Dieser Text dient lediglich zu Informationszwecken und hat keine Rechtswirkung. Die EU-Organe übernehmen keine Haftung für seinen Inhalt. Verbindliche Fassungen der betreffenden Rechtsakte einschließlich ihrer Präambeln sind nur die im Amtsblatt der Europäischen Union veröffentlichten und auf EUR-Lex verfügbaren Texte. Diese amtlichen Texte sind über die Links in diesem Dokument unmittelbar zugänglich

# VERORDNUNG (EU) Nr. 231/2012 DER KOMMISSION

vom 9. März 2012

mit Spezifikationen für die in den Anhängen II und III der Verordnung (EG) Nr. 1333/2008 des Europäischen Parlaments und des Rates aufgeführten Lebensmittelzusatzstoffe

(Text von Bedeutung für den EWR)

(ABl. L 83 vom 22.3.2012, S. 1)

# Geändert durch:

<u>B</u>

			Amtsblatt	
		Nr.	Seite	Datum
<u>M1</u>	Verordnung (EU) Nr. 1050/2012 der Kommission vom 8. November 2012	L 310	45	9.11.2012
► <u>M2</u>	Verordnung (EU) Nr. 25/2013 der Kommission vom 16. Januar 2013	L 13	1	17.1.2013
<u>M3</u>	Verordnung (EU) Nr. 497/2013 der Kommission vom 29. Mai 2013	L 143	20	30.5.2013
<u>M4</u>	Verordnung (EU) Nr. 724/2013 der Kommission vom 26. Juli 2013	L 202	11	27.7.2013
<u>M5</u>	Verordnung (EU) Nr. 739/2013 der Kommission vom 30. Juli 2013	L 204	35	31.7.2013
<u>M6</u>	Verordnung (EU) Nr. 816/2013 der Kommission vom 28. August 2013	L 230	1	29.8.2013
<u>M7</u>	Verordnung (EU) Nr. 817/2013 der Kommission vom 28. August 2013	L 230	7	29.8.2013
<u>M8</u>	Verordnung (EU) Nr. 1274/2013 der Kommission vom 6. Dezember 2013	L 328	79	7.12.2013
<u>M9</u>	Verordnung (EU) Nr. 264/2014 der Kommission vom 14. März 2014	L 76	22	15.3.2014
► <u>M10</u>	Verordnung (EU) Nr. 298/2014 der Kommission vom 21. März 2014	L 89	36	25.3.2014
► <u>M11</u>	Verordnung (EU) Nr. 497/2014 der Kommission vom 14. Mai 2014	L 143	6	15.5.2014
► <u>M12</u>	Verordnung (EU) Nr. 506/2014 der Kommission vom 15. Mai 2014	L 145	35	16.5.2014
► <u>M13</u>	Verordnung (EU) Nr. 685/2014 der Kommission vom 20. Juni 2014	L 182	23	21.6.2014
► <u>M14</u>	Verordnung (EU) Nr. 923/2014 der Kommission vom 25. August 2014	L 252	11	26.8.2014
► <u>M15</u>	Verordnung (EU) Nr. 957/2014 der Kommission vom 10. September 2014	L 270	1	11.9.2014
► <u>M16</u>	Verordnung (EU) Nr. 966/2014 der Kommission vom 12. September 2014	L 272	1	13.9.2014
► <u>M17</u>	Verordnung (EU) 2015/463 der Kommission vom 19. März 2015	L 76	42	20.3.2015
► <u>M18</u>	Verordnung (EU) 2015/649 der Kommission vom 24. April 2015	L 107	17	25.4.2015
► <u>M19</u>	Verordnung (EU) 2015/1725 der Kommission vom 28. September 2015	L 252	12	29.9.2015
► <u>M20</u>	Verordnung (EU) 2015/1739 der Kommission vom 28. September 2015	L 253	3	30.9.2015

# Berichtigt durch:

►C1 Berichtigung, ABI. L 189 vom 14.7.2016, S. 59 (231/2012)

# VERORDNUNG (EU) Nr. 231/2012 DER KOMMISSION

### vom 9. März 2012

mit Spezifikationen für die in den Anhängen II und III der Verordnung (EG) Nr. 1333/2008 des Europäischen Parlaments und des Rates aufgeführten Lebensmittelzusatzstoffe

(Text von Bedeutung für den EWR)

### Artikel 1

# Spezifikationen für Lebensmittelzusatzstoffe

Die Spezifikationen für die in den Anhängen II und III der Verordnung (EG) Nr. 1333/2008 aufgeführten Lebensmittelzusatzstoffe, einschließlich Farbstoffe und Süßungsmittel, werden im Anhang der vorliegenden Verordnung festgelegt.

### Artikel 2

# Aufhebung von Rechtsakten

Die Richtlinien 2008/60/EG, 2008/84/EG und 2008/128/EG werden mit Wirkung vom 1. Dezember 2012 aufgehoben.

# Artikel 3

# Übergangsbestimmungen

Lebensmittel, die Lebensmittelzusatzstoffe enthalten, die rechtmäßig vor dem 1. Dezember 2012 in Verkehr gebracht wurden, dieser Verordnung aber nicht genügen, dürfen bis zur Erschöpfung der Bestände in Verkehr gebracht werden.

### Artikel 4

# Inkrafttreten

Diese Verordnung tritt am zwanzigsten Tag nach ihrer Veröffentlichung im *Amtsblatt der Europäischen Union* in Kraft.

Sie gilt ab 1. Dezember 2012.

Die Spezifikationen für die Zusatzstoffe Steviolglycoside (E 960) und basisches Methacrylat-Copolymer (E 1205) im Anhang gelten jedoch ab dem Datum des Inkrafttretens dieser Verordnung.

Diese Verordnung ist in allen ihren Teilen verbindlich und gilt unmittelbar in jedem Mitgliedstaat.

#### ANHANG

Bemerkung: Ethylenoxid darf zur Sterilisierung von Lebensmittelzusatzstoffen nicht verwendet werden

Aluminiumlacke zur Verwendung in Farbstoffen nur wenn ausdrücklich genannt.

**Definition** 

Aluminiumlacke entstehen durch Reaktion von Farbstoffen, die den Reinheitskriterien der einschlägigen Spezifikationen entsprechen, mit Aluminiumhydroxid unter wässrigen Bedingungen. Das Aluminiumhydroxid ist normalerweise durch Reaktion von Aluminiumsulfat oder -chlorid mit Natrium- oder Calciumkarbonat bzw. -bikarbonat oder Ammoniak frisch hergestellt und ungetrocknet. Nach der Lackbildung wird das Produkt gefiltert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Das Endprodukt kann nicht umgesetztes Aluminiumhydroxid enthalten.

In HCl unlösliche Bestandteile

höchstens 0,5 %

In NaOH unlösliche Bestandteile

höchstens 0,5 %, nur für Erythrosin (E 127)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

höchstens 0,2 % (unter neutralen Bedingungen)

Für die entsprechenden Farben gelten die spezifischen Reinheitskriterien.

#### E 100 KURKUMIN

Synonyme

C.I. Natural Yellow 3; Kurkumagelb; Diferuloylmethan

Definition

Kurkumin wird durch Lösungsmittel-Extraktion aus Kurkuma, d. h. gemahlenen Wurzeln von *Curcuma longa* L.-Arten, gewonnen. Konzentriertes Kurkuminpulver erhält man durch die Reinigung des Extraktes durch Kristallisierung. Das Produkt besteht im Wesentlichen aus Kurkuminen, d. h. dem färbenden Grundbestandteil (1,7-bis(4-Hydroxy-3-methoxyphenyl)hepta-1,6-dien-3,5-dion) und seinen beiden Desmethoxy-Derivaten in unterschiedlichen Proportionen. Geringe Mengen an Öl bzw. Harz, die in Kurkuma von Natur aus vorhanden sind, können enthalten sein.

Kurkumin wird auch in Form des Aluminiumlacks verwendet; der Aluminiumgehalt liegt unter 30 %.

Zur Extraktion dürfen ausschließlich folgende Lösungsmittel verwendet werden: Ethylacetat, Aceton, Kohlendioxid, Dichlormethan, n-Buthanol, Methanol, Ethanol, Hexan, Propan-2-ol

CI-Nr.

75300

Einecs

207-280-5

Chemische Bezeichnung

- I 1,7-bis(4-Hydroxy-3-Methoxyphenyl)hepta-1,6-dien-3,5-dion
- II 1-(4-Hydroxyphenyl)-7-(4-Hydroxy-3-Methoxyphenyl)hepta-1,6-dien-3,5-dion
- III 1,7-bis(4-Hydroxyphenyl)hepta-1,6-dien-3,5-dion

Chemische Formel

I  $C_{21}H_{20}O_6$ 

II C<sub>20</sub>H<sub>18</sub>O<sub>5</sub> III C<sub>19</sub>H<sub>16</sub>O<sub>4</sub>

Molmasse

I. 368,39

II. 338,39

III. 308,39

Gehalt

mindestens 90 % Farbstoffe insgesamt  $E_{1cm}^{1\%} = 1\,607$  bei ca. 426 nm in Ethanol

**▼**B

Beschreibung orange-gelbes kristallines Pulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Ethanol bei ca. 426 nm

Schmelzbereich 179—182 °C

Reinheit

Lösungsmittelreste Ethylacetat

Aceton

n-Butanol

einzeln oder zusammengenommen Methanol

höchstens 50 mg/kg

Ethanol

Hexan

Propan-2-ol

Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 10 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

E 101(i) RIBOFLAVIN

Lactoflavin Synonyme

Definition

CI-Nr.

201-507-1 Einecs

Chemische Bezeichnung 7,8-Dimethyl-10-(D-ribo-2,3,4,5-tetrahydroxypentyl)benzo(g)pteri-

din-2,4(3H,10H)-dion; 7,8-Dimethyl-10-(1'-D-ribityl)isoalloxazin

Chemische Formel  $C_{17}H_{20}N_{4}O_{6} \\$ 

376,37 Molmasse

Gehalt mindestens 98 %, wasserfrei

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 328 bei ca. 444 nm in wässriger Lösung

gelbes bis orange-gelbes kristallines Pulver, schwacher Geruch Beschreibung

Merkmale

Das Verhältnis  $A_{375}/A_{267}$  beträgt zwischen 0,31 und 0,33Spektrometrie

Das Verhältnis  $A_{444}/A_{267}$  beträgt zwischen 0,36 und 0,39

in wässriger Lösung

Maximum in Wasser bei ca. 375 nm

 $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen  $-115^{\circ}$  und  $-140^{\circ}$  in 0,05 n Natronlauge Spezifische Drehung

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,5 % (105 °C, 4 Stunden) **▼**B

höchstens 0,1 % Sulfatasche

höchstens 100 mg/kg (berechnet als Anilin) Primäre aromatische Amine

höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

**▼**M14

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

E 101(ii) RIBOFLAVIN-5'-PHOSPHAT

Riboflavin-5'-phosphatnatrium Synonyme

Diese Spezifikationen gelten für Riboflavin-5'-phosphat mit gerin-**Definition** 

geren Mengen von freiem Riboflavin und Riboflavindiphosphat.

CI-Nr.

Einecs 204-988-6

Chemische Bezeichnung Mononatrium(2R,3R,4S)-5-(3')10'-dihydro-7',8'-dimethyl-2',4'-dio-

xo-10'-benzo(g)pteridinyl)-2,3,4-trihydroxypentylphosphat; Mono-

in wässriger Lösung

natriumsalz des 5'-Monophosphatesters von Riboflavin

Chemische Formel als Dihydrat:  $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P \cdot 2H_2O$ 

in der wasserfreien Form: C<sub>17</sub>H<sub>20</sub>N<sub>4</sub>NaO<sub>9</sub>P

Molmasse 514,36

Gehalt mindestens 95 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als

 $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P.2H_2O$ 

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 250 bei ca. 375 nm in wässriger Lösung

Beschreibung gelbes bis orangefarbenes kristallines hygroskopisches Pulver,

schwacher Geruch

Merkmale

Das Verhältnis  $A_{375}/A_{267}$  beträgt zwischen 0,30 und 0,34  $\,$ Spektrometrie

Das Verhältnis  $A_{444}/A_{267}$  beträgt zwischen 0,35 und 0,40

Maximum in Wasser bei ca. 375 nm

 $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen +38° und +42° in 5 molarer HCl-Lösung Spezifische Drehung

Reinheit

Trocknungsverlust beim Dihydrat höchstens 8 % (100 °C, 5 Stunden im Vakuum über

 $P_2O_5$ 

höchstens 25 % Sulfatasche

Anorganische Phosphate höchstens 1,0 % (berechnet als PO<sub>4</sub>, wasserfrei)

Nebenfarbstoffe Riboflavin (frei): höchstens 6 %

Riboflavindiphosphat: höchstens 6 %

Primäre aromatische Amine höchstens 70 mg/kg (berechnet als Anilin)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

### **▼**M14

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

### **▼**B

# E 102 TARTRAZIN

Synonyme C.I. Food Yellow 4

Tartrazin wird aus 4-Amino-benzensulfonsäure hergestellt, die mit Salzsäure und Natriumnitrit diazotiert wird. Die Azogruppe wird dann mit 4,5-Dihydro-5-oxo-1-(4sulphophenyl)-1H-pyrazol-3-carbonsäure oder mit dem Methylester, dem Ethylester oder einem Salz dieser Carbonsäure gekoppelt. Der entstandene Farbstoff wird gereinigt und als das Natriumsalz isoliert. Tartrazin besteht im Wesentlichen aus Trinatrium-5-hydroxy-1-(4-sulfonbenyl)-4-(4-

sentlichen aus Trinatrium-5-hydroxy-1-(4-sulfophenyl)-4-(4-sulfophenylazo)pyrazol-3-carboxylat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

Tartrazin wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 19140

Einecs 217-699-5

Chemische Bezeichnung Trinatrium-5-hydroxy-1-(4-sulfophenyl)-4-(4-sulfophenylazo)pyra-

zol-3-carboxylat

Chemische Formel  $C_{16}H_9N_4Na_3O_9S_2$ 

Molmasse 534,37

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

salz

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 530 bei ca. 426 nm in wässriger Lösung

Beschreibung orange-gelbes Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser gelb

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 426 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 1,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

4-Hydrazinbenzen-Sulfonsäure

4-Aminobenzen-1-Sulfonsäure

5-Oxo-1-(4-sulfophenyl)-2-pyrazolin-3-carbonsäure

4,4'-Diazoaminodi(benzensulfonsäure)

Tetrahydroxybernsteinsäure

l

insgesamt höchstens 0,5 %

Unsulfonierte primäre aromatische Amine höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

### E 104 CHINOLINGELB

Synonyme C.I. Food Yellow 13

**Definition** Chinolingelb entsteht durch Sulfonieren von 2-(2-Chinolyl)indan-

1,3-dion oder eines Gemischs, das zu zwei Dritteln aus 2-(2-Chinolyl)indan-1,3-dion und zu einem Drittel aus 2-(2-(6-methylchinolyl)indan-1,3-dion besteht. Chinolingelb besteht im Wesentlichen aus Natriumsalzen einer Mischung von Disulfonaten (in der Hauptsache), Monosulfonaten und Trisulfonaten der obengenannten Verbindung und Nebenfarbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

Chinolingelb wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calciumund das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 47005

Einecs 305-897-5

Chemische Bezeichnung Dinatriumsalze der Disulfonate von 2-(2-Chinolyl)indan-1,3-dion

(Hauptbestandteil)

Chemische Formel  $C_{18}H_9N Na_2O_8S_2$  (Hauptbestandteil)

Molmasse 477,38 (Hauptbestandteil)

Gehalt mindestens 70 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

Chinolingelb setzt sich wie folgt zusammen:

Von den Farbstoffen insgesamt sind

, on den i droptorren mogestim sind

— mindestens 80 % Dinatrium-2-(2-Chinolyl)indan-1,3-diondis-

unonace

— höchstens 15 % Natrium-2-(2-Chinolyl)indan-1,3-dionmonosul-

höchstens 7 % Trinatrium-2-(2-Chinolyl)indan-1,3-diontrisulfo-

tonate

 $E_{1cm}^{1\%} = 865$  (Hauptbestandteil) bei ca. 411 nm in wässriger Essig-

säurelösung

**Beschreibung** gelbes Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser gelb

Merkmale

Spektrometrie Maximum in wässriger Essigsäurelösung (pH 5) bei 411 nm

# Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile

höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe

höchstens 4,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

2-Methylchinolin

2-Methylchinolin-sulfonsäure

Phthalsäure

insgesamt höchstens 0,5 %

2,6-Dimethylchinolin

2,6-Dimethylchinolin-sulfonsäure

2-(2-Chinolyl)indan-1,3-dion

höchstens 4 mg/kg

Unsulfonierte primäre aromatische Amine

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen

Arsen

höchstens 3 mg/kg

Blei

höchstens 2 mg/kg

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 110 GELBORANGE S

Synonyme C.I. Food Yellow 3; Gelborange RGL

Definition

Gelborange S besteht im Wesentlichen aus Dinatrium-2-hydroxy-1-(4-sulfophenylazo) naphthalen-6-sulfonat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen. Gelborange S entsteht, indem 4-Aminobenzensulfonsäure unter Verwendung von Salzsäure oder Schwefelsäure und Natriumnitrit diazotiert wird. Die Azogruppe wird mit 6-Hydroxy-2-naphthalensulfonsäure gekoppelt. Der Farbstoff wird als das Natriumsalz isoliert und getrocknet.

Gelborange S wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calciumund das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 15985

Einecs 220-491-7

Chemische Bezeichnung Dinatrium-2-hydroxy-1-(4-sulfophenylazo)naphthalen-6-sulfonat

Chemische Formel  $C_{16}H_{10}N_2Na_2O_7S_2$ 

Molmasse 452,37

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

salz

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 555 bei ca. 485 nm in wässriger Lösung (pH 7)

# Beschreibung orangerotes Pulver oder Körner Erscheinung einer Lösung in Wasser orange Merkmale Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 485 nm (pH 7) Reinheit Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % Nebenfarbstoffe höchstens 5,0 % 1-(Phenylazo)-2-naphthol (Sudan I) höchstens 0,5 mg/kg Andere organische Verbindungen als Farbstoffe: 4-Aminobenzen-1-sulfonsäure 3-Hydroxynaphthalen-2,7-disulfonsäure 6-Hydroxynaphthalen-2-sulfonsäure insgesamt höchstens 0,5 % 7-Hydroxynaphthalen-1,3-disulfonsäure 4,4'-Diazoaminodi(benzensulfonsäu-6,6'-Oxydi(naphthalen-2-sulfonsäure) höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin) Unsulfonierte primäre aromatische Amine Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg höchstens 1 mg/kg Cadmium

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 120 ECHTES KARMIN

Synonyme	C.I. Natural Red
----------	------------------

**Definition** Karmin wird aus wässrigen, wässrig-alkoholischen bzw. alkoholi-

schen Extrakten der getrockneten weiblichen Exemplare von Dactylopius coccus Costa gewonnen.

Färbender Grundbestandteil ist die Karminsäure.

Es können Aluminiumlacke der Karminsäure (Karmin) hergestellt werden, bei denen das angenommene molare Verhältnis von Aluminium- und Karminsäure 1:2 beträgt.

In den im Handel erhältlichen Produkten ist der färbende Grundbestandteil gemeinsam mit Ammonium-, Calcium-, Kalium- oder Natriumkationen (oder mit Kombinationen hiervon) enthalten. Diese Kationen können auch im Übermaß vorhanden sein.

Die im Handel erhältlichen Produkte enthalten auch Proteinmaterial des obengenannten Insekts und können freies Karminat bzw. geringe Rückstände ungebundener Aluminiumkationen enthalten.

CI-Nr. 75470

Einecs Cochenille: 215-680-6; Karminsäure: 215-023-3; Karmin: 215-724-4

Chemische Bezeichnung 7-β-D-Glucopyranosyl-3,5,6,8-tetrahydroxy-1-methyl-9,10-dioxoan-

thracen-2-carbonsäure (Karminsäure); Karmin ist das hydrierte Alu-

miniumchelat dieser Säure

Chemische Formel  $C_{22}H_{20}O_{13}$  (Karminsäure)

Molmasse 492,39 (Karminsäure)

Gehalt mindestens 2,0 % Karminsäure in den karminsäurehaltigen Extrak-

ten; höchstens 50 % Karminsäure in den Chelaten

Beschreibung rot bis dunkelrot, bröckelig, fest oder pulverförmig. Cochenille-Ex-

trakt ist in der Regel eine dunkelrote Flüssigkeit, kann jedoch auch

als Pulver getrocknet werden.

Merkmale

Spektrometrie Maximum in wässriger Ammoniaklösung bei ca. 518 nm

Maximum in verdünnter Salzsäure bei ca. 494 nm für Karminsäure  $E_{1cm}^{1\%} = 139$  bei höchstens ca. 494 nm in verdünnter Salzsäure für

Karminsäure

Reinheit

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 122 AZORUBIN (CARMOISIN)

Synonyme C.I. Food Red 3

**Definition** Azorubin besteht im Wesentlichen aus Dinatrium-4-hydroxy-3-(4-

sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-1-sulfonat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten

farblosen Bestandteilen.

Azorubin wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und

das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 14720

Einecs 222-657-4

Chemische Bezeichnung Dinatrium-4-hydroxy-3-(4-sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-1-sulfonat

Chemische Formel  $C_{20}H_{12}N_2Na_2O_7S_2$ 

Molmasse 502,44

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

salz

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 510 bei ca. 516 nm in wässriger Lösung

Beschreibung rotes bis kastanienbraunes Pulver oder Körner Erscheinung einer Lösung in Wasser rot Merkmale Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 516 nm Reinheit Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % Nebenfarbstoffe höchstens 1 % Andere organische Verbindungen als Farbstoffe: 4-Aminonaphthalen-1-sulfonsäure insgesamt höchstens 0,5 % 4-Hydroxynaphthalen-1-sulfonsäure Unsulfonierte primäre aromatische Amine höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin) Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen höchstens 3 mg/kg Arsen höchstens 2 mg/kg Blei

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 123 AMARANTH

Gehalt

Quecksilber

Cadmium

Synonyme		C.I. Food Red 9		
Definition		Amaranth besteht im Wesentlichen aus Trinatrium-2-hydroxy-1-(4-sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-3,6-disulfonat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen. Amaranth wird durch Kopplung von 4-Amino-1-naphthalensulfonsäure mit 3-Hydroxy-2,7-naphthalendisulfonsäure hergestellt.		
		Amaranth wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.		
CI	I-Nr.	16185		
Ei	inecs	213-022-2		
Cł	hemische Bezeichnung	Trinatrium-2-hydroxy-1-(4-sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-3,6-disulfonat		
Cł	hemische Formel	$C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$		
M	folmasse	604,48		

mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 440 bei ca. 520 nm in wässriger Lösung

höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

rötlichbraunes Pulver oder Körner Beschreibung Erscheinung einer Lösung in Wasser Merkmale Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 520 nm Reinheit Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % Nebenfarbstoffe höchstens 3,0 % Andere organische Verbindungen als Farbstoffe: 4-Aminonaphthalen-1-sulfonsäure 3-Hydroxynaphthalen-2,7-disulfonsäure 6-Hydroxynaphthalen-2-sulfonsäure insgesamt höchstens 0,5 % 7-Hydroxynaphthalen-1,3-disulfonsäure

Unsulfonierte primäre aromatische Amine

7-Hydroxynaphthalen-1,3-6-trisulfon-

\_\_\_\_

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

Arsen

Quecksilber

Blei

Cadmium

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen

höchstens 3 mg/kg

höchstens 2 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 124 COCHENILLEROT A (PONCEAU 4R)

Synonyme C.I. Food Red 7; New Coccine

Definition

Cochenillerot A besteht im Wesentlichen aus Trinatrium-2-hydroxy1-(4-sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-6,8-disulfonat und sonstigen
Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den
wichtigsten farblosen Bestandteilen. Cochenillerot A wird durch
Kopplung diazotierter Naphthionsäure mit G-Säure (2-Naphthol6,8-disulfonsäure) und Umwandlung des Kopplungsergebnisses in

Trinatriumsalz hergestellt.

Cochenillerot A wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium-

und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 16255

Einecs 220-036-2

Chemische Bezeichnung Trinatrium-2-hydroxy-1-(4-sulfo-1-naphthylazo)naphthalen-6,8-dis-

ulfonat

Chemische Formel  $C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3$ 

Molmasse 604,48

Gehalt mindestens 80 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

insgesamt höchstens 0,5 %

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 430 bei ca. 505 nm in wässriger Lösung

Beschreibung rötliches Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser r

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 505 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 1,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

4-Aminonaphthalen-1-sulfonsäure

7-Hydroxynaphthalen-1,3-disulfonsäure

3-Hydroxynaphthalen-2,7-disulfonsäure

6-Hydroxynaphthalen-2-sulfonsäure

7-Hydroxynaphthalen-1,3-6-trisulfon-säure

Unsulfonierte primäre aromatische Amine

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

E 127 ERYTHROSIN

Synonyme C.I. Food Red 14

**Definition** Erythrosin besteht im Wesentlichen aus Dinatrium-2-(2,4,5,7-tetrai-

od-3-oxid-6-oxoxanthen-9-yl)benzoatmonohydrat und sonstigen Farbstoffen sowie Wasser, Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen. Erythrosin wird durch Iodierung von Fluorescein, das durch Erhitzen von Phthalsäureanhydrid mit Besonsin ontsteht bezoestellt.

drid mit Resorcin entsteht, hergestellt.

Erythrosin wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 45430

Einecs 240-474-8

Chemische Bezeichnung Dinatrium-2-(2,4,5,7-tetraiod-3-oxid-6-oxoxanthen-9-yl)benzoat-

monohyd rat

Chemische Formel C<sub>20</sub>H<sub>6</sub>I<sub>4</sub>Na<sub>2</sub>O<sub>5</sub> H<sub>2</sub>O

**▼**B

897,88 Molmasse

Gehalt mindestens 87 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als wasserfreies

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 1 100 bei ca. 526 nm in wässriger Lösung (pH 7)

Beschreibung rotes Pulver oder Körner

Erscheinung der Lösung in Wasser rot

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 526 nm (pH 7)

Reinheit

Anorganische Iodide höchstens 0,1 % (berechnet als Natriumiodid)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe (außer Fluorescein) höchstens 4,0 %

Fluorescein höchstens 20 mg/kg

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

Tri-iodresorcin höchstens 0,2 %

2-(2,4-Dihydroxy-3,5-diiodbenzoyl)

Benzoesäure

höchstens 0,2 %

Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 %, aus einer Lösung mit pH-Wert 7-8

höchstens 3 mg/kg Arsen

Blei höchstens 2 mg/kg

höchstens 1 mg/kg Quecksilber

höchstens 1 mg/kg Cadmium

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 129 ALLURAROT AC

C.I. Food Red 17 Synonyme

Definition Allurarot AC besteht im Wesentlichen aus Dinatrium-2-hydroxy-1(2-

methoxy-5-methyl-4-sulfo-phenylazo) naphthalen-6-sulfon atsonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen. Allurarot AC wird durch Kopplung diazotierter 5-Amino-4-methoxy-2-toluensulfonsäure mit

6-Hydroxy-2-naphthalensulfonsäure hergestellt.

Allurarot AC wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium-

und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 16035

Einecs 247-368-0

Dinatrium-2-hydroxy-1(2-methoxy-5-methyl-4-sulfo-phenylazo)naph-Chemische Bezeichnung

thalen-6-sulfonat

Chemische Formel  $C_{18}H_{14}N_2Na_2O_8S_2\\$ 

Molmasse 496,42 **▼**B

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als Natriumsalz

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 540 bei ca. 504 nm in wässriger Lösung (pH 7)

Beschreibung dunkelrotes Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser ro

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 504 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 3,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

6-Hydroxy-2-naphthalensulfonsäure, Natriumsalz

4-Amino-5-methoxy-2-methylben-

zensulfonsäure

6,6-Oxybis(2-naphthalensulfon-säure)-dinatriumsalz

Unsulfonierte primäre aromatische Amine

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

Arsen

Blei

Quecksilber

Cadmium

Maximum in wasser ber ca. 304 nm

•

höchstens 0,3 %

höchstens 0,2 %

höchstens 1,0 %

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

höchstens 0,2 % aus einer Lösung mit pH 7

höchstens 3 mg/kg

höchstens 2 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

### E 131 PATENTBLAU V

Synonyme C.I. Food Blue 5

Definition

Patentblau V besteht im Wesentlichen aus der Calcium- oder Natriumverbindung des inneren Salzes von [4-(α-(4-Diethylaminophe-

nyl)-5-hydroxy-2,4-disulfophenyl-methyliden)2,5-cyclohexadien-1-yliden] diethylammoniumhydroxid und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat und/oder Calciumsulfat als

den wichtigsten farblosen Bestandteilen. Das Kaliumsalz ist ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 42051

Einecs 222-573-8

Chemische Bezeichnung Calcium- oder Natriumverbindung des inneren Salzes von [4-(α-(4-

Diethylaminophenyl)-5-hydroxy-2,4-disulfophenyl-methyliden)2,5-

cyclohexadien-1-yliden] diethylammoniumhydroxid

Chemische Formel Calciumverbindung:  $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Ca_{1/2}$ Natriumverbindung:  $C_{27}H_{31}N_2O_7S_2Na$ Molmasse Calciumverbindung: 579,72

Natriumverbindung: 582,67

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als Natriumsalz

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 000 bei ca. 638 nm in wässriger Lösung (pH 5)

**Beschreibung** dunkelblaues Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser Blau

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei 638 nm bei pH 5

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 2,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

3-Hydroxybenzaldehyd

3-Hydroxybenzoesäure

Leukobase

3-Hydroxy-4-sulfobenzoesäure

N,N-Diethylaminobenzensulfonsäure

höchstens 4,0 %

insgesamt höchstens 0,5 %

Unsulfonierte primäre aromatische Amine | höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile aus einer Lösung mit ph-Wert 5 höchstens 0,2 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 132 INDIGOTIN (INDIGOKARMIN)

Synonyme C.I. Food Blue 1

Definition Indigotin besteht im Wesentlichen aus einer Mischung von Dinatrium-3,3'-dioxo-2,2'-bi-indolyliden-5,5'-disulfonat, Dinatrium-

3,3'-dioxo-2,2'-bi-indolyliden-5,7'-disulfonat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten

farblosen Bestandteilen.

Indigotin wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

Indigo-Karmin entsteht durch die Sulfonierung von Indigo. Dazu wird Indigo (oder Indigopaste) mit Schwefelsäure erhitzt. Der Farbstoff wird isoliert und gereinigt.

73015 CI-Nr. Einecs 212-728-8 Chemische Bezeichnung Dinatrium-3,3'-dioxo-2,2'-bi-indolyliden-5,5'-disulfonat Chemische Formel C<sub>16</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>Na<sub>2</sub>O<sub>8</sub>S<sub>2</sub> Molmasse 466.36 Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als Natriumsalz Dinatrium-3,3'-dioxo-2,2'-bi-indolyliden-5,7'-disulfonat  $E_{lcm}^{1\%}$  = 480 bei ca. 610 nm in wässriger Lösung Beschreibung dunkelblaues Pulver oder Körner Erscheinung einer Lösung in Wasser blau Merkmale Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 610 nm Reinheit Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % Nebenfarbstoffe Ausgenommen Dinatrium-3,3'-dioxo-2,2'-bi-indolyliden-5,7'-disulfonat: höchstens 1,0 %

insgesamt höchstens 0,5 %

höchstens 3 mg/kg

höchstens 2 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen

Isatin-5-sulfonsäure

5-Sulfoanthranilsäure

Anthranilsäure

Unsulfonierte primäre aromatische Amine

Andere organische Verbindungen als

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

Arsen

Farbstoffe:

Blei

Quecksilber

Cadmium

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 133 BRILLIANTBLAU FCF

Synonyme C.I. Food Blue 2

Definition

Brilliantblau FCF besteht im Wesentlichen aus Dinatrium- $\alpha$ -(4-(N-ethyl-3-sulfobenzylamin)phenyl)- $\alpha$ -(4-N-ethyl-3-sulfobenzylamin)cyclohexa-2,5-dienyliden)-toluen-2-sulfonat und seinen Isomeren, sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

Brilliantblau FCF wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 42090

Einecs 223-339-8

Chemische Bezeichnung Dinatrium-α-(4-(N-ethyl-3-sulfobenzylamin)phenyl)-α-(4-N-ethyl-3-

sulfobenzylamin)cyclohexa-2,5-dienyliden)toluen-2-sulfonat

Chemische Formel C<sub>37</sub>H<sub>34</sub>N<sub>2</sub>Na<sub>2</sub>O<sub>9</sub>S<sub>3</sub>

Molmasse 792,84

Gehalt mindestens 85 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als Natriumsalz

 $E_{lcm}^{1\%}$  = 1 630 bei ca. 630 nm in wässriger Lösung

Beschreibung rötlich-blaues Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser blau

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 630 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 6,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

2-, 3- und 4-Formylbenzensulfonsäuren zusammen höchstens 1,5 %

3-((Ethyl)(4-sulfophenyl)amino)-methylbenzensulfonsäure

Leukobase höchstens 5,0 %

Unsulfonierte primäre aromatische Amine höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

höchstens 0,3 %

Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % (pH 7)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

E 140(i) CHLOROPHYLLE

Synonyme C.I. Natural Green 3 Magnesiumchlorophyll; Magnesiumphaeophy-

**Definition** Chlorophylle werden durch Lös

Chlorophylle werden durch Lösungsmittelextraktion aus essbaren Pflanzenarten, Gras, Luzerne und Nesseln gewonnen. Bei der Entfernung des Lösungsmittels kann das natürlich vorhandene koordinativ gebundene Magnesium ganz oder teilweise von den Chlorophyllen entfernt werden. So enthält man die entsprechenden Phaeophytine. Hauptfarbstoffe sind die Phaeophytine und die Magnesiumchlorophylle. Der vom Lösungsmittel befreite Extrakt enthält weitere Pigmente (z. B. Carotenoide) sowie Öle, Fette und Wachs aus dem Ausgangsmaterial. Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Aceton, Methylethylketon, Dichlormethan, Kohlendioxid, Methanol, Ethanol, Propan-2-ol und Hexan.

**▼**B

CI-Nr. 75810 Chlorophylle: 215-800-7, Chlorophyll a: 207-536-6, Chlorophyll b: Einecs 208-272-4 Chemische Bezeichnung Die wichtigsten färbenden Grundbestandteile sind:  $Phytyl (13^2R, 17S, 18S) - 3 - (8-ethyl - 13^2-methoxycarbonyl - 2, 7, 12, 18-methoxycarbonyl - 2, 7, 12, 18-methoxycarbon$ tetramethyl-13'-oxo-3-vinyl-13<sup>1</sup>-13<sup>2</sup>-17,18-tetrahydrocyclopenta[at]porphyrin-17-yl)propionat, (Phaeophytin a oder (als Magnesiumkomplex) Chlorophyll a) Phytyl(13<sup>2</sup>R,17S,18S)-3-(8-ethyl-7-formyl-13<sup>2</sup>-methoxycarbonyl-2,12,18-trimethyl-13'-oxo-3-vinyl-13<sup>1</sup>-13<sup>2</sup>-17,18-tetrahydrocyclopenta[at]-porphyrin-17-yl)propionat, (Phaeophytin b oder (als Magnesiumkomplex) Chlorophyll b) Chemische Formel Chlorophyll a (Magnesiumkomplex): C55H72MgN4O5 Chlorophyll a: C<sub>55</sub>H<sub>74</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> Chlorophyll b (Magnesiumkomplex): C55H70MgN4O6 Chlorophyll b: C55H72N4O6 Molmasse Chlorophyll a (Magnesiumkomplex): 893,51 Chlorophyll a: 871,22 Chlorophyll b (Magnesiumkomplex): 907,49 Chlorophyll b: 885,20 Gehalt insgesamt mindestens 10 % Chlorophylle und deren Magnesiumkomplexe  $E_{lcm}^{1\%}$  = 700 bei ca. 409 nm in Chloroform Beschreibung wachsartiger Feststoff, olivgrün bis dunkelgrün (je nach dem Gehalt an koordinativ gebundenem Magnesium) Merkmale Maximum in Chloroform bei ca. 409 nm Spektrometrie Reinheit Lösungsmittelreste Aceton Methylethylketon Methanol einzeln oder zusammengenommen höchstens mg/kg Ethanol Propan-2-ol Hexan Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 5 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg

E 140(ii) CHLOROPHYLLINE C.I. Natural Green 5 Natriumchlorophyllin; Kaliumchlorophyllin Synonyme Definition Die Alkalisalze der Chlorophylline erhält man durch Verseifung eines mit Hilfe von Lösungsmitteln gewonnenen Extrakts aus essbaren Pflanzenarten, Gras, Luzerne und Nesseln. Durch die Verseifung werden die Methyl- und Phytolestergruppen entfernt, und der Cyclopentenylring kann teilweise gespalten werden. Die Säuregruppen werden zu Kalium- und/oder Natriumsalzen neutralisiert. Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Aceton, Methylethylketon, Dichlormethan, Kohlendioxid, Methanol, Ethanol, Propan-2-ol und Hexan. CI-Nr. 75815 287-483-3 Einecs Chemische Bezeichnung Die wichtigsten färbenden Grundbestandteile sind (als Säuren): 3-(10-carboxylat-4-ethyl-1,3,5,8-tetramethyl-9-oxo-2-vinylphorbin-7-yl)propionat (Chlorophyllin a) 3-(10-carboxylat-4-ethyl-3-formyl-1,5,8-trimethyl-9-oxo-2-vinylphorbin-7-yl)propionat (Chlorophyllin b) In Abhängigkeit vom Hydrolysegrad kann der Cyclopentenylring gespalten werden; so kann eine dritte Carboxylfunktion entstehen. Magnesiumkomplexe können auch vorhanden sein. Chemische Formel Chlorophyllin a (als Säure): C<sub>34</sub>H<sub>34</sub>N<sub>4</sub>O<sub>5</sub> Chlorophyllin b (als Säure): C<sub>34</sub>H<sub>32</sub>N<sub>4</sub>O<sub>6</sub> Molmasse Chlorophyllin a: 578,68 Chlorophyllin b: 592,66 kann sich bei Spaltung des Cyclopentenylrings um jeweils 18 Dalton erhöhen Gehalt insgesamt mindestens 95 % Chlorophylline in einem Produkt, das eine Stunde bei ca. 100°C getrocknet wurde  $E_{1cm}^{1\%}$  = 700 bei ca. 405 nm in wässriger Lösung (pH 9)  $E_{1cm}^{1\%}$  = 140 bei ca. 653 nm in wässriger Lösung (pH 9) Beschreibung dunkelgrünes bis blauschwarzes Pulver Merkmale Spektrometrie Maximum in wässriger Phosphat-Puffer-Lösung (pH 9) bei ca. 405 nm bzw. ca. 653 nm Reinheit Lösungsmittelreste Aceton Methylethylketon Methanol einzeln oder zusammengenommen höchstens 50 mg/kg Ethanol Propan-2-ol Hexan Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 10 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

Cadmium

# E 141(i) KUPFERKOMPLEXE DER CHLOROPHYLLE

C.I. Natural Green 3 Kupferchlorophyll; Kupferphaeophytin Synonyme Definition Kupferchlorophylle entstehen, wenn dem mit Hilfe von Lösungsmitteln gewonnenen Extrakt aus essbaren Pflanzenarten, Gras, Luzerne und Nesseln Kupfersalze zugesetzt werden. Das vom Lösungsmittel befreite Produkt enthält weitere Pigmente (z. B. Carotenoide) sowie Öle, Fette und Wachs aus dem Ausgangsmaterial. Hauptfarbstoffe sind die Kupferphaeophytine. Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Aceton, Methylethylketon, Dichlormethan, Kohlendioxid, Methanol, Ethanol, Propan-2-ol und Hexan. CI-Nr. 75810 Einecs Kupferchlorophyll a: 239-830-5; Kupferchlorophyll b: 246-020-5 Chemische Bezeichnung [Phytyl(13<sup>2</sup>R,17S,18S)-3-(8-ethyl-13<sup>2</sup>-methoxycarbonyl-2,7,12,18tetramethyl-13'-oxo-3-vinyl-13<sup>1</sup>-13<sup>2</sup>-17,18-tetrahydrocyclopenta[at]porphyrin-17-yl)propionat]kupfer (II) (Kupferchlorophyll a) [Phytyl(13<sup>2</sup>R,17S,18S)-3-(8-ethyl-7-formyl-13<sup>2</sup>-methoxycarbonyl-2,12,18-trimethyl-13'-oxo-3-vinyl-13<sup>1</sup>-13<sup>2</sup>-17,18-tetrahydrocyclopenta[at]-porphyrin-17-yl)propionat]kupfer (II) (Kupferchlorophyll Chemische Formel Kupferchlorophyll a: C55H72Cu N4O5 Kupferchlorophyll b: C55H70Cu N4O6 Molmasse Kupferchlorophyll a: 932,75 Kupferchlorophyll b: 946,73 Gehalt insgesamt mindestens 10 % Kupferchlorophylle  $E_{1cm}^{1\%}$  = 540 bei ca. 422 nm in Chloroform  $E_{1cm}^{1\%}$  = 300 bei ca. 652 nm in Chloroform Beschreibung wachsartiger Feststoff, blaugrün bis dunkelgrün (je nach Ausgangsmaterial) Merkmale Maximum in Chloroform bei ca. 422 nm bzw. ca. 652 nm Spektrometrie Reinheit Lösungsmittelreste Aceton Methylethylketon Methanol einzeln oder zusammenhöchstens genommen mg/kg Ethanol Propan-2-ol Hexan Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

höchstens 200 mg/kg Kupferionen

Kupfer insgesamt höchstens 8,0 % der Kupferphaeophytine insgesamt

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

### E 141(ii) KUPFERKOMPLEXE DER CHLOROPHYLLINE

Natrium-Kupfer-Chlorophyllin; Kalium-Kupfer-Chlorophyllin; C.I. Synonyme Natural Green 5

Definition Die Alkalisalze der Kupfer-Chlorophylline erhält man durch Verseifung eines Lösungsmittelextraktes aus essbaren Pflanzenarten, Gras, Luzerne und Nesseln. Durch die Verseifung werden die Me-

thyl- und Phytolestergruppen entfernt, und der Cyclopentenylring kann teilweise gespalten werden. Die Säuregruppen werden nach dem Hinzufügen von Kupfer zu den gereinigten Chlorophyllinen zu Kalium und/oder Natriumsalzen neutralisiert.

Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Aceton,

Methylethylketon, Dichlormethan, Kohlendioxid, Methanol, Etha-

nol, Propan-2-ol und Hexan.

CI-Nr. 75815

Einecs

Die wichtigsten färbenden Bestandteile sind (als Säuren): 3-(10-Chemische Bezeichnung

Carboxylato-4-ethyl-1,3,5,8-tetramethyl-9-oxo-2-vinylphorbin-7yl)propionat, Kupferkomplex (Kupfer-Chlorophyllin a) und 3-(10-Carboxylato-4-ethyl-3-formyl-1,5,8-trimethyl-9-oxo-2-vinylphorbin-

7-yl) propionat, Kupferkomplex (Kupfer-Chlorophyllin b)

Chemische Formel Kupferchlorophyllin a (als Säure): C34H32Cu N4O5

Kupferchlorophyllin b (als Säure): C<sub>34</sub>H<sub>30</sub>Cu N<sub>4</sub>O<sub>6</sub>

Molmasse Kupferchlorophyllin a: 640,20

Kupferchlorophyllin b: 654,18

kann sich bei Spaltung des Cyclopentenylrings um jeweils 18 Dal-

ton erhöhen

Gehalt insgesamt mindestens 95 % Kupferchlorophylline in einem Produkt,

das eine Stunde bei 100°C getrocknet wurde

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 565 bei ca. 405 nm in wässriger Phosphat-Puffer-Lösung

(pH 7,5)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 145 bei ca. 630 nm in wässriger Phosphat-Puffer-Lösung (pH 7,5)

Beschreibung dunkelgrünes bis blauschwarzes Pulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in wässriger Phosphat-Puffer-Lösung (pH 7,5) bei ca.

405 nm und bei 630 nm

Reinheit

Lösungsmittelreste

Aceton

Methylethylketon

Methanol

einzeln oder zusammengenommen höchstens mg/kg

Ethanol

Propan-2-ol

Hexan

Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg

höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 5 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg Kupferionen höchstens 200 mg/kg

Kupfer insgesamt höchstens 8,0 % der Kupferchlorophylline insgesamt

# Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 142 GRÜN S

C.I. Food Green 4, Brilliantsäuregrün BS Synonyme

Definition Grün S besteht im Wesentlichen aus Natrium N-[4-[[4-(dimethylamino)phenyl]2-hydroxy-3,6-disulfo-1-naphthalenyl)methylen]-2,5-cy-

clohexadien-1-yliden]-N-methylmethanaminium und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als wichtigsten

farblosen Bestandteilen.

Grün S wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das

Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 44090

221-409-2 Einecs

Natrium N-[4-[[4-(dimethylamino)phenyl](2-hydroxy-3,6-disulfo-1-Chemische Bezeichnung

naphthalenyl)-methylen]2,5-cyclohexadien-1-yliden]-N-methylmethanaminium; Natrium 5-[4-dimethylamin-α-(4-dimethyliminocyclohexa-2,5-dienyliden)benzyl]-6-hydroxy-7-sulfonat-naphthalen-2-sul-

fonat (alternative chemische Bezeichnung)

Chemische Formel  $C_{27}H_{25}N_2NaO_7S_2\\$ 

Molmasse 576,63

Gehalt mindestens 80 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 1 720 bei ca. 632 nm in wässriger Lösung

Beschreibung dunkelblaues oder dunkelgrünes Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser blau oder grün

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 632 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 1,0 %

Andere organische Verbindungen als Farbstoffe:

4,4'-bis(Dimethylamino)-benzhydryl-

4,4'-bis(Dimethylamino)-benzophehöchstens 0,1 %

3-Hydroxynaphthalen-2,7-disulfon-

höchstens 0,2 %

höchstens 0,1 %

Leukobase höchstens 5,0 %

Unsulfonierte primäre aromatische Amine höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 150a ZUCKERKULÖR

E 150a ZUCKERKULUR						
Synonyme	Laugen-Zuckerkulör					
Definition	Einfaches Zuckerkulör wird durch kontrollierte Erhitzung von Kohlehydraten (im Handel erhältliche Süßungsmittel mit Energiegehalt, z. B. Glucosesirupe, Saccharose und/oder Invertzucker und Traubenzucker) hergestellt. Zur Beschleunigung der Karamellisierung können Säuren, Alkalien und Salze, außer Sulfiten und Ammoniumverbindungen, verwendet werden.					
CI-Nr.						
Einecs	232-435-9					
Chemische Bezeichnung						
Chemische Formel						
Molmasse						
Gehalt						
Beschreibung	dunkelbraune bis schwarze Flüssigkeiten oder Feststoffe					
Merkmale						
Reinheit						
Durch DEAE-Zellulose gebundene Farbstoffe	höchstens 50 %					
Durch Phosphorylzellulose gebundene Farbstoffe	höchstens 50 %					
Farbintensität (¹)	0,01—0,12					
Stickstoff insgesamt	höchstens 0,1 %					
Schwefel insgesamt	höchstens 0,2 %					
Arsen	höchstens 1 mg/kg					
Blei	höchstens 2 mg/kg					
Quecksilber	höchstens 1 mg/kg					
Cadmium	höchstens 1 mg/kg					

<sup>(</sup>¹) Die Farbintensität wird definiert als die Absorption einer 0,1 %igen (m/V) Lösung von Zuckerkulörfeststoffen in Wasser in einer 1-cm-Zelle bei 610 nm.

# E 150b SULFITLAUGEN-ZUCKERKULÖR

### Synonyme

#### **Definition**

Sulfitlaugen-Zuckerkulör wird hergestellt durch kontrollierte Erhitzung von Kohlehydraten (im Handel erhältliche Süßungsmittel mit Energiegehalt, z. B. Glucosesirupe, Saccharose und/oder Invertzucker und Traubenzucker) mit oder ohne Säuren bzw. Alkalien und unter Zusatz von Sulfitverbindungen (schweflige Säure, Kaliumsulfit, Kaliumbisulfit, Natriumsulfit und Natriumbisulfit).

CI-Nr.

Einecs

232-435-9

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung

dunkelbraune bis schwarze Flüssigkeiten oder Feststoffe

#### Merkmale

#### Reinheit

Durch DEAE-Zellulose gebundene Farb-

stoffe

über 50 %

Farbintensität (1)

0,05-0,13

Stickstoff insgesamt

höchstens 0,3 % (<sup>2</sup>)

Schwefeldioxid

höchstens 0,2 % (2)

Schwefel insgesamt

0,3—3,5 % (2)

Durch DEAE-Zellulose

gebundener

Schwefel

über 40 %

Absorptionskoeffizient der durch DEAE-Zellulose gebundenen Farbstoffe

- 19 bis 34

Absorptionskoeffizient (A <sub>280/560</sub>)

über 50

Arsen

höchstens 1 mg/kg

Blei

höchstens 2 mg/kg

Ouecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

### E 150c AMMONIAK-ZUCKERKULÖR

### Synonyme

### Definition

Sulfitlaugen-Zuckerkulör wird hergestellt durch kontrollierte Erhitzung von Kohlehydraten (im Handel erhältliche Süßungsmittel mit Energiegehalt, z. B. Glucosesirupe, Saccharose und/oder Invertzucker und Traubenzucker) mit oder ohne Säuren bzw. Alkalien und unter Zusatz von Ammoniumverbindungen (Ammoniumhydroxid, Ammoniumcarbonat, Ammoniumhydrogencarbonat, Ammoniumphosphat).

<sup>(</sup>¹) Die Farbintensität wird definiert als die Absorption einer 0,1 %igen (m/V) Lösung von Zuckerkulörfeststoffen in Wasser in einer 1-cm-Zelle bei 610 nm.

<sup>(2)</sup> Auf der Grundlage gleichwertiger Farben, d. h. ausgedrückt als Produkt, dessen Farbintensität 0,1 Absorptionseinheiten beträgt.

CI-Nr.

Einecs

232-435-9

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

dunkelbraune bis schwarze Flüssigkeiten oder Feststoffe

Beschreibung Merkmale

Reinheit

Durch DEAE-Zellulose gebundene Farb-

stoffe

höchstens 50 %

Durch Phosphorylzellulose gebundene

Farbstoffe

über 50 %

Farbintensität (¹) 0,08—0,36

Ammoniakstickstoff

höchstens 0,3 % (2)

4-Methylimidazol

höchstens 200 mg/kg ( $^2$ )

 $\hbox{2-Acetyl-4-tetra hydroxy-butylimida} zol$ 

höchstens 10 mg/kg (²)

Schwefel insgesamt

höchstens 0,2 % (2)

Stickstoff insgesamt

0,7—3,3 % (2)

Absorptionskoeffizient der durch Phosphorylzellulose gebundenen Farbstoffe

Phos- 13 bis 35

Arsen

höchstens 1 mg/kg höchstens 2 mg/kg

Blei

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

# E 150d AMMONIUMSULFIT-ZUCKERKULÖR

Synonyme

Definition

Ammoniumsulfit-Zuckerkulör wird hergestellt durch kontrollierte Erhitzung von Kohlehydraten (im Handel erhältliche Süßungsmittel mit Energiegehalt, z. B. Glucosesirupe, Saccharose und/oder Invertzucker und Traubenzucker) mit oder ohne Säuren bzw. Alkalien und unter Zusatz von Sulfit- und Ammoniumverbindungen (schweflige Säure, Kaliumsulfit, Kaliumbisulfit, Natriumsulfit, Natriumbisulfit, Ammoniumhydroxid, Ammoniumcarbonat, Ammoniumhydrogencarbonat, Ammoniumphosphat, Ammoniumsulfat, Ammoniumsulfit und Ammoniumhydrogensulfit).

CI-Nr.

Einecs

232-435-9

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

<sup>(</sup>¹) Die Farbintensität wird definiert als die Absorption einer 0,1 %igen (m/V) Lösung von Zuckerkulörfeststoffen in Wasser in einer 1-cm-Zelle bei 610 nm.

<sup>(2)</sup> Auf der Grundlage gleichwertiger Farben, d. h. ausgedrückt als Produkt, dessen Farbintensität 0,1 Absorptionseinheiten beträgt.

Molmasse

Gehalt

Beschreibung dunkelbraune bis schwarze Flüssigkeiten oder Feststoffe

Merkmale

Reinheit

Durch DEAE-Zellulose gebundene Farb-

stoffe

über 50 %

Farbintensität (¹) 0,10—0,60

Ammoniakstickstoff höchstens 0,6 % (2) Schwefeldioxid höchstens 0,2 % (2)

4-Methylimidazol höchstens 250 mg/kg (²)

Stickstoff insgesamt 0,3-1,7% (2) Schwefel insgesamt 0,8-2,5% (2)

Stickstoff-Schwefel-Verhältnis des Alko-

holniederschlags

0,/--2,/

Absorptionskoeffizient des Alkoholnie-

derschlags (3)

8 bis 14

Absorptionskoeffizient (A <sub>280/560</sub>) höchstens 50

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

# **▼** M8

# E 151 BRILLANTSCHWARZ PN

### **▼**B

Synonyme C.I. Food Black 1

**▼** M8

**Definition** 

Brillantschwarz PN besteht im Wesentlichen aus Tetranatrium-4-acetamid-5-hydroxy-6-[7-sulfonat-4-(4-sulfonatphenylazo)-1-naphthylazo]naphthalen-1,7-disulfonat und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

Brillantschwarz PN wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

**▼**B

CI-Nr. 28440 Einecs 219-746-5

Chemische Bezeichnung Tetranatrium-4-acetamid-5-hydroxy-6-[7-sulfonat-4-(4-sulfonatphe-

nylazo)-1-naphthylazo]naphthalen-1,7-disulfonat

Chemische Formel C<sub>28</sub>H<sub>17</sub>N<sub>5</sub>Na<sub>4</sub>O<sub>14</sub>S<sub>4</sub>

Molmasse 867,69

<sup>(</sup>¹) Die Farbintensität wird definiert als die Absorption einer 0,1 %igen (m/V) Lösung von Zuckerkulörfeststoffen in Wasser in einer 1-cm-Zelle bei 610 nm.

<sup>(2)</sup> Auf der Grundlage gleichwertiger Farben, d. h. ausgedrückt als Produkt, dessen Farbintensität 0,1 Absorptionseinheiten beträgt.

<sup>(3)</sup> Der Absorptionskoeffizient des Alkoholniederschlags wird definiert als die Absorption des Niederschlags bei 280 nm, geteilt durch die Absorption bei 560 nm (1-cm-Zelle).

Gehalt mindestens 80 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als Natriumsalz  $E_{1cm}^{1\%}$  = 530 bei ca. 570 nm in wässriger Lösung schwarzes Pulver oder Körner Beschreibung Erscheinung einer Lösung in Wasser bläulich-schwarz Merkmale Spektrometrie Maximum in Wasser bei ca. 570 nm Reinheit Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % Nebenfarbstoffe höchstens 4 % (Färbemasse) Andere organische Verbindungen als Farbstoffe: 4-Acetamid-5-hydroxynaphthalen-1,7-disulfonsäure 4-Amino-5-hydroxynaphthalen-1,7disulfonsäure insgesamt höchstens 0,8 % 8-Aminonaphthalen-2-sulfonsäure-4,4'-Diazoaminodi-(benzensulfonsäu-Unsulfonierte primäre aromatische Amine höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin) Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % unter neutralen Bedingungen Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

# E 153 PFLANZENKOHLE

Cadmium

Synonyme Kohlenschwarz

Definition

Pflanzenkohle (Aktivkohle) entsteht beim unvollständigen Verbrennen (Verkohlen) von pflanzlichen Materialien wie Holz, Zelluloserückständen, Torf, Kokosnuss- und anderen Schalen. Die so gewonnene Aktivkohle wird gemahlen und das entstandene aktivierte Kohlepulver wird im Zyklon-Abscheider behandelt. Der abgeschiedene Feinstaub wird durch Spülen mit Salzsäure gereinigt, neutralisiert und getrocknet. Das so entstandene Produkt ist herkömmlich als Kohlenschwarz bekannt. Die Färbekraft kann weiter erhöht werden, indem der Feinstaub noch einmal verwirbelt oder noch feiner gemahlen, danach mit Säure gereinigt, neutralisiert und getrocknet wird. Das Endprodukt besteht aus säuberlich getrennten Kohleteilchen. Es kann noch geringe Mengen an Stickstoff, Wasserstoff und Sauerstoff enthalten. Nach der Herstellung kann das Produkt etwas Feuchtigkeit absorbieren.

**▼**B

CI-Nr. 77266

Einecs 231-153-3

Chemische Bezeichnung Kohlenstoff

Chemische Formel C

Atommasse 12,01

Gehalt mindestens 95 % Kohlenstoff (in wasser- und aschefreier Form)

Trocknungsverlust höchstens 12 % (120 °C, 4 Stunden)

Beschreibung schwarzes geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit unlöslich in Wasser und organischen Lösungsmitteln

Verbrennen Zur Rotglut erhitzt, verbrennt Pflanzenkohle langsam und ohne

Flamme.

Reinheit

Asche (insgesamt) höchstens 4,0 % (Zündtemperatur: 625 °C)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Polyzyklische aromatische Kohlenwasser-

stoffe

Benzo(a)pyren höchstens 50 μg/kg in dem aus 1 g des Produktes durch kontinuierliche Extraktion mit 10 g reinem Cyclohexan ge-

wonnenen Extrakt.

Alkalilösliche Anteile Das Filtrat, das man nach Sieden von 2 g der Probe mit 20 ml 1 n

Natronlauge und Filtern erhält, soll farblos sein.

E 155 BRAUN HT

Synonyme C.I. Food Brown 3

**Definition** Braun HT besteht im Wesentlichen aus Dinatrium-4,4'-(2,4-dihy-

droxy-5-hydroxymethyl-1,3-phenylenbisazo)di(naphthalen-1-sulfonat) und sonstigen Farbstoffen sowie Natriumchlorid und/oder Natriumsulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

trumsunat als den wichtigsten farbiosen Bestandtenen.

Braun HT wird als das Natriumsalz beschrieben. Das Calcium- und

das Kaliumsalz sind ebenfalls zugelassen.

CI-Nr. 20285

Einecs 224-924-0

Chemische Bezeichnung Dinatrium-4,4'-(2,4-dihydroxy-5-hydroxymethyl-1,3-phenylenbisa-

zo)di(naphthalen-1-sulfonat)

Chemische Formel  $C_{27}H_{18}N_4Na_2O_9S_2$ 

Molmasse 652,57

Gehalt mindestens 70 % Farbstoffe insgesamt, berechnet als das Natrium-

lz

 $E_{lcm}^{1\%}$  = 403 bei ca. 460 nm in wässriger Lösung (pH 7)

**Beschreibung** rötlichbraunes Pulver oder Körner

Erscheinung einer Lösung in Wasser braun

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser (pH 7) bei ca. 460 nm

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Nebenfarbstoffe höchstens 10 % (Dünnschichtchromatographie)

Andere organische Verbindungen als

Farbstoffe:

4-Aminonaphthalen-1-sulfonsäure höchstens 0,7 %

Unsulfonierte primäre aromatische

Amine

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile höchstens 0,2 % einer Lösung mit pH 7

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

E 160a(i) BETA-CAROTIN

Synonyme C.I. Food Orange 5

**Definition** Diese Spezifikationen gelten vorwiegend für Produkte, die aus dem

all-trans-Isomer von β-Carotin und geringeren Mengen anderer Carotinoide bestehen. Verdünnte und stabilisierte Zubereitungen können unterschiedliche Verhältnisse von trans- und cis-Isomeren auf-

weisen.

CI-Nr. 40800

Einecs 230-636-6

Chemische Bezeichnung β-Carotin; β,β-Carotin

Chemische Formel C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>

Molmasse 536,88

Gehalt insgesamt mindestens 96 % Farbstoff (berechnet als β-Carotin)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 500 bei ca. 440 bis 457 nm in Cyclohexan

**Beschreibung** rote bis braunrote Kristalle oder Kristallpulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Cyclohexan bei 453 bis 456 nm

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Nebenfarbstoffe Andere Carotinoide als β-Carotin: höchstens 3,0 % der Farbstoffe

insgesamt

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 160a(ii) PFLANZLICHE CAROTINE

Synonyme C.I. Food Orange 5

DefinitionPflanzliche Carotine erhält man durch Lösungsmittelextraktion aus<br/>essbaren Pflanzenarten, Karotten, Pflanzenölen, Gras, Luzerne und

Nesseln.

Die wichtigsten färbenden Grundbestandteile sind Carotinoide, vor allem  $\beta$ -Carotin. Auch  $\alpha$ - und Gamma-Carotin und andere Pigmente können vorhanden sein. Neben Farbpigmenten kann der Stoff im Ausgangsmaterial natürlich vorkommende Öle, Fette und Wachse enthalten.

Zur Extraktion dürfen ausschließlich folgende Lösungsmittel verwendet werden: Aceton, Methylethylketon, Methanol, Ethanol, Propan-2-ol, Hexan, Dichlormethan und Kohlendioxid (¹).

CI-Nr. 75130

Einecs 230-636-6

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $\beta$ -Carotin:  $C_{40}H_{56}$ 

Molmasse β-Carotin: 536,88

Gehalt mindestens 5 % Carotine (berechnet als β-Carotin). Durch Extrak-

tion von Pflanzenölen gewonnene Produkte: mindestens  $0,2\,\%$  in

einzeln

mg/kg

genommen

oder

zusammen-

höchstens

Speisefetten

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 500 bei ca. 440 bis 457 nm in Cyclohexan

Beschreibung

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Cyclohexan bei 440 bis 457 nm und 470 bis 486 nm

Reinheit

Lösungsmittelreste Aceton

Methylethylketon

Methanol

Propan-2-ol

Hexan

Ethanol

Dichlormethan höchstens 10 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

# E 160a(iii) BETA-CAROTIN AUS Blakeslea trispora

Synonyme C.I. Food Orange 5

Definition Gewonnen durch Fermentation aus einer Mischkultur der beiden

Paarungstypen (+) und (-) des Pilzes *Blakeslea trispora*. Das β-Carotin wird mit Ethylacetat oder Isobutylacetat und nachfolgend Propan-2-ol aus der Biomasse extrahiert und kristallisiert. Das kristallisierte Produkt besteht vorwiegend aus *trans*-β-Carotin. Wegen des natürlichen Prozesses bestehen rund 3 % des Stoffes produkt-

spezifisch aus gemischten Carotinoiden.

