Este documento constitui um instrumento de documentação e não vincula as instituições

DIRECTIVA 95/31/CE DA COMISSÃO

de 5 de Julho de 1995

que estabelece os critérios de pureza específicos dos edulcorantes que podem ser utilizados nos géneros alimentícios

(Texto relevante para efeitos do EEE)

(JO L 178 de 28.7.1995, p. 1)

Alterada por:

ightharpoons

			Jornal Oficial	
		n.º	página	data
<u>M1</u>	Directiva 98/66/CE da Comissão de 4 de Setembro de 1998	L 257	35	19.9.1998

DIRECTIVA 95/31/CE DA COMISSÃO

de 5 de Julho de 1995

que estabelece os critérios de pureza específicos dos edulcorantes que podem ser utilizados nos géneros alimentícios

(Texto relevante para efeitos do EEE)

A COMISSÃO DAS COMUNIDADES EUROPEIAS,

Tendo em conta o Tratado que institui a Comunidade Europeia,

Tendo em conta a Directiva 89/107/CEE do Conselho, de 21 de Dezembro de 1988, relativa à aproximação das legislações dos Estados-membros respeitantes aos aditivos que podem ser utilizados nos géneros destinados à alimentação humana (¹), com a redacção que lhe foi dada pela Directiva 94/34/CE (²) e, nomeadamente, a alínea a) do n.º 3 do seu artigo 3.º,

Após consulta do Comité científico da alimentação humana,

Considerando que, é necessário definir critérios de pureza para todos os edulcorantes previstos na Directiva 94/35/CE do Parlamento Europeu e do Conselho, de 30 de Junho de 1994, relativa aos edulcorantes para utilização nos géneros alimentares (3);

Considerando que é necessário ter em conta as especificações e as técnicas de análise dos edulcorantes do *Codex Alimentarius* e do Comité Misto FAO/OMS de peritos no domínio dos aditivos alimentares (JECFA);

Considerando que os aditivos alimentares preparados por recurso a métodos de produção ou a matérias-primas substancialmente diferentes dos abrangidos pela avaliação original do Comité científico da alimentação humana e diferentes dos referidos na presente directiva devem ser objecto de uma avaliação completa por parte deste comité, com especial relevo para os critérios de pureza;

Considerando que as medidas previstas na presente directiva são conformes com o parecer do Comité permanente dos géneros alimentícios,

ADOPTOU A PRESENTE DIRECTIVA:

Artigo 1.º

- 1. No que se refere aos edulcorantes previstos na Directiva 94/35/CE, são definidos no anexo os critérios de pureza previstos no n.º 3, alínea a), do artigo 3.º da Directiva 89/107/CEE.
- 2. Os critérios de pureza dos aditivos E-420(i), E-420(ii) e E-421 que figuram no anexo da presente Directiva prevalecem sobre os critérios de pureza que figuram no anexo da Directiva 78/663/CEE do Conselho (4).

Artigo 2.º

1. Os Estados-membros porão em vigor as disposições legislativas, regulamentares e administrativas necessárias para darem cumprimento à presente directiva o mais tardar em 1 de Julho de 1996. Desse facto informarão imediatamente a Comissão.

Quando os Estados-membros adoptarem tais disposições, estas devem incluir uma referência à presente directiva ou ser acompanhadas dessa referência aquando da sua publicação oficial. As modalidades dessa referência serão adoptadas pelos Estados-membros.

⁽¹⁾ JO n.º L 40 de 11. 2. 1989, p. 27.

⁽²⁾ JO n.º L 237 de 10. 9. 1994, p. 1.

⁽³⁾ JO n.º L 237 de 10. 9. 1994, p. 3.

⁽⁴⁾ JO n.º L 223 de 14. 8. 1978, p. 7.

▼<u>B</u>

2. Todavia, até ao esgotamento das existências, é permitida a comercialização dos produtos não conformes com a presente directiva que tiverem sido colocados no mercado ou rotulados antes dessa data.

Artigo 3.º

A presente directiva entra em vigor no vigésimo dia seguinte ao da sua publicação no *Jornal Oficial das Comunidades Europeias*.

