0,5 mg/kg (meja zaznavnosti)</p> <p>ne več kot 750 mg/kg propan-2-ola</p> <p>ne več kot 1 mg/kg</p> <p>ne več kot 5 000 kolonijskih enot na gram</p> <p>ne več kot 100 kolonijskih enot na gram</p> <p>V 25 g je ni.</p> <p>V 1 g je ni.</p>
---	--

E 431 POLIOKSIETILEN (40) STEARAT

<p>Sinonimi</p> <p>Opredelitev</p> <p>EINECS</p> <p>Kemijsko ime</p> <p>Kemijska formula</p> <p>Molekulska masa</p> <p>Analiza</p> <p>Opis</p> <p>Identifikacija</p> <p>Topnost</p> <p>Območje strjevanja</p> <p>Infrardeči absorpcijski spekter</p> <p>Čistost</p> <p>Vsebnost vode</p> <p>Kislinska vrednost</p> <p>Vrednost umiljenja</p> <p>Hidroksilna vrednost</p> <p>1,4-dioksan</p>	<p>polioksil (40) stearat; polioksietilen (40) monostearat</p> <p>Zmes mono- in diestrov v komercialni stearinski kislini, primerni za prehrano, in mešanih polioksietilen diolov, ki imajo povprečno dolžino polimerov približno 40 oksietilenskih enot, skupaj z nevezanimi poliolom.</p> <p>vsebnost ne manj kot 97,5 %, računano na brezvodno osnovo</p> <p>kosmiči smetanaste barve, pri 25 °C pa trdna, voščena snov komaj zaznavnega vonja</p> <p>topen v vodi, etanolu, metanolu in etil acetatu; netopen v mineralnem olju</p> <p>39–44 °C</p> <p>značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranege poliola</p> <p>ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)</p> <p>ne več kot 1</p> <p>ne manj kot 25 in ne več kot 35</p> <p>ne manj kot 27 in ne več kot 40</p> <p>ne več kot 5 mg/kg</p>
--	---

▼ B

Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 432 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOLAURAT (POLISORBAT 20)

Sinonimi	polisorbat 20; polioksietilen (20) sorbitan monolaurat
Opredelitev	Zmes parcialnih estrov sorbitola in njegovih mono- in dianhidridov v komercialni lavrinski kislini, primerni za prehrano, in kondenziranih s približno 20 moli etilen oksida na mol sorbitola in njegovih anhidridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost ne manj kot 70 % oksietilenskih skupin, kar je enakovredno ne manj kot 97,3 % polioksietilen (20) sorbitan monolaurata, računano na brezvodno osnovo.
Opis	rumena do rumeno rjava oljnata tekočina pri 25 °C komaj zaznavnega, značilnega vonja
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, etanolu, metanolu, etil acetatu in dioksanu; netopen v mineralnem olju in petroletru
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranega poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 40 in ne več kot 50
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 96 in ne več kot 108
1,4-dioksan	ne več kot 5 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 433 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOOLEAT (POLISORBAT 80)

Sinonimi	polisorbat 80; polioksietilen (20) sorbitan monooleat
Opredelitev	Zmes parcialnih estrov sorbitola in njegovih mono- in dianhidridov v komercialni oleinski kislini, primerni za prehrano, in kondenziranih s približno 20 moli etilen oksida na mol sorbitola in njegovih anhidridov.

▼ B

EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost ne manj kot 65 % oksietilenskih skupin, kar je enakovredno ne manj kot 96,5 % polioksietilen (20) sorbitan monooleata, računano na brezvodno osnovo.
Opis	rumena do rumeno rjava oljnata tekočina pri 25 °C komaj zaznavnega, značilnega vonja
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, etanolu, metanolu, etil acetatu in toluenu; netopen v mineralnem olju in petroletru
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranega poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 45 in ne več kot 55
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 65 in ne več kot 80
1,4-dioksan	ne več kot 5 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 434 POLIOKSIETILEN SORBITAN MONOPALMITAT (POLISORBAT 40)

Sinonimi	polisorbat 40; polioksietilen (20) sorbitan monopalmitat
Opredeleitev	Zmes parcialnih estrov sorbitola in njegovih mono- in dianhidridov v komercialni palmitinski kislini, primerni za prehrano, in kondenziranih s približno 20 moli etilen oksida na mol sorbitola in njegovih anhidridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost ne manj kot 66 % oksietilenskih skupin, kar je enakovredno ne manj kot 97 % polioksietilen (20) sorbitan monopalmitata, računano na brezvodno osnovo.
Opis	Rumena do oranžna oljnata tekočina ali polželatinasta substanca pri 25 °C, komaj zaznavnega, značilnega vonja.
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, etanolu, metanolu, etil acetatu in acetonu; netopen v mineralnem olju

▼ B

Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranega poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 41 in ne več kot 52
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 90 in ne več kot 107
1,4-dioksan	ne več kot 5 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 435 POLIOKSIEILEN SORBITAN MONOSTEARAT (POLISORBAT 60)

Sinonimi	polisorbat 60; polioksietilen (20) sorbitan monostearat
Opredelelitev	Zmes parcialnih estrov sorbitola in njegovih mono- in dianhidridov v komercialni stearinski kislini, primerni za prehrano, in kondenziranih s približno 20 moli etilen oksida na mol sorbitola in njegovih anhidridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost ne manj kot 65 % oksietilenskih skupin, kar je enakovredno ne manj kot 97 % polioksietilen (20) sorbitan monostearata, računano na brezvodno osnovo.
Opis	Rumena do oranžna oljnata tekočina ali polželatinasta substanca pri 25 °C, komaj zaznavnega, značilnega vonja.
Identifikacija	
Topnost	Topen v vodi, etil acetatu in toluenu. Netopen v mineralnem olju in rastlinskih oljih.
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranega poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 45 in ne več kot 55
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 81 in ne več kot 96
1,4-dioksan	ne več kot 5 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg

▼ B

Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 436 POLIOKSJETILEN SORBITAN TRISTEARAT (POLISORBAT 65)

Sinonimi	polisorbat 65; polioksietilen (20) sorbitan tristearat
Opredelitev	Zmes parcialnih estrov sorbitola in njegovih mono- in dianhidridov v komercialni stearinski kislini, primerni za prehrano, in kondenziranih s približno 20 moli etilen oksida na mol sorbitola in njegovih anhidridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost ne manj kot 46 % oksietilenskih skupin, kar je enakovredno ne manj kot 96 % polioksietilen (20) sorbitan tristearata, računano na brezvodno osnovo.
Opis	rumeno rjava, pri 25 °C trdna voščena snov komaj zaznavnega značilnega vonja
Identifikacija	
Topnost	V vodi dispergira. Topen v mineralnem olju, rastlinskih oljih, petroletru, acetonu, etru, dioksanu, etanolu in metanolu.
Območje strjevanja	29–33 °C
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline polioksietiliranega poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 3 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 88 in ne več kot 98
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 40 in ne več kot 60
1,4-dioksan	ne več kot 5 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Etilen glikoli (mono- in di-)	ne več kot 0,25 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 440 (i) PEKTIN****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Pektin je sestavljen pretežno iz delnih metilnih estrov poligalakturonske kisline ter njihovih amonijevih, natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli. Pridobivamo ga z ekstrakcijo v vodnem mediju iz ustreznih snovi vrst užitnih rastlin, običajno agrumov in jabolok. Za obarjanje je dovoljeno uporabljati samo metanol, etanol in propan-2-ol.

232-553-0

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

vsebnost ne manj kot 65 % galakturonske kisline, računano na brezvodno osnovo brez pepela, po pranju s kislino in alkoholom

Opis

bel, svetlo rumen, svetlo siv ali svetlo rjav prah

Identifikacija

Topnost

Topen v vodi, tvori koloidno, opalescentno raztopino. Netopen v etanolu.

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 12 % (2 uri pri 105 °C)

V kislini netopen pepel

ne več kot 1 % (netopen v približno 3 N klorovodikovi kislini)

Žveplov dioksid

ne več kot 50 mg/kg, računano na brezvodno osnovo

Vsebnost dušika

ne več kot 1,0 % po pranju s kislino in etanolom

Netopne snovi skupaj

ne več kot 3 %

Ostanki topila

ne več kot 1 % prostega metanola, etanola, propan-2-ola, posamezno ali v kombinaciji, na podlagi nehlapnih snovi

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 5 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

E 440 (ii) AMIDIRANI PEKTIN**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Amidirani pektin je pretežno iz delnih metilnih estrov in amidov poligalakturonske kisline ter njenih amonijevih, natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli. Pridobiva se z ekstrakcijo v vodnem mediju iz ustrezne snovi vrst užitnih rastlin, običajno agrumov ali jabolok, in z obdelavo z amoniakom pri izpolnjenih alkalnih pogojih. Za obarjanje je dovoljeno uporabljati samo metanol, etanol in propan-2-ol

Kemijsko ime

▼ B

Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 65 % galakturonske kisline, računano na brezvodno osnovo brez pepela, po pranju s kislino in alkoholom
Opis	bel, svetlo rumen, svetlo sivkast ali svetlo rjavkast prah
Identifikacija	
Topnost	Topen v vodi, tvori koloidno, opalescentno raztopino. Netopen v etanolu.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 12 % (2 uri pri 105 °C)
V kislini netopen pepel	ne več kot 1 % (netopen v približno 3 N klorovodikovi kislini)
Stopnja amidiranja	ne več kot 25 % vseh karboksilnih skupin
Ostanek žveplovega dioksida	ne več kot 50 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Vsebnost dušika	ne več kot 2,5 % po pranju s kislino in etanolom
Netopne snovi skupaj	ne več kot 3 %
Ostanki topila	ne več kot 1 % prostega metanola, etanola, propan-2-ola, posamezno ali v kombinaciji, na podlagi nehlapnih snovi
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 442 AMONIJEVI FOSFATIDI

Sinonimi	amonijeve soli fosfatidne kisline, mešane amonijeve soli fosforiliranih gliceridov
Opredelitev	Zmes amonijevih spojin fosfatidnih kislin, pridobljenih iz užitne maščobe in olja. Ena ali dve ali tri gliceridne enote so lahko vezane na fosfor. Dva fosforjeva estra sta lahko povezana med seboj kot fosfatidil fosfatidi.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	Vsebnost fosforja je ne manj kot 3 % in ne več kot 3,4 utežne odstotke; vsebnost amonija ni manj kot 1,2 % in ne več kot 1,5 % (računano kot N).

▼ M3

Opis poltrda mast do oljnata tekočina

▼ B

Identifikacija	
Topnost	Topni v maščobah. Netopni v vodi. Delno topni v etanolu in acetonu.
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus

▼B

Preskus na fosfat	prestane preskus
Čistost	
Snovi, netopne v petroletru	ne več kot 2,5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 444 SAHAROZNI ACETAT IZOBUTIRAT

Sinonimi	SAIB
Opredelev	Saharozni acetat izobutirat je reakcijska zmes produktov, dobljenih z estrifikacijo živilske saharoze z anhidridom očetne kisline in izobutir anhidridom, ki ji sledi destilacija. Zmes vsebuje vse možne kombinacije estrov z molskim razmerjem acetat: butirat približno 2 : 6.
EINECS	204-771-6
Kemijsko ime	saharozni di(acetat) heksaizobutirat
Kemijska formula	$C_{40}H_{62}O_{19}$
Molekulska masa	832–856 (približno), $C_{40}H_{62}O_{19}$: 846,9
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,8 % in ne več kot 101,9 % $C_{40}H_{62}O_{19}$
Opis	bistra tekočina, blede slamnate barve, brez usedline, neizrazitega vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi; topen v večini organskih topil
Indeks refrakcije	$[n]_D^{40}$: 1,4492–1,4504
Masna gostota	$[d]_D^{25}$: 1,141–1,151
Čistost	
Triacetin	ne več kot 0,1 %
Kislinska vrednost	ne več kot 0,2
Vrednost umiljenja	ne manj kot 524 in ne več kot 540
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 445 GLICEROLNI ESTRI LESNE SMOLE

Sinonimi	smolni ester
Opredelev	Kompleksna zmes tri- in diglicerolnih estrov smolnih kislin iz lesne smole. Smola se pridobiva z ekstrakcijo iz starih borovih storov; čisti se z rafinacijskim postopkom tekoče-tekoče. Tu niso vštete snovi, derivatizirane iz gumijeve smole, izcedek živih borovih dreves in snovi iz smole talovega olja in stranski proizvod pri predelavi (pulpe) rjavega papirja. Končni izdelek je iz približno 90 % smolnih kislin in 10 % nevtralnih (nekihli spojini). Kisla smolna frakcija je kompleksna zmes izomernih diterpenoidnih monokarboksilnih kislin

▼ B

EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	trda, rumena do blede rumeno rjava trdna snov
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, topen v acetonu
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za spojino
Čistost	
Masna gostota raztopine	[d] ₂₅ ²⁰ ne manj kot 0,935, če se določa v 50-odstotni raztopini d-limonena (97 %, vrelišče: 175,5–176 °C, d ₄ ²⁰ : 0,84)
Območje mehčanja	med 82 °C in 90 °C
Kislinska vrednost	ne manj kot 3 in ne več kot 9
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 15 in ne več kot 45
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Preskus izključenosti smole talovega olja (preskus na žveplo)	Če organske spojine, ki vsebujejo žveplo, segrevamo skupaj z natrijevim formatom, se žveplo spremeni v hidrogensulfid, ki ga z lahkoto zaznamo z uporabo svinčevega acetatnega papirja. Pozitivna reakcija pokaže, da je bila uporabljena smola talovega olja namesto lesne smole.

E 450 (i) DINATRIJEV DIFOSFAT

Sinonimi	dinatrijev dihidrogen difosfat; dinatrijev dihidrogen pirofosfat; kisel natrijev pirofosfat; dinatrijev pirofosfat
Opredelitev	
EINECS	231-835-0
Kemijsko ime	dinatrijev dihidrogen difosfat
Kemijska formula	Na ₂ H ₂ P ₂ O ₇
Molekulska masa	221,94
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % dinatrijevega difosfata; vsebnost P ₂ O ₅ ne manj kot 63,0 % in ne več kot 64,5 %

▼ B

Opis	bel prah ali zrnca
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	topen v vodi
pH	med 3,7 in 5,0 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 1 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	ne več kot 200 mg/kg
E 450 (ii) TRINATRIJEV DIFOSFAT	
Sinonimi	trinatrijev pirofosfat; trinatrijev monohidrogen difosfat; trinatrijev monohidrogen pirofosfat; trinatrijev difosfat
Opredelitev	
EINECS	238-735-6
Kemijsko ime	
Kemijska formula	monohidrat: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$ brezvodni: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7$
Molekulska masa	monohidrat: 261,95 brezvodni: 243,93
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 %, računano na suho snov; vsebnost P_2O_5 ne manj kot 57 % in ne več kot 59 %
Opis	bel prah ali zrnca, obstaja brezvodni ali kot monohidrat
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	topen v vodi
pH	med 6,7 in 7,5 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 4,5 % na brezvodno spojino (450–550 °C); ne več kot 11,5 %, računano na osnovi monohidrata
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 105 °C) za brezvodno snov; ne več kot 1,0 % (4 ure pri 105 °C) za monohidrat

▼B

V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 450 (iii) TETRANATRIJEV DIFOSFAT	
Sinonimi	tetranatrijev pirofosfat; tetranatrijev difosfat; tetranatrijev fosfat
Opredelitev	
EINECS	231-767-1
Kemijsko ime	tetranatrijev difosfat
Kemijska formula	brezvodni: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$ dehidrat: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	brezvodni: 265,94 dehidrat: 446,09
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$, računano na žarjeno snov; vsebnost P_2O_5 ne manj kot 52,5 % in ne več kot 54,0 %
Opis	brezbarvni ali beli kristali ali bel kristaliničen ali zrnat prah; dehidrat se rahlo orosi na suhem zraku
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	topen v vodi; netopen v etanolu
pH	med 9,8 in 10,8 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 0,5 % za brezvodno sol, ne manj kot 38 % in ne več kot 42 % za dehidrat (4 ure pri 105 °C, nato 30 minut pri 550 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 450 (v) TETRAKALIJEV DIFOSFAT	
Sinonimi	tetralkalijev pirofosfat
Opredelitev	
EINECS	230-785-7
Kemijsko ime	tetralkalijev difosfat

▼ B

Kemijska formula	$K_4P_2O_7$
Molekulska masa	330,34 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % (800 °C, 30 minut); vsebnost P_2O_5 ne manj kot 42,0 % in ne več kot 43,7 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni kristali ali bel, zelo higroskopski prah
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	topen v vodi, netopen v etanolu
pH	med 10,0 in 10,8 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 2 % (4 ure pri 105 °C, nato 30 minut pri 550 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,2 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 450 (vi) DIKALCIJEV DIFOSFAT

Sinonimi	kalcijev pirofosfat
Opredelitev	
EINECS	232-221-5
Kemijsko ime	dikalcijev difosfat; dikalcijev pirofosfat
Kemijska formula	$Ca_2P_2O_7$
Molekulska masa	254,12
Analiza	vsebnost ne manj kot 96 %; vsebnost P_2O_5 ne manj kot 55 % in ne več kot 56 %
Opis	fin, bel prah brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Topnost	netopen v vodi; topen v razredčeni klorovodikovi in dušikovi kislini
pH	med 5,5 in 7,0 (10 % suspenzija v vodi)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 1,5 % (30 minut pri 800 °C ±25 °C)
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg (izraženo kot fluor)

▼ B

Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 450 (vii) KALCIJEV DIHIDROGEN DIFOSFAT

Sinonimi	kisel kalcijev pirofosfat; monokalcijev dihidrogen pirofosfat
Opredelitev	
EINECS	238-933-2
Kemijsko ime	kalcijev dihidrogen difosfat
Kemijska formula	$\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$
Molekulska masa	215,97
Analiza	vsebnost ne manj kot 90 %, računano na brezvodno osnovo; vsebnost P_2O_5 ne manj kot 61 % in ne več kot 66 %
Opis	beli kristali ali prah
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
Čistost	
V kislini netopne snovi	ne več kot 0,4 %
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Aluminij	Ne več kot 800 mg/kg. Uporablja se do 31. marca 2015. Ne več kot 200 mg/kg. Uporablja se od 1. aprila 2015.

▼ M10**E 450 (ix) MAGNEZIJEV DIHIDROGEN DIFOSFAT**

Sinonimi	kislina magnezijevega pirofosfata, monomagnezijev dihidrogen pirofosfat; magnezijev difosfat, magnezijev pirofosfat
Opredelitev	Magnezijev dihidrogen difosfat je kislina magnezijeva sol difosforjeve kisline. Proizvaja se s počasnim dodajanjem vodne disperzije magnezijevega hidroksida fosforjevi kislini, dokler se ne doseže molsko razmerje 1:2 med Mg in P. Temperatura se med reakcijo ohranja pod 60 °C. Približno 0,1-odstoten vodikov peroksid se doda reakcijski zmesi in blato se nato segreje in zmelje.

▼ M10

EINECS	244-016-8
Kemijsko ime	monomagnezijev dihidrogen difosfat
Kemijska formula	$\text{MgH}_2\text{P}_2\text{O}_7$
Molekulska masa	200,25
Analiza	vsebnost P_2O_5 ne manj kot 68,0 % in ne več kot 70,5 %, izražen kot P_2O_5 vsebnost MgO ne manj kot 18,0 % in ne več kot 20,5 %, izražen kot MgO
Opis	beli kristali ali prah
Identifikacija	
Topnost	rahlo topen v vodi, skoraj netopen v etanolu
Velikost delcev:	povprečna velikost delcev bo od 10 do 50 μm
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 12 % (800 °C, 0,5 ure)
Fluorid	ne več kot 20 mg/kg (izraženo kot fluor)
Aluminij	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 451 (i) PENTANATRIJEV TRIFOSFAT**

Sinonimi	pentanatrijev tripolifosfat; natrijev tripolifosfat
Opredelitev	
EINECS	231-838-7
Kemijsko ime	pentanatrijev trifosfat
Kemijska formula	$\text{Na}_5\text{O}_{10}\text{P}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 6)
Molekulska masa	367,86
Analiza	vsebnost ne manj kot 85,0 % (brezvodni) ali 65,0 % (heksahidrat); vsebnost P_2O_5 ne manj kot 56 % in ne več kot 59 % (brezvodni) ali ne manj kot 43 % in ne več kot 45 % (heksahidrat)

▼ B

Opis	bela, rahlo higroskopska zrnca ali prah
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
pH	med 9,1 in 10,2 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: največ 0,7 % (1 ura pri 105 °C) heksahidrat: ne več kot 23,5 % (1 ura pri 60 °C, nato 4 ure pri 105 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,1 %
Višji polifosfati	ne več kot 1 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 451 (ii) PENTAKALIJEV TRIFOSFAT

Sinonimi	pentakalijev tripolifosfat; kalijev trifosfat; kalijev tripolifosfat
Opredelitev	
EINECS	237-574-9
Kemijsko ime	pentakalijev trifosfat; pentakalijev tripolifosfat
Kemijska formula	$K_5O_{10}P_3$
Molekulska masa	448,42
Analiza	vsebnost ne manj kot 85 %, računano na brezvodno osnovo; vsebnost P_2O_5 ne manj kot 46,5 % in ne več kot 48 %
Opis	bel, zelo higroskopski prah ali zrnca
Identifikacija	
Topnost	zelo topen v vodi
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
pH	med 9,2 in 10,5 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 0,4 % (4 ure pri 105 °C, nato 30 minut pri 550 °C)
V vodi netopne snovi	ne več kot 2 %
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B**

Živo srebro | ne več kot 1 mg/kg

E 452 (i) NATRIJEV POLIFOSFAT**I. TOPEN POLIFOSFAT****Sinonimi**

natrijev heksametafosfat; natrijev tetrapolifosfat; Grahamova sol; natrijevi polifosfati, steklasti; natrijev polimetafosfat; natrijev metafosfat

Opredelitev

Topni natrijevi polifosfati se pridobivajo s taljenjem, ki mu sledi hlajenje natrijevih ortofosfatov. To so spojine iz več amorfni, vodo-topnih polifosfatov, sestavljenih iz nerazvejanih metafosfatnih enot, $(\text{NaPO}_3)_x$, pri čemer je $x \geq 2$, zaključenih s skupinami Na_2PO_4 . Te snovi po navadi določijo razmerje $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ ali vsebnost P_2O_5 . Razmerja $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ se spreminjajo od približno 1,3 za natrijev tetrapolifosfat, pri čemer je x približno 4, do približno 1,1 za Grahamovo sol, običajno imenovano natrijev heksametafosfat, pri čemer je x od 13 do 18, in do približno 1,0 za natrijeve polifosfate z večjo molekularno maso, pri čemer je x od 20 do 100 ali več. pH njihovih raztopin se spreminja od 3,0 do 9,0.

EINECS | 272-808-3

Kemijsko ime | natrijev polifosfat

Kemijska formula | heterogene mešanice natrijevih soli nerazvejanih kondenzatov polifosforjevih kislin splošne formule $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(3n+1)}$, pri čemer „n“ ni manj kot 2

Molekulska masa | $(102)_n$

Analiza | vsebnost P_2O_5 ne manj kot 60 % in ne več kot 71 %, računano na žarjeno snov

Opis

brezbarvne ali bele prosojne ploščice, zrnca ali prah

Identifikacija

Topnost | zelo topen v vodi

Preskus na natrij | prestane preskus

Preskus na fosfat | prestane preskus

pH | med 3,0 in 9,0 (1 % raztopina)

Čistost

Izguba pri žarenju | ne več kot 1 %

V vodi netopne snovi | ne več kot 0,1 %

Fluorid | ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)

Arzen | ne več kot 1 mg/kg

Kadmij | ne več kot 1 mg/kg

Svinec | ne več kot 1 mg/kg

Živo srebro | ne več kot 1 mg/kg

II. NETOPEN POLIFOSFAT**Sinonimi**

netopen natrijev metafosfat; Maddrellova sol; netopen natrijev polifosfat

Opredelitev

Netopen natrijev metafosfat je natrijev polifosfat z visoko molekularno maso, ki je sestavljen iz dveh dolgih metafosfatnih verig $(\text{NaPO}_3)_x$, ki se spiralno v nasprotni smeri ovijata okrog iste osi. Razmerje $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ je približno 1,0. pH suspenzije v vodi (1 : 3) je približno 6,5.

EINECS | 272-808-3

▼ B

Kemijsko ime	natrijev polifosfat
Kemijska formula	heterogene mešanice natrijevih soli nerazvejanih kondenzatov polifosforjevih kislin splošne formule $H_{(n+2)}P_nO_{(3n+1)}$, pri čemer „n“ ni manj kot 2
Molekulska masa	$(102)_n$
Analiza	vsebnost P_2O_5 ne manj kot 68,7 % in ne več kot 70,0 %
Opis	bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, topen v mineralnih kislinah ter v raztopinah kalijevih in amonijevih (toda ne natrijevih) kloridov
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
pH	približno 6,5 (suspenzija v vodi 1 : 3)
Čistost	
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 452 (ii) KALIJEV POLIFOSFAT

Sinonimi	kalijev metafosfat; kalijev polimetafosfat; Kurrolova sol
Opredelitev	
EINECS	232-212-6
Kemijsko ime	kalijev polifosfat
Kemijska formula	$(KPO_3)_n$ heterogene mešanice kalijevih soli nerazvejanih kondenzatov polifosforjevih kislin splošne formule $H_{(n+2)}P_nO_{(3n+1)}$, pri čemer „n“ ni manj kot 2
Molekulska masa	$(118)_n$
Analiza	vsebnost P_2O_5 ne manj kot 53,5 % in ne več kot 61,5 %, računano na žarjeno snov
Opis	fin bel prah ali kristali ali brezbarvne steklaste ploščice
Identifikacija	
Topnost	1 g se raztopi v 100 ml raztopine natrijevega acetata v razmerju 1 : 25
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
pH	ne več kot 7,8 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 2 % (4 ure pri 105 °C, nato 30 minut pri 550 °C)
Ciklični fosfat	ne več kot 8 % glede na vsebnost P_2O_5

▼ B

Fluorid	ne več kot 10 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 452 (iii) NATRIJEV KALCIJEV POLIFOSFAT

Sinonimi	natrijev kalcijev polifosfat, steklast
Opredelitev	
EINECS	233-782-9
Kemijsko ime	natrijev kalcijev polifosfat
Kemijska formula	$(\text{NaPO}_3)_n \text{CaO}$, pri čemer je n običajno 5
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost P_2O_5 ne manj kot 61 % in ne več kot 69 %, računano na žarjeno snov
Opis	beli steklasti kristali, kroglice
Identifikacija	
pH	približno 5 do 7 (1 % m/m tekoča zmes)
Vsebnost CaO	7–15 % m/m
Čistost	
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 452 (iv) KALCIJEV POLIFOSFAT

Sinonimi	kalcijev metafosfat; kalcijev polimetafosfat
Opredelitev	
EINECS	236-769-6
Kemijsko ime	kalcijev polifosfat
Kemijska formula	$(\text{CaP}_2\text{O}_6)_n$
Molekulska masa	heterogene zmesi kalcijevih soli kondenzatov polifosforjevih kislin splošne formule $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(n+1)}$, pri čemer „n“ ni manj kot 2
Analiza	(198) _n vsebnost P_2O_5 ne manj kot 71 % in ne več kot 73 %, računano na žarjeno snov
Opis	brezbarvni kristali ali bel prah brez vonja
Identifikacija	
Topnost	običajno slabo topen v vodi; topen v kislem mediju
Preskus na kalcij	prestane preskus

▼ B

Preskus na fosfat	prestane preskus
Vsebnost CaO	27–29,5 %
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 2 % (4 ure pri 105 °C, nato 30 minut pri 550 °C)
Ciklični fosfat	ne več kot 8 % glede na vsebnost P ₂ O ₅
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg (izraženo kot fluor)
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 459 BETA CIKLODEKSTRIN**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-493-2
Kemijsko ime	cikloheptaamiloza
Kemijska formula	(C ₆ H ₁₀ O ₅) ₇
Molekulska masa	1 135
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 % (C ₆ H ₁₀ O ₅) ₇ , računano na brezvodno osnovo

Opis

Videz vodne raztopine

praktično brez vonja, bela ali skoraj bela kristalinična trdna snov;
bistra in brezbarvna

Identifikacija

Topnost	slabo topen v vodi; dobro topen v vroči vodi; rahlo topen v etanolu
Specifična rotacija	[α] _D ²⁵ +160° do +164° (1 % raztopina)
pH-vrednost	5,0–8,0 (1 % raztopina)

Čistost

Vsebnost vode	ne več kot 14 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi ciklodekstrini	ne več kot 2 %, računano na brezvodno osnovo
Ostanki topila	ne več kot 1 mg/kg toluena in trikloroetilena
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ M8**E 460(i) MIKROKRISTALNA CELULOZA, CELULOZNI GEL****Sopomenke****▼ B****Opredelitev**

EINECS	232-674-9
--------	-----------

Mikrokristalna celuloza je čiščena, delno depolimerizirana celuloza, ki se pridobiva z obdelovanjem alfa celuloze, ki se pridobiva iz pulpe virov vlaknatega rastlinskega materiala, z mineralnimi kisljinami. Stopnja polimerizacije je običajno manj od 400.