 $<sup>(^1)</sup>$  Benzen höchstens 0,05 % v/v.

**▼**B

40800 CI-Nr.

Einecs 230-636-6

Chemische Bezeichnung β-Carotin; β,β-Carotin

Chemische Formel  $C_{40}H_{56}$ 536,88 Molmasse

Gehalt insgesamt mindestens 96 % Farbstoff (berechnet als β-Carotin)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 500 bei ca. 440 bis 457 nm in Cyclohexan

Beschreibung rote, rötlich-braune oder lila-violette Kristalle oder Kristallpulver

(die Farbe unterscheidet sich je nach verwendetem Extraktions-

lösungsmittel und den Kristallisationsbedingungen)

Merkmale

Maximum in Cyclohexan bei 453 bis 456 nm Spektrometrie

Reinheit

Ethylacetat

genommen höchstens 0,8 % Ethanol

einzeln oder zusammen-

Isobutylacetat: höchstens 1,0 % Propan-2-ol: höchstens 0,1 %

höchstens 0,2 % Sulfatasche

Nebenfarbstoffe andere Carotinoide als β-Carotin: höchstens 3,0 % der Farbstoffe

insgesamt

Blei höchstens 2 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Lösungsmittelreste

Schimmel höchstens 100 Kolonien pro Gramm

Hefe höchstens 100 Kolonien pro Gramm

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar Escherichia coli In 5 g nicht nachweisbar

E 160a(iv) ALGENCAROTINE

C.I. Food Orange 5 Synonyme

**▼**<u>M8</u>

Definition Gemischte Carotine können auch aus der Meeresalge Dunaliella

salina gewonnen werden. Beta-Carotin wird mit Hilfe eines ätherischen Öls extrahiert. Die Zubereitung ist eine 20- bis 30 %ige Suspension in Speiseöl. Das Verhältnis trans-/cis-Isomere liegt zwischen

50/50 und 71/29.

Die wichtigsten färbenden Grundbestandteile sind Carotinoide, vor allem β-Carotin. α-Carotin, Lutein, Zeaxanthin und β-Cryptoxanthin können vorhanden sein. Neben Farbpigmenten kann der Stoff im Ausgangsmaterial natürlich vorkommende Öle, Fette und Wachse

enthalten.

**▼**B

CI-Nr. 75130

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel β-Carotin: C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>

Molmasse β-Carotin. 536,88

Gehalt Mindestens 20 % Carotine (berechnet als β-Carotin)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 500 bei ca. 440 bis 457 nm in Cyclohexan

Beschreibung

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Cyclohexan bei 440 bis 457 nm und 474 bis 486 nm

Reinheit

Natürliche Tocopherole in Speiseöl höchstens 0,3 %

Blei höchstens 2 mg/kg

# E 160b ANNATTO (BIXIN, NORBIXIN)

(i) BIXIN UND NORBIXIN, MIT LÖSUNGSMITTEL EXTRAHIERT

Synonyme C.I. Natural Orange 4

**Definition** Bixin wird durch Extraktion aus der äußeren Hülle der Samen des

Annatostrauchs (*Bixa orellana* L.) mit Hilfe eines oder mehrerer der nachstehenden Lösungsmittel gewonnen: Aceton, Methanol, Hexan oder Dichlormethan, Kohlendioxid; im Anschluss daran wird das

 $L\"{o}sungsmittel\ entfernt.$ 

Norbixin wird durch Hydrolyse mit Laugen aus dem extrahierten

Bixin gewonnen.

Bixin und Norbixin können weitere aus Annatosamen extrahierte

Stoffe enthalten.

Bixinpulver enthält mehrere Farbbestandteile, wovon Bixin der in der größten Menge vorkommende Einzelfarbstoff ist, der sowohl in der *cis*- als auch in der *trans*-Verbindung enthalten sein kann. Ferner können thermische Abbauprodukte von Bixin vorhanden sein.

Norbixinpulver enthält das Hydrolyseprodukt von Bixin in Form von Natrium- oder Kaliumsalzen als den wichtigsten färbenden Grundbestandteilen. Die *cis*- und die *trans*-Verbindung können vorhanden sein.

CI-Nr. 75120

Einecs Annato: 215-735-4; Extrakt des Annatosamens: 289-561-2; Bixin:

230-248-7

Chemische Bezeichnung

6'-Methylhydrogen-9'-cis6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat

Bixin: 6'-Methylhydrogen-9'-trans-

9'-Cis-6,6'-diapocarotin-6,6'-

6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat

Norbixin: disäure

9'-trans-6,6'-diapocarotin-6,6'-disäure

Chemische Formel Bixin:  $C_{25}H_{30}O_4$ 

Norbixin:  $C_{24}H_{28}O_4$ 

Molmasse Bixin: 394,51

Norbixin: 380,48

Gehalt Bixin-Pulver enthalten insgesamt mindestens 75 % Carotinoide, berechnet als Bixin. Norbixin-Pulver enthalten insgesamt mindestens 25 % Carotinoide, berechnet als Norbixin.  $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 870 bei ca. 502 nm in Chloroform Bixin:  $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 870 bei ca. 482 nm in KOH-Lösung Norbixin: Beschreibung rötlichbraune(s) Pulver, Suspension oder Lösung Merkmale Maximum in Chloroform bei Spektrometrie Bixin: ca. 502 nm Norbixin: Maximum in verdünnter KOH-Lösung bei ca. 482 nm Reinheit Lösungsmittelreste Aceton einzeln oder zusammen-Methanol genommen höchstens 50 mg/kg Dichlormethan Hexan Dichlormethan höchstens 10 mg/kg höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg (ii) MIT ALKALI EXTRAHIERTES ANNATTO

Synonyme	C.I. Natural Orange 4					
Definition	Wasserlösliches Annatto wird durch Extraktion mit wässrigem Laugensalz (Natrium- oder Kaliumhydroxid) aus der äußeren Hülle der Samen des Annatostrauchs ( <i>Bixa orellana</i> L.) gewonnen.  Wasserlösliches Annatto enthält Norbixin, das Hydrolyseprodukt von Bixin, in Form von Natrium oder Kaliumsalzen als den wichtigsten färbenden Grundbestandteilen. Die <i>cis</i> - und die <i>trans</i> -Verbindung können vorhanden sein.  75120  Annatto: 215-735-4; Extrakt des Annatosamens: 289-561-2; Bixin: 230-248-7					
CI-Nr.						
Einecs						
Chemische Bezeichnung	Bixin:	6'-Methylhydrogen-9'-cis- 6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat 6'-Methylhydrogen-9'-trans-				
	DIXIII.	6'-Methylhydrogen-9'-trans- 6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat				
	Norbixin:   {	9'- <i>Cis</i> -6,6'-diapocarotin-6,6'-disäure				
		9'-trans-6,6'-diapocarotin-6,6'-disäure				

C25H30O4

**▼**<u>B</u>

Chemische Formel

Norbixin:  $C_{24}H_{28}O_4$ 394,51 Molmasse Bixin: Norbixin: 380,48 Gehalt insgesamt mindestens 0,1 % Carotinoide, berechnet als Norbixin  $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 870 bei ca. 482 nm Norbixin: in KOH-Lösung rötlichbraune(s) Pulver, Suspension oder Lösung Beschreibung Merkmale Spektrometrie Bixin: Maximum in Chloroform bei ca. 502 nm Norbixin: Maximum in verdünnter KOH-Lösung bei ca. 482 nm Reinheit Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg höchstens 1 mg/kg Cadmium (iii) MIT ÖL EXTRAHIERTES ANNATTO Synonyme C.I. Natural Orange 4 **Definition** Annatto-Ölextrakte werden (als Lösung oder Suspension) durch Extraktion mit Hilfe von genießbarem pflanzlichem Öl aus der äußeren Hülle der Samen des Annatostrauchs (Bixa orellana L.) gewonnen. Annatto-Ölextrakt enthält mehrere Farbbestandteile, wovon Bixin der in der größten Menge vorkommende Einzelfarbstoff ist, der sowohl in der cis- als auch in der trans-Verbindung enthalten sein kann. Ferner können thermische Abbauprodukte von Bixin vorhanden sein. CI-Nr. 75120 Annatto: 215-735-4; Extrakt des Annatosamens: 289-561-2; Bixin: Einecs 230-248-7 Chemische Bezeichnung 6'-Methylhydrogen-9'-cis-6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat Bixin: 6'-Methylhydrogen-9'-trans-6,6'-diapocarotin-6,6'-dioat 9'-Cis-6,6'-diapocarotin-6,6'disäure Norbixin: 9'-trans-6,6'-diapocarotin-6,6'-disäure Chemische Formel Bixin:  $C_{25}H_{30}O_4$ Norbixin:  $C_{24}H_{28}O_4$ Molmasse Bixin: 394,51 Norbixin: 380,48

Bixin:

Gehalt insgesamt mindestens 0,1 % Carotinoide, berechnet als Bixin

> $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 870 bei ca. 502 nm in Chloroform Bixin:

Beschreibung rötlichbraune(s) Pulver, Suspension oder Lösung

Merkmale

Bixin: Maximum in Chloroform bei Spektrometrie

ca. 502 nm

Norbixin: Maximum in verdünnter

KOH-Lösung bei ca. 482 nm

Reinheit

höchstens 3 mg/kg Arsen

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 160c PAPRIKAEXTRAKT (CAPSANTHIN, CAPSORUBIN)

Synonyme Paprika Oleoresin

Definition Paprikaextrakt wird durch Lösungsmittelextraktion aus Paprika (den

gemahlenen Schoten, mit oder ohne Samen, von Capsicum annuum L.) gewonnen und enthält die wichtigsten färbenden Grundbestandteile dieses Gewürzes. Capsanthin und Capsorubin sind die Hauptfarbstoffe von Paprikaextrakt. Zahlreiche weitere Farbstoffverbin-

dungen sind vorhanden.

Zur Extraktion dürfen ausschließlich folgende Lösungsmittel verwendet werden: Methanol, Ethanol, Aceton, Hexan, Dichloro-

methan, Ethylacetat, Propan-2-ol und Kohlendioxid.

CI-Nr.

Einecs Capsanthin: 207-364-1, Capsorubin: 207-425-2

Chemische Bezeichnung Capsanthin: (3R, 3'S, 5'R)-3,3'-Dihydroxy- $\beta$ , $\kappa$ -carotin-6-on

Capsorubin: (3S, 3'S, 5R, 5R')-3,3'-Dihydroxy-κ,κ-carotin-6,6'-dion

Chemische Formel Capsanthin: C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>O<sub>3</sub>

> Capsorubin:  $C_{40}H_{56}O_4$

Molmasse Capsanthin: 584,85

> 600,85 Capsorubin:

Gehalt Paprikaextrakt: mindestens 7,0 % Carotinoide

Capsanthin/Capsorubin: mindestens 30 % der Carotinoide ins-

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 100 bei ca. 462 nm in Aceton

Beschreibung dunkelrote, zähe Flüssigkeit

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Aceton bei ca. 462 nm

Farbreaktion Ein Tropfen Extrakt in 2—3 Tropfen Chloroform mit einem Trop-

fen Schwefelsäure ergibt eine intensive blaue Farbe.

Reinheit

Lösungsmittelreste Ethylacetat

Methanol

Ethanol einzeln oder zusammengenommen höchstens 50

Aceton mg/kg

Hexan

Propan-2-ol

Dichlormethan höchstens 10 mg/kg

Capsaicin höchstens 250 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 160d LYCOPIN

#### (i) Synthetisches Lycopin

Synonyme Chemisch Synthetisiertes Lycopin

Definition

Synthetisches Lycopin ist eine Mischung geometrischer Isomere und wird durch die Wittig-Kondensation von Synthesezwischenprodukten gewonnen, die gewöhnlich bei der Herstellung anderer Carotinoide

für Lebensmittel zum Einsatz kommen. Synthetisches Lycopin besteht vor- wiegend aus *all-trans*-Lycopin und 5-cis-Lycopin mit Spuren anderer Isomere. Im Handel erhältliche Lycopin-Zubereitungen für die Verwen- dung in Lebensmitteln werden als Suspensionen in Speiseöl und in Wasser dispergierbaren oder wasserlöslichen Pulvern

formuliert.

CI-Nr. 75125

Einecs 207-949-1

Chemische Bezeichnung  $\Psi, \Psi$  -Carotin, *all-trans*-Lycopin, *(all-E)*-Lycopin, *(all-E)*-2,6,10,14,

19,23,27,31-Octamethyl-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-Dotria-

contatridecaen

Chemische Formel C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>

Molmasse 536,85

Gehalt Mindestens 96 % Lycopine insgesamt (mindestens 70 % all-trans-

Lycopin)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 3 450 bei 465—475 nm in Hexan (für 100% reines *all-trans*-

Lycopin)

**Beschreibung**Red crystalline powderrotes kristallines Pulver

#### Merkmale

Spektrophotometrie Eine Lösung in Hexan zeigt ein Absorptionsmaximum bei etwa 470

nm

Carotinoid-Test Die Farbe der Lösung der Probe in Aceton verschwindet nach wie-

derholter Zugabe einer 5%igen Lösung von Natriumnitrit und 1 n

Schwefelsäure

Löslichkeit nicht wasserlöslich; in Chloroform gut löslich

eigenschaften der 1%igen Lösung in k

Chloroform

klar, intensives Rot-orange

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (40 °C, 4 Stunden bei 20 mm Hg)

Apo-12'-Lycopinal höchstens 0,15 %

Triphenylphosphinoxid höchstens 0,01 %

Lösungsmittelreste Methanol: höchstens 200 mg/kg,

Hexan, Propan-2-ol: jeweils höchstens 10 mg/kg

Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg (nur bei im Handel erhältlichen

Zubereitungen)

Blei höchstens 1 mg/kg

## (ii) Lycopin aus roten Tomaten

Synonyme Natural Yellow 27

Definition Lycopin wird durch Lösungsmittelextraktion aus roten Tomaten (Lycopersicon esculentum L.) gewonnen; das Lösungsmittel wird

im Anschluss entfernt. Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Kohlendioxid, Ethylacetat, Aceton, Propan-2-ol, Methanol, Ethanol und Hexan. Der wichtigste färbende Grundbestandteil in Tomaten ist Lycopin; ferner können kleinere Mengen anderer Carotinoid-Pig- mente vorhanden sein. Daneben kann das Produkt in Tomaten natür- lich vorkommende Öle, Fette, Wachse

und Aromastoffe enthalten.

CI-Nr. 75125

Einecs 207-949-1

Chemische Bezeichnung Ψ,Ψ-Carotin, *all-trans*-Lycopin, (*all-E*)-Lycopin, (*all-E*)-2,6,10,14,

19,23,27,31-Octamethyl-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-Do-

triacontatridecaen

Chemische Formel C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>

Molmasse 536,85

Gehalt  $E_{1cm}^{1\%} = 3450$  bei 465—475 nm in Hexan (für 100% reines all-

trans-Lycopin)

mindestens 5% Farbstoffe insgesamt

Beschreibung dunkelrote zähe Flüssigkeit

Merkmale

Spektrophotometrie Maximum in Hexan bei ca. 472 nm

oder

zusammen-

höchstens

einzeln

mg/kg

genommen

**▼**B

#### Reinheit

Lösungsmittelreste Propan-2-ol

Hexan

Aceton

Ethanol

Methanol

Ethylacetat

Sulfatasche HÖCHSTENS 1%

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

(III) Lycopin aus Blakeslea trispora

Synonyme Natural Yellow 27

**Definition** Lycopin aus

Lycopin aus *Blakeslea trispora* wird aus der Biomasse des Pilzes extrahiert und durch Kristallisation und Filtern gereinigt. Es besteht vorwiegend aus all-*trans*-Lycopin. Es enthält auch Spuren anderer Carotinoide. Bei der Herstellung werden als Lösungsmittel nur Propan-2-ol und Isobutylacetat verwendet. Im Handel erhältliche Lycopin-Zubereitungen für die Verwendung in Lebensmitteln werden als Suspensionen in Speiseöl in Wasser dispergierbaren oder wasserlös-

lichen Pulvern formuliert.

CI-Nr. 75125

Einecs 207-949-1

Chemische Bezeichnung ψ,ψ-Carotin, all-trans-Lycopin, (all-E)-Lycopin, (all-E)-2,6,10,14,

19,23,27,31-Octamethyl-2,6,8,10,12,14,16,18,20,22,24,26,30-Dotria-

contatridecaen

Chemische Formel C<sub>40</sub>H<sub>56</sub>

Molmasse 536,85

Gehalt mindestens 95 % Lycopine insgesamt und mindestens 90% all-trans-

Lycopin aller Farbstoffe

 $E_{1cm}^{1\%}=3~450$  bei 465—475 nm in Hexan (für 100% reines all-trans-

Lycopin)

Beschreibung rotes kristallines Pulver

Merkmale

Spektrophotometrie Eine Lösung in Hexan zeigt ein Absorptionsmaximum bei etwa 470

nm

Carotinoid-Test Die Farbe der Lösung der Probe in Aceton verschwindet nach wie-

derholter Zugabe einer 5%igen Lösung von Natriumnitrit und 1 n

Schwefelsäure

Löslichkeit nicht wasserlöslich; in Chloroform gut löslich

Eigenschaften der 1 %igen Lösung in

Chloroform

klar, intensives Rot-orange

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (40 °C, 4 Stunden bei 20 mm Hg)

Sonstige Carotinoide höchstens 5%

Lösungsmittelreste Propan-2-ol: höchstens 0,1 %

Isobutylacetat: höchstens 1,0 %

Dichlormethan: höchstens 10 mg/kg (nur bei im Handel erhältlichen

Zubereitungen)

Sulfatasche höchstens 0,3 %

Blei höchstens 1 mg/kg

#### E 160e BETA-APO-8'-CAROTINAL (C 30)

Synonyme C.I. Food Orange 6

Definition Diese Spezifikationen gelten vorwiegend für Produkte, die aus dem

all-trans-Isomer von β-apo-8'-Carotinal und geringeren Mengen anderer Carotinoide bestehen. Verdünnte und stabilisierte Verbindungen werden aus β-apo-8'-Carotinal hergestellt, das diesen Spezifikationen entspricht; dazu gehören Lösungen oder Suspensionen von β-apo-8'-Carotenal in Speisefetten oder -ölen, Emulsionen und in Wasser dispergierbaren Pulvern. Diese Zubereitungen können unterschiedliche Verhältnisse von cis- und trans-Isomeren aufweisen.

CI-Nr. 40820

Einecs 214-171-6

Chemische Bezeichnung β-apo-8'-Carotinal; *trans*-β-apo-8'-Carotinaldehyd

Chemische Formel C<sub>30</sub>H<sub>40</sub>O

Molmasse 416,65

Gehalt insgesamt mindestens 96 % Farbstoffe

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 640 bei 460—462 nm in Cyclohexan

**Beschreibung** dunkelviolette, metallisch glänzende Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Cyclohexan bei 460—462 nm

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Nebenfarbstoffe Carotinoide außer β-apo-8'-Carotinal:

höchstens 3,0 % der Farbstoffe insgesamt

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

E 161b LUTEIN

Synonyme Gemischte Carotinoide; Xanthophyll

**Definition**Lutein wird durch Lösungsmittelextraktion aus essbarer Obst- und

Pflanzenarten, Gras, Luzerne (Alfalfa) und *Tagetes erecta* gewonnen. Die wichtigsten färbenden Grundbestandteile sindCarotinoide,

vor allem Lutein und dessen Fettsäureester. Hinzu kommen unterschiedliche Mengen Carotine. Darüber hinaus kann Lutein Fette, Öle und Wachse enthalten, die im Pflanzenmaterial natürlich vorkommen.

Nur die folgenden Lösungsmittel dürfen verwendet werden: Methanol, Ethanol, Propan-2-ol, Hexan, Aceton, Methylethylketon und Kohlendioxid.

CI-Nr.

Einecs 204-840-0

Chemische Bezeichnung 3,3'-Dihydroxy-d-carotin

Chemische Formel  $C_{40}H_{56}O_2$ 

Molmasse 568,88

Gehalt insgesamt mindestens 4,0 % Farbstoffe, berechnet als Lutein

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 2 550 bei ca. 445 nm in Chloroform/Ethanol (10 + 90) oder

einzeln

mg/kg

genommen

oder

zusammen-

höchstens

in Hexan/Ethanol/Aceton (80 + 10 + 10)

Beschreibung dunkle, gelblich-braune Flüssigkeit

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Chloroform/Ethanol (1:9) bei ca. 445 nm

Reinheit

Lösungsmittelreste Aceton

Methylethylketon

Methanol

Ì

Ethanol

Propan-2-ol

Hexan

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 3 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

E 161g CANTHAXANTHIN

Definition

Synonyme C.I. Food Orange 8

Diese Spezifikationen gelten vorwiegend für Produkte, die aus dem *all-trans*-Isomer von Canthaxanthin und geringeren Mengen anderer Carotinoide bestehen. Verdünnte und stabilisierte Verbindungen werden aus Canthaxanthin hergestellt, das diesen Spezifikationen entspricht. Dazu gehören Lösungen oder Suspensionen von Canthaxanthin in Speisefetten oder -ölen, Emulsionen und in Wasser dispergierbaren Pulvern. Diese Zubereitungen können unterschiedliche Verhältnisse von *cis*- und *trans*-Isomeren aufweisen.

CI-Nr. 40850

Einecs 208-187-2

Chemische Bezeichnung β-Carotin-4,4'-dion; Canthaxanthin; 4,4'-Dioxo-β-carotin

Chemische Formel  $C_{40}H_{52}O_2$ 

Molmasse 564,86

Gehalt insgesamt mindestens 96 % Farbstoffe, berechnet als Canthaxanthin

bei ca. 485 nm in Chloroform

 $E_{lcm}^{1\%} = 2 \ 200$  bei 468—472 nm in Cyclohexan

bei 464—467 nm in Petroleumether

Beschreibung intensiv violette Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Chloroform bei ca. 485 nm

Maximum in Cyclohexan bei 468—472 nm Maximum in Petroleumether bei 464—467 nm

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Nebenfarbstoffe Andere Carotinoide als Canthaxanthin: höchstens 5,0 % der Farb-

stoffe insgesamt

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 162 BETANIN (BETENROT)

Synonyme Betenrot

DefinitionBetenrot wird aus der Roten Rübe (Beta vulgaris L. var. rubra)gewonnen. Dies geschieht durch Pressen von Saft aus zermalmten

Rüben oder durch Wasserextraktion aus zerkleinerten roten Rüben, anschließend wird der aktive Bestandteil angereichert. Der Farbstoff besteht aus unterschiedlichen Pigmenten der Klasse der Betalaine. Der wichtigste färbende Grundbestandteil besteht aus Betacyaninen (rot), wobei es sich zu 75-95 % um Betanin handelt. Es können geringe Mengen Betaxanthin (gelb) und Abbauprodukte von Beta-

lainen (hellbraun) vorhanden sein.

Neben den Farbpigmenten enthält der Saft bzw. Extrakt von Roten Rüben natürlich vorkommende Zucker, Salze und/oder Proteine. Die Lösung kann konzentriert werden. Bei einigen Produkten kann der Großteil der Zucker, Salze und Proteine entfernt werden.

CI-Nr.

Einecs 231-628-5

Chemische Bezeichnung  $(S-(R',R')-4-(2-(2-Carboxy-5(\beta-D-glucopyranosyloxy)-2,3-dihydro-6-hydroxy-1<math>H$ -indol-1-yl)ethenyl)-2,3-dihydro-2,6-pyridin-dicarbonsäure; 1-(2-(2,6-Dicarboxy-1,2,3,4-tetrahydro-4-pyridyliden)ethyliden)-

 $5\text{-}\beta\text{-}D\text{-}glucopyranosyloxy)\text{-}6\text{-}hydroxyindolium\text{-}2\text{-}carboxylat}$ 

Chemische Formel Betanin: C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>13</sub>

Molmasse 550,48

Gehalt mindestens 0,4 % rote Farbstoffe (berechnet als Betanin)

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 1 120 bei ca. 535 nm in wässriger Lösung (pH 5)

Beschreibung Flüssigkeit, Paste, Pulver oder Feststoff (rot oder dunkelrot)

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Wasser (pH 5) bei ca. 535 nm

Reinheit

Nitrat höchstens 2 g Nitrat (Anion/g roter Farbstoff, siehe Gehalt)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 163 ANTHOCYANE

Synonyme

Definition

Anthocyane werden durch Mazeration oder Extraktion mit sulfitiertem Wasser, gesäuertem Wasser, Kohlendioxid, Methanol oder Ethanol aus Gemüse und essbaren Früchten gewonnen und im Anschluss konzentriert und/oder erforderlichenfalls gereinigt. Das entstandene Produkt kann durch industrielle Trocknung zu Pulver verarbeitet werden. Anthocyane enthalten Bestandteile des Ausgangsmaterials, insbesondere Anthocyanin, organische Säuren, Tannine, Zucker, Mineralien usw., jedoch nicht unbedingt im gleichen Verhältnis wie im Ausgangsmaterial. Ethanol kann bei der Mazeration auf natürliche Weise entstehen. Färbender Grundbestandteil ist Anthocyanin. Die Produkte werden nach ihrer bei der Gehaltsbestimmung ermittelten Farbstärke vermarktet. Der Farbgehalt wird nicht in quantitativen Einheiten ausgedrückt.

CI-Nr.

Einecs 208-438-6 (Cyanidin); 205-125-6 (Peonidin); 208-437-0 (Delphinidia); 211 403 8 (Mahididin); 205-127-7 (Pelamonidia); 215-840-4

din); 211-403-8 (Malvidin); 205-127-7 (Pélargonidin); 215-849-4

(Petunidin)

Chemische Bezeichnung

3,3',4',5,7-Pentahydroxy-flavyliumchlorid (Cyanidin)

3,4',5,7-Tetrahydroxy-3'-methoxyflavyliumchlorid (Peonidin)

3,4',5,7-Tetrahydroxy-3',5'-dimethoxyflavyliumchlorid (Malvidin)

3,5,7-Trihydroxy-2-(3,4,5,trihydroxyphenyl)-1-benzopyryliumchlorid (Delphinidin)

 $3,3'4',5,7\text{-Pentahydroxy-5'-methoxyflavyliumchlorid} \ (Petunidin)$ 

3,5,7-Trihydroxy-2-(4-hydroxyphenyl)-1-benzopyriliumchlorid (Pelargonidin)

Chemische Formel Cyanidin: C<sub>15</sub>H<sub>11</sub>O<sub>6</sub>Cl

Peonidin:  $C_{16}H_{13}O_6Cl$ Malvidin:  $C_{17}H_{15}O_7Cl$ Delphinidin:  $C_{15}H_{11}O_7Cl$ Petunidin:  $C_{16}H_{13}O_7Cl$ 

Pelargonidin: C<sub>15</sub>H<sub>11</sub>O<sub>5</sub>Cl

Molmasse Cyanidin: 322,6

Peonidin: 336,7 Malvidin: 366,7 Delphinidin: 340,6 Petunidin: 352,7 Pelargonidin: 306,7

Gehalt  $E_{1cm}^{1\%} = 300$  für das reine Pigment bei 515—535 nm (pH 3,0)

Beschreibung Flüssigkeit, Pulver oder Paste (purpurrot), leichter charakteristischer

Geruch

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Methanol mit einer HCl-Konzentration von 0,01 %

Cyanidin: 535 nm Peonidin: 532 nm Malvidin: 542 nm Delphinidin: 546 nm Petunidin: 543 nm Pelargonidin: 530 nm

Reinheit

Lösungsmittelreste Methanol höchstens 50 mg/kg

Ethanol höchstens 200 mg/kg

Schwefeldioxid höchstens 1 000 mg/kg je Prozent Pigment

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

#### E 170 CALCIUMCARBONAT

Synonyme C.I. Pigment White 18; Kreide

**Definition** Calciumcarbonat ist gemahlener Kalkstein oder das Produkt der Fäl-

lung von Calciumionen mit Carbonationen.

CI-Nr. 77220

Einecs Calciumcarbonat: 207-439-9

Kalkstein: 215-279-6

Chemische Bezeichnung Calciumcarbonat

Chemische Formel CaCO<sub>3</sub>

100,1 Molmasse Gehalt mindestens 98 %, wasserfrei Beschreibung weißes, kristallines oder amorphes, geruch- und geschmackloses Pul-Merkmale Löslichkeit In Wasser und Alkohol praktisch unlöslich. Löst sich aufschäumend in verdünnter Essigsäure, verdünnter Salzsäure und verdünnter Salpetersäure. Bei den entstehenden Lösungen ist der Calciumtest nach dem Aufkochen positiv. Reinheit Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (200 °C, 4 Stunden) Säureunlösliche Stoffe höchstens 0,2 % Magnesium- und Alkalisalze höchstens 1 % Fluorid höchstens 50 mg/kg Antimon (Sb) Kupfer (Cu) Chrom (Cr) einzeln oder zusammengenommen höchstens 100 mg/kg Zink (Zn) Barium (Ba) Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 3 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

#### E 171 TITANDIOXID

Cadmium

Synonyme	C.I. Pigment White 6
----------	----------------------

# Definition

Titandioxid besteht im Wesentlichen aus reinem Anatas- und/oder Rutiltitandioxid, das mit Aluminiumoxid und/oder Siliciumdioxid in kleinen Mengen überzogen sein kann, um die technischen Eigenschaften des Produktes zu verbessern.

Für die Herstellung der Anatasqualitäten von pigmentärem Titandioxid hat sich der Sulfat-Prozess durchgesetzt, bei dem als Nebenprodukt Schwefelsäure in großer Menge anfällt. Die Rutilqualitäten von Titandioxid entstehen im Chlorid-Prozess.

Einige Rutilqualitäten von Titandioxid werden mit Glimmer (Kalium-Aluminium-Silikat) als Strukturbildner zur Erzeugung der plättchenförmigen Struktur hergestellt. Die Oberfläche des Glimmers wird in einem speziellen patentierten Verfahren mit Titandioxid beschichtet.

Rutil-Titandioxid-Plättchen werden hergestellt, indem mit Titandioxid (Rutil) beschichtete Perlglanz-Glimmerpigmente zunächst einer Extraktion mit einer Säure, dann mit einer Lauge unterzogen werden. Dabei wird der Glimmer vollständig entzogen, und es entstehen Plättchen von Rutil-Titandioxid.

CI-Nr. 77891

Einecs 236-675-5

Chemische Bezeichnung Titandioxid

Chemische Formel TiO<sub>2</sub>

Molmasse 79.88

Gehalt mindestens 99 % (aluminiumoxid- und siliciumdioxidfreies Produkt)

Beschreibung weißes bis schwach farbiges Pulver

Merkmale

Löslichkeit in Wasser und organischen Lösungsmitteln unlöslich; löst sich lang-

sam in Fluorwasserstoffsäure und in heißer, konzentrierter Schwefel-

säure

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (105 °C, 3 Stunden)

Glühverlust höchstens 1,0 % (ohne flüchtige Stoffe, 800 °C)

Aluminiumoxid und/oder Siliciumdioxid insgesamt höchstens 2,0 %

In 0,5 n HCl lösliche Stoffe höchstens 0,5 % (aluminiumoxid- und siliciumdioxidfreies Produkt);

bei Produkten, die Aluminiumoxid und/oder Siliciumdioxid enthal-

ten, höchstens 1,5~% des im Handel erhältlichen Produktes

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,5 %

Cadmium höchstens 1 mg/kg nach Extraktion mit 0,5 n HCl

Antimon höchstens 2 mg/kg nach Extraktion mit 0,5 n HCl

Arsen höchstens 1 mg/kg nach Extraktion mit 0,5 n HCl

Blei höchstens 10 mg/kg nach Extraktion mit 0,5 n HCl

Quecksilber höchstens 1 mg/kg nach Extraktion mit 0,5 n HCl

#### E 172 EISENOXIDE UND EISENHYDROXIDE

Synonyme Eisenoxidgelb: C.I. Pigment Yellow 42 und 43

Eisenoxidrot: C.I. Pigment Red 101 und 102

Eisenoxidschwarz: C.I. Pigment Black 11

**Definition** Eisenoxide und Eisenhydroxide werden synthetisch hergestellt und

bestehen im Wesentlichen aus wasserfreien Eisenoxiden und/oder Eisenoxidhydraten. Die Farbpalette umfasst Gelb, Rot, Braun und Schwarz. Für Lebensmittel geeignete Eisenoxide unterscheiden sich von den anderen dadurch, dass die Verunreinigung durch andere Metalle relativ gering ist. Dies erreicht man durch Auswahl und Kontrolle der Eisenquelle und/oder durch eine intensive chemische

Reinigung während des Herstellungsverfahrens.

CI-Nr. Eisenoxidgelb: 77492

Eisenoxidrot: 77491

Eisenoxidschwarz: 77499

Einecs Eisenoxidgelb: 257-098-5 Eisenoxidrot: 215-168-2 Eisenoxidschwarz: 235-442-5 Chemische Bezeichnung Eisenoxidgelb: Eisenoxidhydrat, Eisen(III)-oxidhydrat Eisenoxidrot: wasserfreies Eisenoxid, wasserfreies Eisen(III)-oxid Eisenoxidschwarz: Trieisentetraoxid, Eisen(II,III)-oxid Chemische Formel FeO(OH) H<sub>2</sub>O Eisenoxidgelb: Eisenoxidrot:  $Fe_2O_3$ Eisenoxidschwarz: FeO Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> Molmasse 88,85: FeO(OH) 159,70:  $Fe_2O_3$ FeO Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 231,55: Gehalt Gelb mindestens 60 %, Rot und Schwarz mindestens 68 % Eisen insgesamt, berechnet als Eisen Beschreibung gelbes, rotes, braunes oder schwarzes Pulver Merkmale Löslichkeit in Wasser und organischen Lösungsmitteln unlöslich; löslich in konzentrierten Mineralsäuren Reinheit Wasserlösliche Bestandteile höchstens 1,0 % Arsen höchstens 3 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg höchstens 100 mg/kg Chrom Kupfer höchstens 50 mg/kg vollständig gelöst Blei höchstens 10 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg höchstens 200 mg/kg Nickel

höchstens 100 mg/kg

## E 173 ALUMINIUM

Zink

Synonyme C.I. Pigment Metal

**Definition** Alumini

Aluminiumpulver besteht aus allerkleinsten Aluminiumpartikeln. Das Aluminium kann unter Beifügung genießbarer pflanzlicher Öle und/ oder für Lebensmittelzusatzstoffe geeigneten Fettsäuren gemahlen werden. Dem Produkt dürfen keine anderen Stoffe als genießbare pflanzliche Öle und/oder für Lebensmittelzusatzstoffe geeignete Fettsäuren zugesetzt werden.

CI-Nr. 77000

Einecs 231-072-3

Chemische Bezeichnung Aluminium

Chemische Formel Al

Atommasse 26,98

Gehalt mindestens 99 % Aluminium (Al) (ölfrei)

**Beschreibung** silbriggraues Pulver oder dünne Schuppen

Merkmale

Löslichkeit in Wasser und organischen Lösungsmitteln unlöslich; löslich in ver-

dünnter Salzsäure

Aluminium-Test Eine in verdünnter Salzsäure gelöste Probe besteht den Test.

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (bei 105 °C, bis zur Gewichtskonstanz)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 10 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

E 174 SILBER

Synonyme Argentum

Definition

CI-Nr. 77820

Einecs 231-131-3

Chemische Bezeichnung Silber

Chemische Formel Ag

Atommasse 107,87

Gehalt mindestens 99,5 % Ag

Beschreibung silberfarbenes Pulver oder dünne Schuppen

Merkmale

Reinheit

E 175 GOLD

Synonyme C.I.Pigment Metal 3; Aurum

Definition

CI-Nr. 77480

Einecs 231-165-9

Chemische Bezeichnung Gold

Chemische Formel Au

Atommasse 197,0

Gehalt mindestens 90 % Au

Beschreibung goldfarbenes Pulver oder dünne Schuppen

Merkmale

Reinheit

Silber höchstens 7 %

Kupfer höchstens 4 %

nach vollständiger Auflösung

E 180 LITHOLRUBIN BK

Synonyme C.I. Food Red 57 Rubinpigment BK

**Definition**Litholrubin BK besteht im Wesentlichen aus Calcium-3-hydroxy-4(4-methyl-2- sulfonatophenylazo)-2-naphthalencarboxylat und sons-

tigen Farbstoffen sowie Wasser, Calciumchlorid und/oder Calcium-

sulfat als den wichtigsten farblosen Bestandteilen.

CI-Nr. 15850:1

Einecs 226-109-5

Chemische Bezeichnung Calcium-3-hydroxy-4-(4-methyl-2- sulfonatophenylazo)-2-naphtha-

lencarboxylat

Chemische Formel C<sub>18</sub>H<sub>12</sub>CaN<sub>2</sub>O<sub>6</sub>S

Molmasse 424,45

Gehalt mindestens 90 % Farbstoffe insgesamt

 $E_{1cm}^{1\%}$  = 200 bei ca. 442 nm in Dimethylformamid

Beschreibung rotes Pulver

Merkmale

Spektrometrie Maximum in Dimethylformamid bei ca. 442 nm

Reinheit

Nebenfarbstoffe höchstens 0,5 %

Andere organische Verbindungen als

Farbstoffe:

2-Amino-5-methylbenzensulfonsäu-

re, Calciumsalz

höchstens 0,2 %

3-Hydroxy-2-naphthalencarbonsäure,

Calciumsalz

höchstens 0,4 %

Unsulfonierte primäre aromatische Amine | höd

höchstens 0,01 % (berechnet als Anilin)

Mit Ether extrahierbare Bestandteile

höchstens 0,2 % aus einer Lösung mit pH 7

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg

Aluminiumlacke dieses Farbstoffs sind zugelassen.

## E 200 SORBINSÄURE

## Synonyme

## Definition

203-768-7 Einecs

Chemische Bezeichnung Sorbinsäure; trans-trans-Hexa-2,4-diensäure

Chemische Formel  $C_6H_8O_2$ Molmasse 112,12

Gehalt mindestens 99 %, wasserfrei

farblose Nadeln oder weißes rieselfähiges Pulver von schwach aromatischem Geruch; bei Erhitzen auf 105 °C während 90 Minuten Beschreibung

keine farbliche Veränderung

Merkmale

Schmelzbereich 133-135 °C nach 4-stündigem Vakuumtrocknen in einem Schwefel-

säureexsikkator

Spektrometrie in Propan-2-ol (1 zu 4 000 000) Absorptionsmaximum bei 254  $\pm$  2

Test auf Doppelbindungen besteht Test

Löslichkeit in Wasser mäßig, in Ethanol gut löslich

Reinheit

höchstens 0,5 % (Karl-Fischer-Verfahren) Wassergehalt

Sulfatasche höchstens 0,2 %

höchstens 0,1 % (als Formaldehyd) Aldehyde

höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 202 KALIUMSORBAT

## Synonyme

#### **Definition**

246-376-1 Einecs

Kaliumsorbat; Kalium-(E,E)-hexa-2,4-dienoat; Kalisalz der trans-Chemische Bezeichnung

trans-Hexa-2,4-diensäure

Chemische Formel  $C_6H_7O_2K$ 

Molmasse 150,22

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, kristallines Pulver, das sich beim Erhitzen auf 105 °C wäh-

rend 90 Min. farblich nicht verändert

Merkmale

Schmelzbereich für Sorbinsäure Schmelzbereich der durch Ansäuern isolierten und nicht umkristalli-

sierten Sorbinsäure nach Vakuumtrocknen im Schwefelsäureexsikka-

tor bei 133 °C bis 135 °C

Kalium-Test besteht Test
Test auf Doppelbindungen besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,0 % (105 °C, 3 Stunden)

Acidität oder Alkalität höchstens etwa 1,0 % (als Sorbinsäure oder K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Aldehyde höchstens 0,1 % (berechnet als Formaldehyd)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 203 CALCIUMSORBAT

Synonyme

Definition

Einecs 231-321-6

Chemische Bezeichnung Calciumsorbat; Calciumsalze der *trans-trans-*Hexa-2,4-diensäure

Chemische Formel  $C_{12}H_{14}O_4Ca$ Molmasse 262,32

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** Feines, weißes, kristallines Pulver, das sich beim Erhitzen auf 105

°C während 90 Minuten farblich nicht verändert

Merkmale

Schmelzbereich für Sorbinsäure Schmelzbereich der durch Ansäuern isolierten und nicht umkristalli-

sierten Sorbinsäure nach Vakuumtrocknen im Schwefelsäureexsikka-

tor bei 133-135 °C

Calcium-Test besteht Test

Test auf Doppelbindungen besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 %, bestimmt durch Vakuumtrocknen im Schwefelsäu-

reexsikkator (4 Stunden)

Aldehyde höchstens 0,1 % (als Formaldehyd)

Fluorid höchstens 10 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 210 BENZOESÄURE

Synonyme

Definition

Einecs 200-618-2

Chemische Bezeichnung Benzoesäure; Benzencarbonsäure; Phenylcarbonsäure

Chemische Formel  $C_7H_6O_2$ Molmasse 122,12

Gehalt mindestens 99,5 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver

Merkmale

Schmelzbereich 121,5 °C-123,5 °C

Sublimationstest besteht Test
Benzoat-Test besteht Test

pH-Wert etwa 4 (Lösung in Wasser)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 %, bestimmt durch 3-stündige Trocknung über Schwe-

felsäure

Sulfatasche höchstens 0,05 %

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 0,07 %, berechnet als Chlorid, was in Monochlorbenzoe-

säure berechnet 0,3 % entspricht

Leicht oxidierbare Stoffe 1,5 ml Schwefelsäure in 100 ml Wasser geben, zum Sieden bringen

und 0,1 n KMnO<sub>4</sub> tropfenweise hinzufügen, bis Rosafärbung 30 Sekunden anhält; 1 g der Probe (Messgenauigkeit 1 mg) in der erhitzten Lösung auflösen und mit 0,1 n KMnO<sub>4</sub> titrieren, bis Rosafärbung 15 Sek. lang zu sehen ist. Es sollten höchstens 0,5 ml

erforderlich sein

Leicht carbonisierbare Stoffe Eine kalte Lösung von 0,5 g Benzoesäure in 5 ml 94,5-95,5%iger

Schwefelsäure darf keine stärkere Färbung aufweisen als eine Referenzflüssigkeit, die 0,2 ml Kobaltchlorid TSC (¹), 0,3 ml Eisenchlorid TSC (²), 0,1 ml Kupfersulfat TSC (³) und 4,4 ml Wasser enthält

Polyzyklische Säuren Beim fraktionierten Ansäuern einer (neutralisierten) Benzoesäurelö-

sung darf die erste Ausfällung keinen anderen Schmelzpunkt haben

als Benzoesäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

<sup>(</sup>¹) Kobaltchlorid TSC: Etwa 65 g Kobaltchlorid CoCl<sub>2</sub>.6H<sub>2</sub>O in einer ausreichenden Menge Salzsäure (25 ml HCl zu 975 ml H<sub>2</sub>O) lösen und zu 1 l auffüllen. Genau 5 ml dieser Lösung in einen Kolben mit 250 ml Iodlösung einfüllen, nacheinander 5 ml 3prozentiges Wasserstoffperoxyd und 15 ml einer 20prozentigen Natriumhydroxydlösung hinzugeben. 10 Minuten lang sieden, abkühlen lassen. 2 g Kaliumiodid und 20 ml 25prozentige Schwefelsäure hinzugeben. Nach völliger Auflösung der Ausfällung das freigewordene Iod mit Natriumthiosulfat (0,1 n) in Gegenwart von Stärke TS titrieren. 1 ml Natriumthiosulfat (0,1 n) entspricht 23,80 mg CoCl<sub>2</sub> 6H<sub>2</sub>O. Salzsäure hinzugeben, bis die Lösung 59,5 mg CoCl<sub>2</sub> 6H<sub>2</sub>O je ml enthält.

<sup>(2)</sup> Eisen(III)chlorid TSC: Etwa 55 g Eisen(III)chlorid TSC in einer ausreichenden Menge Salzsäure (25 ml HCl zu 975 ml H<sub>2</sub>O) lösen und zu 1 l auffüllen. 10 ml dieser Lösung in einen Kolben mit 250 ml Iodlösung einfüllen und 15 ml Wasser und 3 g Kaliumiodid hinzugeben; die Mischung dann 15 Minuten stehen lassen. Mit 100 ml Wasser verdünnen und das freigewordene Jod dann mit Natriumthiosulfat (0,1 n) in Gegenwart von Stärke ST titrieren. 1 ml Natriumthiosulfat (0,1 n) entspricht 27,03 mg FeCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O. Selzegura hinzugaben bis die Jösung 45.0 mg FeCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O.

Salzsäure hinzugeben, bis die Lösung 45,0 mg FeCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O je ml enthält.

(3) Kupfersulfat TSC: Etwa 65 g Kupfersulfat TSC CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O in einer ausreichenden Menge Salzsäure (25 ml HCl zu 975 ml H<sub>2</sub>O) lösen und zu 1 l auffüllen. 10 ml dieser Lösung in einen Kolben mit 250 ml Iodlösung einfüllen und 40 ml Wasser, 4 ml Essigsäure und 3 g Kaliumiodid hinzugeben. Das freigewordene Iod mit Natriumthiosulfat (0,1 n) in Gegenwart von Stärke TS (\*) titrieren. 1 ml Natriumthiosulfat (0,1 n) entspricht 24,97 mg CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O. Salzsäure hinzugeben, bis die Lösung 62,4 mg CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O je ml enthält

<sup>(\*)</sup> Stärke TS: 0,5 g Stärke (Kartoffelstärke, Maisstärke oder lösliche Stärke) mit 5 ml Wasser zerreiben und den erhaltenen Kleister bei fortwährendem Schütteln mit Wasser zu 100 ml Lösung auffüllen. Einige Minuten lang sieden lassen, dann abkühlen lassen und filtrieren. Die Stärke muß frisch sein.

#### E 211 NATRIUMBENZOAT

#### Synonyme

#### **Definition**

Einecs 208-534-8

Chemische Bezeichnung Natriumbenzoat; Natriumsalz der Benzencarbonsäure; Natriumsalz

der Phenylcarbonsäure

Chemische Formel  $C_7H_5O_2Na$ 

Molmasse 144,11

Gehalt mindestens 99 % C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>O<sub>2</sub>Na nach 4-stündigem Trocknen bei 105 °C

Beschreibung weißes, fast geruchloses, kristallines Pulver oder Körner

Merkmale

Löslichkeit in Wasser gut löslich, in Ethanol mäßig löslich

Schmelzbereich für Benzoesäure 121,5-123,5 °C für die durch Säurebehandlung isolierte, nicht um-

kristallisierte und im Exsikkator über Schwefelsäure getrocknete

Benzoesäure

Benzoat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,5 % (105 °C, 4 Stunden)

Leicht oxidierbare Stoffe 1,5 ml Schwefelsäure in 100 ml Wasser geben, zum Sieden bringen

und 0,1 n KMnO<sub>4</sub> tropfenweise hinzufügen, bis Rosafärbung 30 Sekunden anhält; 1 g der Probe (Messgenauigkeit 1 mg) in der erhitzten Lösung auflösen und mit 0,1 n KMnO<sub>4</sub> titrieren, bis Rosafärbung 15 Sek. lang zu sehen ist; Es sollten höchstens 0,5 ml

erforderlich sein

Polyzyklische Säuren Beim fraktionierten Ansäuern einer (neutralisierten) Natriumbenzoat-

lösung darf die erste Ausfällung keinen anderen Schmelzbereich

haben als Benzoesäure

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 0,06 %, berechnet als Chlorid, was als Monochlorbenzoe-

säure berechnet 0,25 % entspricht

Acidität oder Alkalität Für die Neutralisierung von 1 g Natriumbenzoat in Gegenwart von

Phenolphthalein darf höchstens 0,25 ml 0,1 n NaOH oder 0,1 n HCl

benötigt werden

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 212 KALIUMBENZOAT

#### Synonyme

#### Definition

Einecs 209-481-3

Chemische Bezeichnung Kaliumbenzoat; Kalisalz der Benzencarbonsäure; Kalisalz der Phe-

nylcarbonsäure

Chemische Formel  $C_7H_5KO_2\cdot 3H_2O$ 

Molmasse 214,27

Gehalt mindestens 99 % C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>KO<sub>2</sub> nach Trocknen bei 105 °C bis zur Ge-

wichtskonstanz

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver

Merkmale

Schmelzbereich für Benzoesäure 121,5-123,5 °C für die durch Säurebehandlung isolierte, nicht um-

kristallisierte und im Exsikkator über Schwefelsäure im Vakuum

getrocknete Benzoesäure

Benzoat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 26,5 % (105 °C, 4 Stunden)

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 0,06 %, berechnet als Chlorid, was als Monochlorbenzoe-

säure berechnet 0,25 % entspricht

Leicht oxidierbare Stoffe 1,5 ml Schwefelsäure in 100 ml Wasser geben, zum Sieden bringen

und 0,1 n KMnO<sub>4</sub> tropfenweise hinzufügen, bis Rosafärbung 30 Sekunden anhält; 1 g der Probe (Messgenauigkeit 1 mg) in der erhitzten Lösung auflösen und mit 0,1n KMnO<sub>4</sub> titrieren, bis Rosafärbung 15 Sek. lang zu sehen ist; Es sollten höchstens 0,5 ml

erforderlich sein

Leicht carbonisierbare Stoffe Eine kalte Lösung von 0,5 g Benzoesäure in 5 ml 94,5-95,5%iger

Schwefelsäure darf keine stärkere Färbung aufweisen als eine Referenzflüssigkeit, die 0,2 ml Kobaltchlorid TSC, 0,3 ml Eisenchlorid

TSC, 0,1 ml Kupfersulfat TSC und 4,4 ml Wasser enthält

Polyzyklische Säuren Beim fraktionierten Ansäuern einer (neutralisierten) Kaliumbenzoat-

lösung darf die erste Ausfällung keinen anderen Schmelzbereich

haben als Benzoesäure

Acidität oder Alkalität Für die Neutralisierung von 1 g Kaliumbenzoat in Gegenwart von

Phenolphthalein darf höchstens 0,25 ml 0,1 n NaOH oder 0,1 n HCl

benötig werden

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 213 CALCIUMBENZOAT

Synonyme Monocalciumbenzoat

Definition

Einecs 218-235-4

Chemische Bezeichnung Calciumbenzoat; Calciumdibenzoat

Chemische Formel Wasserfreie Form:  $C_{14}H_{10}O_4Ca$ 

Monohydrat:  $C_{14}H_{10}O_4Ca\cdot H_2O$ 

Trihydrat:  $C_{14}H_{10}O_4Ca\cdot 3H_2O$ 

Molmasse Wasserfreie Form: 282,31

Monohydrat: 300,32

Trihydrat: 336,36

Gehalt mindestens 99 % nach dem Trocknen bei 105 °C

**Beschreibung** weiße oder farblose Kristalle bzw. weißes Pulver

Merkmale

Schmelzbereich für Benzoesäure 121,5-123,5 °C für die durch Säurebehandlung isolierte, nicht um-

kristallisierte und im Exsikkator über Schwefelsäure im Vakuum

getrocknete Benzoesäure

Benzoat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 17,5 % (bei 105 °C, bis zur Gewichtskonstanz)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,3 %

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 0,06 %, berechnet als Chlorid, was als Monochlorben-

zoesäure berechnet 0,25 % entspricht

Leicht oxidierbare Stoffe 1,5 ml Schwefelsäure in 100 ml Wasser geben, zum Sieden bringen

und 0,1 n KMnO<sub>4</sub> tropfenweise hinzufügen, bis Rosafärbung 30 Sekunden anhält; 1 g der Probe (Messgenauigkeit 1 mg) in der erhitzten Lösung auflösen und mit 0,1 n KMnO<sub>4</sub> titrieren, bis Rosafärbung 15 Sek. lang zu sehen ist; Es sollten höchstens 0,5 ml

erforderlich sein

Leicht carbonisierbare Stoffe Kalte Lösung von 0,5 g Benzoesäure in 5 ml 94,5-95,5%iger

Schwefelsäure darf keine stärkere Färbung aufweisen als eine Referenzflüssigkeit, die 0,2 ml Kobaltchlorid TSC, 0,3 ml Eisenchlorid TSC, 0,1 ml Kupfersulfat TSC und 4,4 ml Wasser enthält

Polyzyklische Säuren Beim fraktionierten Ansäuern einer (neutralisierten) Calciumbenzo-

atlösung darf die erste Ausfällung keinen anderen Schmelzbereich

haben als Benzoesäure

Acidität oder Alkalität Zur Neutralisierung von 1 g Calciumbenzoat in Gegenwart von

Phenolphthalein darf höchstens 0,25 ml 0,1 n NaOH oder 0,1 n

HCl benötigt werden

Fluorid höchstens 10 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 214 PHB-ESTER (ETHYL-p-HYDROXYBENZOAT)

**Synonyme** Ethylparaben; Ethyl-*p*-oxybenzoat

Definition

Einecs 204-399-4

Chemische Bezeichnung Ethyl-p-hydroxybenzoat; Ethylester der p-Hydroxybenzoesäure

Chemische Formel  $C_9H_{10}O_3$ Molmasse 166.8

Gehalt mindestens 99,5 % nach 2-stündigem Trocknen bei 80 °C

fast geruchlose, kleine, farblose Kristalle bzw. weißes, kristallines

Pulver

Merkmale

Beschreibung

Schmelzbereich 115 °C - 118 °C

p-Hydroxybenzoat-Test Schmelzbereich 213 °C - 217 °C für die durch Säurebehandlung

isolierte, nicht umkristallisierte und im Exsikkator über Schwefel-

säure im Vakuum getrocknete p-Hydroxybenzoesäure

Alkohol-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (80 °C, 2 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,05 %

p-Hydroxybenzoesäure und Salicylsäure höchstens 0,35 %, berechnet als p-Hydroxybenzoesäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 215 PHB-ETHYLESTER-NATRIUMSALZ (NATRIUMETHYL-p-HYDROXYBENZOAT)

Synonyme

Definition

Einecs 252-487-6

Chemische Bezeichnung Natriumethyl-p-hydroxybenzoat; Natriumsalz des Ethylesters der p-

Hydroxybenzoesäure

Chemische Formel C<sub>9</sub>H<sub>9</sub>O<sub>3</sub>Na

Molmasse 188,8

Gehalt mindestens 83 % Ethylester der p-Hydroxybenzoesäure in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung weißes, kristallines, hygroskopisches Pulver

Merkmale

Schmelzbereich 115 °C bis 118 °C nach Vakuumtrocknen im Schwefelsäureexsik-

kator

p-Hydroxybenzoat-Test Schmelzbereich der p-Hydroxybenzoesäure aus der Probe 213-

217 °C

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 9,9-10,3 (0,1 % wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 5 % (durch Vakuumtrocknen im Schwefelsäureexsikkator)

Sulfatasche 37—39 %

P-Hydroxybenzoesäure und Salicylsäure höchstens 0,35 %, berechnet als p-Hydroxybenzoesäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 218 PHB-METHYLESTER (METHYL-p-HYDROXYBENZOAT)

Synonyme Methylparaben; Methyl-p-oxybenzoat

**Definition** 

Einecs 243-171-5

Chemische Bezeichnung Methyl-p-hydroxybenzoat; Methylester der p-Hydroxybenzoesäure

Chemische Formel  $C_8H_8O_3$ Molmasse 152,15

Gehalt mindestens 99 % nach 2-stündigem Trocknen bei 80 °C

Beschreibung fast geruchlose, kleine, farblose Kristalle bzw. weißes, kristallines

Pulver

Merkmale

Schmelzbereich 125-128 °C

p-Hydroxybenzoat-Test Schmelzbereich der p-Hydroxybenzoesäure aus der Probe liegt bei

213-217 °C nach zweistündigem Trocknen bei 80 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (80 °C, 2 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,05 %

p-Hydroxybenzoesäure und Salicylsäure höchstens 0,35 %, berechnet als p-Hydroxybenzoesäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 219 PHB-METHYLESTER-NATRIUMSALZ (NATRIUMMETHYL-p-HYDROXYBENZOAT)

Synonyme

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriummethyl-p-hydroxybenzoat; Natriumsalz des Methylesters der

p-Hydroxybenzoesäure

Chemische Formel C<sub>8</sub>H<sub>7</sub>O<sub>3</sub>Na

Molmasse 174,15

Gehalt mindestens 99,5 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes, hygroskopisches Pulver

Merkmale

Schmelzbereich Die weiße Ausfällung, die sich beim Ansäuern einer 10%igen (m/v)

wässrigen Lösung des Natriumderivats von Methyl-p-hydroxybenzoats (Lackmuspapier als Indikator verwenden) mit Salzsäure bildet, soll bei Spülen mit Wasser und nach 2-stündigem Trocknen bei

80 °C einen Schmelzbereich von 125—128 °C haben

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 9,7—10,3 (0,1%ige Lösung in kohlendioxidfreiem Wasser)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche 40—44,5 % in der Trockenmasse

p-Hydroxybenzoesäure und Salicylsäure höchstens 0,35 %, berechnet als p-Hydroxybenzoesäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 220 SCHWEFELDIOXID

Synonyme

Definition

Einecs 231-195-2

Chemische Bezeichnung Schwefeldioxid; Schwefelsäureanhydrid

Chemische Formel SO<sub>2</sub>

Molmasse 64,07

Gehalt mindestens 99 %

**Beschreibung** farbloses, nicht entzündbares Gas mit stechendem, atemhemmendem

Geruch

Merkmale

Test auf schweflige Stoffe besteht Test

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Nichtflüchtige Rückstände höchstens 0,01 %

Schwefeltrioxid höchstens 0,1 %

Selen höchstens 10 mg/kg

Sonstige, normalerweise in der Luft nicht

vorkommende Gase

frei von Spuren

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 221 NATRIUMSULFIT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 231-821-4

Chemische Bezeichnung Natriumsulfit (Anhydrat bzw. Heptahydrat)

Chemische Formel Wasserfreie Form: Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

Heptahydrat: Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>7H<sub>2</sub>O

Molmasse Wasserfreie Form: 126,04

Heptahydrat: 252,16

Gehalt Wasserfreie Form: mindestens 95 % Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

und mindestens 48 % SO<sub>2</sub>

Heptahydrat: Mindestens  $48 \% Na_2SO_3$ 

und mindestens 24 % SO<sub>2</sub>

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver bzw. farblose Kristalle

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 8,5—11,5 (wasserfreie Form: 10%ige Lösung; Heptahydrat: 20%ige

Lösung)

Reinheit

Thiosulfat höchstens 0,1 %, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 222 NATRIUMHYDROGENSULFIT

Synonyme

Definition

Einecs 231-921-4

Chemische Bezeichnung Natriumbisulfit; Natriumhydrogensulfit

Chemische Formel NaHSO<sub>3</sub> in wässriger Lösung

Molmasse 104,06

Gehalt mindestens 32 % (m/m) NaHSO<sub>3</sub>

**Beschreibung** weißes, kristallines Pulver

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test

Carotinoid-Test besteht Test

pH-Wert 2,5-5,5 (10 %ige wässrige Lösung)

Reinheit

**▼**<u>M3</u>

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

**▼**<u>B</u>

Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 223 NATRIUMMETABISULFIT

Synonyme Pyrosulfit; Natriumpyrosulfit

Definition

Einecs 231-673-0

Chemische Bezeichnung Natriumdisulfit; Dinatrium-pentaoxodisulfat

Chemische Formel  $Na_2S_2O_5$ Molmasse 190,11

Gehalt mindestens 95 % Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>5</sub> und mindestens 64 % SO<sub>2</sub>

**Beschreibung** weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 4,0-5,5 (10%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Thiosulfat höchstens 0,1 %, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 224 KALIUMMETABISULFIT

Synonyme Kaliumpyrosulfit

Definition

Einecs 240-795-3

Chemische Bezeichnung Kaliumdisulfit, Kalium-pentaoxodisulfat

Chemische Formel  $K_2S_2O_5$  Molmasse 222,33

mindestens 90 %  $K_2S_2O_5$  und mindestens 51,8 %  $SO_2;$  der Rest besteht fast ausschließlich aus Kaliumsulfat Gehalt

höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO2-Gehalt

Beschreibung farblose Kristalle oder weißes kristallines Pulver

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Selen

Blei

Thiosulfat höchstens 0,1 %, bezogen auf den  $SO_2$ -Gehalt

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

höchstens 2 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 226 CALCIUMSULFIT

Synonyme

Definition

218-235-4 Einecs

Chemische Bezeichnung Calciumsulfit Chemische Formel CaSO<sub>3</sub>·2H<sub>2</sub>O

Molmasse 156,17

Gehalt mindestens 95 % CaSO<sub>3</sub>·2H<sub>2</sub>O und mindestens 39 % SO<sub>2</sub>

Beschreibung weiße Kristalle bzw. weißes kristallines Pulver

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO2-Gehalt

höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg

**▼**<u>M8</u>

E 227 CALCIUMHYDROGENSULFIT

**▼**B

Synonyme

Definition

Einecs 237-423-7

Chemische Bezeichnung Calciumbisulfit; Calciumhydrogensulfit

Chemische Formel Ca(HSO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Molmasse 202,22

Gehalt 6—8 % (m/v) Schwefeldioxid und 2,5—3,5 % (m/v) Calciumdioxid

bzw. 10—14 % (m/v) Calciumbisulfit [Ca(HSO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]

Beschreibung klare grünlich-gelbe wässrige Lösung mit markantem Schwefel-

dioxidgeruch

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## **▼** M8

#### E 228 KALIUMHYDROGENSULFIT

**▼**<u>B</u>

Synonyme

Definition

Einecs 231-870-1

Chemische Bezeichnung Kaliumbisulfit; Kaliumhydrogensulfit

Chemische Formel KHSO<sub>3</sub> in wässriger Lösung

Molmasse 120,17

Gehalt mindestens 280 g KHSO<sub>3</sub> pro Liter (bzw. 150 g SO<sub>2</sub> pro Liter)

**Beschreibung** klare, farblose wässrige Lösung

Merkmale

Sulfit-Test besteht Test
Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Eisen höchstens 10 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Selen höchstens 5 mg/kg, bezogen auf den SO<sub>2</sub>-Gehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 234 NISIN

Synonyme

Definition Nisin besteht aus mehreren eng verwandten Polypeptiden aus Stäm-

men von Lactococcus lactis subsp. lactis

Einecs 215-807-5

Chemische Bezeichnung

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

3 354,12 Molmasse

Gehalt Nisinkonzentrat enthält mindestens 900 Einheiten pro mg in einem

Gemisch aus fettfreien Milchfeststoffen mit einem Natriumchlorid-

gehalt von mindestens 50 %

Beschreibung weißes Pulver

Merkmale

Reinheit

höchstens 3 % (bei 102-103 °C, bis zur Gewichtskonstanz) Trocknungsverlust

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 235 NATAMYCIN

Synonyme Pimaricin

**Definition** Natamycin ist ein Fungizid der Polyen-Makrolid-Gruppe und wird

mit Stämmen von Streptomyces natalensis und anderen Arten her-

gestellt

Einecs 231-683-5

Chemische Bezeichnung Stereoisomer von 22-(3-Amino-3,6-dideoxy-β-D-mannopyranosy-

loxy)-1,3,26-trihydroxy-12-methyl-10-oxo-6,11,28-trioxatricy-clo[22.3.1.0<sup>5,7</sup>]octacosa-8,14,16,18,20-pentaen-25-carbonsäure

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

Molmasse 665,74

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes bis cremefarbenes, kristallines Pulver

Merkmale

Farbreaktion Bei Hinzufügen von Natamycinkristallen auf einer Tüpfelplatte zu

einem Tropfen:

konzentrierter Salzsäure entsteht blaue Färbung;

konzentrierter Phosphorsäure entsteht grüne Färbung, die nach

einigen Minuten in eine blassrote Färbung übergeht

Eine 0,0005 %ige (m/v) Lösung in einer 1 %igen methanolischen Spektrometrie Essigsäurelösung hat ein Absorptionsmaximum bei etwa 290 nm, 303 nm und 318 nm und einen Absatz bei etwa 280 nm, die Minima

liegen bei etwa 250 nm, 295 nm und 311 nm

5,5—7,5 (1%ige Lösung (m/v) in vorher neutralisiertem Gemisch aus 20 Teilen Dimethylformamid und 80 Teilen Wasser) pH-Wert

 $[\alpha]_D{}^{20}=+250^o$  bis  $+295^o$  (1%ige Lösung (m/v) in Eisessig bei 20 °C, berechnet aufgrund der Trockenmasse) Spezifische Drehung

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 8 % (über P2O5 bei 60 °C zur Gewichtskonstanz vaku-

umgetrocknet)

Sulfatasche höchstens 0,5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 100 Kolonien pro Gramm

E 239 HEXAMETHYLENTETRAMIN

Hexamin; Methenamin Synonyme

**Definition** 

202-905-8 Einecs

1,3,5,7-Tetraazatricyclo[3.3.1.1<sup>3,7</sup>]-decan, Hexamethylentetramin Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $C_6H_{12}N_4$ Molmasse 140.19

mindestens 99 % in der Trockenmasse Gehalt

Beschreibung farbloses bzw. weißes, kristallines Pulver

Merkmale

Formaldehyd-Test besteht Test Ammoniak-Test besteht Test

etwa 260 °C Sublimationspunkt:

Reinheit

höchstens 0,5 % (105 °C, 2 Stunden im Vakuum über P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>) Trocknungsverlust

Sulfatasche höchstens 0,05 %

Sulfate höchstens 0,005 %, berechnet als SO<sub>4</sub>

Chloride höchstens 0,005 %, berechnet als Cl

Ammoniumsalze nicht feststellbar

höchstens 3 mg/kg Arsen

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 242 DIMETHYLDICARBONAT

Synonyme DMDC; Dimethylpyrocarbonat

Definition

Einecs 224-859-8

Chemische Bezeichnung Dimethyldicarbonat; Pyrokohlensäuredimethylester

Chemische Formel  $C_4H_6O_5$ Molmasse 134,09

Gehalt mindestens 99,8 %

Beschreibung farblose Flüssigkeit, zersetzt sich in wässriger Lösung; ätzend für

Haut und Augen und giftig beim Einatmen bzw. Verzehr

Merkmale

Zersetzung nach Verdünnen positive Prüfung auf CO<sub>2</sub> und Methanol

Schmelzpunkt 17 °C

Siedepunkt 172 °C mit Zersetzung

Dichte 20 °C ca. 1,25 g/cm<sup>3</sup>

Infrarot-Absorptionsspektrum Maxima bei 1 156 und 1 832 cm<sup>-1</sup>

Reinheit

Blei

Dimethylcarbonat höchstens 0,2 %

Chlor, insgesamt höchstens 3 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

**▼**M12

E 243 ETHYLLAURYLARGINAT

Synonyme Laurylarginatethylester; Laurylamidargininethylester; Ethyl-Nα-lau-

höchstens 2 mg/kg

ryl-L-arginat-HCl; LAE;

▼<u>M19</u>

Begriffsbestimmung Ethyllaurylarginat wird durch Veresterung von Arginin mit Ethanol

synthetisiert, der daraus resultierende Ester wird anschließend in wässrigen Medien bei einer kontrollierten Temperatur zwischen 10 und 15 °C und einem pH-Wert zwischen 6,7 und 6,9 mit Laurylchlorid umgesetzt. Das daraus resultierende Ethyllaurylarginat wird als Hydrochloridsalz zurückgewonnen, das gefiltert und getrocknet

wird.