Artigo 4.º

Os Estados-membros são os destinatários da presente directiva.

ANEXO

E 420(i) — SORBITOL

Sinónimos D-glucitol, D-sorbitol

Definição

Denominação química D-glucitol

Einecs 200-061-5

Número E E 420(i)

Fórmula química $C_6H_{14}O_6$

Massa molecular relativa 182,17

Composição Teor de glicitóis totais não inferior a 97% e teor de D-

-sorbitol não inferior a 91%, em relação ao resíduo seco. Os glicitóis são compostos de fórmula estrutural CH,OH-(CHOH),-CH,OH, em que «n» representa um

número inteiro.

Descrição Produto pulverulento, produto pulverulento cristalino,

flocos ou granulados brancos e higroscópicos de sabor

açucarado.

Identificação

A. Solubilidade Muito solúvel em água; pouco solúvel em etanol.

B. Intervalo de fusão 88°C-102°C.

C. Derivado monobenzilidénico do sorbitol Adicionar 7 ml de metanol, 1 ml de benzaldeído e 1 ml de ácido clorídrico a 5 g de amostra. Misturar e agitar

num agitador mecânico até à formação de cristais. Filtrar sob sucção, dissolver os cristais em 20 ml de água em ebulição (na qual foi dissolvido 1 g de bicarbonato de sódio), filtrar a solução ainda quente, arrefecer o filtrado, filtrar novamente sob sucção, lavar com 5 ml de uma mistura água metanol (2:1) e secar ao ar. Os cristais

assim obtidos fundem entre 173°C e 179°C.

Pureza

Humidade Teor não superior a 1% (método de Karl Fischer)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

duo seco

Açúcares redutores Teor não superior a 0,3%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Açúcares totais Teor não superior a 1%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 50 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Sulfatos Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

E 420(ii) — XAROPE DE SORBITOL

Definição

Sinónimos

Denominação química

O xarope de sorbitol produzido por hidrogenação de xarope de glucose é constituído por D-sorbitol, D-manitol e sacáridos hidrogenados.

Para além do D-sorbitol, o produto é essencialmente constituído por oligossacáridos hidrogenados, resultantes da hidrogenação do xarope de glucose utilizado como matéria-prima (caso em que o xarope não é cristalizável), e por manitol. Podem estar presentes pequenas quantidades de glicitóis com $n \le 4$. Os glicitóis são compostos de fórmula estrutural CH₂OH-(CHOH) -CH₂OH, em que «n» representa número inteiro.

Einecs 270-337-8 Número E E 420(ii)

Teor de sólidos totais não inferior a 69% e teor de D-sor-Composição bitol não inferior a 50%, em relação ao resíduo seco.

Xarope de D-glucitol

Descrição

Identificação

A. Solubilidade

B. Derivado monobenzilidénico do sorbitol

Solução aquosa incolor e límpida de sabor açucarado. Miscível com água, com glicerol e com 1,2-propanodiol.

Adicionar 7 ml de metanol, 1 ml de benzaldeído e 1 ml de ácido clorídrico a 5 g de amostra. Misturar e agitar num agitador mecânico até à formação de cristais. Filtrar sob sucção, dissolver os cristais em 20 ml de água em ebulição (na qual foi dissolvido 1 g de bicarbonato de sódio), filtrar a solução ainda quente, arrefecer o filtrado, filtrar novamente sob sucção, lavar com 5 ml de uma mistura água/metanol (2:1) e secar ao ar. Os cristais assim obtidos fundem entre 173°C e 179°C.

Pureza

Humidade

Cinzas sulfatadas

Açúcares redutores

Cloretos

Sulfatos

Níquel

Arsénio

Chumbo

Metais pesados

Teor não superior a 31% (método de Karl Fischer)

Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 0,3%, expresso em glucose, em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 50 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em relação ao resíduo seco

E 421 — MANITOL

Sinónimos D-Manitol

Definição

D-Manitol Denominação química Einecs 200-711-8 Número E E 421

Fórmula química $C_{6}H_{14}O_{6}$ Massa molecular relativa 182.2

Composição Teor de D-manitol não inferior a 96%, em relação ao resíduo seco.