▼ B

Kemijsko ime	celuloza
Kemijska formula	$(C_6H_{10}O_5)_n$
Molekulska masa	okoli 36 000
Analiza	ne manj kot 97 %, računano kot celuloza na brezvodno osnovo
Velikost delcev	ne manj kot 5 μ m (ne več kot 10 % delcev, manjših od 5 μ m)
Opis	droben bel ali skoraj bel prah, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, etanolu, etru in razredčenih mineralnih kislinah; rahlo topen v raztopini natrijevega luga
Barvna reakcija	1 mg vzorca dodamo 1 ml fosforne kisline in na vodni kopeli segrevamo 30 minut. Dodamo 4 ml raztopine pirokatehola in fosforne kisline (1 : 4) in segrevamo 30 minut. Pojavi se rdeča barva.
Infrardeča absorpcijska spektroskopija	potrebna opredelitev
Preskušanje suspenzije	30 g vzorca mešamo z 270 ml vode v mešalniku 5 minut pri 12 000 vrtljajih na minuto. Nastala zmes je bodisi dobro tekoča suspenzija ali težka, grudičasta, komaj tekoča, če sploh, suspenzija, ki se le slabo useda in vsebuje veliko ujetih zračnih mehurčkov. Če dobimo dobro tekočo suspenzijo, je 100 ml prenesemo v 100-ml merilni valj in pustimo stati 1 uro. Trdne snovi se usedejo, nad njimi se pojavi tekočina.
pH	pH tekočine je med 5,0 in 7,5 (10 % raztopina v vodi)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 7 % (3 ure pri 105 °C)
V vodi topne snovi	ne več kot 0,24 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 \pm 25 °C)
Škrob	Nezaznaven. 20 ml disperzije, dobljene pri identifikaciji (preskus suspenzije), dodamo nekaj kapljic raztopine joda in zmešamo. Škratna do modra ali modra barva se ne pojavi.
Karboksilne skupine	ne več kot 1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 460 (ii) CELULOZA, UPRAŠENA

Opredelitev	čiščena, mehanično razgrajena celuloza, pripravljena iz alfaceluloze, ki jo pridobimo iz pulpe virov vlaknatega rastlinskega materiala
EINECS	232-674-9
Kemijsko ime	celuloza; linearni polimer z vezanimi glukoznimi ostanki 1 : 4
Kemijska formula	$(C_6H_{10}O_5)_n$
Molekulska masa	$(162)_n$ (n je 1 000 ali več)
Analiza	vsebnost ne manj kot 92 %

▼ B

Velikost delcev	ne manj kot 5 μm (ne več kot 10 % delcev, manjših od 5 μm)
Opis	bel prah, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, etanolu, etru in razredčenih mineralnih kislinah; rahlo topen v raztopini natrijevega luga
Preskušanje suspenzije	30 g vzorca mešamo z 270 ml vode v mešalniku 5 minut pri 12 000 vrtljajih na minuto. Nastala zmes je bodisi dobro tekoča suspenzija ali težka, grudičasta, komaj tekoča, če sploh, suspenzija, ki se le rahlo useda in vsebuje veliko ujetih zračnih mehurčkov. Če dobimo dobro tekočo suspenzijo, je 100 ml prenesemo v 100-mililitrski merilni valj in pustimo stati 1 uro. Trdne snovi se usedejo, nad njimi se pojavi tekočina.
pH	pH tekočine je med 5,0 in 7,5 (10 % raztopina v vodi)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 7 % (3 ure pri 105 °C)
V vodi topne snovi	ne več kot 1,0 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,3 % (800 \pm 25 °C)
Škrob	Nezaznaven. 20 ml disperzije, dobljene pri identifikaciji (preskus suspenzije), dodamo nekaj kapljic raztopine joda in zmešamo. Škratna do modra ali modra barva se ne pojavi.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 461 METILCELULOZA

Sinonimi	celulozni metilni eter
Opredelev	metilceluloza je celuloza, ki jo pridobivamo neposredno iz vrst vlaknatega rastlinskega materiala in jo delno zaetrimo z metilnimi skupinami
EINECS	
Kemijsko ime	metileter celuloze
Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo: $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2 (\text{OR}_1)(\text{OR}_2)(\text{OR}_3)$ pri čemer je lahko vsak R_1 , R_2 , R_3 eden od naštetih: — H — CH_3 ali — CH_2CH_3
Molekulska masa	od približno 20 000 do 380 000
Analiza	vsebnost ne manj kot 25 % in ne več kot 33 % metoksiskupin ($-\text{OCH}_3$) in ne več kot 5 % hidroksietoksiskupin ($-\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$)

▼ B

Opis	rahlo higroskopski, bel ali rahlo rumenkast ali sivkast zrnat ali vlaknat prah, brez vonja in brez okusa
Identifikacija	
Topnost	v vodi nabrekne in tvori bistro do opalescentno, židko, koloidno raztopino netopna v etanolu, etru in kloroformu; topna v ledocetni kislini
pH	ne manj kot 5,0 in ne več kot 8,0 (1 % koloidna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10 % (3 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 1,5 % (800 ±25 °C)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 462 ETILCELULOZA

Sinonimi	celulozni etilni eter
Opredelitev	Etilceluloza je celuloza, ki se pridobiva neposredno iz vlaknatega rastlinskega materiala in je delno zaetrena z etilnimi skupinami.
EINECS	
Kemijsko ime	etil eter celuloze
Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo: $C_6H_7O_2 (OR_1)(OR_2)$, pri čemer sta lahko R_1 in R_2 kar koli od naslednjega: — H — CH_2CH_3
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 44 % in ne več kot 50 % etoksilnih skupin ($-OC_2H_5$), računano na suho snov (ustreza ne več kot 2,6 etoksilnim skupinam na anhidroglukozno enoto)
Opis	rahlo higroskopski, bel do umazano bel prah brez vonja in okusa
Identifikacija	
Topnost	Praktično netopen v vodi, glicerolu in propan-1,2-diolu, vendar v različnih deležih topen v nekaterih organskih topilih, odvisno od vsebnosti etoksila. Etil celuloza, ki vsebuje manj kot 46 do 48 % etoksilnih skupin, je dobro topna v tetrahidrofuranu, metil acetatu, kloroformu in mešanicah aromatskih ogljikovodikov in etanola. Etil celuloza, 46 do 48 % etoksilnih skupin, je dobro topna v etanolu, metanolu, toluenu, kloroformu in etil acetatu.
Preskus tvorjenja filma	Raztopite 5 g vzorca v 95 g mešanice toluena in etanola v razmerju 80: 20 (m/m). Nastane bistra, stabilna, rumenkasta raztopina. Nekaj ml raztopine zlijte na stekleno ploščo in počakajte, da topilo odpari. Ostanje gost, trden, enovit, prozoren film. Film je vnetljiv.

▼ B

pH	nevtravno reagira na lakmus (1 % koloidna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 3 % (2 uri pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,4 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
E 463 HIDROKSIPROPIL CELULOZA	
Sinonimi	celulozni hidroksipropilni eter
Opredelitev	hidroksipropil celuloza je celuloza, ki jo pridobivamo neposredno iz vrst vlaknatih rastlinskih snovi, delno zaetrena s hidroksipropilnimi skupinami
EINECS	
Kemijsko ime	hidroksipropilni eter celuloze
Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo: $C_6H_7O_2 (OR_1)(OR_2)(OR_3)$, pri čemer je lahko vsak R_1, R_2, R_3 eden izmed naštetih: — H — $CH_2CHOHCH_3$ — $CH_2CHO(CH_2CHOHCH_3)CH_3$ — $CH_2CHO[CH_2CHO(CH_2CHOHCH_3)CH_3]CH_3$
Molekulska masa	od približno 30 000 do 1 000 000
Analiza	vsebnost ne več kot 80,5 % hidroksipropoksilnih skupin ($-OCH_2CHOHCH_3$), kar ustreza ne več kot 4,6 hidroksipropilne skupine na anhidroglukozno enoto, računano na brezvodno osnovo
Opis	rahlo higroskopski, bel ali rahlo rumenkast ali sivkast zrnat ali vlaknat prah, brez vonja in brez okusa
Identifikacija	
Topnost	v vodi nabrekne in tvori bistro do opalescentno, židko, koloidno raztopino; topna v etanolu; netopna v etru
Plinska kromatografija	substituenti se določijo s plinsko kromatografijo
pH	ne manj kot 5,0 in ne več kot 8,0 (1 % koloidna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10 % (3 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %, določeno pri 800 ± 25 °C
Propilen klorohidriini	ne več kot 0,1 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 464 HIDROKSIPROPILMETIL CELULOZA****Sinonimi****Opređelitev**

EINECS

Kemijško ime

Kemijška formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Topnost

Plinska kromatografija

pH

Čistost

Izguba pri sušenju

Sulfatni pepel

Propilen klorohidriini

Arzen

Svinec

Živo srebro

Kadmij

hidroksipropilmetil celuloza je celuloza, ki jo pridobivamo neposredno iz vrst vlaknatih rastlinskih snovi, delno zaetrena z metilnimi skupinami in z majhno količino hidroksipropilnih substituentov

2-hidroksipropileter metilceluloze

Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo:

$C_6H_7O_2 (OR_1)(OR_2)(OR_3)$, pri čemer je lahko vsak R_1 , R_2 R_3 eden izmed naslednjih:

- H
- CH_3
- $CH_2CHOHCH_3$
- $CH_2CHO (CH_2CHOHCH_3) CH_3$
- $CH_2CHO[CH_2CHO (CH_2CHOHCH_3) CH_3]CH_3$

od približno 13 000 do 200 000

vsebnost ne manj kot 19 % in ne več kot 30 % metoksiskupin ($-OCH_3$) ter ne manj kot 3 % in ne več kot 12 % hidroksipropilnih skupin ($-OCH_2CHOHCH_3$), računano na brezvodno osnovo

rahlo higroskopski, bel ali rahlo rumenkast ali sivkast zrnat ali vlaknat prah, brez vonja in brez okusa

v vodi nabrekne in tvori bistro do opalescentno, židko, koloidno raztopino; netopen v etanolu

substituenti se določijo s plinsko kromatografijo

ne manj kot 5,0 in ne več kot 8,0 (1 % koloidna raztopina)

ne več kot 10 % (3 ure pri 105 °C)

ne več kot 1,5 % za produkte z viskoznostjo 50 mPa.s ali več;
ne več kot 3 % za produkte z viskoznostjo pod 50 mPa.s

ne več kot 0,1 mg/kg

ne več kot 3 mg/kg

ne več kot 2 mg/kg

ne več kot 1 mg/kg

ne več kot 1 mg/kg

E 465 ETILMETIL CELULOZA**Sinonimi****Opređelitev**

EINECS

Kemijško ime

metiletil celuloza

etilmetil celuloza je celuloza, ki jo pridobivamo neposredno iz vrst vlaknatih rastlinskih snovi, delno zaetrena z metilnimi in etilnimi skupinami

etilmetil eter celuloze

▼ B

Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo: $C_6H_7O_2 (OR_1)(OR_2)(OR_3)$, pri čemer je lahko vsak R_1, R_2, R_3 eden izmed naslednjih: — H — CH_3 — CH_2CH_3
Molekulska masa	od približno 30 000 do 40 000
Analiza	vsebnost, računano na brezvodno osnovo, ne manj kot 3,5 % in ne več kot 6,5 % metoksiskupin ($-OCH_3$) ter ne manj kot 14,5 % in ne več kot 19 % etoksiskupin ($-OCH_2CH_3$) ter ne manj kot 13,2 % in ne več kot 19,6 % vseh alkoksiskupin, preračunano na metoksiskupino
Opis	rahlo higroskopski, bel ali rahlo rumenkast ali sivkast zrnat ali vlaknat prah, brez vonja in brez okusa
Identifikacija	
Topnost	v vodi nabrekne in tvori bistro do opalescentno, židko, koloidno raztopino; topna v etanolu; netopna v etru
pH	ne manj kot 5,0 in ne več kot 8,0 (1 % koloidna raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % za vlaknato obliko in ne več kot 10 % za uprašeno obliko (105 °C do konstantne teže)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,6 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ M8**E 466 NATRIJEVA KARBOKSIMETIL CELULOZA, CELULOZNI GUMI**

Sopomenke	NaCMC; natrijeva CMC
Opredelitev	Natrijeva karboksimetil celuloza je delna natrijeva sol karboksimetilnega etra celuloze, ki jo pridobivamo neposredno iz vrst vlaknatega rastlinskega materiala.

▼ B

EINECS	
Kemijsko ime	natrijeva sol karboksimetilnega etra celuloze
Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote z naslednjo splošno formulo: $C_6H_7O_2 (OR_1)(OR_2)(OR_3)$, pri čemer je lahko vsak R_1, R_2, R_3 eden izmed naslednjih: — H — CH_2COONa — CH_2COOH
Molekulska masa	višja od približno 17 000 (stopnja polimerizacije približno 100)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	rahlo higroskopski, bel ali rahlo rumenkast ali sivkast zrnat ali vlaknat prah, brez vonja in brez okusa

▼ B

Identifikacija	
Topnost	z vodo tvori židko koloidno raztopino; netopna v etanolu
Preskus penjenja	0,1-odstotno raztopino vzorca močno stresamo. Pena se ne pojavi. (Ta preskus omogoča razlikovanje natrijeve karboksimitilceluloze od preostalih celuloznih etrov.)
Tvorba usedline	5 ml 0,5-odstotne raztopine vzorca dodamo 5 ml 5-odstotne raztopine bakrovega sulfata ali aluminijevega sulfata. Pojavi se usedlina. (S tem testom razlikujemo natrijevo karboksimitilcelulozo od preostalih celuloznih etrov in od želatine, gumija iz zrn rožičevca in gumija tragakant.)
Barvna reakcija	Med mešanjem 50 ml vode dodamo 0,5 g uprašene natrijeve karboksimitilceluloze, da dobimo enakomerno disperzijo. Mešamo toliko časa, da dobimo bistro raztopino, uporabno za naslednji preskus: 1 mg vzorca razredčimo z enakim volumnom vode v epruveti, dodamo 5 kapljic 1-naftolne raztopine. Epruveto nagnemo in po steni previdno dolijemo 2 ml žveplove kisline, tako da tvori spodnjo plast. Med plastema se razvije rdeče škrlatna barva.
pH	ne manj kot 5,0 in ne več kot 8,5 (1 % koloidna raztopina)
Čistost	
Stopnja substituiranosti	ne manj kot 0,2 in ne več kot 1,5 karboksimitilnih skupin (-CH ₂ COOH) na anhidroglukozno enoto
Izguba pri sušenju	ne več kot 12 % (105 °C, do konstantne teže)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Glikolat skupaj	ne več kot 0,4 %, računano kot natrijev glikolat na brezvodno osnovo
Natrij	ne več kot 12,4 %, računano na brezvodno osnovo

E 468 ZAMREŽENA NATRIJEVA KARBOKSIMETILCELULOZA, ZAMREŽENI CELULOZNI GUMI

Sinonimi	zamrežena karboksimitilceluloza; zamrežena CMC; zamrežena natrijeva CMC
Opredelitev	zamrežena natrijeva karboksimitilceluloza je natrijeva sol termično delno zamrežene O-karboksimitilirane celuloze
EINECS	
Kemijsko ime	zamrežena natrijeva sol karboksimitileter celuloze
Kemijska formula	Polimeri vsebujejo substituirane anhidroglukozne enote s splošno formulo: C ₆ H ₇ O ₂ (OR ₁)(OR ₂)(OR ₃) pri čemer so R ₁ , R ₂ in R ₃ lahko eno od naštetega: — H — CH ₂ COONa — CH ₂ COOH
Molekulska masa	
Analiza	

▼ **B**

Opis	rahlo higroskopski, bel do umazano bel prah, brez vonja
Identifikacija	
Tvorba usedline	1 g stresamo s 100 ml raztopine, ki vsebuje 4 mg/kg metilenmodrega, in pustimo, da se usede. Preiskovana snov absorbira metilenmodro in se usede kot modra vlaknata masa.
Barvna reakcija	1 g stresamo s 50 ml vode. Prenesemo 1 ml te zmesi v epruveto, dodamo 1 ml vode in 0,05 ml sveže pripravljene raztopine 40 g/l alfa-naftola v metanolu. Epruveto nagnemo in po steni previdno dodamo 2 ml žveplove kisline, tako da tvori spodnjo plast. Med plastema se razvije rdečkasto vijolična barva.
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	ne manj kot 5,0 in ne več kot 7,0 (1 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 6 % (3 ure pri 105 °C)
V vodi topne snovi	ne več kot 10 %
Stopnja substituiranosti	ne manj kot 0,2 in ne več kot 1,5 karboksimetilnih skupin na enoto anhidroglukoze
Vsebnost natrija	ne več kot 12,4 %, računano na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 469 ENCIMSKO HIDROLIZIRANA KARBOKSIMETIL CELULOZA, ENCIMSKO HIDROLIZIRANI CELULOZNI GUMI

Sinonimi	natrijeva karboksimetilceluloza, hidrolizirana z encimom
Opredeležitev	encimatsko hidrolizirano karboksimetil celulozo pridobivamo z razgradnjo karboksimetilceluloze z delovanjem encima celulaza, ki ga proizvaja <i>Trichoderma longibrachiatum</i> (prej <i>T. reesei</i>)
EINECS	
Kemijsko ime	natrijeva karboksimetil celuloza, delno hidrolizirana z encimom
Kemijska formula	Natrijeve soli polimerov, ki vsebujejo substituirane enote anhidroglukoze s splošno formulo: $[C_6H_7O_2(OH)_x(OCH_2COONa)_y]_n$ pri čemer je n stopnja polimerizacije $x = 1,50$ do $2,80$ $y = 0,2$ do $1,50$ $x + y = 3,0$ (y = stopnja substituiranosti)
Molekulska masa	178,14, pri čemer $y = 0,20$ 282,18, pri čemer $y = 1,50$ Masa makromolekule: ne manj kot 800 (n okoli 4)
Analiza	ne manj kot 99,5 %, z mono- in disaharidi, računano na suho snov

▼ B

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

E 470a NATRIJEVE, KALIJEVE IN KALCIJEVE SOLI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	
Opredelitev	natrijeve, kalijeve in kalcijeve soli maščobnih kislin so v živilskem olju in maščobah ter jih pridobivamo iz jedilnih maščob in olja ali iz destiliranih živilskih maščobnih kislin
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % (105 °C, do konstantne teže), računano na brezvodno osnovo
Opis	beli ali smetanasto beli lahki kosmiči, poltrdne snovi ali prah

▼ B

Identifikacija	
Topnost	natrijeve in kalijeve soli: topne v vodi in etanolu; kalcijeve soli: netopne v vodi, etanolu in etru
Preskus na katione	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Čistost	
Natrij	ne manj kot 9 % in ne več kot 14 %, izražen kot Na ₂ O
Kalij	ne manj kot 13 % in ne več kot 21,5 %, izražen kot K ₂ O
Kalcij	ne manj kot 8,5 % in ne več kot 13 %, izražen kot CaO
Neumiljive snovi	ne več kot 2 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Proste alkalije	ne več kot 0,1 %, izraženo kot NaOH
V alkoholu netopne snovi	ne več kot 0,2 % (samo natrijeve in kalijeve soli)

E 470b MAGNEZIJEVE SOLI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	
Opredelitev	
	magnezijeve soli maščobnih kislin so v živilskem olju in maščobah ter jih pridobivamo iz jedilnih maščob in olja ali iz destiliranih živilskih maščobnih kislin
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % (105 °C, do konstantne teže), računano na brezvodno osnovo
Opis	
	beli ali smetanasto beli lahki kosmiči, poltrdne snovi ali prah
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, delno topen v etanolu in etru
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Čistost	
Magnezij	ne manj kot 6,5 % in ne več kot 11 %, izražen kot MgO
Proste alkalije	ne več kot 0,1 %, izraženo kot MgO
Neumiljive snovi	ne več kot 2 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼ B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 471 MONO- IN DIGLICERIDI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	gliceril monostearat; gliceril monopalmitat; gliceril monooleat itd.; monostearin; monopalmitin; monoolein itd.; GMS (za gliceril monostearat)
Opredelitev	Mono- in digliceridi maščobnih kislin so sestavljeni iz zmesi glicerolovih mono-, di- in triestrov maščobnih kislin v živilskem olju in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostih maščobnih kislin in glicerola.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost mono- in diestrov: ne manj kot 70 %
Opis	Spreminjajo se od blede rumene do blede rjave oljnate tekočine ali od belega ali umazano belega, trdega voska. Trdne snovi so lahko v kosmičih, prahu ali majhnih kapljah.
Identifikacija	
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline poliola
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Topnost	netopni v vodi, topni v etanolu in toluenu pri 50 °C
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislinska vrednost	ne več kot 6
Prosti glicerol	ne več kot 7 %
Poligliceroli	ne več kot 4 % diglicerola in ne več kot 1 % višjih poliglicerolov, oboje računano na celotno vsebnost glicerola
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Skupni glicerol	ne manj kot 16 % in ne več kot 33 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %, določeno pri 800 ± 25 °C

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

▼ **B****E 472a ACETATNI ESTRI MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN**

Sinonimi	acetatni estri mono- in digliceridov; acetogliceridi; acetilirani mono- in digliceridi; acetatni estri mono- in digliceridov maščobnih kislin
Opredelitev	Estri glicerola z očetno in maščobnimi kislinami so v živilskem olju in maščobah. Vsebujejo lahko manjše količine prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste očetne kisline in prostih gliceridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bistra, lahko tekoča tekočina ali trdne snovi, od bele do blede rumene barve
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na očetno kislino	prestane preskus
Topnost	netopen v vodi; topen v etanolu
Čistost	
Kislina, razen očetne in maščobnih kislin	manj kot 1 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Skupno očetna kislina	ne manj kot 9 % in ne več kot 32 %
Proste maščobne kisline (in očetna kislina)	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Skupni glicerol	ne manj kot 14 % in ne več kot 31 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %, določeno pri 800 ±25 °C

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 472b LAKTATNI ESTRI MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	laktatni estri mono- in digliceridov; laktogliceridi; mono- in digliceridi maščobnih kislin, zaestreni z mlečno kislino
Opredelitev	Estri glicerola z mlečno kislino in maščobnimi kislinami so v živilskem olju in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste očetne kisline in prostih gliceridov.

▼ B

Opis	bistra, lahko tekoča tekočina do voskaste snovi raznih konsistenc, od bele do blede rumene barve
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na mlečno kislino	prestane preskus
Topnost	netopni v mrzli vodi, dispergira se v topli vodi
Čistost	
Kislina, razen mlečne in maščobnih kislin	manj kot 1 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Skupno mlečna kislina	ne manj kot 13 % in ne več kot 45 %
Proste maščobne kisline (in mlečna kislina)	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Skupno glicerol	ne manj kot 13 % in ne več kot 30 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C)

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 472c CITRATNI ESTRI MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	citrem; citratni estri mono- in digliceridov; citrogliceridi; mono- in digliceridi maščobnih kislin, zaestreni s citronsko kislino
Opredeležitev	Estri glicerola s citronsko kislino in maščobnimi kisljinami so prisotni v živilskih oljih in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste citronske kisline in prostih gliceridov. Lahko so delno ali popolnoma nevtralizirani z natrijevimi, kalijevimi ali kalcijevimi solmi, primernimi za namen in odobrenimi kot aditivi za živila v skladu s to uredbo.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	od rumenkastih ali svetlo rjavih tekočin do poltrdih ali trdih voskov
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus

▼ B

Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na citronsko kislino	prestane preskus
Topnost	netopni v mrzli vodi, dispergirajo v vroči vodi, topni v olju in maščobah, netopni v mrzlem etanolu
Čistost	
Kisline, razen citronske in maščobnih kislin	manj kot 1 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Skupni glicerol	ne manj kot 8 % in ne več kot 33 %
Skupna citronska kislina	ne manj kot 13 % in ne več kot 50 %
Sulfatni pepel	neneutralizirani proizvodi: ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C) delno ali popolnoma nevtralizirani proizvodi: ne več kot 10 % (800 ±25 °C)
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Kislinska vrednost	ne več kot 130

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 472d TARTRATNI ESTRI MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	tartratni estri mono- in digliceridov; mono- in digliceridi maščobnih kislin, zaestreni z vinsko kislino
Opredelitev	Estri glicerola z vinsko kislino in maščobnimi kisljinami so v živilskem olju in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste vinske kisline in prostih gliceridov.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	lepljiva, židka, rumenkasta tekočina do trd rumen vosek
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na vinsko kislino	prestane preskus
Čistost	
Kisline, razen vinske in maščobnih kislin	manj kot 1,0 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Skupni glicerol	ne manj kot 12 % in ne več kot 29 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Skupno vinska kislina	ne manj kot 15 % in ne več kot 50 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C)

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 472e TARTRATNI ESTRI MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	diaciltartratni estri mono- in digliceridov; mono- in digliceridi maščobnih kislin, zaestreni z mono- in diacetilno vinsko kislino; estri glicerola z diacetilno vinsko in maščobno kislino
Opredelitev	Mešani estri glicerola z mono- in diacetilnimi vinskimi kisljinami (dobljeni iz vinske kisline) in maščobnimi kisljinami so v živilskem olju in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste vinske in očetne kisline in njihovih kombinacij ter prostih gliceridov. Vsebujejo tudi maščobne estre z vinsko in očetno kislino.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	lepljiva, židka tekočina do mastne konsistence/zgoščene mase ali rumen vosek, ki na vlažnem zraku hidrolizira in sprošča očetno kislino
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na vinsko kislino	prestane preskus
Preskus na očetno kislino	prestane preskus
Čistost	
Kisline, razen očetne, vinske in maščobnih kislin	manj kot 1 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Skupni glicerol	ne manj kot 11 % in ne več kot 28 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %, določeno pri 800 ±25 °C
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼B

Skupno vinska kislina	ne manj kot 10 % in ne več kot 40 %
Skupno očetna kislina	ne manj kot 8 % in ne več kot 32 %
Kislinska vrednost	ne manj kot 40 in ne več kot 130

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 472f MEŠANICA ACETATNIH IN TARTRATNIH ESTROV MONO- IN DIGLICERIDOV MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	mono- in digliceridi maščobnih kislin, zaestreni z očetno in vinsko kislino
Opredelitev	Estri glicerola z očetno in vinsko kislino so v živilskem olju in maščobah. Lahko vsebujejo manjšo količino prostega glicerola, prostih maščobnih kislin, proste vinske in očetne kisline ter prostih gliceridov. Vsebujejo lahko tudi mono- in diacetilne vinske estre mono- in digliceridov maščobnih kislin.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	lepljiva tekočina do trdnih snovi, bele do blede rumene barve
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na vinsko kislino	prestane preskus
Preskus na očetno kislino	prestane preskus
Čistost	
Kisline, razen očetne, vinske in maščobnih kislin	manj kot 1,0 %
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Skupno glicerol	ne manj kot 12 % in ne več kot 27 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Skupno očetna kislina	ne manj kot 10 % in ne več kot 20 %
Skupno vinska kislina	ne manj kot 20 % in ne več kot 40 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina

▼ **B**

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 473 SAHAROZNI ESTRI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	saharozni estri, sladkorni estri
Opredelitev	Esencialni mono-, di- in triestri saharoze z maščobnimi kislinami so v jedilnih maščobah in olju. Lahko jih pripravimo iz saharoze ter metil-, etil- in vinilestrov živilskih maščobnih kislin (vključno z lavrinsko kislino) ali z ekstrakcijo iz saharogliceridov. Pri pripravi se ne sme uporabljati nobenih organskih topil razen dimetilsulfoksida, dimetilformamida, etil acetata, propan-2-ola, 2-metil-1-propanol, propilen glikola, metil etil ketona in superkritičnega ogljikovega dioksida. Med postopkom proizvodnje se lahko kot stabilizator uporablja parametoksi fenol.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 80 %
Opis	gost gel, mehka trdna snov ali bel do rahlo sivkasto bel prah
Identifikacija	
Preskus na sladkor	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Topnost	slabo topen v vodi, topen v etanolu
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 2 % (800 ±25 °C)
Prosti sladkor	ne več kot 5 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
parametoksi-fenol	ne več kot 100 µg/kg
Acetaldehid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Metanol	ne več kot 10 mg/kg
Dimetilsulfoksid	ne več kot 2 mg/kg
Dimetilformamid	ne več kot 1 mg/kg
2-metoksi-1-propanol	ne več kot 10 mg/kg
Etilacetat	} največ 350 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
Propan-2-ol	
Propilenglikol	
Metil etil keton	ne več kot 10 mg/kg

▼ B

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 474 SAHAROZNI GLICERIDI

Sinonimi	sladkorni gliceridi
Opredelitev	Saharozne gliceride se pridobiva pri reakciji saharoze z jedilnimi maščobami in oljem, pri čemer dobimo zmes mono-, di- in triestrov saharoze ter maščobnih kislin (vključno z lavrinsko kislino) skupaj z ostanki mono-, di- in trigliceridov iz maščob in olja. Pri pripravi se ne sme uporabljati nobenih organskih topil razen cikloheksana, dimetilformamida, etil acetata, 2-metil-1-propanola in propan-2-ola.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 40 % in ne več kot 60 % maščobnih estrov saharoze
Opis	mehka trdna masa, gost gel ali bel do umazano bel prah
Identifikacija	
Preskus na sladkor	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Topnost	netopen v mrzli vodi, topen v etanolu
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 2 % (800 ±25 °C)
Prosti sladkor	ne več kot 5 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 3 %, računano kot oleinska kislina
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Metanol	ne več kot 10 mg/kg
Dimetilformamid	ne več kot 1 mg/kg
2-metil-1-propanol	} ne več kot 10 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
Cikloheksan	
Etil acetat	} ne več kot 350 mg/kg, posamezno ali v kombinaciji
Propan-2-ol	

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

▼ **B****E 475 POLIGLICEROLNI ESTRI MAŠČOBNIH KISLIN**

Sinonimi	poliglicerolni estri maščobnih kislin; poliglicerinestri maščobnih estrov
Opredelitev	Poliglicerolne estre maščobnih kislin pridobivamo z zaestrenjem poliglicerola z živilskimi maščobami in olji ali z maščobnimi kislina, ki so v živilskih maščobah in oljih. Poliglicerolna enota je pretežno di-, tri- in tetraglicerol ter jo sestavlja ne več kot 10 % poliglicerolov, ki so enaki ali višji od heptaglicerola.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost vseh estrov maščobnih kislin ni manj kot 90 %
Opis	svetlo rumena do rumenkasto rjava, oljnata do zelo židka tekočina; svetlo rumeno rjava do rjava, plastična ali mehka trdna snov in svetlo rumeno rjav do rjav trden vosek
Identifikacija	
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na poliglicerole	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Topnost	estri so lahko zelo hidrofilni do zelo lipofilni, toda kot vrsta se dispergirajo v vodi ter so topni v organskih topilih in olju
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C)
Kisline razen maščobnih kislin	manj kot 1 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 6 %, računano kot oleinska kislina
Skupno glicerol in poliglicerol	ne manj kot 18 % in ne več kot 60 %
Prosti glicerol in poliglicerol	ne več kot 7 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 476 POLIGLICEROL POLIRICINOLEAT

Sinonimi	glicerolni estri kondenziranega ricinusovega olja maščobnih kislin; poliglicerolni estri polikondenziranih maščobnih kislin iz ricinusovega olja; poliglicerolni estri interestrirane ricinolne kisline; PGPR
-----------------	---

▼ B

Opredelitev	poliglicerol poliricinolat dobimo z zaestrenjem poliglicerola s kondenziranim ricinusovim oljem maščobnih kislin
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	čista, zelo židka tekočina
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi in etanolu; topen v etru, ogljikovodikih in halogeniranih ogljikovodikih
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na poliglicerol	prestane preskus
Preskus na ricinolno kislino	prestane preskus
Indeks refrakcije	$[n]_D^{65}$ med 1,4630 in 1,4665
Čistost	
Poligliceroli	poliglicerolna enota je sestavljena iz ne manj kot 75 % di-, tri- in tetraglicerolov ter naj ne vsebuje več kot 10 % poliglicerolov, ki so enaki ali višji od heptaglicerola
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 80 in ne več kot 100
Kislinska vrednost	ne več kot 6
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 477 PROPAN-1,2-DIOLNI ESTRI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	propilenglikolni estri maščobnih kislin
Opredelitev	So iz zmesi mono- in diestrov maščobnih kislin s propan-1,2-diolom, ki so v živilskih oljih in maščobah. Alkoholna enota je izključno 1,2-diol, skupaj z dimero in sledovi trimere. Razen jedilnih maščobnih kislin organske kisline niso vsebovane.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost vseh estrov maščobnih kislin ni manj kot 85 %
Opis	bistra tekočina ali beli voskasti kosmiči, kapljice ali trdna snov blagega vonja
Identifikacija	
Preskus na propilenglikol	prestane preskus

▼ B

Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 % (800 ± 25 °C)
Kisline razen maščobnih kislin	manj kot 1 %
Proste maščobne kisline	ne več kot 6 %, računano kot oleinska kislina
Skupno propan-1,2-diol	ne manj kot 11 % in ne več kot 31 %
Prosti propan-1,2-diol	ne več kot 5 %
Dimerni in trimerni propilenglikol	ne več kot 0,5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

Merila čistosti veljajo za aditive brez natrijevih, kalijevih in kalcijevih soli maščobnih kislin, kljub temu je teh snovi lahko največ do 6 % (izraženo kot natrijev oleat)

E 479b TOPLOTNO OKSIDIRANO SOJINO OLJE, V INTERAKCIJI Z MONO- IN DIGLICERIDI MAŠČOBNIH KISLIN

Sinonimi	TOSOM
Opredelitev	Toplotno oksidirano sojino olje v interakciji z mono- in digliceridi maščobnih kislin je kompleksna zmes estrov glicerola in maščobnih kislin, ki jih dobimo v jedilnih maščobah in maščobnih kislinah iz toplotno oksidiranega sojinega olja. Pridobivamo ga z interakcijo iz 10 % toplotno oksidiranega sojinega olja in 90 % mono- in digliceridov jedilnih maščobnih kislin ter dezodorizacijo v vakuumu pri 130 °C. Sojino olje pridobivamo samo iz vrst soje.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bledo rumena do svetlo rjava voskasta ali trdna zgoščena snov
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi; topen v vročem olju ali maščobi
Čistost	
Območje taljenja	55–65 °C
Proste maščobne kisline	ne več kot 1,5 %, računano kot oleinska kislina
Prosti glicerol	ne več kot 2 %
Skupno maščobne kisline	83–90 %
Skupno glicerol	16–22 %
Metilni estri maščobnih kislin ne tvorijo adukta z ureo	ne več kot 9 % vseh metilnih estrov maščobnih kislin

▼B

Maščobne kisline, netopne v petroletru	ne več kot 2 % vseh maščobnih kislin
Peroksidno število	ne več kot 3
Epoksidi	ne več kot 0,03 % oksiranovega kisika
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 481 NATRIJEV STEAROIL-2-LAKTILAT

Sinonimi	natrijev stearoil laktilat; natrijev stearoil laktat
Opredelitev	Zmes natrijevih soli stearoil mlečnih kislin in njihovih polimerov ter manjše količine natrijevih soli drugih sorodnih kislin, ki jih pridobivamo z reakcijo stearinske in mlečne kisline. Vsebuje lahko tudi druge jedilne maščobne kisline, proste ali zaestrene, ker so prav tako v uporabljeni stearinski kislini.
EINECS	246-929-7
Kemijsko ime	natrijev di-2-stearoil laktat natrijev di(2-stearoiloksi) propionat
Kemijska formula	$C_{21}H_{39}O_4Na$; $C_{19}H_{35}O_4Na$ (glavne sestavine)
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali rahlo rumenkast prah ali krhka trdna snov, značilnega vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na mlečno kislino	prestane preskus
Topnost	netopen v vodi; topen v etanolu
Čistost	
Natrij	ne manj kot 2,5 % in ne več kot 5 %
Estrsko število	ne manj kot 90 in ne več kot 190
Kislinska vrednost	ne manj kot 60 in ne več kot 130
Skupno mlečna kislina	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 482 KALCIJEV STEAROIL-2-LAKTILAT

Sinonimi	kalcijev stearoil laktat
Opredelitev	Zmes kalcijevih soli stearoil mlečnih kislin in njihovih polimerov ter manjše količine kalcijevih soli drugih sorodnih kislin, ki jih pridobivamo z reakcijo stearinske in mlečne kisline. Vsebuje lahko tudi druge jedilne maščobne kisline, proste ali zaestrene, ker so prav tako v uporabljeni stearinski kislini.

▼B

EINECS	227-335-7
Kemijsko ime	kalcijev di-2-stearoil laktat kalcijev di(2-stearoiloksi) propionat
Kemijska formula	$C_{42}H_{78}O_8Ca$; $C_{38}H_{70}O_8Ca$, $C_{40}H_{74}O_8Ca$ (glavne sestavine)
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali rahlo rumenkast prah ali krhka trdna snov, značilnega vonja
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na maščobne kisline	prestane preskus
Preskus na mlečno kislino	prestane preskus
Topnost	rahlo topen v vroči vodi
Čistost	
Kalcij	ne manj kot 1 % in ne več kot 5,2 %
Estrsko število	ne manj kot 125 in ne več kot 190
Skupno mlečna kislina	ne manj kot 15 % in ne več kot 40 %
Kislinska vrednost	ne manj kot 50 in ne več kot 130
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 483 STEARIL TARTRAT

Sinonimi	stearil palmitil tartrat
Opredeležitev	Dobimo ga z zaestrenjem vinske kisline s stearilnim alkoholom, ki je na voljo na trgu, sestavljen predvsem iz stearilnega in palmitilnega alkohola. Pretežno je diester z manjšo količino monoestrov in nespremenjenimi vhodnimi surovinami.
EINECS	
Kemijsko ime	distearil tartrat dipalmitil tartrat stearilpalmitil tartrat
Kemijska formula	$C_{40}H_{78}O_6$ (distearil tartrat) $C_{36}H_{70}O_6$ (dipalmitil tartrat) $C_{38}H_{74}O_6$ (stearilpalmitil tartrat)
Molekulska masa	655 (distearil tartrat) 599 (dipalmitil tartrat) 627 (stearilpalmitil tartrat)
Analiza	vsebnost vseh estrov ne manj kot 90 %, kar ustreza estrskemu številu ne manj kot 163 in ne več kot 180
Opis	mastna trdna snov (pri 25 °C), smetanaste barve

▼ B**Identifikacija**

Preskus na tartrat

prestane preskus

Območje taljenja

Med 67 °C in 77 °C. Po umiljenju imajo nasičene dolge verige maščobnih alkoholov območje taljenja med 49 °C in 55 °C

Čistost

Hidroksilna vrednost

ne manj kot 200 in ne več kot 220

Kislinska vrednost

ne več kot 5,6

Skupno vinska kislina

ne manj kot 18 % in ne več kot 35 %

Sulfatni pepel

ne več kot 0,5 % (800 ±25 °C)

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

Neumiljive snovi

ne manj kot 77 % in ne več kot 83 %

Jodna vrednost

ne več kot 4 (metoda po Wijsu)

E 491 SORBITAN MONOSTEARAT**Sinonimi****Opredelitev**

zmes delnih estrov sorbitola in njegovih anhidridov z jedilno stearinsko kislino, ki je na voljo na trgu

EINECS

215-664-9

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

vsebnost ne manj kot 95 % zmesi sorbitolovih, sorbitanovih in izosorbitidnih estrov

Opis

svetle, smetanaste do rumeno rjave kapljice ali kosmiči ali voskasta trdna snov, rahlega značilnega vonja

Identifikacija

Topnost

topen pri temperaturah, višjih od njegovega tališča v toluenu, dioksanu, ogljikovem tetrakloridu, etru, metanolu, etanolu in anilinu; netopen v petroletru in acetonu; netopen v mrzli vodi, toda dispergira se v topli vodi; pri temperaturah nad 50 °C topen v mineralnem olju in etilacetatu, pri čemer izhajajo pare

Območje strjevanja

50–52 °C

Infrardeči absorpcijski spekter

značilen za delno zaestrene maščobne kisline poliola

Čistost

Vsebnost vode

ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)

Sulfatni pepel

ne več kot 0,5 %

Kislinska vrednost

ne več kot 10

Vrednost umiljenja

ne manj kot 147 in ne več kot 157

▼B

Hidroksilna vrednost	ne manj kot 235 in ne več kot 260
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 492 SORBITAN TRISTEARAT**Sinonimi****Opredelitev**

zmes delnih estrov sorbitola in njegovih anhidridov z jedilno stearinsko kislino, ki je na voljo na trgu

EINECS 247-891-4

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

vsebnost ne manj kot 95 % zmesi sorbitolovih, sorbitanovih in izosorbitidnih estrov

Opis

svetlo smetanaste do rumeno rjave kapljice ali kosmiči ali voskasta trdna snov, rahlega vonja

Identifikacija

Topnost

slabo topen v toluenu, etru, ogljikovem tetrakloridu in etilacetatu; dispergira se v petroletru, mineralnem olju, rastlinskem olju, acetonu in dioksanu; netopen v vodi, metanolu in etanolu

Območje strjevanja

47–50 °C

Infrardeči absorpcijski spekter

značilen za delno zaestrene maščobne kisline poliola

Čistost

Vsebnost vode

ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)

Sulfatni pepel

ne več kot 0,5 %

Kislinska vrednost

ne več kot 15

Vrednost umiljenja

ne manj kot 176 in ne več kot 188

Hidroksilna vrednost

ne manj kot 66 in ne več kot 80

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

E 493 SORBITAN MONOLAURAT**Sinonimi****Opredelitev**

zmes delnih estrov sorbitola in njegovih anhidridov z jedilno lavrinsko kislino, ki je na voljo na trgu

EINECS 215-663-3

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % zmesi sorbitolovih, sorbitanovih in izosorbidnih estrov
Opis	rumenkasto rjava, oljnata židka tekočina, svetlo smetanaste do rumeno rjave kapljice ali kosmiči ali voskasta trdna snov, rahlega vonja
Identifikacija	
Topnost	dispergira se v mrzli in vroči vodi
Infrardeči absorpcijski spekter	značilen za delno zaestrene maščobne kisline poliola
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %
Kislinska vrednost	ne več kot 7
Vrednost umiljenja	ne manj kot 155 in ne več kot 170
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 330 in ne več kot 358
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 494 SORBITAN MONOOLEAT

Sinonimi	
Opredelitev	Zmes delnih estrov sorbitola in njegovih anhidridov z jedilno oleinsko kislino, ki je voljo na trgu. Glavna sestavina je 1,4 sorbitan monooleat. Druge sestavine vsebujejo izosorbidni monooleat, sorbitan dioleat in sorbitan trioleat.
EINECS	215-665-4
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 % zmesi sorbitolovih, sorbitanovih in izosorbidnih estrov
Opis	rumenkasto rjava oljnata židka tekočina, svetlo smetanaste do rumeno rjave kapljice ali kosmiči ali voskasta, trdna snov rahlo značilnega vonja
Identifikacija	
Topnost	Topen pri temperaturah nad svojim tališčem v etanolu, etru, etilacetatu, anilinu, toluenu, dioksanu, petroletru in ogljikovem tetrakloridu. Netopen v mrzli vodi, dispargira se v topli vodi.
Jodna vrednost	ostanek oleinske kisline, ki jo dobimo pri umiljenju sorbitan monooleata, v količinah, ki imajo jodovo število med 80 in 100
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,5 %

▼ B

Kislinska vrednost	ne več kot 8
Vrednost umiljenja	ne manj kot 145 in ne več kot 160
Hidroksilna vrednost	ne manj kot 193 in ne več kot 210
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 495 SORBITAN MONOPALMITAT**Sinonimi**

sorbitan palmitat

Opredelitev

zmes delnih estrov sorbitola in njegovih anhidridov z jedilno palmi-tinsko kislino, ki je na voljo na trgu

EINECS

247-568-8

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

vsebnost ne manj kot 95 % zmesi sorbitolovih, sorbitanovih in izosorbidnih estrov

Opis

svetle, smetanaste do rumeno rjave kapljice ali kosmiči ali voskasta trdna snov, rahlega značilnega vonja

Identifikacija

Topnost

Topen pri temperaturah nad svojim tališčem v etanolu, metanolu, etru, etilacetatu, anilinu, toluenu, dioksanu, petroletru in ogljikovem tetrakloridu. Netopen v mrzli vodi, dispergira se v topli vodi.

Območje strjevanja

45–47 °C

Infrardeči absorpcijski spekter

značilen za delno zaestrene maščobne kisline poliola

Čistost

Vsebnost vode

ne več kot 2 % (metoda po Karlu Fischerju)

Sulfatni pepel

ne več kot 0,5 %

Kislinska vrednost

ne več kot 7,5

Vrednost umiljenja

ne manj kot 140 in ne več kot 150

Hidroksilna vrednost

ne manj kot 270 in ne več kot 305

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

Kadmij

ne več kot 1 mg/kg

▼ M5**E 499 RASTLINSKI STEROLI, BOGATI S STIGMASTEROLOM****Sinonimi****Opredelitev**Rastlinski steroli, bogati s stigmasterolom, so pridobljeni iz soje in so kemično opredeljena enostavna mešanica, ki vsebuje najmanj 95 % rastlinskih sterolov (stigmasterola, β -sitosterola, kampesterola in brasikasterola), pri čemer stigmasterol znaša najmanj 85 % rastlin-skih sterolov, bogatih s stigmasterolom.

▼ **M5**

EINECS	
Kemijsko ime	
Stigmasterol	(3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5-etil-6-metil-hept-3-en-2-il)-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro-1H-ciklopenta[a]fenantren-3-ol
β-sitosterol	(3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-[(2S,5S)-5-etil-6-metilheptan-2-il]-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro-1H-ciklopenta[a]fenantren-3-ol
Kampesterol	(3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5,6-dimetilheptan-2-il)-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro-1H-ciklopenta[a]fenantren-3-ol
Brasikasterol	(3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-[(E,2R,5R)-5,6-dimetilhept-3-en-2-il]-10,13-dimetil-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodekahidro-1H-ciklopenta[a]fenantren-3-ol
Kemijska formula	
Stigmasterol	C ₂₉ H ₄₈ O
β-sitosterol	C ₂₉ H ₅₀ O
Kampesterol	C ₂₈ H ₄₈ O
Brasikasterol	C ₂₈ H ₄₆ O
Molekulska masa	
Stigmasterol	412,6 g/mol
β-sitosterol	414,7 g/mol
Kampesterol	400,6 g/mol
Brasikasterol	398,6 g/mol
Analiza (proizvodi, ki vsebujejo samo proste sterole in stanole)	vsebnost ne manj kot 95 % celotne osnove prostih sterolov/stanolov, računano na brezvodno osnovo
Opis	zelo sipek, bel do umazano bel prah, tablete ali pastile; brezbarvna do blede rumena tekočina
Identifikacija	
Topnost	praktično netopen v vodi; fitosteroli in fitostanoli so topni v acetonu in etilacetatu
Vsebnost stigmasterola	ne manj kot 85 % (m/m)
Drugi rastlinski steroli/stanoli: posamezno ali v kombinaciji, vključno z brasikasterolom, kampestanolom, kampesterolom, Δ-7-kampesterolom, holesterolom, sitostanolom in β-sitosterolom	ne več kot 15 % (m/m)
Čistost	
Skupaj pepel	ne več kot 0,1 %
Ostanki topila	etanol: ne več kot 5 000 mg/kg metanol: ne več kot 50 mg/kg
Vsebnost vode	ne več kot 4 % (metoda po Karlu Fischerju)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število mikroorganizmov	ne več kot 1 000 CFU/g
Kvasovke	ne več kot 100 CFU/g
Plesni	ne več kot 100 CFU/g

▼ **M5**

<i>Escherichia coli</i>	ne več kot 10 CFU/g
<i>Salmonella</i> spp.	ni prisotna v 25 g

▼ **B****E 500 (i) NATRIJEV KARBONAT**

Sinonimi	natrijev karbonat
Opredelitev	
EINECS	207-838-8
Kemijsko ime	natrijev karbonat
Kemijska formula	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0, 1 ali 10)
Molekulska masa	106,00 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % Na_2CO_3 , računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni ali beli kristali, zrnat ali kristaliničen prah; brezvodna oblika je higroskopska, dekahidrat je vlažen
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2 % (brezvodni), 15 % (monohidrat) ali 55 % do 65 % (dekahidrat) (70 °C, ki se postopno povečujejo do 300 °C, do konstantne teže)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 500 (ii) NATRIJEV HIDROGENKARBONAT

Sinonimi	natrijev bikarbonat; kislil natrijev karbonat; soda bikarbona; pecilna soda
Opredelitev	
EINECS	205-633-8
Kemijsko ime	natrijev hidrogenkarbonat
Kemijska formula	NaHCO_3
Molekulska masa	84,01
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvna ali bela kristalinična snov ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
pH	med 8,0 in 8,6 (1 % raztopina)
Topnost	topen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,25 % (4 ure, nad silikagelom)
Amonijeve soli	pri segrevanju se ne zazna vonj po amoniaku

▼B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 500 (iii) NATRIJEV SESKVIKARBONAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	208-580-9
Kemijsko ime	natrijev monohidrogen dikarbonat
Kemijska formula	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	226,03
Analiza	vsebnost med 35,0 % in 38,6 % NaHCO_3 ter med 46,4 % in 50,0 % Na_2CO_3

Opis

beli kosmiči, kristali ali kristaliničen prah

Identifikacija

Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi

Čistost

Natrijev klorid	ne več kot 0,5 %
Železo	ne več kot 20 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 501 (i) KALIJEV KARBONAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	209-529-3
Kemijsko ime	kalijev karbonat
Kemijska formula	$\text{K}_2\text{CO}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 1,5)
Molekulska masa	138,21 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

Bel, zelo topen prah.
Hidrat se pojavlja kot majhni, beli, prosojni kristali ali zrnca.

Identifikacija

Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	zelo topen v vodi; netopen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 5 % (brezvodni) ali 18 % (hidrat) (4 ure pri 180 °C)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ B

Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
-------------	--------------------

E 501 (ii) KALIJEV HIDROGENKARBONAT

Sinonimi	kalijev bikarbonat; kisli kalijev karbonat
Opredelitev	
EINECS	206-059-0
Kemijško ime	kalijev hidrogenkarbonat
Kemijška formula	KHCO ₃
Molekulska masa	100,11
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 101,0 % KHCO ₃ , računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni kristali ali bel prah ali zrnca
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,25 % (4 ure, nad silikagelom)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 503 (i) AMONIJEV KARBONAT

Sinonimi	
Opredelitev	amonijev karbonat je sestavljen iz amonijevega karbamata, amonijevega karbonata in amonijevega hidrogenkarbonata v različnih razmerjih
EINECS	233-786-0
Kemijško ime	amonijev karbonat
Kemijška formula	CH ₆ N ₂ O ₂ , CH ₈ N ₂ O ₃ in CH ₅ NO ₃
Molekulska masa	amonijev karbamat 78,06; amonijev karbonat 98,73; amonijev hidrogenkarbonat 79,06
Analiza	vsebnost ne manj kot 30,0 % in ne več kot 34,0 % NH ₃
Opis	Bel prah ali trdna, bela ali prosojna snov ali kristali. Na zraku postanejo neprosojni in se na koncu spremenijo v bele porozne grudice ali prah (amonijevega bikarbonata) zaradi izgube amoniaka in ogljikovega dioksida.
Identifikacija	
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
pH	približno 8,6 (5 % raztopina)
Topnost	topen v vodi

▼ B

Čistost	
Nehlapne snovi	ne več kot 500 mg/kg
Kloridi	ne več kot 30 mg/kg
Sulfat	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 503 (ii) AMONIJEV HIDROGENKARBONAT

Sinonimi	amonijev bikarbonat
Opredelitev	
EINECS	213-911-5
Kemijsko ime	amonijev hidrogenkarbonat
Kemijska formula	CH ₅ NO ₃
Molekulska masa	79,06
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
pH	približno 8,0 (5 % raztopina)
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Nehlapne snovi	ne več kot 500 mg/kg
Kloridi	ne več kot 30 mg/kg
Sulfat	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 504(i) MAGNEZIJEV KARBONAT

Sinonimi	hidromagnezit
Opredelitev	Magnezijev karbonat je bazično hidriran ali monohidriran magnezijev karbonat ali mešanica obeh.
EINECS	208-915-9
Kemijsko ime	magnezijev karbonat
Kemijska formula	MgCO ₃ · nH ₂ O
Analiza	ne manj kot 24 % in ne več kot 26,4 % Mg
Opis	lahka, bela, prhka snov ali voluminozen, bel prah, brez vonja

▼ B

Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	praktično netopen v vodi in etanolu
Čistost	
V kislini netopne snovi	ne več kot 0,05 %
V vodi topne snovi	ne več kot 1,0 %
Kalcij	ne več kot 0,4 %
Arzen	ne več kot 4 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 504 (ii) MAGNEZIJEV HIDROKSIDKARBONAT

Sinonimi	
	magnezijev hidrogenkarbonat; magnezijev subkarbonat (lahek ali težek); hidriran bazični magnezijev karbonat; magnezijev karbonat hidroksid
Opredelitev	
EINECS	235-192-7
Kemijsko ime	magnezijev karbonat hidroksid hidrat
Kemijska formula	$4\text{MgCO}_3\text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	485
Analiza	vsebnost Mg ne manj kot 40,0 % in ne več kot 45,0 %, računano kot MgO
Opis	
	lahka, bela, prhka snov ali voluminozen, bel prah
Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na karbonat	prestane preskus
Topnost	praktično netopen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
V kislini netopne snovi	ne več kot 0,05 %
V vodi topne snovi	ne več kot 1,0 %
Kalcij	ne več kot 1,0 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 507 KLOOROVODIKOVA KISLINA

Sinonimi	
	vodikov klorid; solna kislina
Opredelitev	
EINECS	231-595-7
Kemijsko ime	klorovodikova kislina

▼ B

Kemijska formula	HCl
Molekulska masa	36,46
Analiza	Na trgu je klorovodikova kislina v raznih koncentracijah. Koncentrirana klorovodikova kislina vsebuje ne manj kot 35,0 % HCl.
Opis	bistra, brezbarvna ali rahlo rumenkasta, jedka tekočina, ostrega vonja
Identifikacija	
Preskus na kislino	prestane preskus
Preskus na klorid	prestane preskus
Topnost	topen v vodi in etanolu
Čistost	
Skupno organske spojine	vse organske spojine (ki ne vsebujejo fluora): ne več kot 5 mg/kg benzen: ne več kot 0,05 mg/kg fluorirane spojine (skupno): ne več kot 25 mg/kg
Nehlapne snovi	ne več kot 0,5 %
Reducirajoče snovi	ne več kot 70 mg/kg (kot SO ₂)
Oksidirajoče snovi	ne več kot 30 mg/kg (kot Cl ₂)
Sulfat	ne več kot 0,5 %
Železo	ne več kot 5 mg/kg
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 508 KALIJEV KLORID

Sinonimi	Sylvine; Sylvite
Opredelitev	
EINECS	231-211-8
Kemijsko ime	kalijev klorid
Kemijska formula	KCl
Molekulska masa	74,56
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %, računano na suho snov
Opis	brezbarvni, podaljšani prizmatični ali kockasti kristali ali bel zrnat prah; brez vonja
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi; netopen v etanolu
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na klorid	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (2 uri pri 105 °C)
Preskus na natrij	negativen