**▼**<u>M12</u>

ELINCS 434-630-6

Chemische Bezeichnung Ethyl-Nα-dodecanyl-L-arginat\_HCl

Chemische Formel C20H41N4O3Cl

Molmasse 421,02

Gehalt Mindestens 85 % und höchstens 95 %

Beschreibung Weißes Pulver

## **▼**<u>M12</u>

#### Merkmale

Löslichkeit Frei löslich in Wasser, Ethanol, Propylenglycol und Glycerol

#### Reinheit

Nα-Lauryl-L-arginin Höchstens 3 %

Laurinsäure Höchstens 5 %

Ethyllaurat Höchstens 3 %

L-Arginin·HCl Höchstens 1 %

Ethylarginat·2HCl Höchstens 1 %

Blei Höchstens 1 mg/kg

Arsen Höchstens 3 mg/kg

Cadmium Höchstens 1 mg/kg

Quecksilber Höchstens 1 mg/kg

# **▼**B

# E 249 KALIUMNITRIT

## Synonyme

#### Definition

Einecs 231-832-4

Chemische Bezeichnung Kaliumnitrit

Chemische Formel KNO<sub>2</sub>

Molmasse 85,11

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse (¹)

Beschreibung weiße bzw. leicht gelbliche hygroskopische Körner

## Merkmale

Nitrit-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 6,0—9,0 (5%ige Lösung)

<sup>(1)</sup> Darf nur als Mischung mit Kochsalz oder einem Kochsalzersatz verkauft werden.

#### Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 3 % (4 Stunden auf Kieselgel)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 250 NATRIUMNITRIT

#### Synonyme

## Definition

Einecs 231-555-9

Chemische Bezeichnung Natriumnitrit

Chemische Formel NaNO<sub>2</sub>

Molmasse 69,00

Gehalt mindestens 97 % in der Trockenmasse (¹)

Beschreibung weißes, kristallines Pulver bzw. gelbliche Klumpen

Merkmale

Nitrit-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,25 % (4 Stunden auf Kieselgel)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 251 NATRIUMNITRAT

# I. FESTES NATRIUMNITRAT

Synonyme Chilesalpeter; Natronsalpeter

Definition

Einecs 231-554-3

Chemische Bezeichnung Natriumnitrat

Chemische Formel NaNO<sub>3</sub>

Molmasse 85,00

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, kristallines, leicht hygroskopisches Pulver

<sup>(1)</sup> Darf nur als Mischung mit Kochsalz oder einem Kochsalzersatz verkauft werden.

Merkmale

Nitrat-Test

besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 5,5—8,3 (5%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2 % (105 °C, 4 Stunden)

Nitrite höchstens 30 mg/kg, berechnet als NaNO<sub>2</sub>

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# II. FLÜSSIGES NATRIUMNITRAT

Synonyme

**Definition**Flüssiges Natriumnitrat ist eine wässrige Natriumnitratlösung als direktes Ergebnis der chemischen Reaktion zwischen Natriumhydroxid

und Salpetersäure in stoechiometrischen Mengen, ohne nachfolgende Kristallisation. Standardisierte Formen, die aus diesen Spezifikationen entsprechendem flüssigen Natriumnitrat hergestellt werden, dürfen Salpetersäure in sehr großen Mengen enthalten, wenn deutlich

angegeben oder etikettiert

Einecs 231-554-3

Chemische Bezeichnung Natriumnitrat

Chemische Formel NaNO<sub>3</sub>
Molmasse 85,00

Gehalt 33,5—40,0 % NaNO<sub>3</sub>

**Beschreibung** klare farblose Flüssigkeit

Merkmale

Nitrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 1,5—3,5

Reinheit

Freie Salpetersäure höchstens 0,01 %

Nitrite höchstens 10 mg/kg, berechnet als NaNO<sub>2</sub>

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 0,3 mg/kg

Diese Spezifikation gilt für eine 35%ige wässrige Lösung

#### E 252 KALIUMNITRAT

Synonyme Chilesalpeter; Natronsalpeter

Definition

Einecs 231-818-8

Chemische Bezeichnung Kaliumnitrat

Chemische Formel  $KNO_3$ Molmasse 101,11

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines Pulver bzw. transparente Prismen mit kühlend

salzigem, stechendem Geschmack

Merkmale

Nitrat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 4,5—8,5 (5%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 4 Stunden)

Nitrite höchstens 20 mg/kg, berechnet als KNO<sub>2</sub>

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 260 ESSIGSÄURE

## Synonyme

## Definition

Einecs 200-580-7

Chemische Bezeichnung Essigsäure; Ethansäure

Chemische Formel  $C_2H_4O_2$ Molmasse 60,05

Gehalt mindestens 99,8 %

Beschreibung klare farblose Flüssigkeit mit stechendem charakteristischem Geruch

Merkmale

Siedepunkt 118 °C unter 760 mm Hg

Spezifisches Gewicht etwa 1,049

Acetat-Test Eine Lösung im Verhältnis eins zu drei ermöglicht positive Prüfun-

gen auf Acetat

Erstarrungspunkt nicht unter 14,5 °C

Reinheit

Nichtflüchtige Rückstände höchstens 100 mg/kg

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Leicht oxidierbare Stoffe

2 ml der Probe in einem Gefäß mit Glasstopfen mit 10 ml Wasser auflösen und 0,1 ml 0,1 n Kaliumpermanganat hinzufügen; keine farbliche Änderung von rosa zu braun innerhalb von 30 Minuten

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 0,5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

**▼**<u>M2</u>

E 261(i) KALIUMACETAT

**▼**<u>B</u>

Synonyme

Definition

Einecs 204-822-2

Chemische Bezeichnung Kaliumacetat

Chemische Formel  $C_2H_3KO_2$ 

Molmasse 98,14

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblose, hygroskopische Kristalle bzw. ein weißes kristallines Pul-

ver, geruchlos bzw. mit leichtem Essiggeruch

Merkmale

pH-Wert 7,5—9,0 (5%ige wässrige Lösung)

Acetat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 8 % (150 °C, 2 Stunden)

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

**▼** M2

E 261(ii) KALIUMDIACETAT

Synonyme

Definition Kaliumdiacetat ist eine Verbindung von einem Molekül Kaliumace-

tat und einem Molekül Essigsäure

Einecs 224-217-7

Chemische Bezeichnung Kaliumhydrogendiacetat

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>7</sub>KO<sub>4</sub>

## **▼**<u>M2</u>

Molmasse 158,2

Gehalt 36 bis 38 % freie Essigsäure und 61 bis 64 % Kaliumacetat

**Beschreibung** weiße Kristalle

Merkmale

pH-Wert 4,5-5 (10 %ige wässrige Lösung)

Acetat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Wassergehalt höchstens 1 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

**▼**B

E 262(i) NATRIUMACETAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 204-823-8

Chemische Bezeichnung Natriumacetat

Chemische Formel  $C_2H_3NaO_2\cdot nH_2O$  (n = 0 oder 3)

Molmasse Wasserfreie Form: 82,03

Trihydrat: 136,08

Gehalt Sowohl Anhydrat als auch Trihydrat enthalten mindestens 98,5 %

in der Trockenmasse

Beschreibung wasserfreie Form: weißes, geruchloses, körniges, hy-

groskopisches Pulver

Trihydrat: farblose, transparente Kristalle bzw.

körniges, kristallines Pulver, geruchlos bzw. mit leichtem Essiggeruch; verwittert in warmer tro-

ckener Luft

Merkmale

pH-Wert 8,0—9,5 (1%ige wässrige Lösung)

Acetat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 2 % (120 °C, 4 Stunden)

Trihydrat: 36 %—42 % (120 °C, 4 Stunden)

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 262(ii) NATRIUMDIACETAT

Synonyme

Definition Natriumdiacetat ist eine Molekülverbindung von Natriumacetat und

Essigsäure

Einecs 204-814-9

Chemische Bezeichnung Natriumhydrogendiacetat

Chemische Formel  $C_4H_7NaO_4\cdot nH_2O$  (n = 0 oder 3)

Molmasse 142,09 (wasserfrei)

Gehalt 39 bis 41 % freie Essigsäure und 58 bis 60 % Natriumacetat

Beschreibung weißer, hygroskopischer, kristalliner Feststoff mit essigsaurem Ge-

ruch

Merkmale

pH-Wert 4,5—5,0 (10%ige wässrige Lösung)

Acetat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 263 CALCIUMACETAT

Synonyme

Definition

Einecs 200-540-9

Chemische Bezeichnung Calciumacetat

Chemische Formel wasserfreie Form: C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>Ca

Monohydrat:  $C_4H_6O_4Ca\cdot H_2O$ 

Molmasse wasserfreie Form: 158,17

Monohydrat: 176,18

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung Wasserfreies Calciumacetat ist eine weiße, hygroskopische, kristal-

line Masse mit leicht bitterem Geschmack. Ein schwacher Essigsäuregeruch kann auftreten. Das Monohydrat kann Nadel-, Körner-

oder Pulverform haben

Merkmale

pH-Wert 6,0—9,0 (10%ige wässrige Lösung)

Acetat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 11 % (155 °C bis zur Gewichtskonstanz) beim Mono-

hydrat

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,3 %

Ameisensäure, Formiate und andere oxy-

dierbare Stoffe

höchstens 1 000 mg/kg, berechnet als Ameisensäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 270 MILCHSÄURE

Synonyme

**Definition** Besteht aus einem Gemisch von Milchsäure (C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>) und Milch-

säurelactat ( $C_6H_{10}O_5$ ). Sie wird durch Milchsäuregärung von Zucker

gewonnen bzw. synthetisch hergestellt.

Milchsäure ist hygroskopisch. Wenn durch Sieden eingedampft, kon-

densiert sie zu Milchsäurelactat, das bei Verdünnung und Erhitzen

zu Milchsäure hydrolysiert.

Einecs 200-018-0

Chemische Bezeichnung Milchsäure; 2-Hydroxypropionsäure; 1-Hydroxyethan-1-carbonsäure

Chemische Formel  $C_3H_6O_3$ 

Molmasse 90.08

Gehalt mindestens 76 %

Beschreibung farbloser oder gelblicher, fast geruchloser zäher bis fester Stoff

Merkmale

Lactat-Test besteht Test

Reinheit

Sulfatasche
Chlorid
höchstens 0,1 %
höchstens 0,2 %
Sulfat
höchstens 0,25 %
Eisen
höchstens 10 mg/kg
Arsen
höchstens 3 mg/kg
Blei
höchstens 2 mg/kg
Quecksilber
höchstens 1 mg/kg

Bemerkung: Diese Spezifikation gilt für eine 80%ige wässrige Lösung; für schwächere wässrige Lösungen werden die Werte nach dem Milchsäuregehalt berechnet.

### E 280 PROPIONSÄURE

Synonyme

Definition

Einecs 201-176-3

Chemische Bezeichnung Propionsäure; Propansäure

Chemische Formel  $C_3H_6O_2$ Molmasse 74,08

Gehalt mindestens 99,5 %

Beschreibung farblose bzw. leicht gelbliche ölige Flüssigkeit mit leicht stechendem

Geruch

Merkmale

Schmelzpunkt –22 °C

Destillationsbereich 138,5—142,5 °C

Reinheit

Nichtflüchtige Rückstände höchstens 0,01 %, wenn bei 140 °C zur Gewichtskonstanz getrock-

net

Aldehyde höchstens 0,1 %, berechnet als Formaldehyd

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 281 NATRIUMPROPIONAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 205-290-4

Chemische Bezeichnung Natriumpropionat

Chemische Formel  $C_3H_5O_2Na$ 

Molmasse 96,06

Gehalt mindestens 99 % nach 2-stündigem Trocknen bei 105 °C

Beschreibung weißes, kristallines, hygroskopisches Pulver bzw. feines, weißes Pul-

ver

Merkmale

Propionat-Test besteht Test
Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 7,5—10,5 (10%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 4 % (105 °C, 2 Stunden)

Wasserunlösliche Stoffe höchstens 0,1 %
Eisen höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 282 CALCIUMPROPIONAT

Synonyme

Definition

Einecs 223-795-8

Chemische Bezeichnung Calciumpropionat

Chemische Formel  $C_6H_{10}O_4Ca$ Molmasse 186,22

Gehalt mindestens 99 % nach 2-stündigem Trocknen bei 105 °C

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver

Merkmale

Propionat-Test besteht Test
Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 6,0—9,0 (10%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 4 % (105 °C, 2 Stunden)

Wasserunlösliche Stoffe höchstens 0,3 %

Eisen höchstens 50 mg/kg

**▼**<u>M16</u>

Fluorid höchstens 20 mg/kg

**▼**B

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 283 KALIUMPROPIONAT

Synonyme

Definition

Einecs 206-323-5

Chemische Bezeichnung Kaliumpropionat

Chemische Formel  $C_3H_5KO_2$ Molmasse 112,17

Gehalt mindestens 99 % nach 2-stündigem Trocknen bei 105 °C

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver

Merkmale

Propionat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 4 % (105 °C, 2 Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,1 %

Eisen höchstens 30 mg/kg
Fluorid höchstens 10 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 284 BORSÄURE

Synonyme Borsäure; Orthoborsäure; Borofax

Definition

Einecs 233-139-2

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub>
Molmasse 61,84

Gehalt mindestens 99,5 %

Beschreibung farblose, geruchlose, durchscheinende Kristalle bzw. weiße Körner

oder weißes Pulver, fühlt sich leicht fettig an; kommt in der Natur in

Form des Minerals Sassolit vor

Merkmale

Schmelzpunkt bei ca. 171 °C

Brennt mit schöner grüner Flamme

pH-Wert 3,8—4,8 (3,3%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Peroxide keine Färbung bei Zusatz von KI-Lösung

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 285 NATRIUMTETRABORAT (BORAX)

Natriumborat Synonyme

Definition

215-540-4 Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumtetraborat; Natriumbiborat; Natriumpyroborat; wasserfreies

Chemische Formel Na<sub>2</sub>B<sub>4</sub>O<sub>7</sub>

 $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$ 

Molmasse 201,27

Gehalt

Pulver bzw. tafelige durchscheinende Kristalle, die bei Luftkontakt Beschreibung

unklar werden; in Wasser langsam löslich

Merkmale

171—175 °C mit Zersetzung Schmelzbereich

Reinheit

Blei

Peroxide keine Färbung bei Zusatz von KI-Lösung

Arsen höchstens 1 mg/kg

höchstens 5 mg/kg

Ouecksilber höchstens 1 mg/kg

E 290 KOHLENDIOXID

Kohlensäure; Trockeneis (Festform); Kohlensäureanhydrid Synonyme

Definition

204-696-9 Einecs

Chemische Bezeichnung Kohlendioxid

Chemische Formel  $CO_2$ Molmasse 44,01

Gehalt mindestens 99 % (V/V) des Gases

Beschreibung Unter Normalbedingungen farbloses Gas mit leicht stechendem Ge-

ruch. Im Handel erhältliches Kohlendioxid wird flüssig in Druckzylindern oder in Großraumspeichersystemen bzw. in komprimierten Festblöcken (Trockeneis) transportiert und gehandelt. In der festen Form sind normalerweise Zusätze wie Propylenglykol oder Mi-

neralöl als Bindemittel enthalten

Merkmale

Ausfällung Strömt ein Teil der Probe durch eine Bariumhydroxidlösung, entsteht

eine weiße Ausfällung, die sich in verdünnter Essigsäure unter

Schaumbildung auflöst

Reinheit

Acidität Werden 915 ml Gas durch 50 ml gerade zum Sieden gebrachtes

Wasser durchgeperlt, so darf dieses Wasser bei Verwendung von Methylorange als Indikator keinen höheren Säuregrad aufweisen als 50 ml gerade zum Sieden gebrachtes Wasser, dem 1 ml 0,01 n

Salzsäure zugesetzt wurde

Reduzierende Stoffe, Phosphorwasser-

stoff und Sulfit

915 ml Gas, durch 25 ml mit 3 ml Ammoniak angereichertes Ammoniaksilbernitratreagens durchgeperlt, dürfen nicht zur Trübung

bzw. Schwarzfärbung dieser Lösung führen

Kohlenmonoxid höchstens 10 μl/l

Ölgehalt höchstens 5 mg/kg

#### E 296 ÄPFELSÄURE

Synonyme Apfelsäure

Definition

Einecs 230-022-8, 210-514-9, 202-601-5

Chemische Bezeichnung Hydroxybutandisäure; Hydroxybernsteinsäure

Chemische Formel  $C_4H_6O_5$ Molmasse 134,09

Gehalt mindestens 99,0 %

Beschreibung weißes oder fast weißes kristallines Pulver oder Körner

Merkmale

Schmelzbereich 127—132 °C

Malat-Test besteht Test

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,1 %
Fumarsäure höchstens 1,0 %
Maleinsäure höchstens 0,05 %
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 297 FUMARSÄURE

Synonyme

Definition

Einecs 203-743-0

Chemische Bezeichnung trans-Butendisäure; trans-1,2-Ethylendicarbonsäure

Chemische Formel  $C_4H_4O_4$ Molmasse 116,07

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver oder Körner

Merkmale

Schmelzbereich 286—302 °C (geschlossenes Kapillarröhrchen, rasche Erhitzung)

Test auf Doppelbindungen besteht Test
Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test

pH-Wert 3,0—3,2 (0,05%ige Lösung bei 25 °C)

#### Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (120 °C, 4 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Maleinsäure höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 300 ASCORBINSÄURE

Synonyme L-xylo-Ascorbinsäure, L-(+)-Ascorbinsäure

Definition

Einecs 200-066-2

Chemische Bezeichnung L-Ascorbinsäure; Ascorbinsäure; 2,3-Didehydro-L-threohexon-1,4-

lacton; 3-Keto-L-gulofuranolacton

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>6</sub>

Molmasse 176,13

Gehalt mindestens 99 % C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>6</sub> nach 24-stündigem Trocknen in einem

Vakuum-Exsikkator über Schwefelsäure

Beschreibung weißes bis schwach gelbes, geruchloses kristallines Pulver

Schmelzbereich 189—193 °C mit Zersetzung

Merkmale

Ascorbinsäure-Test besteht Test

pH-Wert 2,4—2,8 (2%ige wässrige Lösung)

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 20,5° und + 21,5° (10% ige (m/v) wässrige Lö-

sung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,4 % (24 Stunden im Vakuum über Schwefelsäure)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 301 NATRIUMASCORBAT

Synonyme Natrium-L-Ascorbat

Definition

Einecs 205-126-1

Chemische Bezeichnung Natriumascorbat; Natrium-L-Ascorbat; 2,3-Didehydro-L-threohexon-

 $1,\!4\text{-lacton}natriume no lat;\ 3\text{-}Keto\text{-}L\text{-}gulo furano lacton natriume no lat}$ 

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>6</sub>Na

Molmasse 198,11

Gehalt Natriumascorbat enthält nach 24-stündigem Trocknen in einem Va-

kuum-Exsikkator über Schwefelsäure mindestens 99 % C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>6</sub>Na

Beschreibung weißes oder fast weißes, geruchloses kristallines Pulver, das unter

Lichteinwirkung dunkler wird

Merkmale

Ascorbat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 6,5—8,0 (10%ige wässrige Lösung)

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 103° und + 106° (10% ige (m/v) wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,25 % (24 Stunden im Vakuum über Schwefelsäure)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 302 CALCIUMASCORBAT

Synonyme Calciumascorbatdihydrat

Definition

Einecs 227-261-5

Chemische Bezeichnung Calciumascorbatdihydrat; Calciumsalz von 2,3-Didehydro-L-threohe-

xon-1,4-lactondihydrat

Chemische Formel  $C_{12}H_{14}O_{12}Ca\cdot 2H_2O$ 

Molmasse 426,35

Gehalt mindestens 98 % der von flüchtigen Bestandteilen freien Substanz

Beschreibung weißes bis sehr schwach graugelb gefärbtes geruchloses kristallines

Pulver

Merkmale

Ascorbat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 6,0—7,5 (10%ige wässrige Lösung)

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 95° und + 97° (5%ige (m/v) wässrige Lösung)

Reinheit

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Flüchtige Bestandteile höchstens 0,3 %, bestimmt durch 24-stündiges Trocknen bei Raum-

temperatur in einem Exsikkator über Schwefelsäure oder Phosphor-

pentoxid

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 304(i) ASCORBYLPALMITAT

Synonyme L-Ascorbylpalmitat

**Definition** 

Einecs 205-305-4

Chemische Bezeichnung Ascorbylpalmitat; L-Ascorbylpalmitat; 2,3-Didehydro-L-threohexon-

1,4-lacton-6-palmitat; 6-Palmitoyl-3-keto-L-gulofuranolacton

Chemische Formel  $C_{22}H_{38}O_7$ 

Molmasse 414,55

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes oder gelblichweißes Pulver mit Zitrusgeruch

Merkmale

Schmelzbereich 107—117 °C

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 21° und + 24° (5%ige Lösung (m/v) in Methanol)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (Vakuum-Trockenschrank, 56—60 °C, 1 Stunde)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 304(ii) ASCORBYLSTEARAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 246-944-9

Chemische Bezeichnung Ascorbylstearat; L-Ascorbylstearat; 2,3-Didehydro-L-threohexon-1,4-

lacton-6-stearat; 6-Stearoyl-3-keto-L-gulofuranolacton

Chemische Formel  $C_{24}H_{42}O_7$ 

Molmasse 442,6

Gehalt mindestens 98 %

Beschreibung weißes oder gelblichweißes Pulver mit Zitrusgeruch

Merkmale

Schmelzpunkt ca. 116 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (Vakuum-Trockenschrank, 56-60 °C, 1 Stunde)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 306 STARK TOCOPHEROLHALTIGE EXTRAKTE

Synonyme

Definition

Gewonnen durch Vakuum-Dampfdestillation von pflanzlichen Speiseölprodukten; enthält konzentrierte Tocopherole und Tocotrienole

enthält Tocopherole wie D-α-, D-β-, D-γ- und D-δ-Tocopherole

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse 430,71 (D-α-Tocopherol)

Gehalt mindestens 34 % Tocopherole insgesamt

Beschreibung bräunlichrotes bis rotes klares, zähflüssiges Öl mit mildem, charak-

teristischem Geruch und Geschmack. Wachsähnliche Bestandteile

können in mikrokristalliner Form abgeschieden werden

Merkmale

Nachweis durch ein geeignetes chromato-

grafisches Verfahren

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  mindestens + 20°

Löslichkeit nicht wasserlöslich; löslich in Ethanol; mischbar mit Äther

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 307 ALPHA-TOCOPHEROL

Synonyme DL-α-Tocopherol; (all-rac)-α-Tocopherol

Definition

Einecs 233-466-0

Chemische Bezeichnung DL-5,7,8-Trimethyltocol; DL-2,5,7,8-Tetramethyl-2-(4',8',12'-tri-

methyltridecyl)-6-chromanol

Chemische Formel  $C_{29}H_{50}O_2$ 

Molmasse 430,71

Gehalt mindestens 96 %

Beschreibung gelblich bis gelbbraunes, nahezu geruchloses, klares, zähflüssiges Öl,

das unter Luft- oder Lichteinwirkung oxidiert bzw. sich dunkel färbt

Merkmale

Löslichkeit nicht wasserlöslich; gut löslich in Ethanol, mischbar mit Ether

Spektrophotometrie in reinem Ethanol ist die maximale Absorption etwa 292 nm

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25} = 0^{\circ} \pm 0,05^{\circ} \text{ (10\%ige Lösung in Chloroform)}$ 

Reinheit

Brechzahl  $[n]_D^{20}:1,503-1,507$ 

Spezifische Absorption in Ethanol  $E_{1cm}^{1\%}$  (292 nm) = 71—76

(0,01 g in 200 ml reines Ethanol)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Blei höchstens 2 mg/kg

#### E 308 GAMMA-TOCOPHEROL

Synonyme DL-γ-Tocopherol

**Definition** 

Einecs 231-523-4

Chemische Bezeichnung 2,7,8-Trimethyl-2-(4',8',12'-trimethyltridecyl)-6-chromanol

Chemische Formel  $C_{28}H_{48}O_2$ 

Molmasse 416,69

Gehalt mindestens 97 %

Beschreibung hellgelbes, klares, zähflüssiges Öl, das unter Luft- oder Lichteinwir-

kung oxidiert bzw. sich dunkel färbt

Merkmale

Spektrometrie Absorptionsmaxima in reinem Ethanol bei etwa 298 nm und 257 nm

Reinheit

Spezifische Absorption in Ethanol  $(E_{1cm}^{1\%} (298 \text{ nm}) = 91-97$ 

 $E_{1cm}^{1\%}$  (257 nm) = 5,0-8,0

Brechzahl  $[n]_D^{20}$ : 1,503-1,507

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 309 DELTA-TOCOPHEROL

# Synonyme

#### **Definition**

Einecs 204-299-0

Chemische Bezeichnung 2,8-Dimethyl-2-(4',8',12'-trimethyltridecyl)-6-chromanol

Chemische Formel  $C_{27}H_{46}O_2$ Molmasse 402,7

Gehalt mindestens 97 %

Beschreibung hellgelbes oder orangefarbenes, klares, zähflüssiges Öl, das unter

Luft- oder Lichteinwirkung oxidiert bzw. sich dunkel färbt

Merkmale

Spektrometrie Absorptionsmaxima in reinem Ethanol bei etwa 298 nm und 257 nm

Reinheit

Spezifische Absorption  $E_{1cm}^{1\%}$  in Ethanol

 $E_{1cm}^{1\%}$  (298 nm) = 89—95  $E_{1cm}^{1\%}$  (257 nm) = 3,0—6,0

[n]<sub>D</sub><sup>20</sup>: 1,500—1,504 Brechzahl

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 310 PROPYLGALLAT

Synonyme

Definition

Einecs 204-498-2

Propylgallat; Propylester der Gallussäure; n-Propylester der 3,4,5-Trihydroxybenzoesäure Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $C_{10}H_{12}O_5$ 

Molmasse 212,20

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes bis cremeweißes, geruchloses kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; gut löslich in Ethanol, Ether und 1,2-Pro-

pandiol

Schmelzbereich 146-150 °C nach 4-stündigem Trocknen bei 110 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (110 °C, 4 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

höchstens 0,5 %, als Gallussäure Freie Säuren

höchstens 100 mg/kg, als Chlor Chlorierte organische Verbindungen

Spezifische Absorption in Ethanol  $E_{1cm}^{1\%}$  (275 mm) = 485-520

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 311 OCTYLGALLAT

Synonyme

Definition

Einecs 213-853-0

Chemische Bezeichnung Octylgallat; Octylester der Gallussäure; n-Octylester der 3,4,5-Trihy-

droxybenzoesäure

Chemische Formel  $C_{15}H_{22}O_5$ 

Molmasse 282,34

Gehalt mindestens 98 %, nach 6-stündigem Trocknen bei 90 °C

Beschreibung weißes bis cremeweißes, geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit wasserunlöslich; gut löslich in Ethanol, Ether und 1,2-Propandiol

Schmelzbereich 99 °C-102 °C nach 6-stündigem Trocknen bei 90 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (90 °C, 6 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,05 %

Freie Säuren höchstens 0,5 %, als Gallussäure

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 100 mg/kg, als Cl

Spezifische Absorption in Ethanol  $E_{1cm}^{1\%}$  (275 nm) = 375-390

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 312 DODECYLGALLAT

Synonyme Laurylgallat

Definition

Einecs 214-620-6

Chemische Bezeichnung Dodecylgallat; n-Dodecylester (oder Laurylester) der 3,4,5-Trihy-

droxybenzoesäure Dodecylester der Gallussäure

Chemische Formel  $C_{19}H_{30}O_5$ 

Molmasse 338,45

Gehalt mindestens 98 %, nach 6-stündigem Trocknen bei 90 °C

Beschreibung weißes oder cremeweißes, geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit wasserunlöslich; gut löslich in Ethanol und Ether

Schmelzbereich 95—98 °C nach 6-stündigem Trocknen bei 90 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (90 °C, 6 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,05 %

Freie Säuren höchstens 0,5 %, als Gallussäure

Chlorierte organische Verbindungen höchstens 100 mg/kg, als Cl

Spezifische Absorption in Ethanol  $E_{1cm}^{1\%}$  (275 nm) = 300-325

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 315 ISOASCORBINSÄURE

Synonyme Erythorbinsäure; D-Araboascorbinsäure

Definition

Einecs 201-928-0

Chemische Bezeichnung D-Erytho-2-hexencarbonsäure-γ-lacton; Isoascorbinsäure;

D-Isoascorbinsäure

Chemische Formel  $C_6H_8O_6$ 

Molmasse 176,13

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiße oder gelbliche Kristalle, die unter Lichteinwirkung allmählich

dunkler werden

Merkmale

Schmelzbereich 164—172 °C mit Zersetzung

Ascorbinsäure-Test/Farbreaktion besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25}$  in 10%iger (m/v) wässriger Lösung zwischen - 16,5° und -

18,0°

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,4 % nach 3-stündigem Trocknen unter verringertem

Druck auf Kieselsäuregel

Sulfatasche höchstens 0,3 %

Oxalat Bei Hinzufügung von zwei Tropfen Eisessig und 5 ml einer

10 %igen Calciumacetatlösung zu einer Lösung von 1 g in 10 ml

Wasser sollte die Lösung klar bleiben

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 316 NATRIUMISOASCORBAT

Synonyme Natriumerythorbat

**Definition** 

Einecs 228-973-9

Chemische Bezeichnung Natriumisoascorbat; Natrium-D-isoascorbinsäure; Natriumsalz von

2,3-Didehydro-D-erytho-hexon-1,4-lacton; 3-Keto-D-gulofurano-

lacton-natriumenolatmonohydrat

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>6</sub>Na·H<sub>2</sub>O

Molmasse 216,13

Gehalt mindestens 98 % nach 24-stündigem Trocknen in einem Vakuum-

Exsikkator über Schwefelsäure, berechnet als Monohydrat

**Beschreibung** weiße Kristalle

Merkmale

Löslichkeit gut wasserlöslich; sehr gering löslich in Ethanol

Ascorbinsäure-Test/Farbreaktion besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 5,5—8,0 (10%ige wässrige Lösung)

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25}$  in 10%iger (m/v) wässriger Lösung zwischen +95° und +98°

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,25 % nach 24-stündigem Trocknen im Vakuum über

Schwefelsäure

Oxalat Bei Hinzufügung von zwei Tropfen Eisessig und 5 ml einer 10%igen

Calciumacetatlösung zu einer Lösung von 1 g in 10 ml Wasser sollte

die Lösung klar bleiben

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 319 TERTIÄR-BUTYLHYDROCHINON (TBHQ)

Synonyme TBHQ

Definition

Einecs 217-752-2

Chemische Bezeichnung tert-Butyl-1,4-benzendiol; 2-(1,1-Dimethylethyl)-1,4-benzendiol

Chemische Formel  $C_{10}H1_4O_2$  Molmasse 166,22

Gehalt mindestens 99 % von C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>2</sub>

Beschreibung weiße Kristalle mit charakteristischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit praktisch nicht wasserlöslich; löslich in Ethanol

Schmelzpunkt mindestens 126,5 °C

Phenolverbindungen Etwa 5 mg der Probe werden in 10 ml Methanol gelöst; dann wer-

den 10,5 ml Dimethylaminlösung (1:4) zugegeben. Die Lösung färbt

sich rot bis rosa

Reinheit

tert-Butyl-p-benzochinonhöchstens 0,2 %2,5-Di-tert-butylhydrochinonhöchstens 0,2 %Hydroxychinonhöchstens 0,1 %Toluenhöchstens 25 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 320 BUTYLHYDROXYANISOL (BHA)

Synonyme BHA

Definition

Einecs 246-563-8

Chemische Bezeichnung 3-tert-Butyl-4-hydroxyanisol; Gemisch aus 2-tert-Butyl-4-hydroxya-

nisol und 3-tert-Butyl-4-hydroxyanisol

Chemische Formel  $C_{11}H_{16}O_2$ 

Molmasse 180,25

Gehalt mindestens 98,5 % C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> und mindestens 85 % 3-tert-Butyl-4-

hydroxyanisolisomer

Beschreibung weißes oder schwach gelbliches, wachsartiges Pulver oder grobe

Kristalle mit leicht aromatischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit nicht wasserlöslich; in Ethanol gut löslich

Schmelzbereich 48-63 °C

Farbreaktion reagiert positiv auf den Phenolgruppentest

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,05 % nach Kalzinierung bei 800 ±25 °C

Verunreinigungen durch Phenole höchstens 0,5 %

Spezifische Absorption  $E_{1cm}^{1\%}$  (290 nm) = 190—210

 $E_{1cm}^{1\%}$  (228 nm) = 326—345

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 321 BUTYLHYDROXYTOLUEN (BHT)

Synonyme BHT

**Definition** 

Einecs 204-881-4

Chemische Bezeichnung 2,6-Di-*tert*-butyl-*p*-kresol; 4-Methyl-2,6-di-*tert*-butylphenol

Chemische Formel  $C_{15}H_{24}O$ Molmasse 220,36

Gehalt mindestens 99 %

Beschreibung weiße kristalline Substanz, geruchlos oder mit charakteristischem,

leicht aromatischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser und 1,2-Propandiol;

gut löslich in Ethanol

Schmelzpunkt bei 70 °C

Spektrometrie Die Absorption einer Lösung von 1: 100 000 in wasserfreiem Etha-

nol bei einer Schichtdicke von 2 cm zeigt zwischen 230 nm und 320

nm nur bei 278 nm ein Maximum

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,005 %

Verunreinigungen durch Phenole höchstens 0,5 %

Spezifische Absorption in Ethanol  $E_{lem}^{1\%}$  (278 nm) mindestens 81 und höchstens 88

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 322 LECITHINE

Synonyme Phosphatide; Phospholipide

**Definition** Lecithine sind Mischungen oder Fraktionen aus Phosphatiden, die

mittels physikalischer Verfahren aus tierischen oder pflanzlichen Nahrungsmitteln gewonnen werden; sie umfassen auch die hydrolysierten Stoffe, die mit ungefährlichen und geeigneten Enzymen gewonnen werden. Das Enderzeugnis darf keinerlei enzymatische Rest-

aktivität aufweisen

Die Lecithine dürfen in wässrigem Medium mittels Wasserstoffperoxid leicht gebleicht sein; diese Oxydation darf die Phosphatide der

Lecithine chemisch nicht verändern

Einecs 232-307-2

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt Lecithine: mindestens 60,0 % in Aceton unlösliche Stoffe

hydrolysierte Lecithine: mindestens 56 % in Aceton unlösliche Stof-

te

Beschreibung Lecithine: braune Flüssigkeit oder wachsartige Masse oder Pulver

hydrolysierte Lecithine: hellbraune bis braune zähe Flüssigkeit oder

Paste

Merkmale

Cholin-Test besteht Test

Phosphor-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Test für hydrolysiertes Lecithin In einen 800-ml-Becher 500 ml Wasser (30-35 °C) füllen; unter

ständigem Rühren langsam 50 ml der Probe hinzufügen. Bei hydrolysiertem Lecithin ergibt sich eine homogene Emulsion. Bei nicht hydrolysiertem Lecithin setzt sich eine Masse von etwa 50 g ab

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (105 °C, 1 Stunde)

In Toluen unlösliche Stoffe höchstens 0,3 %

Säurezahl Lecithine: höchstens 35 mg Kaliumhydroxid pro Gramm

hydrolysierte Lecithine: höchstens 45 mg Kaliumhydroxid pro

Gramm

Peroxidzahl höchstens 10

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 325 NATRIUMLACTAT

Synonyme

Definition

Einecs 200-772-0

Chemische Bezeichnung Natriumlactat; Natrium-2-hydroxypropanoat

Chemische Formel C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>NaO<sub>3</sub>

Molmasse 112,06 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 57 % bis höchstens 66 %

Beschreibung farblose, durchscheinende Flüssigkeit; geruchlos oder mit leichtem,

charakteristischem Geruch

Merkmale

Lactat-Test besteht Test

**▼**M3

Natrium-Test besteht Test

**▼**<u>B</u>

pH-Wert 6,5—7,5 (20%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Acidität höchstens 0,5 % der Trockenmasse, berechnet als Milchsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Reduzierende Stoffe keine Reduktion von Fehlingscher Lösung

Bemerkung: Diese Spezifikation bezieht sich auf eine 60%ige wässrige Lösung

## E 326 KALIUMLACTAT

Synonyme

Definition

Einecs 213-631-3

Chemische Bezeichnung Kaliumlactat; Kalium-2-hydroxypropanoat

Chemische Formel  $C_3H_5O_3K$ 

Molmasse 128,17 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 57 % bis höchstens 66 %

Beschreibung leicht zähe, klare Flüssigkeit; geruchlos oder mit leichtem, charakte-

ristischem Geruch

Merkmale

Glühen Kaliumlactatlösung zu Asche verglühen. Die Asche ist alkalisch und

schäumt beim Hinzufügen von Säure auf

Farbreaktion 2 ml Kaliumlactatlösung auf 5 ml einer 1%igen Lösung von Kate-

chin in Schwefelsäure geben; im Kontaktbereich ist eine tiefrote

Färbung festzustellen

Kalium-Test besteht Test

Lactat-Test besteht Test

Reinheit

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Acidität 1 g Kaliumlactatlösung in 20 ml Wasser auflösen, 3 Tropfen Phe-

nolphthalein-Testlösung hinzufügen und mit 0,1 n Natriumhydroxid

titrieren. Es sollten höchstens 0,2 ml erforderlich sein

Reduzierende Stoffe keine Reduktion von Fehlingscher Lösung

Bemerkung: Diese Spezifikation bezieht sich auf eine 60%ige wässrige Lösung

# E 327 CALCIUMLACTAT

# Synonyme

## Definition

Einecs 212-406-7

Chemische Bezeichnung Calciumdilactat; Calciumdilactathydrat; Calciumsalz der 2-Hydroxy-

propansäure

Chemische Formel  $(C_3H_5O_2)_2Ca \cdot nH_2O (n = 0 \text{ bis } 5)$ 

Molmasse 218,22 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung fast geruchloses, weißes kristallines Pulver oder Körner

Merkmale

Lactat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Löslichkeit wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol

pH-Wert 6,0—8,0 (5%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfrei: höchstens 3,0 % (120 °C, 4 Stunden)

mit 1 Wassermolekül: höchstens 8,0 % (120 °C, 4 Stunden) mit 3 Wassermolekülen: höchstens 20,0 % (120 °C, 4 Stunden) mit 4,5 Wassermolekülen: höchstens 27,0 % (120 °C, 4 Stunden)

Acidität höchstens 0,5 % der Trockenmasse, berechnet als Milchsäure

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Reduzierende Stoffe keine Reduktion von Fehlingscher Lösung

# E 330 CITRONENSÄURE

### Synonyme

**Definition** Citronensäure wird hergestellt aus Zitronen- oder Ananassaft oder

durch Fermentation von Kohlehydratlösungen oder anderen geeigneten Ausgangsstoffen mit Candida spp. oder nicht toxischen Stäm-

men von Aspergillus niger

Einecs 201-069-1

Chemische Bezeichnung Citronensäure; 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbonsäure; β-Hydroxytri-

carballylsäure

Chemische Formel a) C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>7</sub> (wasserfrei)

b) C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>7</sub> H<sub>2</sub>O (Monohydrat)

Molmasse a) 192,13 (wasserfrei)

b) 210,15 (Monohydrat)

Gehalt Citronensäure kann wasserfrei sein oder 1 Wassermolekül enthalten.

Wasserfreie Citronensäure enthält mindestens 99,5 %  $C_6H_8O_7$ 

Beschreibung weiße oder farblose, geruchlose Kristalle mit sehr saurem Ge-

schmack. Das Monohydrat verwittert in trockener Luft

Merkmale

Löslichkeit sehr leicht wasserlöslich; gut löslich in Ethanol; löslich in Ether

Reinheit

Wasserfreie Citronensäure enthält höchstens 0,5 % Wasser; das Mo-

nohydrat enthält höchstens 8,8 % Wasser (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,05 % nach Kalzinierung bei  $800 \pm 25$  °C

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 0,5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Leicht carbonisierbare Stoffe 1 g der Probe (Pulver) mit 10 ml mindestens 98%iger Schwefelsäure

im Dunkeln im Wasserbad bei 90 °C 1 Stunde lang erhitzen; es darf höchstens eine schwachbraune Färbung entstehen (Matching

Fluid K)

### E 331(i) MONONATRIUMCITRAT

Synonyme Natriumcitrat, einbasig

Definition

Einecs 242-734-6

Chemische Bezeichnung Mononatriumcitrat; Mononatriumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tri-

arbonsäur

Chemische Formel a)  $C_6H_7O_7Na$  (wasserfrei)

b) C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>7</sub> H<sub>2</sub>O (Monohydrat)

Molmasse a) 214,11 (wasserfrei)

b) 232,23 (Monohydrat)

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes kristallines Pulver oder farblose Kristalle

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 3,5—3,8 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfrei: höchstens 1,0 % (140 °C, 0,5 Stunden)

Monohydrat: höchstens 8,8 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, als Oxalsäure

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 331(ii) DINATRIUMCITRAT

Synonyme Natriumcitrat, zweibasig

Definition

Einecs 205-623-3

Chemische Bezeichnung Dinatriumcitrat; Dinatriumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbon-

säure Dinatriumsalz der Citronensäure mit 1,5 Wassermolekülen

Chemische Formel  $C_6H_6O_7Na_2\cdot 1,5H_2O$ 

Molmasse 263,11

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines Pulver oder farblose Kristalle

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 4,9—5,2 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 13,0 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

höchstens 1 mg/kg Arsen

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 331(iii) TRINATRIUMCITRAT

Synonyme Natriumcitrat, dreibasig

Definition

Einecs 200-675-3

Trinatriumcitrat; Trinatriumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbonsäure; Trinatriumsalz der Citronensäure, wasserfrei, als Dihydrat Chemische Bezeichnung

oder als Pentahydrat

Chemische Formel wasserfreie Form: C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>O<sub>7</sub>Na<sub>3</sub>

Hydrat:  $C_6H_5O_7Na_3\cdot nH_2O$  (n = 2 oder 5)

258,07 (wasserfrei) Molmasse

> 294,10 (Hydrat n = 2)348,16 (Hydrat n = 5)

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines Pulver oder farblose Kristalle

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 7,5—9,0 (5%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 1,0 % (180 °C, 18 Stunden)

> Dihydrat: 10,0—13,0 % (180 °C, 18 Stunden) Pentahydrat: höchstens 30,3 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, als Oxalsäure

Arsen höchstens 1 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 332(i) MONOKALIUMCITRAT

Synonyme Kaliumcitrat, einbasig

Definition

212-753-4 Einecs

Monokaliumcitrat; Monokaliumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tri-Chemische Bezeichnung

carbonsäure; wasserfreies Monokaliumsalz der Citronensäure

Chemische Formel  $C_6H_7O_7K$ 

Molmasse 230,21

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, hygroskopisches, körniges Pulver oder durchscheinende

Kristalle

besteht Test

Merkmale

Kalium-Test

Citrat-Test besteht Test

pH-Wert 3,5—3,8 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,0 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 332(ii) TRIKALIUMCITRAT

Synonyme Kaliumcitrat, dreibasig

Definition

Einecs 212-755-5

Chemische Bezeichnung Trikaliumcitrat; Trikaliumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbon-

säure Trikaliumsalzmonohydrat der Citronensäure

Chemische Formel  $C_6H_5O_7K_3 \cdot H_2O$ 

Molmasse 324,42

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, hygroskopisches, körniges Pulver oder durchscheinende

Kristalle

Merkmale

Citrat-Test besteht Test
Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 7,5—9,0 (5%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 6,0 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 333(i) MONOCALCIUMCITRAT

Synonyme Calciumcitrat, einbasig

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Monocalciumcitrat; Monocalciumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tri-

carbonsäure Monocalciumsalzmonohydrat der Citronensäure

Chemische Formel  $(C_6H_7O_7)_2Ca \cdot H_2O$ 

Molmasse 440,32

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung feines weißes Pulver

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 3,2—3,5 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 7,0 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 30 mg/kg (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 200 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in

Säuglings- und Kleinkindnahrung)

Carbonate Die Auflösung von 1 g Calciumcitrat in 10 ml 2 n Salzsäure darf nur

zur Bildung vereinzelter Bläschen führen

E 333(ii) DICALCIUMCITRAT

Synonyme Calciumcitrat, zweibasig

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Dicalciumcitrat; Dicalciumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbon-

säure Dicalciumsalztrihydrat der Citronensäure

Chemische Formel  $(C_6H_7O_7)_2Ca_2 \cdot 3H_2O$ 

Molmasse 530,42

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung feines weißes Pulver

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 20,0 % (180°C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 30 mg/kg (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 200 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in

Säuglings- und Kleinkindnahrung)

Carbonate Die Auflösung von 1 g Calciumcitrat in 10 ml 2 n Salzsäure darf nur

zur Bildung vereinzelter Bläschen führen

### E 333(iii) TRICALCIUMCITRAT

Synonyme Calciumcitrat, dreibasig

Definition

Einecs 212-391-7

Chemische Bezeichnung Tricalciumcitrat; Tricalciumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricar-

bonsäure Tricalciumsalztetrahydrat der Citronensäure

Chemische Formel  $(C_6H_6O_7)_2Ca_3 \cdot 4H_2O$ 

Molmasse 570,51

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung feines weißes Pulver

Merkmale

Citrat-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 14,0 % (180 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 30 mg/kg (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 200 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in

Säuglings- und Kleinkindnahrung)

Carbonate Die Auflösung von 1 g Calciumcitrat in 10 ml 2 n Salzsäure darf nur

zur Bildung vereinzelter Bläschen führen

# E 334 WEINSÄURE (L+)

#### Synonyme

#### **Definition**

Einecs 201-766-0

Chemische Bezeichnung L-Weinsäure; L-2,3-Dihydroxybutandisäure; D-α,β-Dihydroxybern-

steinsäure

Chemische Formel  $C_4H_6O_6$ 

Molmasse 150,09

Gehalt mindestens 99,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblose, durchscheinende Kristalle oder weißes kristallines Pulver

Merkmale

Schmelzbereich 168—170 °C

Tartrat-Test besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen +11,5° und +13,5° (in 20%iger (m/v) wässriger

Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (auf P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, 3 Stunden)

Sulfatasche höchstens 1 000 mg/kg nach Kalzinierung bei  $800 \pm 25$  °C

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

### E 335(i) MONONATRIUMTARTRAT

Synonyme Mononatriumsalz der L(+)-Weinsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Mononatriumsalz der L-2,3-Dihydroxybutandisäure; Mononatrium-

salzmonohydrat der L(+)-Weinsäure

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>O<sub>6</sub>Na·H<sub>2</sub>O

Molmasse 194,05

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** farblose, durchsichtige Kristalle

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10,0 % (105 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 335(ii) DINATRIUMTARTRAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 212-773-3

Chemische Bezeichnung Dinatrium-L-tartrat; Dinatrium(+)-tartrat; Dinatriumsalz der (+)-2,3-

Dihydroxybutandicarbonsäure; Dinatriumsalzdihydrat der L(+)-

Weinsäure

Chemische Formel  $C_4H_4O_6Na_2 \cdot 2H_2O$ 

Molmasse 230,8

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** farblose, durchsichtige Kristalle

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Löslichkeit 1 g ist in 3 ml Wasser nicht löslich; unlöslich in Ethanol.

pH-Wert 7,0—7,5 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 17,0 % (150 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 336(i) MONOKALIUMTARTRAT

Synonyme Kaliumtartrat, einbasig; Weinstein

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung wasserfreies Monokaliumsalz der L(+)-Weinsäure; Monokaliumsalz

der L-2,3-Dihydroxybutandicarbonsäure

Chemische Formel  $C_4H_5O_6K$ 

Molmasse 188,16

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines oder körniges Pulver

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

Schmelzpunkt 230 °C

pH-Wert 3,4 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,0 % (105 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach dem Trocknen, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 336(ii) DIKALIUMTARTRAT

Synonyme Kaliumtartrat, zweibasig

Definition

Einecs 213-067-8

Chemische Bezeichnung Dikaliumsalz der L-2,3-Dihydroxybutandicarbonsäure Dikaliumsalz

mit 1/2 Wassermolekül der L(+)-Weinsäure

Chemische Formel  $C_4H_4O_6K_2\cdot\frac{1}{2}H_2O$ 

Molmasse 235,2

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines oder körniges Pulver

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—9,0 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 4,0 % (150 °C, 4 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 337 KALIUM-NATRIUM-TARTRAT

Synonyme L(+)-Kalium-Natriumtartrat, Rochellesalz; Seignettesalz

Definition

Einecs 206-156-8

Chemische Bezeichnung Kaliumnatriumsalz der L-2,3-Dihydroxybutandicarbonsäure L(+)-Ka-

liumnatriumtartrat

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub>KNa·4H<sub>2</sub>O

Molmasse 282,23

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblose Kristalle oder weißes kristallines Pulver

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test
Kalium-Test besteht Test
Natrium-Test besteht Test

Löslichkeit 1 g ist in 1 ml Wasser löslich; nicht löslich in Ethanol

Schmelzbereich 70—80 °C

pH-Wert 6,5—8,5 (1%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 26,0 % und mindestens 21,0 % (150 °C, 3 Stunden)

Oxalate höchstens 100 mg/kg nach Trocknung, berechnet als Oxalsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 338 PHOSPHORSÄURE

Synonyme ortho-Phosphorsäure; Monophosphorsäure

Definition

Einecs 231-633-2

Chemische Bezeichnung Phosphorsäure

Chemische Formel  $H_3PO_4$  Molmasse 98,00

Gehalt mindestens 67,0 % und höchstens 85,7 %. Phosphorsäure ist

im Handel erhältlich als wässrige Lösung unterschiedlicher Konzen-

tration

Beschreibung klare, farblose zähe Flüssigkeit

Merkmale

Säure-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Reinheit

Flüchtige Säuren höchstens 10 mg/kg (als Essigsäure)

Chloride höchstens 200 mg/kg (berechnet als Chlor)

Nitrate höchstens 5 mg/kg (als NaNO<sub>3</sub>)

Sulfate höchstens 1 500 mg/kg (als CaSO<sub>4</sub>)

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

höchstens 1 mg/kg Arsen Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Ouecksilber höchstens 1 mg/kg

Bemerkung: Diese Spezifikation bezieht sich auf eine 75%ige wässrige Lösung

E 339(i) MONONATRIUMPHOSPHAT

Synonyme Mononatriummonophosphat saures Mononatriummonophosphat;

Mononatriumorthophosphat; einbasiges Natriumphosphat; Natrium-

dihydrogenmonophosphat

Definition

231-449-2 Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumdihydrogenmonophosphat

Chemische Formel wasserfreie Form: NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

> Monohydrat: NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> H<sub>2</sub>O Dihydrat: NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> 2H<sub>2</sub>O

Molmasse wasserfreie Form: 119,98

> Monohydrat: 138,00 Dihydrat: 156,01

Gehalt Enthält nach 1-stündigem Trocknen bei 60 °C und anschließendem

4-stündigen Trocknen bei 105 °C mindestens 97 % NaH2PO4. P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt zwischen 58,0 % und 60,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiß, geruchlos, leicht zerfließend; Pulver, Kristalle oder Körner

Merkmale

besteht Test Natrium-Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol oder Ether

pH-Wert 4,1-5,0 (1%ige Lösung)

Reinheit

Verlust bei dem wasserfreien Salz nicht mehr als 2,0 %, beim Mono-Trocknungsverlust

hydrat nicht mehr als 15,0 %, beim Dihydrat nicht mehr als 25 % (60 °C, 1 Stunde, danach 105 °C, 4 Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 339(ii) DINATRIUMPHOSPHAT

Synonyme Dinatriummonophosphat; sekundäres Natriumphosphat; Dinatriumorthophosphat;

Einecs 231-448-7

Chemische Bezeichnung Dinatriumhydrogenmonophosphat; Dinatriumhydrogenorthophosphat

Chemische Formel wasserfreie Form: Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>

Hydrat:  $Na_2HPO_4 \cdot nH_2O$  (n = 2, 7 oder 12)

Molmasse 141,98 (wasserfrei)

Gehalt Enthält nach 3-stündiger Trocknung bei 40 °C und anschließender 5-

stündiger Trocknung bei 105 °C mindestens 98 % Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>.

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt zwischen 49 % und 51 % in der Trockenmasse

Beschreibung Wasserfreies Dinatriumhydrogenphosphat ist ein weißes, hygrosko-

pisches, geruchloses Pulver. Zu den hydrierten Formen zählen das Dihydrat (weißes, geruchlose Kristalle), das Heptahydrat (weiße, geruchlose, verwitternde Kristalle oder körniges Pulver) und das Dodecahydrat (weißes, geruchloses, verwitterndes Pulver oder Kristalle)

Merkmale

Definition

Natrium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 8,4—9,6 (1%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust Verlust bei dem wasserfreien Salz nicht mehr als 5,0 %, beim Di-

hydrat nicht mehr als 22,0 %, beim Heptahydrat nicht mehr als 50,0 %, beim Dodecahydrat nicht mehr als 61,0 % (40 °C, 3 Stun-

den, danach 105 °C, 5 Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 339(iii) TRINATRIUMPHOSPHAT

Synonyme Natriumphosphat; dreibasiges Natriumphosphat; Trinatriumorthophosphat **Definition** Trinatriumphosphat wird aus wässrigen Lösungen gewonnen und

kristallisiert in wasserfreier Form sowie mit 1/2, 1, 6, 8 oder 12H<sub>2</sub>O. Das Dodecahydrat kristallisiert stets aus wässrigen Lösungen mit einem Natriumhydroxidüberschuss. Es enthält ½ NaOH-Molekül

Einecs 231-509-8

Chemische Bezeichnung Trinatriummonophosphat; Trinatriumphosphat; Trinatriumphosphat

phat

Chemische Formel wasserfreie Form: Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

Hydrat:  $Na_3PO_4 \cdot nH_2O$  (n = 1/2, 1, 6, 8, oder 12)

Molmasse 163,94 (wasserfrei)

Gehalt Wasserfreies Natriumphosphat und seine Hydrate, mit Ausnahme des

Dodecahydrats, enthalten mindestens 97,0 % Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> in der Trockenmasse. Natriumphosphat-Dodecahydrat enthält mindestens

 $92,0 \% Na_3PO_4$  nach dem Glühen

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  zwischen 40,5 % und 43,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiß, geruchlos; Kristalle, Körner oder kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 11,5—12,5 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust Nach 2-stündiger Trocknung bei 120 °C und anschließendem 30-

minütigen Glühen bei etwa 800 °C beträgt der Gewichtsverlust bei der wasserfreien Form höchstens 2,0 %, beim Monohydrat höchstens 11,0 % und beim DoDecahydrat zwischen 45,0 % und 58,0 %

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 340(i) MONOKALIUMPHOSPHAT

Synonyme einbasiges Kaliumphosphat; Monokaliummonophosphat; Monokali-

umorthophosphat

Definition

Einecs 231-913-4

Chemische Bezeichnung Kaliumdihydrogenphosphat; Monokaliumdihydrogenorthophosphat;

Monokaliumdihydrogenmonophosphat

Chemische Formel KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>

Molmasse 136,09

Gehalt mindestens 98,0 % nach 4-stündigem Trocknen bei 105 °C

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  zwischen 51,0 % und 53,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung geruchlos, farblos; Kristalle oder weißes körniges oder kristallines

Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit leicht löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 4,2—4,8 (1%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (105 °C, 4 Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 340(ii) DIKALIUMPHOSPHAT

Synonyme Dikaliummonophosphat; sekundäres Kaliumphosphat; Dikalium-

orthophosphat, zweibasiges Kaliumphosphat

Definition

Einecs 231-834-5

Chemische Bezeichnung Dikaliumhydrogenmonophosphat; Dikaliumhydrogenphosphat; Dikaliumhydrogenph

liumhydrogenorthophosphat

Chemische Formel K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>

Molmasse 174,18

Gehalt mindestens 98,0 % nach 4-stündigem Trocknen bei 105 °C

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  zwischen 40,3 % und 41,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblos oder weiß; körniges Pulver, Kristalle oder Masse; zerflie-

ßend, hygroskopisch

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit leicht löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 8,7—9,4 (1%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (105 °C, 4 Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 340(iii) TRIKALIUMPHOSPHAT

Synonyme dreibasiges Kaliumphosphat; Trikaliumorthophosphat

Definition

Einecs 231-907-1

Chemische Bezeichnung Trikaliummonophosphat; Trikaliumphosphat; Trikaliumorthophos-

pha

Chemische Formel wasserfreie Form: K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

Hydrat:  $K_3PO_4 \cdot nH_2O$  (n = 1 oder 3)

Molmasse 212,27 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 97 % nach dem Glühen

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  zwischen 30,5 % und 34,0 % nach dem Glühen

Beschreibung farblos oder weiß, geruchlos, hygroskopisch; Kristalle oder Körner.

