# Gazzetta ufficiale

ISSN 0378-7028

L 277

43º anno 30 ottobre 2000

1

## delle Comunità europee

Edizione in lingua italiana

Legislazione

Sommario

- Atti per i quali la pubblicazione è una condizione di applicabilità

(1) (Testo rilevante ai fini del SEE).



2

Gli atti i cui titoli sono stampati in caratteri chiari appartengono alla gestione corrente. Essi sono adottati nel quadro della politica agricola ed hanno generalmente una durata di validità limitata.

I titoli degli altri atti sono stampati in grassetto e preceduti da un asterisco.

I

(Atti per i quali la pubblicazione è una condizione di applicabilità)

#### **DIRETTIVA 2000/63/CE DELLA COMMISSIONE**

#### del 5 ottobre 2000

recante modifica della direttiva 96/77/CE che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti

(Testo rilevante ai fini del SEE)

LA COMMISSIONE DELLE COMUNITÀ EUROPEE.

visto il trattato che istituisce la Comunità europea,

vista la direttiva 89/107/CEE del Consiglio, del 21 dicembre 1988, per il ravvicinamento delle legislazioni degli Stati membri concernenti gli additivi autorizzati nei prodotti alimentari destinati al consumo umano (¹), modificata dalla direttiva 94/34/CE del Parlamento europeo e del Consiglio (²), in particolare l'articolo 3, paragrafo 3, lettera a),

previa consultazione del comitato scientifico dell'alimentazione umana,

considerando quanto segue:

- (1) È necessario stabilire requisiti di purezza per tutti gli additivi diversi dai coloranti e dagli edulcoranti che figurano nella direttiva 95/2/CE del Parlamento europeo e del Consiglio, del 20 febbraio 1995, relativa agli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti (3), modificata da ultimo dalla direttiva 98/72/CE (4).
- (2) Nella direttiva 96/77/CE della Commissione, del 2 dicembre 1996, che stabilisce i requisiti di purezza specifici per gli additivi alimentari diversi dai coloranti e dagli edulcoranti (5), modificata dalla direttiva 98/86/CE (6), sono indicati i requisiti di purezza per taluni additivi alimentari. È opportuno completare tale direttiva con i requisiti di purezza per i restanti additivi alimentari menzionati nella direttiva 95/2/CE.

- (3) Per tenere conto dello sviluppo tecnico, occorre modificare i requisiti di purezza stabiliti nella direttiva 96/77/ CE per il butilidrossianisolo (BHA). Di conseguenza è necessario adattare detta direttiva.
- (4) Occorre tenere conto delle specifiche e delle tecniche di analisi degli additivi che figurano nel Codex Alimentarius redatto dal comitato misto FAO/OMS di esperti per gli additivi alimentari (JECFA).
- (5) Se gli additivi alimentari sono preparati con metodi o materiali di partenza significativamente diversi da quelli previsti nella valutazione del comitato scientifico dell'alimentazione umana o se sono differenti da quelli menzionati nella presente direttiva, devono essere sottoposti all'esame del comitato, che ne valuta la sicurezza con particolare riguardo ai requisiti di purezza.
- Le misure previste dalla presente direttiva sono conformi al parere del comitato permanente per i prodotti alimentari,

HA ADOTTATO LA PRESENTE DIRETTIVA:

#### Articolo 1

La direttiva 96/77/CE è così modificata:

- Nell'allegato, il testo riguardante l'E 320 butilidrossianisolo (BHA) viene sostituito dal testo dell'allegato I della presente direttiva.
- Nell'allegato, è inserito il testo dell'allegato II della presente direttiva.

<sup>(1)</sup> GU L 40 dell'11.2.1989, pag. 27.

<sup>(2)</sup> GU L 237 del 10.9.1994, pag. 1.

<sup>(3)</sup> GU L 61 del 18.3.1995, pag. 1.

<sup>(4)</sup> GU L 295 del 4.11.1998, pag. 18.

<sup>(5)</sup> GU L 339 del 30.12.1996, pag. 1.

<sup>(6)</sup> GU L 334 del 9.12.1998, pag. 1.

#### Articolo 2

IT

- 1. Gli Stati membri mettono in vigore le disposizioni legislative, regolamentari e amministrative necessarie per conformarsi alla presente direttiva entro il 31 marzo 2001. Essi ne informano immediatamente la Commissione.
- 2. Quando gli Stati membri adottano tali disposizioni, queste contengono un riferimento alla presente direttiva o sono corredate di un siffatto riferimento all'atto della pubblicazione ufficiale. Le modalità del riferimento sono decise dagli Stati membri.
- 3. I prodotti immessi sul mercato o etichettati anteriormente al 31 marzo 2001 e che non sono conformi alla presente direttiva possono essere commercializzati fino ad esaurimento delle scorte.

#### Articolo 3

La presente direttiva entra in vigore il ventesimo giorno successivo alla pubblicazione nella Gazzetta ufficiale delle Comunità europee.

#### Articolo 4

Gli Stati membri sono destinatari della presente direttiva.

Fatto a Bruxelles, il 5 ottobre 2000.

Per la Commissione

David BYRNE

Membro della Commissione

**Definizione** 

#### ALLEGATO I

#### «E 320 BUTILIDROSSIANISOLO (BHA)

Sinonimi BHA, idrossianisolobutilato

Denominazioni chimiche 3-ter-butil-4-idrossianisolo Miscela di 2-ter-butil-4-idrossianisolo e 3-ter-butil-4-idrossia-

niso

**EINECS** 246-563-8

Formula chimica  $C_{11}H_{16}O_2$ 

Tenore Non meno del 98,5 % di C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> e non meno dell'85 % di isomero 3-ter-butil-4-

idrossianisolo

Descrizione Cristalli bianchi o leggermente giallastri o solido di consistenza cerosa con un lieve odore

aromatico

180,25

Identificazione

Peso molecolare

A. Solubilità Insolubile in acqua, facilmente solubile in etanolo

B. Intervallo di fusione 48 °C — 63 °C

C. Reazione cromatica Positiva per i gruppi fenolici

Purezza

Ceneri solfatate Non più dello 0,05 % dopo calcinazione a 800 ± 25 °C

Impurezze fenoliche Non più dello 0,5 %

Assorbimento specifico E  $_{1cm}^{1\%}$  E  $_{1cm}^{1\%}$  (290 nm) non meno di 190 e non più di 210

Assorbimento specifico E  $_{1cm}^{1\%}$  E  $_{1cm}^{1\%}$  (228 nm) non meno di 326 e non più di 345

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg»

#### ALLEGATO II

#### **«POLIETILENGLICOLE 6000**

Sinonimi PEG 6000

Macrogol 6000

**Definizione** Il polietilenglicole 6000 è una miscela di polimeri con formula generale H-(OCH<sub>2</sub>-CH)-

OH corrispondente a un peso molecolare relativa media di circa 6 000.

Formula chimica  $(C_2H_4O)_n$   $H_2O$  (n = numero di unità di ossido di etilene, circa 140 corrispondenti a un

peso molecolare di 6 000)

Peso molecolare 5 600-7 000

Tenore Non meno del 90,0 % e non più del 110,0 %

Descrizione Solido bianco o biancastro con aspetto ceroso o simile a paraffina

Identificazione

A. Solubilità Molto solubile in acqua e in cloruro di metilene

Praticamente insolubile in alcool, in etere, in oli, grassi e minerali

B. Intervallo di fusione 55 °C-61 °C

Purezza

Viscosità 0,220-0,275 kgm<sup>-1</sup> s<sup>-1</sup> a 20 °C

Indice di ossidrile 16-22

Ceneri solfatate Non più dello 0,2 %

Ossido di etilene Non più di 1 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### **E 296 ACIDO MALICO**

Sinonimi Acido DL-malico, acido di mele

Definizione

Denominazione chimica Acido DL-malico, acido idrossibutandioico, acido idrossisuccinico

**EINECS** 230-022-8

Formula chimica  $C_4H_6O_5$ 

Peso molecolare 134,09

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Polvere cristallina o granuli di colore bianco o biancastro

- A. Intervallo di fusione 127 °C-132 °C
- B. Saggio positivo per malato
- C. Le soluzioni di questa sostanza, in tutte le concentrazioni, non mostrano attività ottica

#### Purezza

Ceneri solfatate Non più dello 0,1 %

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 297 ACIDO FUMARICO**

#### Definizione

Denominazione chimica Acido trans-butenedioico, acido trans-1,2-etilene-bicarbossilico

**EINECS** 203-743-0

Formula chimica  $C_4H_4O_4$ 

Peso molecolare 116,07

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere cristallina o granuli di colore bianco

Identificazione

A. Intervallo di fusione 286 °C-302 °C (capillare chiuso, riscaldamento rapido)

B. Saggi positivi per doppi legami e per acido

1,2-bicarbossilico

C. pH di una soluzione allo 0,05 % a 25 °C 3,0-3,2

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dello 0,5 % (120 °C, 4 h)

Ceneri solfatate Non più dello 0,1 %

Acido maleico Non più dello 0,1 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 343 (i) FOSFATO DI MAGNESIO

IT

Sinonimi Diidrogeno fosfato di magnesio

Fosfato di magnesio monobasico

Ortofosfato monomagnesico

**Definizione** 

Denominazione chimica Diidrogeno monofosfato monomagnesico

**EINECS** 236-004-6

Formula chimica  $Mg(H_2PO_4)_2 \cdot nH_2O$  (dove n = da 0 a 4)

Peso molecolare 218,30 (anidro)

Tenore Non meno di 51,0 % dopo combustione

Descrizione Polvere cristallina bianca inodore, leggermente solubile in acqua

Identificazione

A. Saggi positivi per magnesio e fosfati

B. Contenuto di MgO Non meno del 21,5 % dopo combustione

Purezza

Fluoruro Non più di 10 mg/kg (come fluoro)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 4 mg/kg

Cadmio Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 343 (ii) FOSFATO DI DIMAGNESIO