Descrição Produto pulverulento cristalino, branco e inodoro de sabor açucarado.

Identificação

A. Solubilidade Solúvel em água; muito pouco solúvel em etanol; praticamente insolúvel em clorofórmio e em éter.

B. Intervalo de fusão 165°C-169°C, com amolecimento a temperaturas inferio-

Pureza

Não superior a 0,3% (4 horas a 105°C) Perda por secagem

pHEntre 5 e 8 Adicionar 0,5 ml de uma solução saturada de cloreto de potássio a 10 ml de uma solução a 10% (m/v) da amostra

Poder rotatório específico [α]_D²⁰: Entre +23° e +25° numa solução boratada, calculado em relação ao resíduo seco

Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

Cinzas sulfatadas

Teor não superior a 0,3%, expresso em glucose em glu-Açúcares redutores cose em relação ao resíduo seco

Açúcares totais Teor não superior a 1%, expresso em glucose em relação ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 70 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo em

relação ao resíduo seco

▼M1

E 953-ISOMALTE

Sulfatos

Niquel

Sinónimos Isomaltulose hidrogenada; palatinose hidrogenada

Definição

Denominação química O isomalte consiste numa mistura de mono e dissacári-

dos hidrogenados, cujos principais componentes são os seguintes dissacáridos:

6-O-α-D-glucopiranosil-D-sorbitol (1,6-GPS) e 1-O-α-D--glucopiranosil-D-manitol di-hidratado (1,1-GPM)

Fórmula química 6-O-α-D-glucopiranosil-D-sorbitol: C,H,O,

1-O-α-D-glucopiranosil-D-manitol di-hidratado: C₁₂H₂₄O₁₁.2H₂O

Massa molecular relativa 6-O-α-D-glucopiranosil-D-sorbitol: 344,32

1-O-α-D-glucopiranosil-D-manitol di-hidratado:

Teor de mono e dissacáridos hidrogenados não inferior a Composição 98 % e teor da mistura de 6-O-α-D-glucopiranosil-D-sorbitol e 1-O-α-D-manitol di-hidratado não inferior a 86 %,

em relação ao produto anidro

▼M1

Descrição Massa cristalina de cor branca, inodora, ligeiramente higroscópica

Identificação

A. Solubilidade Solúvel em água; muito ligeiramente solúvel em etanol

B. Cromatografia em camada fina

Na análise por cromatografia em camada fina numa placa revestida de cerca de 0,2 mm de silicagel de quali-

dade cromatográfica, as principais manchas do cromatograma devem corresponder ao 1,1-GPM e ao 1,6-GPS

Pureza

Humidade Teor não superior a 7 % (método de Karl Fischer)

Cinza sulfatada Teor não superior a 0,05 %, expresso em relação ao pro-

duto anidro

D-Manitol Teor não superior a 3 %
D-Sorbitol Teor não superior a 6 %

Açúcares redutores Teor não superior a 0,3 %, expresso em glucose em rela-

ção ao produto anidro

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

produto anidro

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

produto anidro

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

produto anidro

Metais pesados (expressos em chumbo) | Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

produto anidro.

▼<u>B</u>

E 965(i) — MALTITOL

Sinónimos	D-Maltitol, maltose hidrogenada
Smommos	B manner, manese manegenada

Definição

Denominação química (α)-D-glucopiranosil-1,4-D-glucitol

Einecs209-567-0Número EE 965(i)Fórmula química $C_{12}H_{24}O_{11}$ Massa molecular relativa344,31

Composição Teor de D-maltitol $(C_{12}H_{24}O_{11})$ não inferior a 98%, em

relação ao resíduo seco.

Descrição Produto pulverulento cristalino, branco, de sabor

açucarado.