▼B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 509 KALCIJEV KLORID**Sinonimi****Opredeleitev**

EINECS	233-140-8
Kemijsko ime	kalcijev klorid
Kemijska formula	$\text{CaCl}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0, 2 ali 6)
Molekulska masa	110,99 (brezvodni), 147,02 (dihidrat), 219,08 (heksahidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 93,0 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel higroskopski prah ali kristali, brez vonja

Identifikacija

Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na klorid	prestane preskus
Topnost	topen v vodi in etanolu

Čistost

Magnezij in bazične soli	ne več kot 5 %, računano na brezvodno osnovo (računano kot sulfati)
Fluorid	ne več kot 40 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 511 MAGNEZIJEV KLORID**Sinonimi****Opredeleitev**

EINECS	232-094-6
Kemijsko ime	magnezijev klorid
Kemijska formula	$\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	203,30
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %

Opis

zelo higroskopski kosmiči ali kristali, brez barve in vonja

Identifikacija

Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na klorid	prestane preskus
Topnost	zelo dobro topen v vodi, dobro topen v etanolu

Čistost

Amonij	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼ B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 512 KOSITROV (II) KLORID

Sinonimi	kositrov klorid; kositrov diklorid
Opredelitev	
EINECS	231-868-0
Kemijsko ime	kositrov klorid dihidrat
Kemijska formula	$\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	225,63
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 %
Opis	brezbarvni ali beli kristali lahko imajo rahel vonj po klorovodikovi kislini
Identifikacija	
Preskus na kositer (II)	prestane preskus
Preskus na klorid	prestane preskus
Topnost	voda: topen v količini vode, manjši od njegove mase, s pribitkom vode pa tvori netopno bazično sol etanol: topen
Čistost	
Sulfat	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 513 ŽVEPLOVA (VI) KISLINA

Sinonimi	Oil of vitriol; dihidrogen sulfat
Opredelitev	
EINECS	231-639-5
Kemijsko ime	žveplova kislina
Kemijska formula	H_2SO_4
Molekulska masa	98,07
Analiza	Na trgu je žveplova kislina v raznih koncentracijah. Koncentrirana oblika vsebuje ne manj kot 96,0 %.
Opis	bistra, brezbarvna ali rahlo rjava, zelo jedka, oljnata tekočina
Identifikacija	
Preskus na kislino	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	meša se z vodo, pri čemer se sprošča veliko toplote, pa tudi z etanolom

▼B

Čistost	
Pepel	ne več kot 0,02 %
Reducirajoča snov	ne več kot 40 mg/kg (kot SO ₂)
Nitrati	ne več kot 10 mg/kg (na osnovi H ₂ SO ₄)
Klorid	ne več kot 50 mg/kg
Železo	ne več kot 20 mg/kg
Selen	ne več kot 20 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 514 (i) NATRIJEV SULFAT	
Sinonimi	
Oprelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	natrijev sulfat
Kemijska formula	Na ₂ SO ₄ · nH ₂ O (n = 0 ali 10)
Molekulska masa	142,04 (brezvodni) 322,04 (dehidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	brezbarvni kristali ali droben, bel, kristaliničen prah dehidrat se orosi
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
pH	nevtralna ali rahlo alkalna na lakmusov papir (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,0 % (brezvodni) ali ne več kot 57 % (dehidrat) pri 130 °C
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 514 (ii) NATRIJEV HIDROGENSULFAT	
Sinonimi	kisli natrijev sulfat; natrijev bisulfat; nitre cake
Oprelitev	
Kemijsko ime	natrijev hidrogensulfat
Kemijska formula	NaHSO ₄
Molekulska masa	120,06

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 95,2 %
Opis	beli kristali ali zrnca, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
pH	raztopine so močno kisle
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,8 %
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,05 %
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 515 (i) KALIJEV SULFAT

Sinonimi	
Oprelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalijev sulfat
Kemijska formula	K_2SO_4
Molekulska masa	174,25
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	brezbarvni ali beli kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
pH	med 5,5 in 8,5 (5 % raztopina)
Topnost	dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 515 (ii) KALIJEV HIDROGENSULFAT

Sinonimi	kalijev bisulfat; kisli kalijev sulfat
Oprelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalijev hidrogensulfat
Kemijska formula	$KHSO_4$

▼ B

Molekulska masa	136,17
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 %
Opis	beli higroskopski kristali, koščki ali zrnca
Identifikacija	
Tališče	197 °C
Preskus na kalij	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 516 KALCIJEV SULFAT	
Sinonimi	Gypsum; selenit; anhidrit sadre
Opredelev	
EINECS	231-900-3
Kemijsko ime	kalcijev sulfat
Kemijska formula	$\text{CaSO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 2)
Molekulska masa	136,14 (brezvodni), 172,18 (dihidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	droben bel do rahlo rumenkasto bel prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	rahlo topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 1,5 % (250 °C, do konstantne teže) dihidrat: ne več kot 23 % (250 °C, do konstantne teže)
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 517 AMONIJEV SULFAT	
Sinonimi	
Opredelev	
EINECS	231-984-1
Kemijsko ime	amonijev sulfat

▼ B

Kemijska formula	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
Molekulska masa	132,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 100,5 %
Opis	bel prah, svetleče ploščice ali kristalinični delci
Identifikacija	
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 0,25 %
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Svinec	ne več kot 3 mg/kg

E 520 ALUMINIJEV SULFAT

Sinonimi	galun
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	aluminijev sulfat
Kemijska formula	$\text{Al}_2 (\text{SO}_4)_3$
Molekulska masa	342,13
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na žarjeno snov
Opis	bel prah, svetleče ploščice ali kristalinični delci
Identifikacija	
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
pH	2,9 ali več (5 % raztopina)
Topnost	dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 5 % (3 ure pri 500 °C)
Alkalijske in zemljealkalijske kovine	ne več kot 0,4 %
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 521 NATRIJEV ALUMINIJEV SULFAT

Sinonimi	Soda alum; natrijev galun
Opredelitev	
EINECS	233-277-3

▼B

Kemijsko ime	natrijev aluminijev sulfat
Kemijska formula	$\text{AlNa}(\text{SO}_4)_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 0 ali 12)
Molekulska masa	242,09 (brezvodni)
Analiza	vsebnost, računano na brezvodno osnovo, ne manj kot 96,5 % (brezvodni) in 99,5 % (dodekahidrat)
Opis	prozorni kristali ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	Dodekahidrat je dobro topen v vodi. Brezvodna oblika se v vodi počasi raztaplja. Obe obliki sta netopni v etanolu.
Čistost	
Izguba pri sušenju	Brezvodna oblika: ne več kot 10,0 % (16 ur pri 220 °C) Dodekahidrat: ne več kot 47,2 % (1 ura pri 50–55 °C, nato 16 ur pri 200 °C)
Amonijeve soli	pri segrevanju se ne zazna vonj po amoniaku
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 522 KALIJEV ALUMINIJEV SULFAT

Sinonimi	kalijev galun; potash alum
Opredelitev	
EINECS	233-141-3
Kemijsko ime	kalijev aluminijev sulfat dodekahidrat
Kemijska formula	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	474,38
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %
Opis	veliki, prozorni kristali ali bel kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na aluminij, na kalij in na sulfat	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
pH	med 3,0 in 4,0 (10 % raztopina)
Topnost	dobro topen v vodi, netopen v etanolu
Čistost	
Amonijeve soli	pri segrevanju se ne zazna vonj po amoniaku
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg

▼B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 523 AMONIJEV ALUMINIJEV SULFAT

Sinonimi	amonijev galun
Opredelitev	
EINECS	232-055-3
Kemijsko ime	amonijev aluminijev sulfat
Kemijska formula	$\text{AlNH}_4 (\text{SO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	453,32
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %
Opis	veliki, brezbarvni kristali ali bel prah
Identifikacija	
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na sulfat	prestane preskus
Topnost	dobro topen v vodi, topen v etanolu
Čistost	
Alkalijske in zemljealkalijske kovine	ne več kot 0,5 %
Selen	ne več kot 30 mg/kg
Fluorid	ne več kot 30 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 3 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 524 NATRIJEV HIDROKSID

Sinonimi	kavstična soda, lug
Opredelitev	
EINECS	215-185-5
Kemijsko ime	natrijev hidroksid
Kemijska formula	NaOH
Molekulska masa	40,0
Analiza	Vsebnost trdnih oblik ne manj kot 98,0 % vseh alkalij (kot NaOH). Vsebnost raztopin ustrezno deklariranemu oz. označenemu odstotku NaOH.
Opis	Beli ali skoraj beli peleti, kosmiči, paličice, zlita masa ali druge oblike. Raztopine so bistre ali rahlo motne, brezbarvne ali rahlo obarvane, zelo lužnate in higroskopske, na zraku absorbirajo ogljikov dioksid in tvorijo natrijev karbonat.

▼ B**Identifikacija**

Preskus na natrij

prestane preskus

pH

močno alkalen (1 % raztopina)

Topnost

Zelo topen v vodi. Dobro topen v etanolu.

Čistost

V vodi netopne in organske snovi

5 % raztopina je popolnoma bistra, brezbarvna do rahlo obarvana

Karbonat

ne več kot 0,5 %, kot Na₂CO₃

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 0,5 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 525 KALIJEV HIDROKSID**Sinonimi**

kavstična soda

Opredelitev

EINECS

215-181-3

Kemijsko ime

kalijev hidroksid

Kemijska formula

KOH

Molekulska masa

56,11

Analiza

vsebnost ne manj kot 85,0 % alkalij, računano kot KOH

Opis

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

Identifikacija

Preskus na kalij

prestane preskus

pH

močno alkalen (1 % raztopina)

Topnost

Zelo topen v vodi. Dobro topen v etanolu.

Čistost

V vodi netopna snov

5 % raztopina je popolnoma bistra in brezbarvna

Karbonat

ne več kot 3,5 % kot K₂CO₃

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 526 KALCIJEV HIDROKSID**Sinonimi**

gašeno apno; hidrirano apno

Opredelitev

EINECS

215-137-3

Kemijsko ime

kalcijev hidroksid

Kemijska formula

Ca(OH)₂

Molekulska masa

74,09

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 92,0 %
Opis	bel prah
Identifikacija	
Preskus na baze	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Topnost	Rahlo topen v vodi. Netopen v etanolu. Topen v glicerolu.
Čistost	
V kislini netopen pepel	ne več kot 1,0 %
Magnezij in bazične soli	ne več kot 2,7 %
Barij	ne več kot 300 mg/kg
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
E 527 AMONIJEV HIDROKSID	
Sinonimi	amoniak; strong ammonia solution
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	amonijev hidroksid
Kemijska formula	NH ₄ OH
Molekulska masa	35,05
Analiza	ne manj kot 27 % NH ₃
Opis	bistra, brezbarvna raztopina značilnega, izredno dražečega vonja
Identifikacija	
Preskus na amoniak	prestane preskus
Čistost	
Nehlapne snovi	ne več kot 0,02 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
E 528 MAGNEZIJEV HIDROKSID	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	magnezijev hidroksid
Kemijska formula	Mg(OH) ₂
Molekulska masa	58,32
Analiza	vsebnost ne manj kot 95,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	težek bel prah, brez vonja

▼ B**Identifikacija**

Preskus na magnezij

prestane preskus

Preskus na baze

prestane preskus

Topnost

praktično netopen v vodi in etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 2,0 % (2 uri pri 105 °C)

Izguba pri žarenju

ne več kot 33 % (800 °C, do konstantne teže)

Kalcijev oksid

ne več kot 1,5 %

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

E 529 KALCIJEV OKSID**Sinonimi**

žgano apno

Opredelitev

EINECS

215-138-9

Kemijsko ime

kalcijev oksid

Kemijska formula

CaO

Molekulska masa

56,08

Analiza

vsebnost ne manj kot 95,0 %, računano na žarjeno snov

Opis

bela ali sivkasto bela zrnata masa ali bel do sivkast prah, brez vonja

Identifikacija

Preskus na baze

prestane preskus

Preskus na kalcij

prestane preskus

Reakcija z vodo

pri navlaženju z vodo se sprošča toplota

Topnost

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

Čistost

Izguba pri žarenju

ne več kot 10,0 % (pribl. 800 °C do konstantne teže)

V kislini netopne snovi

ne več kot 1,0 %

Barij

ne več kot 300 mg/kg

Magnezij in bazične soli

ne več kot 3,6 %

Fluorid

ne več kot 50 mg/kg

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

E 530 MAGNEZIJEV OKSID**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

215-171-9

Kemijsko ime

magnezijev oksid

▼ B

Kemijska formula	MgO
Molekulska masa	40,31
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 %, računano na žarjeno snov
Opis	Zelo težek zbit, bel prah, poznan kot lahki magnezijev oksid, ali razmeroma zgoščen bel prah, poznan kot težki magnezijev oksid. 5 g lahkega magnezijevega oksida ima volumen ne manj kot 33 ml, medtem ko ima 5 g težkega magnezijevega oksida volumen ne več kot 20 ml.
Identifikacija	
Preskus na baze	prestane preskus
Preskus na magnezij	prestane preskus
Topnost	praktično netopen v vodi; netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne več kot 5,0 % (pribl. 800 °C, do konstantne teže)
Kalcijev oksid	ne več kot 1,5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ M20**E 534 ŽELEZOV TARTRAT**

Sinonimi	železov <i>mezo</i> -tartrat; kompleks natrijevega tartrata z železovim (III) kloridom
Opredelitev pojma	Železov tartrat se pridobiva z izomerizacijo L-tartrata v ravnotežno zmes D-, L- in <i>mezo</i> -tartrata, ki ji sledi dodajanje železovega (III) klorida.
Številka CAS	1280193-05-9
Kemijsko ime	železov(III) kompleks D(+)-, L(-)- in <i>mezo</i> -2,3-dihidroksibutandiojskih kislin
Kemijska formula	Fe(OH) ₂ C ₄ H ₄ O ₆ Na
Molekulska masa	261,93
Analiza	
<i>mezo</i> -tartrat	> 28 %, izražen kot anion na suhi osnovi
D(-)- in L(+)-tartrat	> 10 %, izražen kot anion na suhi osnovi
železo(III)	> 8 %, izražen kot anion na suhi osnovi
Poimenovanje	Temno zelena vodna raztopina, ki običajno vsebuje približno 35 % (po teži) kompleksov.
Identifikacija	Dobro topen v vodi. Pozitivna testa na tartrat in železo. Vrednost pH 35-odstotne vodne raztopine kompleksov je med 3,5 in 3,9.
Čistost	
klorid	Ne več kot 25 %.
natrij	Ne več kot 23 %.
arzen	Ne več kot 3 mg/kg.
svinec	Ne več kot 2 mg/kg.
živo srebro	Ne več kot 1 mg/kg.
oksalat	Ne več kot 1,5 %, izražen kot oksalat na suhi osnovi.

▼B**E 535 NATRIJEV FEROCIANID**

Sinonimi	Yellow prussiate of soda; natrijev heksacianoferat
Opredelitev	
EINECS	237-081-9
Kemijsko ime	natrijev ferocianid
Kemijska formula	$\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	484,1
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	rumeni kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na ferocianid	prestane preskus
Čistost	
Prosta vlaga	ne več kot 1,0 %
V vodi netopna snov	ne več kot 0,03 %
Klorid	ne več kot 0,2 %
Sulfat	ne več kot 0,1 %
Prosti cianid	nezaznaven
Ferocianid	nezaznaven
Svinec	ne več kot 5 mg/kg

E 536 KALIJEV FEROCIANID

Sinonimi	Yellow prussiate of potash; kalijev heksacianoferat
Opredelitev	
EINECS	237-722-2
Kemijsko ime	kalijev ferocianid
Kemijska formula	$\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	422,4
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	citronasto rumeni kristali
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na ferocianid	prestane preskus
Čistost	
Prosta vlaga	ne več kot 1,0 %
V vodi netopna snov	ne več kot 0,03 %
Klorid	ne več kot 0,2 %

▼B

Sulfat	ne več kot 0,1 %
Prosti cianid	nezaznaven
Ferocianid	nezaznaven
Svinec	ne več kot 5 mg/kg

E 538 KALCIJEV FEROCIANID

Sinonimi Yellow prussiate of lime; kalcijev heksacianoferat

Opredelitev

EINECS	215-476-7
Kemijsko ime	kalcijev ferocianid
Kemijska formula	$\text{Ca}_2\text{Fe}(\text{CN})_6 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
Molekulska masa	508,3
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %

Opis

rumeni kristali ali kristaliničen prah

Identifikacija

Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na ferocianid	prestane preskus

Čistost

Prosta vlaga	ne več kot 1,0 %
V vodi netopna snov	ne več kot 0,03 %
Klorid	ne več kot 0,2 %
Sulfat	ne več kot 0,1 %
Prosti cianid	nezaznaven
Ferocianid	nezaznaven
Svinec	ne več kot 5 mg/kg

E 541 NATRIJEV ALUMINIJEV FOSFAT, KISLI

Sinonimi SALP

Opredelitev

EINECS	232-090-4
Kemijsko ime	natrijev trialuminijev tetradekahidrogen oktofosfat tetrahidrat (A); trinatrijev dialuminijev pentadekahidrogen oktafosfat (B)
Kemijska formula	$\text{NaAl}_3\text{H}_{14}(\text{PO}_4)_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (A) $\text{Na}_3\text{Al}_2\text{H}_{15}(\text{PO}_4)_8$ (B)
Molekulska masa	949,88 (A) 897,82 (B)
Analiza	vsebnost ne manj kot 95,0 % (obe obliki)

▼ B

Opis	bel prah brez vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na fosfat	prestane preskus
pH	kislo reagira na lakmus
Topnost	netopen v vodi; topen v klorovodikovi kislini
Čistost	
Izguba pri žarenju	19,5–21,0 % (A) (2 uri pri 750–800 °C) 15–16 % (B) (2 uri pri 750–800 °C)
Fluorid	ne več kot 25 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 4 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 551 SILICIJEV DIOKSID

Sinonimi	silikagel; silicijev dioksid
Opredelitev	Silicijev dioksid je amorfna snov, ki se sintetično proizvaja s parno fazo pri hidrolizi, pri čemer nastane koloidni silikagel, ali z mokrim postopkom, pri čemer nastane oborjeni ali vodni silikagel. Koloidni silikagel je brezvoden, medtem ko je z mokrim postopkom pridobljeni silikagel hidrat ali vsebuje površinsko absorbirano vodo
EINECS	231-545-4
Kemijsko ime	silicijev dioksid
Kemijska formula	(SiO ₂) _n
Molekulska masa	60,08 (SiO ₂)
Analiza	vsebnost po žarenju ne manj kot 99,0 % (koloidni silikagel) ali 94,0 % (hidrirane oblike)
Opis	bel, puhast prah ali znca, higroskopski
Identifikacija	
Preskus na silikagel	pozitiven
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,5 % (koloidni silikagel, 2 uri pri 105 °C) ne več kot 8,0 % (oborjeni silikagel, 2 uri pri 105 °C)

▼B

Izguba pri žarenju	ne več kot 70 % (vodni silikagel, 2 uri pri 105 °C)
Topne disociirane soli	ne več kot 2,5 % po sušenju (1 000 °C, koloidni silikagel)
Arzen	ne več kot 8,5 % po sušenju (1 000 °C, hidrirane oblike)
Svinec	ne več kot 5,0 % (kot Na ₂ SO ₄)
Živo srebro	ne več kot 3 mg/kg
	ne več kot 5 mg/kg
	ne več kot 1 mg/kg
E 552 KALCIJEV SILIKAT	
Sinonimi	
Opredelitev	Kalcijev silikat je vodni ali brezvodni silikat z različnimi deleži CaO in SiO ₂ . Produkt ne sme vsebovati azbesta.
EINECS	215-710-8
Kemijsko ime	kalcijev silikat
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost, računano na brezvodno osnovo: — kot SiO ₂ , ne manj kot 50 % in ne več kot 95 % — kot CaO ne manj kot 3 % in ne več kot 35 %
Opis	bel do umazano bel zelo sipki prah, ki tak ostane tudi po absorpciji razmeroma velike količine vode ali drugih tekočin
Identifikacija	
Preskus na silikat	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
Tvorba gela	z mineralnimi kislinami tvori gel
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10 % (2 uri pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	ne manj kot 5 % in ne več kot 14 % (1 000 °C, do konstantne teže)
Natrij	ne več kot 3 %
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 553a (i) MAGNEZIJEV SILIKAT	
Sinonimi	
Opredelitev	Magnezijev silikat je sintetična spojina, katere molarno razmerje magnezijevega oksida in silicijevega dioksida je približno 2 : 5.
EINECS	
Kemijsko ime	

▼ B

Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 15 % MgO in ne manj kot 67 % SiO ₂ na žarjeno snov
Opis	zelo droben bel prah, brez vonja, brez kepic
Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na silikat	prestane preskus
pH	med 7,0 in 10,8 (10 % tekoča zmes)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (2 uri pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	ne več kot 15 % po sušenju (20 minut pri 1 000 °C)
V vodi topne soli	ne več kot 3 %
Proste alkalije	ne več kot 1 % (kot NaOH)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 553a (ii) MAGNEZIJEV TRISILIKAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	239-076-7
Kemijsko ime	magnezijev trisilikat
Kemijska formula	Mg ₂ Si ₃ O ₈ · nH ₂ O (približna sestava)
Molekulska masa	
Analiza	ne manj kot 29,0 % MgO in ne manj kot 65,0 % SiO ₂ , oba računana na žarjeno snov
Opis	droben bel prah, brez kepic
Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na silikat	prestane preskus
pH	med 6,3 in 9,5 (5 % tekoča zmes)
Čistost	
Izguba pri žarenju	ne manj kot 17 % in ne več kot 34 % (1 000 °C)
V vodi topne soli	ne več kot 2 %
Proste alkalije	ne več kot 1 % (kot NaOH)
Fluorid	ne več kot 10 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 553b SMUKEC**

Sinonimi	talkum
Opredelitev	Naravna snov v obliki hidriranega magnezijevega silikata, ki vsebuje različne deleže asociiranih mineralov, kot so alfa kremen, kalcit, klorit, dolomit, magnezit in flogopit. Produkt ne sme vsebovati azbesta.
EINECS	238-877-9
Kemijsko ime	magnezijev hidrogen metasilikat
Kemijska formula	$Mg_3 (Si_4O_{10})(OH)_2$
Molekulska masa	379,22
Analiza	
Opis	lahak, homogen, bel ali skoraj bel prah, na otip masten
Identifikacija	
Infrardeči absorpcijski spekter	karakteristični vrhovi pri 3 677, 1 018 in 669 cm^{-1}
Rentgenska difrakcija	vrhovi pri 9,34/4,66/3,12 Å
Topnost	netopen v vodi in etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (1 ura pri 105 °C)
V kislini topne snovi	ne več kot 6 %
V vodi topne snovi	ne več kot 0,2 %
Železo, topno v kislini	nezaznavno
Arzen	ne več kot 10 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 554 NATRIJEV ALUMINIJEV SILIKAT

Sinonimi	natrijev silikoauminat; natrijev aluminosilikat; aluminijev natrijev silikat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	natrijev aluminijev silikat
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost, računano na brezvodno osnovo: — kot SiO_2 ne manj kot 66,0 % in ne več kot 88,0 % — kot Al_2O_3 ne manj kot 5,0 % in ne več kot 15,0 %
Opis	fin, bel, amorfen prah ali zrnca
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na silikat	prestane preskus
pH	med 6,5 in 11,5 (5 % tekoča zmes)

▼ B

Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 8,0 % (2 uri pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	ne manj kot 5,0 % in ne več kot 11,0 %, računano na brezvodno osnovo (1 000 °C, do konstantne teže)
Natrij	ne manj kot 5 % in ne več kot 8,5 % (kot Na ₂ O), računano na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 555 KALIJEV ALUMINIJEV SILIKAT

Sinonimi	sljuda, muskovit
Opredelitev	naravna sljuda je večinoma sestavljena iz kalijevega aluminijevega silikata (muskovita)
EINECS	310-127-6
Kemijsko ime	kalijev aluminijev silikat
Kemijska formula	KAl ₂ [AlSi ₃ O ₁₀](OH) ₂
Molekulska masa	398
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 %
Opis	lahke sive do bele kristalinične ploščice ali prah
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, razredčenih kislinah in alkalijah ter organskih topilih
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (2 uri pri 105 °C)
Antimon	ne več kot 20 mg/kg
Cink	ne več kot 25 mg/kg
Barij	ne več kot 25 mg/kg
Krom	ne več kot 100 mg/kg
Baker	ne več kot 25 mg/kg
Nikelj	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 2 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg

▼ M3**E 556 KALCIJEV ALUMINIJEV SILIKAT (1)****▼ B**

Sinonimi	kalcijev aluminosilikat; kalcijev silikoaluminat; aluminijev kalcijev silikat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijev aluminijev silikat

(1) Obdobje uporabe: do 31. januarja 2014.

▼ B

Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost, računano na brezvodno osnovo: — kot SiO ₂ ne manj kot 44,0 % in ne več kot 50,0 % — kot Al ₂ O ₃ , ne manj kot 3,0 % in ne več kot 5,0 % — kot CaO ne manj kot 32,0 % in ne več kot 38,0 %
Opis	fin, bel, sipek prah
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na aluminij	prestane preskus
Preskus na silikat	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10,0 % (2 uri pri 105 °C)
Izguba pri žarenju	ne manj kot 14,0 % in ne več kot 18,0 %, računano na brezvodno osnovo (1 000 °C, konstantna teža)
Fluorid	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M3**E 559 ALUMINIJEV SILIKAT (KAOLIN) ⁽¹⁾****▼ B**

Sinonimi	kaolin, lahek ali težek
Opredelitev	Hidriran aluminijev silikat (kaolin) je očiščena bela glina, sestavljena iz kaolinita, kalijevega aluminijevega silikata, živca (ortoklaza) in kremenca. Predelava ne sme vključevati kalcinacije. Surova kaolinitna glina, ki se uporablja v proizvodnji aluminijevega silikata, vsebuje dioksine le v količinah, ki ne škodujejo zdravju oz. so primerne za prehrano ljudi. Produkt ne sme vsebovati azbesta.
EINECS	215-286-4 (kaolinit)
Kemijsko ime	
Kemijska formula	Al ₂ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ (kaolinit)
Molekulska masa	264
Analiza	vsebnost ne manj kot 90 % (vsota silicijevega in aluminijevega dioksida po žarenju) silicijev oksid (SiO ₂) med 45 % in 55 % aluminijev oksid (Al ₂ O ₃) med 30 % in 39 %
Opis	Droben bel ali sivo bel, masten prah. Kaolin je konglomerat naključno orientiranih skladov kaolinitnih plasti ali posameznih heksagonalnih plasti.
Identifikacija	
Preskus na aluminijev oksid	prestane preskus
Preskus na silikat	prestane preskus
Rentgenska difrakcija	karakteristični vrhovi pri 7,18/3,58/2,38/1,78 Å
Infrardeči absorpcijski spekter	vrhovi pri 3 700 in 3 620 cm ⁻¹

⁽¹⁾ Obdobje uporabe: do 31. januarja 2014.