Als Hydrate verfügbar sind das Monohydrat und das Trihydrat

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit leicht löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 11,5—12,3 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust wasserfreie Form: höchstens 3,0 %; Hydrat: höchstens 23,0 % (be-

stimmt nach 1-stündiger Trocknung bei 105 °C und anschließendem

30-minütigen Glühen bei etwa 800 °C  $\pm$  25 °C)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 341(i) MONOCALCIUMPHOSPHAT

Synonyme einbasiges Calciumphosphat; Monocalciumorthophosphat

Definition

Einecs 231-837-1

Calciumdihydrogenphosphat Chemische Bezeichnung

Chemische Formel wasserfreie Form: Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

Monohydrat: Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> H<sub>2</sub>O

Molmasse 234,05 (wasserfrei)

252,08 (Monohydrat)

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt zwischen 55,5 % und 61,1 % in der Trockenmasse

Beschreibung körniges Pulver oder weiße, zerfließende Kristalle oder Körner

Merkmale

Calcium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

CaO-Gehalt 23,0 % - 27,5 % (wasserfrei)

19,0 % - 24,8 % (Monohydrat)

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 14 % (105 °C, 4 Stunden)

Monohydrat: höchstens 17,5 % (105 °C, 4 Stunden)

Glühverlust wasserfreie Form: höchstens 17,5 % (nach 30-minütigen Glühen bei

800 °C ± 25 °C);

Monohydrat: höchstens 25,0 % (bestimmt nach 1-stündiger Trock-

nung bei 105 °C und anschließendem 30-minütigen Glühen bei 800

 $^{\circ}C \pm 25 \, ^{\circ}C)$ 

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

höchstens 70 mg/kg (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-Aluminium

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 200 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in

Säuglings- und Kleinkindnahrung)

## E 341(ii) DICALCIUMPHOSPHAT

zweibasiges Calciumphosphat; Dicalciumorthophosphat Synonyme

Definition

231-826-1 Einecs

Chemische Bezeichnung Calciummonohydrogenphosphat; Calciumhydrogenorthophosphat;

sekundäres Calciumphosphat

Chemische Formel wasserfreie Form: CaHPO<sub>4</sub>

Dihydrat: CaHPO<sub>4</sub> 2H<sub>2</sub>O

Molmasse 136,06 (wasserfrei)

172,09 (Dihydrat)

Gehalt Dicalciumphosphat enthält nach 3-stündigem Trocknen bei 200 °C

mindestens 98 % und höchstens das Äquivalent von 102 % CaHPO<sub>4</sub> P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt zwischen 50,0 % und 52,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiß; Kristalle oder Körner, körniges oder feines Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Glühverlust höchstens 8,5 % (wasserfrei) oder 26,5 % (Dihydrat) nach 30-minü-

tigem Glühen bei 800 °C ±25 °C

Fluorid höchstens 50 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 100 mg/kg in der wasserfreien Form und höchstens 80

mg/kg im Dihydrat (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 600 mg/kg in der wasserfreien Form und höchstens 500 mg/kg im Dihydrat (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in Säuglings- und Kleinkindnahrung). Dies gilt bis zum 31. März 2015

höchstens 200 mg/kg in der wasserfreien Form und im Dihydrat (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in Säuglings- und

Kleinkindnahrung). Dies gilt ab dem 1. April 2015

# E 341(iii) TRICALCIUMPHOSPHAT

dreibasiges Calciumphosphat; Calciumorthophosphat; Pentacalciumhydroxymonophosphat; Calciumhydroxyapatit Synonyme

Definition Tricalciumphosphat besteht aus einem variablen Gemisch von Cal-

ciumphosphaten, die durch Neutralisierung von Phosphorsäure mit Calciumhydroxid gewonnen werden und deren Zusammensetzung

ungefähr 10CaO 3P2O5·H2O ist

Einecs 235-330-6 (Pentacalciumhydroxymonophosphat)

231-840-8 (Calciumorthophosphat)

Chemische Bezeichnung Pentacalciumhydroxymonophosphat; Tricalciummonophosphat

Chemische Formel Ca<sub>5</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>·OH oder Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

Molmasse 502 oder 310

Gehalt mindestens 90 % nach dem Glühen

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt zwischen 38,5 % und 48,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses, luftbeständiges Pulver

### Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit praktisch nicht wasserlöslich; nicht löslich in Ethanol; löslich in

verdünnter Salz- und Salpetersäure

Reinheit

Glühverlust ▶<u>C1</u> höchstens 8 % nach halbstündigem Glühen bei 800 °C

± <del>25</del> °C ◀

Fluorid höchstens 50 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 150 mg/kg (nur bei Verwendung als Zusatzstoff in Säug-

lings- und Kleinkindnahrung)

höchstens 500 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in Säuglings- und Kleinkindnahrung). Dies gilt bis zum 31. März 2015 höchstens 200 mg/kg (andere Verwendungen außer als Zusatzstoff in Säuglings- und Kleinkindnahrung). Dies gilt ab dem 1. April 2015

### E 343(i) MONOMAGNESIUMPHOSPHAT

Synonyme Magnesiumdihydrogenphosphat; einbasiges Magnesiumphosphat; Monomagnesiumorthophosphat

Definition

Einecs 236-004-6

Chemische Bezeichnung Monomagnesiumdihydrogenmonophosphat

Chemische Formel  $Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$  (n = 0 bis 4)

Molmasse 218,30 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 51,0 % (30 Minuten bei 800 °C ± 25 °C) nach dem

Glühen, berechnet als P2O5

Beschreibung weißes, geruchloses, kristallines Pulver, mäßig wasserlöslich

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

MgO-Gehalt höchstens 21,5 % nach dem Glühen oder in der Trockenmasse

(105 °C, 4 Stunden)

Reinheit

Fluorid höchstens 10 mg/kg (als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 343(ii) DIMAGNESIUMPHOSPHAT

Synonyme Magnesiumhydrogenphosphat; zweibasiges Magnesiumphosphat; Dimagnesiumorthophosphat; sekundäres Magnesiumphosphat

**Definition** 

Einecs 231-823-5

Chemische Bezeichnung Dimagnesiummonohydrogenmonophosphat

Chemische Formel  $MgHPO_4 \cdot nH_2O (n = 0 \text{ bis } 3)$ 

Molmasse 120,30 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 96 % nach halbstündigem Glühen bei 800 °C ± 25 °C

Beschreibung weißes, geruchloses, kristallines Pulver, mäßig wasserlöslich

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

MgO-Gehalt mindestens 33 % in der Trockenmasse (105 °C, 4 Stunden)

Reinheit

Fluorid höchstens 10 mg/kg (als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 350(i) NATRIUMMALAT

Synonyme Natriumsalz der Äpfelsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Dinatrium-DL-Malat; Dinatriumsalz der Hydroxybutandisäure

Chemische Formel Hemihydrat:  $C_4H_4Na_2O_5 \stackrel{1}{\sl}_2H_2O$ 

Trihydrat:  $C_4H_4Na_2O_5$  ·3 $H_2O$ 

Molmasse Hemihydrat: 187,05

Trihydrat: 232,10

Gehalt mindestens 98,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines Pulver oder Stücke

Merkmale

Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test
Natrium-Test besteht Test

Azofarbstoffbildung positiv

Löslichkeit gut wasserlöslich

Reinheit

Trocknungsverlust Hemihydrat: höchstens 7,0 % (130 °C, 4 Stunden)

Trihydrat: 20,5 % - 23,5 % (130 °C, 4 Stunden)

Alkalität höchstens 0,2 %, berechnet als Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Fumarsäure höchstens 1,0 %

Maleinsäure höchstens 0,05 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 350(ii) NATRIUMHYDROGENMALAT

Synonyme Mononatriumsalz der DL-Äpfelsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Mononatrium-DL-Malat; Mononatrium-2-DL-hydroxysuccinat

Chemische Formel  $C_4H_5NaO_5$ Molmasse 156,07

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes Pulver

Merkmale

Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test
Natrium-Test besteht Test
Azofarbstoffbildung positiv

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (110 °C, 3 Stunden)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 351 KALIUMMALAT

Synonyme Kaliumsalz der Äpfelsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Dikalium-DL-Malat; Dikaliumsalz der Hydroxybutandisäure

Chemische Formel  $C_4H_4K_2O_5$ 

Molmasse 210,27

Gehalt mindestens 59,5 %

Beschreibung farblose oder fast farblose wässrige Lösung

Merkmale

Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test
Kalium-Test besteht Test
Azofarbstoffbildung positiv

Reinheit

Alkalität höchstens 0,2 %, berechnet als K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Fumarsäure höchstens 1,0 %

Maleinsäure höchstens 0,05 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 352(i) CALCIUMMALAT

Synonyme Calciumsalz der Äpfelsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Calcium-DL-Malat; Calcium-α-hydroxysuccinat; Calciumsalz der

Hydroxybutandisäure

Chemische Formel  $C_4H_5CaO_5$ Molmasse 172,14

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes Pulver

Merkmale

Malat-Test besteht Test
Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test
Calcium-Test besteht Test
Azofarbstoffbildung positiv

Löslichkeit mäßig wasserlöslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2 % (100 °C, 3 Stunden)

Alkalität höchstens 0,2 % als CaCO<sub>3</sub>

Maleinsäure höchstens 0,05 %
Fumarsäure höchstens 1,0 %
Fluorid höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 352(ii) CALCIUMHYDROGENMALAT

Synonyme Monocalciumsalz der DL-Äpfelsäure

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Monocalcium-DL-Malat; Monocalcium 2-DL-hydroxysuccinat

Chemische Formel  $(C_4H_5O_5)_2Ca$ 

Molmasse

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes Pulver

Merkmale

Test auf 1,2-Dicarbonsäure besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Azofarbstoffbildung positiv

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (110 °C, 3 Stunden)

Maleinsäure höchstens 0,05 %
Fumarsäure höchstens 1,0 %
Fluorid höchstens 30 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 353 METAWEINSÄURE

Synonyme

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Metaweinsäure

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub>

Molmasse

Gehalt mindestens 99,5 %

Beschreibung Kristall oder Pulver, weiß oder gelblich; stark zerfließend und leicht

nach Karamell riechend

Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser und Ethanol

Nachweis 1 bis 10 mg des Stoffs mit 2 ml konzentrierter Schwefelsäure und 2

Tropfen Sulforesorcin-Reaktant in ein Reagenzglas geben. Bei Er-

hitzung auf 150 °C tritt eine intensive Violettfärbung auf

Reinheit

Arsen höchstens 3 mg/kg

**▼**<u>B</u>

Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 354 CALCIUMTARTRAT

Synonyme L-Calciumtartrat

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Calcium-L(+)-2,3-dihydroxybutandioat-dihydrat

Chemische Formel  $C_4H_4CaO_6 \cdot 2H_2O$ 

Molmasse 224,18

Gehalt mindestens 98,0 %

Beschreibung fein kristallines Pulver, weiß oder cremefarben

Merkmale

Löslichkeit mäßig wasserlöslich. Löslichkeit etwa 0,01 g/100 ml Wasser (20

°C); mäßig löslich in Ethanol; mäßig löslich in Diethylether; löslich

in Säure

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  +7,0° bis +7,4° (0,1 % in 1 n HCl)

pH-Wert 6,0—9,0 (5%ige Aufschlämmung)

Reinheit

Sulfate höchstens 1 g/kg (als H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 355 ADIPINSÄURE

Synonyme

Definition

Einecs 204-673-3

Chemische Bezeichnung Hexandisäure; Butan-1,4-dicarbonsäure

Chemische Formel  $C_6H_{10}O_4$  Molmasse 146,14

Gehalt mindestens 99,6 %

Beschreibung Kristalle oder kristallines Pulver; weiß, geruchlos

Merkmale

Schmelzbereich 151,5—154,0 °C

Löslichkeit mäßig wasserlöslich; gut löslich in Ethanol

Reinheit

Wasser höchstens 0,2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 20 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

## **▼**<u>B</u>

Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 356 NATRIUMADIPAT

Synonyme

Definition

Einecs 231-293-5 Chemische Bezeichnung Natriumadipat Chemische Formel  $C_6H_8Na_2O_4$  Molmasse 190,11

Gehalt mindestens 99,0 % (bezogen auf die Trockenmasse)

Kristalle oder kristallines Pulver; weiß, geruchlos

Beschreibung Merkmale

> Schmelzbereich 151—152 °C (für Adipinsäure) Löslichkeit etwa 50 g/100 ml Wasser (20 °C)

Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl Fischer)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 357 KALIUMADIPAT

Synonyme

Definition

Einecs 242-838-1 Chemische Bezeichnung Kaliumadipat Chemische Formel  $C_6H_8K_2O_4$ 

Molmasse 222,32

Gehalt mindestens 99,0 % (bezogen auf die Trockenmasse)

Beschreibung Kristalle oder kristallines Pulver; weiß, geruchlos

Merkmale

Schmelzbereich 151—152 °C (für Adipinsäure)

Löslichkeit etwa 60 g/100 ml Wasser (20 °C)

Kalium-Test besteht Test

Reinheit

Wasser höchstens 3 % (Karl Fischer)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 363 BERNSTEINSÄURE

Synonyme

Definition

Einecs 203-740-4

Chemische Bezeichnung Butandisäure

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>

Molmasse 118,09

Gehalt mindestens 99 %

**Beschreibung** farblose oder weiße, geruchlose Kristalle

Merkmale

Schmelzbereich 185,0—190,0 °C

Reinheit

Glührückstand höchstens 0,025 % (800 °C, 15 Minuten)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 380 TRIAMMONIUMCITRAT

Synonyme dreibasiges Ammoniumcitrat

**Definition** 

Einecs 222-394-5

Chemische Bezeichnung Triammoniumsalz der 2-Hydroxypropan-1,2,3-tricarbonsäure

Chemische Formel  $C_6H_{17}N_3O_7$ 

Molmasse 243,22

Gehalt mindestens 97,0 %

**Beschreibung** weiße bis cremefarbene Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ammonium-Test besteht Test
Citrat-Test besteht Test

Löslichkeit gut wasserlöslich

Reinheit

Oxalat höchstens 0,04 % (berechnet als Oxalsäure)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 385 CALCIUM-DINATRIUM-ETHYLENDIAMINTETRAACETAT

Synonyme Calcium-Dinatrium-EDTA; Calciumdinatriumedetat

Definition

Einecs 200-529-9

Chemische Bezeichnung N, N'-1,2-Ethandiylbis [N-(carboxymethyl)-glycinat] [(4-)-O,

O',ON,ON calciat(2)-Dinatrium); Calcium-dinatrium-ethylendiaminte-

traacetat; Calcium-dinatrium(ethylendinitrilo)-tetraacetat

Chemische Formel  $C_{10}H_{12}O_8CaN_2Na_2\cdot 2H_2O$ 

Molmasse 410,31

Gehalt mindestens 97 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiße, geruchlose, kristalline Körner bzw. weißes bis fast weißes

Pulver, leicht hygroskopisch

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Chelatbildung für Metallionen positiv

pH-Wert 6,5—7,5 (1%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt 5—13 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 392 EXTRAKT AUS ROSMARIN

Synonyme Rosmarinblattextrakt (Antioxidans)

**Definition**Extrakt aus Rosmarin enthält mehrere Verbindungen, die nachweislich eine antioxidative Wirkung entfalten. Diese Verbindungen ge-

hören hauptsächlich zu den Phenolsäuren, Flavonoiden, Diterpenoiden. Neben den Antioxidantien kann der Extrakt auch Triterpene und mit organischen Lösungsmitteln extrahierbares Material enthalten,

das nachfolgend definiert ist

Einecs 283-291-9

Chemische Bezeichnung Rosmarinextrakt (Rosmarinus officinalis)

Beschreibung Das Antioxidans Rosmarinextrakt wird aus den Blättern von Rosma-

rinus officinalis durch Extraktion mithilfe eines für Lebensmittel zugelassenen Lösungsmittelssystems hergestellt. Der Extrakt wird bei Bedarf entaromatisiert und entfärbt. Er kann standardisiert wer-

den

Merkmale

Antioxidative Referenzverbindungen:

Phenolische Diterpene

Carnosol-Säure ( $C_{20}H_{28}O_4$ ) und Carnosol ( $C_{20}H_{26}O_4$ )

(enthalten zusammen mindestens 90 % der insgesamt vorhandenen

phenolischen Diterpene)

Wichtigste als Referenz dienende flüch-

tige Stoffe

Borneol, Bornylacetat, Campher, 1,8-Cineol, Verbenon

Dichte >0,25 g/ml

Löslichkeit in Wasser nicht löslich

Reinheit

Trocknungsverlust <5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

# 1 - Extrakt aus Rosmarin, hergestellt aus getrockneten Rosmarinblättern durch Acetonextraktion

Beschreibung Extrakt aus Rosmarin wird hergestellt aus getrockneten Rosmarin-

blättern durch Acetonextraktion, Filtration, Reinigung und Verdampfung des Lösungsmittels mit anschließendem Trocknen und Sieben,

damit ein feines Pulver oder eine Flüssigkeit entsteht

Merkmale

Gehalt an antioxidativen Referenzverbin-

dungen

Carnosol

Verhältnis antioxidative/flüchtige Bestandteile

(Gesamtgehalt in % (m/m) an Carnosolsäure und Carnosol)  $\geq 15$  (% m/m der wichtigsten flüchtigen Stoffe)

≥ 10 % (m/m), berechnet als Gesamtgehalt an Carnosolsäure und

(\* als Anteil des Gesamtgehalts an flüchtigen Stoffen im Extrakt, gemessen mittels Gaschromatographie-Massenspektrometrische Detektion ("GC-MSD"))

Reinheit

Lösungsmittelreste

Aceton: höchstens 500 mg/kg

# 2 – Extrakt aus Rosmarin, hergestellt aus getrockneten Rosmarinblättern durch Extraktion mit überkritischem Kohlendioxid

Beschreibung Extrakt aus Rosmarin, der durch Extraktion mit überkritischem Kohlendioxid und einer geringen Menge Ethanol als Schleppmittel aus

getrockneten Rosmarinblättern hergestellt wird

Merkmale

Gehalt an antioxidativen Referenzverbindungen

 $\geq$  13 % (m/m), berechnet als Gesamtgehalt an Carnosolsäure und

Carnosol

Verhältnis antioxidative/flüchtige Be-

standteile

(Gesamtgehalt in % m/m an Carnosolsäure und Carnosol)  $\geq 15$  (% m/m der wichtigsten flüchtigen Stoffe)

(\* als Anteil des Gesamtgehalts an flüchtigen Stoffen im Extrakt, gemessen mittels Gaschromatographie-Massenspektrometrische Detektion ("GC-MSD"))

Reinheit

Lösungsmittelreste Ethanol: höchstens 2 %

# 3 - Extrakt aus Rosmarin, hergestellt aus einem entaromatisierten ethanolischen Extrakt aus Rosmarin

## Beschreibung

Extrakt aus Rosmarin, der aus einem entaromatisierten ethanolischen Extrakt aus Rosmarin hergestellt wird. Der Extrakt kann weiter gereinigt werden, beispielsweise durch Behandlung mit Aktivkohle und/oder durch Molekulardestillation. Er kann in geeigneten und zugelassenen Trägern suspendiert oder sprühgetrocknet werden.

#### Merkmale

Gehalt an antioxidativen Referenzverbindungen

≥ 5 % (m/m), berechnet als Gesamtgehalt an Carnosolsäure und Carnosol

Verhältnis antioxidative/flüchtige Be standteile

(Gesamtgehalt in % m/m an Carnosolsäure und Carnosol) ≥ 15 (% m/m der wichtigsten flüchtigen Stoffe)

(\* als Anteil des Gesamtgehalts an flüchtigen Stoffen im Extrakt, gemessen mittels Gaschromatographie-Massenspektrometrische Detektion ("GC-MSD"))

#### Reinheit

Lösungsmittelreste

Ethanol: höchstens 500 mg/kg

# 4 - Extrakt aus Rosmarin, entfärbt und entaromatisiert, gewonnen durch eine zweistufige Extraktion mit Hexan und Ethanol

#### Beschreibung

Extrakt aus Rosmarin, der aus einem entaromatisierten ethanolischen Extrakt aus Rosmarin hergestellt wird, der einer Hexanextraktion unterzogen wurde. Der Extrakt kann weiter gereinigt werden, beispielsweise durch Behandlung mit Aktivkohle und/oder durch Molekulardestillation. Er kann in geeigneten und zugelassenen Trägern suspendiert oder sprühgetrocknet werden.

#### Merkmale

Gehalt an antioxidativen Referenzverbindungen

 $\geq 5\,\%$  (m/m), berechnet als Gesamtgehalt an Carnosolsäure und Carnosol

Verhältnis antioxidative/flüchtige Be standteile

(Gesamtgehalt in % m/m an Carnosolsäure und Carnosol) ≥ 15 (% m/m der wichtigsten flüchtigen Stoffe)

(\* als Anteil des Gesamtgehalts an flüchtigen Stoffen im Extrakt, gemessen mittels Gaschromatographie-Massenspektrometrische Detektion ("GC-MSD"))

### Reinheit

Lösungsmittelreste

Hexan: höchstens 25 mg/kg Ethanol: höchstens 500 mg/kg

# E 400 ALGINSÄURE

### Synonyme

## Definition

Einkettiges Glycuronglycan, das hauptsächlich aus -(1-4)-verbundenen D-Mannuronsäure- und -(1-4)-verbundenen L-Guluronsäureeinheiten in Pyranosering-Form besteht. Hydrophiles kolloidales Kohlehydrat, das unter Verwendung von verdünntem Alkali aus verschiedenen Braunalgenarten (*Phaeophyceae*) extrahiert wird

Einecs 232-680-1

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $(C_6H_8O_6)_n$ 

Molmasse 10 000-600 000 (typischer Durchschnittswert)

Gehalt erzeugt mindestens 20 % und höchstens 23 % Kohlendioxid (CO<sub>2</sub>), entsprechend 91 % bis 104,5 % Alginsäure (C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>6</sub>)<sub>n</sub> (Äquivalent-

gewicht 200) in der Trockenmasse

## Beschreibung

Alginsäure kommt in faseriger, grob- und feinkörniger und in pulveriger Form vor. Weiß bis gelblich-braun, praktisch geruchlos

#### Merkmale

Löslichkeit

in Wasser und organischen Lösungsmitteln nicht löslich, in Natriumcarbonat-, Natriumhydroxid- und Trinatriumphosphat-Lösungen schwer löslich

Calciumchlorid-Fällungstest

Einer 0,5 %igen Lösung der Probe in 1 M Natriumhydroxidlösung ein Fünftel ihres Volumens einer 2,5 %igen Calciumchloridlösung hinzufügen. Es bildet sich ein umfangreicher, gallertartiger Niederschlag. Durch diese Prüfung kann Alginsäure unterschieden werden von Gummiarabikum, Natriumcarboxymethylcellulose, Carboxymethylstärke, Carrageen, Gelatine, Ghattigummi, Karayagummi, Johannisbrotkernmehl, Methylcellulose und Tragantgummi.

Ammoniumsulfat-Fällungstest

Einer 0,5%igen Lösung der Probe in 1 M Natriumhydroxidlösung die Hälfte ihres Volumens einer gesättigten Ammoniumsulfatlösung hinzufügen. Es bildet sich kein Niederschlag. Durch diese Prüfung kann Alginsäure unterschieden werden von Agar-Agar, Natriumcarboxymethylcellulose, Carrageen, verseiftem Pektin, Gelatine, Johannisbrotkernmehl, Methylcellulose und Stärke.

Farbreaktion

0,01 g der Probe durch Schütteln mit 0,15 ml 0,1 n Natriumhydroxid möglichst vollständig lösen, 1 ml saure Eisen(III)-Sulfat-Lösung hinzufügen. Innerhalb von 5 Minuten entwickelt sich eine kirschrote Färbung, die sich schließlich in intensives Purpurrot verändert

pH-Wert

2,0—3,5 (3%ige Suspension)

#### Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 15 % (105 °C, 4 Stunden)

Sulfatasche

höchstens 8 % in der Trockenmasse höchstens 2 % in der Trockenmasse,

In Natriumhydroxid (1 M-Lösung) unlös-

liche Bestandteile

Formal dehyd

höchstens 50 mg/kg

Arsen Blei

höchstens 5 mg/kg

höchstens 1 mg/kg

Quecksilber Cadmium

höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl

höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze

höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli

in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp.

in 10 g nicht nachweisbar

#### E 401 NATRIUMALGINAT

## Synonyme

#### Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumsalz der Alginsäure

Chemische Formel (C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>NaO<sub>6</sub>)<sub>n</sub>

Molmasse 10 000-600 000 (typischer Durchschnittswert)

**▼**<u>B</u>

Gehalt erzeugt mindestens 18 % und höchstens 21 % Kohlendioxid, entspre-

chend 90,8 % bis 106,0 % Natriumalginat (Äquivalentgewicht 222)

in der Trockenmasse

Beschreibung nahezu geruchloses, weißes bis gelbliches faseriges oder körniges

Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Alginsäure-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 4 Stunden)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 2 % in der Trockenmasse

Formaldehyd höchstens 50 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

## E 402 KALIUMALGINAT

## Synonyme

#### **Definition**

Einecs

Chemische Bezeichnung Kaliumsalz der Alginsäure

Chemische Formel  $(C_6H_7KO_6)_n$ 

Molmasse 10 000—600 000 (typischer Durchschnittswert)

Gehalt erzeugt mindestens 16,5 % und höchstens 19,5 % Kohlendioxid, ent-

sprechend 89,2 % bis 105,5 % Kaliumalginat (Äquivalentgewicht

238) in der Trockenmasse

Beschreibung nahezu geruchloses, weißes bis gelbliches faseriges oder körniges

Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Alginsäure-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 4 Stunden)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 2 % in der Trockenmasse

Formaldehyd höchstens 50 mg/kg

höchstens 3 mg/kg Arsen

Blei höchstens 5 mg/kg

höchstens 1 mg/kg Quecksilber

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

## E 403 AMMONIUMALGINAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Ammoniumsalz der Alginsäure

Chemische Formel  $(C_6H_{11}NO_6)_n$ 

Molmasse 10 000—600 000 (typischer Durchschnittswert)

Gehalt

erzeugt mindestens 18 % und höchstens 21 % Kohlendioxid, entsprechend 88,7 % bis 103,6 % Ammoniumalginat (Äquivalentgewicht

217) in der Trockenmasse

Beschreibung weißes bis gelbliches faseriges oder körniges Pulver

Merkmale

Reinheit

besteht Test Ammonium-Test Alginsäure-Test besteht Test

höchstens 15 % (105 °C, 4 Stunden) Trocknungsverlust

höchstens 7 % in der Trockenmasse Sulfatasche

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 2 % in der Trockenmasse

Formaldehyd höchstens 50 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

#### E 404 CALCIUMALGINAT

Synonyme Alginat-Calciumsalz

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Calciumsalz der Alginsäure

Chemische Formel  $(C_6H_7Ca_{1/2}O_6)_n$ 

Molmasse 10 000—600 000 (typischer Durchschnittswert)

Gehalt erzeugt mindestens 18 % und höchstens 21 % Kohlendioxid, entspre-

chend 89,6 % bis 104,5 % Calciumalginat (Äquivalentgewicht 219)

in der Trockenmasse

Beschreibung nahezu geruchloses, weißes bis gelbliches faseriges oder körniges

Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Alginsäure-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15,0 % (105 °C, 4 Stunden)

Formaldehyd höchstens 50 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar in 10 g nicht nachweisbar

### E 405 PROPYLENGLYCOL-ALGINAT

Synonyme Hydroxypropyl-Alginat; Propylenglycolester der Alginsäure Propan-1,2-diolalginat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Propylenglycolester der Alginsäure; die Zusammensetzung schwankt

je nach Veresterungsgrad und Anteil der freien und neutralisierten

Carboxylgruppen im Molekül

Chemische Formel  $(C_9H_{14}O_7)_n$  (verestert)

Molmasse 10 000—600 000 (typischer Durchschnittswert)

Gehalt erzeugt mindestens 16 % und höchstens 20 % Kohlendioxid (CO<sub>2</sub>)

in der Trockenmasse

Beschreibung nahezu geruchloses, weißes bis gelblich-braunes faseriges oder kör-

niges Pulver

#### Merkmale

Propan-1,2-diol-Test

Alginsäure-Test besteht Test (nach Hydrolyse)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 20 % (105 °C, 4 Stunden)

besteht Test (nach Hydrolyse)

Propan-1,2-diol gesamt mindestens 15 % und höchstens 45 %

Gehalt an freiem Propan-1,2-diol höchstens 15 %

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 2 % in der Trockenmasse

Formaldehyd höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 500 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

E 406 AGAR-AGAR

Synonyme

Agar; Kanten; Agartang; chinesische oder japanische Gelatine; Layor Carang

Agar ist ein hydrophiles, kolloidales Polysaccharid, das hauptsäch-

Definition

lich aus Galactose-Einheiten mit regelmäßig angeordneten L- und D-Isomeren besteht. Diese Hexosen sind im Copolymer abwechselnd in  $\alpha$ -1,3- und  $\beta$ -1,4-Stellung verbunden. Bei ungefähr jeder zehnten D-Galaktopyranoseeinheit ist eine der Hydroxyl-Gruppen mit Schwefelsäure verestert, die durch Calcium, Magnesium, Kalium oder Natrium neutralisiert ist. Agar-Agar wird aus bestimmten Rotalgenarten wie Gelidiaceae und Gracilariaceae (Klasse Rhodophyceae) gewonnen

232-658-1

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Einecs

Die Schwellen-Gelkonzentration sollte höchstens 0,25 % betragen

Beschreibung

Agar-Agar ist geruchlos oder hat einen schwachen charakteristischen Geruch. Ungemahlenes Agar-Agar liegt normalerweise in Bündeln aus dünnen, häutigen, verklebten Streifen oder in geschnittener, flockiger oder körniger Form vor. Es kann leicht gelblich-orangefarben, gelblich-grau bis hellgelb oder farblos sein. Es ist zäh in feuchtem und spröde in trockenem Zustand. Agar-Agar-Pulver ist weiß bis gelblich-weiß oder hellgelb. Wird Agar-Agar in Wasser unter dem Mikroskop betrachtet, erscheint es körnig und leicht faserig. In Chloralhydratlösung erscheint das Agar-Agar-Pulver durchsichtiger als in Wasser, ferner mehr oder weniger körnig, gestreift und eckig, und es enthält gelegentlich Kieselalgenschalen. Die Stärke des Gels kann durch Zusatz von Dextrose und Maltodextrinen oder Saccharose standardisiert werden

#### Merkmale

Löslichkeit

in kaltem Wasser nicht löslich; löslich in kochendem Wasser

#### Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 22 % (105 °C, 5 Stunden)

Asche

höchstens 6,5 % (bezogen auf die Trockenmasse), bestimmt bei

In Salzsäure (etwa 3 N) unlösliche Asche

höchstens 0,5 % (bezogen auf die Trockenmasse), bestimmt bei

Unlösliche Bestandteile (nach 10 minütigem Rühren in heißem Wasser)

höchstens 1,0 %

Stärke

Nicht nachweisbar durch folgendes Verfahren: Einer 1:10-Lösung der Probe einige Tropfen Iodlösung hinzufügen. Es tritt keine Blaufärbung auf

Gelatine und andere Proteine

Ungefähr 1 g Agar-Agar in 100 ml kochendem Wasser lösen und auf etwa 50 °C abkühlen lassen. 5 ml Trinitrophenol-Lösung zu 5 ml dieser Lösung hinzufügen (1 g wasserfreies Trinitrophenol auf 100 ml heißes Wasser). Innerhalb von 10 Minuten tritt keine Trübung ein

Wasseraufnahme

5 g Agar-Agar in einem 100-ml-Messzylinder geben, bis zur Marke mit Wasser auffüllen, vermischen und bei ungefähr 25 °C 24 Stunden stehen lassen. Den Inhalt des Zylinders durch feuchte Glaswolle geben, das Wasser in einen zweiten 100-ml-Messzylinder abtropfen lassen. Dabei laufen höchstens 75 ml Wasser durch

Arsen

höchstens 3 mg/kg

Blei

höchstens 5 mg/kg

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

## Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl

höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze

höchstens 300 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli

in 5g nicht nachweisbar

Salmonella spp.

in 5g nicht nachweisbar

## E 407 CARRAGEEN

Synonyme

Im Handel erhältliche Produkte werden unter unterschiedlichen Namen verkauft, z. B. als:

Agar aus Irish Moss; Eucheuman (von *Eucheuma* spp.); Iridophycan (von *Iridaea* spp.); Hypnean (von *Hypnea* spp.); Furcellaran oder dänisches Agar-Agar (von *Furcellaria fastigiata*); Carrageen (von *Chondrus* und *Gigartina* spp.)

Definition

Carrageen wird durch wässrige oder alkalische Extraktion aus den Algenarten *Gigartinaceae*, *Solieriaceae*, *Hypneaceae* und *Furcella-riaceae* der Klasse *Rhodophyceae* (Rotalgen) gewonnen.

Carrageen besteht hauptsächlich aus den Kalium-, Natrium-, Magnesium- und Calcium-Sulfatestern der Polysaccharide Galactose und 3,6-Anhydrogalactose. Diese Hexosen sind im Copolymer abwechselnd in  $\alpha$ -1,3- und  $\beta$ -1,4-Stellung verbunden.

Die vorherrschenden Polysaccharide in Carrageen werden je nach Anzahl der Sulfate in jeder sich wiederholenden Einheit (d. h. 1,2,3-Sulfat) mit den griechischen Buchstaben K, I oder  $\lambda$  bezeichnet. Zwischen den K- und I-Typen besteht eine fortgesetzte Reihe von Zwischenverbindungen, die sich in der Zahl der Sulfate je wiederholende Einheit um 1 bis 2 unterscheiden.

Bei der Ausfällung werden ausschließlich Methanol, Ethanol oder Propan-2-ol als Fällungsmittel verwendet.

Der Ausdruck Carrageen wird nur für das nicht hydrolysierte oder sonst chemisch abgebaute Polymer verwendet.

Zufällige Verunreinigungen mit Formaldehyd sind bis zu einem Höchstgehalt von 5 mg/kg zulässig.

Einecs 232-524-2

Chemische Bezeichnung Sulfatester der Polygalactose

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung gelbliches bis farbloses, grobkörniges bis feines Pulver, praktisch

geruchlos

Merkmale

Galactose-Test besteht Test
Anhydrogalactose-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit in heißem Wasser löslich; nicht löslich in Alkohol (1,5%ige Ver-

dünnung)

Reinheit

Lösungsmittelreste höchstens 0,1 % Methanol, Ethanol, Propan-2-ol, einzeln oder zu-

sammer

Viskosität mindestens 5 mPa s (1,5%ige Lösung bei 75 °C)

Trocknungsverlust höchstens 12 % (105 °C, 4 Stunden)

Sulfate mindestens 15 % und höchstens 40 % (als SO<sub>4</sub>) in der Trockenmasse

Asche mindestens 15 % und höchstens 40 % in der Trockenmasse bei

330 °C

Säureunlösliche Asche höchstens 1 % in der Trockenmasse (unlöslich in 10%iger Salzsäure)

Säureunlösliche Bestandteile höchstens 2 % in der Trockenmasse (unlöslich in 1 % (v/v) Schwe-

felsäure

Carrageen mit geringer Molmasse (Mol-

massenfraktion unter 50 kDa

höchstens 5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 2 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze

höchstens 300 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli

in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp.

in 10 g nicht nachweisbar

## E 407a VERARBEITETE EUCHEMA-ALGEN

Synonyme

PES (Akronym für *processed eucheuma seaweed*) PES aus *Euchema cottonii* wird gewöhnlich als K-PES und PES aus *Euchema spinosum* als I-PES bezeichnet

**Definition** 

Verarbeitete Euchema-Algen werden durch Kaliumhydroxid-Behandlung der Algenarten *Euchema cottonii* und *Euchema spinosum* aus der Klasse der *Rhodophyceae* (Rotalgen) bei hoher Temperatur gewonnen; anschließend wird das Produkt durch Waschen mit Wasser von Verunreinigungen befreit und getrocknet. Durch Waschen mit einem Alkohol lässt sich die Reinigung noch verbessern. Dafür zugelassen sind nur Methanol, Ethanol oder Propan-2-ol. Das Produkt besteht hauptsächlich aus den Kalium-, Natrium-, Magnesium- und Calcium-Sulfatestern des Polysaccharids aus Galactose und 3,6-Anhydrogalactose. Das Produkt enthält ferner bis zu 15 % Algenzellulose. Der Ausdruck verarbeitete Euchema-Algen wird nur für das nicht hydrolysierte oder sonst chemisch abgebaute Polymer verwendet. Formaldehyd ist bis zu einem Höchstgehalt von 5 mg/kg zulässig

Beschreibung

gelbbraunes bis gelbliches, grobes bis feines, praktisch geruchloses

Pulver

Merkmale

Galactose-Test besteht Test

Anhydrogalactose-Test besteht Test

Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit in Wasser entsteht eine trübe, zähe Suspension; nicht löslich in

Ethanol (1,5 %ige Lösung)

Reinheit

Lösungsmittelreste höchstens 0,1 % Methanol, Ethanol, Propan-2-ol, einzeln oder zu-

sammei

Viskosität mindestens 5 mPa s (1,5%ige Lösung bei 75 °C)

Trocknungsverlust höchstens 12 % (105 °C, 4 Stunden)

Sulfat mindestens 15 % und höchstens 40 % (als SO<sub>4</sub>) in der Trockenmasse

Asche mindestens 15 % und höchstens 40 % in der Trockenmasse bei

550 °C

Säureunlösliche Asche höchstens 1 % in der Trockenmasse (unlöslich in 10%iger Salzsäure)

Säureunlösliche Bestandteile mindestens 8 % und höchstens 15 % in der Trockenmasse (unlöslich

in 1 % (v/v) Schwefelsäure)

Carrageen mit geringer Molmasse (Molmassenfraktion unter 50 kDa

höchstens 5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 2 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 300 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli In 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. In 10 g nicht nachweisbar

## E 410 JOHANNISBROTKERNMEHL

Synonyme Carobin; Karobbe

**Definition** Johannisbrotkernmehl ist das vermahlene Endosperm der Samen des

Johannisbrotbaums, *Ceratonia siliqua* L. Taub. (Fam. *Leguminosae*). Besteht hauptsächlich aus hydrokolloidalem Polysaccharid mit hoher Molmasse, zusammengesetzt aus Galactopyranose- und Mannopyranoseeinheiten in glycosidischer Bindung, die chemisch als Galactom-

annan beschrieben werden können

Einecs 232-541-5

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse 50 000—3 000 000

Gehalt Galactomannan-Gehalt mindestens 75 %

Beschreibung weißes bis gelblich-weißes, praktisch geruchloses Pulver

Merkmale

Galactose-Test besteht Test

Mannose-Test besteht Test

Mikroskopische Prüfung Eine gemahlene Probe in wässriger Lösung mit 0,5 % Iod und 1 %

Kaliumiodid auf einen Glasträger geben und unter dem Mikroskop untersuchen. Johannisbrotkernmehl enthält langgestreckte röhrenförmige Zellen, die mehr oder weniger dicht gepackt sind. Die darin enthaltenen braunen Körper sind wesentlich regelmäßiger geformt als in Guarkernmehl. Guarkernmehl besteht aus engen Gruppen runder bis birnenförmiger Zellen. Die darin enthaltenen Körper sind

gelb bis braun

Löslichkeit löslich in heißem Wasser; nicht löslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 5 Stunden)

Asche höchstens 1,2 %, bestimmt bei 800 °C

Proteine (N × 6,25) höchstens 7 %

Säureunlösliche Bestandteile

Stärke Nicht nachweisbar durch folgendes Verfahren: Einer 1:10-Lösung

der Probe einige Tropfen Iodlösung hinzufügen. Es tritt keine Blau-

färbung auf

höchstens 4 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Ethanol und Propan-2-ol höchstens 1 %, einzeln oder zusammen

## E 412 GUARKERNMEHL

Synonyme Cyamopsis-Gummi; Guarmehl

**Definition** Guarkernmehl ist das vermahlene Endosperm der Samen des Guar-

baumes, *Cyamopsis tetragonolobus* (L.)Taub. (Familie. *Leguminosae*). Besteht hauptsächlich aus hydrokolloidalem Polysaccharid mit hoher Molmasse, zusammengesetzt aus Galactopyranose- und Mannopyranoseeinheiten in glycosidischer Bindung, die chemisch als Galactomannan beschrieben werden können. Zur Anpassung der Viskosität kann das Mehl teilweise hydrolysiert werden, und zwar durch Wärmebehandlung, milde Säurehydrolyse oder alkalische Oxi-

dation.

Einecs 232-536-0

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse 50 000—8 000 000

Gehalt Galactomannan-Gehalt mindestens 75 %

Beschreibung weißes bis gelblich-weißes, praktisch geruchloses Pulver

Merkmale

Galactose-Test besteht Test

Mannose-Test besteht Test

Löslichkeit löslich in kaltem Wasser

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 5 Stunden)

Asche höchstens 5,5 %, bestimmt bei 800 °C

Säureunlösliche Bestandteile höchstens 7 %

Protein höchstens 10 % (Faktor N mal 6,25)

Stärke Nicht nachweisbar durch folgendes Verfahren: Einer 1:10-Lösung

der Probe einige Tropfen Iodlösung hinzufügen (es tritt keine Blau-

färbung auf)

Organische Peroxide höchstens 0,7 meq Aktivsauerstoff je kg Probe

Furfural höchstens 1 mg/kg
Pentachlorphenol höchstens 0,01 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 413 TRAGANTH

**Definition** 

Synonyme Tragacanth; Tragant

Zweigen der zu den vorderasiatischen Astragalus-Arten gehörenden Sträucher, speziell aus jenen von Astragalus gummifer Labillardiere. Es besteht hauptsächlich aus Polysacchariden mit hoher Molmasse (Galaktoranabanen und sauren Polysacchariden), bei deren Hydrolyse

Galakturonsäure, Galaktose, Arabinose, Xylose und Fucose entstehen. Außerdem können kleine Mengen von Rhamnose und Glucose auftreten, die aus Spuren von Stärke und/oder Cellulose herrühren

Traganth ist das an der Luft gehärtete Exsudat aus Stämmen und

Einecs 232-252-5

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse Etwa 800 000

Gehalt

Beschreibung

Unvermahlenes Traganth kann als Plättchen, band- oder strangförmige gerade oder gebogene Teile oder spiralförmig gedrehte Stücke von 0,5 bis 2,5 mm Stärke und bis zu 3 cm Länge vorliegen. Es ist von weißer bis blassgelber Farbe, aber einige Stücke können eine rötliche Tönung aufweisen. Die Stücke fühlen sich rau an und brechen leicht. Traganth ist geruchlos und hat einen faden, schleimigen Geschmack. Traganth-Pulver ist weiß bis blassgelb oder braunrosa/blassbraun

Merkmale

Löslichkeit

1 g der Probe in 50 ml Wasser quillt zu einem weichen, steifen, schillernden Schleim; in Ethanol ist es unlöslich, und es quillt nicht

in 60 % (m/v) wässrigem Ethanol

Reinheit

Test auf Karayagummi Negativ. 1 g mit 20 ml Wasser so lange kochen, bis sich Schleim bildet. 5 ml Salzsäure hinzufügen, Gemisch erneut 5 Minuten lang

kochen. Es entwickelt sich keine dauerhafte Rosa- oder Rotfärbung

Trocknungsverlust höchstens 16 % (105 °C, 5 Stunden)

Asche insgesamt höchstens 4 %

Säureunlösliche Asche höchstens 0,5 %

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 2 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

E 414 GUMMI ARABICUM

Synonyme Akaziengummi

**Definition** Gummiarabikum ist das an der Luft gehärtete Exsudat aus Stämmen

und Zweigen von Acacia senegal (L.) Willdenow oder eng verwandten Acaciaarten der Familie Leguminosae. Es besteht hauptsächlich aus Polysacchariden mit hoher Molmasse und deren Calcium-, Kalium- und Magnesiumsalzen, bei deren Hydrolyse Arabinose, Ga-

lactose, Rhamnose und Glucuronsäure entstehen

Einecs 232-519-5

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse etwa 350 000

Gehalt

### Beschreibung

Unvermahlenes Gummi arabicum tritt in Form weißer oder gelblichweißer runder Tropfen verschiedener Größe oder in eckigen Fragmenten auf; manchmal ist es mit dunkleren Fragmenten vermischt. Im Handel ist es ferner (bei weißer bis gelblich-weißer Farbe) in Form von Flocken, Körnern oder Pulver oder in sprühgetrockneter Form erhältlich

## Merkmale

Löslichkeit

1 g löst sich in 2 ml kalten Wassers und bildet eine leichtflüssige Lösung, die gegenüber Lackmus sauer ist; in Ethanol ist es unlöslich

#### Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 17 % (bei 105 °C über 5 Stunden) für die körnige und höchstens 10 % (bei 105 °C über 4 Stunden) für die sprühgetrocknete Form

Asche insgesamt

höchstens 4 % Säureunlösliche Asche höchstens 0,5 %

In Säure unlösliche Fraktion

höchstens 1 %

Stärke oder Dextrin

Eine 1:50-Lösung des Gummis kochen und abkühlen. Zu 5 ml dieser Lösung einen Tropfen Iodlösung hinzufügen. Es tritt keine bläuliche oder rötliche Färbung auf

Tannin

10 ml einer 1:50-Gummi-arabicum-Lösung ca. 0,1 ml Eisenchloridlösung (9 g FeCl<sub>3</sub> · 6H<sub>2</sub>O auf 100 ml mit Wasser aufgefüllt) hinzufügen. Es tritt weder eine schwärzliche Färbung ein, noch bildet sich ein schwärzlicher Niederschlag

Arsen

höchstens 3 mg/kg

Blei

höchstens 2 mg/kg

Ouecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

Hydrolyseprodukte

weder Mannose noch Xylose oder Galacturonsäure (Nachweis durch

Chromatografie)

## Mikrobiologische Kriterien

Salmonella spp.

in 10 g nicht nachweisbar

Escherichia coli

in 5 g nicht nachweisbar

### E 415 XANTHAN

#### Synonyme

Definition

Polysaccharid-Gummi mit hoher Molmasse, gewonnen durch Fermentation von Kohlenhydraten mit einer Reinkultur von Xanthomonas campestris, danach gereinigt durch Extraktion mit Ethanol oder Propan-2-ol, getrocknet und vermahlen. Xanthan enthält D-Glucose und D-Mannose als vorherrschende Hexoseeinheiten zusammen mit D-Glucuronsäure und Brenztraubensäure; wird als Natrium-, Kaliumoder Calciumsalz erstellt. Seine Lösungen sind neutral

Einecs

234-394-2

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Etwa 1 000 000

Gehalt

erzeugt mindestens 4,2 % und höchstens 5 % CO2, entsprechend 91 % bis 108 % Xanthan in der Trockenmasse

Beschreibung

cremefarbiges Pulver

Merkmale

Löslichkeit

löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol.

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 15 % (105 °C, 2,5 Stunden)

Asche insgesamt

höchstens 16 % (bezogen auf die Trockenmasse), bestimmt bei

650 °C nach 4-stündigem Trocknen bei 105 °C

Brenztraubensäure

mindestens 1,5 %

Stickstoff

höchstens 1,5 %

Ethanol und Propan-2-ol

höchstens 500 mg/kg, einzeln oder zusammen

Blei

höchstens 2 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl

höchstens 5 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze

höchstens 300 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli

in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp.

in 10 g nicht nachweisbar

Xanthomonas campestris

keine lebensfähigen Zellen in 1 g

E 416 KARAYA-GUMMI

Synonyme

Sterculia-Gummi; Karaya; Indischer Traganth

Definition

Karaya-Gummi ist das an der Luft gehärtete Exsudat aus Stämmen und Zweigen von: Sterculia urens Roxburgh und anderen Arten indischer Stinkbäume (Familie Sterculiaceae) oder Cochlospermum gossypium A.P. De Candolle bzw. anderen Arten von Cochlospermum (Familie Bixaceae). Er besteht hauptsächlich aus acetylierten Polysacchariden mit hoher Molmasse, bei deren Hydrolyse Galactose, Rhamnose und Galacturonsäure sowie - in kleineren Mengen Glucuronsäure entsteht

232-539-4

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung

Karaya-Gummi tritt in tränenförmigen Klumpen unterschiedlicher Größe aus und ist in unregelmäßigen Bruchstücken mit charakteristischem halbkristallinem Aussehen erhältlich. Die Färbung variiert von einem blassen Gelb bis Rosabraun; die Stücke sind durchscheined und fühlen sich schwielig an. Karaya-Gummi in Pulverform ist hellgrau bis rosabraun. Der Gummi hat einen charakteristischen Essigsäuregeruch

Merkmale

Löslichkeit

nicht löslich in Ethanol.

Quellung in Ethanollösung

Karaya-Gummi quillt im Unterschied zu anderen Gummiarten in einer 60 %igen Ethanollösung

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 20 % (105 °C, 5 Stunden)

Asche insgesamt höchstens 8 %

Säureunlösliche Asche höchstens 1 %

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 3 %

Flüchtige Säuren mindestens 10 % (z. B. Essigsäure)

Stärke nicht feststellbar
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

E 417 TARAKERNMEHL

**Definition** Tarakernmehl wird durch Mahlen des Endosperms der Samen des

Tara-Strauches *Caesalpinia spinosa* (Familie *Leguminosae*) gewonnen. Es besteht hauptsächlich aus Polysacchariden mit hoher Molmasse, im wesentlichen Galactomannan. Hauptbestandteil ist eine lineare Kette von (1-4)-β-D-Mannopyranoseeinheiten, an die sich mittels (1-6)-Bindungen α-D-Galactopyranoseeinheiten anheften. Das Verhältnis von Mannose zu Galactose bei Taragummi beträgt 3:1 (bei Johannisbrotkernmehl ist das Verhältnis 4:1 und bei Guar-

kernmehl 2:1)

Einecs 254-409-6

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

**Beschreibung** weißes bis weiß-gelbes, geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol

Gelbildung Fügt man einer wässrigen Lösung der Probe geringe Mengen an

höchstens 1 mg/kg

Natriumborat hinzu, entsteht ein Gel

Reinheit

Cadmium

Trocknungsverlust höchstens 15 %

Asche höchstens 1,5 %

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 2 %

Protein höchstens 3,5 % (Faktor N mal 5,7)

Stärke nicht feststellbar
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 418 GELLAN

Synonyme

**Definition**Gellan entsteht durch Reinkulturgärung eines Kohlenhydrats mit Stämmen von *Pseudomonas elodea* und wird durch Ausfällen mit

Propan-2-ol oder Ethanol gereinigt, getrocknet und vermahlen. Das Polysaccharid mit hoher Molmasse besteht hauptsächlich aus einer tetrasaccharidischen Grundeinheit (sich wiederholenden Einheiten aus einer Rhamnose, einer Glucuronsäure und zwei Glucosen), substituiert mit Acyl-(Glycerin- und Acetyl-)Gruppen als O-glycosidisch verknüpften Estern. Die Glucuronsäure wird zu einem Mischsalz

(Kalium, Natrium, Calcium und Magnesium) neutralisiert

Einecs 275-117-5

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse Etwa 500 000

Gehalt erzeugt mindestens 3,3 % und höchstens 6,8 % CO<sub>2</sub> in der Trocken-

masse

**Beschreibung** cremefarbenes Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser (zähe Lösung)

nicht löslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % nach dem Trocknen (105 °C, 2,5 Stunden)

Stickstoff höchstens 3 %

Propan-2-ol höchstens 750 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 10 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze höchstens 400 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 10 g nicht nachweisbar

E 420(i) SORBIT

Synonyme D-Glucitol; D-Sorbit

**Definition** Sorbit entsteht durch Hydrierung von D-Glucose. Er besteht im We-

sentlichen aus D-Sorbit. Je nach Anteil an D-Glucose besteht der

Rest aus verwandten Stoffen wie Mannit, Idit oder Maltit.

Einecs 200-061-5

Chemische Bezeichnung D-Glucitol

Chemische Formel  $C_6H_{14}O_6$ 

Molmasse 182,2

Gehalt mindestens 97 % Zuckeralkohole und mindestens 91 % D-Sorbit in

der Trockenmasse (Zuckeralkohole sind Verbindungen mit der Strukturformel CH<sub>2</sub>OH-(CHOH)<sub>n</sub>-CH<sub>2</sub>OH, bei der "n" eine ganze

Zahl is

Beschreibung weißes hygroskopisches kristallines Pulver, Schuppen oder Körner

Erscheinung einer Lösung Die Lösung ist klar

Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol

Schmelzbereich 88-102 °C

Sorbitmonobenzylidenderivate 5 g Substanz, 7 ml Methanol, 1 ml Benzaldehyd und 1 ml Salzsäure

werden gemischt und mechanisch geschüttelt, bis Kristalle auftreten. Die Kristalle werden abgesaugt und in 20 ml kochendem Wasser mit 1 g Na-Bikarbonat gelöst. Die heiß filtrierte Lösung wird abgekühlt und kalt abgesaugt, der Rückstand mit 5ml Methanol/Wasser 1:2 gewaschen. Die luftgetrockneten Kristalle schmelzen zwischen

173 °C und 179 °C

**▼**M4

Reinheit

Wassergehalt Höchstens 1,5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit Höchstens 20 µS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker Höchstens 0,3 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Gesamtzucker Höchstens 1 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Nickel Höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse

Arsen Höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei Höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

**▼**B

E 420(ii) SORBITSIRUP

Synonyme D-Glucitsirup

**Definition**Sorbitsirup, der durch Hydrierung von Glucosesirup entsteht, setzt sich aus D-Sorbit, D-Mannit und hydrierten Sacchariden zusammen.

Die nicht aus D-Sorbit bestehenden Anteile setzen sich vorwiegend aus hydrierten Oligosacchariden zusammen, die durch Hydrierung von Glucosesirup als Ausgangsmaterial (in diesem Fall kristallisiert der Sirup nicht) erzeugt werden, oder aus Mannit. Geringe Mengen an Zuckeralkoholen können vorhanden sein, wenn  $n \le 4$  (Zuckeralkohole sind Verbindungen mit der allgemeinen Formel CH<sub>2</sub>OH-

(CHOH)<sub>n</sub>-CH<sub>2</sub>OH, bei der "n" eine ganze Zahl ist)

Einecs 270-337-8

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt enthält insgesamt mindestens 69 % Feststoffe und mindestens 50 %

D-Sorbit in der Trockenmasse

## **▼**<u>B</u>

**Beschreibung** klare, farblose wässrige Lösung

Merkmale

Löslichkeit mischbar mit Wasser, Glyzerin und Propan-1,2-diol

Sorbitmonobenzylidenderivate 5 g Substanz, 7 ml Methanol, 1 ml Benzaldehyd und 1 ml Salzsäure

werden gemischt und mechanisch geschüttelt, bis Kristalle auftreten. Die Kristalle werden abgesaugt und in 20 ml kochendem Wasser mit 1 g Na-Bikarbonat gelöst. Die heiß filtrierte Lösung wird abgekühlt und kalt abgesaugt, der Rückstand mit 5 ml Methanol/Wasser 1:2 gewaschen. Die luftgetrockneten Kristalle schmelzen zwischen

173 °C und 179 °C

**▼**M4

Reinheit

Wassergehalt Höchstens 31 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit Höchstens 10 µS/cm beim Produkt in unveränderter Form bei einer

Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker Höchstens 0,3 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Nickel Höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse
Arsen Höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse
Blei Höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

E 421(i) DURCH HYDRIERUNG GEWONNENES MANNIT

**▼**B

(I) MANNIT

Synonyme D-Mannitol

**▼**M4

**Definition** Gewonnen durch katalytische Hydrierung von glucose- und/oder

fructosehaltigen Kohlehydratlösungen.

Neben Mannit sind Sorbit (höchstens 2 %), Maltit (höchstens 2 %) und Isomalt (1,1 GPM (1-*O*-α-D-Glucopyranosyl-D-mannitol-dehydrat): höchstens 2 % und 1,6 GPS (6-*O*-α-D-Glucopyranosyl-D-Sorbitol): höchstens 2 %) in dem Produkt zu finden. Der Anteil an Mannit beträgt mindestens 96 %. Unspezifische Verunreinigungen

dürfen jeweils höchstens 0,1 % ausmachen.

**▼**B

Einecs 200-711-8

Chemische Bezeichnung D-Mannitol

Chemische Formel  $C_6H_{14}O_6$ 

Molmasse 182,2

Gehalt mindestens 96,0 % D-Mannitol und höchstens 102 % bezogen auf

die Trockenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, sehr schwer löslich in Ethanol, praktisch unlöslich

in Ether

Schmelzbereich 164-169 °C

Infrarot-Absorptionsspektrometrie Vergleich mit einem Referenzstandard, z. B. EP oder USP

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$ : +23° bis +25° (Boratlösung)

pH-Wert 5-8; 0,5 ml einer gesättigten Kaliumchloridlösung werden mit 10 ml

einer 10 %igen (m/v) Lösung der Probe gemischt und dann der pH-

Wert gemessen

**▼**<u>M4</u>

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit höchstens 20 μS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker höchstens 0,3 % (als Glucose)

Gesamtzucker höchstens 1 % (als Glucose)

Nickel höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

**▼**B

(II) DURCH FERMENTATION GEWONNENES MANNIT

Synonyme D-Mannitol

**Definition** Gewonnen durch diskontinuierliche Fermentation unter aeroben Be-

dingungen mit Hilfe eines konventionellen Stamms der Hefeart Zygosaccharomyces rouxii Neben Mannit sind Sorbit, Maltit und Iso-

malt in dem Produkt zu finden.

Einecs 200-711-8

Chemische Bezeichnung D-Mannitol

Chemische Formel  $C_6H_{14}O_6$ 

Molmasse 182,2

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses, kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, sehr schwer löslich in Ethanol, praktisch unlöslich

in Ether

Schmelzbereich 164—169 °C

Infrarot-Absorptionsspektrometrie Vergleich mit einem Referenzstandard, z. B. EP oder USP

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$ : +23° bis +25° (Boratlösung)

pH-Wert 5-8

0,5 ml einer gesättigten Kaliumchloridlösung werden mit 10 ml einer 10 %igen (m/v) Lösung der Probe gemischt und dann der pH-Wert

gemesser

**▼**<u>M4</u>

Reinheit

Arabitol höchstens 0,3 %

Wassergehalt höchstens 0,5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit höchstens 20 μS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker höchstens 0,3 % (als Glucose)

Gesamtzucker höchstens 1 % (als Glucose)

Blei höchstens 1 mg/kg

### Mikrobiologische Kriterien

Aerobe mesophile Bakterien höchstens 1 000 Kolonien pro Gramm

Coliforme in 10 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 10 g nicht nachweisbar

Staphylococcus aureus in 10 g nicht nachweisbar

Pseudomonas aeruginosa in 10 g nicht nachweisbar

Schimmel höchstens 100 Kolonien pro Gramm
Hefen höchstens 100 Kolonien pro Gramm

#### E 422 GLYCERIN

Synonyme Glycerol; Glyzerin

Definition

Einecs 200-289-5

Chemische Bezeichnung 1,2,3-Propantriol; Glycerol; Trihydroxypropan

Chemische Formel  $C_3H_8O_3$ Molmasse 92,10

Gehalt mindestens 98 % Glycerin in der Trockenmasse

Beschreibung klare, farblose, hygroskopische, sirupartige Flüssigkeit mit nur leich-

tem, charakteristischem Geruch, der weder streng noch unangenehm

ist

Merkmale

Entstehung von Acreolin durch Erhitzen Einige Tropfen der Probe im Reagenzglas mit etwa 0,5 g Kalium-

bisulfat erhitzen. Es bilden sich die charakteristischen stechend rie-

chenden Acroleindämpfe

Dichte (25 °C/25 °C) mindestens 1,257

Brechzahl  $[n]_D^{20}$ : 1,471—1,474

Reinheit

Wassergehalt höchstens 5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,01 %, bestimmt bei  $800 \pm 25$  °C

Butantriole höchstens 0,2 %

Acrolein, Glucose und Ammonium-Ver-

bindungen

Ein Gemisch von 5 ml Glycerin und 5 ml Kaliumhydroxidlösung (1 zu 10) 5 Minuten lang auf 60  $^{\circ}$ C erhitzen. Das Gemisch wird nicht

gelb und gibt keinen Ammoniakgeruch ab

Fettsäuren und -ester höchstens 0,1 %, berechnet als Buttersäure

Chlorierte Bestandteile höchstens 30 mg/kg (als Chlor)

3-Monochlorpropan-1,2-diol (3-MCPD) höchstens 0,1 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## **▼**M7

# E 423 OCTENYLBERNSTEINSÄUREMODIFIZIERTES GUMMI ARABICUM

Synonyme Hydrogenoctenylbutandioat von Gummi arabicum; Hydrogenoctenylsuccinat von Gummi arabicum; OSA-modifiziertes Gummi arabi-

cum; OSA-modifiziertes Akaziengummi

**Definition** Octenylbernsteinsäuremodifiziertes Gummi arabicum wird hergestellt

durch Veresterung von Gummi arabicum (Acacia seyal oder Acacia senegal) in wässriger Lösung mit höchstens 3 % Octenylbernstein-

säureanhydrid. Es wird anschließend sprühgetrocknet.

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Massenmittel der Molmasse Masseanteil (i): 3,105 g/mol

Masseanteil (ii) 1,106 g/mol

Gehalt

**Beschreibung** Cremefarbenes bis blassbraunes rieselfähiges Pulver

Merkmale

Viskosität einer 5 %igen Lösung bei 25

°C

höchstens 30 mPa.s

Fällungsreaktion Bildet in Bleidiacetatlösung (Testlösung) einen flockigen Nieder-

schlag

Löslichkeit Leicht wasserlöslich; nicht löslich in Ethanol

pH-Wert einer 5 %igen wässrigen Lö-

sung

3,5 bis 6,5

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 5 Std.)

Veresterungsgrad höchstens 0,6 %

Gesamtasche höchstens 10 % (530 °C)

Säureunlösliche Asche höchstens 0,5 %

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 1,0 %

Test auf Stärke oder Dextrin Eine 1:50-wässrige Lösung kochen, ca. 0,1 ml Iod-Testlösung hin-

zufügen. Es sollte keine bläuliche oder rötliche Färbung auftreten.