Identificação

A. Solubilidade Muito solúvel em água; pouco solúvel em etanol.

B. Intervalo de fusão 148°C-151°C

C. Poder rotatório específico $[\alpha]_0^{20}$: Entre +105,5° e +108,5° [solução a 5% (m/v)].

Pureza

Humidade Teor não superior a 1% (método de Karl Fischer)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

duo seco

Açúcares redutores Teor não superior a 0,1%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 50 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Sulfatos Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

E 965(ii) — XAROPE DE MALTITOL

Sinónimos Xarope de glucose hidrogenado com elevado teor de maltose, xarope de glucose hidrogenado

Definição

Denominação química Mistura cujo componente principal é o maltitol; contém

ainda sorbitol e oligossacáridos e polissacáridos hidrogenados. É produzida por hidrogenação catalítica de xaropes de glucose com elevado teor de maltose. O produto é comercializado na forma de xarope e de um produto

sólido.

 Einecs
 270-337-8

 Número E
 E 965(ii)

Composição Os vários teores devem situar-se nos seguintes intervalos,

expressos em relação ao resíduo seco:

Maltitol no mínimo 50%
Sorbitol no máximo 8%
Maltotriitol no máximo 25%

Polissacáridos hidrogenados com mais de

3 unidades de glucose ou de glucitol no máximo 30%

DescriçãoLíquidos viscosos incolores, límpidos e inodoros de sabor açucarado ou pastas cristalinas brancas de sabor

açucarado.

Identificação

A. Solubilidade Muito solúvel em água; pouco solúvel em etanol.

B. Cromatografia de camada fina

Exame do produto por cromatografia de camada fina, numa placa revestida com uma camada de silicagel para

cromatografia de 0,25 mm de espessura.

Pureza

Humidade Teor não superior a 31% (método de Karl Fischer)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

duo seco

Açúcares redutores Teor não superior a 0,3%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 50 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Sulfatos Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

E 966 — LACTITOL

Sinónimos Lactite; lactositol, lactobiosite

Definição

Denominação química 4-O-β-D-galactopiranosil-D-glucitol

Einecs209-566-5Número EE 966Fórmula química $C_{12}H_{24}O_{11}$ Massa molecular relativa344,32

Composição Teor de lactitol não inferior a 95%, em relação ao resí-

duo seco.

Descrição Produtos pulverulentos cristalinos ou soluções incolores

de sabor açucarado. Os produtos cristalinos podem apresentar-se nas formas anidra, mono-hidratada ou bi-hidra-

tada.

Identificação

A. Solubilidade Muito solúvel em água.

B. Poder rotatório específico $[\alpha]_D^{20}$: Entre 13° e 16°, calculado em relação ao resíduo

seco [solução aquosa a 10% (m/v)].

Pureza

Humidade Produtos cristalinos; teor não superior a 10,5% (método

de Karl Fischer)

Outros alcoóis polihidroxilados Teor não superior a 2,5%, em relação ao resíduo seco

(polióis)

(I.)

Açúcares redutores Teor não superior a 0,2%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Sulfatos Teor não superior a 200 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

luo seco

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

E 967 — XILITOL

Sinónimos Xilitol

Definição

Denominação químicaD-xilitolEinecs201-788-0Número EE 967Fórmula química $C_5H_{12}O_5$ Massa molecular relativa152,15

Composição Teor de xilitol não inferior a 98,5%, em relação ao resí-

duo seco.

Descrição

Produto pulverulento cristalino, branco e praticamente inodoro de sabor açucarado intenso.

Identificação

A. Solubilidade

Muito solúvel em água; moderadamente solúvel em eta-

nol.

92°C-96°C

B. Intervalo de fusão

C. pH

5-7 [solução aquosa a 10% (m/v)]

Pureza

Perda por secagem

Teor não superior a 0,5%. Secar sob vácuo uma amostra

de 0,5 g, na presença de fósforo (4 horas a 60°C)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,1%, expresso em relação ao resí-

uo seco

Açúcares redutores Teor não superior a 0,2%, expresso em glucose, em rela-

ção ao resíduo seco

Outros alcoóis polihidroxilados

(polióis)

Teor não superior a 1%, expresso em relação ao resíduo

seco

Níquel Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não a 1 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo em

relação ao resíduo seco

Cloretos Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Sulfatos Teor não superior a 200 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

E 950 — ACESSULFAMO K

Sinónimos

Sal de potássio do acessulfamo, acessulfamo, sal de potássio do 2,2-dióxido da 3,4-di-hidro-6-metil-1,2,3-

-oxatiazina-4-ona

Definição

Denominação química

Sal de potássio do 2,2-dióxido da 6-metil-1,2,3-oxatia-

zina-4(3H)-ona

Einecs

259-715-3 E 950

Número E

 $C_4H_4NO_4SK$

Fórmula química Massa molecular relativa

201,24

Composição

Teor de C₄H₄NO₄SK não inferior a 99%, em relação ao

resíduo seco.

