

§ 3. De voorzitters van de kamers van de Beroepscommissie, bedoeld in artikel 6, § 2, ontvangen elk een vergoeding van 75 euro per uur zitting in de Sectie luchtvaartgeneeskunde in toepassing van artikel 3, § 3, 3^o.

§ 4. De leden van de Raad van luchtvaartgeneeskunde, bedoeld in artikel 4, § 1, ontvangen elk een vergoeding van 75 euro per uur zitting in de Raad van luchtvaartgeneeskunde.

§ 5. De vergoedingen zijn niet van toepassing op de leden die hun functie uitoefenen in de hoedanigheid van lid van het rijkspersoneel.

§ 6. De vergoedingen worden berekend volgens de werkelijk gepresteerde uren. De onvolledige uren worden niet vergoed.

§ 7. De bedragen van de vergoedingen worden om de twee jaar op 1 januari, en voor het eerst op 1 januari 2008, aangepast en verbonden aan het indexcijfer van de consumptieprijzen, doorgaans gezondheidsindex geheten, overeenkomstig de volgende formule :

basisbedrag × nieuw indexcijfer/aanvangsindexcijfer

Het aanvangsindexcijfer is het indexcijfer van de consumptieprijzen (gezondheidsindex) van de maand januari 2006.

Het nieuwe indexcijfer is het indexcijfer van de consumptieprijzen (gezondheidsindex) van de maand voorafgaand aan de aanpassing van de vergoedingen.

Bij het indexeren, wordt de uitkomst in voorkomend geval verhoogd met ten hoogste 0,50 euro of verminderd met ten hoogste 0,49 euro om een geheel getal te verkrijgen. »

Art. 3. Onze Minister, bevoegd voor de Luchtvaart, is belast met de uitvoering van dit besluit.

Art. 4. Dit besluit treedt in werking de dag waarop het in het *Belgisch Staatsblad* wordt bekendgemaakt.

Gegeven te Brussel, 7 december 2007.

ALBERT

Van Koningswege :

De Minister van Mobiliteit,
R. LANDUYT

§ 3. Les présidents des chambres de la Commission de recours, visés à l'article 6, § 2, perçoivent chacun une indemnité de 75 euros par heure de séance dans la Section de médecine aéronautique, visée à l'article 3, § 3, 3^o.

§ 4. Les membres du Conseil de médecine aéronautique, visés à l'article 4, § 1^{er}, perçoivent chacun une indemnité de 75 euros par heure de séance dans le Conseil de médecine aéronautique.

§ 5. Les indemnités ne sont pas applicables aux membres qui exercent leur fonction en qualité du membre du personnel de l'Etat.

§ 6. Les indemnités sont calculées selon les heures réellement prestées. Les heures incomplètes ne sont pas indemnisées.

§ 7. Les montants des indemnités sont adaptés tous les deux ans au 1^{er} janvier, et pour la première fois le 1^{er} janvier 2008, et liés à l'indice des prix à la consommation, communément appelé indice santé, conformément à la formule suivante :

montant de base × nouvel indice/indice de départ

L'indice de départ est l'indice des prix à la consommation (indice santé) du mois janvier 2006.

Le nouvel indice est l'indice des prix à la consommation (indice santé) du mois qui précède l'adaptation des indemnités.

Lors de l'indexation, les résultats sont augmentés le cas échéant de 0,50 euro maximum ou diminués de 0,49 euro maximum pour arriver à l'unité. »

Art. 3. Notre Ministre ayant la Navigation aérienne dans ses attributions, est chargé de l'exécution du présent arrêté.

Art. 4. Le présent arrêté entre en vigueur le jour de sa publication au *Moniteur belge*.

Donné à Bruxelles, le 7 décembre 2007.

ALBERT

Par le Roi :

Le Ministre de la Mobilité,
R. LANDUYT

FEDERALE OVERHEIDSDIENST VOLKSGEZONDHEID,
VEILIGHEID VAN DE VOEDSELKETEN
EN LEEFMILIEU

N. 2008 — 2

[C — 2007/23531]

19 NOVEMBER 2007. — Koninklijk besluit tot wijziging van het koninklijk besluit van 14 juli 1997 betreffende zuiverheidseisen voor additieven die in voedingsmiddelen mogen worden gebruikt

ALBERT II, Koning der Belgen,
Aan allen die nu zijn en hierna wezen zullen, Onze Groot.

Gelet op de wet van 24 januari 1977 betreffende de bescherming van de gezondheid van de verbruikers op het stuk van de voedingsmiddelen en andere producten, inzonderheid op artikel 4, § 1;

Gelet op het koninklijk besluit van 14 juli 1997 betreffende zuiverheidseisen voor additieven die in voedingsmiddelen mogen worden gebruikt, gewijzigd door de koninklijke besluiten van 1 december 1998, 15 februari 1999, 25 januari 2000, 23 januari 2001, 28 september 2001, 20 maart 2002, 7 september 2003, 5 juni 2004, 27 december 2004, 21 januari 2005, 22 april 2005 en 2 februari 2007;

Overwegende richtlijn 2006/128/EG van de Commissie van 8 december 2006 tot wijziging en rectificatie van richtlijn 95/31/EG tot vaststelling van specifieke zuiverheidseisen voor zoetstoffen die in levensmiddelen mogen worden gebruikt en richtlijn 2006/129/EG van de Commissie van 8 december 2006 tot wijziging en rectificatie van Richtlijn 96/77/EG tot vaststelling van specifieke zuiverheidseisen voor levensmiddelenadditieven met uitzondering van kleurstoffen en zoetstoffen;

SERVICE PUBLIC FEDERAL SANTE PUBLIQUE,
SECURITE DE LA CHAINE ALIMENTAIRE
ET ENVIRONNEMENT

F. 2008 — 2

[C — 2007/23531]

19 NOVEMBRE 2007. — Arrêté royal modifiant l'arrêté royal du 14 juillet 1997 relatif aux critères de pureté des additifs pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires

ALBERT II, Roi des Belges,
A tous, présents et à venir, Salut.

Vu la loi du 24 janvier 1977 relative à la protection de la santé des consommateurs en ce qui concerne les denrées alimentaires et les autres produits, notamment l'article 4, § 1^{er};

Vu l'arrêté royal du 14 juillet 1997 relatif aux critères de pureté des additifs pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires, modifié par les arrêtés royaux des 1^{er} décembre 1998, 15 février 1999, 25 janvier 2000, 23 janvier 2001, 28 septembre 2001, 20 mars 2002, 7 septembre 2003, 5 juin 2004, 27 décembre 2004, 21 janvier 2005, 22 avril 2005 et 2 février 2007;

Considérant la directive 2006/128/CE de la Commission du 8 décembre 2006 modifiant et rectifiant la directive 95/31/CE établissant des critères de pureté spécifiques pour les édulcorants pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires et la directive 2006/129/CE de la Commission du 8 décembre 2006 modifiant et corrigeant la directive 96/77/CE établissant des critères de pureté spécifiques pour les additifs alimentaires autres que les colorants et les édulcorants;

Gelet op het advies nr. 43.551/1/V van de Raad van State, gegeven op 10 september 2007, met toepassing van artikel 84, § 1, eerste lid, 1^o, van de gecoördineerde wetten op de Raad van State;

Op de voordracht van Onze Minister van Sociale Zaken en Volksgezondheid,

Hebben Wij besloten en besluiten Wij :

Artikel 1. De bijlage bij het koninklijk besluit van 14 juli 1997 betreffende zuiverheidseisen voor additieven die in voedingsmiddelen mogen worden gebruikt, zoals gewijzigd bij de koninklijke besluiten van 1 december 1998, 15 februari 1999, 25 januari 2000, 23 januari 2001, 28 september 2001, 20 maart 2002, 7 september 2003, 5 juni 2004, 27 december 2004, 21 januari 2005, 22 april 2005 en 2 februari 2007 wordt gewijzigd overeenkomstig de bijlage bij huidig besluit.

Art. 2. Dit besluit treedt in werking op 15 februari 2008, met uitzondering van punt 8 van de bijlage, dat in werking treedt op 15 augustus 2008.

Art. 3. Onze Minister bevoegd voor Volksgezondheid is belast met de uitvoering van dit besluit.

Gegeven te Brussel, 19 november 2007.

ALBERT

Van Koningswege :

De Minister van Sociale Zaken en Volksgezondheid,
belast met Europese Zaken,
D. DONFUT

Vu l'avis 43.551/1/V du Conseil d'Etat donné le 10 septembre 2007, en application de l'article 84, § 1^{er}, alinéa 1^{er}, 1^o, des lois coordonnées sur le Conseil d'Etat;

Sur la proposition de Notre Ministre des Affaires sociales et de la Santé publique,

Nous avons arrêté et arrêtons :

Article 1^{er}. L'annexe de l'arrêté royal du 14 juillet 1997 relatif aux critères de pureté des additifs pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires, modifiée par les arrêtés royaux des 1^{er} décembre 1998, 15 février 1999, 25 janvier 2000, 23 janvier 2001, 28 septembre 2001, 20 mars 2002, 7 septembre 2003, 5 juin 2004, 27 décembre 2004, 21 janvier 2005, 22 avril 2005 et 2 février 2007 est modifiée conformément à l'annexe du présent arrêté.

Art. 2. Le présent arrêté entre en vigueur le 15 février 2008, à l'exception du point 8 de l'annexe, qui entre en vigueur le 15 août 2008.

Art. 3. Notre Ministre qui a la Santé publique dans ses attributions est chargé de l'exécution du présent arrêté.

Donné à Bruxelles, le 19 novembre 2007.