Test auf tanninhaltige Gummis 10 ml einer 1:50-wässrigen Lösung ca. 0,1 ml Eisenchlorid-Testlö-

sung hinzufügen. Es sollte weder eine schwärzliche Färbung eintre-

ten noch sich ein schwärzlicher Niederschlag bilden.

Rest-Octenylbernsteinsäure höchstens 0,3 %

Blei höchstens 2 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Salmonella sp. in 25 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 1 g nicht nachweisbar

#### E 425(i) KONJAKGUMMI

Synonyme

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung

Merkmale

Löslichkeit

Gelbildung

Bildung eines hitzebeständigen Gels

Reinheit

Trocknungsverlust

Stärke

Protein

Viskosität (1%ige Lösung) Etherlösliche Bestandteile

Asche insgesamt

Arsen Blei

Mikrobiologische Kriterien

Salmonella spp. Escherichia coli

E 425(ii) KONJAK-GLUCOMANNAN

Synonyme

Definition

Konjakgummi ist ein wasserlösliches Hydrokolloid, das durch Wasserextraktion aus Konjakmehl gewonnen wird. Konjakmehl ist das ungereinigte Roherzeugnis aus der Wurzel der mehrjährigen Pflanze Amorphophallus konjac. Hauptbestandteil von Konjakgummi ist das wasserlösliche Polysaccharid Glucomannan mit hoher Molmasse, das sich aus D-Mannose- und D-Glucose-Einheiten in einem molaren Verhältnis von 1,6:1,0 zusammensetzt, die über  $\beta$ (1-4)-Bindungen glycosidisch verknüpft sind. Kürzere Seitenketten sind durch  $\beta$ (1-3)-glycosidische Bindungen angebunden, und Acetylgruppen kommen mit einer Zufallsverteilung von etwa 1 Gruppe pro 9 bis 19 Zuckereinheiten vor

Der Hauptbestandteil Glucomannan hat ein durchschnittliches Molmasse von 200 000 bis 2 000 000

mindestens 75 % Kohlenhydrate

weißes über cremefarben bis hellbraunes Pulver

dispergierbar in heißem oder kaltem Wasser, wobei eine hochvisköse Lösung mit einem pH-Wert zwischen 4,0 und 7,0 entsteht

5 ml einer 4%igen Natriumboratlösung zu einer 1%igen Lösung der Probe in ein Reagenzglas geben und kräftig schütteln. Es bildet sich ein Gel

Durch Erhitzen im kochenden Wasserbad während 30 Minuten unter ständigem Rühren eine 2%ige Lösung der Probe herstellen und diese anschließend auf Raumtemperatur abkühlen lassen. Für jedes zur Herstellung von 30 g der 2%igen Lösung verwendete Gramm der Probe fügt man der voll hydrierten Probe bei Umgebungstemperatur 1 ml einer 10 %igen Kaliumcarbonatlösung hinzu. Das Gemisch im Wasserbad auf 85 °C erwärmen und 2 Stunden ohne Rühren auf dieser Temperatur halten. Unter diesen Bedingungen bildet sich ein hitzebeständiges Gel

höchstens 12 % (105 °C, 5 Stunden)

höchstens 3 %

höchstens 3 % (Faktor N 5,7)

mindestens 3 kg m<sup>-1</sup>s<sup>-1</sup> bei 25 °C

höchstens 0,1 %

höchstens 5,0 % (800 °C, 3-4 Stunden)

höchstens 3 mg/kg

höchstens 2 mg/kg

in 12,5 g nicht nachweisbar in 5 g nicht nachweisbar

Konjak-Glucomannan ist ein wasserlösliches Hydrocolloid, das aus Konjakmehl durch Waschen mit wasserhaltigem Ethanol gewonnen wird. Konjakmehl ist das ungereinigte Rohprodukt aus der Knolle der mehrjährigen Pflanze  $Amorphophallus\ konjac$ . Hauptbestandteil ist das wasserlösliche Polysaccharid Glucomannan mit hoher Molmasse, das sich aus D-Mannose- und D-Glucose-Einheiten in einem molaren Verhältnis von 1,6:1,0 zusammensetzt, die über  $\beta(1-4)$ -Bindungen glycosidisch verknüpft sind (etwa alle 50 oder 60 Einheiten eine Abzweigung). Etwa jeder 19. Zuckerrest ist acetyliert

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse 500 000 to 2 000 000

Gehalt Nahrungsmittelfasern insgesamt: mindestens 95 % in der Trocken-

masse

Beschreibung weiße bis leicht bräunliche kleine Partikel, rieselfähiges und geruch-

loses Pulver

Merkmale

Löslichkeit dispergierbar in heißem und kaltem Wasser, wobei sich eine hochvisköse Lösung mit einem pH-Wert zwischen 5,0 und 7,0 bildet. Die

Löslichkeit erhöht sich bei Hitze und mechanischem Rühren

Bildung eines hitzebeständigen Gels

Durch Erhitzen im kochenden Wasserbad während 30 Minuten unter

ständigem Rühren eine 2 %ige Lösung der Probe herstellen und diese anschließend auf Raumtemperatur abkühlen lassen. Für jedes zur Herstellung von 30 g der 2 %igen Lösung verwendete Gramm der Probe fügt man der voll hydrierten Probe bei Umgebungstemperatur 1 ml einer 10 %igen Kaliumcarbonatlösung hinzu. Das Gemisch im Wasserbad auf 85 °C erwärmen und 2 Stunden ohne Rühren auf dieser Temperatur halten. Unter diesen Bedingungen

bildet sich ein hitzebeständiges Gel

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 8 % (105 °C, 3 Stunden)

Stärke höchstens 1 %

Viskosität (1%ige Lösung) mindestens 20 kg m<sup>-1</sup>s<sup>-1</sup> bei 25 °C

Protein höchstens 1,5 % (N  $\times$  5,7)

Der Stickstoff wird nach dem Kjeldahl-Verfahren bestimmt. Multi-

pliziert man den Stickstoffanteil der Probe mit 5,7, so erhält man

ihren Proteinanteil

Etherlösliche Bestandteile höchstens 0,5 %

Sulfit (als SO<sub>2</sub>) höchstens 4 mg/kg

Chlorid höchstens 0,02 %

In 50 %igem Alkohol lösliches Material höchstens 2,0 %

Asche insgesamt höchstens 2,0 % (800 °C, 3-4 Stunden)

Blei höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Salmonella spp. in 12,5 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 5 g nicht nachweisbar

E 426 SOJABOHNEN-POLYOSE

Synonyme

Definition

Sojabohnen-Polyose ist ein raffiniertes wasserlösliches Polysaccharid, das mit heißem Wasser aus Sojafasern extrahiert wird. Bei der Ausfällung wird ausschließlich Ethanol als Fällungsmittel verwendet

Einecs

Chemische Bezeichnung wasserlösliche Sojabohnenpolysaccharide; wasserlösliche Sojaboh-

nenfase

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 74 % Kohlenhydrate

Beschreibung

rieselfähiges weißes oder gelblich-weißes Pulver

Merkmale

Löslichkeit

ohne Gelbildung in heißem und kaltem Wasser löslich

pH-Wert

 $5,5 \pm 1,5 \ (1\%ige \ L\"{o}sung)$ 

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 7 % (105 °C, 4 Stunden)

Protein

höchstens 14 %

Viskosität

höchstens 200 mPa s (10%ige Lösung)

Asche insgesamt

höchstens 9,5 % (600 °C, 4 Stunden)

Arsen Ethanol höchstens 2 mg/kg

\_ . .

höchstens 2 %

Blei

höchstens 5 mg/kg höchstens 1 mg/kg

Quecksilber Cadmium

höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl

höchstens 3 000 Kolonien pro Gramm

Hefen und Schimmelpilze

höchstens 100 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli

in 10 g nicht nachweisbar

## E 427 CASSIA-GUMMI

Synonyme

Definition

Cassia-Gummi ist das vermahlene, gereinigte Endosperm der Samen von Cassia tora und Cassia obtusifoli (Leguminosae) mit einem Anteil von höchstens 0,05 % an Cassia occidentalis. Es besteht hauptsächlich aus Polysacchariden mit hoher Molmasse, überwiegend zusammengesetzt aus einer linearen Kette von (1,4)-β-D-Mannopyranoseeinheiten, die mit (1,6)-α-D-Galactopyranoseeinheiten verknüpft sind. Das Verhältnis von Mannose zu Galactose beträgt etwa 5:1

Bei der Herstellung werden die Samen zunächst mechanisch unter Erwärmung enthülst und vom Keimling befreit und dann geschliffen und gesiebt. Das vermahlene Endosperm wird durch Extraktion mit Propan-2-ol weiter gereinigt

Gehalt

mindestens 75 % Galactomannan

Be schreibung

geruchloses Pulver, blassgelb bis cremefarben

Merkmale

Löslichkeit

nicht löslich in Ethanol; dispergiert gut in kaltem Wasser wobei sich eine kolloidale Lösung bildet

Gelbildung mit Borat

Einer wässrigen Dispersion der Probe so viel Natriumborat-Testlösung hinzufügen, dass der pH-Wert auf über 9 ansteigt; es bildet sich ein Gel

Gelbildung mit Xanthan

1,5 g der Probe und 1,5 g Xanthan abwiegen und beides vermischen. Diese Mischung (unter schnellem Rühren) in einem 400-ml-Becher in 300 ml Wasser mit einer Temperatur von 80 °C einrühren. Rühren, bis die Mischung sich aufgelöst hat, und nach dem Auflösen noch 30 Minuten weiterrühren (die Temperatur während des Rührvorgangs auf über 60 °C halten). Das Rühren einstellen und die Mischung mindestens 2 Stunden bei Raumtemperatur abkühlen lassen

Nachdem die Temperatur unter 40 °C gefallen ist, bildet sich ein festes viskoelastisches Gel; kein solches Gel bildet sich in einer auf ähnliche Weise zubereiteten 1%igen Testlösung aus Cassiagummi

bzw. Xanthan allein

Viskosität höchstens 500 mPa s (25 °C, 2 Stunden, 1%ige Lösung), entspre-

chend einem durchschnittlichen Molmasse von 200 000 - 300 000

Da

Reinheit

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 2,0 %

pH-Wert 5,5—8,0 (1%ige wässrige Lösung)

Rohfett höchstens 1 %
Protein höchstens 7 %
Asche insgesamt höchstens 1,2 %

Trocknungsverlust höchstens 12 % (5 Stunden, 105 °C)
Anthrachinone insgesamt höchstens 0,5 mg/kg (Nachweisgrenze)
Lösungsmittelreste höchstens 750 mg/kg Propan-2-ol

Blei höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 5 000 koloniebildende Einheiten pro Gramm Hefen und Schimmelpilze höchstens 100 koloniebildende Einheiten pro Gramm

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar Escherichia coli in 1 g nicht nachweisbar

### E 431 POLYOXYETHYLEN(40)STEARAT

Synonyme Polyoxyl(40)stearat; Polyoxyethylen(40)monostearat

**Definition**Gemisch der Mono- und Diester der genusstauglichen handelsüblichen Stearinsäure und verschiedener Polyoxyethylendiole (mit einer

durchschnittlichen Polymerlänge von etwa 40 Oxyethyleneinheiten)

sowie freiem Polyol

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 97,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung bei 25 °C cremefarbene Flocken oder wachsartiger Feststoff, schwa-

cher Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethanol, Methanol und Ethylacetat; unlöslich in

Mineralöl

Erstarrungsbereich 39—44 °C

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines polyoxyethylier-

ten Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 1

Verseifungszahl mindestens 25 und höchstens 35 Hydroxylzahl mindestens 27 und höchstens 40

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg
(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 432 POLYOXYETHYLEN-SORBITANMONOLAURAT (POLYSOR-BAT 20)

Synonyme Polysorbat 20; Polyoxyethylen(20)sorbitanmonolaurat

**Definition** Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Mono- und Dianhy-

driden und genusstauglicher, handelsüblicher Laurinsäure, kondensiert mit etwa 20 Mol Ethylenoxid je Mol Sorbit und dessen Anhy-

dride

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 70 % Oxyethylengruppen, entsprechend mindestens

97,3 % Polyoxyethylen(20)sorbitanmonolaurat in der Trockenmasse

**Beschreibung** bei 25 °C zitronen- bis bernsteinfarbene ölige Flüssigkeit, schwacher

charakteristischer Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethanol, Methanol, Ethylacetat und Dioxan; nicht

löslich in Mineralöl und Petrolether

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines polyoxyethylier-

ten Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 2

Verseifungszahl mindestens 40 und höchstens 50 Hydroxylzahl mindestens 96 und höchstens 108

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg
Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 433 POLYOXYETHYLEN-SORBITANMONOOLEAT (POLYSORBAT 80)

Synonyme Polysorbat 80; Polyoxyethylen(20)sorbitanmonooleat

Definition

Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Mono- und Dianhydriden und genusstauglicher, handelsüblicher Ölsäure, kondensiert mit etwa 20 Mol Ethylenoxid je Mol Sorbit und dessen Anhydride

**▼**B

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 65 % Ox

mindestens 65 % Oxyethylengruppen, entsprechend mindestens 96,5 % Polyoxyethylen(20)sorbitanmonooleat in der Trockenmasse

**Beschreibung** bei 25 °C zitronen- bis bernsteinfarbene ölige Flüssigkeit, schwacher

charakteristischer Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethanol, Methanol, Ethylacetat und Toluen; nicht

löslich in Mineralöl und Petrolether

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines polyoxyethylier-

ten Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 2

Verseifungszahl mindestens 45 und höchstens 55

Hydroxylzahl mindestens 65 und höchstens 80

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 434 POLYOXYETHYLEN-SORBITANMONOPALMITAT (POLYSOR-BAT 40)

Synonyme Polysorbat 40; Polyoxyethylen(20)sorbitanmonopalmitat

Definition Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Mono- und Dianhy-

driden und genusstauglicher, handelsüblicher Palmitinsäure, kondensiert mit etwa 20 Mol Ethylenoxid je Mol Sorbit und dessen Anhy-

dride

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 66 % Oxyethylengruppen, entsprechend mindestens 97 %

Polyoxyethylen(20)sorbitanmonopalmitat in der Trockenmasse

**Beschreibung** bei 25 °C zitronen- bis orangefarbene ölige oder gelartige Flüssig-

keit, schwacher charakteristischer Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethanol, Methanol, Ethylacetat und Aceton; nicht

löslich in Mineralöl

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines polyoxyethylier-

ten Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 2

Verseifungszahl mindestens 41 und höchstens 52

Hydroxylzahl mindestens 90 und höchstens 107

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 435 POLYOXYETHYLEN-SORBITANMONOSTEARAT (POLYSOR-BAT 60)

Synonyme Polysorbat 60; Polyoxyethylen(20)sorbitanmonostearat

**Definition**Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Mono- und Dianhydriden und genusstauglicher, handelsüblicher Stearinsäure, konden-

siert mit etwa 20 Mol Ethylenoxid je Mol Sorbit und dessen Anhy-

dride

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 65 % Oxyethylengruppen, entsprechend mindestens 97 %

Polyoxyethylen(20)sorbitanmonostearat in der Trockenmasse

**Beschreibung** bei 25 °C zitronen- bis orangefarbene ölige oder gelartige Flüssig-

keit, schwacher charakteristischer Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethylacetat und Toluen; nicht löslich in Mineralöl

und pflanzlichen Ölen

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines ethoxylierten Po-

lyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 2

Verseifungszahl mindestens 45 und höchstens 55

Hydroxylzahl mindestens 81 und höchstens 96

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 436 POLYOXYETHYLEN-SORBITANTRISTEARAT (POLYSORBAT 65)

Synonyme Polysorbat 65; Polyoxyethylen(20)sorbitantristearat

**Definition**Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Mono- und Dianhydriden und genusstauglicher, handelsüblicher Stearinsäure, konden-

siert mit etwa 20 Mol Ethylenoxid je Mol Sorbit und dessen Anhy-

dride

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 46 % Oxyethylengruppen, entsprechend mindestens 96 %

Polyoxyethylen(20)sorbitantristearat in der Trockenmasse

Beschreibung bei 25 °C gelbbrauner, wachsartiger Feststoff, schwacher charakte-

ristischer Geruch

Merkmale

Löslichkeit dispergierbar in Wasser; löslich in Mineralöl, pflanzlichen Ölen,

Petrolether, Aceton, Ether, Dioxan, Ethanol und Methanol

Erstarrungsbereich 29—33 °C

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für einen Partialfettsäureester eines polyoxyethylier-

ten Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 3 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 2

Verseifungszahl mindestens 88 und höchstens 98

Hydroxylzahl mindestens 40 und höchstens 60

1,4-Dioxan höchstens 5 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

(Mono- und Di-) Ethylenglycole höchstens 0,25 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 440(i) PEKTIN

Synonyme

**Definition** 

Pektin setzt sich hauptsächlich zusammen aus partiellen Methylestern der Polygalacturonsäure und deren Natrium-, Kalium-, Calciumoder Ammoniumsalzen. Pektin wird durch Extraktion in einem wässrigen Medium aus geeignetem genusstauglichem pflanzlichen Material, gewöhnlich Zitrusfrüchten und Äpfeln, gewonnen. Bei der nachfolgenden Ausfällung werden ausschließlich Methanol, Ethanol oder Propan-2-ol als Fällungsmittel verwendet

Einecs 232-553-0

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

mindestens 65 % Galacturonsäure, bezogen auf die aschefreie Trockenmasse (nach dem Waschen mit Säure und Alkohol)

Beschreibung weißes, hellgelbes, hellgraues oder hellbraunes Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser (dabei bildet sich eine kolloidale, schillernde Lösung); nicht löslich in Ethanol.

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 12 % (105 °C, 2 Stunden)

Säureunlösliche Asche höchstens 1 % (nicht löslich in etwa 3 n Salzsäure)

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg in der Trockenmasse

Stickstoff höchstens 1,0 % nach dem Waschen mit Säure und Ethanol

Nicht lösliche Stoffe insgesamt höchstens 3 %

Lösungsmittelreste höchstens 1 % freies Methanol, Ethanol und Propan-2-ol, einzeln

oder zusammen, bezogen auf die von flüchtigen Stoffen freie Sub-

stanz

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 440(ii) AMIDIERTES PEKTIN

Synonyme

Definition

Amidiertes Pektin besteht hauptsächlich aus den partiellen Methylestern und -amiden der Polygalacturonsäure und deren Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Ammoniumsalzen. Der Stoff wird gewonnen durch Extraktion in einem wässrigen Medium aus geeignetem genusstauglichem pflanzlichen Material, gewöhnlich Zitrusfrüchten und Äpfeln, und durch Behandlung mit Ammoniak unter alkalischen Bedingungen. Bei der nachfolgenden Ausfällung werden ausschließlich Methanol, Ethanol oder Propan-2-ol als Fällungsmittel verwender

Einecs

Chemische Bezeichnung

**▼**B

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

mindestens 65 % Galacturonsäure, bezogen auf die aschefreie Trockenmasse (nach dem Waschen mit Säure und Alkohol)

weißes, hellgelbes, leicht hellgraues oder hellbraunes Pulver

Beschreibung Merkmale

Löslichkeit

löslich in Wasser (dabei bildet sich eine kolloidale, schillernde Lö-

sung); nicht löslich in Ethanol.

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 12 % (105 °C, 2 Stunden)

Säureunlösliche Asche höchstens 1 % (unlöslich in etwa 3 n Salzsäure)

Amidierungsgrad höchstens 25 % der gesamten Carboxylgruppen

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg in der Trockenmasse

Stickstoff höchstens 2,5 % nach dem Waschen mit Säure und Ethanol

Nicht lösliche Stoffe insgesamt höchstens 3 %

Lösungsmittelreste höchstens 1 % Methanol, Ethanol und Propan-2-ol, einzeln oder zu-

sammen, bezogen auf die von flüchtigen Stoffen freie Substanz

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

### E 442 AMMONIUMPHOSPHATIDE

Synonyme Ammoniumsalze der Phosphatidsäuren; gemischte Ammoniumsalze von Phosphoglyceriden

**Definition** Gemisch der Ammoniumverbindungen von Phosphatidsäuren aus

Speisefetten und -ölen. Eine, zwei oder drei Hydroxylgruppen des Glycerins können an ein Phosphoratom gebunden sein. Ferner können zwei Phosphorsäureester zu Phosphatidylphosphatiden verknüpft

sein

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt Phosphor: mindestens 3 % und höchstens 3,4 % (Gewichtsprozent);

Ammonium: mindestens 1,2 % und höchstens 1,5 %, berechnet

als N

**▼**<u>M3</u>

Beschreibung zäher halbfester Stoff bis ölige Flüssigkeit

**▼**B

Merkmale

Löslichkeit fettlöslich; nicht löslich in Wasser; teilweise löslich in Ethanol und

Aceton

Glycerin-Test besteht Test

Test auf freie Fettsäuren besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Reinheit

In Petrolether unlösliche Stoffe höchstens 2,5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Ouecksilber höchstens 1 mg/kg

höchstens 1 mg/kg Cadmium

#### E 444 SACCHAROSEACETAT-ISOBUTYRAT

Synonyme SAIB

Definition Saccharoseacetat-Isobutyrat ist ein Gemisch der Reaktionsprodukte

der Veresterung von lebensmitteltauglicher Saccharose mit Essigsäureanhydrid und Isobuttersäureanhydrid und nachfolgender Destillation. Das Gemisch enthält alle möglichen Esterkombinationen, in denen das Molverhältnis von Acetat zu Butyrat etwa 2:6 beträgt

Einecs 204-771-6

Chemische Bezeichnung Saccharosediacetathexaisobutyrat

Chemische Formel  $C_{40}H_{62}O_{19}$ 

Molmasse ca. 832 bis 856, C<sub>40</sub>H<sub>62</sub>O<sub>19</sub>: 846,9

Gehalt mindestens 98,8 % und höchstens 101,9 %  $C_{40}H_{62}O_{19}$ 

helle, strohfarbene Flüssigkeit, klar, ohne Ablagerungen, nichts-Beschreibung

sagender Geruch

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in den meisten organischen Lösungs-

 $[n]_D^{40}$ : 1,4492—1,4504 Brechzahl

Dichte  $[d]_{D}^{25}$ : 1,141—1,151

Reinheit

Definition

Triacetin höchstens 0,1 %

Säurezahl höchstens 0,2

Verseifungszahl mindestens 524 und höchstens 540

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

höchstens 1 mg/kg Quecksilber

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 445 GLYCERINESTER AUS WURZELHARZ

Synonyme Harzester, Estergummi, Kolophon-Glycerinester

Komplexes Gemisch von Tri- und Diglycerinestern von Wurzelharzsäuren. Das Wurzelharz wird durch Lösungsmittelextraktion alter Kiefernstümpfe und darauffolgende Flüssig-Flüssig-Lösungsmittel-Raffination gewonnen. Aus dieser Spezifikation ausgeschlossen sind Balsamharz (ein Exsudat lebender Kiefern) und Tallharz (ein

Nebenprodukt der Zellstoffherstellung). Das Enderzeugnis besteht zu etwa 90 % aus Harzsäuren und zu 10 % aus neutralen, nicht sauren

Verbindungen. Der Harzsäureanteil ist ein komplexes Gemisch von isomeren diterpenoiden Monocarbonsäuren mit der empirischen Molekülformel  $C_{20}H_{30}O_2$ , im wesentlichen Abietinsäure. Der Stoff wird durch Dampfstrippen oder Gegenstromdampfdestillation gereinigt

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

**Beschreibung** harter, gelber bis schwach bernsteinfarbener Feststoff

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in Aceton

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für die Verbindung

Reinheit

Dichte (Lösung) d<sup>20</sup><sub>25</sub> mindestens 0,935 in einer 50%igen Lösung in D-Limonen

(97 %, Siedepunkt 175,5—176 °C; d<sup>20</sup><sub>4</sub>: 0,84)

Erweichungsbereich (Ring- und Kugel-

prüfung)

82-90 °C

Säurezahl mindestens 3 und höchstens 9

Hydroxylzahl mindestens 15 und höchstens 45

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Test auf Tallharz (Schwefelprüfung)

Werden schwefelhaltige organische Verbindungen in Gegenwart von Natriumformiat erhitzt, wird der Schwefel zu Wasserstoffsulfid, das

anhand von Bleipapier leicht nachweisbar ist. Eine positive Reaktion verweist auf die Verwendung von Tallharz anstelle von Wurzelharz

#### E 450(i) DINATRIUMDIPHOSPHAT

Synonyme Dinatriumdihydrogendiphosphat; Dinatriumdihydrogenpyrophosphat; saures Natriumpyrophosphat; Dinatriumpyrophosphat

Definition

Einecs 231-835-0

Chemische Bezeichnung Dinatriumdihydrogendiphosphat

Chemische Formel Na<sub>2</sub>H<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Molmasse 221,94

Gehalt mindestens 95 % Dinatriumdiphosphat

 $P_2O_5$ -Gehalt mindestens 63,0 % bis höchstens 64,5 %

Beschreibung weißes Pulver oder Körner

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test
Löslichkeit wasserlöslich

pH-Wert 3,7—5,0 (1%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (105 °C, 4 Stunden)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 1 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Aluminium höchstens 200 mg/kg

E 450(ii) TRINATRIUMDIPHOSPHAT

Synonyme Trinatriumpyrophosphat; Trinatriummonohydrogendiphosphat; Trinatriumdiphosphat; Trinatriumdiphosphat

**Definition** 

Einecs 238-735-6

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel Monohydrat: Na<sub>3</sub>HP<sub>2</sub>O<sub>7</sub> H<sub>2</sub>O

wasserfreie Form: Na<sub>3</sub>HP<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Molmasse Monohydrat: 261,95

wasserfreie Form: 243,93

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 57 % bis höchstens 59 %

Beschreibung weißes Pulver oder Körner, kommt wasserfrei oder als Monohydrat

vor

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit wasserlöslich

pH-Wert 6,7—7,5 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust höchstens 4,5 % (wasserfreie Form, 450—550 °C)

höchstens 11,5 % (Monohydrat)

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (wasserfreie Form, 105 °C, 4 Stunden)

höchstens 1,0 % (Monohydrat, 105 °C, 4 Stunden)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 450(iii) TETRANATRIUMDIPHOSPHAT

Synonyme Tetranatriumpyrophosphat; Tetranatriumdiphosphat; Tetranatrium-

phosphat

Definition

Einecs 231-767-1

Chemische Bezeichnung Tetranatriumdiphosphat

Chemische Formel wasserfreie Form: Na<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Dekahydrat:  $Na_4P_2O_7$   $10H_2O$ 

Molmasse wasserfreie Form: 265,94

Dekahydrat: 446,09

Gehalt mindestens 95 % Na<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub> nach dem Glühen

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Geahlt mindestens 52,5 % bis höchstens 54,0 %

Beschreibung farblose oder weiße Kristalle oder weißes kristallines oder körniges

Pulver. Das Dekahydrat verwittert in trockener Luft ein wenig

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol.

pH-Wert 9,8—10,8 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust höchstens 0,5 % (wasserfreies Salz), mindestens 38 % und höchstens

42 % (Dekahydrat, 105 °C, 4 Stunden, dann 550 °C, 30 Minuten)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 450(v) TETRAKALIUMDIPHOSPHAT

**Synonyme** Tetrakaliumpyrophosphat

**Definition** 

Einecs 230-785-7

Chemische Bezeichnung Tetrakaliumdiphosphat

Chemische Formel  $K_4P_2O_7$ 

Molmasse 330,34 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 95 % (800 °C, 30 Minuten)

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 42,0 % und höchstens 43,7 % in der Tro-

ckenmasse

**Beschreibung** farblose Kristalle oder weißes, stark hygroskopisches Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol

pH-Wert 10,0—10,8 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust höchstens 2 % (105 °C, 4 Stunden, dann 550 °C, 30 Minuten)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 450(vi) DICALCIUMDIPHOSPHAT

Synonyme Calciumpyrophosphat

Definition

Einecs 232-221-5

Chemische Bezeichnung Dicalciumdiphosphat

Dicalciumpyrophosphat

Chemische Formel Ca<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Molmasse 254,12

Gehalt mindestens 96 %

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> -Gehalt mindestens 55 % bis höchstens 56 %

Beschreibung feines, weißes, geruchloses Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in verdünnter Salz- und Salpetersäure

pH-Wert 5,5—7,0 (10%ige Suspension in Wasser)

Reinheit

Glühverlust höchstens 1,5 % (800 °C ± 25 °C, 30 Minuten)

Fluorid höchstens 50 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 450(vii) CALCIUMDIHYDROGENDIPHOSPHAT

Synonyme saures Calciumpyrophosphat; Monocalciumdihydrogenpyrophosphat

**Definition** 

Einecs 238-933-2

Chemische Bezeichnung Calciumdihydrogendiphosphat

Chemische Formel CaH<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Molmasse 215,97

Gehalt mindestens 90 % in der Trockenmasse

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 61 % bis höchstens 66 %

Beschreibung weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

Reinheit

Säureunlösliche Bestandteile höchstens 0,4 %

Fluorid höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Aluminium höchstens 800 mg/kg; dies gilt bis zum 31. März 2015

höchstens 200 mg/kg; dies gilt ab dem 1. April 2015

▼<u>M10</u>

## E 450 (ix) MAGNESIUMDIHYDROGENDIPHOSPHAT

Synonyme saures Magnesiumpyrophosphat, Monomagnesiumdihydrogenpyro-

phosphat; Magnesiumdiphosphat, Magnesiumpyrophosphat

**Definition** Magnesiumdihydrogendiphosphat ist das saure Magnesiumsalz der

Diphosphorsäure. Es wird hergestellt durch langsame Zugabe einer wässrigen Dispersion aus Magnesiumhydroxid zu Phosphorsäure, bis das Molverhältnis zwischen Mg und P etwa 1:2 beträgt. Während der Reaktion muss die Temperatur unter 60 °C betragen. Dem Reaktionsgemisch wird etwa 0,1 % Wasserstoffperoxid zugesetzt, anschließend wird die Aufschlämmung erhitzt und vermahlen.

## **▼**<u>M10</u>

Einecs 244-016-8

Chemische Bezeichnung Monomagnesiumdihydrogendiphosphat

Chemische Formel MgH<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

Molmasse 200,25

Gehalt P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 68,0 % und höchstens 70,5 %, berechnet als

 $P_2O_5$ 

MgO-Gehalt mindestens 18,0 % und höchstens 20,5 %, berechnet als

MgO

**Beschreibung** weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser, praktisch nicht löslich in Ethanol

Partikelgröße: Die durchschnittliche Partikelgröße beträgt 10 bis 50 μm.

Reinheit

Glühverlust höchstens 12 % (800 °C, 0,5 Stunden)

Fluorid höchstens 20 mg/kg (berechnet als Fluor)

Aluminium höchstens 50 mg/kg

Arsen höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

**▼**<u>B</u>

## E 451(i) PENTANATRIUMTRIPHOSPHAT

Synonyme Pentanatriumtripolyphosphat; Natriumtripolyphosphat

Definition

Einecs 231-838-7

Chemische Bezeichnung Pentanatriumtriphosphat

Chemische Formel  $Na_5O_{10}P_3 \cdot nH_2O \ (n = 0 \text{ oder } 6)$ 

Molmasse 367,86

Gehalt mindestens 85,0 % (wasserfreie Form) oder 65,0 % (Hexahydrat)

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  mindestens 56 % und höchstens 59 % (wasserfrei) oder

mindestens 43 % und höchstens 45 % (Hexahydrat)

**▼**B

Beschreibung weiß, schwach hygroskopisch; Körner oder Pulver

Merkmale

Löslichkeit leicht löslich in Wasser; nicht löslich in Ethanol

Natrium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

pH-Wert 9,1—10,2 (1%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust Wasserfreie Form: höchstens 0,7 % (105 °C, 1 Stunde)

Hexahydrat: höchstens 23,5 % (60 °C, 1 Stunde, dann 105 °C, 4

Stunden)

Nicht wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,1 % Höhere Polyphosphate höchstens 1 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 451(ii) PENTAKALIUMTRIPHOSPHAT

Synonyme Pentakaliumtripolyphosphat; Kaliumtriphosphat; Kaliumtripolyphos-

phat

**Definition** 

Einecs 237-574-9

Chemische Bezeichnung Pentakaliumtriphosphat; Pentakaliumtripolyphosphat

Chemische Formel  $K_5O_{10}P_3$  Molmasse 448,42

Gehalt mindestens 85 % in der Trockenmasse

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 46,5 % bis höchstens 48 %

Beschreibung weiß, stark hygroskopisch; Pulver oder Körner

Merkmale

Löslichkeit sehr leicht löslich in Wasser

Kalium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

pH-Wert 9,2—10,5 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust höchstens 0,4 % (105 °C, 4 Stunden, dann 550 °C, 30 Minuten)

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 2 %

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

#### E 452(i) NATRIUMPOLYPHOSPHAT

#### I. LÖSLICHES POLYPHOSPHAT

Synonyme

Natriumhexametaphosphat; Natriumtetrapolyphosphat; Grahamsches Salz; glasiges Natriumpolyphosphat; Natriumpolymetaphosphat; Natriummetaphosphat

Definition

Lösliche Natriumpolyphosphate werden durch Schmelzen und anschließendes Abkühlen von Natriumorthophosphaten gewonnen. Diese Verbindungen bilden eine Klasse amorpher, wasserlöslicher Polyphosphate aus linearen Ketten von Metaphosphat-Einheiten,  $(NaPO_3)_x$  mit  $x\geq 2$ , an deren Ende sich  $Na_2PO_4$ -Gruppen befinden. Gewöhnlich werden diese Stoffe anhand ihres  $Na_2O/P_2O_5$ -Verhältnisses oder des  $P_2O_5$ -Gehalts identifiziert. Das  $Na_2O/P_2O_5$ -Verhältnis schwankt von etwa 1,3 bei Natriumtetrapolyphosphat (x = ungefähr 4) über etwa 1,1 bei Grahamschem Salz, gemeinhin als Natriumhexametaphosphat bezeichnet (x = 13 bis 18), bis hin zu etwa 1,0 bei den Natriumpolyphosphaten mit höherer Molmasse (x = 20 bis 100 und darüber). Der pH-Wert ihrer Lösungen schwankt zwischen 3,0 und 9,0

Einecs

272-808-3

Chemische Bezeichnung

Natriumpolyphosphat

Chemische Formel

Heterogene Gemische von Natriumsalzen linearer kondensierter Polyphosphorsäuren mit der allgemeinen Formel  $H_{(n+2)}P_nO_{(3n+1)}$ , bei der "n" mindestens 2 ist

(102)

Gehalt

Molmasse

 $P_2O_5\text{-}Gehalt$  mindestens 60~% und höchstens 71~% nach dem Glühen

Beschreibung

farblos oder weiß, transparent; Plättchen, Körner oder Pulver

Merkmale

Löslichkeit

sehr leicht löslich in Wasser

Natrium-Test Phosphat-Test besteht Test besteht Test

pH-Wert

3,0—9,0 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust

höchstens 1 %

Wasserunlösliche Bestandteile

höchstens 0,1 %

Fluorid

höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen Cadmium höchstens 1 mg/kg höchstens 1 mg/kg

Rlei

höchstens 1 mg/kg

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

#### II. UNLÖSLICHES POLYPHOSPHAT

Synonyme

unlösliches Natriummetaphosphat; Maddrellsches Salz; unlösliches Natriumpolyphosphat

Definition

Unlösliches Natriummetaphosphat ist ein Natriumpolyphosphat mit hoher Molmasse, das aus zwei langen Metaphosphatketten (NaPO<sub>3</sub>)<sub>x</sub> besteht, die sich in gegenläufiger Richtung spiralförmig um eine gemeinsame Achse winden. Das Na<sub>2</sub>O/P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Verhältnis beträgt etwa 1,0. Der pH-Wert einer 1:3-Suspension in Wasser liegt bei 6,5

Einecs 272-808-3

Chemische Bezeichnung Natriumpolyphosphat

Chemische Formel Heterogene Gemische von Natriumsalzen linearer kondensierter Po-

lyphosphorsäuren mit der allgemeinen Formel H<sub>(n + 2)</sub>P<sub>n</sub>O<sub>(3n + 1)</sub>, bei

der "n" mindestens 2 ist

Molmasse  $(102)_n$ 

Gehalt P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 68,7 % bis höchstens 70,0 %

Beschreibung weißes kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit nicht wasserlöslich; löslich in Mineralsäuren und in Lösungen von

Kalium- und Ammonium- (nicht jedoch Natrium-) chlorid

Natrium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

pH-Wert etwa 6,5 (1:3-Suspension in Wasser)

Reinheit

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 452(ii) KALIUMPOLYPHOSPHAT

Synonyme Kaliummetaphosphat; Kaliumpolymetaphosphat; Kurrolsches Salz

Definition

Einecs 232-212-6

Chemische Bezeichnung Kaliumpolyphosphat

Chemische Formel (KPO<sub>3</sub>)n

Heterogene Gemische von Kaliumsalzen linearer kondensierter Polyphosphorsäuren mit der allgemeinen Formel  $H_{(n+2)}P_nO_{(3n+1)}$ , bei

der "n" mindestens 2 ist

Molmasse  $(118)_n$ 

Gehalt P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 53,5 % und höchstens 61,5 % nach dem

Glühen

Beschreibung feines weißes Pulver oder Kristalle oder farblose glasige Plättchen

Merkmale

Löslichkeit 1 g löst sich in 100 ml einer 1:25-Natriumacetatlösung

Kalium-Test besteht Test
Phosphat-Test besteht Test

pH-Wert höchstens 7,8 (1%ige Lösung)

Reinheit

Glühverlust höchstens 2 % (105 °C, 4 Stunden, dann 550 °C, 30 Minuten)

Cyclophosphat höchstens 8 %, bezogen auf den P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt

Fluorid höchstens 10 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 452(iii) NATRIUMCALCIUMPOLYPHOSPHAT

Synonyme glasiges Natriumcalciumpolyphosphat

**Definition** 

Einecs 233-782-9

Chemische Bezeichnung Natriumcalciumpolyphosphat

Chemische Formel  $(NaPO_3)_n$  CaO, wobei n typischerweise = 5

Molmasse

Gehalt P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 61 % und höchstens 69 % nach dem Glühen

**Beschreibung** weiße glasige Kristalle, kugelförmig

Merkmale

pH-Wert etwa 5—7 (1%ige (m/m) Aufschlämmung)

CaO-Gehalt 7—15 % (m/m)

Reinheit

Fluorid höchstens 10 mg/kg
Arsen höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 452(iv) CALCIUMPOLYPHOSPHAT

Synonyme Calciummetaphosphat; Calciumpolymetaphosphat

Definition

Einecs 236-769-6

Chemische Bezeichnung Calciumpolyphosphat

Chemische Formel (CaP<sub>2</sub>O<sub>6</sub>)n

Heterogene Gemische von Calciumsalzen kondensierter Polyphosphorsäuren mit der allgemeinen Formel  $H_{(n\ +\ 2)}P_nO_{(n\ +\ 1)}$ , bei der

"n" mindestens 2 ist

Molmasse  $(198)_n$ 

Gehalt P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt mindestens 71 % und höchstens 73 % nach dem Glühen

Beschreibung geruchlose und farblose Kristalle oder weißes Pulver

Merkmale

Löslichkeit gewöhnlich mäßig löslich in Wasser; löslich in saurem Medium

Calcium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test CaO-Gehalt 27—29,5 %

Reinheit

Glühverlust höchstens 2 % (105 °C, 4 Stunden, dann 550 °C, 30 Minuten)

Cyclophosphat höchstens 8 %, bezogen auf den P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-Gehalt höchstens 30 mg/kg (berechnet als Fluor)

Arsen höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 459 BETA-CYCLODEXTRIN

Synonyme

**Definition** β-Cyclodextrin ist ein nichtreduzierendes cyclisches Saccharid, be-

stehend aus sieben α-1,4-verknüpften D-Glucopyranosyleinheiten. Das Produkt wird hergestellt durch Einwirkung des Enzyms Cycloglykosyltransferase (CGTase), gewonnen aus *Bacillus circulans*, *Paenibacillus macerans* bzw. rekombinant *Bacillus licheniformis* 

strain SJ1608 auf teilweise hydrolysierter Stärke

Einecs 231-493-2

Chemische Bezeichnung Cycloheptaamylose

Chemische Formel  $(C_6H_{10}O_5)_7$ Molmasse 1 135

Gehalt mindestens 98,0 % (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>)<sub>7</sub> in der Trockenmasse

**Beschreibung** praktisch geruchloser weißer oder fast weißer kristalliner Feststoff

Erscheinung einer Lösung in Wasser klar und farblos

Merkmale

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; leicht löslich in heißem Wasser; mäßig

löslich in Ethanol

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25}$ : + 160° bis + 164° (1%ige Lösung)

pH-Wert: 5,0—8,0 (1%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 14 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Andere Cyclodextrine höchstens 2 % bezogen auf die Trockenmasse

Lösungsmittelreste jeweils höchstens 1 mg/kg Toluen bzw. Trichlorethylen

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

**▼** M8

E 460(i) MIKROKRISTALLINE CELLULOSE, CELLULOSE-GEL

Synonyme

**▼**<u>B</u>

Definition

Gereinigte, teilweise depolymerisierte Cellulose, die durch Behandlung von als Pülpe aus faserigem Pflanzenmaterial gewonnener Alphacellulose mit Mineralsäuren hergestellt wird. Der Polymerisati-

onsgrad liegt üblicherweise unter 400

Einecs 232-674-9

Chemische Bezeichnung Zellulose

Chemische Formel  $(C_6H_{10}O_5)_n$ 

Molmasse rund 36 000

Gehalt mindestens 97 %, berechnet als Cellulose, in der Trockenmasse

Partikelgröße mindestens 5 μm (höchstens 10 % Partikel kleiner als 5 μm)

Beschreibung feines weißes oder fast weißes, geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser, Ethanol, Ether und verdünnten Mineralsäu-

ren; mäßig löslich in Natriumhydroxidlösung

Farbreaktion

Zu 1 mg der Probe 1 ml Phosphorsäure hinzufügen und 30 Minuten lang im Wasserbad erhitzen. 4 ml einer 1:4-Lösung von Pyrocate-

chin in Phosphorsäure hinzufügen und 30 Minuten lang erhitzen. Die

Lösung färbt sich rot

Infrarot-Absorptionsspektroskopie noch zu bestimmen

Suspensionstest 30 g der Probe in einem Hochgeschwindigkeitsmixer (12 000 U/min)

5 Minuten lang mit 270 ml Wasser mischen. Es entsteht entweder eine frei fließende Suspension oder eine schwere, klumpige Suspension, die, wenn überhaupt, nur schwer fließt, sich kaum absetzt und viele eingeschlossene Luftblasen enthält. Entsteht eine frei fließende Suspension, dann 100 ml in einen 100-ml-Messzylinder umfüllen und 1 Stunde lang stehen lassen. Die Feststoffe setzen sich ab,

und es bildet sich ein flüssiger Überstand

pH-Wert des Überstands liegt zwischen 5,0 und 7,5 (10 %ige

Suspension in Wasser)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 7 % (105 °C, 3 Stunden)

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,24 %

Sulfatasche höchstens 0.5% ( $800 \pm 25$  °C)

Stärke nicht feststellbar

20 ml dieser im Suspensionstest unter "Merkmale" erhaltenen Dispersion einige Tropfen Iodlösung hinzufügen und mischen. Es sollte

keine purpurne bis blaue oder blaue Färbung entstehen

Carboxylgruppen höchstens 1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 460(ii) CELLULOSEPULVER

**Definition** Gereinigte, mechanisch zerlegte Cellulose wird durch Verarbeitung

von als Pülpe aus faserigem Pflanzenmaterial gewonnener Alpha-

cellulose hergestellt

Einecs 232-674-9

Chemische Bezeichnung Cellulose; lineares Polymer von 1,4-verbundenen Glucoseresten

Chemische Formel  $(C_6H_{10}O_5)_n$ 

Molmasse  $(162)_n$  (n ist meist  $\geq 1000$ )

Gehalt mindestens 92 %

Partikelgröße mindestens 5 μm (höchstens 10 % Partikel kleiner als 5 μm)

Beschreibung weißes, geruchloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser, Ethanol, Ether und verdünnten Mineralsäu-

ren; mäßig löslich in Natriumhydroxidlösung

Suspensionstest

30 g der Probe in einem Hochgeschwindigkeitsmixer (12 000 U/min)
5 Minuten lang mit 270 ml Wasser mischen. Es entsteht entweder

eine frei fließende Suspension oder eine schwere, klumpige Suspension, die, wenn überhaupt, nur schwer fließt, sich kaum absetzt und viele eingeschlossene Luftblasen enthält. Entsteht eine frei fließende Suspension, dann 100 ml in einen 100-ml-Messzylinder umfüllen und 1 Stunde lang stehen lassen. Die Feststoffe setzen sich ab,

und es bildet sich ein flüssiger Überstand

pH-Wert des Überstands liegt zwischen 5,0 und 7,5 (10%ige

Suspension in Wasser)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 7 % (105 °C, 3 Stunden)

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 1,0 %

Sulfatasche höchstens  $0.3 \% (800 \pm 25 ^{\circ}\text{C})$ 

Stärke nicht feststellbar

20 ml dieser im Suspensionstest unter "Merkmale" erhaltenen Dispersion einige Tropfen Iodlösung hinzufügen und mischen. Es sollte

keine purpurne bis blaue oder blaue Färbung entstehen

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 461 METHYLCELLULOSE

Synonyme Cellulosemethylether

**Definition**Methylcellulose ist eine direkt aus faserigem Pflanzenmaterial ge-

wonnene Cellulose, die teilweise mit Methylgruppen verethert ist

Einecs

Chemische Bezeichnung Methylether der Cellulose

Chemische Formel Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Formel

C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>(OR<sub>1</sub>)(OR<sub>2</sub>)(OR<sub>3</sub>); wobei R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> sein können:

— H

— CH<sub>3</sub> oder

— CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

Molmasse etwa 20 000-380 000

Gehalt zwischen 25 und 33 % Methoxylgruppen (-OCH<sub>3</sub>) und höchstens

5 % Hydroxyethoxylgruppen (-OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH)

**▼**B

Beschreibung

schwach hygroskopisches weißes bis gelbliches oder leicht grau gefärbtes, geschmack- und geruchloses, körniges oder faseriges Pulver

Merkmale

Löslichkeit

quillt in Wasser (dabei bildet sich eine klare bis schillernde, zäh-

flüssige kolloidale Lösung);

nicht löslich in Ethanol, Ether und Chloroform;

löslich in Eisessig

pH-Wert

mindestens 5,0 und höchstens 8,0 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 10 % (105 °C, 3 Stunden)

Sulfatasche

höchstens 1,5 % (800  $\pm$  25 °C)

Arsen

höchstens 3 mg/kg

Blei

höchstens 2 mg/kg

Quecksilber

höchstens 1 mg/kg

Cadmium

höchstens 1 mg/kg

#### E 462 ETHYLCELLULOSE

Synonyme

Celluloseethylether

**Definition** 

Ethylcellulose ist eine direkt aus faserigem Pflanzenmaterial gewonnene Cellulose, die teilweise mit Ethylgruppen verethert ist

Einecs

Chemische Bezeichnung

Ethylether der Cellulose

Chemische Formel

Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemeinen Formel

 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)$ , wobei  $R_1$  und  $R_2$  sein können:

— Н

- CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

Molmasse

Gehalt

mindestens 44 % und höchstens 50 % Ethoxylgruppen (-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>) bezogen auf die Trockenmasse (entspricht höchstens 2,6 Ethoxylgruppen je Anhydroglucoseeinheit

Beschreibung

leicht hygroskopisches, weißes bis cremefarbenes, geruch- und geschmackloses Pulver

Merkmale

Löslichkeit

praktisch unlöslich in Wasser, Glycerin und Propan-1,2-diol, aber je nach Ethoxylgehalt zu unterschiedlichen Anteilen in bestimmten organischen Lösungsmitteln löslich. Ethylcellulose mit weniger als 46—48 % Ethoxylgruppen ist leicht löslich in Tetrahydrofuran, Methylacetat, Chloroform und in Mischungen von aromatischen Kohlenwasserstoffen und Ethanol. Ethylcellulose mit einem Anteil an Ethoxylgruppen von 46—48 % oder mehr ist leicht löslich in Ethanol, Methanol, Toluen, Chloroform und Ethylacetat

Filmbildungstest

5 g der Probe in 95 g eines 80:20-Toluen-Ethanol-Gemischs (m/m) auflösen. Es bildet sich eine klare, stabile, hellgelbe Lösung. Einige ml der Lösung auf eine Glasplatte gießen und das Lösungsmittel evaporieren lassen. Es bleibt ein dicker, fester, durchgängiger, klarer Film, der entzündlich ist

pH-Wert neutral bei Lackmustest (1 %ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 3 % (105 °C, 2 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,4 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 463 HYDROXYPROPYLCELLULOSE

Synonyme Cellulosehydroxypropylether

**Definition** Hydroxypropylcellulose ist eine direkt aus faserigem Pflanzenmate-

rial gewonnene Cellulose, die teilweise mit Hydroxypropylgruppen

verethert ist

Einecs

Chemische Bezeichnung Hydroxypropylether der Cellulose

Chemische Formel Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Formel

 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ , wobei  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_3$  sein können:

— Н

— CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>

— CH<sub>2</sub>CHO(CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>)CH<sub>3</sub>

— CH<sub>2</sub>CHO[CH<sub>2</sub>CHO(CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>)CH<sub>3</sub>]CH<sub>3</sub>

Molmasse etwa 30 000—1 000 000

Gehalt höchstens 80,5 % Hydroxypropoxyl-Gruppen (-OCH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>),

was höchstens 4,6 Hydroxypropyl-Gruppen pro Anhydroglucosee-

inheit, bezogen auf die Trockenmasse, entspricht

Beschreibung schwach hygroskopisches, weißes bis gelbliches oder leicht grau

gefärbtes, geschmack- und geruchloses, körniges oder faseriges Pul-

ver

Merkmale

Löslichkeit quillt in Wasser (dabei bildet sich eine klare bis schillernde, zäh-

flüssige kolloidale Lösung); löslich in Ethanol; nicht löslich in Ether

Gaschromatographie Die Zusammensetzung ist durch Gaschromatografie festzustellen

pH-Wert mindestens 5,0 und höchstens 8,0 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10 % (105 °C, 3 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0.5%, bestimmt bei  $800 \pm 25$  °C

Propylenchlorhydrine höchstens 0,1 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 464 HYDROXYPROPYLMETHYLCELLULOSE

Synonyme

**Definition** Hydroxypropylmethylcellulose ist eine direkt aus faserigem Pflan-

zenmaterial gewonnene Cellulose, die teilweise mit Methylgruppen verethert ist, mit einer kleinen Menge angeetherter Hydroxypropyl-

gruppen

Einecs

Chemische Bezeichnung 2-Hydroxypropylether der Methylcellulose

Chemische Formel Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Formel

 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ , wobei  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_3$  sein können:

— н

— CН<sub>3</sub>

— CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>

— CH<sub>2</sub>CHO (CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>) CH<sub>3</sub>

— CH<sub>2</sub>CHO[CH<sub>2</sub>CHO (CH<sub>2</sub>CHOHCH<sub>3</sub>) CH<sub>3</sub>]CH<sub>3</sub>

Molmasse etwa 13 000—200 000

Gehalt zwischen 19 und 30 % Methoxylgruppen (-OCH<sub>3</sub>) und zwischen 3

und 12 % Hydroxypropoxylgruppen (-OCH $_2$ CHOHCH $_3$ ) in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung schwach hygroskopisches, weißes bis gelbliches oder leicht grau

gefärbtes, geschmack- und geruchloses, körniges oder faseriges Pul-

ver

Merkmale

Löslichkeit quillt in Wasser (dabei bildet sich eine klare bis schillernde, zäh-

flüssige kolloidale Lösung); unlöslich in Ethanol.

Gaschromatographie die Zusammensetzung ist durch Gaschromatografie festzustellen

pH-Wert mindestens 5,0 und höchstens 8,0 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10 % (105 °C, 3 Stunden)

Sulfatasche höchstens 1,5 % bei Produkten mit einer Viskosität von mindestens

50 mPa s

höchstens 3 % bei Produkten mit einer Viskosität unter 50 mPa s

Propylenchlorhydrine höchstens 0,1 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

## E 465 ETHYLMETHYLCELLULOSE

Synonyme Methylethylcellulose

**Definition** Ethylmethylcellulose ist eine direkt aus faserigem Pflanzenmaterial

gewonnene Cellulose, die teilweise mit Methyl- und Ethylgruppen

verethert ist

Einecs

Chemische Bezeichnung Ethylmethylether der Cellulose

Chemische Formel Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Forme

 $C_6H_7O_2(OR_1)(OR_2)(OR_3)$ , wobei  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_3$  sein können:

— Н

— CH<sub>3</sub>— CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

Molmasse etwa 30 000—40 000

Gehalt bezogen auf die Trockenmasse zwischen 3,5 und 6,5 % Methox-

ylgruppen (-OCH $_3$ ), zwischen 14,5 und 19 % Ethoxylgruppen (-OCH $_2$ CH $_3$ ) und zwischen 13,2 und 19,6 % Alkoxy-Gruppen ins-

gesamt, berechnet als Methoxyl

Beschreibung schwach hygroskopisches, weißes bis gelbliches oder leicht grau

gefärbtes, geschmack- und geruchloses, körniges oder faseriges Pul-

ver

Merkmale

Löslichkeit | quillt in Wasser (dabei bildet sich eine klare bis schillernde, zäh-

flüssige kolloidale Lösung); löslich in Ethanol; nicht löslich in Ether

pH-Wert mindestens 5,0 und höchstens 8,0 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für die faserige Form und höchstens 10 % für die

Pulverform (bei 105 °C, bis zur Gewichtskonstanz)

Sulfatasche höchstens 0,6 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

### **▼**<u>M8</u>

## E 466 NATRIUM-CARBOXYMETHYLCELLULOSE, CELLULOSE-GUMMI

Synonyme NaCMC; Natrium-CMC

Definition Natrium-Carboxymethylcellulose ist ein Natriumsalz eines Carbox-

ymethylethers einer direkt aus faserigem Pflanzenmaterial gewonne-

nen Cellulose

**▼**<u>B</u>

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumsalz des Carboxymethylethers der Cellulose

Chemische Formel Polymere von substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Formel

C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>(OR<sub>1</sub>)(OR<sub>2</sub>)(OR<sub>3</sub>), wobei R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> sein können:

— н

— CH<sub>2</sub>COONa

— CH<sub>2</sub>COOH

Molmasse höher als ca. 17 000 (Polymerisationsgrad ca. 100)

Gehalt mindestens 99,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung schwach hygroskopisches, weißes bis gelbliches oder leicht grau

gefärbtes, geschmack- und geruchloses, körniges oder faseriges Pul-

ver

#### Merkmale

Löslichkeit bildet mit Wasser eine zähflüssige kolloidale Lösung; nicht löslich in

Ethanol.

Schaumtest Eine 0,1% ige Lösung der Probe kräftig schütteln. Es bildet sich

keine Schaumschicht. (auf diese Weise lässt sich Natriumcarboxymethylcellulose von anderen Celluloseethern unterscheiden)

Ausfällung Zu 5 ml einer 0,5%igen Lösung der Probe 5 ml einer 5%igen Kup-

fersulfat- oder Aluminiumsulfatlösung hinzufügen. Es bildet sich ein Niederschlag. (auf diese Weise lässt sich Natriumcarboxymethylcellulose von anderen Celluloseethern sowie von Gelatine, Johannis-

brotkernmehl und Traganth unterscheiden)

Farbreaktion 0,5 g Natriumcarboxymethylcellulose unter ständigem Rühren zu 50

ml Wasser hinzufügen, um eine gleichmäßige Dispersion zu erreichen. So lange weiterrühren, bis die Lösung klar wird, dann die

Lösung für folgende Prüfung verwenden:

1 mg der Probe in einem kleinen Reagenzglas mit dem gleichen Volumen Wasser verdünnen und 5 Tropfen 1-Naphthol-Lösung hinzufügen. Das Reagenzglas neigen und entlang seiner Seite vorsichtig 2 ml Schwefelsäure einträufeln, so dass diese eine tiefere Schicht

bildet. Die Grenzfläche färbt sich purpurrot

pH-Wert mindestens 5,0 und höchstens 8,5 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Substitutionsgrad zwischen 0,2 und 1,5 Carboxymethylgruppen (-CH<sub>2</sub>COOH) je An-

hydroglucoseeinheit

Trocknungsverlust höchstens 12 % (105 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtglycolat höchstens 0,4 %, berechnet als Natriumglycolat, in der Trockenmas-

se

Natrium höchstens 12,4 % in der Trockenmasse

## E 468 VERNETZTE CARBOXYMETHYLCELLULOSE, MODIFIZIERTER CELLULOSEGUMMI

Synonyme vernetzte Natriumcarboxymethylcellulose; vernetzte CMC; vernetzte Natrium-CMC

**Definition**Vernetzte Natriumcarboxymethylcellulose ist das Natriumsalz thermisch vernetzter, teilweise O-carboxymethylierter Cellulose

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumsalz vernetzter carboxymethylierter Ethercellulose

Chemische Formel Polymere mit substituierten Anhydroglucoseeinheiten der allgemei-

nen Formel

C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>(OR<sub>1</sub>)(OR<sub>2</sub>)(OR<sub>3</sub>), wobei R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> sein können:

— Н

— CH<sub>2</sub>COONa

— CH<sub>2</sub>COOH

Molmasse

Gehalt

### **▼**B

leicht hygroskopisches, weißes bis cremefarbenes, geruchloses Pul-Beschreibung

Merkmale

Ausfällung 1 g in 100 ml einer 4 mg/kg Methylenblau enthaltenden Lösung

schütteln und absetzen lassen. Der zu prüfende Stoff absorbiert Me-

thylenblau und bildet einen blauen, faserigen Bodensatz

Farbreaktion 1 g in 50 ml Wasser schütteln. 1 ml des Gemisches in einen Prüf-

kolben geben, 1 ml Wasser hinzufügen und 0,05 ml einer frisch zubereiteten Lösung von 40 g/l α-Naphthol in Methanol hinzugeben. Prüfkolben neigen und vorsichtig 2ml Schwefelsäure über die niedrigere Seite einträufeln, so dass eine tiefere Schicht gebildet wird.