Sinonimi Fosfato di magnesio dibasico

Ortofosfato bimagnesico

Definizione

Denominazione chimica Monoidrogeno monofosfato bimagnesico

**EINECS** 231-823-5

Formula chimica  $MgHPO_4 \cdot nH_2O$  (dove n = 0-3)

Peso molecolare 120,30 (anidro)

Tenore Non meno di 96 % dopo combustione

Descrizione Polvere cristallina bianca inodore, leggermente solubile in acqua

A. Saggi positivi per magnesio e fosfati

B. Contenuto in MgO:

Non meno del 33,0 % calcolato su base anidra

Purezza

Fluoruro Non più di 10 mg/kg (come fluoro)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 4 mg/kg

Cadmio Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 350 (i) MALATO DI SODIO

Sinonimi Sale sodico dell'acido malico, sodio malato

Definizione

Denominazione chimica Disodio DL-malato, sale disodico dell'acido idrossibutandioico

Formula chimica  $\qquad \qquad \text{Emiidrato: } C_4H_4Na_2O_5\cdot {}^1/_2H_2O$ 

Triidrato:  $C_4H_4Na_2O_5 \cdot 3H_2O$ 

Peso molecolare Emiidrato: 187,05

Triidrato: 232,10

Tenore Non meno del 98,0 % su base anidra

Descrizione Polvere cristallina o grumi di colore bianco

Identificazione

A. Saggi positivi per acido 1,2-dicarbossilico e

sodic

B. Formazione di azocoloranti Positiva

C. Solubilità Facilmente solubile in acqua

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 7,0 % (130 °C, 4 h) per l'emiidrato, o il 20,5 %-23,5 % (130 °C, 4 h) per il

triidrato

Alcalinità Non più dello 0,2 % (come Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 350 (ii) MALATO ACIDO DI SODIO

IT

Sinonimi Sale monosodico dell'acido DL-malico

Definizione

Denominazione chimica Monosodio DL-malato, monosodio 2-DL-idrossi-succinato

Formula chimica C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>NaO<sub>5</sub>

Peso molecolare 156,07

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e

sodio

B. Formazione di azocoloranti Positiva

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2,0 % (110 °C, 3 h)

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 351 MALATO DI POTASSIO

Sinonimi Sale potassico dell'acido malico

Definizione

Denominazione chimica Bipotassio DL-malato, sale bipotassico dell'acido idrossibutandioico

Formula chimica  $C_4H_4K_2O_5$ 

Peso molecolare 210,27

Tenore Non meno del 59,5 %

Descrizione Soluzione acquosa incolore o quasi incolore

Identificazione

A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e

potassio

B. Formazione di azocoloranti Positiva

Purezza

Alcalinità Non più dello 0,2 % come K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Non più di 3 mg/kg Arsenico

Piombo Non più di 5 mg/kg

Non più di 1 mg/kg Mercurio

#### E 352 (i) MALATO DI CALCIO

Sinonimi Sale calcico dell'acido malico

**Definizione** 

calcio DL-malato, calcio-α-idrossisuccinato, sale di calcio dell'acido idrossibutandioico Denominazione chimica

Formula chimica C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>CaO<sub>5</sub>

Peso molecolare 172,14

Tenore Non meno del 97,5 % su base anidra

Descrizione Polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per malato, acido 1,2-dicarbossilico e calcio

B. Formazione di azocoloranti Positiva

C. Solubilità Leggermente solubile in acqua

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2 % (100 °C, 3 h)

Alcalinità Non più dello 0,2 % (come CaCO<sub>3</sub>)

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Non più di 1 mg/kg Mercurio

#### E 352 (ii) MALATO ACIDO DI CALCIO

Sinonimi Sale monocalcico dell'acido DL-malico

**Definizione** 

Denominazione chimica monocalcio DL-malato, monocalcio 2-DL-idrossisuccinato

Formula chimica (C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>O<sub>5</sub>)<sub>2</sub>CaPeso molecolare 306,24

Tenore Non meno del 97,5 % su base anidra

Descrizione Polvere bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per acido 1,2-bicarbossilico e

calcio

B. Formazione di azocoloranti Positiva

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2,0 % (110 °C, 3 h)

Acido maleico Non più dello 0,05 %

Acido fumarico Non più dell'1,0 %

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 355 ACIDO ADIPICO

Definizione

Denominazione chimica Acido esandioico, acido 1,4-butandicarbossilico

**EINECS** 204-673-3

Formula chimica  $C_6H_{10}O_4$ 

Peso molecolare 146,14

Tenore Non meno del 99,6 %

Descrizione Cristalli o polvere cristallina di colore bianco, inodore

Identificazione

A. Intervallo di fusione 151,5 °C-154,0 °C

B. Solubilità Leggermente solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo

#### Purezza

Acqua Non più dello 0,2 % (Karl Fischer)

Ceneri solfatate Non più di 20 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 363 ACIDO SUCCINICO**

#### **Definizione**

Denominazione chimica Acido butandioico

**EINECS** 203-740-4

Formula chimica  $C_4H_6O_4$ 

Peso molecolare 118,09

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli inodori, incolori o bianchi

Identificazione

A. Intervallo di fusione 185,0 °C - 190,0 °C

Purezza

Residuo alla combustione Non più dello 0,025 % (800 °C, 15 min.)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 380 CITRATO TRIAMMONICO

Sinonimi Ammonio citrato tribasico

Definizione

Denominazione chimica Sale di triammonio dell'acido 2-idrossipropan-1,2,3-tricarbossilico

**EINECS** 222-394-5

Formula chimica  $C_6H_{17}N_3O_7$ 

Peso molecolare 243,22

Tenore Non meno del 97,0 %

Descrizione Cristalli o polvere di colore da bianco a bianco sporco

A. Saggi positivi per ammonio e citrato

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua

Purezza

Ossalato Non più dello 0,04 % (come acido ossalico)

Arsenico Non più di 3 mg/kg Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 452(iii) POLIFOSFATO DI SODIO E CALCIO

Sinonimo Polifosfato di sodio e calcio

**Definizione** 

Denominazione chimica Polifosfato di sodio e calcio

**EINECS** 233-782-9

Formula chimica (NaPO<sub>3</sub>)<sub>n</sub> CaO dove n è solitamente 5

Tenore Non meno del 61 % e non più del 69 % come P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

Descrizione Cristalli vitrei bianchi, sfere

Identificazione

A. pH di un impasto all'1 % m/m Circa 5 - 7

B. Contenuto di CaO 7 - 15 % m/m

Purezza

Fluoruro Non più di 10 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 4 mg/kg

Cadmio Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 459 BETA-CICLODESTRINA**

Definizione

La beta-ciclodestrina è un saccaride ciclico non riducente formato da sette unità di

D-glucopiranosile con legame  $\alpha$ -1,4. Il prodotto si crea per l'azione dell'enzima cicloglicosiltransferasi (CGTasi) ottenuto da Bacillus circulans su amido parzialmente

idrolizzato

Denominazione chimica Cicloeptaamilosio

**EINECS** 231-493-2

Formula chimica  $(C_6H_{10}O_5)_7$ 

IT

Peso molecolare 1 135

Tenore Non meno del 98,0 % di (C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>5</sub>)<sub>7</sub> su base anidra

Descrizione Solido cristallino bianco o quasi bianco, praticamente inodore

Identificazione

A. Solubilità Poco solubile in acqua; facilmente solubile in acqua calda; leggermente solubile in etanolo

B. Potere rotatorio specifico  $[\alpha]^{25}$ D: da +160° a +164° (soluzione all'1 %)

C. Spettro di assorbimento infrarosso di una dispersione di bromuro di potassio della

sostanza di prova corrisponde a quella di uno standard di riferimento

Purezza

Acqua Non più del 14 % (metodo di Karl Fischer)

Altre ciclodestrine Non più del 2 % su base anidra

Solventi residui (toluene e tricloroetilene) Non più di 1 mg/kg per ciascun solvente

Sostanze riducenti (come il glucosio) Non più dell'1 %

Ceneri solfatate Non più dello 0,1 %

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 1 mg/kg

#### E 468 CARBOSSIMETILCELLULOSA SODICA RETICOLATA

Sinonimi Carbossimetilcellulosa reticolata

CMC reticolata

CMC di sodio reticolata

Gomma di cellulosa reticolata

Definizione La carbossimetil celulosa sodica reticolata è il sale sodico della cellulosa parzialmente O-

carbossimetilata reticolata termicamente

Denominazione chimica Sale sodico dell'etere carbossimetilico reticolato della cellulosa

Formula chimica I polimeri contengono unità di anidroglucosi sostituiti con la seguente formula generale:

 $C_6H_7O_2(OR_1) (OR_2)(OR_3)$ 

dove R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> e R<sub>3</sub> possono essere:

— н

- CH<sub>2</sub>COONa

— CH₂COOH

Descrizione Polvere lievemente igroscopica, di colore bianco o bianco sporco, inodore

A. Agitare 1 g con 100 ml di una soluzione contenente 4 mg/kg di blu di metilene e lasciar riposare. La sostanza da esaminare assorbe il blu di metilene e forma una massa blu

Agitare 1 g con 50 ml di acqua. Trasferire 1 ml della miscela in una provetta, aggiungere В. 1 ml di acqua e 0,05 ml di soluzione di 40 g/l di alfa-naftolo in metanolo, preparata di

fresco. Inclinare la provetta e introdurre con cautela lungo la parete della provetta 2 ml di acido solforico in modo da formare uno strato sottostante. Nell'interfaccia si manifesta

un colore rosso violetto

C. Saggio positivo per sodio

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 6 % (105 °C, 3h)

Sostanze solubili in acqua Non più del 10 %

Grado di sostituzione Non meno di 0,2 e non più di 1,5 gruppi carbossimetilici per unità di anidroglucosi

pH di una soluzione all'1 % Non meno di 5,0 e non più di 7,0

Contenuto di sodio glycolate Non più di 12,4 % su base anidra

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Cadmio Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 469 CARBOSSIMETILCELLULOSA IDROLIZZATA ENZIMATICAMENTE

Sinonimi Carbossimetilcellulosa idrolizzata enzimaticamente

**Definizione** La carbossimetilcellulosa idrolizzata enzimaticamente si ottiene dalla carbossimetilcellulosa per digestione enzimatica con una cellulasi prodotta dal Trichoderma longibrachiatum

(precedentemente detto T. reesei)

Denominazione chimica Carbossimetilcellulosa sodica parzialmente idrolizzata mediante enzimi

Formula chimica I sali sodici dei polimeri contengono unità di anidroglucosio sostituiti aventi la seguente

formula generale:

 $[C_6H_7O_2(OH)_x(OCH_2COONa)_v]_n$ 

dove n è il grado di polimerizzazione

x = 1,50 - 2,80

y = 0.2 - 1.50

x + y = 3,0

(y = grado di sostituzione)

Peso formula 178,14 dove y = 0,20

282,18 dove y = 1,50

Macromolecole: non meno di 800 (n = circa 4)

_	-		
1	011	0	vo.