▼B**Čistost**

Izguba pri žarenju	med 10 in 14 % (1 000 °C, konstantna teža)
V vodi topne snovi	ne več kot 0,3 %
V kislini topne snovi	ne več kot 2 %
Železo	ne več kot 5 %
Kalijev oksid (K ₂ O)	ne več kot 5 %
Ogljik	ne več kot 0,5 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 570 MAŠČOBNE KISLINE**Sinonimi****Opredelitev**

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

EINECS

Kemijsko ime

oktanojska kislina (C₈); dekanajojska kislina (C₁₀); dodekanojska kislina (C₁₂); tetradekanojska kislina (C₁₄); heksadekanojska kislina (C₁₆); oktadekanojska kislina (C₁₈); 9-oktadekanojska kislina (C_{18:1})

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

ne manj kot 98 %, s kromatografijo

Opis

brezbarvna tekočina ali bela trdna snov, pridobljena iz olj in maščob

Identifikacija

Preskus identifikacije

posamezne maščobne kisline je mogoče določiti s kislinskim številom, z jodovim številom in s plinsko kromatografijo

Čistost

Ostanek po žarenju	ne več kot 0,1 %
Neumiljive snovi	ne več kot 1,5 %
Vsebnost vode	ne več kot 0,2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 574 GLUKONSKA KISLINA**Sinonimi**

D–glukonska kislina; dekstronska kislina

Opredelitev

glukonska kislina je vodna raztopina glukonske kisline in glukono-delta-laktone

EINECS

Kemijsko ime

glukonska kislina

Kemijska formula

C₆H₁₂O₇ (glukonska kislina)

▼ B

Molekulska masa	196,2
Analiza	vsebnost ne manj kot 49,0 % (kot glukonska kislina)
Opis	brezbarvna do svetlo rumena, bistra, sirupasta tekočina
Identifikacija	
S fenilhidrazinom tvori derivate	pozitivno: nastala spojina ima tališče med 196 °C in 202 °C z razkrojem
Čistost	
Ostanek po žarenju	ne več kot 1,0 %, 550 °C +/- 20 °C, dokler organski ostanki ne izginejo (črne pike)
Reducirajoča snov	ne več kot 2,0 % (kot D-glukoza)
Klorid	ne več kot 350 mg/kg
Sulfat	ne več kot 240 mg/kg
Sulfit	ne več kot 20 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 575 GLUKONODELTA LAKTON

Sinonimi	glukonolakton; GDL; D-glukonska kislina delta lakton; delta-glukonolakton
Oprelitev	Glukonodelta lakton je ciklični 1,5-intramolekularni ester D-glukonske kisline. V vodnih medijih hidrolizira v ravnotežno zmes D-glukonske kisline (55–66 %) ter delta- in gama-laktone.
EINECS	202-016-5
Kemijsko ime	D-glukono-1,5-lakton
Kemijska formula	C ₆ H ₁₀ O ₆
Molekulska masa	178,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	droben, bel kristaliničen prah, skoraj brez vonja
Identifikacija	
Glukonska kislina tvori derivate s fenilhidrazinom	pozitivno: nastala spojina ima tališče med 196 °C in 202 °C z razkrojem
Topnost	dobro topen v vodi; zmerno topen v etanolu
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Reducirajoče snovi	ne več kot 0,5 % (kot D-glukoza)
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 576 NATRIJEV GLUKONAT

Sinonimi	natrijeva sol D-glukonske kisline
Oprelitev	proizveden s fermentacijo ali kemijsko katalitsko oksidacijo

▼ B

EINECS	208-407-7
Kemijsko ime	natrijev D-glukonat
Kemijska formula	$C_6H_{11}NaO_7$ (brezvodni)
Molekulska masa	218,14
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	bel do rumeno rjav, zrnat do droben kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na glukonat	prestane preskus
Topnost	zelo topen v vodi; zmerno topen v etanolu
pH	med 6,5 in 7,5 (10 % raztopina)
Čistost	
Reducirajoča snov	ne več kot 1,0 % (kot D-glukoza)
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
E 577 KALIJEV GLUKONAT	
Sinonimi	kalijeve sol D-glukonske kisline
Opredeleitev	
EINECS	206-074-2
Kemijsko ime	kalijev D-glukonat
Kemijska formula	$C_6H_{11}KO_7$ (brezvodni) $C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$ (monohidrat)
Molekulska masa	234,25 (brezvodni) 252,26 (monohidrat)
Analiza	ne manj kot 97,0 % in ne več kot 103,0 %, računano na suho snov
Opis	sipek, bel do rumenkasto bel kristaliničen prah ali zrnca, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na glukonat	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,3 (10 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	brezvodni: ne več kot 3,0 % (4 ure pri 105 °C, v vakuumu) monohidrat: ne manj kot 6 % in ne več kot 7,5 % (4 ure pri 105 °C, v vakuumu)
Reducirajoče snovi	ne več kot 1,0 % (kot D-glukoza)
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
E 578 KALCIJEV GLUKONAT	
Sinonimi	kalcijeve sol D-glukonske kisline
Opredeleitev	
EINECS	206-075-8
Kemijsko ime	kalcijev di-D-glukonat

▼ B

Kemijska formula	$C_{12}H_{22}CaO_{14}$ (brezvodni) $C_{12}H_{22}CaO_{14} \cdot H_2O$ (monohidrat)
Molekulska masa	430,38 (brezvodna oblika) 448,39 (monohidrat)
Analiza	brezvodni: vsebnost ne manj kot 98 % in ne več kot 102 %, računano na suho snov monohidrat: ne manj kot 98 % in ne več kot 102 %, računano na podlago „kot je“
Opis	bela kristalinična zrnca ali prah, brez vonja, obstojna na zraku
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na glukonat	prestane preskus
Topnost	topen v vodi, netopen v etanolu
pH	med 6,0 in 8,0 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 3,0 % (16 ur pri 105 °C) (brezvodni) ne več kot 2,0 % (16 ur pri 105 °C) (monohidrat)
Reducirajoče snovi	ne več kot 1,0 % (kot D-glukoza)
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 579 ŽELEZOV (II) GLUKONAT

Sinonimi	
Opredelevanje	
EINECS	206-076-3
Kemijsko ime	železov di-D-glukonat dihidrat; železov (II) di-glukonat dihidrat
Kemijska formula	$C_{12}H_{22}FeO_{14} \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	482,17
Analiza	vsebnost ne manj kot 95 %, računano na suho snov
Opis	bledo zelenkasto rumen do rumenkasto siv prah ali zrnca, ki imajo lahko komaj zaznaven vonj po zažganem sladkorju
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi z rahlim segrevanjem; skoraj netopen v etanolu
Preskus na železov ion	prestane preskus
Glukonska kislina tvori derivate s fenilhidrazinom	pozitivno
pH	med 4 in 5,5 (10 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 10 % (16 ur pri 105 °C)
Oksalna kislina	nezaznavna
Železo (Fe III)	ne več kot 2 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg

▼B

Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg
Reducirajoče snovi	ne več kot 0,5 %, izraženo kot glukoza

E 585 ŽELEZOV (II) LAKTAT

Sinonimi	železov (II) laktat; železov (II) 2-hidroksi propanoat; propanojska kislina, 2-hidroksi železova (2+) sol (2 : 1)
Opredelitev	
EINECS	227-608-0
Kemijsko ime	železov 2-hidroksi propanoat
Kemijska formula	$C_6H_{10}FeO_6 \cdot nH_2O$ (n = 2 ali 3)
Molekulska masa	270,02 (dihidrat) 288,03 (trihidrat)
Analiza	vsebnost ne manj kot 96 %, računano na suho snov
Opis	zelenkasto beli kristali ali svetlo zelen prah, značilnega vonja
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi; skoraj netopen v etanolu
Preskus na železov ion	prestane preskus
Preskus na laktat	prestane preskus
pH	med 4 in 6 (2 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 18 % (100 °C, v vakuumu, približno 700 mm Hg)
Železo (Fe III)	ne več kot 0,6 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 586 4-HEKSILRESORCINOL

Sinonimi	4-heksil-1,3-benzendiol; heksilresorcinol
Opredelitev	
EINECS	205-257-4
Kemijsko ime	4-heksilresorcinol
Kemijska formula	$C_{12}H_{18}O_2$
Molekulska masa	197,24
Analiza	ne manj kot 98 % na suho osnovo (4 ure pri sobni temperaturi)
Opis	bel prah

▼ B

Identifikacija	
Topnost	dobro topen v etru in acetonu; zelo slabo topen v vodi
Preskus na dušikovo kislino	1 ml nasičene raztopine vzorca dodajte 1 ml dušikove kisline. Pojavi se svetlo rdeča barva.
Preskus na brom	1 ml nasičene raztopine vzorca dodajte 1 ml raztopine broma. Pojavi se rumena kosmičasta oborina, zaradi katere se raztopina obarva rumenkasto.
Čistost	
Območje taljenja	62–67 °C
Kislost	ne več kot 0,05 %
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Resorcinol in drugi fenoli	Nekaj minut stresajte približno 1 g vzorca s 50 ml vode, filtrirajte ter filtratu dodajte 3 kapljice nasičene raztopine železovega klorida. Raztopina se ne obarva rdeče ali modro.
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 3 mg/kg

E 620 GLUTAMINSKA KISLINA

Sinonimi	L-glutaminska kislina; L- α -aminoglutarna kislina
Opredelitev	
EINECS	200-293-7
Kemijsko ime	L-glutaminska kislina; L-2-amino-pentandiojska kislina
Kemijska formula	$C_5H_9NO_4$
Molekulska masa	147,13
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 101,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	slabo topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na glutaminsko kislino (s tankoplastno kromatografijo)	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med +31,5° in +32,2° (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
pH	med 3,0 in 3,5 (nasičena raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,2 % (3 ure pri 80 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %
Klorid	ne več kot 0,2 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 2,5 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 621 MONONATRIJEV GLUTAMAT**

Sinonimi	natrijev glutamat; MSG
Opredelitev	
EINECS	205-538-1
Kemijsko ime	mononatrijev L-glutamat monohidrat
Kemijska formula	$C_5H_8NaNO_4 \cdot H_2O$
Molekulska masa	187,13
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 101,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	dobro topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah, praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na natrij	prestane preskus
Preskus na glutaminsko kislino (s tankoplastno kromatografijo)	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med $+24,8^\circ$ in $+25,3^\circ$ (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
pH	med 6,7 in 7,2 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (5 ur pri 98 °C)
Klorid	ne več kot 0,2 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 622 MONOKALIJEV GLUTAMAT

Sinonimi	kalijev glutamat; MPG
Opredelitev	
EINECS	243-094-0
Kemijsko ime	monokalijev L-glutamat monohidrat
Kemijska formula	$C_5H_8KNO_4 \cdot H_2O$
Molekulska masa	203,24
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 101,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	dobro topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah, praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalij	prestane preskus
Preskus na glutaminsko kislino (s tankoplastno kromatografijo)	prestane preskus

▼ B

Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med +22,5° in +24,0° (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
pH	med 6,7 in 7,3 (2 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,2 % (5 ur pri 80 °C)
Klorid	ne več kot 0,2 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 623 KALCIJEV DIGLUTAMAT

Sinonimi	kalcijev glutamat
Opredelitev	
EINECS	242-905-5
Kemijsko ime	monokalcijev di-L-glutamat
Kemijska formula	$C_{10}H_{16}CaN_2O_8 \cdot nH_2O$ (n = 0, 1, 2 ali 4)
Molekulska masa	332,32 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 % in ne več kot 102,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	dobro topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah, praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na kalcij	prestane preskus
Preskus na glutaminsko kislino (s tanko-plastno kromatografijo)	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med + 27,4 in + 29,2 (za kalcijev diglutamat z n = 4) (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 19,0 % (za kalcijev diglutaminat z n = 4) (Karl Fischer)
Klorid	ne več kot 0,2 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 624 MONOAMONIJEV GLUTAMAT

Sinonimi	amonijev glutamat
Opredelitev	
EINECS	231-447-1
Kemijsko ime	monoamonijev L-glutamat monohidrat
Kemijska formula	$C_5H_{12}N_2O_4 \cdot H_2O$
Molekulska masa	182,18
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 % in ne več kot 101,0 %, računano na brezvodno osnovo

▼ B

Topnost	dobro topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah, praktično brez vonja
Identifikacija	
Preskus na amonij	prestane preskus
Preskus na glutaminsko kislino (s tankoplastno kromatografijo)	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med $+25,4^\circ$ in $+26,4^\circ$ (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
pH	med 6,0 in 7,0 (5 % raztopina)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 50 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 625 MAGNEZIJEV DIGLUTAMAT

Sinonimi	magnezijev glutamat
Opredelitev	
EINECS	242-413-0
Kemijsko ime	monomagnezijev di-L-glutamat tetrahidrat
Kemijska formula	$C_{10}H_{16}MgN_2O_8 \cdot 4H_2O$
Molekulska masa	388,62
Analiza	vsebnost ne manj kot 95,0 % in ne več kot 105,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	zelo topen v vodi; skoraj netopen v etanolu ali etru
Opis	beli ali umazano beli kristali ali prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na magnezij	prestane preskus
Preskus na glutaminsko kislino (s tankoplastno kromatografijo)	prestane preskus
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med $+23,8^\circ$ in $+24,4^\circ$ (10 % raztopina (računano na brezvodno osnovo) v 2N HCl, 200 mm cev)
pH	med 6,4 in 7,5 (10 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 24 % (metoda po Karlu Fischerju)
Klorid	ne več kot 0,2 %
Pirolidon karboksilna kislina	ne več kot 0,2 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 626 GVANILNA KISLINA

Sinonimi	5'-gvanilna kislina
Opredelitev	
EINECS	201-598-8

▼ B

Kemijsko ime	gvanozin-5'-monofosforna kislina
Kemijska formula	$C_{10}H_{14}N_5O_8P$
Molekulska masa	363,22
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	rahlo topen v vodi, skoraj netopen v etanolu
Opis	brezbarvni ali beli kristali ali kristaliničen prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na ribozo in organske fosfate	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
pH	med 1,5 in 2,5 (0,25 % raztopina)
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 256 nm
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,5 % (4 ure pri 120 °C)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 627 DINATRIJEV GVANILAT

Sinonimi	natrijev gvanilat; natrijev 5'-gvanilat
Opredelitev	

▼ M3

Einecs	226-914-1
--------	-----------

▼ B

Kemijsko ime	dinatrijev gvanozin-5'-monofosfat
Kemijska formula	$C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$ (n = pribl. 7)
Molekulska masa	407,19 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	topen v vodi, slabo topen v etanolu, skoraj netopen v etru
Opis	brezbarvni ali beli kristali ali kristaliničen prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,5 (5 % raztopina)
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 256 nm
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 25 % (4 ure pri 120 °C)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼B**E 628 DIKALIJEV GVANILAT****Sinonimi**

kalijev gvanilat; kalijev 5'-gvanilat

Opredelitev**▼M3**

Einecs

221-849-5

▼B

Kemijško ime

dikalijev gvanozin-5'-monofosfat

Kemijška formula

 $C_{10}H_{12}K_2N_5O_8P$

Molekulska masa

439,40

Analiza

vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo

Topnost

dobro topen v vodi, skoraj netopen v etanolu

Opis

brezbarvni ali beli kristali ali kristaliničen prah, brez vonja

Identifikacija

Preskus na ribozo

prestane preskus

Preskus na organske fosfate

prestane preskus

Preskus na kalij

prestane preskus

pH

med 7,0 in 8,5 (5 % raztopina)

Spektrometrija

maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 256 nm

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 5 % (4 ure pri 120 °C)

Drugi nukleotidi

nezaznavni s tankoplastno kromatografijo

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

E 629 KALCIJEV GVANILAT**Sinonimi**

kalcijev 5'-gvanilat

Opredelitev

EINECS

Kemijško ime

kalcijev gvanozin-5'-monofosfat

Kemijška formula

 $C_{10}H_{12}CaN_5O_8P \cdot nH_2O$

Molekulska masa

401,20 (brezvodni)

Analiza

vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo

Topnost

slabo topen v vodi

Opis

beli ali umazano beli kristali ali prah, brez vonja

Identifikacija

Preskus na ribozo

prestane preskus

Preskus na organske fosfate

prestane preskus

Preskus na kalcij

prestane preskus

pH

med 7,0 in 8,0 (0,05 % raztopina)

Spektrometrija

maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 256 nm

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 23,0 % (4 ure pri 120 °C)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 630 INOZINSKA KISLINA**Sinonimi**

5'-inozinska kislina

Opredelitev

EINECS	205-045-1
Kemijsko ime	inozin-5'-monofosforna kislina
Kemijska formula	$C_{10}H_{13}N_4O_8P$
Molekulska masa	348,21
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	dobro topen v vodi, slabo topen v etanolu

Opis

beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja

Identifikacija

Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
pH	med 1,0 in 2,0 (5 % raztopina)
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 250 nm

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 3,0 % (4 ure pri 120 °C)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 631 DINATRIJEV INOZINAT**Sinonimi**

natrijev inozinat; natrijev 5'-inozinat

Opredelitev

EINECS	225-146-4
Kemijsko ime	dinatrijev inozin-5'-monofosfat
Kemijska formula	$C_{10}H_{11}N_4Na_2O_8P \cdot H_2O$
Molekulska masa	392,17 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	topen v vodi, slabo topen v etanolu, skoraj netopen v etru

Opis

beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja

Identifikacija

Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus

▼ B

pH	med 7,0 in 8,5
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 250 nm
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 28,5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 632 DIKALIJEV INOZINAT

Sinonimi	kalijev inozinat; kalijev 5'-inozinat
Opredelitev	
EINECS	243-652-3
Kemijsko ime	dikalijev inozin-5'-monofosfat
Kemijska formula	$C_{10}H_{11}K_2N_4O_8P$
Molekulska masa	424,39
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	dobro topen v vodi; skoraj netopen v etanolu
Opis	beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na kalij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,5 (5 % raztopina)
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 250 nm
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 10,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 633 KALCIJEV INOZINAT

Sinonimi	kalcijev 5'-inozinat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijev inozin-5'-monofosfat
Kemijska formula	$C_{10}H_{11}CaN_4O_8P \cdot nH_2O$
Molekulska masa	386,19 (brezvodni)
Analiza	vsebnost ne manj kot 97,0 %, računano na brezvodno osnovo
Topnost	slabo topen v vodi
Opis	beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja

▼ B

Identifikacija	
Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,0 (0,05 % raztopina)
Spektrometrija	maksimalna absorpcija 20 mg/l raztopine v 0,01 N HCl pri 250 nm
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 23,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 634 KALCIJEV 5'-RIBONUKLEOTID

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalcijev 5'-ribonukleotid je v glavnem zmes kalcijevega inozin-5'-monofosfata in kalcijevega gvanozin-5'-monofosfata
Kemijska formula	$C_{10}H_{11}N_4CaO_8P \cdot nH_2O$ $C_{10}H_{12}N_5CaO_8P \cdot nH_2O$
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost obeh glavnih sestavin ni manj kot 97,0 %, posamezne sestavine ni manj kot 47,0 % in ne več kot 53 %, v obeh primerih računano na brezvodno osnovo
Topnost	slabo topen v vodi
Opis	beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na kalcij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,0 (0,05 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 23,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 635 DINATRIJEV 5'-RIBONUKLEOTID

Sinonimi	natrijev 5'-ribonukleotid
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	dinatrijev 5'-ribonukleotid je v glavnem zmes natrijevega inozin-5'-monofosfata in dinatrijevega gvanozin-5'-monofosfata

▼ B

Kemijska formula	$C_{10}H_{11}N_4O_8P \cdot nH_2O$ $C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost obeh glavnih sestavin ni manj kot 97,0 %, posamezne sestavine ni manj kot 47,0 % in ne več kot 53 %, v obeh primerih računano na brezvodno osnovo
Topnost	topen v vodi, slabo topen v etanolu, skoraj netopen v etru
Opis	beli ali skoraj beli kristali ali prah, brez vonja
Identifikacija	
Preskus na ribozo	prestane preskus
Preskus na organske fosfate	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
pH	med 7,0 in 8,5 (5 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 26,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Drugi nukleotidi	nezaznavni s tankoplastno kromatografijo
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 640 GLICIN IN NJEGOVA NATRIJEVA SOL**(I) GLICIN**

Sinonimi	aminoocetna kislina; glikokol
Opredelitev	
EINECS	200-272-2
Kemijsko ime	aminoocetna kislina
Kemijska formula	$C_2H_5NO_2$
Molekulska masa	75,07
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na aminokislino	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,2 % (3 ure pri 105 °C)
Ostanek po žarenju	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

(II) NATRIJEV GLICINAT

Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	227-842-3

▼ B

Kemijsko ime	natrijev glicinat
Kemijska formula	$C_2H_5NO_2$ Na
Molekulska masa	98
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah
Identifikacija	
Preskus na aminokislino	prestane preskus
Preskus na natrij	prestane preskus
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,2 % (3 ure pri 105 °C)
Ostanek po žarenju	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

▼ M18**E 641 L-LEVCIN**

Sinonimi	2-aminoizobutilocetna kislina; L-2-amino-4-metilvalerianska kislina; alfa-aminoizokaprojska kislina; (S)-2-amino-4-metilpentanojska kislina; L-Leu
Opredelitev	
EINECS	200-522-0
Številka CAS	61-90-5
Kemijsko ime	L-levcin; L-2-amino-4-metilpentanojska kislina
Kemijska formula	$C_6H_{13}NO_2$
Molekulska masa	131,17
Analiza	Vsebnost ne manj kot 98,5 % in ne več kot 101,0 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	Bel ali skoraj bel kristalinični prah ali svetleči kosmi
Identifikacija	
Topnost	Topen v vodi, očetni kislini, razredčeni HCl ter alkalnih hidroksidih in karbonatih; rahlo topen v etanolu
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ med + 14,5° in + 16,5° (4-odstotna raztopina (brezvodna osnova) v 6N HCl)
Čistost	
Izguba pri sušenju	Ne več kot 0,5 % (100 °C – 105 °C)
Sulfatni pepel	Ne več kot 0,1 %
Kloridi	Ne več kot 200 mg/kg
Sulfati	Ne več kot 300 mg/kg
Amonijak	Ne več kot 200 mg/kg
Železo	Ne več kot 10 mg/kg
Arzen	Ne več kot 3 mg/kg
Svinec	Ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	Ne več kot 1 mg/kg

▼B**E 650 CINKOV ACETAT**

Sinonimi	očetna kislina; cinkova sol; dihidrat
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	cinkov acetat dihidrat
Kemijska formula	$C_4H_6O_4 \cdot Zn \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	219,51
Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % in ne več kot 102 % $C_4H_6O_4 \cdot Zn \cdot 2H_2O$
Opis	brezbarvni kristali ali fin, umazano bel prah
Identifikacija	
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na cink	prestane preskus
pH	med 6,0 in 8,0 (5 % raztopina)
Čistost	
V vodi netopne snovi	ne več kot 0,005 %
Kloridi	ne več kot 50 mg/kg
Sulfati	ne več kot 100 mg/kg
Alkalijske in zemljealkalijske kovine	ne več kot 0,2 %
Organske hlapne nečistoče	prestane preskus
Železo	ne več kot 50 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 20 mg/kg
Kadmij	ne več kot 5 mg/kg

E 900 DIMETILPOLISILOKSAN

Sinonimi	polidimetil siloksan; tekoči silikon; silikonsko olje; dimetil silikon
-----------------	--

▼ B

Opređelitev	Dimetilpolisiloksan je zmes popolno metiliranih polimerov linearne siloksana s ponavljajočimi se enotami s formulo $(\text{CH}_3)_2\text{SiO}$, ki je na koncih zaključena s trimetilsiloksi enotami s formulo $(\text{CH}_3)_3\text{SiO}$.
EINECS	
Kemijsko ime	siloksani in silikoni, dimetil
Kemijska formula	$(\text{CH}_3)_3\text{Si}-[\text{O}-\text{Si}(\text{CH}_3)_2]_n-\text{O}-\text{Si}(\text{CH}_3)_3$
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost vsega silicija ne manj kot 37,3 in ne več kot 38,5 %
Opis	čista, brezbarvna, židka tekočina
Identifikacija	
Masna gostota (25 °C/25 °C)	med 0,964 in 0,977
Indeks refrakcije	$[n]_D^{25}$ med 1,400 in 1,405
Infrardeči absorpcijski spekter	Infrardeč absorpcijski spekter tekočega filma vzorca med dvema ploščicama natrijevega klorida kaže relativne največje vrednosti pri istih valovnih dolžinah kot pri podobnem pripravku referenčnega standarda za dimetil polisiloksan.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 150 °C)
Viskoznost	ne manj kot $1,00 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 25 °C
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 901 ČEBELJI VOSEK, BELI IN RUMENI

Sinonimi	beli vosek; rumeni vosek
Opređelitev	Rumeni vosek je pridobljen s topljenjem satovja čebel <i>Apis mellifera</i> L., v vroči vodi in z odstranjevanjem tujih snovi. Beli vosek je pridobljen z beljenjem rumenega čebeljega voska.
EINECS	232-383-7
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	rumenkasto beli (bela oblika) ali rumenkasto do sivkasto rjavi (rumena oblika) koščki ali ploščice, na prelomu zrnati, nekristalinični, imajo prijeten vonj po medu
Identifikacija	
Območje taljenja	med 62 °C in 65 °C

▼B

Masna gostota	okoli 0,96
Topnost	netopen v vodi, slabo topen v alkoholu, zelo topen v kloroformu in etru
Čistost	
Kislinska vrednost	ne manj kot 17 in ne več kot 24
Vrednost umiljenja	87–104
Peroksidno število	ne več kot 5
Glicerol in drugi polioli	ne več kot 0,5 % (kot glicerol)
Cerezin, parafini in nekateri drugi voski	3,0 g vzorca prenesite v 100 ml bučko z okroglim dnom, dodajte 30 ml 4-odstotne w/v raztopine kalijevega hidroksida v etanolu brez aldehida in ga 2 uri rahlo segrevajte pod povratnim hladilnikom. Odstranite hladilnik in takoj vstavite termometer. Bučko postavite v vodo pri 80 °C in ob neprestanem mešanju pustite, da se ohladi. Dokler temperatura ne doseže 65 °C, ne nastane oborina, čeprav je lahko raztopina opalescentna.
Maščobe, japonski vosek, smola in milo	1 g vzorca 30 min segrevajte s 35 ml raztopine natrijevega hidroksida v razmerju 1 : 7, prostornino vzdržujte z občasnim dodajanjem vode, ter zmes ohladite. Vosek se izloči in preostala tekočina je čista. Hladno zmes filtrirajte in filtrat nakisajte s klorovodikovo kislino. Oborina ne nastane.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg

E 902 KANDELILNI VOSEK**Sinonimi****Opredelitev**

kandelilni vosek je čiščeni vosek, ki ga pridobivamo iz listov rastline kandelila, *Euphorbia antisyphilitica*

EINECS

232-347-0

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

trd, rumenkasto rjav, neprozoren do polprozoren vosek

Identifikacija

Masna gostota

okoli 0,98

Območje taljenja

med 68,5 °C in 72,5 °C

Topnost

netopen v vodi, topen v kloroformu in toluenu

Čistost

Kislinska vrednost

ne manj kot 12 in ne več kot 22

Vrednost umiljenja

ne manj kot 43 in ne več kot 65

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 903 KARNAUBA VOSEK****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

karnauba vosek je prečiščeni vosek, ki ga pridobivamo iz listnih brstičev in listov brazilske palme *Copernicia cerifera*

Kemijsko ime

232-399-4

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

svetlo rjav do blede rumen prah ali kosmiči ali trda in lomljiva snov s prelomom, značilnim za smolo

Identifikacija

Masna gostota

okoli 0,997

Območje taljenja

med 82 °C in 86 °C

Topnost

netopen v vodi, delno topen v vrelem etanolu, topen v kloroformu in dietiletru

Čistost

Sulfatni pepel

ne več kot 0,25 %

Kislinska vrednost

ne manj kot 2 in ne več kot 7

Estrsko število

ne manj kot 71 in ne več kot 88

Neumiljive snovi

ne manj kot 50 % in ne več kot 55 %

Arzen

ne več kot 3 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 904 ŠELAK**Sinonimi**

beljeni šelak; beli šelak

Opredelitevšelak je čiščen in beljen lak, smolnat izloček insekta *Laccifer (Tachardia) lacca* Kerr (druž. *Coccidae*)

EINECS

232-549-9

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

beljeni šelak – sivo bela, amorfn, zrnata smola

beljeni šelak z odstranjenim voskom – svetlo rumena, amorfn, zrnata smola

Identifikacija

Topnost

netopen v vodi. dobro topen (čeprav zelo počasi) v alkoholu; rahlo topen v acetonu

Kislinska vrednost

med 60 in 89

▼ B**Čistost**

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

E 905 MIKROKRISTALNI VOSEK**Sinonimi**

vosek iz nafte; ogljikovodikov vosek; vosek Fischer-Tropsch; sintetični vosek; sintetični parafin

Opredelitev

prečiščene zmesi trdnih, nasičenih ogljikovodikov, pridobljenih iz nafte ali sintetičnih surovin

Opis

bel do rjavkasto rumen vosek, brez vonja

Identifikacija

Topnost	netopen v vodi, zelo slabo topen v etanolu
Indeks refrakcije	$[n]_D^{100}$ 1,434–1,448 alternativno $[n]_D^{120}$ 1,426–1,440