ALBERT

Par le Roi :

Le Ministre des Affaires sociales et de la Santé publique,
chargé des Affaires européennes,
D. DONFUT

Bijlage

1. De tekst met betrekking tot erythritol wordt vervangen door :

« E 968 ERYTRITOL

Synoniemen

Meso-erythritol
Tetrahydroxybutaan
Erytriet

Definitie

Verkregen door fermentatie van een koolhydraatbron met behulp van veilige en geschikte osmofiele gisten van levensmiddelenkwaliteit, zoals *Moniliella pollinis* of *Trichosporonoides megachilensis*, gevolgd door zuiveren en drogen

Chemische naam

1,2,3,4-Butaantetraol

Einecs-nummer

205-737-3

Molecuulformule

C₄H₁₀O₄

Relatieve molecuulmassa

122,12

Gehalte

Minimaal 99 % na drogen

Beschrijving

Witte, kleurloze, niet hygroscopische, hittebestendige kristallen, waarvan de zoetheid ongeveer 60-80 % van die van sucrose is

Eigenschappen

A. Oplosbaarheid

Goed oplosbaar in water, slecht oplosbaar in ethanol en onoplosbaar in diethylether

B. Smelttraject

119-123 °C

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen

Niet meer dan 0,2 % (zes uur bij 70 °C in een vacuümexsiccator)

Sulfaatas

Maximaal 0,1 %

Reducerende stoffen

Maximaal 0,3 %, uitgedrukt als D-glucose

Ribitol en glycerol

Maximaal 0,1 %

Lood

Maximaal 0,5 mg/kg »

2. De tekst met betrekking tot E 954 sacharine en Na-, K- en Ca-zouten wordt vervangen door :

« E 954 SACHARINE EN HET Na-, K- EN Ca-ZOUT DAARVAN

(I) SACHARINE

Definitie

Chemische naam	3-Oxo-2,3-dihydrobenzo(d)isothiazool-1,1-dioxide
Einecs-nummer	201-321-0
Molecuulformule	$C_7H_5NO_3S$
Relatieve molecuulmassa	183,18
Gehalte	Minimaal 99 % en maximaal 101 % $C_7H_5NO_3S$, berekend voor de water-vrije stof

Beschrijving

Witte kristallen of wit kristallijn poeder zonder geur of met een zwakke aromatische geur en met een zoete smaak, ook in zeer verdunde oplossing. Ongeveer 300-500 maal zo zoet als sucrose

Eigenschappen

Oplosbaarheid Slecht oplosbaar in water, oplosbaar in basische oplossingen en matig oplosbaar in ethanol

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 1 % (105 °C, twee uur)
Smelttraject	226-230 °C
Sulfaatas	Maximaal 0,2 % van de droge stof
Benzoëzuur en salicylzuur	Voeg aan 10 ml van een 5 %-oplossing, aangezuurd met vijf druppels azijnzuur, drie druppels van een ongeveer molaire oplossing van ijzer(III)chloride in water toe. Er ontstaat geen neerslag en geen paarse kleur
<i>o</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Benzoëzuursulfonamide	Maximaal 25 mg/kg droge stof
Gemakkelijk te carboniseren stoffen	Geen
Arsen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Seleen	Maximaal 30 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof

(II) NATRIUMSACHARINE

Synoniemen

Sacharine, natriumzout van sacharine

Definitie

Chemische naam	Natrium- <i>o</i> -benzosulfimide, natriumzout van 2,3-dihydro-3-oxobenzisosulfonazool, 1,2-benzisothiazoline-3-on-1,1-dioxide natriumzout, monohydraat
Einecs-nummer	204-886-1
Molecuulformule	$C_7H_4NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Relatieve molecuulmassa	241,19
Gehalte	Minimaal 99 % en maximaal 101 % $C_7H_4NNaO_3S$, berekend voor de watervrije stof

Beschrijving

Witte kristallen of wit kristallijn verwerend poeder zonder geur of met een zwakke geur en met een intens zoete smaak, ook in zeer verdunde oplossing. In verdunde oplossing ongeveer 300-500 maal zo zoet als sucrose

Eigenschappen

A. Oplosbaarheid Goed oplosbaar in water, matig oplosbaar in ethanol

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 15 % (120 °C, vier uur)
Benzoëzuur en salicylzuur	Voeg aan 10 ml van een 5 %-oplossing, aangezuurd met vijf druppels azijnzuur, drie druppels van een ongeveer molaire oplossing van ijzer(III)chloride in water toe. Er ontstaat geen neerslag en geen paarse kleur
<i>o</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Benzoëzuursulfonamide	Maximaal 25 mg/kg droge stof

Gemakkelijk te carboniseren stoffen	Geen
Arseen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Seleen	Maximaal 30 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof
(III) CALCIUMSACHARINE	
Synoniemen	Sacharine, calciumzout van sacharine
Definitie	
Chemische naam	Calcium- <i>o</i> -benzosulfimide, calciumzout van 2,3-dihydro-3-oxobenzisulfonazool, 1,2-benzisothiazoline-3-on-1,1-dioxide calciumzout, hydraat (2:7)
Einecs-nummer	229-349-9
Molecuulformule	C ₁₄ H ₈ CaN ₂ O ₆ S ₂ · 3½ H ₂ O
Relatieve molecuulmassa	467,48
Gehalte	Minimaal 95 % C ₁₄ H ₈ CaN ₂ O ₆ S ₂ , berekend voor de watervrije stof
Beschrijving	Witte kristallen of wit kristallijn poeder zonder geur of met een zwakke geur en met een intens zoete smaak, ook in zeer verdunde oplossing. In verdunde oplossing ongeveer 300-500 maal zo zoet als sucrose
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Goed oplosbaar in water, oplosbaar in ethanol
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 13,5 % (120 °C, vier uur)
Benzoëzuur en salicylzuur	Voeg aan 10 ml van een 5 %-oplossing, aangezuurd met vijf druppels azijnzuur, drie druppels van een ongeveer molaire oplossing van ijzer(III)chloride in water toe. Er ontstaat geen neerslag en geen paarse kleur
<i>o</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Benzoëzuursulfonamide	Maximaal 25 mg/kg droge stof
Gemakkelijk te carboniseren stoffen	Geen
Arseen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Seleen	Maximaal 30 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof
(IV) KALIUMSACHARINE	
Synoniemen	Sacharine, kaliumzout van sacharine
Definitie	
Chemische naam	Kalium- <i>o</i> -benzosulfimide, kaliumzout van 2,3-dihydro-3-oxobenzisulfonazool, kaliumzout van 1,2-benzisothiazoline-3-on-1,1-dioxide-monohydraat
Einecs-nummer	
Molecuulformule	C ₇ H ₄ KNO ₃ S · H ₂ O
Relatieve molecuulmassa	239,77
Gehalte	Minimaal 99 % en maximaal 101 %, C ₇ H ₄ KNO ₃ S berekend voor de watervrije stof
Beschrijving	Witte kristallen of wit kristallijn poeder zonder geur of met een zwakke geur en met een intens zoete smaak, ook in zeer verdunde oplossing. Ongeveer 300-500 maal zo zoet als sucrose
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Goed oplosbaar in water, matig oplosbaar in ethanol
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 8 % (120 °C, vier uur)
Benzoëzuur en salicylzuur	Voeg aan 10 ml van een 5 %-oplossing, aangezuurd met vijf druppels azijnzuur, drie druppels van een ongeveer molaire oplossing van ijzer(III)chloride in water toe. Er ontstaat geen neerslag en geen paarse kleur
<i>o</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof
<i>p</i> -Tolueensulfonamide	Maximaal 10 mg/kg droge stof

<i>p</i> -Benzoëzuursulfonamide	Maximaal 25 mg/kg droge stof
Gemakkelijk te carboniseren stoffen	Geen
Arseen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Seleen	Maximaal 30 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof »

3. De tekst met betrekking tot E 955 sucralose wordt vervangen door :

« E 955 SUCRALOSE

Synoniemen	4,1',6'-Trichlorogalactosucrose
Definitie	
Chemische naam	1,6-Dichloor-1,6-dideoxy-β-D-fructofuranosyl-4-chloor-4-deoxy-α-D-galactopyranoside
Einecs-nummer	259-952-2
Molecuulformule	C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈
Relatieve molecuulmassa	397,64
Gehalte	Minimaal 98 % en maximaal 102 % C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈ , berekend voor de watervrije stof
Beschrijving	Wit tot gebroken wit, praktisch geurloos kristallijn poeder
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Zeer goed oplosbaar in water, methanol en ethanol. Slecht oplosbaar in ethylacetaat
B. Infraroodabsorptie	Het infraroodspectrum van een kaliumbromidedispersie van het monster vertoont relatieve maxima bij ongeveer dezelfde golfgetallen als het referentiespectrum dat wordt verkregen met een sucralose-referentiestandaard
C. Dunnelaagchromatografie	De hoofdvlek in de testoplossing heeft dezelfde R _F -waarde als de hoofdvlek van standaardoplossing A in de test op andere gechlореerde disachariden. Deze standaardoplossing wordt verkregen door oplossen van 1,0 g sucralose-referentiestandaard in 10 ml methanol
D. Specifieke draaiing	[α] _D ²⁰ tussen + 84,0° en + 87,5° berekend voor de watervrije stof (1%- oplossing (g/v))
Zuiverheid	
Water	Maximaal 2,0 % (Karl Fischermethode)
Sulfaatas	Maximaal 0,7 %
Andere gechlореerde disachariden	Maximaal 0,5 %
Gechlореerde monosachariden	Maximaal 0,1 %
Trifenylfosfineoxide	Maximaal 150 mg/kg
Methanol	Maximaal 0,1 %
Lood	Maximaal 1 mg/kg »

4. De tekst met betrekking tot E 962 zout van aspartaam-acesulfaam komt als volgt te luiden :

« E 962 ZOUT VAN ASPARTAAM-ACESULFAAM

Synoniemen	Aspartaam-acesulfaam Aspartaam-acesulfaamzout
Definitie	Het zout wordt bereid door verwarming van een zure oplossing van aspartaam en acesulfaam K in een verhouding (m/m) van circa 2:1, gevolgd door kristallisatie. Kalium en vocht worden verwijderd. Het product is stabiel dan aspartaam alleen
Chemische naam	6-Methyl-1,2,3-oxathiazine-4(3H)-on-2,2-dioxidezout van L-fenylalanyl-2-methyl-L- α -asparaginezuur
Molecuulformule	C ₁₈ H ₂₃ O ₉ N ₃ S
Relatieve molecuulmassa	457,46
Gehalte	63,0-66,0 % aspartaam (droge stof) en 34,0-37 % acesulfaam (zuurvorm, droge stof)
Beschrijving	Wit, reukloos, kristallijn poeder
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Matig oplosbaar in water, slecht oplosbaar in ethanol
B. Transmissie	De transmissie van een 1 %-oplossing in water, bepaald in een 1 cm-cuvet bij 430 nm met een geschikte spectrofotometer en met water als referentie, is minimaal 0,95, wat overeenkomt met een extinctie van maximaal circa 0,022
C. Specifieke draaiing	[α] _D ²⁰ tussen + 14,5° en + 16,5° Verricht de bepaling bij een concentratie van 6,2 g in 100 ml mierenzuur (15N) binnen 30 minuten na de bereiding van de oplossing. Deel de berekende specifieke draaiing door 0,646 om te corrigeren voor het aspartaamgehalte van het zout van aspartaam-acesulfaam
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 0,5 % (105 °C, vier uur)
5-Benzy1-3,6-dioxo-2-piperazineazijnzuur	Maximaal 0,5 %
Lood	Maximaal 1 mg/kg »