Descrizione

Non meno del 99,5 %, compresi mono- e disaccaridi, su base essiccata

Polvere fibrosa o granulare leggermente igroscopica, inodore, bianca o lievemente giallastra o grigiastra

#### Identificazione

A. Solubilità

B. Prova della schiuma

C. Formazione di precipitato

D. Reazione cromatica

E. Viscosità (60 % di solidi)

#### Purezza

Perdita all'essiccamento

Grado di sostituzione

pH di una soluzione colloidale all'1 %

Cloruro di sodio e glicolato di sodioglycolate

Attività enzimale residua

Piombo

Solubile in acqua, insolubile in etanolo

Agitare vigorosamente una soluzione allo 0,1 % del campione: non deve formarsi uno strato di schiuma. Questa prova permette di distinguere la carbossimetilcellulosa di sodio, idrolizzata o meno, dagli altri eteri di cellulosa e dagli alginati e dalle gomme naturali

A 5 ml di una soluzione allo 0,5 % del campione, aggiungere 5 ml di una soluzione al 5 % di solfato di rame oppure di solfato di alluminio. Si forma un precipitato. Questa prova permette di distinguere la carbossimetilcellulosa di sodio, idrolizzata o meno, dagli altri eteri di cellulosa e da gelatina, farina di semi di carruba e gomma adragante

Aggiungere 0,5 g del campione in polvere a 50 ml di acqua e mescolare fino ad ottenere una dispersione uniforme. Continuare a mescolare fino ad ottenere una soluzione limpida. In una piccola provetta, diluire 1 ml della soluzione con uguale volume d'acqua e aggiungere 5 gocce di 1-naftolo TS. Inclinare la provetta e introdurre con cautela lungo la parete della provetta 2 ml di acido solforico in modo da formare uno strato sottostante. Nell'interfaccia si manifesta un colore rosso porpora

Non meno di 2,500 kgm^-ls^-l (a 25 °C) corrispondente a un peso molecolare medio di 5 000 D

Non più del 12 % (105 °C a peso costante)

Non meno di 0,2 e non più di 1,5 gruppi carbossimetilici per unità di anidroglucosio su base essiccata

Non meno di 6,0 e non più di 8,5

Non più dello 0,5 % singolarmente o in combinazione

Saggi positivi. Non si verificano alterazioni della viscosità della soluzione in esame che indicano idrolisi della carbossimetilcellulosa di sodio

Non più di 3 mg/kg

#### E 500 (i) CARBONATO DI SODIO

Sinonimi Soda

Definizione

Denominazione chimica Carbonato di sodio

**EINECS** 207-838-8

Formula chimica  $Na_2CO_3 \cdot nH_2O \ (n = 0, 1 \ o \ 10)$ 

Peso molecolare 106,00 (anidro)

Tenore Non meno del 99 % di Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> su base anidra

Descrizione Cristalli incolori o polvere cristallina o polvere granulare bianca

La forma anidra è igroscopica, il decaidrato è efflorescente

IT

#### Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e carbonato

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2 % (anidro), 15 % (monoidrato) o 55-65 % (decaidrato) (da 70 °C salendo

gradualmente a 300 °C, fino a peso costante)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 500 (ii) CARBONATO ACIDO DI SODIO

Sinonimi Bicarbonato di sodio, carbonato acido di sodio

Bicarbonato di soda

**Definizione** 

Denominazione chimica Idrogenocarbonato di sodio

**EINECS** 205-633-8

Formula chimica NaHCO<sub>3</sub>

Peso molecolare 84,01

Tenore Non meno del 99 % su base anidra

Descrizione Masse cristalline o polvere cristallina incolori o bianche

Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e carbonato

B. pH di una soluzione all'1 % 8,0-8,6

C. Solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dello 0,25 % (su gel di silice, 4h)

Sali di ammonio Dopo riscaldamento non si individua odore di ammoniaca

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 500 (iii) SESQUICARBONATO DI SODIO

#### **Definizione**

Denominazione chimica Sodio monoidrogeno bicarbonato

**EINECS** 208-580-9

Formula chimica  $Na_2(CO)_3 \cdot NaHCO_3 \cdot 2H_2O$ 

Peso molecolare 226,03

Tenore Compreso fra 35,0 e 38,6 % di NaHCO<sub>3</sub> e fra 46,4 e 50,0 % di Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

Descrizione Scaglie, cristalli o polvere cristallina di colore bianco

#### Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e carbonato

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua

#### Purezza

Cloruro di sodio Non più dello 0,5 %

Ferro Non più di 20 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 501(i) CARBONATO DI POTASSIO

Sinonimi Potassa

Definizione

Denominazione chimica Carbonato di potassio

**EINECS** 209-529-3

Formula chimica  $K_2CO_3 \cdot nH_2O \ (n = 0 \ o \ 1,5)$ 

Peso molecolare 138,21 (anidro)

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere bianca molto deliquescente

L'idrato si presenta in cristalli o granuli traslucidi, bianchi e piccoli

#### Identificazione

A. Saggi positivi per potassio e carbonato

B. Solubilità Molto solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 5 % (anidro) o 18 % (idrato) (180 °C, 4h)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 501(ii) CARBONATO ACIDO DI POTASSIO

Sinonimi Bicarbonato di potassio, carbonato acido di potassio

**Definizione** 

Denominazione chimica Idrogenocarbonato di potassio

**EINECS** 206-059-0

Formula chimica KHCO<sub>3</sub>

Peso molecolare 100,11

Tenore Non meno del 99,0 % e non più del 101,0 % KHCO3 su base anidra

Descrizione Cristalli incolori o polvere o granuli bianchi

Identificazione

A. Saggi positivi per potassio e carbonato

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dello 0,25 % (su gel di silice, 4h)

Arsenico Non più di 3 mg/kg Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 503 (i) CARBONATO D'AMMONIO

**Definizione** Il carbonato di ammonio è formato da carbammato di ammonio, carbonato d'ammonio

e carbonato acido d'ammonio in proporzioni variabili

Denominazione chimica Carbonato di ammonio

**EINECS** 233-786-0

Formula chimica CH<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, CH<sub>8</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> e CH<sub>5</sub>NO<sub>3</sub>

Peso molecolare Carbammato di ammonio 78,06; carbonato d'ammonio 98,73; carbonato acido d'ammo-

nio 79,06

Tenore Non meno del 30,0 % e non più del 34,0 % di NH<sub>3</sub>

Descrizione Polvere bianca o masse o cristalli duri, bianchi o traslucidi. Diventa opaco dietro

esposizione all'aria, trasformandosi alla fine in grumi porosi bianchi o polvere (di bicarbonato di ammonio) a causa della perdita di ammoniaca e anidride carbonica

A. Saggi positivi per ammonio e carbonato

B. pH di una soluzione al 5 %: circa 8,6

C. Solubilità Solubile in acqua

Purezza

Materia non volatile Non più di 500 mg/kg

Cloruri Non più di 30 mg/kg

Solfato Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 503 (ii) CARBONATO ACIDO DI AMMONIO

Sinonimi Bicarbonato di ammonio

Definizione

Denominazione chimica Idrogenocarbonato di ammonio

**EINECS** 213-911-5

Formula chimica CH<sub>5</sub>NO<sub>3</sub>

Peso molecolare 79.06

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli o polvere cristallina di colore bianco

Identificazione

A. Saggi positivi per ammonio e carbonato

B. pH di una soluzione al 5 %: circa 8,0

C. Solubilità Facilmente solubile in acqua. Insolubile in etanolo

Purezza

Materia non volatile Non più di 500 mg/kg

Cloruri Non più di 30 mg/kg

Solfato Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 507 ACIDO CLORIDRICO

Sinonimi Cloruro di idrogeno, acido muriatico

Definizione

Denominazione chimica Acido cloridrico

**EINECS** 231-595-7

Formula chimica HCl

Peso molecolare 36,46

Tenore L'acido cloridrico è in commercio in diverse concentrazioni. L'acido cloridrico concentrato

contiene non meno del 35,0 % di HCl

Descrizione Liquido corrosivo trasparente, incolore o leggermente giallastro con odore pungente

Identificazione

A. Saggi positivi per acido e cloruro

B. Solubile in acqua e in etanolo

Purezza

Composti organici totali Composti organici totali (non contenenti fluoro): non più di 5 mg/kg

Benzene: non più di 0,05 mg/kg

Composti fluorurati (totali): non più di 25 mg/kg

Materia non volatile Non più dello 0,5 %

Sostanze riducenti Non più di 70 mg/kg (come SO<sub>2</sub>)

Sostanze ossidanti Non più di 30 mg/kg (come Cl<sub>2</sub>)

Solfato Non più dello 0,5 %

Ferro Non più di 5 mg/kg

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 509 CLORURO DI CALCIO

Definizione

Denominazione chimica Cloruro di calcio

**EINECS** 233-140-8

Formula chimica  $CaCl_2 \cdot nH_2O (n = 0.2 \text{ o 6})$ 

Peso molecolare 110,99 (anidro), 147,02 (diidrato), 219,08 (esaidrato)

Tenore Non meno del 93,0 % su base anidra

Descrizione Polvere igroscopica o cristalli deliquescenti di colore bianco, inodori