Čistost

Molekulska masa	povprečno ne manj kot 500
Viskoznost	ne manj kot $1,1 \times 10^{-5} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 100 °C alternativno: ne manj kot $0,8 \times 10^{-5} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 120 °C, če je trden, pri 100 °C
Ostanek po žarenju	ne več kot 0,1 %
Ogljikovo število pri 5 % destilaciji	ne več kot 5 % molekul z ogljikovim številom, manjšim od 25
Barva	prestane preskus
Žveplo	ne več kot 0,4 mas. %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 3 mg/kg
Policiklične aromatske spojine	benzo(a)piren ne več kot 50 µg/kg

E 907 HIDROGENIRANI POLI-1-DECEN**Sinonimi**

hidrogenirani polidec-1-en; hidrogenirani poli-alfa-olefin

Opredelitev

EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	$\text{C}_{10n}\text{H}_{20n+2}$ pri čemer $n = 3-6$
Molekulska masa	560 (povprečje)
Analiza	ne manj kot 98,5 % hidrogeniranega poli-1-decena, ki ima naslednjo razdelitev oligomerov: C_{30} : 13–37 % C_{40} : 35–70 % C_{50} : 9–25 % C_{60} : 1–7 %

▼ B

Opis	
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi; rahlo topen v etanolu; topen v toluenu
Gorenje	gori s svetlim plamenom in z značilnim vonjem po parafinu
Viskoznost	med $5,7 \times 10^{-6}$ in $6,1 \times 10^{-6} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 100 °C
Čistost	
Spojine z ogljikovih številom, nižjim od 30	ne več kot 1,5 %
Lahko karbonizirajoče snovi	Po 10-minutnem stresanju v vreli vodni kopeli, epruveta žveplove kisline s 5 g vzorca hidrogeniranega poli-1-decena ni temnejša od zelo rahle slamnate barve
Nikelj	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ M15**▼ B****E 914 OKSIDIRAN POLIETILENSKI VOSEK**

Sinonimi	
Opredelitev	produkti polarne reakcije pri blagi oksidaciji polietilena
EINECS	
Kemijsko ime	oksidiran polietilen
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	skoraj beli kosmiči, prah, granule ali peleti
Identifikacija	
Gostota	med 0,92 in 1,05 (20 °C)
Točka kapljanja	več kot 95 °C
Čistost	
Kislinska vrednost	ne več kot 70
Viskoznost	ne manj kot $8,1 \cdot 10^{-5} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ pri 120 °C
Druge vrste voska	nezaznavne (z diferencialno kalorimetrijo in/ali infrardečo spektroskopijo)
Kisik	ne več kot 9,5 %
Krom	ne več kot 5 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ B**E 920 L-CISTEIN****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

L-cistein hidroklorid ali hidroklorid monohidrat; človeški lasje se ne smejo uporabiti kot surovina za pridobivanje te snovi

Kemijsko ime

200-157-7 (brezvodni)

Kemijska formula

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

Molekulska masa

157,62 (brezvodni)

Analiza

vsebnost ne manj kot 98,0 % in ne več kot 101,5 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel prah ali brezbarvni kristali

Identifikacija

Topnost

dobro topen v vodi in etanolu

Območje taljenja

brezvodna oblika se stali pri približno 175 °C

Specifična rotacija

[α]_D²⁰: med + 5,0° in +8,0° ali
[α]_D²⁵: med +4,9° in 7,9°**Čistost**

Izguba pri sušenju

med 8,0 % in 12,0 %
ne več kot 2,0 % (brezvodna oblika)

Ostanek po žarenju

ne več kot 0,1 %

Amonijev ion

ne več kot 200 mg/kg

Arzen

ne več kot 1,5 mg/kg

Svinec

ne več kot 5 mg/kg

E 927b KARBAMID**Sinonimi**

sečnina

Opredelitev

EINECS

200-315-5

Kemijsko ime

Kemijska formula

 CH_4N_2O

Molekulska masa

60,06

Analiza

vsebnost ne manj kot 99,0 %, računano na brezvodno osnovo

▼ B

Opis	brezbarven do bel, prizmatičen kristaliničen prah ali majhni, beli peleti
Identifikacija	
Topnost	zelo topen v vodi topen v etanolu
Obarvanje z dušikovo kislino	preskus prestane, če nastane bela kristalinična oborina
Barvna reakcija	preskus prestane, če nastane rdečkasto vijolična barva
Območje taljenja	132 °C do 135 °C
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1,0 % (1 ura pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
V etanolu netopne snovi	ne več kot 0,04 %
Alkalnost	prestane preskus
Amonijev ion	ne več kot 500 mg/kg
Biuret	ne več kot 0,1 %
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 938 ARGON**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-147-0
Kemijsko ime	argon
Kemijska formula	Ar
Atomska masa	40
Analiza	ne manj kot 99 %

Opis

brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja

Identifikacija**Čistost**

Vsebnost vode	ne več kot 0,05 %
Metan in drugi ogljikovodiki	ne več kot 100 µl/l (računano kot metan)

E 939 HELIJ**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	231-168-5
Kemijsko ime	helij
Kemijska formula	He
Atomska masa	4
Analiza	ne manj kot 99 %

▼ B

Opis	brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja
Identifikacija	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,05 %
Metan in drugi ogljikovodiki	ne več kot 100 µl/l (računano kot metan)
E 941 DUŠIK	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	231-783-9
Kemijsko ime	dušik
Kemijska formula	N ₂
Molekulska masa	28
Analiza	ne manj kot 99 %
Opis	brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja
Identifikacija	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,05 %
Ogljikov monoksid	ne več kot 10 µl/l
Metan in drugi ogljikovodiki	ne več kot 100 µl/l (računano kot metan)
Dušikov dioksid in dušikov oksid	ne več kot 10 µl/l
Kisik	ne več kot 1 %
E 942 DUŠIKOV (I) OKSID	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	233-032-0
Kemijsko ime	dušikov oksid
Kemijska formula	N ₂ O
Molekulska masa	44
Analiza	ne manj kot 99 %
Opis	brezbarven, nevnetljiv plin, sladkobnega vonja
Identifikacija	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,05 %
Ogljikov monoksid	ne več kot 30 µl/l
Dušikov dioksid in dušikov oksid	ne več kot 10 µl/l

▼ B**E 943a BUTAN**

Sinonimi	n-butan
Opređelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	butan
Kemijska formula	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
Molekulska masa	58,12
Analiza	vsebnost ne manj kot 96 %
Opis	brezbarvni plin ali tekočina z rahlim, značilnim vonjem
Identifikacija	
Parni tlak	108,935 kPa pri 20 °C
Čistost	
Metan	ne več kot 0,15 % v/v
Etan	ne več kot 0,5 % v/v
Propan	ne več kot 1,5 % v/v
Izobutan	ne več kot 3,0 % v/v
1,3-butadien	ne več kot 0,1 % v/v
Vlaga	ne več kot 0,005 %

E 943b IZOBUTAN

Sinonimi	2-metil propan
Opređelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	2-metil propan
Kemijska formula	$(\text{CH}_3)_2\text{CH CH}_3$
Molekulska masa	58,12
Analiza	vsebnost ne manj kot 94 %
Opis	brezbarvni plin ali tekočina z rahlim, značilnim vonjem
Identifikacija	
Parni tlak	205,465 kPa pri 20 °C
Čistost	
Metan	ne več kot 0,15 % v/v
Etan	ne več kot 0,5 % v/v
Propan	ne več kot 2,0 % v/v
n-butan	ne več kot 4,0 % v/v
1,3-butadien	ne več kot 0,1 % v/v
Vlaga	ne več kot 0,005 %

▼ B**E 944 PROPAN****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Parni tlak

Čistost

Metan

Etan

Izobutan

n-butan

1,3-butadien

Vlaga

propan

CH₃CH₂CH₃

44,09

vsebnost ne manj kot 95 %

brezbarven plin ali tekočina z rahlim, značilnim vonjem

732,910 kPa pri 20 °C

ne več kot 0,15 % v/v

ne več kot 1,5 % v/v

ne več kot 2,0 % v/v

ne več kot 1,0 % v/v

ne več kot 0,1 % v/v

ne več kot 0,005 %

E 948 KISIK**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija****Čistost**

Vsebnost vode

Metan in drugi ogljikovodiki

231-956-9

kisik

O₂

32

ne manj kot 99 %

brezbarven, nevnetljiv plin, brez vonja

ne več kot 0,05 %

ne več kot 100 µl/l (računano kot metan)

E 949 VODIK**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

215-605-7

vodik

H₂

2

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 99,9 %
Opis	brezbarven, lahko vnetljiv plin, brez vonja
Identifikacija	
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,005 % v/v
Kisik	ne več kot 0,001 % v/v
Dušik	ne več kot 0,07 % v/v
E 950 ACESULFAM K	
Sinonimi	acesulfam K; kalijeva sol 3,4-dihidro-6-metil-1,2,3-oksotiazin-4-on-2,2-dioksid
Opredelitev	
EINECS	259-715-3
Kemijsko ime	6-metil-1,2,3-oksotiazin-4(3H)-on-2,2-dioksid, kalijeva sol
Kemijska formula	C ₄ H ₄ KNO ₄ S
Molekulska masa	201,24
Analiza	vsebnost ne manj kot 99 % C ₄ H ₄ KNO ₄ S, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah, brez vonja; približno 200-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	zelo topen v vodi, zelo slabo topen v etanolu
Ultravijolična absorpcija	maksimum 227 ± 2 nm za raztopino 10 mg v 1 000 ml vode
Preskus na kalij	prestane preskus (preskus ostanka, pridobljenega z žarenjem 2 g vzorca)
Obarjalni preskus	Nekaj kapljic 10 % raztopine natrijevega kobaltnitrita dodajte raztopini 0,2 g vzorca v 2 ml očetne kisline in 2 ml vode. Nastane rumena oborina.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (2 uri pri 105 °C)
Organske nečistoče	prestane preskus za 20 mg/kg sestavin, ki absorbirajo v UV
Fluorid	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
E 951 ASPARTAM	
Sinonimi	aspartil fenilalanin metil ester
Opredelitev	
EINECS	245-261-3
Kemijsko ime	N-L- α -aspartil-L-fenilalanin-1-metil ester, 3-amino-N-(α -karbomeksofenetil)-sukcinamska kislina-N-metil ester
Kemijska formula	C ₁₄ H ₁₈ N ₂ O ₅
Molekulska masa	294,31

▼ B

Analiza	ne manj kot 98 % in ne več kot 102 % $C_{14}H_{18}N_2O_5$, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel kristaliničen prah, brez vonja, sladkega okusa; približno 200-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	rahlo topen v vodi in etanolu
pH	med 4,5 in 6,0 (raztopina 1 : 125)
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$: + 14,5° to + 16,5° Določimo v 4 v 100/15 N raztopini mravljične kisline v 30 minutah po pripravi raztopine vzorca.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 4,5 % (4 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %, izraženo na suho snov
Prepustnost	Prepustnost 1-odstotne raztopine v 2 N klorovodikovi kislini, določena v 1-cm celici pri 430 nm z ustreznim spektrometrom in z uporabo 2 N klorovodikove kisline kot reference ni manj kot 0,95, kar je ekvivalentno absorbanci ne več kot približno 0,022.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
5-benzil-3,6-dioksa-2-piperazinocetna kislina	ne več kot 1,5 %, izraženo na suho snov

E 952 CIKLAMNA KISLINA TER NJENE NATRIJEVE IN KALCIJEVE SOLI**(I) CIKLAMNA KISLINA**

Sinonimi	cikloheksilsulfaminska kislina; ciklamat
Opredelitev	
EINECS	202-898-1
Kemijsko ime	cikloheksansulfaminska kislina; cikloheksilaminosulfonska kislina
Kemijska formula	$C_6H_{13}NO_3S$
Molekulska masa	179,24
Analiza	cikloheksilsulfaminska kislina vsebuje ne manj kot 98 % in ne več kot 102 % $C_6H_{13}NO_3S$, računano na brezvodno osnovo
Opis	skoraj brezbarven, bel kristaliničen prah; približno 40-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi in etanolu
Obarjalni preskus	2-odstotno raztopino nakisamo s klorovodikovo kislino, dodamo 1 ml približno molarne raztopine barijevega klorida v vodo in filtriramo, če nastane motna raztopina ali oborina. Bistri raztopini dodamo 1 ml 10-odstotne raztopine natrijevega nitrita. Nastane bela oborina.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (1 ura pri 105 °C)
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo kot selen na suho snov

▼B

Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Cikloheksilamin	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Dicikloheksilamin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Anilin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

(II) NATRIJEV CIKLAMAT

Sinonimi	ciklamat; natrijeva sol ciklamne kisline
Opredelitev	
EINECS	205-348-9
Kemijsko ime	natrijev cikloheksansulfamat, natrijev cikloheksilsulfamat
Kemijska formula	$C_6H_{12}NNaO_3S$ in dihidratna oblika $C_6H_{12}NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	201,22, računano na brezvodno obliko 237,22 računano na hidrirano obliko
Analiza	ne manj kot 98 % in ne več kot 102 %, računano na suho snov dihidratna oblika: ne manj kot 84 %, računano na suho snov
Opis	beli kristali ali kristaliničen prah, brez vonja; približno 30-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, praktično netopen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (1 ura pri 105 °C) ne več kot 15,2 % (2 uri pri 105 °C) za dihidratno obliko
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo kot selen na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Cikloheksilamin	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Dicikloheksilamin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Anilin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

(III) KALCIJEV CIKLAMAT

Sinonimi	ciklamat; kalcijeva sol ciklamne kisline
Opredelitev	
EINECS	205-349-4
Kemijsko ime	kalcijev cikloheksansulfamat, kalcijev cikloheksilsulfamat
Kemijska formula	$C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2 \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	432,57
Analiza	ne manj kot 98 % in ne več kot 101 %, računano na suho snov
Opis	beli, brezbarvni kristali ali kristaliničen prah; približno 30-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, slabo topen v etanolu

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (1 ura pri 105 °C) ne več kot 8,5 % (4 ure pri 140 °C) za dihidratno obliko
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo kot selen na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Cikloheksilamin	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Dicikloheksilamin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov
Anilin	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

E 953 IZOMALT**Sinonimi**

hidrogenirana izomaltuloza

OpredelitevProizvaja se z encimsko pretvorbo saharoze z neaktivnimi celicami *Protaminobacter rubrum*, ki ji sledi katalitsko hidrogeniranje.**EINECS****Kemijsko ime**

Izomalt je zmes hidrogeniranih mono- in disaharidov, katerih glavne sestavine so disaharidi:

6-O- α -D-glukopiranozil-D-sorbitol (1,6-GPS) in1-O- α -D-glukopiranozil-D-manitol dihidrat (1,1-GPM)**Kemijska formula**6-O- α -D-glukopiranozil-D-sorbitol: C₁₂H₂₄O₁₁1-O- α -D-glukopiranozil-D-manitol dihidrat: C₁₂H₂₄O₁₁.2H₂O**Molekulska masa**6-O- α -D-glukopiranozil-D-sorbitol: 344,31-O- α -D-glukopiranozil-D-manitol dihidrat: 380,3**Analiza**Vsebnost ne manj kot 98 % hidrogeniranih mono- in disaharidov ter ne manj kot 86 % mešanice 6-O- α -D-glukopiranozil-D-sorbitola in 1-O- α -D-glukopiranozil-D-manitol dihidrata, računano na brezvodno osnovo.**▼ M4****Opis**

bela, kristalinična snov, brez vonja, rahlo higroskopska ali vodna raztopina z najmanjšo koncentracijo 60 %

▼ B**Identifikacija****Topnost**

topen v vodi, zelo slabo topen v etanolu

Preskus tekočinske kromatografije visoke ločljivosti

Primerjava z ustreznim referenčnim standardom izomalta kaže, da sta 2 glavna vrha v kromatogramu testne raztopine pri retencijskem času podobna 2 glavnima vrhovoma kromatograma, pridobljenega z referenčno raztopino.

▼ M4**Čistost****Vsebnost vode**

ne več kot 7 % za trden proizvod (metoda po Karlu Fischerju)

Prevodnostne več kot 20 μ S/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C**D-manitol**

ne več kot 3 %

D-Sorbitol

ne več kot 6 %

▼ **M4**

Reducirajoči sladkorji	ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza na suho snov
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

▼ **B****E 954 SAHARIN IN NJEGOVE NATRIJEVE, KALIJEVE IN KALCIJEVE SOLI****(I) SAHARIN****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS	201-321-0
Kemijsko ime	3-okso-2,3-dihidrobenzo(d)izotiazol-1,1-dioksid
Kemijska formula	C ₇ H ₅ NO ₃ S
Molekulska masa	183,18
Analiza	ne manj kot 99 % in ne več kot 101 % C ₇ H ₅ NO ₃ S, računano na brezvodno osnovno

Opis

beli kristali ali bel kristaliničen prah, šibkega aromatičnega vonja ali brez vonja; približno 300- do 500-krat slajši od saharoze

Identifikacija

Topnost rahlo topen v vodi, topen v bazičnih raztopinah, slabo topen v etanolu

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 1 % (2 uri pri 105 °C)
Območje taljenja	226–230 °C
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %, izraženo na suho snov
Benzojska in salicilna kislina	10 ml raztopine v razmerju 1 : 20, predhodno nakisane s 5 kapljicami očetne kisline, dodamo 3 kapljice približno molarne raztopine železovega klorida v vodi. Oborina ali vijoličasta barva se ne pojavi.
<i>o</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
<i>p</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Benzojska kislina <i>p</i> -sulfonamida	ne več kot 25 mg/kg, izraženo na suho snov
Lahko karbonizirajoče snovi	Jih ni.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

(II) NATRIJEV SAHARIN**Sinonimi**

saharin; natrijeva sol saharina

Opredelitev

EINECS	204-886-1
Kemijsko ime	natrijev <i>o</i> -benzosulfimid; natrijeva sol 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfonazola; oksobenzizosulfonazol; 1,2-benzizotiazolin-3-on-1, dihidrat 1-dioksid natrijeve soli

▼ B

Kemijska formula	$C_7H_4NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Molekulska masa	241,19
Analiza	ne manj kot 99 % in ne več kot 101 % $C_7H_4NNaO_3S$, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali bel kristaliničen eflorescenten prah, brez vonja ali komaj zaznavnega vonja; približno 300- do 500-krat slajši od saharoze v razredčenih raztopinah
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, težko topen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15 % (4 ure pri 120 °C)
Benzojska in salicilna kislina	10 ml raztopine v razmerju 1 : 20, predhodno nakisane s 5 kapljicami očetne kisline, dodamo 3 kapljice približno molarne raztopine železovega klorida v vodi. Oborina ali vijoličasta barva se ne pojavi.
<i>o</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
<i>p</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Benzojska kislina <i>p</i> -sulfonamida	ne več kot 25 mg/kg, izraženo na suho snov
Lahko karbonizirajoče snovi	Jih ni.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

(III) KALCIJEV SAHARIN

Sinonimi	saharin, kalcijeva sol saharina
Opredelitev	
Kemijsko ime	kalcijev <i>o</i> -benzosulfimid; kalcijeva sol 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfonazola; 1,2-benzizotiazolin-3-on-1, hidrat 1-dioksid kalcijeve soli (2 : 7)
EINECS	229-349-9
Kemijska formula	$C_{14}H_8CaN_2O_6S_2 \cdot 3\frac{1}{2}H_2O$
Molekulska masa	467,48
Analiza	ne manj kot 95 % $C_{14}H_8CaN_2O_6S_2$, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali bel kristaliničen prah, komaj zaznavnega vonja ali brez vonja; približno 300- do 500-krat slajši od saharoze v razredčenih raztopinah
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, topen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 13,5 % (4 ure pri 120 °C)
Benzojska in salicilna kislina	10 ml raztopine v razmerju 1 : 20, predhodno nakisane s 5 kapljicami očetne kisline, dodamo 3 kapljice približno molarne raztopine železovega klorida v vodi. Oborina ali vijoličasta barva se ne pojavi.

▼B

<i>o</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
<i>p</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Benzojska kislina <i>p</i> -sulfonamida	ne več kot 25 mg/kg, izraženo na suho snov
Lahko karbonizirajoče snovi	Jih ni.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

(IV) KALIJEV SAHARIN

Sinonimi	saharin; kalijeve sol saharina
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	kalijev <i>o</i> -benzosulfimid; kalijeve sol 2,3-dihidro-3-oksobenzizosulfonazola; kalijeve sol 1,2-benzizotiazolin-3-on-1, 1-dioksid monohidrata
Kemijska formula	$C_7H_4KNO_3S \cdot H_2O$
Molekulska masa	239,77
Analiza	ne manj kot 99 % in ne več kot 101 % $C_7H_4KNO_3S$, računano na brezvodno osnovo
Opis	beli kristali ali bel kristaliničen prah brez vonja ali komaj zaznavnega vonja, močnega sladkega okusa tudi v zelo razredčenih raztopinah; približno 300- do 500-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, težko topen v etanolu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 8 % (4 ure pri 120 °C)
Benzojska in salicilna kislina	10 ml raztopine v razmerju 1 : 20, predhodno nakisane s 5 kapljicami očetne kisline, dodamo 3 kapljice približno molarne raztopine železovega klorida v vodi. Oborina ali vijoličasta barva se ne pojavi.
<i>o</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
<i>p</i> -toluensulfonamid	ne več kot 10 mg/kg, izraženo na suho snov
Benzojska kislina <i>p</i> -sulfonamida	ne več kot 25 mg/kg, izraženo na suho snov
Lahko karbonizirajoče snovi	Jih ni.
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Selen	ne več kot 30 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

E 955 SUKRALOZA

Sinonimi	4,1',6'-triklorogalaktosukroza
Opredelitev	
EINECS	259-952-2
Kemijsko ime	1,6-dikloro-1,6-dideoksi- β -D-fruktofuranozil-4-kloro-4 deoksi- α -D-galaktopiranozid
Kemijska formula	$C_{12}H_{19}Cl_3O_8$
Molekulska masa	397,64

▼ B

Analiza	vsebnost ne manj kot 98 % in ne več kot 102 % $C_{12}H_{19}Cl_3O_8$, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel do umazano bel prah, skoraj brez vonja, kristaliničen prah
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vodi, metanolu in etanolu; rahlo topen v etil acetatu
Infrardeči absorpcijski spekter	Infrardeči spekter vzorca v disperziji kalijevega bromida kaže relativne največje vrednosti pri podobnih valovnih dolžinah kot v referenčnem spektru, dobljenim z referenčnim standardom sukraloze.
Tankoplastna kromatografija	Glavna lisa v raztopini vzorca ima iste vrednosti R_f kot ločena snov v standardni raztopini A, ki se uporablja za preskus na druge klorirane disaharide. Standardno raztopino dobimo tako, da raztopimo 1,0 g referenčnega standarda sukraloze v 10 ml metanola.
Specifična rotacija	$[\alpha]_D^{20}$ +84,0° do +87,5°, računano na brezvodno osnovo (10 % w/v raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 2,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,7 %
Drugi klorirani disaharidi	ne več kot 0,5 %
Klorirani monosaharidi	ne več kot 0,1 %
Trifenilfosfin oksid	ne več kot 150 mg/kg
Metanol	ne več kot 0,1 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
E 957 TAUMATIN	
Sinonimi	
Opredelitev	
EINECS	258-822-2
Kemijsko ime	Taumatín se pridobiva z vodno ekstrakcijo (pH 2,5 do 4) iz lupin sadežev naravne vrste <i>Thaumatococcus daniellii</i> (Benth) in je sestavljen pretežno iz beljakovin taumatín I in taumatín II, skupaj z manjšimi količinami rastlinskih sestavin, ki se pridobivajo iz izvornih snovi.
Kemijska formula	polipeptid 207 aminokislin
Molekulska masa	taumatín I 22209 taumatín II 22293
Analiza	ne manj kot 15,1 % dušika na suho snov, ekvivalentno ne manj kot 93 % beljakovin ($N \times 6,2$)
Opis	prah smetanaste barve, brez vonja; približno 2 000- do 3 000-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	zelo topen v vodi, netopen v acetonu
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 9 % (105 °C, do konstantne teže)
Ogljikovi hidrati	ne več kot 3 %, izraženo na suho snov
Sulfatni pepel	ne več kot 2 %, izraženo na suho snov
Aluminij	ne več kot 100 mg/kg, izraženo na suho snov

▼ B

Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Mikrobiološka merila	
Skupno število aerobnih mikroorganizmov	ne več kot 1 000 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 1 g je ni.
E 959 NEOHESPERIDIN DC	
Sinonimi	neohesperidin dihidrokalcon; NHDC; hesperetin dihidrokalcon-4'-β-neohesperidozid; neohesperidin DC
Opredelitev	Pridobiva se s katalitskim hidrogeniranjem neohesperidina.
EINECS	243-978-6
Kemijsko ime	2-O-α-L-ramnopiranozil-4'-β-D-glukopiranosil hesperetin dihidrokalcon
Kemijska formula	C ₂₈ H ₃₆ O ₁₅
Molekulska masa	612,6
Analiza	vsebnost ne manj kot 96 %, računano na suho snov
Opis	umazano bel kristaliničen prah, brez vonja; približno 1 000- do 1 800-krat slajši od saharoze
Identifikacija	
Topnost	dobro topen v vroči vodi, zelo rahlo topen v hladni vodi, skoraj netopen v etru in benzenu
Maksimum ultravijolične absorpcije	282–283 nm za raztopino 2 mg v 100 ml metanola
Neujev preskus	Približno 10 mg neohesperidina DC raztopimo v 1 ml metanola, dodamo 1 ml 1-odstotne raztopine 2-aminoetil difenilborata v metanolu. Raztopina se obarva živo rumeno.
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 11 % (3 ure pri 105 °C)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 %, izraženo na suho snov
Arzen	ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov

E 960 STEVIOL GLIKOZIDI**Sinonimi****Opredelitev**

Proizvodni postopek sestoji iz dveh glavnih faz: prva vključuje ekstrakcijo listov rastline *Stevia rebaudiana* Bertoni z vodo in predhodno prečiščevanje izvlečka z uporabo ionske kromatografije, da dobimo primarni izvleček steviol glikozida, druga pa vključuje rekristalizacijo steviol glikozidov iz metanola ali vodnega etanola, iz česar dobimo končni produkt, ki je sestavljen pretežno (vsaj 75 %) iz steviozida in/ali rebaudiozida A.

Aditiv lahko vsebuje ostanke ionsko izmenjalne smole, ki se uporablja v proizvodnem postopku. V manjših količinah (0,10 do 0,37 % w/w) so bili opredeljeni drugi povezani steviol glikozidi, ki lahko nastanejo kot rezultat proizvodnega postopka, vendar naravno niso prisotni v rastlini *Stevia rebaudiana*.