Die Grenzfläche färbt sich rötlich-violett

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert mindestens 5,0 und höchstens 7,0 (1%ige Lösung)

Reinheit

höchstens 6 % (105 °C, 3 Stunden) Trocknungsverlust

In Wasser lösliche Substanzen höchstens 10 %

mindestens 0,2 und höchstens 1,5 Carboxymethylgruppen je Anhy-Substitutionsgrad

Natriumgehalt höchstens 12,4 % in der Trockenmasse

Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Ouecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 469 ENZYMATISCH HYDROLYSIERTE CARBOXYMETHYLCELLU-LOSE, ENZYMATISCH HYDROLYSIERTER CELLULOSEGUMMI

Synonyme enzymatisch hydrolysierte Natriumcarboxymethylcellulose

**Definition** Enzymatisch hydrolysierte Carboxymethylcellulose wird durch enzy-

matischen Aufschluss mit Cellulase, die durch Trichoderma longibrachiatum (früher T. reesei) produziert wird, aus Carboxymethyl-

cellulose gewonnen

Einecs

Chemische Bezeichnung teilweise enzymatisch hydrolysierte Natriumcarboxymethylcellulose

Chemische Formel Natriumsalze von Polymeren mit substituierten Anhydroglucosee-

inheiten der allgemeinen Formel

[C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>2</sub>(OH)<sub>x</sub>(OCH<sub>2</sub>COONa)<sub>v</sub>]<sub>n</sub> wobei n = Polymerisationsgrad

x = 1,50 bis 2,80 y = 0.2 bis 1.50 x + y = 3,0

(y = Substitutionsgrad)

Molmasse 178,14 (wobei y = 0,20)

282,18 (wobei y = 1,50)

Macromoleküle: mindestens 800 (n = rund 4)

Gehalt mindestens 99,5 % einschließlich Mono- und Disaccharide in der

Trockenmasse

Beschreibung

weißes oder leicht gelbliches oder graues, geruchloses, leicht hygroskopisches körniges oder faseriges Pulver

Merkmale

Löslichkeit

löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Schaumtest

Eine 0,1%ige Lösung der Probe kräftig schütteln. Es bildet sich keine Schaumschicht. Bei diesem Test unterscheidet sich hydrolysiertes oder nichthydrolysiertes Natriumcarboxymethyl von anderen Celluloseethern, Alginaten und Naturkautschuk

Ausfällung

Zu 5 ml einer 0,5%igen Lösung der Probe füge man 5 ml 5%ige Kupfer- oder Aluminiumsulfatlösung hinzu. Es bildet sich ein Niederschlag. Bei diesem Test unterscheidet sich hydrolysiertes oder nichthydrolysiertes Natriumcarboxymethyl von anderen Celluloseethern, Gelatine, Carobin und Tragacanth

Farbreaktion

Bei Umrühren 0,5 g pulverförmige Probe zu 50 ml Wasser hinzufügen, um eine einheitliche Dispersion zu erhalten. Weiter umrühren, bis eine klare Lösung entsteht. In einem kleinen Prüfkolben 1 ml der Probe mit 1 ml Wasser verdünnen. 5 Tropfen 1-Naphthol-Testlösung hinzufügen. Das Reagenzglas neigen und entlang seiner Seite vorsichtig 2 ml Schwefelsäure einträufeln, so dass diese eine tiefere Schicht bildet. Die Grenzfläche färbt sich purpurrot

Viskosität (60 % Feststoffe)

mindestens 2 500 kg m<sup>-1</sup>s<sup>-1</sup> (bei 25 °C) entsprechend einer durch-

schnittlichen Molmasse von 5 000 Da

pH-Wert

mindestens 6,0 und höchstens 8,5 (1%ige kolloidale Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 12 % (105 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Substitutionsgrad

mindestens 0,2 und höchstens 1,5 Carboxymethylgruppen je Anhy-

droglucoseeinheit in der Trockenmasse

Natriumchlorid und Natriumglycolat

einzeln oder zusammengenommen höchstens 0,5 %

Restenzymaktivität

Besteht den Test. Keine Änderung der Viskosität der Testlösung, die die Hydrolyse der Natriumcarboxymethylcellulose anzeigt

Blei

höchstens 3 mg/kg

#### E 470a NATRIUM-, KALIUM- UND CALCIUMSALZE DER SPEISE-FETTSÄUREN

Synonyme

Definition

Natrium-, Kalium- und Calciumsalze von Fettsäuren aus Speiseölen und -fetten, wobei diese Salze entweder aus genusstauglichen Fetten oder aus destillierten Speisefettsäuren gewonnen werden

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

mindestens 95 % in der Trockenmasse (105 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Beschreibung

leichtes Pulver, Schuppen oder halbfeste Massen von weißer bis gelblicher Farbe

Merkmale

Löslichkeit Natrium- und Kaliumsalze: löslich in Wasser und Ethanol; Calcium-

salze: Nicht löslich in Wasser, Ethanol und Ether

Kationentest besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Reinheit

Natrium 9 % - 14 %, berechnet als  $Na_2O$  Kalium 13—21,5 %, berechnet als  $K_2O$ 

Calcium 8,5—13 %, berechnet als CaO

Unverseifbare Fraktion höchstens 2 %

Freie Fettsäuren höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

Freie Alkalien höchstens 0,1 %, berechnet als NaOH

In Alkohol nicht lösliche Bestandteile höchstens 0,2 % (dieses Kriterium gilt nur für Natrium- und Kali-

umsalze`

## E 470b MAGNESIUMSALZE DER SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme

Definition Magnesiumsalze von Fettsäuren in Speiseölen und -fetten, wobei

diese Salze entweder aus genusstauglichen Fetten und Ölen oder

aus destillierten Speisefettsäuren gewonnen werden

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse (105 °C bis zur Gewichts-

konstanz)

Beschreibung leichtes Pulver, Schuppen oder halbfeste Massen von weißer bis

gelblicher Farbe

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; teilweise löslich in Ethanol und Ether

Magnesium-Test besteht Test
Fettsäure-Test besteht Test

Reinheit

Magnesium 6,5—11 %, berechnet als MgO

Freie Alkalien höchstens 0,1 %, berechnet als MgO

Unverseifbare Fraktion höchstens 2 %

Freie Fettsäuren höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 471 MONO- UND DIGLYCERIDE VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Glycerylmonostearat, Glycerylmonopalmitat, Glycerylmonooleat

usw.; Monostearin, Monopalmitin, Monoolein usw.; GMS (für Gly-

cerylmonostearat)

Definition Gemisch von Mono-, Di- und Triestern des Glycerins von Speise-

fettsäuren. Sie können geringe Mengen freie Fettsäuren und Glycerin

enthalter

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt Mono- und Diester: mindestens 70 %

Beschreibung Hellgelbe bis hellbraune ölige Flüssigkeit oder weiße bis cremefar-

bene Wachse. Die festen Produkte können die Form von Pulver,

Schuppen oder Pastillen haben

Merkmale

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für ein Partialfettsäureester eines Polyols

Glycerin-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in Ethanol und Toluen bei 50 °C

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Säurezahl höchstens 6

Freies Glycerin höchstens 7 %

Polyglycerine Diglycerin höchstens 4 % sowie Tri- und Polyglycerine höchstens

1 % der Gesamtglycerine

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtglycerin mindestens 16 % und höchstens 33 %

Sulfatasche höchstens 0,5 %, bestimmt bei  $800 \pm 25$  °C

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

## E 472a ESSIGSÄUREESTER VON MONO- UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Essigsäureester von Mono- und Diglycerider, Acetoglyceride; Acetylierte Mono- und Diglyceride; Essig- und Fettsäureester des Gly-

cerins

**Definition** Ester des Glycerins mit Essigsäure und Fettsäuren aus Speiseölen

und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Essig-

und Fettsäuren und freie Glyceride enthalten

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung klare leichtflüssige Flüssigkeiten bis feste Wachse von weißer bis

gelblicher Farbe

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Essigsäure-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in Ethanol

Reinheit

Andere Säuren als Essig- und Fettsäuren | weniger als 1 %

Freies Glycerin höchstens 2 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtessigsäure mindestens 9 % und höchstens 32 %

Freie Fettsäuren (und Essigsäure) höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Gesamtglycerin mindestens 14 % und höchstens 31 %

Sulfatasche höchstens 0.5 %, bestimmt bei  $800 \pm 25 \degree C$ 

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

# E 472b MILCHSÄUREESTER VON MONO- UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Milchsäureester von Mono- und Diglycerider; Lactoglyceride; mit

Milchsäure veresterte Mono- und Diglyceride von Speisefettsäuren

**Definition**Ester des Glycerins mit Milchsäure und Fettsäuren aus Speiseölen und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Milch-

und Fettsäuren und freie Glyceride enthalten

**▼**B

klare leichtflüssige Flüssigkeiten bis feste Wachse wechselnder Kon-Beschreibung

sistenz und von weißer bis gelblicher Farbe

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test Fettsäure-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in kaltem Wasser, aber dispergierbar in heißem Wasser

Reinheit

Andere Säuren als Milchsäure und Fettweniger als 1 %

Milchsäure-Test

besteht Test

Freies Glycerin höchstens 2 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Ouecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtmilchsäure mindestens 13 % und höchstens 45 %

Freie Fettsäuren (und Milchsäure) höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Gesamtglycerin mindestens 13 % und höchstens 30 %

Sulfatasche höchstens  $0.5 \% (800 \pm 25 \text{ °C})$ 

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

#### E 472c CITRONENSÄUREESTER VON MONO- UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Citrem; Citronensäureester von Mono- und Diglyceriden; Citrogly-

ceride; mit Citronensäure veresterte Mono- und Diglyceride von

Fettsäuren

Definition Ester des Glycerins mit Citronensäure und Fettsäuren aus Speiseölen

und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Fettsäuren, freie Citronensäure und freie Glyceride enthalten. Sie können ganz oder teilweise mit Natrium-, Kalium- oder Calciumsalzen neutralisiert sein, die dafür geeignet und nach dieser Verordnung als

Lebensmittelzusatzstoffe zugelassen sind

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung gelbliche oder leicht bräunliche Flüssigkeiten bzw. wachsartige oder

halbfeste Massen

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test **▼**B

Fettsäure-Test besteht Test

Citronensäure-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in kaltem Wasser, dispergierbar in heißem Wasser;

löslich in Ölen und Fetten; nicht löslich in kaltem Ethanol

Reinheit

Andere Säuren als Citronensäure und

Fettsäuren

weniger als 1 %

Freies Glycerin höchstens 2 %

Gesamtglycerin mindestens 8 % und höchstens 33 %

Gesamtcitronensäure mindestens 13 % und höchstens 50 %

Sulfatasche nicht neutralisierte Produkte; höchstens 0,5 % (800 ± 25 °C)

teilweise oder vollständig neutralisierte Produkte: höchstens  $10\,\%$ 

 $(800 \pm 25 \, ^{\circ}\text{C})$ 

Blei höchstens 2 mg/kg

Säurezahl höchstens 130

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

## E 472d WEINSÄUREESTER VON MONO- UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme

Weinsäureester von Mono- und Diglyceriden; mit Weinsäure veresterte Mono- und Diglyceride von Speisefettsäuren

**Definition** Ester des Glycerins mit Weinsäure und Fettsäuren aus Speiseölen

und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Wein-

und Fettsäuren und freie Glyceride enthalten

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung klebrige, zähflüssige gelbliche Flüssigkeiten bis harte gelbe Wachse

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test
Fettsäure-Test besteht Test
Weinsäure-Test besteht Test

Reinheit

Andere Säuren als Weinsäure und Fett-

säuren

weniger als 1,0 %

Freies Glycerin höchstens 2 %

Gesamtglycerin mindestens 12 % und höchstens 29 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtweinsäure mindestens 15 % und höchstens 50 %

Freie Fettsäuren höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Sulfatasche höchstens 0.5% ( $800 \pm 25$  °C)

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

## E 472e MONO- UND DIACETYLWEINSÄUREESTER VON MONO- UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Diacetyl-Weinsäureester von Mono- und Diglyceriden; mit Mono- und Diacetylweinsäure veresterte Mono- und Diglyceride von Spei-

sefettsäuren; Diacetylweinsäure- und Fettsäureester des Glycerins

Gemischte Ester des Glycerins mit Mono- und Diacetylweinsäure (aus Weinsäure) und Fettsäuren aus Speiseölen und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Fettsäuren, freie Weinund Essigsäure oder ihre Kombinationen sowie freie Glyceride enthalten. Außerdem enthalten sie Essig- und Weinsäureester von Spei-

sefettsäuren

Einecs

Definition

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung klebrige, zähflüssige Flüssigkeiten oder fettähnliche Stoffe bis gelbe

Wachse; an feuchter Luft wird Essigsäure freigesetzt

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Weinsäure-Test besteht Test

Essigsäure-Test besteht Test

Reinheit

Andere Säuren als Essig- und Weinsäure

und Fettsäuren

weniger als 1 %

Freies Glycerin höchstens 2 %

Gesamtglycerin mindestens 11 % und höchstens 28 %

Sulfatasche höchstens 0,5 %, bestimmt bei  $800 \pm 25$  °C

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtweinsäure mindestens 10 % und höchstens 40 %

Gesamtessigsäure mindestens 8 % und höchstens 32 %

Säurezahl mindestens 40 und höchstens 130

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

#### E 472f GEMISCHTE ESSIG- UND WEINSÄUREESTER VON MONO-UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme mit Essig- und Weinsäure veresterte Mono- und Diglyceride von

Speisefettsäuren

**Definition** Ester des Glycerins mit Essig- und Weinsäure und Fettsäuren aus

Speiseölen und -fetten. Sie können geringe Mengen freies Glycerin, freie Fettsäuren, freie Wein- und Essigsäure sowie freie Glyceride enthalten. Außerdem können sie Mono- und Diacetylweinsäureester

von Mono- und Diglyceriden von Speisefettsäuren enthalten

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung klebrige Flüssigkeiten bis feste Stoffe von weißer bis gelblicher

Farbe

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Essigsäure-Test
Reinheit

Weinsäure-Test

Andere Säuren als Essig- und Weinsäure

und Fettsäuren

weniger als 1,0 %

besteht Test

besteht Test

Freies Glycerin höchstens 2 %

Gesamtglycerin mindestens 12 % und höchstens 27 %

Sulfatasche höchstens 0.5% ( $800 \pm 25$  °C)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Gesamtessigsäure mindestens 10 % und höchstens 20 %

Gesamtweinsäure mindestens 20 % und höchstens 40 %

Freie Fettsäuren höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

#### E 473 ZUCKERESTER VON SPEISEFETTSÄUREN

Propan-1,2-diol Methylethylketon

Saccharoseester; Zuckerester Synonyme Definition Hauptsächlich Mono-, Di- und Triester der Saccharose mit Speisefettsäuren. Sie können aus Saccharose und den Methyl-, Ethyl- und Vinylestern der Speisefettsäuren (auch Laurinsäure) oder durch Extraktion aus Zuckerglyceriden hergestellt werden. Für ihre Herstellung darf kein anderes organisches Lösungsmittel als Dimethylsulfoxid, Dimethylformamid, Ethylacetat, Propan-2-ol, 2-Methyl-1-propanol, Propan-1,2-diol, Methylethylketon oder überkritisches Kohlendioxid verwendet werden. p-Methoxyphenol kann bei der Herstellung als Stabilisator eingesetzt werden Einecs Chemische Bezeichnung Chemische Formel Molmasse Gehalt mindestens 80 % Beschreibung steife Gele, weiche Feststoffe oder weißes bis schwach grauweißliches Pulver Merkmale Zuckertest besteht Test Fettsäure-Test besteht Test Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; löslich in Ethanol Reinheit Sulfatasche höchstens 2 % (800  $\pm$  25 °C) Freier Zucker höchstens 5 % höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure Freie Fettsäuren p-Methoxyphenol höchstens 100 µg/kg Acetaldehyd höchstens 50 mg/kg Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg Cadmium höchstens 1 mg/kg Methanol höchstens 10 mg/kg Dimethylsulfoxid höchstens 2 mg/kg Dimethylformamid höchstens 1 mg/kg 2-Methyl-1-propanol höchstens 10 mg/kg Ethylacetat einzeln oder zusammengenommen höchstens 350 mg/kg Propan-2-ol

höchstens 10 mg/kg

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

#### E 474 ZUCKERGLYCERIDE

Synonyme	
Definition	Zuckerglyceride werden durch Reaktion von Saccharose mit einem Speisefett oder Speiseöl hergestellt und sind ein Gemisch von hauptsächlich Mono-, Di- und Triestern von Saccharose und Fettsäuren (auch Laurinsäure) zusammen mit Resten von Mono-, Di- und Trieglyceriden aus Fett oder Öl. Für ihre Zubereitung darf kein anderes organisches Lösungsmittel als Cyclohexan, Dimethylformamid, Ethylacetat, 2-Methyl-1-propanol oder Propan-2-ol verwendet werden
Einecs	
Chemische Bezeichnung	
Chemische Formel	
Molmasse	
Gehalt	zwischen 40 % und 60 % an Zuckerestern von Fettsäuren
Beschreibung	weiche Feststoffe, steife Gele oder weiße bis cremefarbene Pulver
Merkmale	
Zuckertest	besteht Test
Fettsäure-Test	besteht Test
Löslichkeit	nicht löslich in kaltem Wasser; löslich in Ethanol
Reinheit	
Sulfatasche	höchstens 2 % (800 ± 25 °C)
Freier Zucker	höchstens 5 %
Freie Fettsäuren	höchstens 3 %, berechnet als Ölsäure
Arsen	höchstens 3 mg/kg
Blei	höchstens 2 mg/kg
Quecksilber	höchstens 1 mg/kg
Cadmium	höchstens 1 mg/kg
Methanol	höchstens 10 mg/kg
Dimethylformamid	höchstens 1 mg/kg
2-Methylpropan-1-ol	einzeln oder zusammengenommen höchstens 10 mg/kg
Cyclohexan	Cinzent ouer zusähmtengenommen nochstens to mg/kg
Ethylacetat	einzeln oder zusammengenommen höchstens 350 mg/kg
Propan-2-ol	Cinizoni odei zusammengenommen nochstens 330 mg/kg

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

### E 475 POLYGLYCERINESTER VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Polyglycerin-Fettsäureester

**Definition**Polyglycerinester von Speisefettsäuren werden durch Veresterung

von Polyglycerinen mit Speisefetten und -ölen oder mit Speisefettsäuren hergestellt. Der Glycerinanteil besteht vorwiegend aus Di-, Tri- und Tetraglycerin; der Gehalt an Polyglycerinen mit Kettenlänge

von Heptaglycerin oder höher beträgt höchstens 10 %

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt insgesamt mindestens 90 % Fettsäureester

Beschreibung hellgelbe bis bernsteinfarbene, ölige bis sehr zähe Flüssigkeiten; hell-

bis mittelbraune, plastische oder weiche Feststoffe; hellbraune bis

braune harte Wachse

Merkmale

Glycerin-Test besteht Test

Polyglycerin-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Löslichkeit Die Eigenschaften der Ester reichen von sehr hydrophil bis sehr

lipophil; als Gruppe sind sie jedoch im Allgemeinen dispergierbar

in Wasser und löslich in organischen Lösungsmitteln und Ölen

Reinheit

Sulfatasche höchstens  $0.5 \% (800 \pm 25 \text{ °C})$ 

Andere Säuren als Fettsäuren weniger als 1 %

Freie Fettsäuren höchstens 6 %, berechnet als Ölsäure

Gesamtglycerine mindestens 18 % und höchstens 60 %

Freie Glycerine höchstens 7 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

### E 476 POLYGLYCERIN-POLYRICINOLEAT

Synonyme

Polyglycerinester von kondensierten Ricinusölfettsäuren; Polyglycerinester von umgeesterter Ricinolsäure; PGPR

**▼**B

Definition Polyglycerin-Polyricinoleat wird durch Veresterung von Polyglycerin mit kondensierten Ricinusölfettsäuren gewonnen

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung klare, sehr zähe Flüssigkeit

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser und Ethanol; löslich in Ether, Kohlenwasser-

stoffen und halogenierten Kohlenwasserstoffen

Glycerin-Test besteht Test
Polyglycerin-Test besteht Test

Ricinolsäure-Test besteht Test

Brechzahl  $[n]_D^{65}$ : 1,4630—1,4665

Reinheit

Polyglycerin Der Polyglycerinanteil ist zusammengesetzt aus mindestens 75 %

Di-, Tri- und Tetraglycerinen und höchstens 10 % Polyglycerinen

gleich oder länger als Heptaglycerin

Hydroxylzahl mindestens 80 und höchstens 100

Säurezahl höchstens 6

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 477 PROPYLENGLYCOLESTER VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme Propan-1,2-diolester von Speisefettsäuren

Definition

Gemisch von Mono- und Diestern von Propan-1,2-diol mit Fettsäuren aus Speiseölen und -fetten. Der Alkoholanteil besteht ausschließ-

lich aus Propan-1,2-diol nebst Dimeren und Spuren von Trimeren. Andere organische Säuren als Speisefettsäuren sind nicht vorhanden

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt insgesamt mindestens 85 % Fettsäureester

Beschreibung klare Flüssigkeiten oder weiße wachsartige Schuppen, Pastillen oder

Feststoffe mit nichtssagendem Geruch

Merkmale

Propan-1,2-diol-Test besteht Test

Fettsäure-Test besteht Test

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0.5% (800 ± 25 °C)

Andere Säuren als Fettsäuren | weniger als 1 %

Freie Fettsäuren höchstens 6 %, berechnet als Ölsäure

Propan-1,2-diol gesamt mindestens 11 % und höchstens 31 %

Freies Propylenglykol höchstens 5 %

Dimere und Trimere von Propan-1,2-diol | höchstens 0,5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Die Reinheitskriterien gelten für den von Natrium-, Kalium- und Calciumsalzen von Fettsäuren freien Zusatzstoff, diese Stoffe dürfen aber bis zu einem Höchstgehalt von 6 % (berechnet als Natriumoleat) enthalten sein.

### E 479b THERMOOXIDIERTES SOJAÖL VERESTERT MIT MONO-UND DIGLYCERIDEN VON SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme TOSOM

Definition Thermooxidiertes Sojaöl, verestert mit Mono- und Diglyceriden von

Fettsäuren, ist ein komplexes Gemisch von Glycerin- und Fettsäureestern aus genusstauglichem Fett und Fettsäuren aus thermooxidiertem Sojaöl. Es wird durch Umesterung und Entaromatisierung im Vakuum bei 130 °C von 10 % thermooxidiertem Sojaöl und 90 % Mono- und Diglyceriden von Speisefettsäuren gewonnen. Das Sojaöl wird ausschließlich aus Sojabohnensorten gewonnen

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung blassgelb bis hellbraun, wachsartig oder fest

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in heißem Öl oder Fett

Reinheit

Schmelzbereich 55—65 °C

Freie Fettsäuren höchstens 1,5 %, berechnet als Ölsäure

Freies Glycerin höchstens 2 %

Gesamtfettsäuren 83—90 %

Gesamtglycerin 16—22 %

Fettsäuremethylester, die mit Harnstoff

keine Addukte bilden

höchstens 9 % der Fettsäuremethylester insgesamt

**▼**B

In Petrolether unlösliche Fettsäuren höchstens 2 % der Fettsäuren insgesamt

Peroxidzahl höchstens 3

Epoxide höchstens 0,03 % Oxiran-Sauerstoff

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 481 NATRIUMSTEAROYL-2-LACTYLAT

Synonyme Natriumstearoyllaktylat; Natriumstearoyllaktat

**Definition**Natriumsalze der Stearoyllaktylsäuren und ihre Polymere mit geringeren Anteilen an Natriumsalzen verwandter Säuren, die durch Re-

aktion der Stearin- und Milchsäure entstanden sind. Verschiedene andere freie oder veresterte Speisefettsäuren können, aus der verwendeten Stearinsäure herstammend, ebenfalls vorhanden sein

Einecs 246-929-7

Chemische Bezeichnung Natrium-di-2-stearoyllactat

Natrium-di(2-stearoyloxy-)propionat

mindestens 15 % und höchstens 40 %

Chemische Formel  $C_{21}H_{39}O_4Na$ ;  $C_{19}H_{35}O_4Na$  (Hauptbestandteile)

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder gelblichweißes Pulver oder spröder Feststoff mit cha-

rakteristischem Geruch

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Fettsäure-Test besteht Test
Milchsäure-Test besteht Test

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in Ethanol

Reinheit

Gesamtmilchsäure

Natrium mindestens 2,5 % und höchstens 5 %
Esterzahl mindestens 90 und höchstens 190
Säurezahl mindestens 60 und höchstens 130

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

### E 482 CALCIUMSTEAROYL-2-LACTYLAT

Synonyme Calciumstearoyllactat

Definition Calciumsalze der Stearoyllactylsäuren und ihre Polymere mit gerin-

geren Anteilen an Calciumsalzen verwandter Säuren, die durch Reaktion der Stearin- und Milchsäure entstanden sind. Verschiedene andere freie oder veresterte Speisefettsäuren können, aus der verwendeten Stearinsäure herstammend, ebenfalls vorhanden sein

Einecs 227-335-7

Chemische Bezeichnung Calcium-di-2-stearoyllactat

Calcium-di(2-stearoyloxy-)propionat

Chemische Formel  $C_{42}H_{78}O_8Ca; C_{38}H_{70}O_8Ca, C_{40}H_{74}O_8Ca$  (Hauptbestandteile)

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder gelblichweißes Pulver oder spröder Feststoff mit cha-

rakteristischem Geruch

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Fettsäure-Test besteht Test
Milchsäure-Test besteht Test

Löslichkeit mäßig löslich in heißem Wasser

Reinheit

Calcium mindestens 1 % und höchstens 5,2 %

Esterzahl mindestens 125 und höchstens 190

Gesamtmilchsäure mindestens 15 % und höchstens 40 %

Säurezahl mindestens 50 und höchstens 130

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

E 483 STEARYLTARTRAT

Synonyme Stearylpalmityltartrat

Definition Produkt aus der Veresterung von Weinsäure mit industriellem Stea-

rylalkohol, der überwiegend aus Stearyl- und Palmitylalkohol besteht. Hauptbestandteile sind Diester, zum geringeren Teil Monoester

und unveränderte Ausgangsstoffe

Einecs

Chemische Bezeichnung Distearyltartrat

Dipalmityltartrat Stearylpalmityltartrat

Chemische Formel  $C_{40}H_{78}O_6$  (Distearyltartrat)

 $C_{36}H_{70}O_6$  (Dipalmityltartrat)  $C_{38}H_{74}O_6$  (Starylpalmityltartrat)

Molmasse 655 (Distearyltartrat)

599 (Dipalmityltartrat)627 (Stearylpalmityltartrat)

Gehalt Gesamtestergehalt mindestens 90 %; dies entspricht einer Esterzahl

zwischen 163 und 180

**Beschreibung** gelblichweiße ölige Paste (bei 25 °C)

Merkmale

Tartrat-Test besteht Test

67 °C-77 °C. Nach der Verseifung haben die gesättigten langkettigen Fettalkohole einen Schmelzbereich zwischen 49 °C und 55 °C Schmelzbereich

Reinheit

mindestens 200 und höchstens 220 Hydroxylzahl

Säurezahl höchstens 5,6

Gesamtweinsäure mindestens 18 % und höchstens 35 %

Sulfatasche höchstens  $0.5 \% (800 \pm 25 \text{ °C})$ 

Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Unverseifbare Fraktion mindestens 77 % und höchstens 83 %

Iodzahl höchstens 4 (Wijs-Methode)

#### E 491 SORBITANMONOSTEARAT

Synonyme

Definition Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Anhydriden mit

genusstauglicher, handelsüblicher Stearinsäure

Einecs 215-664-9

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 95 % eines Gemischs von Sorbit, Sorbitan und Isosorbi-

destern

helle, cremefarbene bis gelbbraune Pastillen oder Schuppen oder Beschreibung

harter, wachsartiger Stoff mit leichtem charakteristischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Toluen, Dioxan, Tetrachlorkohlenstoff, Ether, Methanol,

Ethanol und Anilin bei Temperaturen oberhalb seines Schmelzpunktes; unlöslich in Petrolether und Aceton; unlöslich in kaltem Wasser; dispergierbar in warmem Wasser; löslich mit Trübung in Mineralöl

und Ethylacetat bei Temperaturen über 50 °C

50—52 °C Erstarrungsbereich

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für ein Partialfettsäureester eines Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,5 %

Säurezahl höchstens 10

Verseifungszahl mindestens 147 und höchstens 157

Hydroxylzahl mindestens 235 und höchstens 260

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

### E 492 SORBITANTRISTEARAT

Synonyme

Definition Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Anhydriden mit

genusstauglicher, handelsüblicher Stearinsäure

Einecs 247-891-4

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 95 % eines Gemischs von Sorbit, Sorbitan und Isosorbi-

destern

Beschreibung helle, cremefarbene bis gelbbraune Pastillen oder Schuppen oder

harter, wachsartiger Stoff mit schwachem Geruch

Merkmale

Löslichkeit mäßig löslich in Toluen, Ether, Tetrachlorkohlenstoff und Ethylace-

tat; dispergierbar in Petrolether, Mineralöl, Pflanzenöl, Aceton und

Dioxan; unlöslich in Wasser, Methanol und Ethanol

Erstarrungsbereich 47—50 °C

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für ein Partialfettsäureester eines Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,5 %
Säurezahl höchstens 15

Verseifungszahl mindestens 176 und höchstens 188

Hydroxylzahl mindestens 66 und höchstens 80

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 493 SORBITANMONOLAURAT

Synonyme

Definition Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Anhydriden mit

genusstauglicher, handelsüblicher Laurinsäure

Einecs 215-663-3

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

**▼**B

Gehalt mindestens 95 % eines Gemischs von Sorbit, Sorbitan und Isosorbi-

destern

Beschreibung bernsteinfarbene, ölige, zähe Flüssigkeit, helle cremefarbene bis

gelbbraune Perlen oder Schuppen oder harter, wachsartiger Stoff

mit schwachem Geruch

Merkmale

Löslichkeit dispergierbar in heißem und kaltem Wasser

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für ein Partialfettsäureester eines Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,5 %

Säurezahl höchstens 7

Verseifungszahl mindestens 155 und höchstens 170

Hydroxylzahl mindestens 330 und höchstens 358

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 494 SORBITANMONOOLEAT

Synonyme

**Definition** Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Anhydriden mit

genusstauglicher, handelsüblicher Ölsäure. Hauptbestandteil ist 1,4-Sorbitanmonooleat; Isosorbidmonooleat, Sorbitandioleat und Sorbi-

tantrioleat sind weitere Bestandteile

Einecs 215-665-4

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 95 % eines Gemischs von Sorbit, Sorbitan und Isosorbi-

destern

Beschreibung bernsteinfarbene zähe Flüssigkeit, helle cremefarbene bis gelbbraune

Perlen oder Schuppen oder harter, wachsartiger Stoff mit schwachem

charakteristischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Ethanol, Ether, Ethylacetat, Anilin, Toluen, Dioxan, Petro-

lether und Tetrachlorkohlenstoff bei Temperaturen oberhalb seines Schmelzpunktes; unlöslich in kaltem Wasser; dispergierbar in war-

mem Wasser

Iodzahl Der Ölsäurerest aus der Verseifung des Sorbitanmonooleats (Ge-

haltsbestimmung) hat eine Iodzahl zwischen 80 und 100

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,5 %

**▼**B

Säurezahl höchstens 8

Verseifungszahl mindestens 145 und höchstens 160

Hydroxylzahl mindestens 193 und höchstens 210

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 495 SORBITANMONOPALMITAT

Synonyme Sorbitanpalmitat

Definition Gemisch der Partialester von Sorbit und seinen Anhydriden mit

genusstauglicher, handelsüblicher Palmitinsäure

Einecs 247-568-8

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 95 % eines Gemischs von Sorbit, Sorbitan und Isosorbi-

desterr

Beschreibung leichte cremefarbene bis gelbbraune Pastillen oder Schuppen oder

harter, wachsartiger Stoff mit leichtem charakteristischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Ethanol, Methanol, Ether, Ethylacetat, Anilin, Toluen, Di-

oxan, Petrolether und Tetrachlorkohlenstoff bei Temperaturen oberhalb seines Schmelzpunktes; unlöslich in kaltem Wasser; dispergier-

bar in warmem Wasser

Erstarrungsbereich 45—47 °C

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristisch für ein Partialfettsäureester eines Polyols

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,5 %
Säurezahl höchstens 7,5

Verseifungszahl mindestens 140 und höchstens 150

Hydroxylzahl mindestens 270 und höchstens 305

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

## **▼**<u>M5</u>

# E 499 STIGMASTERINREICHE PHYTOSTERINE

Synonyme

**Definition**Stigmasterinreiche Phytosterine werden aus Sojabohnen gewonnen; es handelt sich um ein chemisch definiertes einfaches Gemisch, das

mindestens 95 % Phytosterine enthält (Stigmasterin,  $\beta$ -Sitosterin, Campesterin und Brassicasterin), wobei der Anteil an Stigmasterin

mindestens 85 % beträgt.

# **▼**<u>M5</u>

Einecs Chemische Bezeichnung Stigmasterin (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5-Ethyl-6-methyl-hept-3-en-2-yl)-10,13-dimethyl-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodecahydro-1H-cyclopenta[a]phenanthren-3-ol (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-[(2S,5S)-5-Ethyl-6-methylheptan-2β-Sitosterin yl]-10,13-dimethyl-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodecahydro-1Hcyclopenta[a]phenanthren-3-ol (3S,8S,9S,10R,13R,14S,17R)-17-(5,6-Dimethylheptan-2-yl)-10,13-Campesterin dimethyl-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dode cahydro-1H-cyclopenta[a]phenanthren-3-ol Brassicasterin (3S, 8S, 9S, 10R, 13R, 14S, 17R) - 17 - [(E, 2R, 5R) - 5, 6 - Dimethylhept - 3 - en-1] - (E, 2R, 5R) - 10 - (E, 2R, 5R) - (E,2-yl]-10,13-dimethyl-2,3,4,7,8,9,11,12,14,15,16,17-dodecahydro-1Hcyclopenta[a]phenanthren-3-ol Chemische Formel Stigmasterin  $C_{29}H_{48}O$ β-Sitosterin  $C_{29}H_{50}O$ Campesterin  $C_{28}H_{48}O$ Brassicasterin C28H46O Molmasse Stigmasterin 412,6 g/mol 414,7 g/mol β-Sitosterin Campesterin 400,6 g/mol Brassicasterin 398,6 g/mol Gehalt (nur freie Sterine und Stanole entmindestens 95 % bei freien Sterinen/Stanolen insgesamt in der Trohaltende Produkte) Beschreibung rieselfähige weiße bis cremefarbene Pulver, Pillen oder Pastillen; farblose bis blassgelbe Flüssigkeiten Merkmale Löslichkeit praktisch unlöslich in Wasser; Phytosterine und Phytostanole sind in Aceton und Ethylacetat löslich Gehalt an Stigmasterin mindestens 85 % (m/m) höchstens 15 % (m/m) Sonstige Phytosterine/-stanole: einzeln oder zusammengenommen, einschließlich Brassicasterin, Campestanol, Campesterin, Δ-7-Campesterin, Cholesterin, Chlerosterin, Sitostanol und β-Sitosterin Reinheit Gesamtasche höchstens 0,1 % Ethanol: höchstens 5 000 mg/kg Lösungsmittelreste Methanol: höchstens 50 mg/kg Wassergehalt höchstens 4 % (Karl-Fischer-Verfahren) höchstens 3 mg/kg Arsen Blei höchstens 1 mg/kg

## Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 1 000 KBE/g
Hefen höchstens 100 KBE/g
Schimmelpilze höchstens 100 KBE/g

# **▼**<u>M5</u>

Escherichia coli höchstens 10 KBE/g
Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar

**▼**B

### E 500(i) NATRIUMCARBONAT

Synonyme Sodaasche

Definition

Einecs 207-838-8

Chemische Bezeichnung Natriumcarbonat

Chemische Formel  $Na_2CO_3 \cdot nH_2O$  (n = 0, 1 oder 10)

Molmasse 106,00 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 99 % Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> in der Trockenmasse

Beschreibung farblose Kristalle oder weißes körniges oder kristallines Pulver

Die wasserfreie Form ist hygroskopisch, das Decahydrat auskristal-

lisiert

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2 % (wasserfrei), 15 % (Monohydrat) oder 55 bis 65 %

(Decahydrat) (fortschreitende Erwärmung von 70 °C auf 300 °C, bis

zur Gewichtskonstanz)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 500(ii) NATRIUMHYDROGENCARBONAT

Synonyme Natriumbicarbonat; doppeltkohlensaures Natrium; doppeltkohlensau-

res Natron; Natron

Definition

Einecs 205-633-8

Chemische Bezeichnung Natriumhydrogencarbonat

Chemische Formel NaHCO<sub>3</sub>
Molmasse 84,01

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblose oder weiße kristalline Massen oder kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

pH-Wert 8,0—8,6 (1%ige Lösung)

Löslichkeit löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,25 % (auf Silicagel, 4 Stunden)

Ammoniumsalze nach Erwärmung kein Ammoniakgeruch feststellbar

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 500(iii) NATRIUMSESQUICARBONAT

## Synonyme

#### Definition

Einecs 208-580-9

Chemische Bezeichnung

Natriummonohydrogendicarbonat

Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> · NaHCO<sub>3</sub> · 2H<sub>2</sub>O

Molmasse 226,03

Gehalt NaHCO<sub>3</sub>-Gehalt 35,0 bis 38,6 % und Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-Gehalt 46,4 bis

50,0 %

Beschreibung weiße Flocken, Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test
Löslichkeit gut wasserlöslich

Reinheit

Natriumchlorid höchstens 0,5 %
Eisen höchstens 20 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 501(i) KALIUMCARBONAT

## Synonyme

### Definition

Einecs 209-529-3 Chemische Bezeichnung Kaliumcarbonat

Chemische Formel  $K_2CO_3 \cdot nH_2O$  (n = 0 oder 1,5)

Molmasse 138,21 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, stark zerfließendes Pulver

Das Hydrat bildet kleine, weiße, durchscheinende Kristalle oder Kör-

ner

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

Löslichkeit leicht wasserlöslich; unlöslich in Ethanol.

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 5 % (wasserfrei) oder 18 % (Hydrat) (180 °C, 4 Stunden)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 501(ii) KALIUMHYDROGENCARBONAT

Synonyme Kaliumbicarbonat; doppeltkohlensaures Kalium

Definition

Einecs 206-059-0

Chemische Bezeichnung Kaliumhydrogencarbonat

Chemische Formel  $KHCO_3$  Molmasse 100,11

Gehalt mindestens 99 % und höchstens 101 % KHCO<sub>3</sub> in der Trockenmasse

**Beschreibung** farblose Kristalle oder weißes Pulver oder Körner

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,25 % (auf Kieselgel, 4 Stunden)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 503(i) AMMONIUMCARBONAT

Synonyme

Definition Ammoniumcarbonat besteht aus Ammoniumcarbamat, Ammonium-

carbonat und Ammoniumhydrogencarbonat in unterschiedlichen Ver-

hältnissen

Einecs 233-786-0

Chemische Bezeichnung Ammoniumcarbonat

Chemische Formel CH<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, CH<sub>8</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> und CH<sub>5</sub>NO<sub>3</sub>

Molmasse Ammoniumcarbamat 78,06; Ammoniumcarbonat 98,73; Ammoni-

umhydrogencarbonat 79,06

Gehalt mindestens 30 % und höchstens 34 % NH<sub>3</sub>

Beschreibung Weißes Pulver oder harte, weiße oder durchscheinende Massen oder

Kristalle. Wird an der Luft undurchsichtig und wandelt sich infolge des Verlusts an Ammoniak und Kohlendioxid schließlich in weiße, poröse Klumpen oder Pulver (aus Ammoniumbicarbonat) um

Merkmale

Ammonium-Test besteht Test

Carbonat-Test besteht Test

pH-Wert etwa 8,6 (5%ige Lösung)

Löslichkeit wasserlöslich

#### Reinheit

Nichtflüchtige Stoffe höchstens 500 mg/kg
Chloride höchstens 30 mg/kg
Sulfat höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 503(ii) AMMONIUMHYDROGENCARBONAT

Synonyme Ammoniumbicarbonat

Definition

Einecs 213-911-5

Chemische Bezeichnung Ammoniumhydrogencarbonat

Chemische Formel  $CH_5NO_3$ Molmasse 79,06

Gehalt mindestens 99,0 %

**Beschreibung** weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Ammonium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

pH-Wert etwa 8,0 (5%ige Lösung)

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Nichtflüchtige Stoffe höchstens 500 mg/kg
Chloride höchstens 30 mg/kg
Sulfat höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 504(i) MAGNESIUMCARBONAT

Synonyme Hydromagnesit

**Definition** Magnesiumcarbonat ist ein basisch hydriertes oder monohydriertes

Magnesiumcarbonat oder eine Mischung aus beidem.

Einecs 208-915-9

Chemische Bezeichnung Magnesiumcarbonat Chemische Formel MgCO $_3$  · nH $_2$ O

Gehalt mindestens 24 % und höchstens 26,4 % Mg

Beschreibung geruchlose, leichte, weiße bröcklige Massen oder grobes weißes Pul-

ver

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test

Carbonat-Test besteht Test

Löslichkeit sowohl in Wasser als auch Ethanol praktisch unlöslich

Reinheit

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 0,05 %

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 1,0 %

Calcium höchstens 0,4 %

Arsen höchstens 4 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 504(ii) MAGNESIUMHYDROXIDCARBONAT

Synonyme Magnesiumhydrogencarbonat; Magnesiumsubcarbonat (leicht oder

schwer); hydriertes basisches Magnesiumcarbonat; Magnesiumcarbo-

nathydroxid

Definition

Einecs 235-192-7

Chemische Bezeichnung hydriertes Magnesiumcarbonathydroxid

Chemische Formel  $4MgCO_3Mg(OH)_2 \cdot 5H_2O$ 

Molmasse 485

Gehalt Mg-Gehalt mindestens 40,0 % und höchstens 45,0 %, berechnet als

MgO

Beschreibung leichte, weiße bröcklige Masse oder weißes Pulver

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test
Carbonat-Test besteht Test

Löslichkeit in Wasser praktisch nicht löslich; unlöslich in Ethanol.

Reinheit

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 0,05 %

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 1,0 %

Calcium höchstens 1,0 %

höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 507 SALZSÄURE

Synonyme Chlorwasserstoffsäure

**Definition** 

Einecs 231-595-7

Chemische Bezeichnung Chlorwasserstoffsäure

Chemische Formel HCl

Molmasse 36,46

Gehalt Salzsäure ist in verschiedenen Konzentrationen im Handel erhältlich.

Konzentrierte Salzsäure enthält mindestens 35,0 % HCl

Beschreibung klare, farblose oder leicht gelbliche ätzende Flüssigkeit von stechen-

dem Geruch

Merkmale

Säuretest besteht Test
Chloridtest besteht Test

Löslichkeit in Wasser und in Ethanol löslich

Reinheit

Organische Verbindungen insgesamt Gesamtgehalt an organischen (nicht fluorierten) Verbindungen:

höchstens 5 mg/kg

Benzen: höchstens 0,05 mg/kg

fluorierte Verbindungen (insgesamt): höchstens 25 mg/kg

Nichtflüchtige Stoffe höchstens 0,5 %

Reduzierende Stoffe höchstens 70 mg/kg (als SO<sub>2</sub>)

Oxidationsmittel höchstens 30 mg/kg (als Cl<sub>2</sub>)

Sulfat höchstens 0,5 %

Eisen höchstens 5 mg/kg

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 508 KALIUMCHLORID

Synonyme Sylvin; Sylvit

**Definition** 

Einecs 231-211-8

Chemische Bezeichnung Kaliumchlorid

Chemische Formel KCl
Molmasse 74,56

Gehalt mindestens 99 % in der Trockenmasse

Beschreibung farblose, längliche, prismatische oder würfelförmige Kristalle oder

weißes, körniges Pulver; geruchlos

Merkmale

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Kalium-Test besteht Test
Chloridtest besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 2 Stunden)

Natrium negativ

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg
Cadmium höchstens 1 mg/kg

#### E 509 CALCIUMCHLORID

Synonyme

Definition

Einecs 233-140-8

Chemische Bezeichnung Calciumchlorid

Chemische Formel  $CaCl_2 \cdot nH_2O \ (n = 0, 2 \text{ oder } 6)$ 

Molmasse 110,99 (wasserfrei), 147,02 (Dihydrat), 219,08 (Hexahydrat)

Gehalt mindestens 93,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses, hygroskopisches Pulver oder zerfließende Kris-

talle

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Chloridtest besteht Test

Löslichkeit in Wasser und in Ethanol löslich

Reinheit

Magnesium- und Alkalisalze höchstens 5 % in der Trockenmasse (berechnet als Sulfate)

Fluorid höchstens 40 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 511 MAGNESIUMCHLORID

Synonyme

Definition

Einecs 232-094-6

 $\begin{array}{ccc} \text{Chemische Bezeichnung} & \text{Magnesiumchlorid} \\ \text{Chemische Formel} & \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O} \\ \end{array}$ 

Molmasse 203,30

Gehalt mindestens 99,0 %

Beschreibung farblose, geruchlose, stark zerfließende Schuppen oder Kristalle

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test
Chloridtest besteht Test

Löslichkeit in Wasser sehr gut, in Ethanol gut löslich

Reinheit

Ammonium höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 512 ZINN(II)-CHLORID

Synonyme Zinnchlorid; Zinndichlorid

Definition

Einecs 231-868-0

Chemische Bezeichnung Zinn(II)-chloriddihydrat

Chemische Formel SnCl<sub>2</sub> · 2H<sub>2</sub>O

Molmasse 225,63

Gehalt mindestens 98,0 %

**Beschreibung** farblose oder weiße Kristalle

kann schwach nach Salzsäure riechen

Merkmale

Zinn(II)-Test besteht Test
Chloridtest besteht Test

Löslichkeit Wasser: löslich in geringerer als der seinem eigenen Gewicht ent-

sprechenden Wassermenge, bildet in übermäßigen Mengen jedoch

ein unlösliches basisches Salz

Ethanol: löslich

Reinheit

Sulfat höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

# E 513 SCHWEFELSÄURE

Synonyme Vitriolöl; Dihydrogensulfat

Definition

Einecs 231-639-5

Chemische Bezeichnung Schwefelsäure

Chemische Formel  $H_2SO_4$ Molmasse 98.07

Gehalt Schwefelsäure ist in unterschiedlichen Konzentrationen im Handel

erhältlich. Die konzentrierte Lösung enthält mindestens 96 %

Beschreibung klare, farblose oder leicht braune, stark ätzende ölige Flüssigkeit

Merkmale

Säuretest besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit mit Wasser unter starker Wärmeentwicklung mischbar; ebenso mit

Ethanol

Reinheit

Asche höchstens 0,02 %

Reduktionsmittel höchstens 40 mg/kg (als SO<sub>2</sub>)

Nitrat höchstens 10 mg/kg (auf der Grundlage von H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Chlorid höchstens 50 mg/kg
Eisen höchstens 20 mg/kg
Selen höchstens 20 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 514(i) NATRIUMSULFAT

Synonyme

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumsulfat

Chemische Formel  $Na_2SO_4 \cdot nH_2O$  (n = 0 oder 10)

Molmasse 142,04 (wasserfrei)

322,04 (Decahydrat)

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** farblose Kristalle oder feines, weißes, kristallines Pulver

Decahydrat verwittert

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

pH-Wert neutral oder leicht alkalisch auf Lackmuspapier (5%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,0 % (wasserfrei) oder höchstens 57 % (Decahydrat) bei

130 °C

Selen höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 514(ii) NATRIUMHYDROGENSULFAT

Synonyme saures Natriumsulfat; Natriumbisulfat; Salpeterkuchen

Definition

Chemische Bezeichnung Natriumhydrogensulfat

Chemische Formel NaHSO<sub>4</sub>
Molmasse 120,06

Gehalt mindestens 95,2 %

Beschreibung weiße, geruchlose Kristalle oder Körner

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

pH-Wert Lösungen sind stark sauer

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,8 %
Nicht wasserlöslich höchstens 0,05 %
Selen höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 515(i) KALIUMSULFAT

Synonyme

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Kaliumsulfat K $_2$ SO $_4$  Molmasse 174,25

Gehalt mindestens 99,0 %

Beschreibung farblose oder weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

pH-Wert 5,5—8,5 (5%ige Lösung)

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Selen höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 515(ii) KALIUMHYDROGENSULFAT

Synonyme Kaliumbisulfat; saures Kaliumsulfat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Kaliumhydrogensulfat

Chemische Formel KHSO<sub>4</sub>

Molmasse 136,17

Gehalt mindestens 99 %

Beschreibung weiße zerfließende Kristalle, Stücke oder Körner

Merkmale

Schmelzpunkt 197 °C Kalium-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Selen höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 516 CALCIUMSULFAT

Synonyme Gips; Selenit; Anhydrit

Definition

Einecs 231-900-3 Chemische Bezeichnung Calciumsulfat

Chemische Formel  $CaSO_4 \cdot nH_2O \ (n = 0 \text{ oder } 2)$ 

Molmasse 136,14 (wasserfrei), 172,18 (Dihydrat)
Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** feines, weißes bis leicht gelbliches geruchloses Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 1,5 % (250 °C bis zur Gewichtskon-

stanz)

Dihydrat: höchstens 23 % (250 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Fluorid höchstens 30 mg/kg
Selen höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 517 AMMONIUMSULFAT

Synonyme

Definition

Einecs 231-984-1

Chemische Bezeichnung Ammoniumsulfat

Chemische Formel  $(NH_4)_2SO_4$ 

Molmasse 132,14

Gehalt mindestens 99 % bis höchstens 100,5 %

Beschreibung weißes Pulver, glänzende Plättchen oder Kristallfragmente

Merkmale

Ammonium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Glühverlust höchstens 0,25 %

Selen höchstens 30 mg/kg
Blei höchstens 3 mg/kg

E 520 ALUMINIUMSULFAT

Synonyme Alaun

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Aluminiumsulfat

Chemische Formel  $Al_2(SO_4)_3$ Molmasse 342,13

Gehalt mindestens 99,5 % nach dem Glühen

Beschreibung weißes Pulver, glänzende Plättchen oder Kristallfragmente

Merkmale

Aluminium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

pH-Wert 2,9 oder höher (5%ige Lösung)

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Glühverlust höchstens 5 % (500 °C, 3 Stunden)

Alkalien und Erdalkalien höchstens 0,4 %
Selen höchstens 30 mg/kg
Fluorid höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 521 ALUMINIUMNATRIUMSULFAT

Synonyme Sodaalaun; Natriumalaun

Definition

Einecs 233-277-3

Chemische Bezeichnung Aluminiumnatriumsulfat

Chemische Formel AlNa( $SO_4$ )<sub>2</sub> · nH<sub>2</sub>O (n = 0 oder 12)

Molmasse 242,09 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 96,5 % (wasserfrei) und 99,5 % (Dodecahydrat) in der

Trockenmasse

Beschreibung transparente Kristalle oder weißes kristallines Pulver

Merkmale

Aluminium-Test besteht Test

Natrium-Test besteht Test

Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit Das Dodecahydrat ist gut wasserlöslich. Die wasserfreie Form ist in

Wasser langsam löslich. Beide Formen sind in Ethanol unlöslich

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 10,0 % (220 °C, 16 Stunden)

Dodecahydrat: höchstens 47,2 % (50-55°C, 1 Stunde, dann 200 °C,

16 Stunden)

Ammoniumsalze nach Erwärmung kein Ammoniakgeruch feststellbar

Selen höchstens 30 mg/kg
Fluorid höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 522 ALUMINIUMKALIUMSULFAT

Synonyme Kaliumalaun; Kalialaun

Definition

Einecs 233-141-3

Chemische Bezeichnung Aluminiumkaliumsulfatdodecahydrat

Chemische Formel AlK(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> · 12 H<sub>2</sub>O

Molmasse 474,38

Gehalt mindestens 99,5 %

Beschreibung große, transparente Kristalle oder weißes kristallines Pulver

Merkmale

Aluminium-Test besteht Test
Kalium-Test besteht Test
Sulfat-Test besteht Test

pH-Wert 3,0—4,0 (10%ige Lösung)

Löslichkeit gut löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

Reinheit

Ammoniumsalze nach Erwärmung kein Ammoniakgeruch feststellbar

Selen höchstens 30 mg/kg
Fluorid höchstens 30 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 523 ALUMINIUMAMMONIUMSULFAT

Synonyme Ammoniumalaun

Definition

Einecs 232-055-3

Chemische Bezeichnung Aluminiumammoniumsulfat

Chemische Formel  $AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12 H_2O$ 

Molmasse 453,32

Gehalt mindestens 99,5 %

**Beschreibung** große, farblose Kristalle oder weißes Pulver

Merkmale

Aluminium-Test besteht Test

Ammonium-Test besteht Test

Sulfat-Test besteht Test

Löslichkeit in Wasser gut löslich, in Ethanol löslich

Reinheit

Alkali- und Erdalkalimetalle höchstens 0,5 %

Selen höchstens 30 mg/kg
Fluorid höchstens 30 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 3 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 524 NATRIUMHYDROXID

Synonyme Ätznatron; Natronlauge

Definition

Einecs 215-185-5

Chemische Bezeichnung Natriumhydroxid

Chemische Formel NaOH
Molmasse 40,0

Gehalt Feststoffgehalt mindestens 98 % des Gesamtalkaligehalts (NaOH).

Entsprechender Gehalt der Lösungen gemäß dem erklärten oder

auf dem Etikett angegebenen NaOH-Gehalt

Beschreibung weiße oder fast weiße Perlen, Schuppen, Stangen, geschmolzene

Masse oder sonstige Form. Die Lösungen sind klar oder leicht trüb, farblos oder leicht gefärbt, stark ätzend und hygroskopisch; an der Luft reagieren sie mit Kohlendioxid und bilden Natriumcarbonat

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

pH-Wert stark alkalisch (1%ige Lösung)

Löslichkeit sehr leicht wasserlöslich; gut löslich in Ethanol

Reinheit

Nicht wasserlösliche und organische

Stoffe

Eine 5%ige Lösung ist vollständig klar und farblos bis leicht gefärbt

Carbonat höchstens 0,5 % (als Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 0,5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 525 KALIUMHYDROXID

Synonyme Ätzkali

**Definition** 

Einecs 215-181-3

Chemische Bezeichnung Kaliumhydroxid

Chemische Formel KOH
Molmasse 56,11

Gehalt Alkaligehalt mindestens 85 %, berechnet als KOH

Beschreibung weiße oder fast weiße Perlen, Schuppen, Stangen, geschmolzene

Masse oder sonstige Form

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert stark alkalisch (1%ige Lösung)

Löslichkeit sehr leicht wasserlöslich; gut löslich in Ethanol

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile Eine 5%ige Lösung ist absolut klar und farblos

74,09

Carbonat höchstens 3,5 % (als K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 526 CALCIUMHYDROXID

Synonyme gelöschter Kalk; Löschkalk

Definition

Molmasse

Einecs 215-137-3

Chemische Bezeichnung Calciumhydroxid

Chemische Formel Ca(OH)<sub>2</sub>

Gehalt mindestens 92,0 %

Beschreibung weißes Pulver

Merkmale

Alkali-Test besteht Test Calcium-Test besteht Test

Löslichkeit mäßig wasserlöslich; unlöslich in Ethanol; löslich in Glycerin.

Reinheit

Säureunlösliche Asche höchstens 1,0 % Magnesium- und Alkalisalze höchstens 2,7 %

Barium höchstens 300 mg/kg Fluorid höchstens 50 mg/kg Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg

E 527 AMMONIUMHYDROXID

Ammoniakwasser; starke Ammoniaklösung Synonyme

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Ammoniumhydroxid

Chemische Formel NH<sub>4</sub>OH Molmasse 35,05

Gehalt mindestens 27 % NH<sub>3</sub>

Beschreibung klare, farblose Lösung mit extrem stechendem, markantem Geruch

Merkmale

Ammoniak-Test besteht Test

Reinheit

Nichtflüchtige Stoffe höchstens 0,02 % Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg

E 528 MAGNESIUMHYDROXID

Synonyme

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Magnesiumhydroxid

Chemische Formel Mg(OH)<sub>2</sub> Molmasse

58,32

Gehalt mindestens 95,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung geruchloses, grobes, weißes Pulver Merkmale

Magnesium-Test besteht Test

Alkali-Test besteht Test

Löslichkeit in Wasser und Ethanol praktisch unlöslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust höchstens 33 % (800 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Calciumoxid höchstens 1,5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

E 529 CALCIUMOXID

Synonyme gebrannter Kalk

**Definition** 

Einecs 215-138-9

Chemische Bezeichnung Calciumoxid

Chemische Formel CaO
Molmasse 56,08

Gehalt mindestens 95,0 % nach dem Glühen

Beschreibung geruchlose, harte, weiße oder gräulich-weiße Körnermasse oder wei-

ßes bis gräuliches Pulver

Merkmale

Alkali-Test besteht Test

Calcium-Test besteht Test

Reaktion mit Wasser bei der Befeuchtung einer Probe mit Wasser wird Wärme erzeugt

Löslichkeit mäßig wasserlöslich; unlöslich in Ethanol; löslich in Glycerin

Reinheit

Glühverlust höchstens 10,0 % (rund 800 °C bis zur Gewichtskonstanz)

In Säure unlösliche Fraktion höchstens 1,0 %

Barium höchstens 300 mg/kg

Magnesium- und Alkalisalze höchstens 3,6 %

Fluorid höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 530 MAGNESIUMOXID

Synonyme

**Definition** 

Einecs 215-171-9

Chemische Bezeichnung Magnesiumoxid

Chemische Formel MgO Molmasse 40,31

Gehalt mindestens 98,0 % nach dem Glühen

Beschreibung stark zu Verklumpung neigendes, weißes Pulver (leichtes Magnesi-

umoxid) oder dichtes weißes Pulver (schweres Magnesiumoxid). 5 g leichtes Magnesiumoxid hat ein Volumen von mindestens 33 ml, während 5 g schweres Magnesiumoxid höchstens 20 ml einnimmt

Merkmale

Alkali-Test besteht Test

Magnesium-Test besteht Test

Löslichkeit in Wasser praktisch nicht löslich; unlöslich in Ethanol.

Reinheit

Glühverlust höchstens 5,0 % (rund 800 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Calciumoxid höchstens 1,5 %
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

#### **▼** M20

#### E 534 EISENTARTRAT

Synonyme Eisen-meso-Tartrat; Komplexierungsprodukt von Natriumtartrat und

Eisen-III-Chlorid

Begriffsbestimmung Eisentartrat wird hergestellt durch Isomerisation von L-Tartrat, bis

D-, L- und meso-Tartrate im Gleichgewicht stehen, und nachfol-

gende Zugabe von Eisen-III-Chlorid.

CAS-Nummer 1280193-05-9

Chemische Bezeichnung Eisen-III-Komplexierungsprodukt von D(+)-, L(-)- und meso-2,3-Di-

hydroxybutandisäure

Chemische Formel Fe(OH)<sub>2</sub> C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub>Na

Molmasse 261,93

Gehalt

meso-Tartrat > 28 %, ausgedrückt als Anion (bezogen auf die Trockensubstanz)

D(-)- und L(+)-Tartrat > 10 %, ausgedrückt als Anion (bezogen auf die Trockensubstanz) > 8 %, ausgedrückt als Anion (bezogen auf die Trockensubstanz)

Beschreibung Dunkelgrüne wässrige Lösung, die typischerweise ca. 35 % Massen-

anteil Komplexierungsprodukte umfasst

**Identifizierung** sehr gut wasserlöslich

positive Tests auf Tartrat und Eisen

pH-Wert einer 35 %igen wässrigen Lösung von Komplexierungspro-

dukten zwischen 3,5 und 3,9

Reinheit

Chlorid höchstens 25 %
Natrium höchstens 23 %
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Oxalat höchstens 1,5 %, ausgedrückt als Oxalat (bezogen auf die Trocken-

substanz)

#### E 535 NATRIUMFERROCYANID

Synonyme Gelbnatron; Natriumhexacyanoferrat

**Definition** 

Einecs 237-081-9

Chemische Bezeichnung Natriumferrocyanid

Chemische Formel Na<sub>4</sub>Fe(CN)<sub>6</sub> · 10 H<sub>2</sub>O

Molmasse 484,1

Gehalt mindestens 99,0 %

**Beschreibung** gelbe Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Ferrocyanid-Test besteht Test

Reinheit

Freies Wasser höchstens 1,0 %

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,03 %

Chlorid höchstens 0,2 %

Sulfat höchstens 0,1 %

Freies Cyanid nicht feststellbar
Ferricyanid nicht feststellbar

Blei höchstens 5 mg/kg

E 536 KALIUMFERROCYANID

Synonyme Gelbkali; Kaliumhexacyanoferrat

Definition

Einecs 237-722-2

Chemische Bezeichnung Kaliumferrocyanid

Chemische Formel  $K_4$ Fe(CN)<sub>6</sub> · 3  $H_2$ O

Molmasse 422,4

Gehalt mindestens 99,0 %

**Beschreibung** zitronengelbe Kristalle

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

Ferrocyanid-Test besteht Test

Reinheit

Freie Feuchtigkeit höchstens 1,0 %
Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,03 %

Chlorid höchstens 0,2 %

Sulfat höchstens 0,1 %
Freies Cyanid nicht feststellbar
Ferricyanid nicht feststellbar
Blei höchstens 5 mg/kg

### E 538 CALCIUMFERROCYANID

Synonyme Gelbcalcium; Calciumhexacyanoferrat

Definition

Einecs 215-476-7

Chemische Bezeichnung Calciumferrocyanid

Chemische Formel  $Ca_2Fe(CN)_6 \cdot 12H_2O$ 

Molmasse 508,3

Gehalt mindestens 99,0 %

**Beschreibung** gelbe Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Ferrocyanid-Test besteht Test

Reinheit

Freie Feuchtigkeit höchstens 1,0 %

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,03 %

Chlorid höchstens 0,2 %

Sulfat höchstens 0,1 %

Freies Cyanid nicht feststellbar

Ferricyanid nicht feststellbar

Blei höchstens 5 mg/kg

# E 541 SAURES NATRIUMALUMINIUMPHOSPHAT

Synonyme SALP

Definition

Einecs 232-090-4

Chemische Bezeichnung Natriumtrialuminiumtetradecahydrogenoctaphosphattetrahydrat (A);

 $Trin a trium dialumini umpenta decahy drogen octaphosphat \ (B)$ 

Chemische Formel NaAl $_3$ H $_14$ (PO $_4$ ) $_8$  · 4H $_2$ O (A)

 $Na_3Al_2H_{15}(PO_4)_8$  (B)

Molmasse 949,88 (A)

897,82 (B)

Gehalt mindestens 95 % (beide Formen)

Beschreibung weißes geruchloses Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Aluminium-Test besteht Test

Phosphat-Test besteht Test

pH-Wert saure Reaktion auf Lackmuspapier

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; in Salzsäure löslich

Reinheit

Glühverlust 19,5 % - 21,0 % (A) (750 °C - 800 °C, 2 Stunden)

15 % - 16 % (B) (750 °C - 800 °C, 2 Stunden)

Fluorid höchstens 25 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 4 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 551 SILICIUMDIOXID

Synonyme Kieselsäure; Siliciumdioxid

Definition Siliciumdioxid ist ein amorpher synthetischer Stoff, der entweder

durch Dampfhydrolyse, bei der pyrogene Kieselsäure entsteht, oder in einem Nassverfahren, bei dem gefällte Kieselsäure, Kieselgel oder hydrierte Kieselsäure entstehen, hergestellt wird. Pyrogene Kieselsäure ist grundsätzlich wasserfrei, während die im Nassverfahren hergestellten Produkte Hydrate sind oder an der Oberfläche Wasser

absorbiert haben

Einecs 231-545-4

Chemische Bezeichnung Siliciumdioxid

Chemische Formel (SiO<sub>2</sub>)<sub>n</sub>

Molmasse 60,08 (SiO<sub>2</sub>)

Gehalt nach dem Glühen mindestens 99 % (pyrogene Kieselsäure) oder

94 % (Hydratform)

Beschreibung weißes, flockiges Pulver oder Körner; hygroskopisch

Merkmale

Siliciumdioxid-Test positiv

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,5 % (pyrogene Kieselsäure, 105 °C, 2 Stunden)

höchstens 8 % (gefällte Kieselsäure und Kieselgel, 105 °C, 2 Stun-

den)

höchstens 70 % (hydrierte Kieselsäure, 105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust höchstens 2,5 % nach dem Trocknen (1 000 °C, pyrogene Kiesel-

säure)

höchstens 8,5 % nach dem Trocknen (1 000 °C, hydrierte Formen)

Lösliche ionisierbare Salze höchstens 5 % (als Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 552 CALCIUMSILICAT

#### Synonyme

**Definition** Calciumsilicat ist ein hydriertes oder wasserfreies Silicat mit unter-

schiedlichem Gehalt an CaO und SiO2. Das Produkt sollte keinen

Asbest enthalten.