5. De tekst met betrekking tot E 965 (i) maltitol komt als volgt te luiden :

« E 965 (i) MALTITOL

Synoniemen	D-Maltitol, gehydrogeneerde maltose
Definitie	
Chemische naam	α -D-Glucopyranosyl-1,4-D-glucitol
Einecs-nummer	209-567-0
Molecuulformule	C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁
Relatieve molecuulmassa	344,31
Gehalte	Minimaal 98 % van de watervrije stof D-maltitol C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁
Beschrijving	Wit kristallijn poeder met een zoete smaak
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Zeer goed oplosbaar in water, slecht oplosbaar in ethanol
B. Smelttraject	148-151 °C
C. Specifieke draaiing	[α] _D ²⁰ tussen + 105,5° en + 108,5° (5 %-oplossing (g/v))
Zuiverheid	
Water	Maximaal 1 % (Karl Fischermethode)
Sulfaatas	Maximaal 0,1 % van de droge stof
Reducerende suikers	Maximaal 0,1 % van de droge stof, uitgedrukt als glucose
Chloride	Maximaal 50 mg/kg droge stof
Sulfaat	Maximaal 100 mg/kg droge stof
Nikkel	Maximaal 2 mg/kg droge stof
Arsen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof »

6. De tekst met betrekking tot E 965 (ii) maltitolstroop komt als volgt te luiden :

« E 965 (ii) MALTITOLSTROOP

Synoniemen	Gehydrogeneerde glucosestroop (met een hoog maltosegehalte)
Definitie	Mengsel dat voornamelijk bestaat uit maltitol met daarnaast sorbitol en gehydrogeneerde oligo- en polysachariden. Het wordt vervaardigd door katalytische hydrogenering van glucosestroop met een hoog maltosegehalte of door hydrogenering van de afzonderlijke bestanddelen, gevolgd door mengen. Het wordt in de handel als stroop en als vaste stof geleverd
Gehalte	Voor de watervrije stof minimaal 99 % gehydrogeneerde sachariden totaal en minimaal 50 % maltitol
Beschrijving	Kleur- en reukloze, heldere, viskeuze vloeistof of witte kristallijne massa
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Zeer goed oplosbaar in water, slecht oplosbaar in ethanol
B. Dunnelaagchromatografie	Voldoet aan test
Zuiverheid	
Water	Maximaal 31 % (Karl Fischermethode)
Reducerende suikers	Maximaal 0,3 %, uitgedrukt als glucose
Sulfaatas	Maximaal 0,1 %
Chloride	Maximaal 50 mg/kg
Sulfaat	Maximaal 100 mg/kg
Nikkel	Maximaal 2 mg/kg
Lood	Maximaal 1 mg/kg »

7. De tekst met betrekking tot E 966 lactitol komt als volgt te luiden :

« E 966 LACTITOL

Synoniemen	Lactiet, lactositol, lactobiosiet
Definitie	
Chemische naam	4-O-β-D-Galactopyranosyl-D-glucitol
Einecs-nummer	209-566-5
Molecuulformule	C ₁₂ H ₂₄ O ₁₁
Relatieve molecuulmassa	344,32
Gehalte	Minimaal 95 % van de droge stof
Beschrijving	Kristallijn poeder of kleurloze oplossing met een zoete smaak. Kristallijne producten komen zonder kristalwater, als monohydraat en als dihydraat voor
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Zeer goed oplosbaar in water
B. Specifieke draaiing	[α] _D ²⁰ tussen + 13° en + 16° berekend voor de watervrije stof (10 %-oplossing (g/v) in water)
Zuiverheid	
Water	Kristallijne producten; maximaal 10,5 % (Karl Fischermethode)
Andere polyolen	Maximaal 2,5 % van de watervrije stof
Reducerende suikers	Maximaal 0,2 % van de droge stof, uitgedrukt als glucose
Chloride	Maximaal 100 mg/kg droge stof
Sulfaat	Maximaal 200 mg/kg droge stof
Sulfaatas	Maximaal 0,1 % van de droge stof
Nikkel	Maximaal 2 mg/kg droge stof
Arseen	Maximaal 3 mg/kg droge stof
Lood	Maximaal 1 mg/kg droge stof »

8. De tekst met betrekking tot E 216 propyl-*p*-hydroxybenzoaat en E 217 propyl-*p*-hydroxybenzoaat, natriumzout wordt geschrapt.

9. De tekst met betrekking tot E 307 alfa-tocoferol komt als volgt te luiden :

« E 307 ALFA-TOCOFEROL

Synoniemen	DL- α -Tocoferol
Definitie	
Chemische naam	DL-5,7,8-Trimethyltolcol DL-2,5,7,8-Tetramethyl-2-(4',8',12'-trimethyltridecyl)chroman-6-ol
Einecs-nummer	233-466-0
Brutoformule	C ₂₉ H ₅₀ O ₂
Molecuulgewicht	430,71
Gehalte	Minimaal 96 %
Beschrijving	Gelige tot geelbruine, vrijwel reukloze, heldere, viskeuze olie die bij blootstelling aan licht of lucht oxideert en donker wordt
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Onoplosbaar in water, goed oplosbaar in ethanol en mengbaar met ether
B. Spectrofotometrie	Maximale absorptie in absolute ethanol bij ongeveer 292 nm
Zuiverheid	
Brekingindex	n _D ²⁰ 1,503-1,507
Specifieke absorptie E ¹ % _{1 cm} in ethanol	E ¹ % _{1 cm} (292 nm) = 72-76 (0,01 g in 200 ml absolute ethanol)
Sulfaatas	Maximaal 0,1 %
Specifieke draaiing	[α] _D ²⁵ = 0° ± 0,05° (1:10-oplossing in chloroform)
Lood	Maximaal 2 mg/kg »

10. De tekst met betrekking tot E 315 erythorbinezuur komt als volgt te luiden :

« E 315 ERYTHORBINEZUUR

Synoniemen	Isoascorbinezuur D-Araboascorbinezuur
Definitie	
Chemische naam	D- <i>erythro</i> -Hex-2-eenzuur- α -lacton Isoascorbinezuur D-Isoascorbinezuur
Einecs-nummer	201-928-0
Brutoformule	C ₆ H ₈ O ₆
Molecuulgewicht	176,13
Gehalte	Minimaal 98 % van de watervrije stof
Beschrijving	Witte tot lichtgele, kristallijne vaste stof, die bij blootstelling aan licht geleidelijk donker wordt
Eigenschappen	
A. Smelttraject	Ongeveer 164-172 °C met ontleding
B. Positieve test op ascorbinezuur/kleurreactie	
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 0,4 % na drogen gedurende 3 uur boven silicagel onder verlaagde druk
Sulfaatas	Maximaal 0,3 %
Specifieke draaiing	[α] _D ²⁵ tussen - 16,5° en - 18,0° (10 %-oplossing (g/v) in water)
Oxalaat	Voeg aan een oplossing van 1 g in 10 ml water 2 druppels ijsazijn en 5 ml van een 10 %-oplossing van calciumacetaat toe. De oplossing moet helder blijven
Lood	Maximaal 2 mg/kg »

11. Na E 316 natriumerythorbaat wordt de volgende tekst met betrekking tot E 319 tert-butylhydrochinon (TBHQ) ingevoegd :

« E 319 tert-BUTYLHYDROCHINON (TBHQ)

Synoniemen	TBHQ
Definitie	
Chemische naam	<i>tert</i> -Butyl-1,4-benzeendiol 2-(1,1-Dimethylethyl)-1,4-benzeendiol
Einecs-nummer	217-752-2
Brutoformule	C ₁₀ H ₁₄ O ₂
Molecuulgewicht	166,22
Gehalte	Minimaal 99 % C ₁₀ H ₁₄ O ₂
Beschrijving	Witte kristallijne stof met een karakteristieke geur
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Vrijwel onoplosbaar in water, oplosbaar in ethanol
B. Smeltpunt	Minimaal 126,5 °C
C. Fenolverbindingen	Los ongeveer 5 mg van het monster op in 10 ml methanol en voeg 10,5 ml van een 1:4-oplossing van dimethylamine toe. Er ontstaat een rode tot roze kleur
Zuiverheid	
tert-Butyl- <i>p</i> -benzochinon	Maximaal 0,2 %
2,5-di-tert-butylhydrochinon	Maximaal 0,2 %
Hydrochinon	Maximaal 0,1 %
Tolueen	Maximaal 25 mg/kg
Lood	Maximaal 2 mg/kg »

12. De tekst met betrekking tot E 415 xanthaangom komt als volgt te luiden :

« E 415 XANTHAANGOM

Definitie	Xanthaangom is een polysaccharidegom met een hoog molecuulgewicht die wordt bereid door fermentatie van een koolhydraat met een reïncultuur van natuurlijke stammen van <i>Xanthomonas campestris</i> , gezuiverd door extractie met ethanol of propaan-2-ol, gedroogd en gemalen. Het bevat D-glucose en D-mannose als dominerende hexose-eenheden, met daarnaast D-glucuronzuur en pyrodruivenzuur, en wordt bereid als natrium-, kalium- of calciumzout. De oplossingen ervan zijn neutraal
Molecuulgewicht	Ongeveer 1 000 000
Einecs-nummer	234-394-2
Gehalte	Produceert (berekend voor de droge stof) minimaal 4,2 % en maximaal 5 % CO ₂ , wat overeenkomt met 91 % tot 108 % xanthaangom
Beschrijving	Roomkleurig poeder
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Oplosbaar in water. Onoplosbaar in ethanol
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 15 % (105 °C, tweeënhalf uur)
As (totaal)	Maximaal 16 % van de watervrije stof, bepaald bij 650 °C na vier uur drogen bij 105 °C
Pyrodruivenzuur	Minimaal 1,5 %
Stikstof	Maximaal 1,5 %
Ethanol en propaan-2-ol	Niet meer dan 500 mg/kg, afzonderlijk of in combinatie
Lood	Maximaal 2 mg/kg
Totaal kiemgetal	Maximaal 5 000 kolonies per gram
Gisten en schimmels	Maximaal 300 kolonies per gram
E. coli	Afwezig in 5 g
Salmonella spp.	Afwezig in 10 g
Xanthomonas campestris	Geen levensvatbare cellen aanwezig in 1 g »