A. Saggi positivi per calcio e cloruro

B. Solubilità Cloruro di calcio anidro: facilmente solubile in acqua e in etanolo

Diidrato: facilmente solubile in acqua, solubile in etanolo

Esaidrato: molto solubile in acqua e in etanolo

Purezza

Sali di magnesio e di metalli alcalini Non più del 5 % su base anidra

Fluoruro Non più di 40 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 511 CLORURO DI MAGNESIO

#### **Definizione**

Denominazione chimica Cloruro di magnesio

**EINECS** 232-094-6

Formula chimica  $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ 

Peso molecolare 203,30

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Scaglie molto deliquescenti o cristalli incolori, inodori

#### Identificazione

A. Saggi positivi per magnesio e cloruro

B. Solubilità Molto solubile in acqua, facilmente solubile in etanolo

Purezza

Ammonio Non più di 50 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 512 CLORURO STANNOSO

Sinonimi Cloruro stannoso

Definizione

Denominazione chimica Cloruro di stagno diidrato

**EINECS** 231-868-0

Formula chimica  $SnCl_2 \cdot 2H_2O$ 

Peso molecolare 225,63

Tenore Non meno del 98,0 %

Descrizione Cristalli incolori o bianchi

Può avere un lieve odore di acido cloridrico

Identificazione

A. Saggi positivi per stagno (II) e cloruro

IT

B. Solubilità Acqua: è solubile in una quantità d'acqua inferiore al proprio peso, ma con una quantità

di acqua eccessiva forma un sale basico insolubile

Etanolo: solubile

Purezza

Solfato Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### **E 513 ACIDO SOLFORICO**

Definizione

Denominazione chimica Acido solforico

**EINECS** 231-639-5

Formula chimica H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Peso molecolare 98,07

Tenore L'acido solforico è in commercio in diverse concentrazioni. La forma concentrata

contiene non meno del 96,0 %

Descrizione Liquido oleoso, molto corrosivo, trasparente, incolore o brunastro

Identificazione

A. Saggi positivi per acido e per solfato

B. Solubilità Miscibile con acqua, con sviluppo di molto calore, nonché con etanolo

Purezza

Ceneri Non più dello 0,02 %

Sostanze riducenti Non più di 40 mg/kg (come SO<sub>2</sub>)

Nitrato Non più di 10 mg/kg (su base di H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Cloruro	Non più di 50 mg/kg
Ferro	Non più di 20 mg/kg
Selenio	Non più di 20 mg/kg
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg

#### E 514 (i) SOLFATO DI SODIO

#### **Definizione**

Denominazione chimica Solfato di sodio

Formula chimica  $Na_2SO_4 \cdot nH_2O \ (n = 0 \ o \ 10)$ 

Peso molecolare 142,04 (anidro)

322,04 (decaidrato)

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Cristalli incolori o polvere cristallina fine, bianca

Il decaidrato efflorescente

#### Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e per solfato

B. Acidità di una soluzione al 5 %: neutra o lievemente alcalina al tornasole

#### Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dell'1,0 % (anidro) o non più del 57 % (decaidrato) a 130 °C

Selenio Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 514 (ii) SOLFATO ACIDO DI SODIO

Sinonimi Solfato acido di sodio, bisolfato di sodio

Definizione

Denominazione chimica Idrogenosolfato di sodio

Formula chimica NaHSO<sub>4</sub>

Peso molecolare 120,06

Tenore Non meno del 95,2 %

Descrizione Cristalli o granuli bianchi inodori

- A. Saggi positivi per sodio e per solfato
- B. Le sue soluzioni sono molto acide

#### Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dello 0,8 %

Sostanze insolubili in acqua Non più dello 0,05 %

Selenio Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 515 (i) SOLFATO DI POTASSIO

#### **Definizione**

Denominazione chimica Solfato di potassio

Formula chimica K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Peso molecolare 174,25

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli o polvere cristallina incolore o bianca

#### Identificazione

A. Saggi positivi per potassio e per solfato

B. pH di una soluzione al 5 % 5,5-8,5

C. Solubilità Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

#### Purezza

Selenio Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 515 (ii) SOLFATO ACIDO DI POTASSIO

#### Definizione

Sinonimi Bisolfato di potassio, solfato acido di potassio

Denominazione chimica Idrogenosolfato di potassio

Formula chimica KHSO<sub>4</sub>

Peso molecolare 136,17

Tenore Non meno del 99 %

Punto di fusione 197 °C

Descrizione Cristalli, bianchi deliquescenti, scaglie o granuli

Identificazione

A. Saggio positivo per potassio

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza

Selenio Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 516 SOLFATO DI CALCIO**

Sinonimi Gesso, Selenite, Anidrite

Definizione

Denominazione chimica Solfato di calcio

**EINECS** 231-900-3

Formula chimica  $CaSO_4 \cdot nH_2O (n = 0 \text{ o } 2)$ 

Peso molecolare 136,14 (anidro), 172,18 (diidrato)

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere fine, inodore, da bianca a leggermente bianca-giallastra

Identificazione

A. Saggi positivi per calcio e per solfato

B. Solubilità Leggermente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Anidro: non più dell'1,5 % (250 °C fino a peso costante)

Diidrato: non più del 23 % (ibid.)

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Selenio Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 517 SOLFATO DI AMMONIO**

	_	_	_		
ח	efii	niz	, i c	m	ρ

Denominazione chimica Solfato di ammonio

**EINECS** 231-984-1

Formula chimica  $(NH_4)_2SO_4$ 

Peso molecolare 132,14

Tenore Non meno del 99,0 % e non più del 100,5 %

Descrizione Polvere, placche lucide o frammenti cristallini di colore bianco

Identificazione

A. Saggi positivi per ammonio e per solfato

B. Solubilità Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza

Perdita alla combustione Non più dello 0,25 %

Selenio Non più di 30 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 520 SOLFATO DI ALLUMINIO

Sinonimi Allume

Definizione

Denominazione chimica Solfato di alluminio

**EINECS** 233-135-0

Formula chimica  $Al_2(SO_4)_3$ 

Peso molecolare 342,13

Tenore Non meno del 99,5 % su base combusta

Descrizione Polvere, placche lucide o frammenti cristallini di colore bianco

Identificazione

A. Saggi positivi per alluminio e per solfato

B. pH di una soluzione al 5 %: 2,9 o superiore

C. Solubilità Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza

Perdita alla combustione Non più del 5 % (500 °C, 3 h)

Alcali e terre alcaline Non più dello 0,4 %

Selenio Non più di 30 mg/kg

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 521 SOLFATO DI ALLUMINIO E SODIO

Sinonimi Allume di sodio

**Definizione** 

Denominazione chimica Solfato di alluminio e sodio

**EINECS** 233-277-3

Formula chimica  $AlNa(SO_4)_2 \cdot nH_2O (n = 0 \text{ o } 12)$ 

Peso molecolare 242,09 (anidro)

Tenore Non meno del 96,5 % (anidro) e del 99,5 % (dodecaidrato), su base anidra

Descrizione Cristalli trasparenti o polvere cristallina bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per alluminio, per sodio e per

solfato

B. Solubilità Il dodecaidrato è facilmente solubile in acqua. La forma anidra si scioglie lentamente in

acqua. Entrambe le forme sono insolubili in etanolo

Purezza

Perdita all'essiccamento Forma anidra: non più del 10,0 % (220 °C, 16h)

Dodecaidrato: non più del 47,2 % (50-55 °C, 1h poi 200 °C, 16h)

Sali di ammonio Dopo riscaldamento non si rileva odore di ammoniaca

Selenio Non più di 30 mg/kg

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 522 SOLFATO DI ALLUMINIO E POTASSIO

Sinonimi Allume di potassio, allume potassico

**Definizione** 

Denominazione chimica Solfato di alluminio e potassio dodecaidrato

**EINECS** 233-141-3

Formula chimica  $AlK(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ 

Peso molecolare 474,38

Tenore Non meno del 99,5 %

Descrizione Grandi cristalli trasparenti o polvere cristallina bianca

Identificazione

A. Saggi positivi per alluminio, per potassio e per solfato

B. pH di una soluzione al 10 % 3,0-4,0

C. Solubilità Facilmente solubile in acqua, insolubile in etanolo

Purezza

Sali di ammonio Dopo riscaldamento non si rileva odore di ammoniaca

Selenio Non più di 30 mg/kg

Fluoruro Non più di 30 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 523 SOLFATO DI ALLUMINIO E AMMONIO

Sinonimi Allume di ammonio, allume ammonico

Definizione

Denominazione chimica Solfato di alluminio e ammonio

**EINECS** 232-055-3

Formula chimica  $AlNH_4(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ 

Peso molecolare 453,32

Tenore Non meno del 99,5 %

Descrizione Grandi cristalli trasparenti o polvere bianca

A. Saggi positivi per alluminio, per ammonio e per solfato

B. Solubilità

Facilmente solubile in acqua, solubile in etanolo

#### Purezza

Metalli alcalini e terre alcaline

Non più di 30 mg/kg

Selenio Fluoruro

Non più di 30 mg/kg

Non più dello 0,5 %

Arsenico

Non più di 3 mg/kg

Piombo

Non più di 5 mg/kg

Mercurio

Non più di 1 mg/kg

#### E 524 IDROSSIDO DI SODIO

Sinonimi Soda caustica

**Definizione** 

Denominazione chimica Idrossido di sodio

**EINECS** 215-185-5

Formula chimica NaOH

Peso molecolare 40,0

Tenore Nn meno del 98,0 % degli alcali totali (come NaOH). Libera soluzioni di conseguenza, in

base alla percentuale di NaOH dichiarata o indicata sull'etichetta

Descrizione Grumi, scaglie, bastoncini, masse fuse o altre forme, di colore bianco o quasi bianco. Le soluzioni sono limpide o lievemente torbide, incolori o lievemente colorate, molto

caustiche e igroscopiche e, se esposte all'aria, assorbono anidride carbonica, formando

carbonato di sodio

Identificazione

A. Saggio positivo per sodio

B. Una soluzione all'1 % è fortemente alcalina

C. Solubilità Molto solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo

Purezza

Insolubile in acqua e materia organica

Una soluzione al 5 % è perfettamente limpida e da incolore a lievemente colorata

Carbonati Non più dello 0,5 % (come Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più dello 0,5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 525 IDROSSIDO DI POTASSIO