Descrição

Produto pulverulento cristalino, branco e inodoro de sabor açucarado intenso. Cerca de 200 vezes mais doce

de que a sacarose.

Identificação

A. Solubilidade

Muito solúvel em água; muito pouco solúvel em etanol.

B. Absorção no ultravioleta

Máxima 227 ± 2 nm (para uma solução de 10 mg em 1 000 ml de água).

Pureza

Perda por secagem

Não superior a 1% (2 horas a 105°C)

Arsénio

Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Fluoretos Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

E 951 — ASPARTAMO

Sinónimos Éster metílico da aspartilfenilalanina

Definição

Denominação química Éster N-metílico da N-L-α-aspartil-L-fenilalanina

Éster N-metílico do ácido 3-amino-N-(α-carbometoxife-

netil)-succinâmico

Einecs 245-261-3

Número E E 951

Fórmula química $C_{14}H_{18}N_2O_5$

Massa molecular relativa 294,31

Composição Teor de $C_{14}H_{18}N_2O_5$ não inferior a 98%, nem superior a

102%, em relação ao resíduo seco.

Descrição Produto pulverulento cristalino, branco e inodoro de

sabor açucarado. Cerca de 200 vezes mais doce do que a

sacarose.

Identificação

Solubilidade Pouco solúvel em água e em etanol.

Pureza

nacético

Perda por secagem Teor não superior a 4,5% (4 horas a 105°C)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,2%, expresso em relação ao resí-

duo seco

pH Compreendido entre 4,5 e 6 (solução 1:125)

Transmitância A transmitância de uma solução a 1% em ácido clorí-

drico 2 N, determinada a 430 nm num espectrofotómetro com uma célula de 1 cm, utilizando ácido clorídrico 2 N como referência, não deve ser inferior a 0,95 (equivalente a uma absorvência não superior a aproximadamente

0,022).

Poder rotatório específico $[\alpha]_D^{20}$: +14,5° e +16,5°

Determinado numa solução a 4% em ácido fórmico 15 N, 30 minutos depois da preparação da solução da amos-

tra

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Ácido 5-benzil-3,6-dioxo-2-piperazi- Teor não superior a 1,5%, expresso em relação ao resí-

duo seco

E 952 — ÁCIDO CICLÂMICO E SEUS SAIS DE Na E Ca

I. ÁCIDO CICLÂMICO

Sinónimos Ácido ciclo-hexilsulfâmico, ciclamato

Definição

Denominações químicas Ácido ciclo-hexanossulfâmico Ácido ciclo-hexilaminossulfônico

Einecs202-898-1Número EE 952Fórmula química $C_6H_{13}NO_3S$

Massa molecular relativa 179,24

Composição Teor de ácido ciclo-hexilsulfâmico não inferior a 98%, nem superior ao equivalente a 102% de C₆H₁₃NO₃S, em

relação ao resíduo seco.

DescriçãoProduto pulverulento cristalino, branco e praticamente inodoro de sabor agridoce. Cerca de 40 vezes mais doce

do que a sacarose.

Identificação

A. Solubilidade Solúvel em água e em etanol.

B. Teste de precipitação Acidificar uma solução a 2% com ácido clorídrico, adi-

cionar 1 ml de uma solução aproximadamente molar de cloreto de bário em água e, em seguida, se ocorrer turvação ou a formação de um precipitado, filtrar. Adicionar depois à solução límpida 1 ml de uma solução a 10% de nitrito de sódio. Deve formar-se um precipitado branco.