Einecs 215-710-8

Chemische Bezeichnung Calciumsilicat

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt enthält, bezogen auf die Trockenmasse:

mindestens 50 % und höchstens 95 % SiO<sub>2</sub>

mindestens 3 % und höchstens 35 % CaO

Beschreibung weißes bis cremefarbenes rieselfähiges Pulver, das auch nach Ab-

sorption relativ großer Mengen Wasser oder anderer Flüssigkeiten in

diesem Zustand verbleibt

Merkmale

Silicattest besteht Test
Calcium-Test besteht Test

Gel-Bildung bildet mit mineralischen Säuren ein Gel

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10 % (105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust mindestens 5 % und höchstens 14 % (1 000 °C bis zur Gewichts-

konstanz)

Natrium höchstens 3 %

Fluorid höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 553a(i) MAGNESIUMSILICAT

# Synonyme

# **Definition** Magnesium silicat ist eine synthetische Verbindung mit einem Mole-

külmassenverhältnis zwischen Magnesiumoxid und Siliciumdioxid

von rund 2:5

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 15 % MgO und mindestens 67 % SiO<sub>2</sub> nach dem Glühen

Beschreibung sehr feines, weißes, geruchloses und nicht sandiges Pulver

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test
Silicattest besteht Test

pH-Wert 7,0—10,8 (10%ige Aufschlämmung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust höchstens 15 % nach dem Trocknen (1 000 °C, 20 Minuten)

Wasserlösliche Salze höchstens 3 %

Freie Alkalien höchstens 1 % (als NaOH)

Fluorid höchstens 10 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 553a(ii) MAGNESIUMTRISILICAT

Synonyme

Definition

Einecs 239-076-7

Chemische Bezeichnung Magnesiumtrisilicat

Chemische Formel Mg<sub>2</sub>Si<sub>3</sub>O<sub>8</sub> · nH<sub>2</sub>O; (ungefähre Zusammensetzung)

Molmasse

Gehalt mindestens 29,0 % MgO und mindestens 65,0 % SiO<sub>2</sub> nach dem

Glühei

**Beschreibung** feines, weißes und nicht sandiges Pulver

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test
Silicattest besteht Test

pH-Wert 6,3—9,5 (5%ige Aufschlämmung)

Reinheit

Glühverlust mindestens 17 % und höchstens 34 % (1 000 °C)

Wasserlösliche Salze höchstens 2 %

Freie Alkalien höchstens 1 % (als NaOH)

Fluorid höchstens 10 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# **▼**B

#### E 553b TALKUM

Synonyme Talk

Definition Natürliche Form des wasserhaltigen Magnesiumsilicats mit verschie-

denen Anteilen an Begleitmineralien wie  $\alpha$ -Quarz, Calcit, Chlorit, Dolomit, Magnesit und Phlogopit. Das Produkt sollte keinen Asbest

enthalten

Einecs 238-877-9

Chemische Bezeichnung Magnesiumhydrogenmetasilicat

Chemische Formel  $Mg_3(Si_4O_{10})(OH)_2$ 

Molmasse 379,22

Gehalt

Beschreibung leichtes, homogenes, weißes oder fast weißes Pulver, fühlt sich fettig

an

Merkmale

Infrarot-Absorptionsspektrum charakteristische Peaks bei 3 677, 1 018 und 669 cm<sup>-1</sup>

Röntgendiffraktion Peaks bei 9,34/4,66/3,12 Å

Löslichkeit nicht löslich in Wasser und Ethanol

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (105 °C, 1 Stunde)

Säurelösliche Bestandteile höchstens 6 %
Wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,2 %
Säurelösliches Eisen nicht feststellbar
Arsen höchstens 10 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

# E 554 NATRIUMALUMINIUMSILICAT

Synonyme Natriumsilicoaluminat; Natriumaluminosilicat; Aluminiumnatrium-

silicat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Natriumaluminiumsilicat

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt enthält, bezogen auf die Trockenmasse:

— als  $SiO_2$  mindestens 66,0 % und höchstens 88,0 %

— als  $Al_2O_3$  mindestens 5,0 % und höchstens 15,0 %

Beschreibung feines weißes amorphes Pulver oder Kügelchen

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Aluminium-Test besteht Test

Silicattest besteht Test

pH-Wert 6,5—11,5 (5%ige Aufschlämmung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 8,0 % (105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust mindestens 5,0 % und höchstens 11,0 % in der Trockenmasse

(1 000 °C, bis zur Gewichtskonstanz)

Natrium mindestens 5 % und höchstens 8,5 % (als Na<sub>2</sub>O) in der Trockenmas-

se

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

### E 555 KALIUMALUMINIUMSILICAT

Synonyme Glimmer

Definition Natürliche Glimmer bestehen im Wesentlichen aus Kaliumalumini-

umsilicat (Muscovit)

Einecs 310-127-6

Molmasse 398

Gehalt mindestens 98 %

Beschreibung hellgrau bis weiß, kristalline Plättchen oder Pulver

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser, verdünnten Säuren und basischen sowie

organischen Lösungsmitteln

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (105 °C, 2 Stunden)

höchstens 20 mg/kg Antimon Zink höchstens 25 mg/kg höchstens 25 mg/kg Barium Chrom höchstens 100 mg/kg Kupfer höchstens 25 mg/kg Nickel höchstens 50 mg/kg Arsen höchstens 3 mg/kg Quecksilber höchstens 1 mg/kg höchstens 2 mg/kg Cadmium Blei höchstens 5 mg/kg

#### **▼**<u>M3</u>

# E 556 CALCIUMALUMINIUMSILICAT (1)

# **▼**B

Synonyme Calciumaluminosilicat; Calciumsilicoaluminat; Aluminiumcalciumsilicat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Calciumaluminiumsilicat

<sup>(1)</sup> Geltungsdauer: bis zum 31. Januar 2014.

# **▼**B

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt Enthält, bezogen auf die Trockenmasse:

— als SiO $_2$  mindestens 44,0 % und höchstens 50,0 % — als Al $_2$ O $_3$  mindestens 3,0 % und höchstens 5,0 % — als CaO mindestens 32,0 % und höchstens 38,0 %

Beschreibung feines weißes, rieselfähiges Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test
Aluminium-Test besteht Test
Silicattest besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10,0 % (105 °C, 2 Stunden)

Glühverlust mindestens 14,0 % und höchstens 18,0 % in der Trockenmasse

(1 000 °C, bis zur Gewichtskonstanz)

Fluorid höchstens 50 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### **▼** M3

# E 559 ALUMINIUMSILICAT (KAOLIN) (1)

#### **▲** B

Synonyme Kaolin, leicht oder schwer

**Definition** Wasserhaltiges Aluminium silicat (Kaolin) ist ein reines weißes, ver-

formbares Tongestein aus Kaolinit, Kaliumaluminiumsilicat, Feldspat und Quarz. Das Produkt sollte nicht calciniert sein. Der rohe Kaolin-Ton, aus dem das Aluminiumsilicat gewonnen wird, darf keinen Dioxingehalt aufweisen, der ihn gesundheitsschädlich oder für den menschlichen Verzehr ungeeignet macht. Das Produkt sollte

keinen Asbest enthalten

Einecs 215-286-4 (Kaolinit)

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel Al<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(OH)<sub>4</sub> (Kaolinit)

Molmasse 264

Gehalt mindestens 90 % (Summe aus Siliciumdioxid und Aluminiumoxid

nach dem Glühen)

Siliciumdioxid (SiO<sub>2</sub>) 45—55 %

Aluminiumoxid (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) 30—39 %

Beschreibung feines weißes oder grauweißes, fettiges Pulver. Kaolin besteht aus

losen Aggregaten unregelmäßig ausgerichteter Schichten von Kao-

linitschuppen oder einzelner hexagonaler Schuppen

Merkmale

Aluminiumoxid-Test besteht Test
Silicattest besteht Test

Röntgendiffraktion charakteristische Peaks bei 7,18/3,58/2,38/1,78 Å

Infrarot-Absorptionsspektrum Peaks bei 3 700 und 3 620 cm<sup>-1</sup>

<sup>(1)</sup> Geltungsdauer: bis zum 31. Januar 2014.

Reinheit

Glühverlust

10 % - 14 % (1 000 °C, konstantes Gewicht)

höchstens 5 %

Wasserlösliche Bestandteile höchstens 0,3 %

Säurelösliche Bestandteile höchstens 2 %

Eisen höchstens 5 %

Kaliumoxid (K<sub>2</sub>O)

Kohlenstoff höchstens 0,5 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

höchstens 1 mg/kg Quecksilber

E 570 SPEISEFETTSÄUREN

Synonyme

**Definition** Einkettige Fettsäuren: Caprylsäure (C<sub>8</sub>), Caprinsäure (C<sub>10</sub>), Laurin-

säure (C<sub>12</sub>), Myristinsäure (C<sub>14</sub>), Palmitinsäure (C<sub>16</sub>), Stearinsäure

 $(C_{18})$ , Ölsäure  $(C_{18:1})$ 

Einecs

Chemische Bezeichnung Octansäure  $(C_8)$ ; Decansäure  $(C_{10})$ ; Dodecansäure  $(C_{12})$ ; Tetradecan-

säure  $(C_{14})$ ; Hexadecansäure  $(C_{16})$ ; Octadecansäure  $(C_{18})$ ; 9-Octade-

censäure  $(C_{18:1})$ 

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 98 % (chromatografische Ermittlung)

Beschreibung aus Ölen und Fetten gewonnene farblose Flüssigkeit oder weißer

Feststoff

Merkmale

Identitätstest Einzelne Fettsäuren können mit Hilfe der Säurezahl, der Iodzahl,

oder von Gaschromatografie identifiziert werden

Reinheit

Glührückstand höchstens 0,1 %

Unverseifbare Fraktion höchstens 1,5 %

höchstens 0,2 % (Karl-Fischer-Verfahren) Wassergehalt

Arsen höchstens 3 mg/kg Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 574 GLUCONSÄURE

Synonyme D-Gluconsäure; Dextronsäure

Definition Gluconsäure ist eine wässrige Lösung von Gluconsäure und Glucon-

δ-lacton

Einecs

Chemische Bezeichnung Gluconsäure

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>7</sub> (Gluconsäure)

Molmasse 196,2

Gehalt mindestens 49,0 % (als Gluconsäure)

Beschreibung farblose bis leicht gelbliche, klare sirupartige Flüssigkeit

Merkmale

Phenylhydrazinderivatbildung Positiv. Die entstandene Verbindung schmilzt zwischen 196 °C und

202 °C unter Zersetzung

Reinheit

Glührückstand höchstens 1,0 % bei 550 °C +/- 20 °C bis zum Verschwinden der

organischen Rückstände (schwarze Flecken)

Reduktionsmittel höchstens 2,0 % (als D-Glucose)

Chlorid höchstens 350 mg/kg
Sulfat höchstens 240 mg/kg
Sulfit höchstens 20 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

#### E 575 GLUCONO-DELTA-LACTON

Synonyme Gluconolacton; GDL; D-Gluconsäure-δ-lacton; δ-gluconolacton

**Definition** Glucono-δ-lacton ist der cyclische 1,5-intramolekulare Ester der D-

Gluconsäure. In wässrigem Milieu wird dieser Stoff hydrolysiert, bis D-Gluconsäure (55 bis 66 %) und die  $\delta$ - und  $\gamma$ -Lactone miteinander

im Gleichgewicht stehen

Einecs 202-016-5

Chemische Bezeichnung D-Glucono-1,5-lacton

Chemische Formel  $C_6H_{10}O_6$ 

Molmasse 178,14

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung feines, weißes, fast geruchloses kristallines Pulver

Merkmale

Bildung des Phenylhydrazinderivats der

Gluconsäure

Positiv. Die entstandene Verbindung schmilzt zwischen 196 °C and

202 °C unter Zersetzung

Löslichkeit gut wasserlöslich; mäßig löslich in Ethanol

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,2 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Reduzierende Stoffe höchstens 0,5 % (als D-Glucose)

Blei höchstens 1 mg/kg

## E 576 NATRIUMGLUCONAT

Synonyme Natriumsalz der D-Gluconsäure

**Definition** Hergestellt durch Fermentation oder chemische katalytische Oxida-

ion

Einecs 208-407-7

Chemische Bezeichnung Natrium-D-gluconat

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>NaO<sub>7</sub> (wasserfrei)

Molmasse 218,14

Gehalt mindestens 99,0 %

Beschreibung weißes bis bräunliches, körniges bis feines kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test
Gluconat-Test besteht Test

Löslichkeit sehr gut wasserlöslich; mäßig löslich in Ethanol

pH-Wert 6,5—7,5 (10%ige Lösung)

Reinheit

Reduktionsmittel höchstens 1 % (als D-Glucose)

Blei höchstens 1 mg/kg

E 577 KALIUMGLUCONAT

Synonyme Kaliumsalz der D-Gluconsäure

Definition

Einecs 206-074-2

Chemische Bezeichnung Kalium-D-gluconat Chemische Formel  $C_6H_{11}KO_7$  (wasserfrei)

C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>KO<sub>7</sub> · H<sub>2</sub>O (Monohydrat)

Molmasse 234,25 (wasserfrei)

252,26 (Monohydrat)

Gehalt mindestens 97 % und höchstens 103 % in der Trockenmasse

Beschreibung geruchlose, rieselfähige, weiße bis gelbliche, kristalline Körner oder

Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test
Gluconat-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,3 (10%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust wasserfreie Form: höchstens 3,0 % (105 °C, 4 Stunden, im Vakuum)

Monohydrat: mindestens 6 % und höchstens 7,5 % (105 °C, 4 Stun-

den, im Vakuum)

Reduzierende Stoffe höchstens 1 % (als D-Glucose)

Blei höchstens 2 mg/kg

E 578 CALCIUMGLUCONAT

Synonyme Calciumsalz der D-Gluconsäure

Definition

Einecs 206-075-8

Chemische Bezeichnung Calcium-di-D-Gluconat

C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>CaO<sub>14</sub> (wasserfrei) Chemische Formel

C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>CaO<sub>14</sub> · H<sub>2</sub>O (Monohydrat)

Molmasse 430,38 (wasserfrei)

448,39 (Monohydrat)

Gehalt wasserfrei: mindestens 98 % und höchstens 102 % in der Trocken-

Monohydrat: mindestens 98 % und höchstens 102 %, bezogen auf

den Istzustand

Beschreibung geruchlose, weiße, kristalline Körner oder Pulver, an der Luft stabil

Merkmale

Calcium-Test besteht Test

Gluconat-Test besteht Test

Löslichkeit löslich in Wasser; unlöslich in Ethanol

pH-Wert 6,0-8,0 (5%ige Lösung)

Reinheit

höchstens 3,0 % (105 °C, 16 Stunden) (wasserfreie Form) Trocknungsverlust

höchstens 2,0 % (105 °C, 16 Stunden) (Monohydrat)

Reduzierende Stoffe höchstens 1 % (als D-Glucose)

Blei höchstens 2 mg/kg

# E 579 EISEN(II)-GLUCONAT

Synonyme

**Definition** 

206-076-3 Einecs

Chemische Bezeichnung Eisen-di-D-gluconatdihydrat Eisen(II)-digluconatdihydrat

Chemische Formel C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>FeO<sub>14</sub>·2H<sub>2</sub>O

Molmasse 482,17

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse

schwach grünlichgelbes bis gelblichgraues Pulver oder Körner, kann Beschreibung

schwach nach verbranntem Zucker riechen

Merkmale

Löslichkeit bei leichter Erwärmung wasserlöslich; praktisch unlöslich in Ethanol

Eisen(II)-ionentest besteht Test

Prüfung auf Phenylhydrazinderivat der

Gluconsäure

pH-Wert 4-5,5 (10%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 10 % (105 °C, 16 Stunden)

positiv

Oxalsäure nicht feststellbar

Eisen (Fe III) höchstens 2 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

Reduzierende Stoffe höchstens 0,5 %, berechnet als Glucose

## E 585 EISEN(II)-LACTAT

Synonyme Eisenlactat; Eisen(II)-2-hydroxypropanoat;

Propansäure; Eisen(II)-salz der Milchsäure

**Definition** 

Einecs 227-608-0

Chemische Bezeichnung Eisen(II)-hydroxypropanoat

Chemische Formel  $C_6H_{10}FeO_6$   $nH_2O$  (n = 2 oder 3)

Molmasse 270,02 (Dihydrat)

288,03 (Trihydrat)

Gehalt mindestens 96 % in der Trockenmasse

Beschreibung grünlich-weiße Kristalle oder schwach grünes Pulver mit charakte-

ristischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser; praktisch unlöslich in Ethanol

Eisen(II)-ionentest besteht Test
Lactat-Test besteht Test

pH-Wert 4—6 (2%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 18 % (100 °C, im Vakuum, etwa 700 mm Hg)

Eisen (Fe III) höchstens 0,6 % höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 586 4-HEXYLRESORCIN

**Synonyme** 4-Hexylbenzen-1,3-diol; Hexylresorcin

Definition

Einecs 205-257-4

Chemische Bezeichnung 4-Hexylresorcin

Chemische Formel  $C_{12}H_{18}O_2$ Molmasse 197,24

Gehalt mindestens 98 % in der Trockenmasse (4 Stunden bei Raumtempera-

tur)

Beschreibung weißes Pulver

Merkmale

Löslichkeit gut löslich in Ether und Aceton; sehr schwer wasserlöslich

Salpetersäure-Test 1 ml einer gesättigten Lösung der Probe wird mit 1 ml Salpetersäure

versetzt. Die Lösung färbt sich hellrot

Bromtest 1 ml einer gesättigten Lösung der Probe wird mit 1 ml Brom-Test-

lösung versetzt. Ein gelber, flockiger Niederschlag löst sich auf und

bildet eine gelbe Lösung

Reinheit

Schmelzbereich 62 °C—67 °C

Acidität höchstens 0,05 %

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Resorcin und andere Phenole Etwa 1 g der Probe wird einige Minuten lang mit 50 ml Wasser

geschüttelt und filtriert. Das Filtrat wird mit 3 Tropfen Eisenchlorid-Testlösung versetzt. Es bildet sich keine rote oder blaue Farbe

Nickel höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 3 mg/kg

## E 620 GLUTAMINSÄURE

Synonyme L-Glutaminsäure; L-α -Aminoglutarsäure

Definition

Molmasse

Einecs 200-293-7

Chemische Bezeichnung L-Glutaminsäure L-2-Aminopentandisäure

Chemische Formel  $C_5H_9NO_4$ 

Gehalt mindestens 99,0 % und höchstens 101,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser; praktisch nicht löslich in Ethanol oder

Ether

147,13

**Beschreibung** weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schicht chromatografie

besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25}$  zwischen + 31,5° und + 32,2°

(10 %ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

pH-Wert 3,0—3,5 (gesättigte Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,2 % (80 °C, 3 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,2 %

Chlorid höchstens 0,2 %

Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %

Arsen höchstens 2,5 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

#### E 621 MONONATRIUMGLUTAMAT

Synonyme Natriumglutamat; MSG

Definition

Einecs 205-538-1

Chemische Bezeichnung Mononatrium-L-glutamatmonohydrat

Chemische Formel C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>NaNO<sub>4</sub> · H<sub>2</sub>O

Molmasse 187,13

Gehalt mindestens 99,0 % und höchstens 101,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol oder Ether

Beschreibung weiße, praktisch geruchlose Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Natrium-Test besteht Test

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schichtchromatografie

besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{25}$ zwischen + 24,8° und + 25,3°

(10%ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

pH-Wert 6,7 - 7,2 (5 %ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (98 °C, 5 Stunden)

Chlorid höchstens 0,2 %

Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %

Blei höchstens 1 mg/kg

# E 622 MONOKALIUMGLUTAMAT

Synonyme Kaliumglutamat

Definition

Einecs 243-094-0

Chemische Bezeichnung Monokalium-L-glutamatmonohydrat

Chemische Formel  $C_5H_8KNO_4 \cdot H_2O$ 

Molmasse 203,24

Gehalt mindestens 99,0 % und höchstens 101,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol oder Ether

Beschreibung weiße, praktisch geruchlose Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Kalium-Test besteht Test

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schichtchromatografie

besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 22,5° und + 24,0°

(10 %ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

pH-Wert 6,7—7,3 (2%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,2 % (80 °C, 5 Stunden)

Chlorid höchstens 0,2 %

Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %

Blei höchstens 1 mg/kg

## E 623 CALCIUMDIGLUTAMAT

Synonyme Calciumglutamat

**Definition** 

Einecs 242-905-5

Chemische Bezeichnung Monocalcium-di-L-glutamat

Chemische Formel  $C_{10}H_{16}CaN_2O_8 \cdot nH_2O$  (n = 0, 1, 2 oder 4)

Molmasse 332,32 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 102,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol oder Ether

Beschreibung weiße, praktisch geruchlose Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Calcium-Test besteht Test

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schichtchromatografie

besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 27,4 und + 29,2° (für Calciumdiglutamat mit n = 4) (10 %ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 19,0 % (für Calciumdiglutamat mit n = 4) (Karl Fischer)

Chlorid höchstens 0,2 %

Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %

Blei höchstens 1 mg/kg

# E 624 MONOAMMONIUMGLUTAMAT

Synonyme Ammoniumglutamat

Definition

Einecs 231-447-1

Chemische Bezeichnung Monoammonium-L-glutamatmonohydrat

Chemische Formel  $C_5H_{12}N_2O_4 \cdot H_2O$ 

Molmasse 182,18

Gehalt mindestens 99,0 % und höchstens 101,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol oder Ether

Beschreibung weiße, praktisch geruchlose Kristalle oder kristallines Pulver

besteht Test

Merkmale

Ammonium-Test besteht Test

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schichtchromatografie

Spezifische Drehung

 $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 25,4° und + 26,4°

(10 %ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

pH-Wert 6,0—7,0 (5%ige Lösung)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (50 °C, 4 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,1 %
Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %
Blei höchstens 1 mg/kg

E 625 MAGNESIUMDIGLUTAMAT

Synonyme Magnesiumglutamat

Definition

Einecs 242-413-0

Chemische Bezeichnung Monomagnesium-di-L-glutamattetrahydrat

Chemische Formel  $C_{10}H_{16}MgN_2O_8 \cdot 4H_2O$ 

Molmasse 388,62

Gehalt mindestens 95,0 % und höchstens 105,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit sehr leicht wasserlöslich; praktisch nicht löslich in Ethanol oder

Ether

Beschreibung geruchlose, weiße oder cremefarbene Kristalle oder Pulver

Merkmale

Magnesium-Test besteht Test

Prüfung auf Glutaminsäure durch Dünn-

schicht chromatografie

besteht Test

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 23,8° und + 24,4°

(10%ige Lösung (Trockenmasse) in 2 n HCl, 200 mm Röhrchen)

pH-Wert 6,4-7,5 (10 %ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 24 % (Karl Fischer)

Chlorid höchstens 0,2 %

Pyrrolidoncarboxylsäure höchstens 0,2 %

Blei höchstens 1 mg/kg

E 626 GUANYLSÄURE

Synonyme 5'-Guanylsäure

Definition

Einecs 201-598-8

Chemische Bezeichnung Guanosin-5'-monophosphorsäure

Chemische Formel  $C_{10}H_{14}N_5O_8P$ 

Molmasse 363,22

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser, praktisch nicht löslich in Ethanol

Beschreibung geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder weißes kristallines

Pulver

Merkmale

Ribose-Test besteht Test
Test auf organisches Phosphat besteht Test

pH-Wert 1,5—2,5 (0,25%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 256

nm

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,5 % (120 °C, 4 Stunden)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

E 627 DINATRIUMGUANYLAT

Synonyme Natriumguanylat, Natrium-5'-guanylat

Definition

**▼**<u>M3</u>

Einecs 226-914-1

**▼**B

Chemische Bezeichnung Dinatriumguanosin-5'-monophosphat Chemische Formel  $C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$  (n = ca. 7)

Molmasse 407,19 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol, praktisch unlöslich in

Ether

Beschreibung geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder weißes kristallines

Pulver

Merkmale

Ribosetest besteht Test
Test auf organisches Phosphat besteht Test
Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,5 (5%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 256

nm

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 25 % (120 °C, 4 Stunden)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

#### E 628 DIKALIUMGUANYLAT

Synonyme Kaliumguanylat; Kalium-5'-guanylat

**Definition** 

**▼**<u>M3</u>

Einecs 221-849-5

**▼**<u>B</u>

Chemische Bezeichnung Dikaliumguanosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{12}K_2N_5O_8P$ 

Molmasse 439,40

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut löslich in Wasser; praktisch unlöslich in Ethanol

Beschreibung geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder weißes kristallines

Pulver

Merkmale

Ribose-Test besteht Test

Test auf organisches Phosphat besteht Test

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,5 (5%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 256

nm

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 5 % (120 °C, 4 Stunden)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

#### E 629 CALCIUMGUANYLAT

Synonyme Calcium-5'-guanylat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Calciumguanosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{12}CaN_5O_8P \cdot nH_2O$ 

Molmasse 401,20 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser

Beschreibung geruchlose, weiße oder cremefarbene Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribosetest besteht Test
Test auf organisches Phosphat besteht Test
Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,0 (0,05%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 256

nm

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 23,0 % (120 °C, 4 Stunden)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

E 630 INOSINSÄURE

Synonyme 5'-Inosinsäure

Definition

Einecs 205-045-1

Chemische Bezeichnung Inosin-5'-monophosphorsäure

Chemische Formel  $C_{10}H_{13}N_4O_8P$ 

Molmasse 348,21

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut löslich in Wasser, in Ethanol mäßig löslich

Beschreibung geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribosetest besteht Test

Test auf organisches Phosphat besteht Test

pH-Wert 1,0—2,0 (5%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 250

nm

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 3,0 % (120 °C, 4 Stunden)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

E 631 DINATRIUMINOSINAT

Synonyme Natriuminosinat; Natrium-5'-inosinat

Definition

Einecs 225-146-4

Chemische Bezeichnung Dinatriuminosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{11}N_4Na_2O_8P \cdot H_2O$ 

Molmasse 392,17 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol, praktisch unlöslich in

Ether

**Beschreibung** geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribosetest besteht Test
Test auf organisches Phosphat besteht Test
Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,5

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 250

nm

Reinheit

Wassergehalt höchstens 28,5 % (Karl Fischer)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

E 632 DIKALIUMINOSINAT

Synonyme Kaliuminosinat; Kalium-5'-inosinat

**Definition** 

Einecs 243-652-3

Chemische Bezeichnung Dikaliuminosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{11}K_2N_4O_8P$ 

Molmasse 424,39

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit gut wasserlöslich; praktisch unlöslich in Ethanol

**Beschreibung** geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribosetest besteht Test

Test auf organisches Phosphat besteht Test

Kalium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,5 (5%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 250

nm

Reinheit

Wassergehalt höchstens 10,0 % (Karl Fischer)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

E 633 CALCIUMINOSINAT

Synonyme Calcium-5'-inosinat

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Calciuminosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{11}CaN_4O_8P \cdot nH_2O$ 

Molmasse 386,19 (wasserfrei)

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Löslichkeit schwer löslich in Wasser

**Beschreibung** geruchlose, farblose oder weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribose-Test besteht Test

Test auf organisches Phosphat besteht Test

Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,0 (0,05%ige Lösung)

Spektrometrie maximale Absorption einer 20 mg/l-Lösung in 0,01 n HCl bei 250

nm

Reinheit

Wassergehalt höchstens 23,0 % (Karl Fischer)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

#### E 634 CALCIUM-5'-RIBONUKLEOTID

Synonyme

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Calcium-5'-ribonukleotid ist im Wesentlichen ein Gemisch aus Cal-

ciuminosin-5'-monophosphat und Calciumguanosin-5'-monophosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{11}N_4CaO_8P \cdot nH_2O$ 

 $C_{10}H_{12}N_5CaO_8P\cdot nH_2O$ 

Molmasse

Gehalt Anteil der beiden Hauptbestandteile mindestens 97,0 % und Anteil

jedes der beiden Bestandteile mindestens 47,0 % und höchstens

53 %, jeweils bezogen auf die Trockenmasse

Löslichkeit mäßig löslich in Wasser;

Beschreibung geruchlose, weiße oder nahezu weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribose-Test besteht Test

Test auf organisches Phosphat besteht Test

Calcium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,0 (0,05%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 23,0 % (Karl Fischer)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

## E 635 DINATRIUM-5'-RIBONUKLEOTID

Synonyme Natrium-5'-ribonukleotid

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Dinatrium-5'-ribonukleotid ist im Wesentlichen ein Gemisch aus Di-

natriuminosin-5'-monophosphat und Dinatriumguanosin-5'-mono-

phosphat

Chemische Formel  $C_{10}H_{11}N_4O_8P \cdot nH_2O$ 

 $C_{10}H_{12}N_5Na_2O_8P \cdot nH_2O$ 

Molmasse

Gehalt Anteil der beiden Hauptbestandteile mindestens 97,0 % und Anteil

jedes der beiden Bestandteile mindestens 47,0 % und höchstens

53 %, jeweils bezogen auf die Trockenmasse

Löslichkeit löslich in Wasser, schwer löslich in Ethanol, praktisch unlöslich in

Ether

Beschreibung geruchlose, weiße oder nahezu weiße Kristalle oder Pulver

Merkmale

Ribose-Test besteht Test
Test auf organisches Phosphat besteht Test
Natrium-Test besteht Test

pH-Wert 7,0—8,5 (5%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 26,0 % (Karl Fischer)

Andere Nukleotide durch Dünnschichtchromatografie nicht nachweisbar

Blei höchstens 1 mg/kg

## E 640 GLYCIN UND SEINE NATRIUMSALZE

(I) GLYCINE

Synonyme Aminoessigsäure; Glycokoll

Definition

Einecs 200-272-2

Chemische Bezeichnung Aminoessigsäure

Chemische Formel  $C_2H_5NO_2$ 

Molmasse 75,07

Gehalt mindestens 98,5 % in der Trockenmasse

**Beschreibung** weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Aminosäuretest besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,2 % (105 °C, 3 Stunden)

Glührückstand höchstens 0,1 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# (II) NATRIUMGLYCINAT

Synonyme

**Definition** 

Einecs 227-842-3

Chemische Bezeichnung Natriumglycinat Chemische Formel  $C_2H_5NO_2$  Na

Molmasse 98

Gehalt mindestens 98,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiße Kristalle oder kristallines Pulver

Merkmale

Aminosäuretest besteht Test
Natrium-Test besteht Test

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,2 % (105 °C, 3 Stunden)

Glührückstand höchstens 0,1 %
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## **▼**M18

## E 641 L-LEUCIN

Synonyme 2-Aminoisobutylessigsäure; L-2-Amino-4-Methylvaleriansäure; Alpha-Aminoisocapronsäure; (S)-2-Amino-4-Methylpentansäure; L-Leu

Begriffsbestimmung

Einecs 200-522-0 CAS-Nummer 61-90-5

Chemische Bezeichnung L-Leucin; L-2-Amino-4-Methylpentansäure

Chemische Formel  $C_6H_{13}NO_2$  Molmasse 131,17

Gehalt mindestens 98,5 % und höchstens 101,0 %, bezogen auf die

Trockenmasse

Warenbezeichnung Weißes oder fast weißes kristallines Pulver oder schimmernde Flo-

cken

Identifizierung

Löslich in Wasser, Essigsäure, verdünnter Salzsäure und Alkalihy-

droxyden und Alkali-Karbonaten; gering löslich in Ethanol

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 14,5° und + 16,5°

(4 % Lösung (Trockenmasse) in 6N HCl)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (100-105 °C)

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Chloride höchstens 200 mg/kg
Sulfate höchstens 300 mg/kg
Ammonium höchstens 200 mg/kg
Eisen höchstens 10 mg/kg
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 650 ZINKACETAT

Synonyme Zinksalz der Essigsäure

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Zinkacetatdihydrat

Chemische Formel  $C_4H_6O_4$  Zn ·  $2H_2O$ 

Molmasse 219,51

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 102 % C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>Zn · 2H<sub>2</sub>O

**Beschreibung** farblose Kristalle oder feines cremefarbenes Pulver

Merkmale

Acetat-Test besteht Test

Zinktest besteht Test

pH-Wert 6,0—8,0 (5%ige Lösung)

Reinheit

In Wasser unlösliche Bestandteile höchstens 0,005 %

Chloride höchstens 50 mg/kg

Sulfate höchstens 100 mg/kg

Alkaline und alkalische Erden höchstens 0,2 %

Flüchtige organische Verunreinigungen besteht Test

Eisen höchstens 50 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 20 mg/kg

Cadmium höchstens 5 mg/kg

## E 900 DIMETHYLPOLYSILOXAN

Synonyme Polydimethylsiloxan; Silicone; Dimethicon

**Definition** Dimethylpolysiloxan ist ein Gemisch aus vollständig methylierten

linearen Siloxanpolymeren aus sich wiederholenden Einheiten der Formel (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiO, stabilisiert mit endständigen Trimethylsiloxy-

Einheiten der Formel (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>SiO

Einecs

Chemische Bezeichnung Dimethylsiloxane und -silicone

Chemische Formel  $(CH_3)_3$ -Si- $[O-Si(CH_3)_2]_n$ -O-Si $(CH_3)_3$ 

Molmasse

Gehalt Gesamtgehalt an Silicium mindestens 37,3 und höchstens 38,5 %

Beschreibung klare, farblose zähe Flüssigkeit

Merkmale

Dichte (25 °C/25 °C) 0,964-0,977

Brechzahl  $[n]_D^{25}$ : 1,400-1,405

Infrarot-Absorptionsspektrum Das Infrarot-Absorptionsspektrum eines flüssigen Films der Probe

zwischen zwei Natriumchlorid-Platten weist relative Maxima bei denselben Wellenlängen auf wie eine ähnliche Zubereitung von ei-

nem Dimethylpolysiloxan-Referenzstandard

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,5 % (150 °C, 4 Stunden)

Viskosität mindestens  $1,00 \times 10^{-4}$  m<sup>2</sup>s<sup>-1</sup> bei 25 °C

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 901 BIENENWACHS; WEISS UND GELB

Synonyme weißes Wachs; gelbes Wachs

Definition Gelbes Bienenwachs ist Wachs, das durch Schmelzen von Waben

der Honigbiene Apis melifera L. mit heißem Wasser und Entfernung

von Fremdstoffen gewonnen wird.

Weißes Bienenwachs wird durch Bleichen des gelben Bienenwach-

ses erhalten.

Einecs 232-383-7

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung gelblich-weiße (weiße Form) oder gelbliche bis graubraune (gelbe

Form) Stücke oder Platten von feinkörniger und nichtkristalliner

Struktur mit angenehm honigartigem Geruch

Merkmale

Schmelzbereich 62—65 °C

Dichte rund 0,96

Löslichkeit nicht löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol; sehr gut löslich in

Chloroform und Ether

Reinheit

Säurezahl mindestens 17 und höchstens 24

Verseifungszahl 87—104

Peroxidzahl höchstens 5

Glycerin und andere Polyalkohole höchstens 0,5 % (als Glycerin)

3,0 g der Probe in einen Kolben (100 ml) geben, 30 ml einer 4%igen (m/v) Lösung von Kaliumhydroxid in aldehyfreiem Ethanol zugeben und unter Rückfluss 2 Stunden bei kleiner Flamme sieden. Rückflusskühler entfernen und sofort ein Thermometer einführen. Kolben in Wasser bei 80 °C unter ständigem Schwenken abkühlen lassen. Es bildet sich kein Niederschlag unter 65 °C, die Lösung kann aber

schimmer

Fette, Japanwachs, Kolophonium und

Ceresin, Paraffine und andere Wachse

Seifen

1 g der Probe 30 Minuten mit 35 ml einer Kaliumhydroxidlösung (1:7) sieden, dabei die verdampfte Flüssigkeit mit Wasser ausgleichen, und das Gemisch abkühlen. Das Wachs trennt sich und die Flüssigkeit bleibt klar. Das kalte Gemisch filtern und das Filtrat mit Salzsäure säuern. Es bildet sich kein Niederschlag.

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

# E 902 CANDELILLAWACHS

Synonyme

**Definition** Candelillawachs ist ein gereinigtes Wachs, das aus Blättern der Can-

delilla-Pflanze Euphorbia antisyphilitica gewonnen wird

Einecs 232-347-0

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung hartes, gelblich-braunes, undurchsichtiges bis durchscheinendes

Wachs

Merkmale

Dichte rund 0,98

Schmelzbereich 68,5—72,5 °C

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; löslich in Chloroform und Toluen

Reinheit

Säurezahl mindestens 12 und höchstens 22

Verseifungszahl mindestens 43 und höchstens 65

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

## E 903 CARNAUBAWACHS

Synonyme

Definition Carnaubawachs ist ein gereinigtes Wachs aus den Knospen und

Blättern der brasilianischen Martwachspalme Copernicia cerifera

Einecs 232-399-4

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

**Beschreibung** hellbraunes bis blassgelbes Pulver, Schuppen oder harter, bröckeliger

Feststoff mit harzähnlichen Brucheigenschaften

Merkmale

Dichte rund 0,997

Schmelzbereich 82—86 °C

Löslichkeit nicht löslich in Wasser; teilweise löslich in siedendem Ethanol; lös-

lich in Chloroform und Diethylether

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,25 %

Säurezahl mindestens 2 und höchstens 7

Esterzahl mindestens 71 und höchstens 88

Unverseifbare Fraktion mindestens 50 % und höchstens 55 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 904 SCHELLACK

Synonyme gebleichter Schellack; Tafellack

**Definition** Schellack ist der gereinigte und gebleichte Lack, der aus den harzi-

gen Ausscheidungen der Lackschildlaus Kerria laccifera (Familie

Coccideae) gewonnen wird

Einecs 232-549-9

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung gebleichter Schellack: cremefarbenes, amorphes, körniges Harz

wachsfreier gebleichter Schellack: leicht gelbes, amorphes Harz

Merkmale

Löslichkeit unlöslich in Wasser; in Alkohol gut (wenn auch langsam) löslich; in

Aceton mäßig löslich

Säurezahl 60 bis 89

#### Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 6,0 % (40 °C auf Kieselgel, 15 Stunden)

Kolophonium keine Spuren

Wachs gebleichter Schellack: höchstens 5,5 %

wachsfreier gebleichter Schellack: höchstens 0,2 %

Blei höchstens 2 mg/kg

#### E 905 MIKROKRISTALLINES WACHS

Synonyme Petroleumwachs, Kohlenwasserstoffwachs, Fischer-Tropsch-Paraffin,

Mikrowachs, Paraffin

**Definition** Raffiniertes Gemisch aus festen, gesättigten Kohlenwasserstoffen,

die aus Erdöl oder synthetischen Grundstoffen gewonnen werden

**Beschreibung** weißes bis bernsteinfarbenes geruchloses Wachs

Merkmale

Löslichkeit nicht wasserlöslich; sehr schwer löslich in Ethanol

Brechzahl  $[n]_D^{100}$ : 1,434-1,448

oder [n]<sub>D</sub><sup>120</sup>: 1,426-1,440

Reinheit

Molmasse im Mittel mindestens 500

Viskosität mindestens  $1,1 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>s<sup>-1</sup> bei 100 °C

oder: mindestens  $0.8 \times 10^{-5}$  m<sup>2</sup>s<sup>-1</sup> bei 120 °C, wenn bei 100 °C

fest

Glührückstand höchstens 0,1 %

Kohlenstoffzahl bei 5 % Destillations-

punkt

Blei

höchstens 5 % der Moleküle mit Kohlenstoffzahl unter 25

Farbe besteht Test

Schwefel höchstens 0,4 %

Arsen höchstens 3 mg/kg

Polycyclische aromatische Verbindungen Benzo(a)pyren, höchstens 50 μg/kg

## E 907 HYDRIERTES POLY-1-DECEN

Synonyme hydriertes Polydec-1-en; hydriertes Poly(α-olefin)

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $C_{10n}H_{20n+2}$  (wobei n = 3–6)

Molmasse 560 (Mittel)

Gehalt mindestens 98,5 % hydriertes Poly-1-decen mit folgender Oligomer-

höchstens 3 mg/kg

verteilung:

C<sub>30</sub>: 13–7 % C<sub>40</sub>: 35–70 % C<sub>50</sub>: 9–5 % C<sub>60</sub>: 1–7 %

## Beschreibung

#### Merkmale

Löslichkeit nicht wasserlöslich; mäßig löslich in Ethanol; löslich in Toluen

Verbrennen verbrennt mit heller Flamme und paraffinähnlichem charakteristi-

schem Geruch

Viskosität zwischen  $5.7 \times 10^{-6}$  und  $6.1 \times 10^{-6}$  m<sup>2</sup>s<sup>-1</sup> bei 100 °C

## Reinheit

Verbindungen mit einer Kohlenstoffzahl

kleiner als 30

höchstens 1,5 %

Leicht carbonisierbare Stoffe nach 10-minütigem Schwenken im kochenden Wasserbad darf ein

Reagenzglas mit Schwefelsäure mit einer Probe von 5 g hydriertem Poly-1-decen höchstens eine sehr schwach strohähnliche Färbung

aufweisen

Nickel höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

## **▼**M15

## **▼**B

## E 914 POLYETHYLENWACHS-OXIDATE

# Synonyme

**Definition** polare Reaktionsprodukte der Polyethylenoxidation

Einecs

Chemische Bezeichnung Polyethylenoxidat

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung nahezu weiß; Schuppen, Pulver, Körner oder Perlen

Merkmale

Dichte zwischen 0,92 und 1,05 (20 °C)

Tropfpunkt über 95 °C

Reinheit

Säurezahl höchstens 70

Viskosität bei 120 °C mindestens 8,1 · 10<sup>- 5</sup> m<sup>2</sup>s<sup>- 1</sup>

Andere Wachsarten nicht nachweisbar (durch Dynamische Differenzkalorimetrie und/

oder Infrarotspektroskopie)

Sauerstoff höchstens 9,5 %

Chrom höchstens 5 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

## E 920 L-CYSTEIN

Synonyme

**Definition**L-Cysteinhydrochlorid oder Hydrochloridmonohydrat. Menschliches

Haar darf nicht als Ausgangsmaterial für diese Substanz verwendet

werden

Einecs 200-157-7 (wasserfreie Form)

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O (n = 0 \text{ bis } 1)$ 

Molmasse 157,62 (wasserfreie Form)

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 101,5 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes Pulver oder farblose Kristalle

Merkmale

Löslichkeit in Wasser und Ethanol gut löslich

Schmelzbereich die wasserfreie Form schmilzt bei etwa 175 °C

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$ : zwischen + 5,0° und + 8,0° oder

 $[\alpha]_D^{25}$ : zwischen + 4,9° und 7,9°

Reinheit

Trocknungsverlust 8—12 %

höchstens 2 % (wasserfreie Form)

Glührückstand höchstens 0,1 %

Ammoniumionen höchstens 200 mg/kg

Arsen höchstens 1,5 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

#### E 927b CARBAMID

Synonyme Harnstoff

Definition

Einecs 200-315-5

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O

Molmasse 60,06

Gehalt mindestens 99,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung farbloses bis weißes, prismatisches kristallines Pulver oder kleine

weiße Perlen

Merkmale

Löslichkeit sehr leicht löslich in Wasser

löslich in Ethanol

Fällung mit Salpetersäure Beim Test entsteht ein weißer, kristalliner Niederschlag

Farbreaktion Beim Test entsteht eine rot-violette Färbung

Schmelzbereich 132—135 °C

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1,0 % (105 °C, 1 Stunde)

Sulfatasche höchstens 0.1 % In Ethanol unlösliche Fraktion höchstens 0.04 %

Alkalität besteht Test

Ammoniumionen höchstens 500 mg/kg

Biuret höchstens 0,1 %
Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

E 938 ARGON

Synonyme

Definition

Einecs 231-147-0
Chemische Bezeichnung Argon
Chemische Formel Ar

Atommasse 40

Gehalt mindestens 99 %

**Beschreibung** farbloses, geruchloses, nichtbrennbares Gas

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 %

Methan und andere Kohlenwasserstoffe höchstens 100 μl/l (berechnet als Methan)

E 939 HELIUM

Synonyme

Definition

Einecs 231-168-5 Chemische Bezeichnung Helium

Chemische Formel He

Atommasse 4

Gehalt mindestens 99 %

Beschreibung farbloses, geruchloses, nichtbrennbares Gas

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 %

Methan und andere Kohlenwasserstoffe höchstens 100 μl/l (berechnet als Methan)

## E 941 STICKSTOFF

Synonyme

Definition

Einecs 231-783-9

Chemische Bezeichnung Stickstoff

Chemische Formel  $N_2$ Molmasse 28

Gehalt mindestens 99 %

Beschreibung farbloses, geruchloses, nichtbrennbares Gas

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 %

Kohlenmonoxid höchstens 10 μl/l

Methan und andere Kohlenwasserstoffe höchstens 100 μl/l (berechnet als Methan)

Stickstoffdioxid und Stickstoffoxid höchstens 10 µl/l

Sauerstoff höchstens 1 %

# E 942 DISTICKSTOFFOXID

Synonyme

Definition

Einecs 233-032-0

Chemische Bezeichnung Distickstoffoxid

Gehalt mindestens 99 %

Beschreibung farbloses, nichtbrennbares Gas mit süßlichem Geruch

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 %

Kohlenmonoxid höchstens 30 μl/l

Stickstoffdioxid und Stickstoffoxide höchstens 10 μl/l

## E 943a BUTAN

Synonyme n-Butan

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Butan

Chemische Formel CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

Molmasse 58,12

Gehalt mindestens 96 %

Beschreibung farblos; Gas oder Flüssigkeit mit schwachem, charakteristischem

Geruch

Merkmale

Dampfdruck 108,935 kPa bei 20 °C

Reinheit

Methan höchstens 0,15 % v/v

Ethan höchstens 0,5 % v/v

Propan höchstens 1,5 % v/v

Isobutan höchstens 3,0 % v/v

1,3-Butadien höchstens 0,1 % v/v

Feuchtigkeit höchstens 0,005 %

E 943b ISOBUTAN

Synonyme 2-Methylpropan

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung 2-Methylpropan

Chemische Formel (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCH<sub>3</sub>

Molmasse 58,12

Gehalt mindestens 94 %

Beschreibung farblos; Gas oder Flüssigkeit mit schwachem, charakteristischem

Geruch

Merkmale

Dampfdruck 205,465 kPa bei 20 °C

Reinheit

Methan höchstens 0,15 % (v/v)

Ethan höchstens 0,5 % (v/v)

Propan höchstens 2,0 % (v/v)

n-Butan höchstens 4,0 % (v/v)

1,3-Butadien höchstens 0,1 % (v/v)

Feuchtigkeit höchstens 0,005 %

## E 944 PROPAN

Synonyme

**Definition** 

Einecs

Chemische Bezeichnung Propan
Chemische Formel CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

Molmasse 44,09

Gehalt mindestens 95 %

Beschreibung farblos; Gas oder Flüssigkeit mit schwachem, charakteristischem

Geruch

Merkmale

Dampfdruck 732,910 kPa bei 20 °C

Reinheit

 Methan
 höchstens 0,15 % (v/v)

 Ethan
 höchstens 1,5 % (v/v)

 Isobutan
 höchstens 2,0 % (v/v)

 n-Butan
 höchstens 1,0 % (v/v)

 1,3-Butadien
 höchstens 0,1 % (v/v)

 Feuchtigkeit
 höchstens 0,005 %

E 948 SAUERSTOFF

Synonyme

Definition

Einecs 231-956-9 Chemische Bezeichnung Sauerstoff Chemische Formel  $O_2$ 

Molmasse 32

Gehalt mindestens 99 %

**Beschreibung** farbloses, geruchloses, nichtbrennbares Gas

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,05 %

Methan und andere Kohlenwasserstoffe höchstens 100 μl/l (berechnet als Methan)

E 949 WASSERSTOFF

Synonyme

Definition

Einecs 215-605-7

Chemische Bezeichnung Wasserstoff

Chemische Formel H<sub>2</sub>

Molmasse 2

Gehalt mindestens 99,9 %

**Beschreibung** farblos, geruchlos; leicht entzündliches Gas

Merkmale

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,005% (v/v) Sauerstoff höchstens 0,001% (v/v) Stickstoff höchstens 0,07% (v/v)

E 950 ACESULFAM K

Synonyme Acesulfam; Kaliumsalz von 6-Methyl-3,4-dihydro-1,2,3-oxathiazin-

4-on-2,2-dioxid

Definition

Einecs 259-715-3

Chemische Bezeichnung 6-Methyl-1,2,3-oxathiazin-4(3H)-on-2,2-dioxid

Chemische Formel C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>4</sub>S

Molmasse 201,24

Gehalt mindestens 99 % von C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>4</sub>S in der Trockenmasse

Beschreibung geruchloses, weißes, kristallines Pulver. Etwa 200mal so süß wie

Saccharose

Merkmale

Löslichkeit sehr leicht löslich in Wasser, sehr schwer löslich in Ethanol

Ultraviolett-Absorption | Maximum bei 227 ± 2 nm (10 mg/1 000 ml Wasser)

Kalium-Test besteht Test (zur Prüfung des Rückstands sind 2 g der Probe zu

glühen)

Fällungstest Einige Tropfen einer 10 %igen Natriumcobaltnitrit-Lösung werden

mit einer Lösung von 0,2 g der Probe in 2 ml Essigsäure und 2

ml Wasser gemischt. Es bildet sich eine gelbe Ausfällung

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 2 Stunden)

Organische Verunreinigungen besteht Test auf 20 mg/kg UV-aktive Bestandteile

Fluorid höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 1 mg/kg
Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 951 ASPARTAM

Synonyme Aspartyl-phenylalanin-methylester

Definition

Einecs 245-261-3

Chemische Bezeichnung N-L-α Aspartyl-L-phenylalanin-1-methylester, 3-amino-N-(α-car-

boxy-phenethyl)-succinamidsäure-N-methylester.

Chemische Formel  $C_{14}H_{18}N_2O_5$ 

Molmasse 294,31

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 102 % von C<sub>14</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses kristallines Pulver mit süßlichem Geschmack.

Etwa 200mal so süß wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in Wasser und Ethanol mäßig löslich

pH-Wert 4,5—6,0 (Lösung 1 zu 125)

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$ : + 14,5° bis + 16,5°,

innerhalb von 30 Minuten nach der Zubereitung der 4 %igen Pro-

belösung in 15 n Ameisensäure zu bestimmen

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 4,5 % (105 °C, 4 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Absorption Die Durchlässigkeit einer 1 %igen Lösung in 2 n Salzsäure, die unter

Verwendung von 2 n Salzsäure als Bezugsstoff in einer 1-cm-Zelle bei 430 nm mit einem geeigneten Spektrophotometer bestimmt wird, beträgt mindestens 0,95, was einer Absorption von höchstens etwa

0,022 entspricht

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

5-Benzyl-3,6-dioxo-2-piperazinessigsäure höchstens 1,5 % in der Trockenmasse

#### E 952 CYCLAMAT

(I) CYCLAMAT

Synonyme Cyclohexylsulfaminsäure;

Definition

Einecs 202-898-1

Chemische Bezeichnung Cyclohexansulfaminsäure; Cyclohexylaminosulfonsäure

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>3</sub>S

Molmasse 179,24

Gehalt Cyclohexylsulfaminsäure enthält mindestens 98 % und höchstens das

Äquivalent von 102 % von C<sub>6</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>3</sub>S in der Trockenmasse

Beschreibung praktisch farbloses, weißes kristallines Pulver. Etwa 40mal so süß

wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in Wasser und in Ethanol löslich

Fällungstest Eine 2%ige Lösung ist mit Salzsäure säuern, 1 ml einer annähernd

molaren Lösung von Bariumchlorid in Wasser hinzufügen und bei einer eventuell auftretenden Trübung oder Ausfällung filtern. Der klaren Lösung 1 ml 10%ige Natriumnitritlösung hinzuzufügen. Es

bildet sich eine weiße Ausfällung

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 1 Stunde)

Selen höchstens 30 mg/kg, berechnet als Selen in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Cyclohexylamin höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

Dicyclohexylamin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

Anilin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

(II) NATRIUMCYCLAMAT

Synonyme Cyclamat, Natriumsalz der Cyclohexylsulfaminsäure

Definition

Einecs 205-348-9

Chemische Bezeichnung Natriumcyclohexansulfamat, Natriumcyclohexylsulfamat

Chemische Formel C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>NNaO<sub>3</sub>S und das Dihydrat C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>NNaO<sub>3</sub>S·2H<sub>2</sub>O

Molmasse 201,22 (wasserfreie Form)

237,22 (Hydrat)

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 102 % in der Trockenmasse

Dihydrat: mindestens 84 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiße, geruchlose Kristalle oder kristallines Pulver. Etwa 30mal so

süß wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit wasserlöslich, in Ethanol praktisch unlöslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 1 Stunde)

höchstens 15,2 % (105 °C, 2 Stunden) (Dihydrat)

Selen höchstens 30 mg/kg, berechnet als Selen in der Trockenmasse

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse
Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse
Cyclohexylamin höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

Dicyclohexylamin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse
Anilin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

(III) CALCIUMCYCLAMAT

Synonyme Cyclamat; Calciumsalz der Cyclohexylsulfaminsäure

Definition

Einecs 205-349-4

Chemische Bezeichnung Calciumcyclohexansulfamat, Calciumcyclohexylsulfamat

Chemische Formel  $C_{12}H_{24}CaN_2O_6S_2$ ·  $2H_2O$ 

Molmasse 432,57

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 101 % in der Trockenmasse

Beschreibung weiße, farblose Kristalle oder kristallines Pulver. Etwa 30mal so süß

wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit wasserlöslich, in Ethanol mäßig löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 1 Stunde)

höchstens 8,5 % (140 °C, 4 Stunden) (Dihydrat)

Selen höchstens 30 mg/kg, berechnet als Selen in der Trockenmasse

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

Cyclohexylamin höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

Dicyclohexylamin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

Anilin höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

E 953 ISOMALT

Synonyme hydrierte Isomaltulose

Definition Hergestellt durch enzymatische Umlagerung von Saccharose durch

immobilisierte Zellen von Protaminobacter rubrum und anschlie-

ßende katalytische Hydrierung

Einecs

Chemische Bezeichnung Isomalt ist ein Gemisch hydrierter Mono- und Disaccharide, dessen

wichtigste Bestandteile folgende Disaccharide sind:

 $6\text{-}O\text{-}\alpha\text{-}D\text{-}Glucopyranosyl\text{-}D\text{-}Sorbit 1,6\text{-}GPS)}$  und

 $1\hbox{-}{\it O}\hbox{-}\alpha\hbox{-} D\hbox{-}Glucopyranosyl\hbox{-} D\hbox{-}mannit\hbox{-}dihydrat\ (1,1\hbox{-}GPM)$ 

Chemische Formel  $6-O-\alpha$ -D-Glucopyranosyl-D-Sorbit:  $C_{12}H_{24}O_{11}$ 

 $1\hbox{-}{\it O}\hbox{-}\alpha\hbox{-}D\hbox{-}Glucopyranosyl\hbox{-}D\hbox{-}mannit\hbox{-}dihydrat:} \ C_{12}H_{24}O_{11}.2H_2O$ 

Molmasse 6-*O*-α-D-Glucopyranosyl-D-Sorbit: 344,3

1-O-α-D-Glucopyranosyl-D-mannit-dihydrat: 380,3

Gehalt Besteht zu mindestens 98 % aus hydrierten Mono- und Disacchari-

den und zu mindestens 86 % aus einem Gemisch von 6-O- $\alpha$ -D-Glucopyranosyl-D-Sorbit und 1-O- $\alpha$ -D-Glucopyranosyl-D-mannit-dihy-

drat, bezogen auf die Trockenmasse

**▼**<u>M4</u>

Beschreibung geruchlose, weiße, leicht hygroskopische, kristalline Masse oder wässrige Lösung mit einer Mindestkonzentrationen von 60 %

**▼**B

Merkmale

Löslichkeit wasserlöslich, in Ethanol sehr schwach löslich

HPLC-Test Vergleich mit einem geeigneten Referenzstandard von Isomalt: Die 2

Hauptpeaks im Chromatogramm der Testlösung müssen eine ähnliche Retentionszeit haben wie die 2 Hauptpeaks in dem mit der

Referenzlösung erzeugten Chromatogramm

**▼** <u>M4</u>

Reinheit

Wassergehalt höchstens 7 % für das feste Produkt (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit höchstens 20 μS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

D-Mannit höchstens 3 %

D-Sorbit höchstens 6 %

## **▼**<u>M4</u>

Reduzierende Zucker höchstens 0,3 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Nickel höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

**▼**<u>B</u>

#### E 954 SACCHARIN

(I) SACCHARIN

Synonyme

Definition

Einecs 201-321-0

Chemische Bezeichnung 1,2-Benzisothiazol-3(2H)-on-1,1-dioxid

Chemische Formel  $C_7H_5NO_3S$ Molmasse 183,18

Gehalt mindestens 99 % und höchstens 101,0 % von C<sub>7</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>3</sub>S in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung weiße Kristalle bzw. weißes kristallines Pulver, geruchlos bzw. mit

leicht aromatischem Geruch etwa 300 bis 500mal so süß wie

Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in Wasser mäßig löslich, in basischen Lösungen löslich, in Ethanol

mäßig löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 1 % (105 °C, 2 Stunden)

Schmelzbereich 226—230 °C

Sulfatasche höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

Benzoesäure und Salicylsäure 10 ml einer Lösung 1:20, die zuvor mit 5 Tropfen Essigsäure an-

gesäuert wurde, 3 Tropfen einer annähernd molaren Lösung von Eisenchlorid in Wasser hinzufügen. Es tritt weder eine Ausfällung

noch eine violette Farbe auf

o-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

p-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

Benzoesäure-p-Sulfonamid höchstens 25 mg/kg in der Trockenmasse

Leicht carbonisierbare Stoffe keine

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse
Selen höchstens 30 mg/kg in der Trockenmasse
Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

(II) NATRIUMSACCHARIN

Synonyme Saccharin; Natriumsalz des Saccharins

Definition

Einecs 204-886-1

Chemische Bezeichnung Natrium-o-Benzosulfimid; Natriumsalz von 2,3-Dihydro-3-oxoben-

zisosulphonazol; 1,2-Benzisothiazol-3(2H)-on-1,1-dioxid, Natrium-

salz

Chemische Formel C<sub>7</sub>H<sub>4</sub>NNaO<sub>3</sub>S·2H<sub>2</sub>O

Molmasse 241,19

Gehalt mindestens 99 % und höchstens 101 % von C<sub>7</sub>H<sub>4</sub>NNaO<sub>3</sub>S in der

Trockenmasse

Beschreibung weiße Kristalle bzw. weißes, kristallines verwitterndes Pulver, ge-

ruchlos bzw. schwach riechend. Etwa 300 bis 500mal so süß wie

Saccharose in verdünnten Lösungen

Merkmale

Löslichkeit in Wasser gut löslich, in Ethanol mäßig löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % (120 °C, 4 Stunden)

Benzoesäure und Salicylsäure 10 ml einer Lösung 1:20, die zuvor mit 5 Tropfen Essigsäure an-

gesäuert wurde, 3 Tropfen einer annähernd molaren Lösung von Eisenchlorid in Wasser hinzufügen. Es tritt weder eine Ausfällung

noch eine violette Farbe auf

o-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

p-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

Benzoesäure-p-Sulfonamid höchstens 25 mg/kg in der Trockenmasse

Leicht carbonisierbare Stoffe keine

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Selen höchstens 30 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

(III) CALCIUMSACCHARIN

Synonyme Saccharin, Calciumsalz des Saccharins

Definition

Chemische Bezeichnung Calcium-o-benzosulfimid; 1,2-Benzisothiazol-3(2H)-on-1,1-dioxid,

Calciumsalz

Einecs 229-349-9

Chemische Formel  $C_{14}H_8CaN_2O_6S_2\cdot3\frac{1}{2}H_2O$ 

Molmasse 467,48

Gehalt mindestens 95 % von C<sub>14</sub>H<sub>8</sub>CaN<sub>2</sub>O<sub>6</sub>S<sub>2</sub> in der Trockenmasse

Beschreibung weiße Kristalle bzw. weißes, kristallines Pulver, geruchlos bzw.

schwach riechend. Etwa 300 bis 500mal so süß wie Saccharose in

verdünnten Lösungen

Merkmale

Löslichkeit in Wasser gut löslich, in Ethanol löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 13,5 % (120 °C, 4 Stunden)

Benzoesäure und Salizylsäure 10 ml einer Lösung 1:20, die zuvor mit 5 Tropfen Essigsäure an-

gesäuert wurde, 3 Tropfen einer annähernd molaren Lösung von Eisenchlorid in Wasser hinzufügen. Es tritt weder eine Ausfällung

noch eine violette Farbe auf

o-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

p-Toluensulfonamid
 höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse
 Benzoesäure-p-Sulfonamid
 höchstens 25 mg/kg in der Trockenmasse

Leicht carbonisierbare Stoffe keine

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse
Selen höchstens 30 mg/kg in der Trockenmasse
Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

(IV) KALIUMSACCHARIN

Synonyme Saccharin; Kaliumsalz des Saccharins

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Kalium-o-benzosulfimid; 1,2-Benzisothiazol-3(2H)-on-1,1-dioxid,

Kaliumsalz

Chemische Formel C<sub>7</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>3</sub>S·H<sub>2</sub>O

Molmasse 239,77

Gehalt mindestens 99 % und höchstens 101 % von C<sub>7</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>3</sub>S in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung weiße Kristalle oder weißes, kristallines Pulver, geruchlos oder mit

schwachem Geruch, mit intensivem, süßem Geschmack, selbst in stark verdünnten Lösungen. Etwa 300 bis 500mal so süß wie

Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in Wasser gut löslich, in Ethanol mäßig löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 8 % (120 °C, 4 Stunden)

Benzoesäure und Salizylsäure 10 ml einer Lösung 1:20, die zuvor mit 5 Tropfen Essigsäure an-

gesäuert wurde, 3 Tropfen einer annähernd molaren Lösung von Eisenchlorid in Wasser hinzufügen. Es tritt weder eine Ausfällung

noch eine violette Farbe auf

o-Toluensulfonamid höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse

p-Toluensulfonamid
 höchstens 10 mg/kg in der Trockenmasse
 Benzoesäure-p-Sulfonamid
 höchstens 25 mg/kg in der Trockenmasse

Leicht carbonisierbare Stoffe keine

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse
Selen höchstens 30 mg/kg in der Trockenmasse
Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

E 955 SUCRALOSE

**Synonyme** 4,1′,6′-Trichlorogalactosucrose

Definition

Einecs 259-952-2

Chemische Bezeichnung 1,6-Dichlor-1,6-didesoxy-β-D-fructofuranosyl-4-chlor-4-desoxy-α-D-

galactose

Chemische Formel  $C_{12}H_{19}Cl_3O_8$ 

Molmasse 397,64

Gehalt mindestens 98 % und höchstens 102 % C<sub>12</sub>H<sub>19</sub>Cl<sub>3</sub>O<sub>8</sub> in der Trocken-

masse

Beschreibung weißes bis cremefarbenes, praktisch geruchloses kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit in Wasser, Methanol und Ethanol gut löslich;

mäßig löslich in Ethylacetat

Infrarot-Absorptionsspektrum Das Infrarotspektrum der Probe in einer Kaliumbromiddispersion

weist relative Maxima bei ähnlichen Wellenzahlen auf wie diejenigen, die im Referenzspektrum unter Verwendung eines Sucralose-

Referenzstandards auftreten.