▼ B

Kemijsko ime	steviozid: 13-[(2-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil)oksi]kaur-16-en-18-ojska kislina, β-D-glukopiranozil ester rebaudiozid A: 13-[(2-O-β-D-glukopiranozil-3-O-β-D-glukopiranozil-β-D-glukopiranozil)oksi]kaur-16-en-18-ojska kislina, β-D-glukopiranozil ester		
Kemijska formula	Trivialno ime	Formula	Pretvorbeni količnik
	steviol	C ₂₀ H ₃₀ O ₃	1,00
	steviozid	C ₃₈ H ₆₀ O ₁₈	0,40
	rebaudiozid A	C ₄₄ H ₇₀ O ₂₃	0,33
	rebaudiozid C	C ₄₄ H ₇₀ O ₂₂	0,34
	dulcoside A	C ₃₈ H ₆₀ O ₁₇	0,40
	rubusoside	C ₃₂ H ₅₀ O ₁₃	0,50
	steviolbiozid	C ₃₂ H ₅₀ O ₁₃	0,50
	rebaudiozid B	C ₃₈ H ₆₀ O ₁₈	0,40
	rebaudiozid D	C ₅₀ H ₈₀ O ₂₈	0,29
	rebaudiozid E	C ₄₄ H ₇₀ O ₂₃	0,33
	rebaudiozid F	C ₄₃ H ₆₈ O ₂₂	0,34
Molekulska masa in št. CAS	Trivialno ime	Številka CAS	Molekulska masa
	steviozid	57817-89-7	804,87
	rebaudiozid A	58543-16-1	967,01
Analiza	ne manj kot 95 % steviozida, rebaudiozidov A, B, C, D, E in F, steviolbiozida, rubusosida in dulcosida, računano na suho snov		
Opis	bel do svetlo rumen prah, približno 200- do 300-krat slajši od saharoze		
Identifikacija			
Topnost	prosto topen do rahlo topen v vodi		
Steviozid in rebaudiozid A	Glavni vrh v kromogramu, pridobljenem s postopkom po metodi iz analize, ustreza steviozidu ali rebaudiozidu A.		
pH	med 4,5 in 7,0 (raztopina 1 : 100)		
Čistost			
Skupen pepel	ne več kot 1 %		
Izguba pri sušenju	ne več kot 6 % (2 uri pri 105 °)		
Ostanki topila	ne več kot 200 mg/kg metanola ne več kot 5 000 mg/kg etanola		
Arzen	ne več kot 1 mg/kg		
Svinec	ne več kot 1 mg/kg		
E 961 NEOTAM			
Sinonimi	N-[N-(3,3-dimetilbutil)-L-α-aspartil]-L-fenilalanin 1-metil ester; N(3,3-dimetilbutil)-L-aspartil-L-fenilalanin metil ester		

▼ B

Opredelitev	Neotam se pridobiva z reakcijo pod tlakom vodika iz aspartama s 3,3-dimetilbutiraldehidom v metanolu v prisotnosti paladija/ogljikovega katalizatorja. Izolira se in očisti s filtracijo, kjer se lahko uporabi diatomejska zemlja. Po odstranitvi z destilacijo se neotam spere z vodo, izolira s centrifugiranjem in na koncu osuši z vakuumom.
Št. CAS:	165450-17-9
Kemijsko ime	N-[N-(3,3-dimetilbutil)-L- α -aspartil]-L-fenilalanin 1-metil ester
Kemijska formula	C ₂₀ H ₃₀ N ₂ O ₅
Molekulska masa	378,47
Opis	bel do umazano bel prah
Analiza	ne manj kot 97,0 %, računano na suho snov
Identifikacija	
Topnost	4,75 % (w/w) pri 60 °C v vodi, topen v etanolu in etil acetatu
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 5 % (metoda po Karlu Fischerju, velikost vzorca 25 \pm 5 mg)
pH	5,0–7,0 (0,5 % vodne raztopine)
Območje taljenja	81–84 °C
N-[N-(3,3-dimetilbutil)-L- α -aspartil]-L-fenilalanin	ne več kot 1,5 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

E 962 SOL ASPARTAM-ACESULFAMA

Sinonimi	aspartam-acesulfam; sol aspartam-acesulfama
Opredelitev	Sol se pripravi s segrevanjem aspartama in acesulfama K v približnem razmerju 2 : 1 (w/w) v raztopini s kislim pH, da pride do kristalizacije. Kalij in vlaga se odstranita. Produkt je bolj stabilen kot sam aspartam.
EINECS	
Kemijsko ime	6-metil-1,2,3-oksatazin-4(3H)-on-2,2-dioksidna sol L-fenilalanil-2-metil-L- α -aspartinske kisline
Kemijska formula	C ₁₈ H ₂₃ O ₉ N ₃ S
Molekulska masa	457,46
Analiza	63,0 % do 66,0 % aspartama (na suho snov) in 34,0 % do 37,0 % acesulfama (kislina oblika na suho snov)
Opis	bel, kristaliničen prah, brez vonja
Identifikacija	
Topnost	slabo topen v vodi; rahlo topen v etanolu
Prepustnost	Prepustnost 1-odstotne raztopine v vodi, določena v 1-centimetrski celici pri 430 nm z ustreznim spektrometrom, z uporabo vode kot reference, ni manj kot 0,95, kar je ekvivalentno absorbanca ne več kot približno 0,022.
Specifična rotacija	[α] _D ²⁰ +14,5° do +16,5° Določimo pri koncentraciji 6,2 g v 100 ml mravljične kisline (15 N) v 30 minutah od priprave raztopine. Izračunano specifično rotacijo delimo z 0,646, da dobimo popravek za delež aspartama v soli aspartam-acesulfama.

▼ B**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,5 % (4 ure pri 105°C)
5-benzil-3,6-dioksa-2-piperazinocetna kislina	ne več kot 0,5 %
Svinec	ne več kot 1 mg/kg

▼ M1**E 964 SIRUP POLIGLICITOLA****Sinonimi**

Hidrolizat hidrogeniranega škroba, hidrogenirani glukozni sirup in poliglicitol

Opredelitev

Je zmes, sestavljena pretežno iz maltitola in sorbitola ter manjše količine hidrogeniranih oligo- in polisaharidov ter maltotriitola. Pridobiva se s katalitičnim hidrogeniranjem zmesi hidrolizatov škroba, ki vsebujejo glukozo, maltozo in višještevilčne glukoze polimere, postopek pa je podoben katalitičnemu hidrogeniranju pri proizvodnji sirupa maltitola. Sirup, ki nastane s tem postopkom, se razsoli z ionsko izmenjavo in koncentrira na želeno raven.

EINECS

Kemijsko ime

Sorbitol: D-glucitol

Maltitol: (α)-D-glukopiranozil-1,4-D-glucitol

Kemijska formula

Sorbitol: $C_6H_{14}O_6$ Maltitol: $C_{12}H_{24}O_{11}$

Molekulska masa

Sorbitol: 182,2

Maltitol: 344,3

Analiza

Vsebnost ne manj kot 99 % vseh hidrogeniranih saharidov, izraženo na brezvodno osnovo, ne manj kot 50 % poliolorov z višjo molekulska maso, ne več kot 50 % maltitola in ne več kot 20 % sorbitola, izraženo na brezvodno osnovo.

Opis

Bistra brezbarvna viskozna tekočina brez vonja

Identifikacija

Topnost

Dobro topen v vodi in rahlo topen v etanolu

Preskus na maltitol

Prestane preskus

Preskus na sorbitol

5-gramskemu vzorcu se doda 7 ml metanola, 1 ml benzaldehida in 1 ml klorovodikove kisline. Mešamo in stresamo v mehničnem mešalniku, dokler ne nastanejo kristali. Kristale filtriramo in jih raztopimo v 20 ml vrele vode, ki vsebuje 1 g natrijevega bikarbonata. Kristale filtriramo, jih izperemo s 5 ml mešanice metanola in vode (1: 2) in posušimo na zraku. Kristali tako pridobljenega monobenzilidenovega derivata sorbitola se topijo med 173 in 179 °C.

Čistost

Vsebnost vode	Ne več kot 31 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kloridi	Ne več kot 50 mg/kg
Sulfati	Ne več kot 100 mg/kg
Reducirajoči sladkorji	Ne več kot 0,3 %
Nikelj	Ne več kot 2 mg/kg
Svinec	Ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 965 (i) MALTITOL****Sinonimi**

D-maltitol; hidrogenirana maltoza

Opredelitev

Maltitol se pridobiva s hidrogeniranjem D-maltoze. Sestavljen je pretežno iz D-maltitola. Lahko vsebuje manjše količine sorbitola in povezanih večhidroksilnih alkoholov.

EINECS

209-567-0

Kemijško ime

 (α) -D-glukopiranozil-1,4-D-glucitol

Kemijška formula

 $C_{12}H_{24}O_{11}$

Molekulska masa

344,3

Analiza

vsebnost ne manj kot 98 % D-maltitola $C_{12}H_{24}O_{11}$, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel kristaliničen prah

Identifikacija

Topnost

dobro topen v vodi, rahlo topen v etanolu

Območje taljenja

148–151 °C

Specifična rotacija

 $[\alpha]_D^{20}$ +105,5° do +108,5° (raztopina 5 % w/v)**▼ M4****Čistost**

Videz vodne raztopine

bistra in brezbarvna

Vsebnost vode

ne več kot 1 % (metoda po Karlu Fischerju)

Prevodnost

ne več kot 20 μ S/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C

Reducirajoči sladkorji

ne več kot 0,1 %, izraženo kot glukoza na brezvodno osnovo

Nikelj

ne več kot 2 mg/kg, izraženo na brezvodno osnovo

Arzen

ne več kot 3 mg/kg, izraženo na brezvodno osnovo

Svinec

ne več kot 1 mg/kg, izraženo na brezvodno osnovo

▼ B**E 965 (ii) MALTITOL SIRUP****Sinonimi**

hidrogeniran sirup z visoko vsebnostjo maltoze in glukoze; hidrogeniran sirup glukoze; tekoči maltitol

Opredelitev

Je zmes, sestavljena pretežno iz maltitola s sorbitolom in hidrogeniranih oligo- in polisaharidov. Pridobiva se s katalitičnim hidrogeniranjem glukoznega sirupa z visoko vsebnostjo maltoze ali s hidrogeniranjem njegovih posameznih sestavin, ki mu sledi mešanje. Na trgu je na voljo kot sirup in kot trden proizvod.

EINECS

Kemijško ime

Kemijška formula

Molekulska masa

Analiza

Vsebnost ne manj kot 99 % vseh hidrogeniranih saharidov, računano na brezvodno osnovo, in ne manj kot 50 % maltitola, računano na brezvodno osnovo.

Opis

bistre brezbarvne židke tekočine brez vonja ali bele kristalinične mase

▼ B**Identifikacija**

Topnost

dobro topen v vodi, rahlo topen v etanolu

Prestane preskus tekočinske kromatografije visoke ločljivosti

Primerjava z ustreznim referenčnim standardom maltitola kaže, da je glavni vrh v kromatogramu testne raztopine pri retencijskem času podoben glavnemu vrhu kromatograma, pridobljenega z referenčno raztopino (ISO 10504:1998).

▼ M4**Čistost**

Videz vodne raztopine

bistra in brezbarvna

Vsebnost vode

ne več kot 31 % (metoda po Karlu Fischerju)

Prevodnost

ne več kot 10 $\mu\text{S}/\text{cm}$ (pri proizvodni kot takem) pri temperaturi 20 °C

Reducirajoči sladkorji

ne več kot 0,3 %, izraženo kot glukoza na brezvodno osnovo

Nikelj

ne več kot 2 mg/kg

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

▼ B**E 966 LAKTITOL****Sinonimi**

laktit; laktozitol; laktobiosit

Opredelitev

Laktitol se proizvaja s katalitskim hidrogeniranjem laktoze.

EINECS

209-566-5

Kemijško ime

4-O- β -D-galaktopiranozil-D-glucitol

Kemijška formula

 $\text{C}_{12}\text{H}_{24}\text{O}_{11}$

Molekulska masa

344,3

Analiza

ne manj kot 95 %, računano na suho snov

Opis

Kristaliničen prah ali brezbarvna raztopina. Kristalinični produkti so lahko v brezvodni, monohidratni in dihidratni obliki. Kot katalizator se uporablja nikelj.

Identifikacija

Topnost

zelo topen v vodi

Specifična rotacija

 $[\alpha]_{\text{D}}^{20} +13^{\circ}$ do $+16^{\circ}$, računano na brezvodno osnovo (10 % w/v vodne raztopine)**Čistost**

Vsebnost vode

kristalinični produkti; ne več kot 10,5 % (metoda po Karlu Fischerju)

Drugi polioli

ne več kot 2,5 % (računano na brezvodno osnovo)

Reducirajoči sladkorji

ne več kot 0,2 %, izraženo kot glukoza na suho snov

Kloridi

ne več kot 100 mg/kg, izraženo na suho snov

Sulfati

ne več kot 200 mg/kg, izraženo na suho snov

Sulfatni pepel

ne več kot 0,1 %, izraženo na suho snov

Nikelj

ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov

Arzen

ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov

Svinec

ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

▼ B**967 KSILITOL****Sinonimi**

ksilitol

Opredelitev

Ksilitol je sestavljen pretežno iz D-ksilitola. Del, ki ni D-ksilitol, je sestavljen iz povezanih snovi, kot so L-arabinitol, galaktitol, manitol, sorbitol.

EINECS

201-788-0

Kemijsko ime

D-ksilitol

Kemijska formula

C₅H₁₂O₅

Molekulska masa

152,2

Analiza

ne manj kot 98,5 %, računano kot ksilitol na brezvodno osnovo

Opis

bel kristaliničen prah, skoraj brez vonja

Identifikacija

Topnost

dobro topen v vodi, slabo topen v etanolu

Območje taljenja

92–96 °C

pH

5–7 (10 % w/v vodna raztopina)

Infrardeča absorpcijska spektroskopija

primerjava z referenčnim standardom, npr EP ali USP

▼ M4**Čistost**

Vsebnost vode

ne več kot 1 % (metoda po Karlu Fischerju)

Prevodnost

ne več kot 20 µS/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C

Reducirajoči sladkorji

ne več kot 0,2 %, izraženo kot glukoza na suho snov

Drugi večhidroksilni alkoholi

ne več kot 1 %, izraženo na suho snov

Nikelj

ne več kot 2 mg/kg, izraženo na suho snov

Arzen

ne več kot 3 mg/kg, izraženo na suho snov

Svinec

ne več kot 1 mg/kg, izraženo na suho snov

▼ B**E 968 ERITRITOL****Sinonimi**

mezo-eritritol; tetrahidroksibutan; eritrit

Opredelitev

Pridobiva se s fermentacijo vira ogljikovih hidratov z varnimi in primernimi ozmofilnimi kvasovkami, kot so *Moniliella pollinis* ali *Moniliella megachilensis*, ki ji sledi čiščenje in sušenje.

EINECS

205-737-3

Kemijsko ime

1,2,3,4-butantetrol

Kemijska formula

C₄H₁₀O₄

Molekulska masa

122,12

Analiza

ne manj kot 99 %, po sušenju

Opis

beli, nehigroskopski, toplotno obstojni kristali, brez vonja, s sladkostjo približno 60–80 % saharoze

▼ B**Identifikacija**

Topnost	dobro topen v vodi, slabo topen v etanolu, netopen v dietiletru
Območje taljenja	119–123 °C

▼ M4**Čistost**

Izguba pri sušenju	ne več kot 0,2 % (6 ur pri 70 °C, v vakuumskem sušilniku)
Prevodnost	ne več kot 20 µS/cm (pri 20 % suhi trdni raztopini) pri temperaturi 20 °C
Reducirajoče snovi	ne več kot 0,3 %, izraženo kot D-glukoza
Ribitol in glicerol	ne več kot 0,1 %
Svinec	ne več kot 0,5 mg/kg

▼ M11**E 969 ADVANTAM****Sinonimi****Opredeleitev**

Advantam (ANS9801) se pridobiva s kemično sintezo v tristopenjskem postopku, s proizvodnjo glavnega vmesnega produkta 3-hidroksi-4-metoksicinamaldehida (HMCA) in nato, po hidrogeniranju, proizvodnjo 3-(3-hidroksi-4-metoksifenil)propionaldehida (HMPA). V zadnjem koraku se raztopina metanola HMPA (filtrat) združi z aspartamom, da se pridobi imin, ki po selektivnem hidrogeniranju tvori advantam. Raztopina se pusti, da kristalizira, nato pa se sperejo surovi kristali. Proizvod se ponovno kristalizira in kristali se ločijo, sperejo in posušijo.

Št. CAS	714229-20-6
Kemijsko ime	N-[N-[3-(3-hidroksi-4-metoksifenil)propil]-α-aspartil]-L-fenilalanin 1-metil ester, monohidrat (IUPAC); L-fenilalanin, N-[3-(3-hidroksi-4-metoksifenil)propil]-L-alfa-aspartil-, 2-metil ester, monohidrat (CA)
Molekulska formula	C ₂₄ H ₃₀ N ₂ O ₇ ·H ₂ O
Molekulska masa	476,52 g/mol (monohidrat)
Analiza	ne manj kot 97,0 % in ne več kot 102,0 %, računano na brezvodno osnovo

Opis

bel do rumen prah

Identifikacija

Tališče	101,5 °C
---------	----------

Čistost

N-[N-[3-(3-hidroksi-4-metoksifenil)propil]-α-aspartil]-L-fenilalanin (ANS9801-kislina)	ne več kot 1,0 %
Druge sorodne snovi skupaj	ne več kot 1,5 %
Ostanki topila	izopropil acetat: ne več kot 2 000 mg/kg metil acetat: ne več kot 500 mg/kg metanol: ne več kot 500 mg/kg 2-propanol: ne več kot 500 mg/kg

▼ **M11**

Vsebnost vode	ne več kot 5,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Ostanek po žarenju	ne več kot 0,2 %
Arzen	ne več kot 2 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Paladij	ne več kot 5,3 mg/kg
Platina	ne več kot 1,7 mg/kg

▼ **B****E 999 IZVLEČEK QUILLAIA****Sinonimi**

izvleček saponinov iz lubja, izvleček lubja Quillay; izvleček lubja paname; izvleček Quillaia; izvleček lubja murillo; izvleček kitajskega lubja

Opredelitev

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

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

Izvleček quillaia v prahu je svetlo rjav z rožnim odtenkom. Na voljo je tudi kot vodna raztopina.

Identifikacija

pH

med 3,7 in 5,5 (4 % raztopina)

Čistost

Vsebnost vode

ne več kot 6,0 % (metoda po Karlu Fischerju) (samo prah)

Arzen

ne več kot 2 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

Živo srebro

ne več kot 1 mg/kg

E 1103 INVERTAZA**Sinonimi****Opredelitev**

Invertaza se proizvaja iz *Saccharomyces cerevisiae*.

EINECS

232-615-7

Št. komisije za encime

EC 3.2.1.26

Sistematsko ime

β-D-fruktofuranozid fruktohidrolaza

▼B

Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	
Identifikacija	
Čistost	
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Kadmij	ne več kot 0,5 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število bakterij	ne več kot 50 000 kolonij na gram
<i>Salmonella spp.</i>	V 25 g je ni.
Koliformne bakterije	ne več kot 30 kolonij na gram
<i>Escherichia coli</i>	V 25 g je ni.
E 1105 LIZOCIM	
Sinonimi	lizocim hidroklorid; muramidaza
Opredelitev	Lizocim je linearni polipeptid, ki ga pridobivamo iz beljaka kokošnjih jajc, sestavljen iz 129 aminokislin. Je encimsko aktiven in rad hidrolizira $\beta(1-4)$ vezi med N-acetilmuramsko kislino in N-acetilglukozaminom v vrhnjih membranah bakterij, zlasti grampozitivnih mikroorganizmov. Običajno ga pridobivamo kot hidroklorid.
EINECS	232-620-4
Št. komisije za encime	EC 3.2.1.17
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	okoli 14 000
Analiza	vsebnost ne manj kot 950 mg/g, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel prah, brez vonja, rahlo sladkega okusa
Identifikacija	
Izoelektrična točka	10,7
pH	med 3,0 in 3,6 (2 % vodna raztopina)
Spektrometrija	absorpcijski maksimum vodne raztopine (25 mg/100 ml) je pri 281 nm, minimum pa pri 252 nm
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 6,0 % (metoda po Karlu Fischerju) (samo prah)
Ostanek po žarenju	ne več kot 1,5 %
Dušik	ne manj kot 16,8 % in ne več kot 17,8 %
Arzen	ne več kot 1 mg/kg

▼ B

Svinec	ne več kot 5 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Mikrobiološka merila	
Skupno število bakterij	ne več kot 5×10^4 kolonij na gram
<i>Salmonella spp.</i>	V 25 g je ni.
<i>Staphylococcus aureus</i>	V 1 g je ni.
<i>Escherichia coli</i>	V 1 g je ni.
E 1200 POLIDEKSTROZA	
Sinonimi	modificirane polidekstroze
Opredelitev	Naključno vezani glukozni polimeri z nekaterimi končnimi skupinami sorbitola in s citronsko kislino ali ostanki fosforne kisline, vezanimi na polimere z mono- ali diestrskimi vezmi. Pridobivamo jih s taljenjem in kondenzacijo sestavin in so sestavljeni iz približno 90 delov D-glukoze, 10 delov sorbitola ter 1 dela citronske kisline in/ali 0,1 dela fosforne kisline. 1,6-glukozidna povezava prevladuje v polimerih, so pa tudi druge vezave. Produkti vsebujejo majhno količino proste glukoze, sorbitola, levoglukošana (1,6-anhidro-D-glukoza) in citronske kisline, ki jo lahko nevtraliziramo s katero koli bazo in/ali razbarvamo in deioniziramo za nadaljnje rafiniranje. Produkte je mogoče tudi delno hidrogenirati s katalizatorjem raneyjevim nikljem, da zmanjšamo ostanke glukoze. Polidekstroza-N je nevtralizirana polidekstroza.
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 90 % polimera, računano na brezvodno osnovo brez pepela
Opis	Bela do svetlo rjavo rumena trdna snov. Polidekstroze se raztapljajo v vodi in dajejo bistro, brezbarvno do slamnato rumeno obarvano raztopino.
Identifikacija	
Preskus na sladkor	prestane preskus
Preskus na reducirajoči sladkor	prestane preskus
pH	med 2,5 in 7,0 za polidekstrozo (10 % raztopina) med 5,0 in 6,0 za polidekstrozo-N (10 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 4,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,3 % (polidekstroza) ne več kot 2,0 % (polidekstroza-N)
Nikelj	ne več kot 2 mg/kg za hidrogenirane polidekstroze
1,6-anhidro-D-glukoza	ne več kot 4,0 % na suho snov in brez pepela
Glukoza in sorbitol	ne več kot 6,0 % na suho snov in brez pepela; glukozo in sorbitol določimo ločeno
Maksimalna molska masa	negativni preskus na polimere z molsko maso, večjo od 22 000

▼ B

5-hidroksi-metilfurfural	ne več kot 0,1 % (polidekstroza) ne več kot 0,05 % (polidekstroza-N)
Svinec	ne več kot 0,5 mg/kg

E 1201 POLIVINILPIROLIDON

Sinonimi	povidon; PVP; topen polivinilpirolidon
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	polivinilpirolidon, poli-[1-(2-okso-1-pirolidinil)-etilen]
Kemijska formula	(C ₆ H ₉ NO) _n
Povprečna molekulska masa	ne manj kot 25 000
Analiza	vsebnost ne manj kot 11,5 % in ne več kot 12,8 % dušika (N), računano na brezvodno osnovo
Opis	bel ali skoraj bel prah
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi in etanolu; netopen v etru
pH	med 3,0 in 7,0 (5 % raztopina)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 5 % (metoda po Karlu Fischerju)
Skupen pepel	ne več kot 0,1 %
Aldehid	ne več kot 500 mg/kg (kot acetaldehid)
Prosti N-vinilpirolidon	ne več kot 10 mg/kg
Hidrazin	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 1202 POLIVINILPOLIPIROLIDON

Sinonimi	krospovidon; zamrežen polividon; netopen polivinilpolipirolidon
Opredelitev	Polivinilpolipirolidon je poli-[1-(2-okso-1-pirolidinil)-etilen], naključno zamrežen. Pridobiva se s polimerizacijo N-vinil-2-pirolidona ob prisotnosti kavstičnega katalizatorja ali N, N'-divinil-imidazolidona. Zaradi netopnosti v vseh običajnih topilih molekulske mase ni mogoče analizo določiti.
EINECS	
Kemijsko ime	polivinilpirolidon; poli-[1-(2-okso-1-pirolidinil)-etilen]
Kemijska formula	(C ₆ H ₉ NO) _n
Molekulska masa	
Analiza	vsebnost ne manj kot 11 % in ne več kot 12,8 % dušika, računano na brezvodno osnovo
Opis	bel, higroskopski prah z rahlim, ne neprijetnim vonjem
Identifikacija	
Topnost	netopen v vodi, etanolu in etru

▼ B

pH	med 5,0 in 8,0 (1 % suspenzija v vodi)
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 6 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,4 %
V vodi topne snovi	ne več kot 1 %
Prosti N-vinilpirolidon	ne več kot 10 mg/kg
Prosti N, N'-divinil-imidazolidon	ne več kot 2 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 1203 POLIVINIL ALKOHOL**Sinonimi**

polimer vinil alkohola, PVOH

Opredelitev

Polivinil alkohol je sintetična smola, pripravljena s polimerizacijo vinilacetata, čemur sledi delna hidroliza estra ob prisotnosti alkalnega katalizatorja. Fizikalne lastnosti izdelka so odvisne od stopnje polimerizacije in hidrolize.

Kemijsko ime

homopolimer etenola

Kemijska formula

 $(C_2H_3OR)_n$ pri čemer je R = H ali COCH₃**Opis**

prosojen zrnat prah bele ali smetanaste barve, brez vonja in okusa

Identifikacija**▼ M17**

Topnost

topen v vodi; praktično netopen ali netopen v etanolu (≥ 99,8 %)

▼ B

Reakcija obarjanja

Med segrevanjem raztopite 0,25 g vzorca v 5 ml vode in počakajte, da se raztopina ohladi na sobno temperaturo. Če se raztopini doda 10 ml etanola, se pojavi bela, motna ali kosmičasta oborina.

Barvna reakcija

Med segrevanjem raztopite 0,01 g vzorca v 100 ml vode in počakajte, da se raztopina ohladi na sobno temperaturo. Če se 5 ml raztopini dodajo ena kapljica testne raztopine joda in nekaj kapljic raztopine borove kisline, nastane modra barva.

Med segrevanjem raztopite 0,5 g vzorca v 10 ml vode in počakajte, da se raztopina ohladi na sobno temperaturo. Če se 5 ml raztopini doda ena kapljica testne raztopine joda, nastane temno rdeča do modra barva.

Viskoznost

4,8 do 5,8 mPa.s (4 % raztopina pri 20 °C) ustreza povprečni molekularni masi 26 000–30 000 D

Čistost

V vodi netopna snov

ne več kot 0,1 %

Estrsko število

med 125 in 153 mg KOH/g

Stopnja hidrolize

86,5–89,0 %

Kislinska vrednost

ne več kot 3,0

Ostanki topila

ne več kot 1,0 % metanola, 1,0 % metil acetata

pH

5,0–6,5 (4 % raztopina)

Izguba pri sušenju

ne več kot 5,0 % (3 ure pri 105 °C)

Ostanek pri žarenju

ne več kot 1,0 %

Svinec

ne več kot 2 mg/kg

▼ **B****E 1204 PULULAN****Sinonimi****Opredeleitev**

EINECS

Linearni nevtralni gluklan, sestavljen večinoma iz enot maltotrioze, povezanih z -1,6 glikozidnimi vezmi. Nastane pri fermentaciji hidroliziranega škroba, namenjenega za prehrano, z vrsto *Aureobasidium pullulans*, ki ne proizvaja toksinov. Po fermentaciji se glivične celice odstranijo z mikrofiltracijo, filtrat se toplotno sterilizira, pigmenti in druge nečistoče pa se odstranijo z adsorpcijo in ionsko izmenjevalno kromatografijo.

232-945-1

Kemijško ime

Kemijška formula

 $(C_6H_{10}O_5)_n$

Molekulska masa

Analiza

ne manj kot 90 % glukana, računano na suho snov

Opis

bel do umazano bel prah, brez vonja

Identifikacija

Topnost

topen v vodi, praktično netopen v etanolu

pH

5,0–7,0 (10 % raztopina)

Obarvanje s polietilen glikolom 600

Dodajte 2 ml polietilen glikola 600 v 10 ml 2 % vodne raztopine pululana. Nastane bela oborina.

Depolimerizacija s pululanazo

Pripravite dve epruveti, vsaka naj vsebuje 10 ml 10 % raztopine pululana. Dodajte 0,1 ml raztopine pululanaze z aktivnostjo 10 enot/g v eno epruveto, v drugo pa 0,1 ml vode. Po inkubaciji pri približno 25 °C za 20 minut je viskoznost raztopine, ki se ji je dodala pululanaza, vidno manjša kakor raztopina brez dodane pululanaze.

Viskoznost

100–180 mm²/s (10 % w/w vodna raztopina pri 30 °C)**Čistost**

Izguba pri sušenju

ne več kot 6 % (6 ur pri 90 °C, tlak ne več kot 50 mm Hg)

Mono-, di- in oligosaharidi

ne več kot 10 %, izraženo kot glukoza

Svinec

ne več kot 1 mg/kg

Mikrobiološka merila

Kvasovke in plesni

ne več kot 100 kolonij na gram

Koliformne bakterije

V 25 g jih ni.

Salmonella spp.

V 25 g je ni.