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 1% (1 hora a 105°C)

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em selénio, em

relação ao resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Ciclo-hexilamina Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Diciclo-hexilamina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Anilina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

II. CICLAMATO DE SÓDIO

Sinónimos Ciclamato, sal de sódio do ácido ciclâmico

Definição

Denominações químicas Ciclo-hexanossulfamato de sódio

Ciclo-hexanossulfamato de sódio

 Einecs
 205-348-9

 Número E
 E 952

Fórmula química C₆H₁₂NNaO₃S e a forma bi-hidratada C₆H₁₂NNaO₃S · 2H₂O

Massa molecular relativa 201,22 (forma anidra) 237,22 (forma hidratada)

Composição Teor não inferior a 98%, nem superior a 102%, em rela-

ção ao resíduo seco.

Forma bi-hidratada: teor não inferior a 84%, em relação

ao resíduo seco.

Descrição Cristais (ou produto pulverulento cristalino) brancos e

inodoros. Cerca de 30 vezes mais doce do que a saca-

rose.

Identificação

Solubilidade Solúvel em água; praticamente insolúvel em etanol.

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 1% (1 hora a 105°C)

Forma bi-hidratada: teor não superior a 15,2% (2 horas a

105°C

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação aos resíduo seco

Ciclo-hexilamina Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Diciclo-hexilamina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Anilina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

III. CICLAMATO DE CÁLCIO

Sinónimos Ciclamato, sal de cálcio do ácido ciclâmico

Definição

Denominação química Ciclo-hexanossulfamato de cálcio

Ciclo-hexilsulfamato de cálcio

 Einecs
 205-349-4

 Número E
 E 952

Fórmula química C₁₂H₂₄CaN₂O₆S₂ · 2H₂O

Massa molecular relativa 432,5

Composição Teor não inferior a 98%, nem superior a 101%, em rela-

ção ao resíduo seco

DescriçãoCristais (ou produto pulverulento cristalino) brancos e inodoros. Cerca de 30 vezes mais doce do que a sacarose

Identificação

Solubilidade Solúvel em água; moderadamente solúvel em etanol

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 1% (1 hora a 105°C)

Forma bi-hidratada: teor não superior a 8,5% (4 horas a

140°C)

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

▼<u>B</u>

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Ciclo-hexilamina Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Diciclo-hexilamina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Anilina Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

E 954 — SACARINA E SEUS SAIS DE Na K E Ca

I. SACARINA

Definição

Denominação química 1,1-dióxido de 2,3-di-hidro-3-oxobenzo(d)isotiazolo

Einecs201-321-0Número EE 954Fórmula química $C_aH_sNO_aS$

Massa molecular relativa 183,18

Composição Teor de C₇H₅NO₃S não inferior a 99%, nem superior a

101%, em relação ao resíduo seco.

Descrição Cristais brancos (ou produto pulverulento cristalino de

cor branca), inodoros ou ligeiramente odoríferos, de sabor açucarado perceptível mesmo em soluções muito diluídas. Cerca de 300 a 500 vezes mais doce do que a

sacarose.

Identificação

Solubilidade Pouco solúvel em água; solúvel em soluções básicas;

moderadamente solúvel em etanol.

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 1% (2 horas a 105°C)

Intervalo de fusão 226°C-230°C

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,2%, expresso em relação ao resí-

duo seco

A 10 ml de uma solução 1:20, previamente acidificada

com 5 gotas de ácido acético, adicionar 3 gotas de uma solução aproximadamente molar de cloreto férrico em

água. Não deve assistir-se à formação de qualquer precipitado ou coloração violeta

o-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

p-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

residuo seco

p-Sulfonamida do ácido benzóico | Teor não superior a 25 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Substâncias facilmente carbo-

Ácidos benzóico e salicílico

nizáveis

Ausentes

II. SAL DE SÓDIO DA SACARINA

Sacarina, sal de sódio da sacarina

Definição

Sinónimos

Denominações químicas

o-Benzossulfimida de sódio

Sal de sódio do 2,3-di-hidro-3-oxobenzoisossulfonazolo Sal de sódio bi-hidratado do 1,1-dióxido da 1,2-benzoi-

sotiazolina-3-ona

 Einecs
 204-886-1

 Número E
 E 954

Fórmula química C₇H₄NNaO₃S.2H₂O

Massa molecular relativa 241,19

Composição Teor de C₇H₄NNaO₃S não inferior a 99%, nem superior a

101%, em relação ao resíduo seco.