13. Na E 425 (ii) konjacglucomannaan wordt de volgende tekst met betrekking tot E 426 hemicellulose van soja ingevoegd :

« E 426 HEMICELLULOSE VAN SOJA

Synoniemen

Definitie Hemicellulose van soja is een geraffineerde, wateroplosbare polysacharide, verkregen door extractie van sojavezels van natuurlijke stammen met heet water

Chemische naam In water oplosbare soja-polysachariden
In water oplosbare sojavezel

Gehalte Minimaal 74 % koolhydraat

Beschrijving Vrijstromend gesproeidroogd wit poeder

Eigenschappen

A. Oplosbaarheid Zonder gelvorming oplosbaar in heet en koud water

pH van een 1 %-oplossing $5,5 \pm 1,5$

B. Viscositeit van een 10 %-oplossing Maximaal 200 mPa.s

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen Maximaal 7 % (vier uur bij 105 °C)

Eiwit Maximaal 14 %

As (totaal) Maximaal 9,5 % (vier uur bij 600 °C)

Arseen Maximaal 2 mg/kg

Lood Maximaal 5 mg/kg

Kwik Maximaal 1 mg/kg

Cadmium Maximaal 1 mg/kg

Standaardkiemgetal Maximaal 3 000 kolonies per gram

Gisten en schimmels Maximaal 100 kolonies per gram

E. coli Afwezig in 10 g »

14. Na E 461 methylcellulose wordt de volgende tekst met betrekking tot E 462 ethylcellulose ingevoegd :

« E 462 ETHYLCELLULOSE

Synoniemen Cellulose-ethylether

Definitie Ethylcellulose is cellulose die rechtstreeks uit plantaardige vezels van natuurlijke stammen is verkregen en gedeeltelijk met ethylgroepen is veretherd

Chemische naam Ethylether van cellulose

Brutoformule De polymeren bevatten gesubstitueerde anhydroglucose-eenheden met de volgende algemene formule :
 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)$, waarbij R1 en R2 kunnen zijn :
- H
- CH_2CH_3

Gehalte Minimaal 44 % en maximaal 50 % ethoxygroepen ($-OC_2H_5$) (berekend voor de droge stof), wat overeenkomt met maximaal 2,6 ethoxygroepen per anhydroglucose-eenheid

Beschrijving Enigszins hygroscopisch, wit tot gebroken wit, reukloos en smaakloos poeder

Eigenschappen

A. Oplosbaarheid Vrijwel onoplosbaar in water, glycerol en propaan-1,2-diol, maar in wisselende verhoudingen oplosbaar in bepaalde organische oplosmiddelen, afhankelijk van het gehalte aan ethoxygroepen. Ethylcellulose met minder dan 46-48 % ethoxygroepen lost goed op in tetrahydrofuran, methylacetaat, chloroform en mengsels van aromatische koolwaterstoffen en ethanol. Ethylcellulose met 46-48 % of meer ethoxygroepen lost goed op in ethanol, methanol, toluen, chloroform en ethylacetaat

B. Filmvormingstest Los 5 g monster op in 95 g van een 80:20 (m/m) mengsel van toluen en ethanol. Er ontstaat een heldere, stabiele, geelachtige oplossing. Giet enkele ml oplossing op een glasplaat en wacht tot het oplosmiddel verdampt is. Er blijft een dikke, taaie, ononderbroken, heldere film achter. De film is brandbaar

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen Maximaal 3 % (twee uur bij 105 °C)

Sulfaatas	Maximaal 0,4 %
pH van een colloïdale 1 %-oplossing	Neutrale reactie op lakmoes
Arsen	Maximaal 3 mg/kg
Lood	Maximaal 2 mg/kg
Kwik	Maximaal 1 mg/kg
Cadmium	Maximaal 1 mg/kg »

15. De tekst met betrekking tot E 472c mono- en diglyceriden van vetzuren, veresterd met citroenzuur komt als volgt te luiden :

« E 472c MONO- EN DIGLYCERIDEN VAN VETZUREN, VERESTERD MET CITROENZUUR

Synoniemen	Citrem Citraenzure esters van mono- en diglyceriden Citroglyceriden Met citroenzuur veresterde mono- en diglyceriden van vetzuren
Definitie	Esters van glycerol met citroenzuur en vetzuren uit spijsoliën en -vetten. Zij kunnen kleine hoeveelheden vrije glycerol, vrije vetzuren, vrij citroenzuur en vrije glyceriden bevatten. Zij kunnen geheel of gedeeltelijk geneutraliseerd zijn met natrium- of kaliumhydroxide
Beschrijving	Variërend van gelige of bleekbruine vloeistoffen tot wasachtige vaste of halfvaste stoffen
Eigenschappen	
A. Positieve test op glycerol, op vetzuren en op citroenzuur	
B. Oplosbaarheid	Onoplosbaar in koud water Dispergeerbaar in warm water Oplosbaar in olie en vet Onoplosbaar in koude ethanol
Zuiverheid	
Andere zuren dan citroenzuur en vetzuren	Niet detecteerbaar
Vrije glycerol	Maximaal 2 %
Glycerol totaal	Minimaal 8 % en maximaal 33 %
Citraenzuur totaal	Minimaal 13 % en maximaal 50 %
Sulfaatas (bepaald bij 800 ± 25 °C)	Niet-geneutraliseerde producten : maximaal 0,5 % Gedeeltelijk of volledig geneutraliseerde producten : maximaal 10 %
Lood	Maximaal 2 mg/kg
Vrije vetzuren	Maximaal 3 %, uitgedrukt als oliezuur

De zuiverheidseisen zijn van toepassing op het additief zonder natrium-, kalium- of calciumzouten van vetzuren; deze bestanddelen mogen echter tot ten hoogste 6 % voorkomen (uitgedrukt als natriumoleaat) »

16. De tekst met betrekking tot E 559 aluminiumsilicaat (kaolien) komt als volgt te luiden :

« E 559 ALUMINIUMSILICAAT (KAOLIEN)

Synoniemen	Kaolien, licht of zwaar
Definitie	Waterhoudend aluminiumsilicaat (kaolien) is een gezuiverde witte plastische klei, bestaande uit kaolinet, kaliumaluminiumsilicaat, veldspaat en kwarts. Het mag niet gecalcineerd zijn. Het dioxinegehalte van de voor de bereiding van aluminiumsilicaat gebruikte ruwe kaolienhoudende klei mag niet zo hoog zijn dat het product gevaarlijk voor de gezondheid of ongeschikt voor menselijke consumptie is
Einecs-nummer	215-286-4 (kaolinet)
Brutoformule	$\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4$ (kaolinet)
Molecuulgewicht	264
Gehalte	Minimaal 90 % (totaal silica en aluminiumoxide, na gloeien) Silica (SiO_2) Tussen 45 en 55 % Aluminiumoxide (Al_2O_3) Tussen 30 en 39 %
Beschrijving	Fijn, wit of grijswit vettig poeder. Kaolien bestaat uit losse aggregaten van willekeurig georiënteerde opeenstapelingen van kaolinetvlokken of afzonderlijke hexagonale vlokken
Eigenschappen	
A. Positieve test op aluminiumoxide en op silicaat	

B. Röntgendiffractie	karacteristieke pieken bij 7,18/3,58/2,38/1,78 Å
C. IR-absorptie	Pieken bij 3 700 en 3 620 cm ⁻¹
Zuiverheid	
Gewichtsverlies bij gloeien	Tussen 10 en 14 % (tot constant gewicht bij 1 000 °C)
In water oplosbaar materiaal	Maximaal 0,3 %
In zuur oplosbaar materiaal	Maximaal 2 %
Ijzer	Maximaal 5 %
Kaliumoxide (K ₂ O)	Maximaal 5 %
Koolstof	Maximaal 0,5 %
Arseen	Maximaal 3 mg/kg
Lood	Maximaal 5 mg/kg
Kwik	Maximaal 1 mg/kg »

17. Na E 578 calciumgluconaat wordt de volgende tekst met betrekking tot E 586 4-hexylresorcinol ingevoegd :

« E 586 4-HEXYLRESORCINOL

Synoniemen	4-Hexyl-1,3-benzeëndiol Hexylresorcinol
Definitie	
Chemische naam	4-Hexylresorcinol
Einecs-nummer	205-257-4
Brutoformule	C ₁₂ H ₁₈ O ₂
Molecuulgewicht	197,24
Gehalte	Minimaal 98,0 % (gedroogd)
Beschrijving	Wit poeder
Eigenschappen	
A. Oplosbaarheid	Goed oplosbaar in ether en aceton, zeer slecht oplosbaar in water
B. Salpeterzuurtest	Voeg aan 1 ml van een verzadigde oplossing van het monster 1 ml salpeterzuur toe. Er ontstaat een lichtrode kleur
C. Broomtest	Voeg aan 1 ml van een verzadigde oplossing van het monster 1 ml broomwater toe. Er wordt een geel, vlokkelig neerslag gevormd dat vervolgens oplost, waarbij een gele oplossing ontstaat
D. Smelttraject	62-67 °C
Zuiverheid	
Zuurgraad	Maximaal 0,05 %
Sulfaatas	Maximaal 0,1 %
Resorcinol en andere fenolen	Schud ongeveer 1 g monster een paar minuten met 50 ml water, filtreer en voeg aan het filtraat drie druppels ijzer(III)chlorideoplossing toe. Er ontstaat geen rode of blauwe kleur
Nikkel	Maximaal 2 mg/kg
Lood	Maximaal 2 mg/kg
Kwik	Maximaal 3 mg/kg »