Sinonimi Potassa caustica

Definizione

Denominazione chimica Idrossido di potassio

**EINECS** 215-181-3

Formula chimica KOH

Peso molecolare 56,11

Tenore Non meno dell'85,0 % di alcali calcolati come KOH

Descrizione Grumi, scaglie, bastoncini, masse fuse o altre forme, di colore bianco o quasi bianco

Identificazione

A. Saggio positivo per potassio

B. Una soluzione all'1 % è fortemente alcalina

C. Solubilità Molto solubile in acqua. Facilmente solubile in etanolo

Purezza

Sostanze insolubili in acqua

Una soluzione al 5 % è del tutto limpida e incolore

Carbonati Non più del 3,5 % (come K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 526 IDROSSIDO DI CALCIO

Sinonimi Calce spenta

Definizione

Denominazione chimica Idrossido di calcio

**EINECS** 215-137-3

Formula chimica Ca(OH)<sub>2</sub>

Peso molecolare 74,09

Tenore Non meno del 92,0 %

Descrizione Polvere bianca

A. Saggi positivi per idrossido e per calcio

B. Solubilità

Leggermente solubile in acqua. Insolubile in etanolo. Solubile in glicerolo

#### Purezza

Ceneri insolubili in soluzione acida

Non più dell'1,0 %

Sali di magnesio e di metalli alcalini

Non più dell'1,0 %

Bario

Non più di 300 mg/kg

Fluoruro

Non più di 50 mg/kg

Arsenico

Non più di 3 mg/kg

Piombo

Non più di 10 mg/kg

#### E 527 IDROSSIDO DI AMMONIO

Sinonimi Idrato ammonico

**Definizione** 

Denominazione chimica Idrossido di ammonio

Formula chimica NH<sub>4</sub>OH

Peso molecolare 35,05

Tenore Non meno del 27 % di NH<sub>3</sub>

Descrizione Soluzione limpida, incolore, con un caratteristico odore molto pungente

Identificazione

A. Saggio positivo per ammoniaca

Purezza

Materia non volatile Non più dello 0,02 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 528 IDROSSIDO DI MAGNESIO

Definizione

Denominazione chimica Idrossido di magnesio

**EINECS** 215-170-3

Formula chimica Mg(OH)<sub>2</sub>

Peso molecolare 58,32

Tenore Non meno del 95,0 % su base anidra

Descrizione Polvere grossolana bianca inodore

Identificazione

A. Prova positiva per magnesio e alcali

IT

B. Solubilità Praticamente insolubile in acqua e in etanolo.

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2,0 % (105 °C, 2h)

Perdita alla combustione Non più del 33 % (800 °C fino a peso costante)

Ossido di calcio Non più dell'1,5 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

E 529 OSSIDO DI CALCIO

Sinonimi Calce viva

**Definizione** 

Denominazione chimica Ossido di calcio

**EINECS** 215-138-9

Formula chimica CaO

Peso molecolare 56,08

Tenore Non meno del 95,0 % su base combusta

Descrizione Masse bianche di granuli inodori, duri, o polvere da bianca a grigia

Identificazione

A. Prova positiva per alcali e calcio

B. Inumidendo il campione con acqua si genera calore

curor

C. Solubilità Leggermente solubile in acqua. Insolubile in etanolo. Solubile in glicerolo

#### Purezza

Perdita alla combustione Non più di 10,0 % (circa 800 °C fino a peso costante)

Sostanze insolubili in soluzione acida Non più di 1,0 %

Bario Non più di 300 mg/kg

Sali di magnesio e di metalli alcalini Non più dell'1,5 %

Fluoruro Non più di 50 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

#### **E 530 OSSIDO DI MAGNESIO**

#### **Definizione**

Denominazione chimica Ossido di magnesio

**EINECS** 215-171-9

Formula chimica MgO

Peso molecolare 40,31

Tenore Non meno del 98,0 % su base combusta

Descrizione Polvere bianca molto grossolana nota come ossido di magnesio leggero, o polvere bianca

relativamente densa nota come ossido di magnesio pesante. 5 g di ossido di magnesio leggero occupano un volume di 40-50 ml, mentre 5 g di ossido di magnesio pesante

occupano un volume di 10-20 ml

### Identificazione

A. Saggi positivi per alcali e magnesio

B. Solubilità Praticamente insolubile in acqua. Insolubile in etanolo

#### Purezza

Perdita alla combustione Non più del 5,0 % (circa 800 °C fino a peso costante)

Ossido di calcio Non più dell'1,5 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 10 mg/kg

#### E 535 FERROCIANURO DI SODIO

Sinonimi Esacianoferrato di sodio

**Definizione** 

Denominazione chimica Ferrocianuro di sodio

**EINECS** 237-081-9

Formula chimica  $Na_4Fe(CN)_6 \cdot 10H_2O$ 

Peso molecolare 484,1

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli o polvere cristallina di colore giallo

Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e ferrocianuro

Purezza

Umidità libera Non più dell'1,0 %

Sostanze insolubili in acqua Non più dello 0,03 %

Cloruro Non più dello 0,2 %

Solfato Non più dello 0,1 %

Cianuro libero Non rilevabile

Ferricianuro Non rilevabile

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 536 FERROCIANURO DI POTASSIO

Sinonimi Esacianoferrato di potassio

Definizione

Denominazione chimica Ferrocianuro di potassio

**EINECS** 237-722-2

Formula chimica  $K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$ 

Peso molecolare 422,4

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli giallo limone

A. Saggi positivi per potassio e ferrocianuro

#### Purezza

Umidità libera Non più dell'1,0 %

Sostanze insolubili in acqua Non più dello 0,03 %

Cloruro Non più dello 0,2 %

Solfato Non più dello 0,1 %

Cianuro libero Non rilevabile

Ferricianuro Non rilevabile

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 538 FERROCIANURO DI CALCIO

Sinonimi Esacianoferrato di calcio

**Definizione** 

Denominazione chimica Ferrocianuro di calcio

**EINECS** 215-476-7

Formula chimica  $Ca_2Fe(CN)_6 \cdot 12H_2O$ 

Peso molecolare 508,3

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Cristalli o polvere cristallina di colore giallo

Identificazione

A. Saggi positivi per calcio e ferrocianuro

Purezza

Umidità libera Non più dell'1,0 %

Sostanze insolubili in acqua Non più dello 0,03 %

Cloruro Non più dello 0,2 %

Solfato Non più dello 0,1 %

Cianuro libero Non rilevabile

Ferricianuro Non rilevabile

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 541 FOSFATO ACIDO DI SODIO E ALLUMINIO

IT

Sinonimi Idrogenofosfato (doppio) di alluminio e sodio

**Definizione** 

Denominazione chimica Fosfato acido di alluminio e sodio

**EINECS** 232-090-4

Formula chimica  $NaAl_3H_{14}(PO_4)_8 \cdot 4H_2O(A)$ 

 $Na_3Al_2H_{15}(PO_4)_8$  (B)

Peso molecolare 949,88 (A)

897,82 (B)

Tenore Non meno del 95,0 % (in entrambe le forme)

Descrizione Polvere bianca inodore

Identificazione

A. Saggi positivi per sodio, alluminio e fosfato

B. pH Acido al tornasole

C. Solubilità Insolubile in acqua. Solubile in acido cloridrico

Purezza

Perdita alla combustione 19,5-21,0 % (A)} (750-800 °C, 2 h)

15-16 % (B)} (750-800 °C, 2 h)

Fluoruro Non più di 25 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 4 mg/kg

Cadmio Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 551 BIOSSIDO DI SILICIO

Sinonimi Silice — Anidride silicica

Definizione

Il biossido di silicio è una sostanza amorfa che viene prodotta sinteticamente mediante un processo di idrolisi in fase vapore, che dà silice pirogenica, o mediante un processo a umido che dà silice precipitata, gel di silice o silice idrata. La silice pirogenica viene prodotta essenzialmente in uno stato anidro, mentre i prodotti del processo a umido si

ottengono come idrati o contengono acqua assorbita in superficie

Denominazione chimica Biossido di silicio

**EINECS** 231-545-4

Formula chimica  $(SiO_2)_n$ 

Peso molecolare 60,08 (SiO<sub>2</sub>)

Tenore Dopo combustione non meno del 99,0 % (silice pirogenica) o del 94,0 % (forme idrate)

Descrizione Polvere impalpabile o granuli di colore bianco

Igroscopica

Identificazione

A. Saggio positivo per silice

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 2,5 % (silice pirogenica, 105 °C, 2 h)

Non più dell'8,0 % (silice precipitata e gel di silice, 105 °C, 2 h)

Non più del 70 % (silice idrata, 105 °C, 2 h)

Perdita alla combustione Non più del 2,5 % dopo essiccamento (1 000 °C, silice pirogenica)

Non più dell'8,5 % dopo essiccamento (1 000 °C, forme idrate)

Sali ionizzabili solubili Non più del 5,0 % (come Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

# E 552 SILICATO DI CALCIO

Definizione

Il silicato di calcio è un silicato idratato o anidro con proporzioni variabili di CaO e SiO<sub>2</sub>

Denominazione chimica Silicato di calcio

**EINECS** 215-710-8

Tenore Su base anidra:

— come  $SiO_2$  non meno del 50 % e non più del 95 %

— come CaO non meno del 3 % e non più del 35 %

Descrizione Polvere fluida da bianca a bianco sporco che resta tale dopo assorbimento di quantità

relativamente elevate di acqua e altri liquidi

# Identificazione

A. Saggi positivi per silicato e per calcio

B. Forma un gel con gli acidi minerali

Purezza

IT

Perdita all'essiccamento Non più del 10 % (105 °C, 2 h)