Dünnschichtchromatographie Der Hauptfleck in der Testlösung besitzt den gleichen Rf-Wert wie

der Hauptfleck der Standardlösung A im Test auf andere chlorierte Disaccharide. Diese Standardlösung erhält man durch Auflösung von

1,0 g Sucralose-Referenzstandard in 10 ml Methanol.

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 84,0° und + 87,5°, berechnet auf die Trocken-

masse (10 %ige (m/v) wässrige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 2,0 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,7 %

Sonstige chlorierte Disaccharide höchstens 0,5 %

Chlorierte Monosaccharide höchstens 0,1 %

Triphenylphosphinoxid höchstens 150 mg/kg

Methanol höchstens 0,1 %

Blei höchstens 1 mg/kg

E 957 THAUMATIN

Synonyme

Definition

Einecs 258-822-2

Chemische Bezeichnung Thaumatin wird durch wässrige Extraktion (pH 2,5—4,0) aus dem

Samenmantel der Früchte von *Thaumatococcus daniellii* (Benth) gewonnen und besteht im Wesentlichen aus den Proteinen Thaumatin I und Thaumatin II sowie geringen Mengen von Derivaten der pflanz-

lichen Bestandteile des Ausgangsmaterials

Chemische Formel Polypeptide von 207 Aminosäuren

Molmasse Thaumatin I: 22209

Thaumatin II: 22293

Gehalt mindestens 15,1 % Stickstoff in der Trockenmasse, was mindestens

93 % Proteine (N  $\times$  6,2) entspricht.

Beschreibung geruchloses, cremefarbiges Pulver. Etwa 2 000 bis 3 000 mal so süß

wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in Wasser sehr gut löslich, in Aceton nicht löslich

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 9 % (105 °C bis zur Gewichtskonstanz)

Kohlenhydrate höchstens 3 % in der Trockenmasse

Sulfatasche höchstens 2 % in der Trockenmasse

Aluminium höchstens 100 mg/kg in der Trockenmasse

höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse Arsen

Blei höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtzahl der aeroben Bakterien: höchstens 1 000 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 1 g nicht nachweisbar

#### E 959 NEOHESPERIDIN DC

Neohesperidin-Dihydrochalkon; NHDC; Neohesperidin DC Synonyme

**Definition** Zugänglich durch katalytische Hydrierung von Neohesperidin

Einecs 243-978-6

Chemische Bezeichnung 1-[4-[[2-O-(6-Desoxy-α-L-mannopyranosyl)-β-D-glucopyrano-

syl]oxy]-2,6-dihydroxyphenyl]-3-(3-hydroxy-4-methoxyphenyl)pro-

pan-1-on

Chemische Formel  $C_{28}H_{36}O_{15}\\$ 

Molmasse 612.6

Gehalt mindestens 96 % in der Trockenmasse

Beschreibung cremefarbenes, geruchloses, kristallines Pulver. Etwa 1 000 bis 1 800

mal so süß wie Saccharose

Merkmale

Löslichkeit in heißem Wasser gut löslich, in kaltem Wasser sehr schwer löslich,

in Ether und Benzen praktisch unlöslich

**UV-Absorption** Maximum bei 282-283 nm (2 mg in 100 ml Methanol)

Etwa 10 mg Neohesperidin DC in 1 ml Methanol lösen und 1 ml Neu-Test einer 1%igen Lösung von 2-Aminoethyl-diphenyl-borat in Methanol

hinzufügen. Die Lösung färbt sich hellgelb

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 11 % (105 °C, 3 Stunden)

Sulfatasche höchstens 0,2 % in der Trockenmasse

höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse Arsen

Blei höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse

## E 960 STEVIOLGLYCOSIDE

Synonyme

**Definition** 

Die Herstellung erfolgt in zwei Hauptphasen: zunächst die wässrige Extraktion aus den Blättern von Stevia rebaudiana Bertoni mit erster Reinigung des Extrakts durch Ionenaustauschehromatografie zur Gewinnung eines ersten Extrakts von Steviolglycosiden; zweitens die Rekristallisation der Steviolglycoside aus Methanol oder wässrigem Ethanol mit einem Endprodukt, das mindestens zu 75 % aus Steviosid und/oder Rebaudiosid A besteht

Der Zusatzstoff kann Reste von Ionenaustauscher-Harz enthalten, das bei der Herstellung verwendet wurde. Geringe Mengen anderer Steviolglycoside, die nicht natürlich in der Stevia-Pflanze vorkommen, wurden als Nebenprodukte der Herstellung nachgewiesen (0,10-0,37 % m/m)

Chemische Bezeichnung	Steviosid: 13-[(2- <i>O</i> -β-D-Glucopyranosyl-β-D-glucopyranosyl)oxy]-kaur-16-en-18-säure-β-D-glucopyranosylester			
	Rebaudiosid A: 13-[(2- <i>O</i> -β-D-Glucopyranosyl-3- <i>O</i> -β-D-glucopyranosylβ-D-glucopyranosyl)oxy]-kaur-16-en-18-säure-β-D-glucopyranosylester			
Chemische Formel	Trivialname	Formel	Konversionsfaktor	
	Steviol	$C_{20}H_{30}O_3$	1,00	
	Steviosid	$C_{38}H_{60}O_{18}$	0,40	
	Rebaudiosid A	$C_{44}H_{70}O_{23}$	0,33	
	Rebaudiosid C	$C_{44}H_{70}O_{22}$	0,34	
	Dulcosid A	$C_{38}H_{60}O_{17}$	0,40	
	Rubusosid	$C_{32}H_{50}O_{13}$	0,50	
	Steviolbiosid	$C_{32}H_{50}O_{13}$	0,50	
	Rebaudiosid B	$C_{38}H_{60}O_{18}$	0,40	
	Rebaudiosid D	$C_{50}H_{80}O_{28}$	0,29	
	Rebaudiosid E	$C_{44}H_{70}O_{23}$	0,33	
	Rebaudiosid F	$C_{43}H_{68}O_{22}$	0,34	
Molmasse und CAS-Nr.	Trivialname	CAS-Nummer	Molmasse	
	Steviosid	57817-89-7	804,87	
	Rebaudiosid A	58543-16-1	967,01	
Gehalt	mindestens 95 % Steviosid, Rebaudiosid A-F, Steviolbiosid, Rubusosid und Dulcosid in der Trockenmasse			
Beschreibung	weißes bis hellgelbes Pulver, etwa 200 bis 300mal süßer als Saccharose			
Merkmale				
Löslichkeit	mäßig bis gut löslich in Wasser			
Steviosid und Rebaudiosid A	Der Hauptpeak in dem Chromatogramm, das nach dem in "Gehalt" beschriebenen Verfahren erstellt wurde, entspricht entweder Steviosid oder Rebaudiosid A			
pH-Wert	4,5—7,0 (Lösung 1 zu 100)			
Reinheit				
Asche insgesamt	höchstens 1 %			
Trocknungsverlust	höchstens 6 % (105 °C, 2 Stunden)			
Lösungsmittelreste	höchstens 200 mg/kg Methanol			
	höchstens 5 000 mg/kg Ethanol			
Arsen	höchstens 1 mg/kg			
Blei	höchstens 1 mg/kg			
E 961 NEOTAM				

# E 961 NEOTAM

# Synonyme

 $\textit{N-(N-(3,3-Dimethylbutyl)-L-}\alpha-a spartyl)-L-phenylalanin-1-methyles-phenyla$ 

 ${\it N} (3,3-{\rm Dimethylbutyl}) - L-as partyl-L-phenylalanin-methylester$ 

Definition

Neotam wird durch Umsetzung von Aspartam mit 3,3-Dimethylbutyraldehyd unter Wasserstoffdruck in Methanol in Gegenwart eines Palladium-/Kohlenstoffkatalysators hergestellt. Es wird isoliert und durch Filtration gereinigt, wozu Diatomeenerde verwendet werden kann. Nach Entfernen des Lösungsmittels durch Destillation wird Neotam mit Wasser gewaschen, durch Zentrifugieren isoliert und abschließend vakuumgetrocknet.

CAS Nr.: 165450-17-9

Chemische Bezeichnung  $N-(N-(3,3-Dimethylbutyl)-L-\alpha-aspartyl)-L-phenylalanin-1-methyles-$ 

ter

Chemische Formel  $C_{20}H_{30}N_2O_5$ 

Molmasse 378,47

**Beschreibung** weißes bis cremefarbenes Pulver

Gehalt mindestens 97,0 % in der Trockenmasse

Merkmale

Löslichkeit 4,75 % (m/m) bei 60 °C in Wasser; in Ethanol und Ethylacetat

löslich

Reinheit

Wassergehalt höchstens 5 % (Karl-Fischer-Verfahren, Probengröße: 25 ± 5 mg)

höchstens 1,5 %

pH-Wert 5,0—7,0 (0,5%ige wässrige Lösung)

Schmelzbereich 81—84 °C

N-(N-(3,3-Dimethylbutyl)-L- $\alpha$ -aspartyl)-

L-phenylalanin

Blei höchstens 1 mg/kg

## E 962 ASPARTAM-ACESULFAMSALZ

Synonyme

Aspartam-Acesulfam; Salz von Aspartam-Acesulfam

Definition

Das Salz wird durch Erhitzen von Aspartam und Acesulfam-K im Verhältnis von etwa 2:1 (w/w) in saurer Lösung gewonnen, danach lässt man es auskristallisieren. Das Kalium und die Feuchtigkeit werden entfernt. Das Produkt ist stabiler als Aspartam allein.

Einecs

Chemische Bezeichnung 6-Methyl-1,2,3-oxathiazine-4(3*H*)-on-2,2-dioxidsalz der L-phenylala-

nyl-2-methyl-L-α-Asparaginsäure

Chemische Formel  $C_{18}H_{23}O_9N_3S$ 

Molmasse 457,46

Gehalt 63,0 bis 66,0 % Aspartam (Trockenmasse) und 34,0 bis 37,0 %

Acesulfam (Säure auf Trockenmasse)

**Beschreibung** weißes, geruchloses, kristallines Pulver

Merkmale

Absorption

Löslichkeit schwer löslich in Wasser; mäßig löslich in Ethanol

Die Durchlässigkeit einer 1%igen Lösung in Wasser, bestimmt in einer Zelle von 1 cm bei 430 nm mit Hilfe eines geeigneten Spektrofotometers unter Verwendung von Wasser als Referenz, beträgt mindestens 0,95, was einer Absorbanz von höchstens etwa 0,022

entspricht.

Spezifische Drehung  $\left[\alpha\right]_{D}^{20}$  zwischen + 14,5° und + 16,5°

Wird bestimmt bei einer Konzentration von 6,2 g in 100 ml Ameisensäure (15 n) innerhalb von 30 Minuten nach Herstellung der Lösung. Danach wird die errechnete spezifische Drehung zur Korrektur um den Aspartamgehalt des Aspartam-Acesulfamsalzes durch 0,646 dividiert.

### Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 0,5 % (105 °C, 4 Stunden)

5-Benzyl-3,6-dioxo-2- piperazinessigsäu-

re

höchstens 0,5 %

Blei

höchstens 1 mg/kg

## **▼**M1

### E 964 POLYGLYCITOLSIRUP

Synonyme

hydriertes Stärkehydrolysat, hydrierter Glucosesirup und Polyglucitol

Begriffsbestimmung

Gemisch, bestehend vorwiegend aus Maltit und Sorbit sowie geringeren Mengen von hydrierten Oligo- und Polysacchariden und Maltrotriitol. Polyglycitolsirup wird durch katalytische Hydrierung eines aus Glucose, Maltose und höheren Glucosepolymeren bestehenden Gemischs von Stärkehydrolysaten hergestellt, ähnlich dem zur Herstellung von Maltitsirup angewandten katalytischen Hydrierungsverfahren. Der entstandene Sirup wird durch Ionenaustausch entsalzt und auf die gewünschte Menge konzentriert.

Einecs

Chemische Bezeichnung

Sorbit: D-Glucitol

Maltit: 4-O-α-D-Glucopyranosyl-D-glucit

Chemische Formel

Sorbit:  $C_6H_{14}O_6$ Maltit:  $C_{12}H_{24}O_{11}$ 

Molmasse

Sorbit: 182,2

Maltit: 344,3

Gehalt

Mindestens 99 % hydrierte Saccharide insgesamt in der Trockenmasse, mindestens 50 % Polyole mit höherem Molekulargewicht, höchstens 50 % Maltit und höchstens 20 % Sorbit in der Trockenmasse.

Beschreibung

farb- und geruchlose klare viskose Flüssigkeit

Merkmale

Löslichkeit

sehr gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol

Maltit-Test

besteht Test

Sorbit-Test

5 g Substanz, 7 ml Methanol, 1 ml Benzaldehyd und 1 ml Salzsäure werden gemischt und mechanisch geschüttelt, bis Kristalle auftreten. Die Kristalle werden filtriert und in 20 ml kochendem Wasser mit 1 g Natriumbikarbonat gelöst. Die Kristalle werden filtriert und mit 5 ml Methanol/Wasser 1:2 gewaschen. Die luftgetrockneten Kristalle der Sorbitmonobenzylidenderivate schmelzen zwischen 173 and 179 °C.

Reinheit

Wassergehalt

höchstens 31 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Chloride

höchstens 50 mg/kg

Sulfate

höchstens 100 mg/kg

Reduzierende Zucker

höchstens 0,3 %

Nickel

höchstens 2 mg/kg

Blei

höchstens 1 mg/kg

## E 965(i) MALTIT

D-Maltit; hydrierte Maltose Synonyme

Definition Maltit entsteht durch Hydrierung von D-Maltose. Es besteht im We-

sentlichen aus D-Maltit. Es kann geringe Mengen von Sorbit und

verwandten mehrwertigen Alkoholen enthalten

Einecs 209-567-0

Chemische Bezeichnung 4-O-α-D-Glucopyranosyl-D-glucit

Chemische Formel  $C_{12}H_{24}O_{11} \\$ 344,3 Molmasse

Gehalt mindestens 98,0 % D-Maltit C<sub>12</sub>H<sub>24</sub>O<sub>11</sub> in der Trockenmasse

Beschreibung weißes kristallines Pulver

Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol

Schmelzbereich 148—151 °C

 $\left[\alpha\right]_D^{20}$  zwischen + 105,5° und + 108,5° (5%ige Lösung (m/v) in Spezifische Drehung

Wasser)

**▼** M4

Reinheit

Erscheinung einer Lösung in Wasser klar und farblos

Wassergehalt höchstens 1 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit höchstens 20 μS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker höchstens 0,1 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Nickel höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

**▼**B

E 965(ii) MALTITSIRUP

Synonyme hydrierter Glucosesirup mit hohem Maltose-Anteil; hydrierter Gluco-

sesirup; HGS

**Definition** Gemisch, bestehend vorwiegend aus Maltit mit Sorbit und hydrierten Oligo- und Polysacchariden. Es wird hergestellt durch katalytische

Hydrierung von maltosereichem Glucosesirup oder durch Hydrierung seiner einzelnen Bestandteile, die anschließend vermischt werden. Im

Handel als Sirup und in fester Form erhältlich

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt mindestens 99 % hydrierte Saccharide insgesamt in der Trockenmas-

se, und mindestens 50 % Maltit in der Trockenmasse

Beschreibung farb- und geruchlose klare visköse Flüssigkeit oder weiße kristalline

Masse

### Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol

**HPLC-Test** Der Vergleich mit einem geeigneten Referenzstandard von Maltit

zeigt, dass der Hauptpeak im Chromatogramm der Testlösung eine ähnliche Retentionszeit hat wie der Hauptpeak in dem mit der Re-

ferenzlösung erzeugten Chromatogramm (ISO 10504:1998)

## **▼** M4

### Reinheit

klar und farblos Erscheinung einer Lösung in Wasser

Wassergehalt höchstens 31 % (Karl-Fischer-Verfahren)

höchstens  $10~\mu\text{S/cm}$  beim Produkt in unveränderter Form bei einer Leitfähigkeit

Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker höchstens 0,3 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Nickel höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

**▼**B

## E 966 LACTIT

Synonyme Lactitol, Lactobiosit

Definition Lactit wird hergestellt durch katalytische Hydrierung von Lactose

Einecs 209-566-5

Chemische Bezeichnung 4-O-β-D-Galactopyranosyl-D-glucit

Chemische Formel  $C_{12}H_{24}O_{11}$ 344.3 Molmasse

Gehalt mindestens 95 % in der Trockenmasse

Beschreibung Kristallines Pulver oder farblose Lösung. Kristalline Erzeugnisse

treten als Anhydrate, Monohydrate und Dihydrate auf. Als Kataly-

sator wird Nickel verwendet

Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser

 $[\alpha]_D^{20}$  zwischen + 13° und + 16°, berechnet auf die Trockenmasse Spezifische Drehung

(10%ige Lösung (m/v) in Wasser)

Reinheit

Wassergehalt kristalline Erzeugnisse: höchstens 10,5 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Andere Polyole höchstens 2,5 % in der Trockenmasse

Reduzierende Zucker höchstens 0,2 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Chloride höchstens 100 mg/kg in der Trockenmasse Sulfate höchstens 200 mg/kg in der Trockenmasse

Sulfatasche höchstens 0,1 % in der Trockenmasse

Nickel höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

### E 967 XYLIT

Synonyme Xylitol

**Definition** Xylit besteht im Wesentlichen aus D-Xylit. Die übrigen Bestandteile

sind verwandte Stoffe wie L-Arabinit, Galactit, Mannit, Sorbit

Einecs 201-788-0

Chemische Bezeichnung D-Xylit

Chemische Formel  $C_5H_{12}O_5$ 

Molmasse 152,2

Gehalt mindestens 98,5 % als Xylit in der Trockenmasse

**Beschreibung** weißes, kristallines Pulver, praktisch geruchlos

Merkmale

Löslichkeit sehr gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol

Schmelzbereich 92-96 °C

pH-Wert 5,0—7,0 (10%ige Lösung (w/v) in Wasser)

Infrarot-Absorptionsspektroskopie Vergleich mit einem Referenzstandard, z. B. EP oder USP

**▼**M4

Reinheit

Wassergehalt höchstens 1 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Leitfähigkeit höchstens 20 μS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Zucker höchstens 0,2 %, berechnet als Glucose in der Trockenmasse

Sonstige mehrwertige Alkohole höchstens 1 % in der Trockenmasse

Nickel höchstens 2 mg/kg in der Trockenmasse

Arsen höchstens 3 mg/kg in der Trockenmasse

Blei höchstens 1 mg/kg in der Trockenmasse

**▼**B

E 968 ERYTHRIT

**Synonyme** *meso-*Erythritol; *meso-*Butan-1,2,3,4-tetrol; Erythritol

Definition Gewonnen durch Fermentation einer Kohlenhydratquelle durch si-

chere und geeignete genusstaugliche osmotolerante Hefen wie Moniliella pollinis oder Moniliella megachilensis, gefolgt von Rei-

nigung und Trocknung

Einecs 205-737-3

Chemische Bezeichnung Butan-1,2,3,4-tetrol

Chemische Formel  $C_4H_{10}O_4$ 

Molmasse 122,12

Gehalt mindestens 99 % nach dem Trocknen

Beschreibung weiße, geruchlose, nicht hygroskopische, hitzebeständige Kristalle,

etwa 60-80 % der Süßkraft von Saccharose.

### Merkmale

gut löslich in Wasser, mäßig löslich in Ethanol, unlöslich in Die-Löslichkeit

thylether

Schmelzbereich 119—123 °C

**▼**<u>M4</u>

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 0,2 % (70 °C, 6 Stunden im Vakuumexsikkator)

höchstens 20 µS/cm in einer 20 %igen Lösung des trockenen Fest-Leitfähigkeit

stoffs bei einer Temperatur von 20 °C

Reduzierende Stoffe höchstens 0,3 %, berechnet als D-Glucose

Ribit und Glycerin höchstens 0,1 %

Blei höchstens 0,5 mg/kg

**▼**M11

E 969 ADVANTAM

Synonyme

Definition Advantam (ANS9801) wird durch chemische Synthese in einem

dreistufigen Verfahren gewonnen; Herstellung des wichtigsten Zwischenprodukts, 3-Hydroxy-4-methoxyzimtaldehyd (HMCA), gefolgt von einer Hydrierung zu 3-(3-Hydroxy-4-methoxyphenyl)propionaldehyd (HMPA). In der letzten Verfahrensstufe wird die HMPA-Methanol-Lösung (Filtrat) mit Aspartam kombiniert, um das Imin zu gewinnen, aus dem bei selektiver Hydrierung Advantam entsteht. Die Lösung wird kristallisiert, anschließend werden die Rohkristalle

gewaschen. Das Produkt wird umkristallisiert, dann werden die Kristalle abgetrennt, gewaschen und getrocknet.

CAS-Nr. 714229-20-6

Chemische Bezeichnung  $N-[N-[3-(3-Hydroxy-4-methoxyphenyl)propyl]-\alpha-aspartyl]-L-pheny-$ 

lalanin-1-methylester, Monohydrat (IUPAC);

L-Phenylalanin, N-[3-(3-Hydroxy-4-methoxyphenyl)propyl]-L-alpha-

aspartyl-2-methylester, Monohydrat (CA)

Chemische Formel C24H30N2O7·H2O

Molmasse 476,52 g/mol (Monohydrat)

Gehalt mindestens 97,0 % und höchstens 102,0 % in der Trockenmasse

Beschreibung weißes bis gelbes Pulver

Merkmale

101,5 °C Schmelzpunkt

Reinheit

N-[N-[3-(3-Hydroxy-4-methoxyphe $nyl)propyl-\alpha-aspartyl]-L-phenylalanin$ 

(ANS9801-Säure)

Lösungsmittelreste

höchstens 1,0 %

Sonstige verwandte Stoffe insgesamt

höchstens 1,5 %

Isopropylacetat höchstens 2 000 mg/kg Methylacetat höchstens 500 mg/kg Methanol höchstens 500 mg/kg

2-Propanol höchstens 500 mg/kg

## **▼**M11

Wassergehalt höchstens 5,0 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Glührückstand höchstens 0,2 %

Arsen höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Palladium höchstens 5,3 mg/kg

Platin höchstens 1,7 mg/kg

**▼**B

E 999 QUILLAJAEXTRAKT

Quillajarindenextrakt, Panamarindenextrakt, Seifenrindenextrakt, Synonyme

Waschholzextrakt

Quillajaextrakt wird durch wässrige Extraktion aus Quillaja saponaria Molina, oder anderen Quillaja-Arten (Familie Rosaceae) erhalten. Er enthält eine Anzahl Triterpenoidsaponine aus Glycosiden der

Quillajasäure. Einige Zucker einschließlich Glucose, Galactose, Arabinose, Xylose und Rhamnose sind ebenfalls vorhanden, daneben Tannin, Calcium und sonstige Komponenten von geringerer Bedeu-

tung

Einecs

Definition

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung Quillajaextrakt in Pulverform ist leicht braun mit Rosatönung; er ist

auch als wässrige Lösung erhältlich

Merkmale

pH-Wert 3,7—5,5 (4%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 6,0 % (Karl-Fischer-Verfahren) (nur Pulverform)

Arsen höchstens 2 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

E 1103 INVERTASE

Synonyme

**Definition** Invertase wird aus Saccharomyces cerevisiae gewonnen

Einecs 232-615-7

Nummer der Enzym-Kommission EC 3.2.1.26

Systematischer Name β-D-Fructofuranosid-Fructohydrolase Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung

Merkmale

Reinheit

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Cadmium höchstens 0,5 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens 50 000 Kolonien pro Gramm

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar

Coliforme höchstens 30 Kolonien pro Gramm

Escherichia coli in 25 g nicht nachweisbar

E 1105 LYSOZYM

Synonyme Lysozymhydrochlorid; Muramidase

Definition Lysozym ist ein einkettiges Polypeptid, das aus dem Eiweiß von

Hühnereiern gewonnen wird und aus 129 Aminosäuren besteht. Es wirkt insofern als Enzym, als es die  $\beta(1-4)$ -Bindungen zwischen N-Acetylmuraminsäure und N-Acetylglucosamin in den äußeren Membranen von Bakterienarten, insbesondere grampositive Organismen,

spaltet. Es wird normalerweise als Hydrochlorid gewonnen

Einecs 232-620-4

Nummer der Enzym-Kommission EC 3.2.1.17

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse Rund 14 000

Gehalt mindestens 950 mg/g in der Trockenmasse

Beschreibung weißes, geruchloses Pulver mit leicht süßlichem Geschmack

Merkmale

Isoelektrischer Punkt 10,7

pH-Wert 3,0—3,6 (2%ige wässrige Lösung)

Spektrophotometrie Absorptionsmaximum einer wässrigen Lösung (25 mg/100 ml) bei

281 nm, Minimum bei 252 nm

Reinheit

Wassergehalt höchstens 6,0 % (Karl-Fischer-Verfahren) (nur Pulverform)

Glührückstand höchstens 1,5 %

Stickstoff mindestens 16,8 % und höchstens 17,8 %

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 5 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Gesamtkeimzahl höchstens  $5 \times 10^4$  Kolonien pro Gramm

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar

Staphylococcus aureus in 1 g nicht nachweisbar

Escherichia coli in 1 g nicht nachweisbar

E 1200 POLYDEXTROSE

Synonyme Modifizierte Polydextrosen

Zufällig gebundene Glucosepolymere mit einigen endständigen Sorbitgruppen und Citronensäure- oder Phosphorsäureresten, die durch Mono- oder Diesterbindung an die Polymere gebunden sind. Sie werden durch Schmelzen und Kondensation der Ingredienzien erhalten und bestehen aus rund 90 Teilen D-Glucose, 10 Teilen Sorbit und 1 Teil Citronensäure und/oder 0,1 Teilen Phosphorsäure. Die 1,6-glucosidische Bindung überwiegt in Polymeren, doch kommen auch andere Bindungstypen vor. Die Produkte enthalten geringe Mengen ungebundene Glucose, Sorbit, Levoglucosan (1,6-Anhydro-D-glucose) und Citronensäure und lässt sich mit jeder Base von Lebensmittelqualität neutralisieren und/oder entfärben sowie zwecks weiterer Reinigung entionisieren. Die Produkte können ferner zur Reduktion von Glucoseresten mit dem Katalysator Raney-

Polydextrose

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt Polymergehalt mindestens 90 %, bezogen auf die aschenfreie Tro-

ckenmasse

Beschreibung

weißer bis leicht bräunlicher Feststoff. Polydextrosen ergeben in Wasser nach Auflösung eine klare, farblose bis strohgelbe Lösung

Nickel teilweise hydriert werden. Polydextrose-N ist neutralisierte

Merkmale

Zuckertest besteht Test

Test auf reduzierende Zucker besteht Test

pH-Wert 2,5—7,0 für Polydextrose (10%ige Lösung)

5,0—6,0 für Polydextrose N (10%ige Lösung)

Reinheit

Wasser höchstens 4,0 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Sulfatasche höchstens 0,3 % (Polydextrose) höchstens 2 % (Polydextrose N)

Nickel höchstens 2 mg/kg für hydrierte Polydextrosen

1,6-Anhydro-D-glucose höchstens 4 %, bezogen auf die aschenfreie Trockenmasse

Glucose und Sorbitol höchstens 6 %, bezogen auf die aschenfreie Trockenmasse; Glucose

und Sorbitol werden getrennt bestimmt

Molmassengrenze negatives Ergebnis des Tests auf Polymere mit einer Molmasse >

22 000

5-Hydroxymethylfurfural höchstens 0,1 % (Polydextrose)

höchstens 0,05 % (Polydextrose-N)

Blei höchstens 0,5 mg/kg

E 1201 POLYVINYLPYRROLIDON

Synonyme Povidon; PVP; Lösliches Polyvinylpyrrolidon

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Polyvinylpyrrolidon, Poly(1-(2-oxo-1-pyrrolidinyl)ethylen

Chemische Formel  $(C_6H_9NO)_n$ 

Massenmittel der Molmasse mindestens 25 000

Gehalt mindestens 11,5 % und höchstens 12,8 % Stickstoff (N) in der Tro-

ckenmasse

**Beschreibung** weißes oder fast weißes Pulver

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser und in Ethanol; nicht löslich in Ether

pH-Wert 3,0—7,0 (5%ige Lösung)

Reinheit

Wassergehalt höchstens 5 % (Karl Fischer)

Asche insgesamt höchstens 0,1 %

Aldehyd höchstens 500 mg/kg (als Acetaldehyd)

Freies N-Vinylpyrrolidon höchstens 10 mg/kg
Hydrazin höchstens 1 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

E 1202 POLYVINYLPOLYPYRROLIDON

Synonyme Crospovidon; vernetztes Polyvidon; unlösliches Polyvinylpyrrolidon

DefinitionPolyvinylpolypyrrolidon ist unregelmäßig vernetztes Poly-(1-(2-oxo-<br/>1-pyrrolidinyl)ethylen). Es wird hergestellt durch Polymerisation von<br/>N-vinyl-2-pyrrolidon in Gegenwart eines ätzenden Katalysators oder

von N,N'-divinyl-imidazolidon. Wegen seiner Unlöslichkeit in allen gängigen Lösungsmitteln entzieht sich das Molmasse einer analyti-

schen Bestimmung

Einecs

Chemische Bezeichnung Polyvinylpyrrolidon; Poly-(1-(2-oxo-1-pyrrolidinyl)-ethylen)

Chemische Formel  $(C_6H_9NO)_n$ 

Molmasse

Gehalt mindestens 11 % und höchstens 12,8 % Stickstoff (N) in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung weißes hygroskopisches Pulver mit einem schwachen, nicht unange-

nehmen Geruch

Merkmale

Löslichkeit nicht löslich in Wasser, Ethanol und Ether

pH-Wert 5,0-8,0 (1%ige Suspension in Wasser)

Reinheit

höchstens 6 % (Karl Fischer) Wassergehalt

Sulfatasche höchstens 0,4 % Wasserlösliche Bestandteile höchstens 1 % Freies N-Vinylpyrrolidon höchstens 10 mg/kg

Freies N, N'-Divinyl-imidazolidon höchstens 2 mg/kg Blei höchstens 2 mg/kg

## E 1203 POLYVINYLALKOHOL

**PVAL** Synonyme

Definition Polyvinylalkohol ist ein synthetischer Kunststoff, der durch Polymerisation und alkalisch katalysierte Umesterung mit Alkoholen aus Vinylacetat gewonnen wird. Die physikalischen Eigenschaften

des Produkts hängen vom Grad der Polymerisation bzw. Hydrolyse

Chemische Bezeichnung Ethanol-Homopolymer

Chemische Formel  $(C_2H_3OR)_n$  (R = H oder COCH<sub>3</sub>)

Beschreibung geruch- und geschmackloses, durchscheinendes, weißes oder creme-

farbenes körniges Pulver

Merkmale

Löslichkeit wasserlöslich; praktisch unlöslich oder unlöslich in Ethanol

(≥ 99,8 %)

**▼**B

**▼**M17

Fällungsreaktion 0,25 g der Probe in 5 ml Wasser lösen, erwärmen und bei Raumtemperatur die Lösung abkühlen lassen. Bei Hinzufügen von 10 ml

Ethanol zu dieser Lösung bildet sich ein weißer, trüber oder flo-

ckiger Niederschlag

Farbreaktion 0,01g der Probe in 100 ml Wasser lösen, erwärmen und bei Raumtemperatur die Lösung abkühlen lassen. Bei Hinzufügen von einem

Tropfen Iod-Testlösung (TS) und einigen Tropfen Borsäurelösung in

5 ml der Lösung färbt sich die Lösung blau.

0,5 g der Probe in 10 ml Wasser lösen, erwärmen und bei Raumtemperatur die Lösung abkühlen lassen. Bei Hinzufügen von einem Tropfen Iod-Testlösung in 5 ml der Lösung färbt sich die Lösung

Viskosität zwischen 4,8 und 5,8 mPa s (4 %ige Lösung bei 20 °C), entsprechend einer durchschnittlichen Molmasse von 26 000-30 000 Da

Reinheit

Wasserunlösliche Bestandteile höchstens 0,1 %

Esterzahl zwischen 125 und 153 mg KOH/g

Hydrolysegrad 86,5-89,0 % Säurezahl höchstens 3,0

höchstens 1,0 % Methanol, 1,0 % Methylacetat Lösungsmittelreste

pH-Wert 5,0—6,5 (4%ige Lösung)

Trocknungsverlust höchstens 5,0 % (105 °C, 3 Stunden)

Glührückstand höchstens 1,0 % Blei höchstens 2,0 mg/kg

### E 1204 PULLULAN

Synonyme

**Definition** 

Linearer, neutraler Glucan, vorwiegend aus Maltotrioseeinheiten, die durch (1,6)-Bindungen glycosidisch verknüpft sind. Er wird durch Fermentation mit Hilfe eines keine Toxine bildenden Stamms von *Aureobasidium pullulans* aus genusstauglicher hydrolysierter Stärke gewonnen. Nach Abschluss der Fermentation werden die Pilzzellen durch Mikrofiltration entfernt, das Filtrat wird hitzesterilisiert, und Pigmente und andere Verunreinigungen werden durch Adsorption und Ionenaustauschchromatografie entfernt

Einecs 232-945-1

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel  $(C_6H_{10}O_5)_n$ 

Molmasse

Gehalt mindestens 90 % Glucan in der Trockenmasse

Beschreibung geruchloses Pulver, weiß bis cremefarben

Merkmale

Löslichkeit wasserlöslich, in Ethanol praktisch unlöslich

pH-Wert 5,0—7,0 (10%ige Lösung)

Fällung mit Polyethylenglycol 600 10 ml einer 2%igen wässrigen Lösung von Pullulan werden mit 2 ml Polyethylenglykol 600 versetzt. Es bildet sich ein weißer Nieder-

schlag

Depolymerisation mit Pullulanase In zwei Reagenzgläser werden je 10 ml einer 10 %igen Pullulanlö-

sung gegeben. Einem Reagenzglas 0,1 ml Pullulanaselösung mit einer Aktivität von 10 Einheiten/g, dem anderen 0,1 ml Wasser hinzufügen. Nach 20-minütiger Inkubation bei etwa 25 °C ist die Viskosität der mit Pullulanase behandelten Lösung deutlich niedriger

als die der unbehandelten Lösung

Viskosität 100-180 mm²/s (10 %ige Lösung (m/m) in Wasser bei 30 °C)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 6 % (90 °C, höchstens 50 mm Hg, 6 Stunden)

Mono-, Di- und Oligosaccharide höchstens 10 %, berechnet als Glucose

Blei höchstens 1 mg/kg

Mikrobiologische Kriterien

Hefen und Schimmelpilze höchstens 100 Kolonien pro Gramm

Coliforme in 25 g nicht nachweisbar

Salmonella spp. in 25 g nicht nachweisbar

### E 1205 BASISCHES METHACRYLAT-COPOLYMER

Synonyme

Definition

Basisches Methacrylat-Copolymer wird hergestellt durch die thermisch kontrollierte Polymerisation der in Propan-2-ol gelösten Monomere Methylmethacrylat, Butylmethacrylat und Dimethylaminoethylmethacrylat; die Reaktion zur Bildung von Radikalen wird mit Donoren/Initiatoren gestartet. Ein Alkyl-Mercaptan bewirkt Veränderungen der Ketten. Das feste Polymer wird vermahlen (erster Mahldurchgang), dann extrudiert und unter Vakuum granuliert, um Reste von flüchtigen Bestandteilen zu entfernen. Die Körner kommen in dieser Form in den Handel oder werden ein zweites Mal gemahlen (Mikronisierung)

**▼**<u>B</u>

Chemische Bezeichnung Poly(butylmethacrylate-co-(2-dimethylaminoethyl)methacrylat-co-

methylmethacrylat) 1:2:1

Chemische Formel Poly[(CH2:C(CH3)CO2(CH2)2N(CH3)2)-co-

(CH2:C(CH3)CO2CH3)-co-(CH2:C(CH3)CO2(CH2)3CH3)]

Massenmittel der Molmasse, durch Gelpermeationschromatographie bestimmt etwa 47 000 g/mol

Partikelgröße des Pulvers (bildet bei Ver-

wendung einen Film)

< 50  $\mu$ m: mindestens 50 %

( 0,1 μm: 5,1–5,5 %

Gehalt

(Ph. Eur. 2.2.20 "Potentiometric titrati-

on")

20,8—25,5 % Dimethylaminoethyl- (DMAE-) Gruppen in der Tro-

ckenmasse

Beschreibung

Die Körner sind farblos bis gelblich, das Pulver ist weiß

Merkmale

Infrarot-Absorptionsspektroskopie

noch zu bestimmen

Viskosität einer 12,5 %igen Lösung in 60:40 (m/m) – Propan-2-ol zu Aceton

3—6 mPa s

Brechzahl

 $[n]_D^{20}$ : 1,380-1,385

Löslichkeit

1 g löst sich in 7 g Methanol, Ethanol, Propan-2-ol, Dichloromethan

oder 1 n Salzsäure

nicht löslich in Petrolether

**▼**<u>M6</u>

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 2,0 % (105 °C, 3 Stunden)

Alkalizahl 162-198 mg KOH/g Trockenmasse

Sulfatasche höchstens 0,1 %

Monomerreste Butylmethacrylat < 1 000 mg/kg

Methylmethacrylat < 1 000 mg/kg

Dimethylaminoethylmethacrylat < 1 000 mg/kg

Lösungsmittelreste Propan-2-ol < 0,5 %

Butanol < 0,5 %

Methanol < 0,1 %

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 3 mg/kg

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

# E 1206 NEUTRALES METHACRYLAT-COPOLYMER

Synonyme

Ethylacrylat-Methylmethacrylatpolymer; Ethylacrylat, Polymer mit Methylmethacrylat; Methylmethacrylat- Ethylacrylatpolymer; Methylmethacrylat, Polymer mit Ethylacrylat

## **▼**M6

## Definition

Neutrales Methacrylat-Copolymer ist ein vollständig polymerisiertes Copolymer von Methylmethacrylat und Ethylacrylat. Es wird durch Emulsionspolymerisation gewonnen. Es wird hergestellt durch redoxinitiierte Polymerisation der Monomere Ethylacrylat und Methylmethacrylat; die Reaktion zur Bildung freier Radikale wird mit Donoren/Redox-Initiatoren gestartet und mit Polyethylenglycol-Monostearylether und Vinylsäure/Natriumhydroxid stabilisiert. Restmonomere werden durch Wasserdampfdestillation entfernt.

CAS-Nr. 9010-88-2

Chemische Bezeichnung Poly(ethylacrylat-co-methylmethacrylat) 2:1

Chemische Formel Poly[(CH<sub>2</sub>:CHCO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>)-co-(CH<sub>2</sub>:C(CH<sub>3</sub>)CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>)]

Massenmittel der Molmasse etwa 600 000 g/mol

Gehalt/Abdampfrückstand 28,5-31,5 %

1 g Dispersion im Trockenofen bei 110 °C 3 Stunden getrocknet.

Beschreibung Milchig-weiße Dispersion (die Handelsform ist eine 30%ige Disper-

sion der Trockensubstanz in Wasser) niedriger Viskosität mit schwa-

chem charakteristischem Geruch.

Merkmale

Infrarot-Absorptionsspektroskopie charakteristisch für die Verbindung

Viskosität max. 50 mPa.s bei 30 rpm und 20 °C (Brookfield-Viskosimeter)

pH-Wert 5,5-8,6

Relative Dichte (bei 20 °C) 1,037-1,047

Löslichkeit Die Dispersion ist in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar. Das

Polymer und die Dispersion sind in Aceton, Ethanol und Propan-2-ol leicht löslich. Nicht löslich bei Mischung mit 1 N Natriumhydroxid

im Verhältnis 1:2.

Reinheit

Sulfatasche höchstens 0,4 % in der Dispersion

Monomerreste Monomere insgesamt (Summe von Methylmethacrylat und Ethyl-

acrylat): höchstens 100 mg/kg in der Dispersion

Emulgatorreste Polyethylenglycol-Monostearylether (Macrogolstearylether 20)

höchstens 0,7 % in der Dispersion

Lösungsmittelreste Ethanol höchstens 0,5 % in der Dispersion

Methanol höchstens 0,1 % in der Dispersion

Arsen höchstens 0,3 mg/kg in der Dispersion

Blei höchstens 0,9 mg/kg in der Dispersion

Quecksilber höchstens 0,03 mg/kg in der Dispersion

Cadmium höchstens 0,3 mg/kg in der Dispersion

### E 1207 ANIONISCHES METHACRYLAT-COPOLYMER

# Synonyme

Methylacrylat- Methylmethacrylat-Methacrylsäurepolymer; Methacrylsäure, Polymer mit Methylacrylat und Methylmethacrylat

## **▼**M6

### Definition

Anionisches Methacrylat-Copolymer ist ein vollständig polymerisiertes Copolymer von Methacrylsäure, Methylmethacrylat und Methylacrylat. Es wird hergestellt in einem wässrigen Medium durch Emulsionspolymerisation von Methylmethacrylat, Methylacrylat und Methacrylsäure; die Reaktion zur Bildung freier Radikale wird mit Initiatoren gestartet und mit Natriumlaurylsulfat und Polyoxyethylensorbitanmonooleat (Polysorbat 80) stabilisiert. Restmonomere werden durch Wasserdampfdestillation entfernt.

CAS-Nr. 26936-24-3

Chemische Bezeichnung Poly(methylacrylat-co-methylmethacrylat-co-Methacrylsäure) 7:3:1

Chemische Formel Poly[(CH<sub>2</sub>:CHCO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>)-co-(CH<sub>2</sub>:C(CH<sub>3</sub>)CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>)-co-

(CH<sub>2</sub>:C(CH<sub>3</sub>)COOH)]

Massenmittel der Molmasse etwa 280 000 g/mol

Gehalt/Abdampfrückstand 28,5-31,5 %

1 g der Dispersion im Trockenofen bei 110 °C 5 Stunden getrocknet.

9,2-12,3 % Methacrylsäure-Einheiten auf Trockensubstanz.

Beschreibung Milchig-weiße Dispersion (die Handelsform ist eine 30%ige Disper-

sion der Trockensubstanz in Wasser) niedriger Viskosität mit schwa-

chem charakteristischem Geruch.

Merkmale

Infrarot-Absorptionsspektroskopie charakteristisch für die Verbindung

Viskosität max. 20 mPa.s bei 30 rpm und 20 °C (Brookfield-Viskosimeter)

pH-Wert 2,0-3,5

Relative Dichte (bei 20 °C) 1,058-1,068

Löslichkeit Die Dispersion ist in jedem Verhältnis mit Wasser mischbar. Das

Polymer und die Dispersion sind in Aceton, Ethanol und Propan-2-ol leicht löslich. Löslich bei Mischung mit 1 N Natriumhydroxid im

Verhältnis 1:2. Löslich bei einem pH-Wert über 7,0.

Reinheit

Säurezahl 60-80 mg KOH/g Trockenmasse

Sulfatasche höchstens 0,2 % in der Dispersion

Monomerreste Monomere insgesamt (Summe von Methacrylsäure, Methylmethacry-

lat und Methylacrylat): höchstens 100 mg/kg in der Dispersion

Emulgatorreste Natriumlaurylsulfat höchstens 0,3 % in der Trockensubstanz

Polysorbat 80 höchstens 1,2 % in der Trockensubstanz

Lösungsmittelreste Methanol höchstens 0,1 % in der Dispersion

Arsen höchstens 0,3 mg/kg in der Dispersion

Blei höchstens 0,9 mg/kg in der Dispersion

Quecksilber höchstens 0,03 mg/kg in der Dispersion

Cadmium höchstens 0,3 mg/kg in der Dispersion

## **▼** M9

### E 1208 POLYVINYLPYRROLIDON-VINYLACETAT-COPOLYMER

Synonyme Copolyvidon; Copovidon; 1-Vinyl-2-pyrrolidon-vinylacetat-Copolymer; 2-Pyrrolidinon, 1-Ethenyl-, Polymer mit Ethenylacetat

**Definition** Polyvinylpyrrolidon-Vinylacetat-Copolymer wird durch Copolymeri-

sation mit freien Radikalen von N-vinyl-2-pyrrolidon und Vinylacetat in einer Lösung in Propan-2-ol unter Zusatz von Initiatoren her-

gestellt.

Einecs

Chemische Bezeichnung Essigsäure, Ethenylester, Polymer mit 1-Ethenyl-2-pyrrolidinon

Chemische Formel  $(C_6H_9NO)_n \cdot (C_4H_6O_2)_m$ 

Mittlere Viskosität/Molmasse zwischen 26 000 und 46 000 g/mol

Gehalt Stickstoffgehalt 7,0-8,0 %

Beschreibung Der physikalische Zustand wird als weißes oder gelblichweißes Pul-

ver oder Flocken mit einer durchschnittlichen Partikelgröße von 50-

130 µm beschrieben.

Merkmale

Löslichkeit leicht löslich in Wasser, Ethanol, Ethylenchlorid und Ether

Infrarot-Absorptionsspektroskopie noch zu bestimmen

European Colour Test (BY Colour) mindestens BY5

k-Wert (1) (1 % Feststoffe in wässriger

Lösung)

ässriger | 25,2-30,8

pH-Wert 3,0-7,0 (10%ige wässrige Lösung)

Reinheit

Vinylacetat-Anteil in Copolymer höchstens 42,0 %

Freies Vinylacetat höchstens 5 mg/kg

Gesamtasche höchstens 0,1 %

Aldehyd höchstens 2 000 mg/kg (als Acetaldehyd)

Freies N-Vinylpyrrolidon höchstens 5 mg/kg

Hydrazin höchstens 0,8 mg/kg

Peroxydgehalt höchstens 400 mg/kg

2-Propanol höchstens 150 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Calcium höchstens 1 mg/kg

<sup>(</sup>¹) K-Wert: dimensionsloser Index, berechnet auf der Grundlage von Messungen der kinematischen Viskosität verdünnter Lösungen; dient dazu, den wahrscheinlichen Grad der Polymerisation oder die Molekülgröße eines Polymers anzuzeigen.

## **▼**M13

# E 1209 POLYVINYL ALCOHOL-POLYETHYLENE GLYCOL-GRAFT-COPOLYMER

Synonyme Macrogol poly(vinyl alcohol) grafted co-polymer; poly(ethan-1,2-diol-graft-ethanol); ethenol, polymer with oxirane, graft; oxirane,

polymer with ethanol, graft; ethylene oxide-vinyl alcohol graft co-

polymer

**Definition** Polyvinyl alcohol-polyethylene glycol-graft-co-polymer ist ein syn-

thetisches Copolymer, das sich aus rund 75 % PVA- und 25 % PEG-

Einheiten zusammensetzt.

CAS-Nummer 96734-39-3

Chemische Bezeichnung Polyvinyl alcohol-polyethylene glycol-*graft*-co-polymer

Chemische Formel

Massenmittel der Molmasse 40 000 bis 50 000 g/mol

Beschreibung weißes bis blassgelbes Pulver

Merkmale

Löslichkeit Gut löslich in Wasser und verdünnten Säuren sowie verdünnten

Lösungen aus Alkalihydroxiden; praktisch unlöslich in Ethanol, Es-

sigsäure, Aceton und Chloroform

IR-Spektrum Muss konform sein

pH-Wert 5,0–8,0

Reinheit

Esterzahl 10 bis 75 mg/g KOH

Dynamische Viskosität 50 bis 250 mPa·s

Trocknungsverlust höchstens 5 %

Sulfatasche höchstens 2 %

Vinylacetat höchstens 20 mg/kg

Essigsäure/Gesamtacetat höchstens 1,5 %

Ethylenglycol höchstens 50 mg/kg

Diethylenglycol höchstens 50 mg/kg

1,4-Dioxan höchstens 10 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

Arsen höchstens 3 mg/kg

Blei höchstens 1 mg/kg

Quecksilber höchstens 1 mg/kg

Cadmium höchstens 1 mg/kg

**▼**B

# E 1404 OXIDIERTE STÄRKE

Synonyme

**Definition** Oxidierte Stärke ist mit Natriumhypochlorit behandelte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

**▼**<u>B</u>

Beschreibung

weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung

besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung

besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 15 % für Getreidestärke höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Carboxylgruppen

höchstens 1,1 % bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid

höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen

höchstens 1 mg/kg

Blei

höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Ouecksilber

höchstens 0,1 mg/kg

## E 1410 MONOSTÄRKEPHOSPHAT

# Synonyme

Definition

Monostärkephosphat ist mit Orthophosphorsäure, Natrium- oder Kaliumorthophosphat oder Natriumtripolyphosphat veresterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung

weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung

besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung

besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust

höchstens 15 % für Getreidestärke höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken **▼**<u>B</u>

Phosphatrest höchstens 0,5 % (als P) für Weizen- oder Kartoffelstärke (bezogen

auf die Trockenmasse)

höchstens 0,4 % (als P) für andere Stärken (bezogen auf die Tro-

ckenmasse)

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

## E 1412 DISTÄRKEPHOSPHAT

# Synonyme

Definition Distärkephosphat ist mit Natriumtrimetaphosphat oder Phosphorox-

ychlorid vernetzte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Phosphatrest höchstens 0,5 % (als P) für Weizen- oder Kartoffelstärke (bezogen

auf die Trockenmasse)

höchstens 0,4 % (als P) für andere Stärken (bezogen auf die Tro-

ckenmasse)

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

# E 1413 PHOSPHATIERTES DISTÄRKEPHOSPHAT

Synonyme

Definition Phosphatiertes Distärkephosphat ist Stärke, die einer Kombination

der für Monostärkephosphat und Distärkephosphat beschriebenen

Behandlungen unterzogen wurde

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

lodiarbung bestem Test (dunkeibiau

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Phosphatrest höchstens 0,5 % (als P) für Weizen- oder Kartoffelstärke (bezogen

auf die Trockenmasse)

höchstens 0,4 % (als P) für andere Stärken (bezogen auf die Tro-

ckenmasse)

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

# E 1414 ACETYLIERTES DISTÄRKEPHOSPHAT

Synonyme

**Definition** Acetyliertes Distärkephosphat ist mit Natriumtrimetaphosphat oder

Phosphorylchlorid vernetzte und mit Essigsäureanhydrid oder Vinyl-

acetat veresterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Acetylgruppen höchstens 2,5 % bezogen auf die Trockenmasse

Phosphatrest höchstens 0,14 % (als P) für Weizen- oder Kartoffelstärke (bezogen

auf die Trockenmasse)

höchstens 0,04 % (als P) für andere Stärken (bezogen auf die Tro-

ckenmasse)

Vinylacetat höchstens 0,1 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

### E 1420 ACETYLIERTE STÄRKE

Synonyme Stärkeacetat

**Definition** Acetylierte Stärke ist mit Essigsäureanhydrid oder Vinylacetat ver-

esterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Acetylgruppen höchstens 2,5 % bezogen auf die Trockenmasse

Vinylacetat höchstens 0,1 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

### E 1422 ACETYLIERTES DISTÄRKEADIPAT

Synonyme

**Definition** Acetyliertes Distärkeadipat ist mit Adipinsäureanhydrid vernetzte

und mit Essigsäureanhydrid veresterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Acetylgruppen höchstens 2,5 % bezogen auf die Trockenmasse

Adipatgruppen höchstens 0,135 % bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

# E 1440 HYDROXYPROPYLSTÄRKE

Synonyme

**Definition** Hydroxypropylstärke ist mit Propylenoxid veretherte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

### Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Hydroxypropylgruppen höchstens 7,0 % bezogen auf die Trockenmasse

Propylenchlorhydrin höchstens 1 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

### E 1442 HYDROXYPROPYLDISTÄRKEPHOSPHAT

### Synonyme

 Definition
 Hydroxypropyldistärkephosphat ist mit Natriumtrimetaphosphat oder

 Phosphorylchlorid vernetzte und mit Propylenoxid veretherte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Hydroxypropylgruppen höchstens 7,0 % bezogen auf die Trockenmasse

Phosphatrest höchstens 0,14 % (als P) für Weizen- oder Kartoffelstärke (bezogen

auf die Trockenmasse)

höchstens 0,04 % (als P) für andere Stärken (bezogen auf die Tro-

ckenmasse)

Propylenchlorhydrin höchstens 1 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

### E 1450 STÄRKENATRIUMOCTENYLSUCCINAT

Synonyme SSOS

Definition Stärkenatriumoctenylsuccinat ist mit Octenylbernsteinsäureanhydrid

veresterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Octenyl-Succinyl-Gruppen höchstens 3 % bezogen auf die Trockenmasse

Octenylbernsteinsäure-Rest höchstens 0,3 % bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

# E 1451 ACETYLIERTE OXIDIERTE STÄRKE

Synonyme

**Definition**Acetylierte oxidierte Stärke ist mit Natriumhypochlorit behandelte

und anschließend mit Essigsäureanhydrid veresterte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse

Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 15 % für Getreidestärke

höchstens 21 % für Kartoffelstärke höchstens 18 % für andere Stärken

Carboxylgruppen höchstens 1,3 % bezogen auf die Trockenmasse

Acetylgruppen höchstens 2,5 % bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

### E 1452 STÄRKEALUMINIUMOCTENYLSUCCINAT

Synonyme

**Definition** Stärkealuminiumoctenylsuccinat ist mit Octenylbernsteinsäureanhy-

drid veresterte und mit Aluminiumsulfat behandelte Stärke

Einecs

Chemische Bezeichnung

Chemische Formel

Molmasse Gehalt

Beschreibung weißes oder fast weißes Pulver, Körner oder (in vorgelatinierter

Form) Schuppen, amorphes Pulver oder grobe Partikel

Merkmale

Mikroskopische Beobachtung besteht Test (in vorgelatinierter Form)

Iodfärbung besteht Test (dunkelblau bis hellrot)

Reinheit

Trocknungsverlust höchstens 21,0 %

Octenyl-Succinyl-Gruppen höchstens 3 % bezogen auf die Trockenmasse

Octenylbernsteinsäure-Rest höchstens 0,3 % bezogen auf die Trockenmasse

Schwefeldioxid höchstens 50 mg/kg für modifizierte Getreidestärken (bezogen auf

die Trockenmasse)

ohne anderslautende Angaben höchstens 10 mg/kg für andere modi-

fizierte Stärken (bezogen auf die Trockenmasse)

Arsen höchstens 1 mg/kg

Blei höchstens 2 mg/kg bezogen auf die Trockenmasse

Quecksilber höchstens 0,1 mg/kg

Aluminium höchstens 0,3 % bezogen auf die Trockenmasse

# **▼**<u>B</u>

### E 1505 TRIETHYLCITRAT

**Synonyme** Ethylcitrat

Definition

Einecs 201-070-7

Chemische Bezeichnung Triethyl-2-hydroxypropan-1,2,3-tricarboxylat

Chemische Formel  $C_{12}H_{20}O_7$ Molmasse 276.29

Gehalt mindestens 99,0 %

**Beschreibung** geruchlose, praktisch farblose, ölige Flüssigkeit

Merkmale

Dichte (25 °C/25 °C) 1,135—1,139

Brechzahl  $[n]_D^{20}$ : 1,439—1,441

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,25 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Acidität höchstens 0,02 % (als Citronensäure)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

# E 1517 GLYCERINDIACETAT

Synonyme Diacetin

**Definition** Glycerindiacetat besteht vorwiegend aus einem Gemisch von 1,2-

und 1,3-Glycerindiacetat mit geringen Mengen der Mono- und Tries-

ter

Einecs

Chemische Bezeichnung Glycerindiacetat; 1,2,3-Propantrioldiacetat

Chemische Formel  $C_7H_{12}O_5$ Molmasse 176,17

Gehalt mindestens 94,0 %

Beschreibung klare, farblose, hygroskopische, etwas ölige Flüssigkeit mit leicht

fettigem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser; mischbar mit Ethanol

Glycerin-Test besteht Test

Acetat-Test besteht Test

Dichte (20 °C/20 °C) 1,175—1,195

Siedebereich 259—261 °C

Reinheit

Asche insgesamt höchstens 0,02 %

Acidität höchstens 0,4 % (als Essigsäure)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

### E 1518 GLYCERINTRIACETAT

Synonyme Triacetin

**Definition** 

Einecs 203-051-9

Chemische Bezeichnung Glycerintriacetat

Chemische Formel  $C_9H_{14}O_6$ Molmasse 218,21

Gehalt mindestens 98,0 %

Beschreibung farblose, etwas ölige Flüssigkeit mit leicht fettigem Geruch

Merkmale

Acetat-Test besteht Test
Glycerin-Test besteht Test

Brechzahl  $[n]_D^{25}$ : 1,429—1,431

Dichte (25° C /25 °C) 1,154—1,158 Siedebereich 258-270 °C

Reinheit

Wassergehalt höchstens 0,2 % (Karl-Fischer-Verfahren)
Sulfatasche höchstens 0,02 % (als Citronensäure)

Arsen höchstens 3 mg/kg
Blei höchstens 2 mg/kg

E 1519 BENZYLALKOHOL

Synonyme Phenylcarbinol; Phenylmethanol; α-Hydroxytoluen

Definition

Einecs

Chemische Bezeichnung Benzylalkohol; Phenylmethanol

Chemische Formel  $C_7H_8O$ Molmasse 108,14

Gehalt mindestens 98,0 %

**Beschreibung** farblose, klare Flüssigkeit mit schwach aromatischem Geruch

Merkmale

Löslichkeit löslich in Wasser, Ethanol und Ether

Brechzahl  $[n]_D^{20}$ : 1,538—1,541

Dichte (25 °C/25 °C) 1,042—1,047
Peroxid-Test besteht Test

Destillationsbereich mindestens 95 % (v/v) destillieren zwischen 202 und 208 °C

Reinheit

Säurezahl höchstens 0,5

Aldehyde höchstens 0,2 % (v/v) als Benzaldehyd

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 1520 PROPAN-1,2-DIOL

Synonyme Propylenglycol

**Definition** 

Einecs 200-338-0

Chemische Bezeichnung 1,2-Dihydroxypropan

Chemische Formel  $C_3H_8O_2$ 

Molmasse 76,10

Gehalt mindestens 99,5 % bezogen auf die Trockenmasse

Beschreibung klare, farblose, hygroskopische, visköse Flüssigkeit

Merkmale

Löslichkeit in Wasser, Ethanol und Aceton löslich

Spezifisches Gewicht (20 °C/20 °C) 1,035—1,040

Brechzahl  $[n]_D^{20}$ : 1,431-1,433

Reinheit

Destillationstest 99,5 % des Produkts destillieren zwischen 185 °C und 189 °C Die

verbleibenden 0,5 % bestehen überwiegend aus Dimeren und Spuren

von Trimeren von Propan-1,2-diol

Sulfatasche höchstens 0,07 %

Wassergehalt höchstens 1,0 % (Karl-Fischer-Verfahren)

Blei höchstens 2 mg/kg

### E 1521 POLYETHYLENGLYCOL

Synonyme PEG; Macrogol; Polyethylenoxid

Definition Durch Additionsreaktion gebildete Polymere von Ethylenoxid und

Wasser, üblicherweise mit einer Kennzahl bezeichnet, die etwa der

Molmasse entspricht

Chemische Bezeichnung  $\alpha$ -Hydroxy-o-hydroxypoly(oxy-1,2-ethandiol)

Chemische Formel  $(C_2H_4O)n \cdot H_2O$  (n = Zahl der einer Molmasse von 6 000 entspre-

chenden Ethylenoxideinheiten, etwa 140)

Durchschnittliche Molmasse 380-9 000 Da

Gehalt PEG 400: mindestens 95 % und höchstens 105 %

PEG 3000: mindestens 90 % und höchstens 110 %
PEG 3350: mindestens 90 % und höchstens 110 %
PEG 4000: mindestens 90 % und höchstens 110 %
PEG 6000: mindestens 90 % und höchstens 110 %
PEG 8000: mindestens 87,5 % und höchstens 112,5 %

**Beschreibung** PEG 400 ist eine klare, zähe, farblose oder fast farblose hygrosko-

pische Flüssigkeit

PEG 3000, PEG 3350, PEG 4000, PEG 6000 und PEG 8000 sind weiße oder fast weiße Feststoffe von wachs- oder paraffinartiger

Beschaffenheit

### Merkmale

Schmelzbereich PEG 400: 4-8 °C

PEG 3000: 50-56 °C PEG 3350: 53-57 °C PEG 4000: 53-59 °C PEG 6000: 55-61 °C PEG 8000: 55-62 °C

Viskosität PEG 400: 105-130 mPa s bei 20 °C

PEG 3000: 75-100 mPa s bei 20 °C PEG 3350. 83-120 mPa s bei 20 °C PEG 4000: 110-170 mPa s bei 20 °C PEG 6000: 200-270 mPa s bei 20 °C PEG 8000: 260-510 mPa s bei 20 °C

Bei Polyethylenglycolen mit einer durchschnittlichen Molmasse über 400 wird die Viskosität auf einer 50%igen (m/m) Lösung des jewei-

ligen Stoffes in Wasser bestimmt

Löslichkeit PEG 400: mischbar mit Wasser, sehr gut löslich in Aceton, Alkohol und Methylenchlorid, praktisch unlöslich in Fett- und Mineralölen

PEG 3000 und PEG 3350: sehr gut löslich in Wasser und Methylenchlorid, sehr schwer löslich in Alkohol, praktisch unlöslich in Fett-

und Mineralölen

PEG 4000, PEG 6000 und PEG 8000: sehr gut löslich in Wasser und Methylenchlorid, praktisch unlöslich in Alkohol, Fett- und Mi-

neralölen

Reinheit

Sulfatasche

1,4-Dioxan

Hydroxylzahl PEG 400: 264-300

PEG 3000. 34-42 PEG 3350: 30-38 PEG 4000: 25-32 PEG 6000: 16-22 PEG 8000: 12-16 höchstens 0,2 % höchstens 10 mg/kg

Ethylenoxid höchstens 0,2 mg/kg

Ethylenglycol und Diethylenglycol insgesamt höchstens 0,25 % (m/m), einzeln oder zusammengenom-

men

Blei höchstens 1 mg/kg