18. De tekst met betrekking tot pullulan wordt vervangen door :

« E 1204 PULLULAN

Definitie	Lineair, neutraal glucan, dat hoofdzakelijk bestaat uit maltotriose-eenheden die via 1,6-glycosidebindingen met elkaar zijn verbonden. Het wordt door fermentatie bereid uit gehydrolyseerd zetmeel van levensmiddelenkwaliteit met behulp van een niet-toxineproducerende stam van <i>Aureobasidium pullulans</i> . Na afloop van de fermentatie worden de schimmelcellen door microfiltratie verwijderd, waarna het filtraat door verhitting wordt gesteriliseerd en pigmenten en andere onzuiverheden door middel van adsorptie en ionenwisselingschromatografie worden verwijderd
Einecs-nummer	232-945-1
Brutoformule	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _x
Gehalte	Minimaal 90 % glucan (gedroogd)
Beschrijving	Wit tot gebroken wit, geurloos poeder

Eigenschappen

A. Oplosbaarheid	Oplosbaar in water, vrijwel onoplosbaar in ethanol
B. pH van een 10 %-oplossing	5,0-7,0
C. Neerslag met polyethyleenglycol 600	Voeg aan 10 ml van een 2 %-oplossing van pullulan in water 2 ml polyethyleenglycol 600 toe. Er wordt een wit neerslag gevormd
D. Depolymerisatie met pullulanase	Doe in twee reageerbuizen telkens 10 ml van een 10 %-oplossing van pullulan. Voeg aan een van de reageerbuizen 0,1 ml pullulanaseoplossing met een activiteit van 10 eenheden/g toe en aan de andere 0,1 ml water. Na incubatie gedurende 20 minuten bij ongeveer 25 °C is de viscositeit van de oplossing waaraan pullulanase is toegevoegd, zichtbaar geringer dan die van de andere oplossing

Zuiverheid

Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 6 % (zes uur bij 90 °C, druk maximaal 50 mm Hg)
Mono-, di- en oligosachariden	Maximaal 10 %, uitgedrukt als glucose
Viscositeit	100-180 mm ² /s (10 %-oplossing (m/m) in water bij 30 °C)
Lood	Maximaal 1 mg/kg
Gisten en schimmels	Maximaal 100 kolonies per gram
Coliformen	Afwezig in 25 g
Salmonella	Afwezig in 25 g »

19. Na E 1451 geacetyleerd geoxideerd zetmeel wordt de volgende tekst met betrekking tot E 1452 zetmeelaluminiumoctenylsuccinaat ingevoegd :

« E 1452 ZETMEELALUMINIUMOCTENYLSUCCINAAT

Synoniemen

SAOS

Definitie

Zetmeelaluminiumoctenylsuccinaat is zetmeel dat met octenylbarnsteen-zuuranhydride is veresterd en met aluminiumsulfaat is behandeld

Beschrijving

Poeder of korrels of (indien voorgegelatineerd) vlokken, amorf poeder of grove deeltjes; wit of vrijwel wit

Eigenschappen

A. Indien niet voorgegelatineerd : identificatie door microscopische waarneming

B. Joodkleuring positief (donkerblauwe tot lichtrode kleur)

Zuiverheid

(alle waarden gelden voor de watervrije stof, met uitzondering van het gewichtsverlies bij drogen)

Gewichtsverlies bij drogen	Maximaal 21 %
Octenylsuccinylgroepen	Maximaal 3 %
Octenylbarnsteenzuurrest	Maximaal 0,3 %
Zwavel dioxide	Maximaal 50 mg/kg voor gemodificeerd graanzetmeel Maximaal 10 mg/kg voor ander gemodificeerd zetmeel, tenzij anders gespecificeerd
Arseen	Maximaal 1 mg/kg
Lood	Maximaal 2 mg/kg
Kwik	Maximaal 0,1 mg/kg
Aluminium	Maximaal 0,3 % »

Gezien om te worden gevoegd bij Ons besluit van 19 november 2007.

ALBERT

Van Koningswege :

De Minister van Sociale Zaken en Volksgezondheid, belast met Europese Zaken,

D. DONFUT

Annexe

1. Le texte concernant érythritol est remplacé par le texte suivant :

« E 968 – ERYTHRITOL

Synonymes	Méso-érythritol Tetrahydroxybutane Erythrite
Définition	Obtenu par la fermentation d'une source d'hydrates de carbone par des levures osmophiles de qualité alimentaire sûres et adaptées, comme <i>Moniliella pollinis</i> ou <i>Trichosporonoides megachilensis</i> , suivie d'une purification et d'un séchage
Dénomination chimique	1,2,3,4-Butanetetrol
Einecs	205-737-3
Formule chimique	C ₄ H ₁₀ O ₄
Poids moléculaire	122,12
Composition	Pas moins de 99 % après séchage
Description	Cristaux blancs, inodores, non hygroscopiques et thermostables. Pouvoir sucrant d'environ 60 à 80 % de celui du sucre
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'eau, légèrement soluble dans l'éthanol, insoluble dans l'oxyde de diéthyle
B. Intervalle de fusion	119 – 123 °C
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 0,2 % (70 °C, six heures, dans un dessiccateur à vide)
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %
Substances réductrices	Pas plus de 0,3 % exprimé en D-glucose
Ribitol et glycérol	Pas plus de 0,1 %
Plomb	Pas plus de 0,5 mg/kg »

2. Le texte concernant E 954 – saccharine et sels de Na, K et Ca est remplacé par le texte suivant :

« E 954 — SACCHARINE ET SELS DE Na, K ET Ca

(I) SACCHARINE

Définition	
Dénomination chimique	1,1-dioxyde de 3-oxo-2,3 dihydrobenzo isothiazole
Einecs	201-321-0
Formule chimique	C ₇ H ₅ NO ₃ S
Masse moléculaire relative	183,18
Composition	Pas moins de 99 % et pas plus de 101 % de C ₇ H ₅ NO ₃ S, sur la base de la forme anhydre
Description	Cristaux blancs ou poudre cristalline blanche, inodore ou ayant une légère odeur aromatique, ayant une saveur sucrée même en solution très diluée. Pouvoir sucrant environ 300 à 500 fois supérieur à celui du sucre
Identification	
Solubilité	Légèrement soluble dans l'eau, soluble en solution basique, très peu soluble dans l'éthanol
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 1 % (105 °C, deux heures)
Intervalle de fusion	226 à 230 °C
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,2 %, sur la base de la matière sèche
Acides benzoïque et salicylique	Ajouter à 10 ml d'une solution 1/20, précédemment acidifiée à l'aide de cinq gouttes d'acide acétique, trois gouttes d'une solution aqueuse approximativement molaire de chlorure ferrique. Ne précipite ni ne vire au violet
<i>o</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Sulfonamide de benzoate	Pas plus de 25 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Substances facilement carbonisables	Néant

Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sélénium	Pas plus de 30 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche
(II) SACCHARINATE DE SODIUM	
Synonymes	Saccharine, sel de sodium de la saccharine
Définition	
Dénomination chimique	O-benzosulfimide de sodium, sel de sodium du 2,3-dihydro-3-oxobenzisosulfonazole, sel de sodium dihydraté du 1,1-dioxyde de 1,2-benzisothiazoline-3-one
Einecs	204-886-1
Formule chimique	$C_7H_4NNaO_3S \cdot 2H_2O$
Masse moléculaire relative	241,19
Composition	Pas moins de 99 % et pas plus de 101 % de $C_7H_4NNaO_3S$ sur la base de la forme anhydre
Description	Cristaux blancs ou poudre cristalline blanche efflorescente, inodore ou ayant une faible odeur, ayant une saveur très sucrée même en solution très diluée. Pouvoir sucrant environ 300 à 500 fois supérieur à celui du sucre en solution diluée
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'eau, peu soluble dans l'éthanol
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 15 % (120 °C, quatre heures)
Acides benzoïque et salicylique	Ajouter à 10 ml d'une solution 1/20, précédemment acidifiée à l'aide de cinq gouttes d'acide acétique, trois gouttes d'une solution aqueuse approximativement molaire de chlorure ferrique. Ne précipite ni ne vire au violet
<i>o</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Sulfonamide de benzoate	Pas plus de 25 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Substances facilement carbonisables	Néant
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sélénium	Pas plus de 30 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche
(III) SACCHARINATE DE CALCIUM	
Synonymes	Saccharine, sel de calcium de la saccharine
Définition	
Dénomination chimique	O-benzosulfimide de calcium, sel de calcium du 2,3-dihydro-3-oxobenzisosulfonazole, sel de calcium hydraté (2 :7) du 1,1-dioxyde de 1,2-benzisothiazoline-3-one
Einecs	229-349-9
Formule chimique	$C_{14}H_8CaN_2O_6S_2 \cdot 3\frac{1}{2}H_2O$
Masse moléculaire relative	467,48
Composition	Pas moins de 95 % de $C_{14}H_8CaN_2O_6S_2$ sur la base de la forme anhydre
Description	Cristaux blancs ou poudre cristalline blanche, inodore ou dégageant une légère odeur, ayant une saveur sucrée prononcée, même en solution très diluée. Pouvoir sucrant environ 300 à 500 fois supérieur à celui du sucre en solution diluée
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'eau, soluble dans l'éthanol
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 13,5 % (120 °C, quatre heures)
Acides benzoïque et salicylique	Ajouter à 10 ml d'une solution 1/20, précédemment acidifiée à l'aide de cinq gouttes d'acide acétique, trois gouttes d'une solution aqueuse approximativement molaire de chlorure ferrique. Ne précipite ni ne vire au violet
<i>o</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche

<i>p</i> -Sulfonamide de benzoate	Pas plus de 25 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Substances facilement carbonisables	Néant
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sélénium	Pas plus de 30 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche
(IV) SACCHARINATE DE POTASSIUM	
Synonymes	Saccharine, sel de potassium de la saccharine
Définition	
Dénomination chimique	O-benzosulfimide de potassium, sel de potassium du 2,3-dihydro-3-oxobenzisosulfonazole, sel de potassium monohydraté du 1,1-dioxyde de 1,2-benzisothiazole-3-one
Einecs	
Formule chimique	C ₇ H ₄ KNO ₃ S·H ₂ O
Masse moléculaire relative	239,77
Composition	Pas moins de 99 % et pas plus de 101 % de C ₇ H ₄ KNO ₃ S sur la base de la forme anhydre
Description	
	Cristaux blancs ou poudre cristalline blanche, inodore ou dégageant une légère odeur, ayant une saveur sucrée prononcée, même en solution très diluée. Pouvoir sucrant environ 300 à 500 fois supérieur à celui du sucre
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'eau, peu soluble dans l'éthanol
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 8 % (120 °C, quatre heures)
Acides benzoïque et salicylique	Ajouter à 10 ml d'une solution 1/20, précédemment acidifiée à l'aide de cinq gouttes d'acide acétique, trois gouttes d'une solution aqueuse approximativement molaire de chlorure ferrique. Ne précipite ni ne vire au violet
<i>o</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Toluènesulfonamide	Pas plus de 10 mg/kg, sur la base de la matière sèche
<i>p</i> -Sulfonamide de benzoate	Pas plus de 25 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Substances facilement carbonisables	Néant
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sélénium	Pas plus de 30 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche »

3. Le texte concernant E 955 – sucralose est remplacé par le texte suivant :

« E 955 — SUCRALOSE

Synonymes	4,1',6'-Trichlorogalactosucrose
Définition	
Dénomination chimique	1,6-Dichloro-1,6-dideoxy-β-D-fructofuranosyl-4-chloro-4-deoxy-α-D-galactopyranoside
Einecs	259-952-2
Formule chimique	C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈
Poids moléculaire	397,64
Composition	Ne contient pas moins de 98 % et pas plus de 102 % de C ₁₂ H ₁₉ Cl ₃ O ₈ , sur la base de la forme anhydre
Description	
	Poudre cristalline blanche à blanc cassé, pratiquement inodore
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'eau, le méthanol et l'éthanol. Légèrement soluble dans l'acétate d'éthyle
B. Absorption infrarouge	Le spectre infrarouge d'une dispersion de l'échantillon dans du bromure de potassium présente des maxima relatifs à des nombres d'ondes semblables à ceux du spectre de référence obtenu à l'aide d'un étalon de référence du sucralose

C. Chromatographie en couche mince	La tache principale de la solution de test a la même valeur R_f que la tache principale de la solution titrée A servant de référence au test des autres disaccharides chlorés. Cette solution titrée est obtenue par la dissolution de 1,0 g d'un étalon de référence de sucralose dans 10 ml de méthanol
D. Pouvoir rotatoire spécifique	$[\alpha]_D^{20} = + 84,0$ à $+ 87,5^\circ$, calculé sur la base de la forme anhydre (solution à 10 % en poids ou en volume)

Pureté

Eau	Pas plus de 2,0 % (méthode de Karl Fischer)
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,7 %
Autres disaccharides chlorés	Pas plus de 0,5 %
Monosaccharides chlorés	Pas plus de 0,1 %
Oxyde de triphénylphosphine	Pas plus de 150 mg/kg
Méthanol	Pas plus de 0,1 %
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg »

4. Le texte concernant E 962 – sel d'aspartame-acesulfame est remplacé par le texte suivant :

« E 962 — SEL D'ASPARTAME-ACESULFAME

Synonymes	Aspartame-acesulfame Sel d'aspartame-acesulfame
Définition	Le sel est préparé en chauffant une solution à pH acide composée d'aspartame et d'acesulfame K dans une proportion de 2:1 environ (poids/poids) et en laissant la cristallisation se produire. Le potassium et l'humidité sont éliminés. Le produit est plus stable que l'aspartame seul
Dénomination chimique	Sel de 2,2-dioxyde de 6-méthyle-1,2,3-oxathiazine-4(3H)-one de l'acide aspartique L-phénylalanyle-2-méthyle-L- α
Formule chimique	$C_{18}H_{23}O_9N_3S$
Poids moléculaire	457,46
Composition	63,0 % à 66,0 % d'aspartame (base sèche) et 34,0 % à 37 % d'acesulfame (forme acide sur base sèche)
Description	Poudre blanche, inodore, cristalline
Identification	
A. Solubilité	Faiblement soluble dans l'eau, légèrement soluble dans l'éthanol
B. Facteur de transmission	Le facteur de transmission d'une solution à 1 % dans de l'eau, déterminé dans une cellule de 1 cm à 430 nm à l'aide d'un spectrophotomètre approprié en utilisant de l'eau comme témoin, ne doit pas être inférieur à 0,95, ce qui équivaut à un coefficient d'absorption ne dépassant pas approximativement 0,022
C. Pouvoir rotatoire spécifique	$[\alpha]_D^{20} = + 14,5$ à $+ 16,5^\circ$ Déterminer à une concentration de 6,2 g dans 100 ml d'acide formique (15N) dans un délai de trente minutes suivant la préparation de la solution. Diviser par 0,646 le pouvoir rotatoire spécifique calculé pour compenser la teneur en aspartame du sel d'aspartame-acesulfame
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 0,5 % (105 °C, quatre heures)
Acide 5-Benzyl-3,6-dioxo-2- piperaziné-acétique	Pas plus de 0,5 %
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg »

5. Le texte concernant E 965 (i) maltitol est remplacé par le texte suivant :

« E 965(i) MALTITOL

Synonymes	D-Maltitol, maltose hydrogéné
Définition	
Dénomination chimique	(α)-D-glucopyranosyl-1,4-D-glucitol
Einecs	209-567-0
Formule chimique	$C_{12}H_{24}O_{11}$
Masse moléculaire relative	344,31
Composition	Ne contient pas moins de 98 % de D-maltitol $C_{12}H_{24}O_{11}$, sur la base de la forme anhydre

Description	Poudre cristalline blanche de saveur sucrée
Identification	
A. Solubilité	Très soluble dans l'eau, faiblement soluble dans l'éthanol
B. Intervalle de fusion	148 °C à 151 °C
C. Pouvoir rotatoire spécifique	$[\alpha]_{D_{20}} = + 105,5$ à $+ 108,5^{\circ}$ (solution à 5 % en poids ou en volume)
Pureté	
Eau	Pas plus de 1 % (méthode de Karl Fischer)
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %, sur la base de la matière sèche
Sucres réducteurs	Pas plus de 0,1 %, exprimé en glucose, sur la base de la matière sèche
Chlorures	Pas plus de 50 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sulfates	Pas plus de 100 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Nickel	Pas plus de 2 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche »

6. Le texte concernant E 965 (ii) sirop de maltitol est remplacé par le texte suivant :

« E 965 (ii) SIROP DE MALTITOL

Synonymes	Sirop de glucose à haute teneur en maltose hydrogéné, sirop de glucose hydrogéné
Définition	Mélange composé principalement de maltitol ainsi que de sorbitol et d'oligo- et polysaccharides hydrogénés. Il est produit par hydrogénation catalytique de sirop de glucose à haute teneur en maltose, ou par hydrogénation de ses éléments individuels, suivie d'un mélange. Le produit commercialisé se présente indifféremment sous la forme de sirops ou de produits solides
Composition	Ne contient pas moins de 99 % de saccharides totaux hydrogénés sur la base anhydre et pas moins de 50 % de maltitol sur la base anhydre
Description	Liquide visqueux, clair, incolore et inodore ou masse cristalline blanche
Identification	
A. Solubilité	Très soluble dans l'eau, faiblement soluble dans l'éthanol
B. Chromatographie sur couche mince	Test positif
Pureté	
Eau	Pas plus de 31 % (méthode Karl Fischer)
Sucres réducteurs	Pas plus de 0,3 % (exprimé en glucose)
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %
Chlorures	Pas plus de 50 mg/kg
Sulfate	Pas plus de 100 mg/kg
Nickel	Pas plus de 2 mg/kg
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg »

7. Le texte concernant E 966 – lactitol est remplacé par le texte suivant :

« E 966 – LACTITOL

Synonymes	Lactite, lactositol, lactobiosite
Définition	
Dénomination chimique	4-O-β-D-Galactopyranosyl-D-glucitol
Einecs	209-566-5
Formule chimique	$C_{12}H_{24}O_{11}$
Masse moléculaire relative	344,32
Composition	Pas moins de 95 % sur la base de la matière sèche
Description	Poudre cristalline de saveur sucrée ou solution incolore. Les produits cristallins se présentent sous forme anhydre, monohydrate et dihydrate
Identification	
A. Solubilité	Très soluble dans l'eau
B. Pouvoir rotatoire spécifique	$[\alpha]_D^{20} = + 13^{\circ}$ à $+ 16^{\circ}$, calculé sur la base de la forme anhydre (solution aqueuse à 10 % en poids ou en volume)

Pureté

Eau	Produits cristallins; pas plus de 10,5 % (méthode de Karl Fischer)
Autres alcools polyhydriques (polyols)	Pas plus de 2,5 % sur la base de la matière sèche
Sucres réducteurs	Pas plus de 0,2 %, exprimé en glucose, sur la base de la matière sèche
Chlorures	Pas plus de 100 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Sulfates	Pas plus de 200 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %, sur la base de la matière sèche
Nickel	Pas plus de 2 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg, sur la base de la matière sèche
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg, sur la base de la matière sèche »

8. Les entrées concernant les additifs E 216 *p*-Hydroxybenzoate de propyle et E 217 Propyl *p*-Hydroxybenzoate de sodium sont supprimées.