Perdita alla combustione Non meno del 5 % e non più del 14 % (1 000 °C, fino a peso costante)

Sodio Non più del 3 %

Fluoruro

Non più di 50 mg/kg

Arsenico

Non più di 3 mg/kg

Piombo

Non più di 5 mg/kg

Mercurio

Non più di 1 mg/kg

E 553a (i) SILICATO DI MAGNESIO

Sinonimi Triossisilicato di magnesio

**Definizione** Il silicato di magnesio è un composto di sintesi nel quale il rapporto molare fra ossido di

magnesio e biossido di silicio è di circa 2:5

Tenore Non meno del 15 % di MgO e non meno del 67 % di SiO<sub>2</sub> su base combusta

Descrizione Polvere inodore bianca, molto fine, non sabbiosa

Identificazione

A. Saggi positivi per magnesio e silicato

B. pH di una emulsione al 10 % Fra 7,0 e 10,8

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 15 % (105 °C, 2 h)

Perdita alla combustione Non più del 15 % dopo essiccamento (1 000 °C, 20 min)

Sali solubili in acqua Non più del 3 %

Alcali liberi Non più dell'1 % (come NaOH)

Fluoruro

Non più di 10 mg/kg

Arsenico

Non più di 3 mg/kg

Piombo

Non più di 5 mg/kg

Mercurio

Non più di 1 mg/kg

E 553a (ii) TRISILICATO DI MAGNESIO

Sinonimi Ottaossisilicato di magnesio

Definizione

Denominazione chimica Trisilicato di magnesio

**EINECS** 239-076-7

Formula chimica Mg<sub>2</sub>Si<sub>3</sub>O<sub>8</sub> · xH<sub>2</sub>O (composizione approssimativa)

Tenore Non meno del 29,0 % di MgO e non meno del 65,0 % di SiO<sub>2</sub>, entrambi su base

combusta

Descrizione Polvere inodore bianca, fine, non sabbiosa

A. Saggi positivi per magnesio e silicato

B. pH di un impasto al 5 %

6,3-9,5

#### Purezza

Perdita alla combustione Non meno del 17 % e non più del 34 % (1 000 °C)

Sali solubili in acqua Non più del 2 %

Alcali liberi Non più dell'1 % (come NaOH)

Fluoruro Non più di 10 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

### E 570 ACIDI GRASSI

**Definizione**Acidi grassi lineari: acido caprilico  $(C_8)$ , acido caprico  $(C_{10})$ , acido laurico  $(C_{12})$ , acido miristico  $(C_{14})$ , acido palmitico  $(C_{16})$ , acido stearico  $(C_{18})$ , acido oleico  $(C_{18:1})$ 

Denominazione chimica Acido ottanoico  $(C_8)$ , acido decanoico  $(C_{10})$ , acido dodecanoico  $(C_{12})$ , acido tetradecanoico  $(C_{14})$ , acido esadecanoico  $(C_{16})$ , acido ottadecanoico  $(C_{18})$ , acido 9-ottadecenoico  $(C_{18:1})$ 

Tenore Non meno del 98 % mediante cromatografia

Descrizione Liquido incolore o solido bianco ottenuto dagli oli e dai grassi

### Identificazione

A. I singoli acidi grassi sono identificabili mediante indice di acidità, indice di iodio, gascromatografia e peso molecolare

# **PUREZZA**

Residuo alla combustione Non più dello 0,1 %

Sostanze insaponificabili Non più dell'1,5 %

Acqua Non più dello 0,2 % (Karl-Fischer)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 1 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### **E 574 ACIDO GLUCONICO**

Sinonimi Acido D-gluconico, acido destrosico

Definizione L'acido gluconico è una soluzione acquosa di acido gluconico e gluconedeltalattone

Denominazione chimica Acido gluconico

Formula chimica C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>7</sub> (acido gluconico)

Peso molecolare 196,2

Tenore Non meno del 50,0 % (come acido gluconico)

Descrizione Liquido sciropposo limpido da incolore a giallino

Identificazione

A. Reagisce con fenilidrazina formando il deri-

vato

Il composto formatosi fonde fra 196 °C e 202 °C con decomposizione

Purezza

Residuo alla combustione Non più dell'1,0 %

Sostanze riducenti Non più dello 0,75 % (come D-glucosio)

Cloruro Non più di 350 mg/kg

Solfato Non più di 240 mg/kg

Solfito Non più di 20 mg/kg

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

### **E 575 GLUCONEDELTALATTONE**

Sinonimi Gluconelattone, GDL, delta-lattone dell'acido D-gluconico, delta-gluconolattone

Definizione Il gluconedeltalattone è l'estere ciclico 1,5-intramolecolare dell'acido D-gluconico. In

mezzi acquosi viene idrolizzato fino a una miscela di equilibrio di acido D-gluconico (55-

66 %) e delta- e gamma-lattoni

Denominazione chimica D-Glucone-1,5-lattone

**EINECS** 202-016-5

Formula chimica  $C_6H_{10}O_6$ 

Peso molecolare 178,14

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere cristallina quasi inodore, bianca e fine

A. Reagisce con fenilidrazina formando il deri-

Il composto formatosi fonde fra 196 °C e 202 °C con decomposizione

B. Solubilità

Facilmente solubile in acqua. Poco solubile in etanolo

C. Punto di fusione

152 °C ± 2 °C

Purezza

Acqua Non più dell'1,0 % (Karl-Fischer)

Sostanze riducenti Non più dello 0,75 % (come D-glucosio)

Piombo Non più di 2 mg/kg

# E 576 GLUCONATO DI SODIO

Sinonimi Sale sodico dell'acido D-gluconico

Definizione

Denominazione chimica D-gluconato di sodio

**EINECS** 208-407-7

Formula chimica C<sub>6</sub>H<sub>11</sub>NaO<sub>7</sub> (anidro)

Peso molecolare 218,14

Tenore Non meno del 98,0 %

Descrizione Polvere cristallina da bianca a bruno chiaro, da granulare a fine

Identificazione

A. Saggi positivi per sodio e gluconato

B. Solubilità Molto solubile in acqua. Modestamente solubile in etanolo

C. pH di una soluzione al 10 % 6,5-7,5

Purezza

Sostanze riducenti Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)

Piombo Non più di 2 mg/kg

# E 577 GLUCONATO DI POTASSIO

Sinonimi Sale potassico dell'acido D-gluconico

Definizione

Denominazione chimica D-gluconato di potassio

IT

**EINECS** 206-074-2

Formula chimica  $C_6H_{11}KO_7$  (anidro)

 $C_6H_{11}KO_7 \cdot H_2O$  (monoidrato)

Peso molecolare 234,25 (anidro)

252,26 (monoidrato)

Tenore Non meno del 97,0 % e non più del 103,0 % su base essiccata

Descrizione Polvere cristallina o granuli inodori, fluida, di colore da bianco a giallino-bianco

Identificazione

A. Saggi positivi per potassio e gluconato

B. pH di una soluzione al 10 % 7,0-8,3

Purezza

Perdita all'essiccamento Anidro: non più del 3,0 % (105 °C, 4 h, sottovuoto)

Monoidrato: non meno del 6 % e non più del 7,5 % (105 °C, 4 h, sottovuoto)

Sostanze riducenti Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)

Piombo Non più di 2 mg/kg

**E 578 GLUCONATO DI CALCIO** 

Sinonimi Sale di calcio dell'acido D-gluconico

Definizione

Denominazione chimica Di-D-gluconato di calcio

**EINECS** 206-075-8

Formula chimica  $C_{12}H_{22}CaO_{14}$  (anidro)

C<sub>12</sub>H<sub>22</sub>CaO<sub>14</sub> · H<sub>2</sub>O (monoidrato)

Peso molecolare 430,38 (forma anidra)

448,39 (monoidrato)

Tenore Non meno del 98,0 % e non più del 102 % su base anidra e monoidrata

Descrizione Granuli cristallini o polvere di colore bianco, inodore, stabili all'aria

Identificazione

A. Saggi positivi per calcio e gluconato

B. Solubile in acqua, insolubile in etanolo

C. pH di una soluzione al 5 % 6,0-8,0

## Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 3,0 % (105 °C, 16 h) (anidro)

Non più del 2,0 % (105 °C, 16 h) (monoidrato)

Sostanze riducenti Non più dell'1,0 % (come D-glucosio)

Piombo Non più di 2 mg/kg

# E 640 GLICINA E SUO SALE DI SODIO

Sinonimi (glicina) Acido amminoacetico, glicocolla

(sale di Na) Glicinato di sodio

**Definizione** 

Denominazione chimica (glicina)

Acido amminoacetico

(sale di Na) Glicinato di sodio

Formula chimica (glicina) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NO<sub>2</sub>

(sale di Na) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub> Na

EINECS (glicina) 200-272-2

(sale di Na) 227-842-3

Peso molecolare (glicina) 75,07

(sale di Na) 97

Tenore Non meno del 98,5 % su base anidra

Descrizione Cristalli o polvere cristallina di colore bianco

Identificazione

A. Saggio positivo per aminoacido (glicina e sale di Na)

B. Saggio positivo per sodio (sale di Na)

Purezza

Perdita all'essiccamento (glicina) Non più dello 0,2 % (105 °C, 3 h)

(sale di Na) Non più dello 0,2 % (105 °C, 3 h)

Residuo alla combustione (glicina) Non più dello 0,1 %

(sale di Na) Non più dello 0,1 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

## E 900 DIMETILPOLISILOSSANO

**Sinonimi** Fluido di silicone, olio di silicone

**Definizione**Il dimetilpolisilossano è una miscela di polimeri silossani lineari completamente metilati contenenti unità ripetute della formula (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> SiO e stabilizzati con gruppi terminali

trimetilsilossici della formula (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> SiO

Denominazione chimica Silossani e siliconi dimetilici

Formula chimica  $(CH_3)_3$ -Si- $[O-Si(CH_3)_2]_n$ -O-Si(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

Tenore Contenuto di silicone totale non inferiore al 37,3 e non superiore al 38,5 %