E 1205 OSNOVNI KOPOLIMER METAKRILATA**Sinonimi**

osnovni butilirani kopolimer metakrilata; amino kopolimer metakrilata; aminoalkilni E-kopolimer metakrilata; butilni metakrilat, dimetilaminoetilni metakrilat, metilni polimer metakrilata; butilni metakrilat, dimetilaminoetilni polimer metakrilata

Opredeleitev

Osnovni kopolimer metakrilata se proizvaja s toplotno nadzorovano polimerizacijo monomerov metilnega metakrilata, butilnega metakrilata in dimetilaminoetilnega metakrilata, raztopljenega v propan-2-olu, z uporabo prostega radikala kot donorja, ki sproži reakcijo. Kot sredstvo za modificiranje verige se uporablja alkilni merkaptan. Trdni polimer se zmelje (prvi korak mletja), ekstrudira in granulira pod vakuumom, da se odstranijo ostale hlapne sestavine. Nastala zrnca se tržijo kot taka ali pa se še drugič zmeljejo (mikronizacija).

▼ B

Kemijsko ime	poli(butil metakrilat- <i>ko</i> -(2-dimetilaminoetil)metakrilat- <i>ko</i> -metil metakrilat) 1 : 2 : 1
Kemijska formula	poli[(CH ₂ :C(CH ₃)CO ₂ (CH ₂) ₂ N(CH ₃) ₂)- <i>ko</i> -(CH ₂ :C(CH ₃)CO ₂ CH ₃)- <i>ko</i> -(CH ₂ :C(CH ₃)CO ₂ (CH ₂) ₃ CH ₃)]
Povprečna molekulska masa, ocenjena z gelsko permeacijsko kromatografijo	približno 47 000 g/mol
Velikost prašnih delcev (pri uporabi tvori film)	< 50 µm več kot 50 % < 0,1 µm 5,1–5,5 %
Analiza (glede na Ph. Eur. 2.2.20 „Potenciometrična titracija“)	20,8–25,5 % skupine dimetilaminoetila (DMAE), računano na suho snov
Opis	zrnca so brezbarvna do rahlo rumeno obarvana, prah je bel
Identifikacija	
Infrardeča absorpcijska spektroskopija	potrebna opredelitev
Viskoznost 12,5 % raztopine v razmerju 60: 40 (w/w) propan-2-ola in acetona	3–6 mPa.s
Indeks refrakcije	[n] _D ²⁰ 1,380–1,385
Topnost	1 g se raztopi v 7 g metanola, etanola, propan-2-ola, diklorometana, 1 N vodni raztopini klorovodikove kisline. Netopen v petroletru.
▼ M6	
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 2,0 % (3 ure pri 105 °C)
Alkalijska vrednost	162–198 mg KOH/g suhe snovi
Sulfatni pepel	ne več kot 0,1 %
Preostali monomeri	butilni metakrilat < 1 000 mg/kg metilni metakrilat < 1 000 mg/kg dimetilaminoetilni metakrilat < 1 000 mg/kg
Ostanki topila	propan-2-ol < 0,5 % butanol < 0,5 % metanol < 0,1 %
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 3 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

E 1206 NEVTRALNI KOPOLIMER METAKRILATA**Sinonimi**

polimer etil akrilat metil metakrilata; etil akrilat, polimer metil metakrilata; etil akrilat, polimer z metil metakrilatom; metil metakrilat, polimer etil akrilata; metil metakrilat, polimer z etil akrilatom

▼ **M6**

Opredelitev	Nevtralni kopolimer metakrilata je v celoti polimeriziran kopolimer metil metakrilata in etil akrilata. Proizveden je po postopku z emulzijsko polimerizacijo. Proizvaja se z redoks sproženo polimerizacijo monomerov etil akrilata, metil metakrilata z uporabo redoks iniciacijskega sistema z donorji prostih radikalov, ki so stabilizirani s pomočjo polietilenglikol monostearil etra in vinilne kisline/natrijevega hidroksida. Ostanke monomerov se odstranijo s pomočjo destilacije z vodno paro.
Št. CAS	9010-88-2
Kemijsko ime	poli(etilakrilat-ko-metil metakrilat) 2:1
Kemijska formula	$\text{poli}[(\text{CH}_2\text{:CHCO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{-ko-}(\text{CH}_2\text{:C}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{CH}_3)]$
Povprečna molekulska masa	približno 600 000 g/mol
Sestava/ostanek po izparevanju	28,5–31,5 % 1 g disperzije se suši v peči 3 ure pri 110 °C.
Opis	Mlečno bela disperzija (komercialna oblika je 30-odstotna disperzija suhe snovi v vodi) z nizko viskoznostjo, komaj zaznavnega značilnega vonja.
Identifikacija	
Infrardeča absorpcijska spektroskopija	značilna za spojino
Viskoznost	največ 50 mPa.s, 30 rpm/20 °C (viskozimeter Brookfield)
pH-vrednost	5,5–8,6
Relativna gostota (pri 20 °C)	1,037–1,047
Topnost	Disperzija se meša z vodo v kakršnem koli razmerju. Polimer in disperzija sta dobro topna v acetonu, etanolu in izopropil alkoholu. Kadar se zmešata z 1 N natrijevega hidroksida v razmerju 1: 2, nista topna.
Čistost	
Sulfatni pepel	ne več kot 0,4 % v disperziji
Preostali monomeri	skupaj monomerov (vsota metil metakrilata in etil akrilata): ne več kot 100 mg/kg v disperziji
Ostanki emulgatorja	polietilen glikol monostearil eter (makrogol stearil eter 20) ne več kot 0,7 % v disperziji
Ostanki topila	etanol ne več kot 0,5 % v disperziji metanol ne več kot 0,1 % v disperziji
Arzen	ne več kot 0,3 mg/kg v disperziji
Svinec	ne več kot 0,9 mg/kg v disperziji
Živo srebro	ne več kot 0,03 mg/kg v disperziji
Kadmij	ne več kot 0,3 mg/kg v disperziji

E 1207 ANIONSKE KOPOLIMER METAKRILATA

Sinonimi	metil akrilat, metil metakrilat, polimer metakrilne kisline; metakrilna kislina, polimer z metil akrilatom in metil metakrilatom
-----------------	--

▼ **M6**

Opredelitev	Anionski kopolimer metakrilata je v celoti polimeriziran kopolimer metakrilne kisline, metil metakrilata in metil akrilata. Proizvaja se v vodnem mediju z emulzijsko polimerizacijo metil metakrilata, metil akrilata in metakrilne kisline z uporabo iniciacijskega sistema s prostimi radikali, stabiliziranega z natrijevim lauril sulfatom in polioksietilen sorbitan monooleatom (polisorbat 80). Ostanke monomerov se odstranijo s pomočjo destilacije z vodno paro.
Št. CAS	26936-24-3
Kemijsko ime	poli(metil akrilat-ko-metilmetakrilat-ko-metakrilna kislina) 7:3:1
Kemijska formula	poli[(CH ₂ :CHCO ₂ CH ₃)-ko-(CH ₂ :C(CH ₃)CO ₂ CH ₃)-ko-(CH ₂ :C(CH ₃)COOH)]
Povprečna molekulska masa	približno 280 000 g/mol
Sestava/ostanek po izparevanju	28,5–31,5 % 1 g disperzije sušimo v peči 5 ur pri 110 °C. 9,2–12,3 % enot metakrilne kisline na suho snov
Opis	Mlečno bela disperzija (komercialna oblika je 30-odstotna disperzija suhe snovi v vodi) z nizko viskoznostjo, komaj zaznavnega značilnega vonja.
Identifikacija	
Infrardeča absorpcijska spektroskopija	značilna za spojino
Viskoznost	največ 20 mPa.s, 30 rpm/20 °C (viskozimeter Brookfield)
pH-vrednost	2,0–3,5
Relativna gostota (pri 20 °C)	1,058–1,068
Topnost	Disperzija se meša z vodo v kakršnem koli razmerju. Polimer in disperzija sta dobro topna v acetonu, etanolu in izopropil alkoholu. Topna, kadar se zmešata z 1 N natrijevega hidroksida v razmerju 1:2. Topna pri pH vrednosti nad 7,0.
Čistost	
Kislinska vrednost	60–80 mg KOH/g suhe snovi
Sulfatni pepel	ne več kot 0,2 % v disperziji
Preostali monomeri	skupaj monomerov (vsota metakrilne kisline, metil metakrilata in metil akrilata): ne več kot 100 mg/kg v disperziji
Ostanki emulgatorja	natrijev lauril sulfat ne več kot 0,3 % na suho snov polisorbat 80 ne več kot 1,2 % na suho snov
Ostanki topila	metanol ne več kot 0,1 % v disperziji
Arzen	ne več kot 0,3 mg/kg v disperziji
Svinec	ne več kot 0,9 mg/kg v disperziji
Živo srebro	ne več kot 0,03 mg/kg v disperziji
Kadmij	ne več kot 0,3 mg/kg v disperziji

▼ **M9****E 1208 KOPOLIMER POLIVINILPIROLIDON-VINIL ACETATA**

Sinonimi	kopolividon; kopovidon; kopolimer 1-vinil-2-pirolidon-vinil acetata; 2-pirolidinon, 1-etenil-, polimer z etenil acetatom
Opredelitev	Proizvaja se s kopolimerizacijo N-vinil-2-pirolidona in vinil acetata s prostimi radikali v raztopini propan-2-ola v prisotnosti iniciatorjev.
EINECS	
Kemijsko ime	očetna kislina, etenil ester, polimer z 1-etenil-2-pirolidinonom
Kemijska formula	$(C_6H_9NO)_n(C_4H_6O_2)_m$
Povprečna viskoznost molekulske mase	med 26 000 in 46 000 g/mol
Analiza	Vsebnost dušika 7,0–8,0 %
Opis	Fizikalno stanje je opisano kot bel do rumenkasto bel prah ali kosmiči s povprečno velikostjo delcev 50–130 µm.
Identifikacija	
Topnost	Dobro topen v vodi, etanolu, etilen kloridu in etru.
Infrardeča absorpcijska spektroskopija	potrebna opredelitev
Evropski barvni test (barve BY)	najmanj BY5
Vrednost K ⁽¹⁾ (1 % trdnih snovi v vodni raztopini)	25,2–30,8
pH-vrednost	3,0–7,0 (10 % vodna raztopina)
Čistost	
Komponenta vinilacetata v kopolimeru	ne več kot 42,0 %
Prosti vinil acetat	ne več kot 5 mg/kg
Skupni pepel	ne več kot 0,1 %
Aldehid	ne več kot 2 000 mg/kg (kot acetaldehid)
Prosti N-vinilpirolidon	ne več kot 5 mg/kg
Hidrazin	ne več kot 0,8 mg/kg
Vsebnost peroksida	ne več kot 400 mg/kg
Propan-2-ol	ne več kot 150 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

⁽¹⁾ Vrednost K: indeks brez dimenzij, izračunan iz meritev kinematične viskoznosti razredčenih raztopin, ki se uporablja za označevanje verjetne stopnje polimerizacije ali molekularne velikosti polimera.

▼ **M13****E 1209 POLIVINIL ALKOHOL-POLIETILEN GLIKOL-*GRAFT*-KOPO-LIMER**

Sinonimi	cepljeni kopolimer makrogol poli(vinil alkohola); poli(etan-1,2-diol- <i>graft</i> -etanol); etenol, polimer z oksiranom, <i>graft</i> ; oksiran, polimer z etanolom, <i>graft</i> ; etilen oksid-vinil alkohol <i>graft</i> kopolimer
Opredelitev	Polivinil alkohol-polietilen glikol- <i>graft</i> -kopolimer je sintetični kopolimer, ki vsebuje približno 75 % enot PVA in 25 % enot PEG.
Št. CAS	96734-39-3
Kemijsko ime	polivinil alkohol-polietilen glikol- <i>graft</i> -kopolimer
Kemijska formula	
Masno povprečje molekulske mase	40 000 do 50 000 g/mol
Opis	bel do bledo rumen prah
Identifikacija	
Topnost	Dobro topen v vodi ter razredčenih kislinah in razredčenih raztopinah bazičnih hidroksidov; skoraj netopen v etanolu, očetni kislini, acetonu in kloroformu.
IR spekter	mora biti ustrezen
pH-vrednost	5,0–8,0
Čistost	
Estrsko število	10 do 75 mg/g KOH
Dinamična viskoznost	50 do 250 mPa s
Izguba pri sušenju	ne več kot 5 %
Sulfatni pepel	ne več kot 2 %
Vinilacetat	ne več kot 20 mg/kg
Očetna kislina/acetat skupaj	ne več kot 1,5 %
Etilen glikol	ne več kot 50 mg/kg
Dietilen glikol	ne več kot 50 mg/kg
1,4-dioksan	ne več kot 10 mg/kg
Etilen oksid	ne več kot 0,2 mg/kg
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 1 mg/kg
Živo srebro	ne več kot 1 mg/kg
Kadmij	ne več kot 1 mg/kg

▼ **B****E 1404 OKSIDIRANI ŠKROB**

Sinonimi	
Opredelitev	oksidirani škrob je škrob, obdelan z natrijevim hipokloritom
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	

▼ B

Opis	bel ali skoraj bel prah ali zrnca ali (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
Mikroskopski pregled	prestane preskus (če ni preželatiniran)
Obarvanje z jodom	prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba
Karboksilne skupine	ne več kot 1,1 %, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1410 MONOŠKROBNI FOSFAT

Sinonimi	
Opredelitev	monoškrobni fosfat je škrob, zaestren z ortofosforno kislino ali z natrijevim ali kalijevim ortofosfatom ali natrijevim tripolifosfatom
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali skoraj bel prah ali zrnca ali (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
Mikroskopski pregled	prestane preskus (če ni preželatiniran)
Obarvanje z jodom	prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba

▼B

Rezidualni fosfat	ne več kot 0,5 % (kot P) za žitni ali krompirjev škrob, računano na brezvodno osnovo ne več kot 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1412 DIŠKROBNI FOSFAT**Sinonimi****Opredelitev**

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

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

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

Identifikacija

Mikroskopski pregled

prestane preskus (če ni preželatiniran)

Obarvanje z jodom

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 15,0 % za žitni škrob
ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob
ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba

Rezidualni fosfat

ne več kot 0,5 % (kot P) za žitni ali krompirjev škrob, računano na brezvodno osnovo
ne več kot 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba, računano na brezvodno osnovo

Žveplov dioksid

ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo
ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo

Arzen

ne več kot 1 mg/kg

Svinec

ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo

Živo srebro

ne več kot 0,1 mg/kg

▼ **B****E 1413 FOSFORILIRAN DIŠKROBNI FOSFAT****Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Mikroskopski pregled

Obarvanje z jodom

Čistost

Izguba pri sušenju

Rezidualni fosfat

Žveplov dioksid

Arzen

Svinec

Živo srebro

fosforiliran diškrobni fosfat je kombinirano obdelani škrob, kakor je opisano za monoškrobni fosfat in za diškrobni fosfat

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

prestane preskus (če ni preželatiran)

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

ne več kot 15,0 % za žitni škrob

ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob

ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba

ne več kot 0,5 % (kot P) za žitni ali krompirjev škrob, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 0,4 % (kot P) za druge vrste škroba, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrabe, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo

ne več kot 1 mg/kg

ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 0,1 mg/kg

E 1414 ACETILIRAN DIŠKROBNI FOSFAT**Sinonimi****Opredelitev**

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Mikroskopski pregled

Obarvanje z jodom

acetiliran diškrobni fosfat je škrob, zamrežen z natrijevim trimetafosfatom ali fosforjevim oksikloridom in zaestren z acetanhidridom ali vinilacetatom

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

prestane preskus (če ni preželatiran)

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

▼ B**Čistost**

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

E 1420 ACETILIRANI ŠKROB**Sinonimi**

škrobni acetat

Opredelitev

acetilirani škrob je škrob, zaestren z anhidridom očetne kisline ali vinilacetatom

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

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

Identifikacija

Mikroskopski pregled

prestane preskus (če ni preželatiniran)

Obarvanje z jodom

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

Čistost

Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba
Acetilne skupine	ne več kot 2,5 %, računano na brezvodno osnovo
Vinilacetat	ne več kot 0,1 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

▼ B**E 1422 ACETILIRAN DIŠKROBNI ADIPAT****Sinonimi****Opredeflitev**

EINECS

Kemijško ime

Kemijška formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Mikroskopski pregled

Obarvanje z jodom

Čistost

Izguba pri sušenju

Acetilne skupine

Adipatne skupine

Žveplov dioksid

Arzen

Svinec

Živo srebro

acetiliran diškrobni adipat je škrob, zamrežen z anhidridom adipinske kisline in zaestren z anhidridom očetne kisline

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

prestane preskus (če ni preželatiniran)

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

ne več kot 15,0 % za žitni škrob

ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob

ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba

ne več kot 2,5 %, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 0,135 %, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrabe, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo

ne več kot 1 mg/kg

ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo

ne več kot 0,1 mg/kg

E 1440 HIDROKSIPROPIL ŠKROB**Sinonimi****Opredeflitev**

EINECS

Kemijško ime

Kemijška formula

Molekulska masa

Analiza

Opis**Identifikacija**

Mikroskopski pregled

Obarvanje z jodom

hidroksipropil škrob je škrob, zaestren s propilenoksidom

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

prestane preskus (če ni preželatiniran)

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

▼ B

Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba
Hidroksipropilne skupine	ne več kot 7,0 %, računano na brezvodno osnovo
Propilen klorohidrin	ne več kot 1 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1442 HIDROKSIPROPIL DIŠKROBNI FOSFAT**Sinonimi****Opredelitev**

hidroksipropil diškrobni fosfat je škrob, zamrežen z natrijevim trime-tafosfatom ali fosforjevim oksikloridom in zaestren s propilenok-sidom

EINECS

Kemijsko ime

Kemijska formula

Molekulska masa

Analiza

Opis

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

Identifikacija

Mikroskopski pregled

prestane preskus (če ni preželatiniran)

Obarvanje z jodom

prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)

Čistost

Izguba pri sušenju

ne več kot 15,0 % za žitni škrob
ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob
ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba

Hidroksipropilne skupine

ne več kot 7,0 %, računano na brezvodno osnovo

Rezidualni fosfat

ne več kot 0,14 % (kot P) za žitni ali krompirjev škrob, računano na brezvodno osnovo
ne več kot 0,04 % (kot P) za druge vrste škroba, računano na brezvodno osnovo

Propilen klorohidrin

ne več kot 1 mg/kg, računano na brezvodno osnovo

Žveplov dioksid

ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo
ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo

▼B

Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1450 NATRIJEV OKTENILSUKCINAT ŠKROBA

Sinonimi	SSOS
Opredelitev	natrijev oktenilsukcinat škroba je škrob, zaestren z oktenilsukcin anhidridom
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali skoraj bel prah ali zrnca ali (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
Mikroskopski pregled	prestane preskus (če ni preželatiniran)
Obarvanje z jodom	prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba
Oktenilsukcinilne skupine	ne več kot 3 %, računano na brezvodno osnovo
Ostanek oktenilsukcinske kisline	ne več kot 0,3 %, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1451 ACETILIRAN OKSIDIRAN ŠKROB

Sinonimi	
Opredelitev	acetiliran oksidiran škrob je škrob, obdelan z natrijevim hipokloritom in nato zaestren z anhidridom očetne kisline
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali skoraj bel prah ali zrnca ali (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci

▼ B

Identifikacija	
Mikroskopski pregled	prestane preskus (če ni preželatiniran)
Obarvanje z jodom	prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 15,0 % za žitni škrob ne več kot 21,0 % za krompirjev škrob ne več kot 18,0 % za druge vrste škroba
Karboksilne skupine	ne več kot 1,3 %, računano na brezvodno osnovo
Acetilne skupine	ne več kot 2,5 %, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg

E 1452 ALUMINIJEV OKTENIL SUKcinAT ŠKROBA

Sinonimi	
Opredelitev	aluminijev oktenil sukcinat škroba je škrob, zaestren z oktenil sukcin anhidridom in obdelan z aluminijevim sulfatom
EINECS	
Kemijsko ime	
Kemijska formula	
Molekulska masa	
Analiza	
Opis	bel ali skoraj bel prah ali zrnca ali (če je preželatiniran) kosmiči, amorfni prah ali grobi delci
Identifikacija	
Mikroskopski pregled	prestane preskus (če ni preželatiniran)
Obarvanje z jodom	prestane preskus (temno modra do svetlo rdeča barva)
Čistost	
Izguba pri sušenju	ne več kot 21,0 %
Oktenilsukcinilne skupine	ne več kot 3 %, računano na brezvodno osnovo
Ostanek oktenilsukcinske kisline	ne več kot 0,3 %, računano na brezvodno osnovo
Žveplov dioksid	ne več kot 50 mg/kg za modificirane žitne škrobe, računano na brezvodno osnovo ne več kot 10 mg/kg za druge vrste modificiranega škroba, če ni navedeno drugače, na brezvodno osnovo
Arzen	ne več kot 1 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg, računano na brezvodno osnovo
Živo srebro	ne več kot 0,1 mg/kg
Aluminij	ne več kot 0,3 %, računano na brezvodno osnovo

▼ **B****E 1505 TRIETILCITRAT**

Sinonimi	etilcitrat
Opredelitev	
EINECS	201-070-7
Kemijsko ime	trietil-2-hidroksipropan-1,2,3-trikarboksilat
Kemijska formula	C ₁₂ H ₂₀ O ₇
Molekulska masa	276,29
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,0 %
Opis	skoraj brezbarvna oljnata tekočina, brez vonja
Identifikacija	
Masna gostota (25° C/25 °C)	1,135–1,139
Indeks refrakcije	[n] _D ²⁰ : 1,439–1,441
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,25 % (metoda po Karlu Fischerju)
Kislost	ne več kot 0,02 % (kot citronska kislina)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 1517 GLICERILDIACETAT

Sinonimi	diacetin
Opredelitev	glicerildiacetat je sestavljen predvsem iz zmesi 1-, 2- in 1,3-diacetatov glicerola, z manjšimi količinami mono- in triestrov
EINECS	
Kemijsko ime	glicerildiacetat; 1, 2, 3-propantrioldiacetat
Kemijska formula	C ₇ H ₁₂ O ₅
Molekulska masa	176,17
Analiza	ne manj kot 94,0 %
Opis	bistra, brezbarvna, higroskopska, nekoliko oljnata tekočina z rahlim vonjem po maščobi
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi; meša se z etanolom
Preskus na glicerol	prestane preskus
Preskus na acetat	prestane preskus
Masna gostota (20 °C/20 °C)	1,175–1,195
Območje vrelišča	med 259 °C in 261 °C
Čistost	
Skupaj pepel	ne več kot 0,02 %
Kislost	ne več kot 0,4 % (kot očetna kislina)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ B**E 1518 GLICERILTRIACETAT**

Sinonimi	triacetin
Opredelitev	
EINECS	203-051-9
Kemijsko ime	gliceriltriacetat
Kemijska formula	C ₉ H ₁₄ O ₆
Molekulska masa	218,21
Analiza	vsebnost ne manj kot 98,0 %
Opis	brezbarvna, nekoliko oljnata tekočina, rahlega vonja po maščobi
Identifikacija	
Preskus na acetat	prestane preskus
Preskus na glicerol	prestane preskus
Indeks refrakcije	[n] _D ²⁵ med 1,429 in 1,431
Masna gostota (25 °C/25 °C)	med 1,154 in 1,158
Območje vrelišča	med 258 °C in 270 °C
Čistost	
Vsebnost vode	ne več kot 0,2 % (metoda po Karlu Fischerju)
Sulfatni pepel	ne več kot 0,02 % (kot citronska kislina)
Arzen	ne več kot 3 mg/kg
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 1519 BENZIL ALKOHOL

Sinonimi	fenilkarbinol; fenilmetil alkohol; benzenmetanol alfa-hidroksitoluen
Opredelitev	
EINECS	
Kemijsko ime	benzilni alkohol; fenilmetanol
Kemijska formula	C ₇ H ₈ O
Molekulska masa	108,14
Analiza	ne manj kot 98,0 %
Opis	brezbarvna, bistra tekočina z rahlim aromatičnim vonjem
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, etanolu in etru
Indeks refrakcije	[n] _D ²⁰ : 1,538–1,541
Masna gostota (25° C/25 °C)	1,042–1,047
Preskus na perokside	prestane preskus
Območje destilacije	ne manj kot 95 % v/v, destilira med 202 in 208 °C
Čistost	
Kislinska vrednost	ne več kot 0,5
Alhidi	ne več kot 0,2 % v/v (kot benzaldehid)
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

▼ B**E 1520 PROPAN-1,2-DIOL**

Sinonimi	propilenglikol
Opredelitev	
EINECS	200-338-0
Kemijsko ime	1,2-dihidroksipropan
Kemijska formula	C ₃ H ₈ O ₂
Molekulska masa	76,10
Analiza	vsebnost ne manj kot 99,5 %, računano na brezvodno osnovo
Opis	bistra, brezbarvna, higroskopska, židka tekočina
Identifikacija	
Topnost	topen v vodi, etanolu in acetonu
Masna gostota (20 °C/20 °C)	1,035–1,040
Indeks refrakcije	[n] _D ²⁰ : 1,431–1,433
Čistost	
Preskus destilacije	99,5 % produkta destilira med 185–189 °C. Preostalega 0,5 % je sestavljenega zlasti iz dimerov in sledi trimerov iz propilenglikola.
Sulfatni pepel	ne več kot 0,07 %
Vsebnost vode	ne več kot 1,0 % (metoda po Karlu Fischerju)
Svinec	ne več kot 2 mg/kg

E 1521 POLIETILENGLIKOL

Sinonimi	PEG; makrogol; polietilenoksid
Opredelitev	Poliadicije etilenoksida in vode, ki so običajno določene s številom, ki približno ustreza molekulski masi.
Kemijsko ime	alfa-hidro-omega-hidroksipoli (oksi-1,2-etandiol)
Kemijska formula	(C ₂ H ₄ O) _n H ₂ O (n = število enot etilenoksida, ki ustrezajo molekulski masi 6 000, približno 140)
Povprečna molekulska masa	380–9 000 Da
Analiza	PEG 400: ne manj kot 95 % in ne več kot 105 % PEG 3000: ne manj kot 90 % in ne več kot 110 % PEG 3350: ne manj kot 90 % in ne več kot 110 % PEG 4000: ne manj kot 90 % in ne več kot 110 % PEG 6000: ne manj kot 90 % in ne več kot 110 % PEG 8000: ne manj kot 87,5 % in ne več kot 112,5° %
Opis	PEG 400 je bistra, židka, brezbarvna ali skoraj brezbarvna higroskopska tekočina PEG 3000, PEG 3350, PEG 4000, PEG 6000 in PEG 8000 so bele ali skoraj bele trdne snovi voskastega ali parafinskega videza

▼ B**Identifikacija**

Območje taljenja

PEG 400: 4–8 °C
 PEG 3 000: 50–56 °C
 PEG 3350: 53–57 °C
 PEG 4000: 53–59 °C
 PEG 6000: 55–61 °C
 PEG 8000: 55–62 °C

Viskoznost

PEG 400: 105–130 mPa.s pri 20 °C
 PEG 3000: 75–100 mPa.s pri 20 °C
 PEG 3350: 83–120 mPa.s pri 20 °C
 PEG 4000: 110–170 mPa.s pri 20 °C
 PEG 6000: 200–270 mPa.s pri 20 °C
 PEG 8000: 260–510 mPa.s pri 20 °C

Za polietilenglikole s povprečno molekulsko maso, večjo od 400, je viskoznost določena na podlagi 50-odstotne m/m raztopine izbrane snovi v vodi.

Topnost

PEG 400 se meša z vodo, je zelo topen v acetonu, alkoholu in metilen kloridu, praktično netopen pa je v maščobnih in mineralnih oljih.

PEG 3000 in PEG 3350: zelo topna v vodi in metilen kloridu, rahlo topna v alkoholu ter praktično netopna v maščobnih in mineralnih oljih.

PEG 4000, PEG 6000 in PEG 8000: zelo topni v vodi in metilen kloridu, praktično netopni v alkoholu ter v maščobnih in mineralnih oljih.

Čistost

Hidroksilna vrednost

PEG 400: 264–300
 PEG 3000: 34–42
 PEG 3350: 30–38
 PEG 4000: 25–32
 PEG 6000: 16–22
 PEG 8000: 12–16

Sulfatni pepel

ne več kot 0,2 %

1,4-dioksan

ne več kot 10 mg/kg

Etilen oksid

ne več kot 0,2 mg/kg

Etilen glikol in dietilen glikol

skupaj posamezno ali v kombinaciji ne več kot 0,25 %^{w/w}

Svinec

ne več kot 1 mg/kg