9. L'entrée concernant l'additif E 307 alpha-tocophérol est remplacée par le texte suivant :

« E 307 ALPHA-TOCOPHEROL

Synonymes	DL- α -tocophérol
Définition	
Dénomination chimique	DL-5,7,8-Triméthyltolcol DL-2,5,7,8-tétraméthyl-2-(4',8',12'-triméthyltridécyl)-6-chromanol
EINECS	233-466-0
Formule chimique	C ₂₉ H ₅₀ O ₂
Poids moléculaire	430,71
Composition	Pas moins de 96 %
Description	Huile visqueuse, limpide et pratiquement inodore, jaunâtre à ambrée, qui s'oxyde et fonce à l'air ou à la lumière
Identification	
A. Solubilité	Insoluble dans l'eau, facilement soluble dans l'éthanol, miscible dans l'éther
B. Spectrophotométrie	Dans l'éthanol absolu, l'absorption maximale est à environ 292 nm
Pureté	
Indice de réfraction	n_D^{20} 1,503 — 1,507
Absorption spécifique E ¹ %1 cm dans l'éthanol	E ¹ %1 cm (292 nm) 72-76 (0,01 g dans 200 ml d'éthanol absolu)
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %.
Rotation spécifique	$[\alpha]_D^{25}$ 0 \pm 0,05 °(1 sur 10 en solution dans du chloroforme)
Plomb	Pas plus de 2 mg/kg»

10. L'entrée concernant l'additif E 315 acide érythorbique est remplacée par le texte suivant :

« E 315 ACIDE ERYTHORBIQUE

Synonymes	Acide isoascorbique Acide D-araboascorbique
Définition	
Dénomination chimique	Acide D-érythro-hexénique-2- γ -lactone Acide isoascorbique Acide D-isoascorbique
EINECS	201-928-0
Formule chimique	C ₆ H ₈ O ₆
Poids moléculaire	176,13
Composition	Pas moins de 98 % sur la base anhydre
Description	Solide cristallin blanc à légèrement jaunâtre qui fonce progressivement à la lumière
Identification	
A. Intervalle de fusion	164-172 °C avec décomposition
B. Test positif de recherche de l'acide ascorbique par réaction colorée	

Pureté

Perte à la dessiccation	Pas plus de 0,4 % après séchage dans un dessiccateur sous pression réduite sur gel de silice pendant 3 heures
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,3 %.
Rotation spécifique	$[\alpha]^{25}_D$ entre -16,5 ° et -18,0 ° (solution aqueuse 10 % m/v)
Oxalate	Dans une solution de 1 g dans 10 ml d'eau, ajouter 2 gouttes d'acide acétique glacial et 5 ml de solution d'acétate de calcium à 10 %. La solution doit rester limpide
Plomb	Pas plus de 2 mg/kg »

11. L'entrée suivante concernant l'additif E 319 Butylhydroquinone tertiaire (BHQT) est ajoutée après l'entrée relative au E 316 Erythorbate de sodium :

« E 319 BUTYLHYDROQUINONE TERTIAIRE (BHQT)

Synonymes BHQT

Définition

Dénomination chimique Tert-butyl-1,4-benzenediol
2-(1,1-Diméthylethyl)-1,4-benzenediol

EINECS 217-752-2

Formule chimique $C_{10}H_{14}O_2$

Poids moléculaire 166,22

Composition Pas moins de 99 % de $C_{10}H_{14}O_2$

Description Solide cristallin blanc présentant une odeur caractéristique

Identification

A. Solubilité	Pratiquement insoluble dans l'eau; soluble dans l'éthanol
B. Point de fusion	Pas moins de 126,5 °C
C. Substances phénoliques	Dissoudre environ 5 mg de l'échantillon dans 10 ml de méthanol et ajouter 10,5 ml de diméthylamine (1/4). Une couleur rouge à rose apparaît

Pureté

Tert-Butyl- <i>p</i> -benzoquinone	Pas plus de 0,2 %.
2,5-Di- <i>tert</i> -butyl hydroquinone	Pas plus de 0,2 %.
Hydroxyquinone	Pas plus de 0,1 %.
Toluène	Pas plus de 25 mg/kg
Plomb	Pas plus de 2 mg/kg»

12. L'entrée concernant l'additif E 415 Gomme xanthane est remplacée par le texte suivant :

« E 415 GOMME XANTHANE

Définition La gomme xanthane est un polysaccharide de poids moléculaire élevé obtenu par fermentation en culture pure d'un hydrate de carbone avec des souches naturelles de *Xanthomonas campestris*, purifié par extraction avec de l'éthanol ou du propanol-2, séché et broyé. Elle contient du D-glucose et du D-mannose comme principales unités d'hexose ainsi que de l'acide D-glucuronique et de l'acide pyruvique, et elle est préparée sous forme de sels de sodium, de potassium ou de calcium. Ses solutions sont neutres

Poids moléculaire Environ 1 000 000

EINECS 234-394-2

Composition Dégage, sur la base de la matière sèche, au moins 4,2 % et pas plus de 5 % de CO₂, soit l'équivalent de 91 % à 108 % de gomme xanthane

Description Poudre de couleur crème

Identification

A. Solubilité Soluble dans l'eau. Insoluble dans l'éthanol

Pureté

Perte à la dessiccation	Pas plus de 15 % (105 °C, 2 heures 30 minutes)
Cendres totales	Pas plus de 16 % sur la substance anhydre à 650 °C après séchage à 105 °C pendant 4 heures
Acide pyruvique	Pas moins de 1,5 %
Azote	Pas plus de 1,5 %.
Ethanol et propanol-2	Pas plus de 500 mg/kg séparément ou en combinaison

Plomb	Pas plus de 2 mg/kg
Comptage total sur plaque	Pas plus de 5 000 colonies par gramme
Levures et moisissures	Pas plus de 300 colonies par gramme
E. coli	Négatif dans 5 g
<i>Salmonella</i> spp.	Négatif dans 10 g
<i>Xanthomonas campestris</i>	Absence de cellules viables dans 1 g »

13. L'entrée suivante concernant l'additif E 426 Hémicellulose de soja est ajoutée après l'entrée relative à l'additif E 425 (ii) Glucomannane de konjac :

« E 426 HEMICELLULOSE DE SOJA

Synonymes

Définition L'hémicellulose de soja est un polysaccharide raffiné soluble dans l'eau obtenu à partir de souches naturelles de fibre de soja par extraction à l'eau chaude

Dénomination chimique Polysaccharides de soja solubles dans l'eau
Fibres de soja solubles dans l'eau

Composition Pas moins de 74 % d'hydrates de carbone

Description Poudre blanche fluide atomisée

Identification

A. Solubilité Soluble dans l'eau chaude et froide sans formation de gel

pH d'une solution à 1 % 5,5 +/- 1,5

B. Viscosité d'une solution à 10 % Pas plus de 200 mPa.s

Pureté

Perte à la dessiccation Pas plus de 7 % (105°C, 4 h)

Protéines Pas plus de 14 %

Cendres totales Pas plus de 9,5 % (600°C, 4 h)

Arsenic Pas plus de 2 mg/kg

Plomb Pas plus de 5 mg/kg

Mercurie Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Comptage sur plaque standard Pas plus de 3000 colonies par gramme

Levures et moisissures Pas plus de 100 colonies par gramme

E. coli : Négatif dans 10 g »

14. L'entrée suivante concernant l'additif E 462 Ethylcellulose est ajoutée après l'entrée E 461 (ii) Glucomannane de konjac :

« E 462 ETHYLCELLULOSE

Synonymes Ether éthylique de cellulose

Définition L'éthylcellulose est de la cellulose obtenue directement à partir de matières végétales fibreuses partiellement éthérifiées par des groupements éthyliques

Dénomination chimique Ether éthylique de cellulose

Formule chimique Les polymères contiennent des unités d'anhydroglucoses substitués avec la formule générale suivante :
 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)$, où R1 et R2 peuvent être :
 - H
 - CH₂CH₃

Composition Au moins 44 % et pas plus de 50 % de groupements éthoxyles (-OC₂H₅) sur la base de la matière sèche (soit pas plus de 2,6 groupements éthoxyles par unité d'anhydroglucose)

Description Poudre inodore et sans goût de couleur blanche à blanc cassé légèrement hygroscopique

Identification

- A. Solubilité Pratiquement insoluble dans l'eau, le glycérol et le propane-1,2-diol, mais soluble dans des proportions variables dans certains solvants organiques en fonction de la teneur en éthoxyle. De l'éthylcellulose contenant moins de 46-48 % de groupements éthoxyles est facilement soluble dans le tétrahydrofurane, l'acétate de méthyle, le chloroforme et les mélanges d'hydrocarbures aromatiques et d'éthanol. L'éthylcellulose contenant au moins 46-48 % de groupements éthoxyles est facilement soluble dans l'éthanol, le méthanol, le toluène, le chloroforme et l'acétate d'éthyle
- B. Test de formation de film Dissoudre 5 g de l'échantillon dans 95 g d'un mélange toluène éthanol à 80:20 (m/m). Il en résulte une solution limpide, stable et légèrement jaunâtre. Verser quelques ml de la solution sur une plaque de verre et laisser le solvant s'évaporer. Un film épais, dur, continu et limpide subsiste. Ce film est inflammable

Pureté

- Perte à la dessiccation Pas plus de 3 % (105 °C, 2 h)
- Cendres sulfatées Pas plus de 0,4 %.
- pH d'une solution colloïdale à 1 % Neutre (test au papier de tournesol)
- Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
- Plomb Pas plus de 2 mg/kg
- Mercurure Pas plus de 1 mg/kg
- Cadmium Pas plus de 1 mg/kg »

15. L'entrée concernant l'additif E 472c Esters citriques des mono- et diglycérides d'acides gras est remplacée par le texte suivant :

« E 472c ESTERS CITRIQUES DES MONO- ET DIGLYCERIDES D'ACIDES GRAS

Synonymes

Citrem
Esters citriques des mono- et diglycérides
Citroglycérides
Mono- et diglycérides d'acides gras estérifiés par l'acide citrique

Définition

Esters de glycérol et d'un mélange d'acide citrique et d'acides gras des huiles et des graisses alimentaires. Ils peuvent contenir de faibles quantités à l'état libre de glycérol, d'acides gras, d'acide citrique et de glycérides. Ils peuvent être partiellement ou totalement neutralisés avec l'hydroxyde de sodium ou de potassium

Description

Liquides, solides ou semi-solides cireux jaunâtres ou légèrement brunâtres

Identification

A. Tests positifs de recherche de glycérol, d'acides gras et d'acide citrique

B. Solubilité

Insolubles dans l'eau froide
Solubles dans l'eau chaude
Solubles dans les matières grasses
Insolubles dans l'éthanol froid