Descrizione Liquido viscoso limpido e incolore

Identificazione

A. Densità relativa (25°/25 °C) 0,964-0,977

B. Indice di rifrazione [n]D<sup>25</sup> 1,400-1,405

C. Spettro di assorbimento infrarosso caratteristico del composto

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dello 0,5 % (150 °C, 4h)

Viscosità Non meno di 1,00 · 10-4 m<sup>2</sup>s-1 a 25 °C

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 901 CERA D'API

Sinonimi Cera vergine, cera gialla

Definizione La cera d'api gialla è la cera che si ottiene fondendo con acqua calda le pareti del favo

costruito dalle api mellifere, Apis mellifera L., e rimuovendo le sostanze estranee

La cera d'api bianca si ottiene sbiancando la cera gialla

**EINECS** 232-383-7 (cera d'api)

Descrizione Pezzi o lastre di colore bianco-giallastro (forma bianca) o da giallastro a grigio-bruno

(forma gialla) con frattura a grana fine e non cristallina, con un odore piacevole simile al

miele

Identificazione

A. Intervallo di fusione 62 °C-65 °C

B. Densità relativa circa 0,96

C. Solubilità Insolubile in acqua

Poco solubile in alcool

Molto solubile in cloroformio e in etere

Purezza

Indice di acidità Non meno di 17 e non più di 24

Indice di saponificazione 87-104

Indice di perossido Non più di 5

Glicerolo e altri polioli Non più dello 0,5 % (come glicerolo)

Ceresina, paraffine e alcune altre cere Assenti

Grassi, cera del Giappone, colofonia e saponi Assenti

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

### E 902 CERA CANDELILLA

**Definizione**La cera candelilla è una cera purificata ottenuta dalle foglie dell'Euphorbia antisyphilitica

**EINECS** 232-347-0

Descrizione Cera di consistenza dura, giallastra-bruna, da opaca a traslucida

Identificazione

A. Densità relativa Circa 0,983

B. Intervallo di fusione 68,5 °C-72,5 °C

C. Solubilità Insolubile in acqua

Solubile in cloroformio e toluene

Purezza

Indice di acidità Non meno di 12 e non più di 22

Indice di saponificazione Non meno di 43 e non più di 65

Glicerolo e altri polioli Non più dello 0,5 % (come glicerolo)

Ceresina, paraffine e alcune altre cere Assenti

Grassi, cera del Giappone, colofonia e saponi Assenti

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

#### E 903 CERA CARNAUBA

Definizione La cera carnauba è una cera purificata ottenuta dalle gemme fogliari e dalle foglie della

Copernicia cerefera Mart

**EINECS** 232-399-4

Descrizione Polvere o scaglie di colore da bruno chiaro a giallino, o solido duro e friabile con frattura

esinosa

Identificazione

A. Densità relativa Circa 0,997

B. Intervallo di fusione 82 °C-86 °C

C. Solubilità Insolubile in acqua

Parzialmente solubile in etanolo bollente Solubile in cloroformio ed etere etilico

Purezza

Ceneri solfatate Non più dello 0,25 %

Indice di acidità Non meno di 2 e non più di 7

Indice di esterificazione Non meno di 71 e non più di 88

Sostanze insaponificabili Non meno del 50 % e non più del 55 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

E 904 GOMMALACCA

Sinonimi Gomma lacca bianca — gomma lacca sbiancata

**Definizione**La gommalacca è lacca purificata e sbiancata, ottenuta dalla secrezione resinosa

dell'insetto Laccifer (Tachardia) lacca (Fam. Coccidae)

**EINECS** 232-549-9

Descrizione Gommalacca sbiancata — Resina granulare biancastra, amorfa

Gommalacca sbiancata senza cera — Resina granulare giallina, amorfa

Identificazione

A. Solubilità Insolubile in acqua; facilmente solubile (sebbene molto lentamente) in alcool; moderata-

mente solubile in acetone

B. Indice di acidità 60-89

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più del 6,0 % (40 °C, su gel di silice, 15h)

Colofonia Assente

Cera Gommalacca sbiancata: non più del 5,5 %

Gommalacca sbiancata senza cera: non più dello 0,2 %

Piombo Non più di 2 mg/kg

#### E 920 L-CISTEINA

Sinonimi L-cisteina cloridrato o cloridrato monoidrato

**Definizione**I capelli umani non possono essere utilizzati come fonte per questa sostanza

**EINECS** 200-157-7 (anidro)

Formula chimica  $C_3H_7NO_2S \cdot HCl \cdot nH_2O$  (dove n = 0 o 1)

Peso molecolare 157,62 (anidro)

Tenore Non meno del 98,0 % e non più del 101,5 % su base anidra

Descrizione Polvere bianca o cristalli incolori

Identificazione

A. Solubilità Facilmente solubile in acqua e in etanolo

B. Intervallo di fusione La forma anidra fonde a circa 175 °C

C. Potere rotatorio specifico  $[a]^{20}D: fra +5,0^{\circ} e + 8,0^{\circ} \cdot o$ 

[α]<sup>25</sup>D: fra +4,9° e 7,9°

Purezza

Perdita all'essiccamento 8,0 %-12,0 %

Non più del 2,0 % (forma anidra)

Residuo alla combustione Non più dello 0,1 %

Ione ammonio Non più di 200 mg/kg

Arsenico Non più di 1,5 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

# E 927b CARBAMMIDE

**Sinonimi** Urea

Definizione

**EINECS** 200-315-5

Formula chimica CH<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O

Peso molecolare 60,06

IT

Tenore Non meno del 99,0 % su base anidra

Descrizione Polvere cristallina prismatica da incolore a bianca o piccoli grumi bianchi

Identificazione

A. Solubilità Molto solubile in acqua

Solubile in etanolo

B. Precipitazione con acido nitrico Per superare il test deve formarsi un precipitato bianco cristallino

C. Reazione cromatica Per superare il test deve prodursi una colorazione rosso-violetto

D. Intervallo di fusione 132 °C-135 °C

Purezza

Perdita all'essiccamento Non più dell'1,0 % (105 °C, 1h)

Ceneri solfatate Non più dello 0,1 %

Materia insolubile in etanolo Non più dello 0,04 %

Alcalinità Supera il test

Ione ammonio Non più di 500 mg/kg

Biureto Non più dello 0,1 %

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

E 938 ARGON

Sinonimi Argon

**Definizione** 

Denominazione chimica Argon

**EINECS** 231-147-0

Formula chimica Ar

Peso molecolare 40

Tenore Non meno del 99 %

Descrizione Gas incolore, inodore, non infiammabile

Purezza

Acqua Non più dello 0,05 %

Metano e altri idrocarburi calcolati come

metano

Non più di 100  $\mu$ l/l

### **E 939 ELIO**

### Definizione

Denominazione chimica Elio

**EINECS** 231-168-5

Formula chimica He

Peso molecolare 4

Tenore Non meno del 99 %

Descrizione Gas incolore, inodore, non infiammabile

Purezza

Acqua Non più dello 0,05 %

Metano e altri idrocarburi calcolati come Non più di 100 μl/l

metano

# **E 941 AZOTO**

# Definizione

Denominazione chimica Azoto

**EINECS** 231-783-9

Formula chimica  $N_2$ Peso molecolare 28

Tenore Non meno del 99 %

Descrizione Gas incolore, inodore, non infiammabile

Purezza

Acqua Non più dello 0,05 %

Ossido di carbonio Non più di 10 μl/l

Metano e altri idrocarburi calcolati come No

metano

Non più di 100 µl/l

Biossido di azoto e ossido di azoto Non più di 10 μl/l

Ossigeno Non più di 1 %

# E 942 PROTOSSIDO DI AZOTO

Sinonimi Ossidulo di azoto, gas esilarante

Definizione

Denominazione chimica Ossido di diazoto

**EINECS** 233-032-0

Formula chimica N<sub>2</sub>O

Peso molecolare 44

IT

Tenore Non meno del 99 %

Descrizione Gas incolore, non infiammabile, odore dolciastro

Purezza

Acqua Non più dello 0,05 %

Ossido di carbonio Non più di 30 µl/l

Biossido di azoto e ossido di azoto Non più di 10 μl/l

### **E 948 OSSIGENO**

Definizione

Denominazione chimica Ossigeno

**EINECS** 231-956-9

Formula chimica O<sub>2</sub>

Peso molecolare 32

Tenore Non meno del 99 %

Descrizione Gas incolore, inodore, non infiammabile

Purezza

Acqua Non più dello 0,05 %

Metano e altri idrocarburi calcolati come

metano

Non più di 100 µl/l

# E 999 ESTRATTO DI QUILLAIA

Sinonimi Estratto di legno di Panama

Definizione L'estratto di quillai si ottiene per estrazione acquosa dalla Quillai saponaria Molina, o da

altre specie di *Quillaia*, alberi della famiglia delle *Rosaceae*. Contiene numerose saponine triterpeniche formate da glicosidi dell'acido quillaico. Sono presenti anche alcuni zuccheri come il glucosio, il galattosio, l'arabinosio, lo xilosio e il ramnosio, nonché tannino,

ossalato di calcio e altri componenti minori

Descrizione L'estratto di quillaia nella forma in polvere è di colore bruno chiaro con una sfumatura

rosa. È disponibile anche in soluzione acquosa

Identificazione

A. pH di una soluzione al 2,5 % 4,5-5,5

Purezza

Acqua Non più del 6,0 % (Karl Fischer) (solo la forma in polvere)

Arsenico Non più di 2 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Mercurio Non più di 1 mg/kg