Pureté

- Acides autres que les acides gras et l'acide citrique Non détectables
- Glycérol libre Pas plus de 2 %.
- Glycérol total Pas moins de 8 % et pas plus de 33 %
- Teneur totale en acide citrique Pas moins de 13 % et pas plus de 50 %
- Cendres sulfatées (à 800° C ± 25 °C) Produits non neutralisés : pas plus de 0,5 %
Produits partiellement ou entièrement neutralisés : pas plus de 10 %
- Plomb Pas plus de 2 mg/kg
- Acides gras libres Pas plus de 3 % exprimés en acide oléique»

Ces critères de pureté s'appliquent à l'additif sans sels de sodium, de potassium et de calcium d'acides gras; toutefois, ces substances peuvent être présentes jusqu'à concurrence de 6 % (exprimées en oléate de sodium). »

16. L'entrée concernant l'additif E 559 Silicate d'aluminium (kaolin) est remplacée par le texte suivant :

« E 559 SILICATE D'ALUMINIUM (KAOLIN)

Synonymes	Kaolin, léger ou lourd
Définition	Le silicate d'aluminium hydraté (kaolin) est une argile plastique purifiée blanche composée de kaolinite, de silicate alumino-potassique, de feldspath et de quartz. Le traitement devrait éviter la calcination. La teneur en dioxines de l'argile kaolinique brute utilisée pour la production de silicate d'aluminium ne doit présenter aucun risque pour la santé ni la rendre impropre à la consommation humaine
EINECS	215-286-4 (kaolinite)
Formule chimique	$\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4$ (kaolinite)
Poids moléculaire	264
Composition	Pas moins de 90 % (somme de la silice et de l'alumine, après calcination) Silice (SiO_2) Entre 45 % et 55 % Alumine (Al_2O_3) Entre 30 % et 39 %
Description	Fine poudre onctueuse de couleur blanche ou blanc grisâtre. Le kaolin est composé d'agrégats libres d'empilements à orientation aléatoire de paillettes de kaolinite ou de paillettes hexagonales
Identification	
A. Tests positifs de recherche de l'alumine et du silicate	
B. Diffraction des rayons X	Pics caractéristiques à 7, 18/3, 58/2, 38/1, 78 Å
C. Absorption des infrarouges	Pics à 3 700 et 3 620 cm^{-1}
Pureté	
Perte par calcination	Entre 10 % et 14 % (1 000 °C à poids constant)
Substances solubles dans l'eau	Pas plus de 0,3 %.
Matières solubles dans l'acide	Pas plus de 2 %.
Fer	Pas plus de 5 %.
Oxyde de potassium (K_2O)	Pas plus de 5 %.
Carbone	Pas plus de 0,5 %.
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg
Plomb	Pas plus de 5 mg/kg
Mercuré	Pas plus de 1 mg/kg »

17. L'entrée suivante concernant l'additif E 586 4-hexylrésorcinol est ajoutée après l'entrée relative à l'additif E 578 Gluconate de calcium :

« E 586 4-HEXYLRESORCINOL

Synonymes	4-Hexyl-1,3-benzenediol Hexylrésorcinol
Définition	
Dénomination chimique	4-hexylrésorcinol
EINECS	205-257-4
Formule chimique	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_2$
Poids moléculaire	197,24
Composition	Pas moins de 98,0 % sur la base de la matière sèche
Description	Poudre blanche
Identification	
A. Solubilité	Facilement soluble dans l'éther et l'acétone; très légèrement soluble dans l'eau.
B. Test à l'acide nitrique	Ajouter 1 ml d'acide nitrique à 1 ml d'une solution saturée de l'échantillon. La solution vire au rouge clair
C. Test au Brome	Ajouter 1 ml d'eau de brome à 1 ml d'une solution saturée de l'échantillon. Il se forme un précipité floconneux jaune, qui se dissout pour donner une solution jaune

D. Intervalle de fusion	62 – 67 °C
Pureté	
Acidité	Pas plus de 0,05 %.
Cendres sulfatées	Pas plus de 0,1 %.
Résorcinol et autres phénols	Ajouter environ 1 g de l'échantillon dans 50 ml d'eau, secouer pendant quelques minutes, filtrer, puis ajouter au filtrat 3 gouttes d'une solution d'essai de chlorure ferrique. La solution ne vire ni au rouge, ni au bleu
Nickel	Pas plus de 2 mg/kg
Plomb	Pas plus de 2 mg/kg
Mercuré	Pas plus de 3 mg/kg»

18. L'entrée concernant l'additif Pullulan est remplacé par le texte suivant :

« E 1204 PULLULAN

Définition	Glucane linéaire et neutre composé principalement d'unités de maltotriose reliées par des liaisons glycosidiques (1,6). Il est produit par la fermentation d'amidon alimentaire hydrolysé par une souche d' <i>Aureobasidium pullulans</i> ne produisant pas de toxines. Après fermentation, les cellules fongiques sont enlevées par microfiltration, le filtrat est stérilisé par la chaleur, et les pigments et autres impuretés sont éliminés par adsorption et chromatographie par échange d'ions
EINECS	232-945-1
Formule chimique	(C ₆ H ₁₀ O ₅) _x
Composition	Pas moins de 90 % de glucane sur la base de la matière sèche
Description	Poudre inodore de couleur blanche à blanc cassé
Identification	
A. Solubilité	Soluble dans l'eau, pratiquement insoluble dans l'éthanol
B. pH d'une solution à 10 %	5,0 – 7,0
C. précipitation par le polyéthylèneglycol 600	Ajouter 2 ml de polyéthylèneglycol 600 à 10 ml d'une solution aqueuse de pullulan à 2 %. Un précipité blanc se forme
D. Dépolymérisation par la pullulanase	Préparer deux éprouvettes contenant chacune 10 ml d'une solution de pullulan à 10 %. Ajouter 0,1 ml d'une solution de pullulanase (10 U/g) dans l'une des éprouvette, et 0,1 ml d'eau dans l'autre. Après incubation à environ 25 °C pendant 20 minutes, la viscosité de la solution avec pullulanase est visiblement inférieure à celle de la solution témoin
Pureté	
Perte à la dessiccation	Pas plus de 6 % (90 °C, pression inférieure ou égale à 50 mm Hg, 6 h)
Mono-, di- et oligosaccharides	Pas plus de 10 % (exprimés en glucose)
Viscosité	100 – 180 mm ² /s (solution aqueuse à 10 % (m/m) à 30 °C)
Plomb	Pas plus de 1 mg/kg
Levures et moisissures	Pas plus de 100 colonies par gramme
Coliformes	Absence dans 25 g
Salmonelles	Absence dans 25 g »

19. L'entrée suivante concernant l'additif E 1452 octénylsuccinate d'amidon et d'aluminium est ajoutée après l'entrée relative à l'additif E 1451 Amidon oxydé acétylé :

« E 1452 OCTENYLESUCCINATE D'AMIDON ET D'ALUMINIUM

Synonymes	SAOS (<i>Starch aluminium octenyl succinate</i>)
Définition	L'octénylsuccinate d'amidon et d'aluminium est de l'amidon estérifié à l'anhydride octénylsuccinique et traité au sulfate d'aluminium.
Description	Poudre, granules ou (s'il est pré-gélatinisée) paillettes, poudre amorphe ou grosses particules, de couleur blanche ou presque blanche

Identification

A. Forme non prégélatinisée : par observation au microscope

B. Test positif de coloration à l'iode (bleu foncé à rouge clair)

Pureté

(toutes les valeurs sont exprimées sur la base anhydre, à l'exception de la perte à la dessiccation)

Perte à la dessiccation	Pas plus de 21 %.
Groupements octénylsuccinyle	Pas plus de 3 %.
Résidus d'acide octénylsuccinique	Pas plus de 0,3 %.
Dioxyde de soufre	Pas plus de 50 mg/kg pour les amidons de céréales modifiés Pas plus de 10 mg/kg pour les autres amidons modifiés, sauf spécification contraire
Arsenic	Pas plus de 1 mg/kg
Plomb	Pas plus de 2 mg/kg
Mercuré	Pas plus de 0,1 mg/kg
Aluminium	Pas plus de 0,3 % »

Vu pour être annexé à Notre arrêté du 19 novembre 2007.

ALBERT

Par le Roi :

Le Ministre des Affaires sociales et de la Santé publique, chargé des Affaires européennes,
D. DONFUT

**GEMEENSCHAPS- EN GEWESTREGERINGEN
GOUVERNEMENTS DE COMMUNAUTE ET DE REGION
GEMEINSCHAFTS- UND REGIONALREGIERUNGEN**

REGION WALLONNE — WALLONISCHE REGION — WAALS GEWEST

MINISTERE DE LA REGION WALLONNE

F. 2008 — 3

[2007/203626]

6 DECEMBRE 2007. — Décret modifiant l'article 36bis du décret du 21 décembre 1989 relatif au service de transport public de personnes en Région wallonne et y insérant les articles 36ter et 36quater (1)

Le Parlement wallon a adopté et Nous, Gouvernement, sanctionnons ce qui suit :

Article 1^{er}. L'article 36bis du décret du 21 décembre 1989 relatif au service de transport public de personnes en Région wallonne devient l'article 36ter.

Art. 2. Un nouvel article 36bis est inséré dans le même décret, rédigé comme suit :

« Art. 36bis. Le Gouvernement peut établir des amendes administratives contre les infractions aux dispositions du Titre II de l'arrêté royal du 15 septembre 1976 portant règlement sur la police des transports de personnes par tram, pré-métro, métro, autobus et autocar.

Le montant de l'amende ne peut excéder 500 euros. Au 1^{er} janvier de chaque année, ce montant de 500 euros sera automatiquement et de plein droit indexé sur la base de l'indice des prix à la consommation en vigueur six semaines avant la date de l'indexation (base 2004 = 100). »

Art. 3. A l'ancien article 36bis du même décret, devenu l'article 36ter, sont apportées les modifications suivantes :

1. L'alinéa 1^{er} est remplacé par l'alinéa suivant :

« Le Gouvernement désigne les membres du personnel des sociétés d'exploitation chargés de constater les infractions aux dispositions visées à l'article 36bis. Ces membres du personnel ont également qualité pour rechercher et constater les infractions visées à l'article 3, 12^o, de l'arrêté royal du 1^{er} décembre 1975 portant règlement général sur la police de la circulation routière. »;