## E 1103 INVERTASI

Sinonimi Saccarasi

**Definizione** L'invertasi viene prodotta dal Saccharomyces cerevisiae

Denominazione tassonomica β-D-Fruttofuranoside fruttoidrolasi

Numero della commissione per gli enzimi EC 3.2.1.26

**EINECS** 232-615-7

Purezza

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

Cadmio Non più dello 0,5 mg/kg

Conteggio totale su piastra Non più di 50 000 colonie/g

Salmonella spp. Assente in 25 g

Coliformi Non più di 30/g

E.coli Assente in 25 g

# **E 1200 POLIDESTROSIO**

Sinonimi Poliestrosi modificati

Definizione

Polimeri di glucosio legati in modo randomizzato con alcuni gruppi terminali di sorbitolo e con residui di acido citrico o acido fosforico uniti ai polimeri tramite legami mono- o

diesterici. Si ottengono per condensazione degli ingredienti e sono formati da circa 90 parti di D-glucosio, 10 parti di sorbitolo e 1 parte di acido citrico o 0,1 parti di acido fosforico. Nei polimeri predomina il legame 1,6-glucosidico, sebbene siano presenti altri legami. I prodotti contengono piccole quantità di glucosio libero, sorbitolo, levoglucosano (1,6-anidro-D-glucosio) e acido citrico e sono neutralizzabili mediante qualsiasi base commestibile e/o decolorati e deionizzati per essere ulteriormente purificati. Inoltre, i prodotti possono essere parzialmente idrogenati con catalizzatori al nichel Raney per

ridurre il glucosio residuo. Il polidestrosio-N è un polidestrosio neutralizzato

Non meno del 90 % di polimero su base anidra e esente da ceneri

Descrizione Solido da bianco a lievemente bruno. I polidestrosi si dissolvono in acqua dando soluzioni

da incolori a giallo paglierino

# Identificazione

Tenore

A. Saggi positivi per zucchero e zucchero riducente

B. pH di una soluzione al 10 %

2,5-7,0 per il polidestrosio

5,0-6,0 per il polidestrosio-N

Purezza

Acqua Non più del 4,0 % (Karl Fischer)

Ceneri solfatate Non più dello 0,3 % (polidestrosio)

Non più del 2,0 % (polidestrosio-N)

Nichel Non più di 2 mg/kg per i polidestrosi idrogenati

1,6-anidro-D-glucosio Non più del 4,0 % su base essiccata ed esente da ceneri

Glucosio e sorbitolo Non più del 6,0 % combinato su base essiccata ed esente da ceneri; glucosio e sorbitolo

vengono determinati separatamente

Peso molecolare limite Prova negativa per polimeri di peso molecolare superiore a 22,000

5-idrossimetilfurfurale Non più dello 0,1 % (polidestrosio)

Non più dello 0,05 % (polidestrosio-N)

Piombo Non più dello 0,5 mg/kg

### **E 1404 AMIDO OSSIDATO**

**Definizione** 

L'amido ossidato è amido trattato con ipoclorito di sodio

Descrizione

Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

# Identificazione

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi carbossilici Non più dell'1,1 %

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

#### E 1410 FOSFATO DI MONOAMIDO

Sinonimi Fosfato di amido monobasico

**Definizione**Il fosfato di monoamido è amido esterificato con acido ortofosforico, o ortofosfato di sodio o di potassio o tripolifosfato di sodio

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Identificazione

A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio

B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Fosfato residuo Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate

Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

# E 1412 FOSFATO DI DIAMIDO

Definizione Il fosfato di diamico è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Identificazione

A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio

B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non 1

Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Non più del 21,0 % per la fecola di patate

Non più del 18,0 % per altri amidi

IT

Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate

Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi

Anidride solforosa

Fosfato residuo

Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

#### E 1413 FOSFATO DI DIAMIDO FOSFATATO

#### **Definizione**

Descrizione

### Identificazione

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento

Fosfato residuo

Anidride solforosa

Arsenico

Piombo Mercurio Il fosfato di diamido fosfatato è amido sottoposto a una combinazione di trattamenti come quelli descritti per il fosfato di monoamido e il fosfato di diamido

Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Non più dello 0,5 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate

Non più dello 0,4 % (come P) per altri amidi

Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Non più di 1 mg/kg

Non più di 2 mg/kg

Non più di 0,1 mg/kg

# E 1414 FOSFATO DI DIAMIDO ACETILATO

# Definizione

Il fosfato di diamido acetilato è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo ed esterificato mediante anidride acetica o vinilacetato

Descrizione

Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi acetilici Non più del 2,5 %

Fosfato residuo Non più dello 0,14 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate

Non più dello 0,04 % (come P) per altri amidi

Vinilacetato Non più di 0,1 mg/kg

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

# E 1420 AMIDO ACETILATO

Sinonimi Acetato di amido

**Definizione**L'amido acetilato è amido esterificato con anidride acetica o vinilacetato

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o

particelle grossolane

# Identificazione

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi acetilici Non più del 2,5 %

Vinilacetato Non più di 0,1 mg/kg

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

anidride acetica

particelle grossolane

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

L'adipato di diamido acetilato è amido reticolato con anidride adipica ed esterificato con

Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

### E 1422 ADIPATO DI DIAMIDO ACETILATO

IT

#### Sinonimi

**Definizione** 

Descrizione

Identificazione

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate

Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi acetilici Non più del 2,5 %

Gruppi di adipati Non più dello 0,135 %

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

# E 1440 AMIDO IDROSSIPROPILATO

Sinonimi Idrossipropil amido, amido ossipropilato

**Definizione**L'amido idrossipropilato è amido eterificato con ossido di propilene

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o

particelle grossolane

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Non più del 15,0 % per l'amido di cereali Perdita all'essiccamento

Non più del 21,0 % per la fecola di patate

Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi idrossipropilici Non più del 7,0 %

Cloroidrine di propilene Non più di 1 mg/kg

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

## E 1442 FOSFATO DI DIAMIDO IDROSSIPROPILATO

**Definizione** 

Descrizione

Identificazione

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

Purezza (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento

Gruppi idrossipropilici

Fosfato residuo

Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate

Non più del 18,0 % per altri amidi

Non più del 7,0 %

Non più dello 0,14 % (come P) per amido di frumento o fecola di patate

Non più di 0,04 (come P) per altri amidi

Cloroidrine di propilene

Non più di 1 mg/kg

Il fosfato di diamido idrossipropilato è amido reticolato con trimetafosfato di sodio o ossicloruro di fosforo ed eterificato mediante ossido di propilene

Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

### E 1450 OTTENILSUCCINATO DI AMIDO E SODIO

ΙT

Sinonimi SSOS

**Definizione**L'ottenilsuccinato di amido e sodio è amido esterificato con anidride ottenilsuccinica

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o

particelle grossolane

Identificazione

A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio

B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % per l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate

Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi ottenilsuccinilici Non più del 3 %

Residuo di acido ottenilsuccinilico Non più dello 0,3 %

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

# E 1451 AMIDO ACETILATO OSSIDATO

 Definizione
 L'amido acetilato ossidato è amido trattato con ipoclorito di sodio seguito da esterificazione mediante anidride acetica

Descrizione Polvere o granuli bianchi o quasi bianchi o (se pregelatinizzato) scaglie, polvere amorfa o particelle grossolane

- A. Se non pregelatinizzato: per osservazione al microscopio
- B. Colorazione con iodio positiva (colore da blu scuro a rosso chiaro)

**Purezza** (tutti i valori sono espressi su base anidra salvo che per perdita all'essiccamento)

Perdita all'essiccamento Non più del 15,0 % l'amido di cereali

Non più del 21,0 % per la fecola di patate Non più del 18,0 % per altri amidi

Gruppi carbossilici Non più dell'1,3 %

Gruppi acetilici Non più del 2,5 %

Anidride solforosa Non più di 50 mg/kg per gli amidi di cereali modificati

Non più di 10 mg/kg per altri amidi modificati, se non altrimenti specificato

Arsenico Non più di 1 mg/kg

Piombo Non più di 2 mg/kg

Mercurio Non più di 0,1 mg/kg

# **E 1505 CITRATO DI TRIETILE**

Sinonimi Etil citrato

Definizione

Denominazione chimica Trietil-2-idrossipropan-1,2,3-tricarbossilato

**EINECS** 201-070-7

Formula chimica  $C_{12}H_{20}O_7$ 

Peso molecolare 276,29

Tenore Non meno del 99,0 %

Descrizione Liquido oleoso inodore, praticamente incolore

Identificazione

A. Densità relativa d<sup>25</sup><sub>25</sub>: 1.135-1.139

B. Indice di rifrazione [n]D<sup>20</sup>: 1.439-1.441

Purezza

Acqua Non più dello 0,25 % (Karl Fischer)

Acidità Non più dello 0,02 % (come acido citrico)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

#### E 1518 TRIACETATO DI GLICERILE

Sinonimi Triacetina

**Definizione** 

Denominazione chimica Triacetato di glicerile

**EINECS** 203-051-9

Formula chimica  $C_9H_{14}O_6$ 

Peso molecolare 218,21

Tenore Non meno del 98,0 %

Descrizione Liquido piuttosto oleoso, incolore, con un odore lievemente grasso

Identificazione

A. Saggi positivi per acetato e glicerolo

B. Indice di rifrazione 1,429-1,431 a 25 °C

C. Densità relativa (25 °C/25 °C) 1,154-1,158

D. Intervallo di ebollizione 258 °C-270 °C

Purezza

Acqua Non più dello 0,2 % (Karl Fischer)

Ceneri solfatate Non più dello 0,02 % (come acido citrico)

Arsenico Non più di 3 mg/kg

Piombo Non più di 5 mg/kg

# E 1520 1,2-PROPANDIOLO

Sinonimi Propilenglicole

Definizione

Denominazione chimica 1,2-diidrossipropano

**EINECS** 200-338-0

Formula chimica  $C_3H_8O_2$ 

Peso molecolare 76,10

Tenore Non meno del 99,5 % su base anidra

Descrizione Liquido viscoso igroscopico limpido, incolore

A. Solubilità

B. Densità relativa

C. Indice di rifrazione

Purezza

Intervallo di distillazione

Ceneri solfatate

Acqua

Piombo

Solubile in acqua, etanolo e acetone

d<sup>20</sup><sub>20</sub>: 1,035-1,040

[n]D<sup>20</sup>: 1,431-1,433

99 % v/v distilla fra 185 °C e 189 °C

Non più dello 0,07 %

Non più dell'1,0 % (metodo Karl Fischer)

Non più di 5 mg/kg»