Descrição

Cristais brancos (ou produto pulverulento cristalino e eflorescente de cor branca), inodoros ou ligeiramente odoríferos, de sabor açucarado intenso, mesmo em soluções muito diluídas. Cerca de 300 a 500 vezes mais doce

do que a sacarose em soluções diluídas.

Identificação

Solubilidade Muito solúvel em água; moderadamente solúvel em eta-

nol.

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 15% (4 horas a 120°C)

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Ácidos benzóico e salicílico A 10 ml de uma solução 1:20, previamente acidificada

com 5 gotas de ácido acético, adicionar 3 gotas de uma solução aproximadamente molar de cloreto férrico em água. Não deve assistir-se à formação de qualquer preci-

pitado ou coloração violeta

o-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

p-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

p-Sulfonamida do ácido benzóico Teor não superior a 25 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Substâncias facilmente carbo-

nizáveis

Ausentes

III. SAL DE CÁLCIO DA SACARINA

Sinónimos Sacarina, sal de cálcio da sacarina

Definição

Número E

Denominações químicas o-Benzossulfimida de cálcio

Sal de cálcio do 2,3-di-hidro-3-oxobenzoisossulfonazolo Sal de cálcio hidratado (2:7) do 1,1-dióxido da 1,2-ben-

zoisotiazolina-3-ona

E 954

Einecs 229-349-9

Fórmula química C₁₄H₈CaN₂O₆S₂ · 3½H₂O

Massa molecular relativa

467,48

Composição

Teor de $\rm C_{14}H_8CaN_2O_6S_2$ não inferior a 95%, em relação ao resíduo seco.

Descrição

Cristais brancos (ou produto pulverulento cristalino de cor branca), inodoros ou ligeiramente odoríferos, de sabor açucarado intenso, mesmo em soluções muito diluídas. Cerca de 300 a 500 vezes mais doce do que a sacarose em soluções diluídas.

Identificação

Solubilidade

Muito solúvel em água; solúvel em etanol.

Pureza

Perda por secagem

Teor não superior a 13,5% (4 horas a 120°C)

Arsénio

Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

residuo see

Selénio

Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo

Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados

Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Ácidos benzóico e salicílico

A 10 ml de uma solução 1:20, previamente acidificada com 5 gotas de ácido acético, adicionar 3 gotas de uma solução aproximadamente molar de cloreto férrico em água. Não deve assistir-se à formação de qualquer precipitado ou coloração violeta

o-Toluenossulfonamida

Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

p-Toluenossulfonamida

Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

p-Sulfonamida do ácido benzóico

Teor não superior a 25 mg/kg, expresso em relação ao resíduo seco

Substâncias facilmente carbonizáveis Ausentes

IV. SAL DE POTÁSSIO DA SACARINA

Sinónimos

Sacarina, sal de potássio da sacarina

Definição

Denominações químicas

o-Benzossulfimida de potássio

Sal de potássio do 2,3-di-hidro-3-oxobenzoisossulfonazolo

Sal de potássio mono-hidratado do 1,1-dióxido da 1,2-benzoisotiazolina-3-ona

Einecs

Número E

E 954

Fórmula química

 $C_7H_4KNO_3S \cdot H_2O$

Massa molecular relativa

239,77

Composição

Teor de $C_7H_4KNO_3S$ não inferior a 99%, nem superior a 101%, em relação ao resíduo seco.

Descrição

Cristais brancos (ou produto pulverulento cristalino de cor branca), inodoros ou ligeiramente odoríferos, de sabor açucarado intenso, mesmo em soluções muito diluídas. Cerca de 300 a 500 vezes mais doce do que a sacarose.

Identificação

Solubilidade

Muito solúvel em água; moderadamente solúvel em etanol. Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 8% (4 horas a 120°C)

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Selénio Teor não superior a 30 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo secc

Chumbo Teor não superior a 1 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco

Ácidos benzóico e salicílico A 10 ml de uma solução 1:20, previamente acidificada

com 5 gotas de ácido acético, adicionar 3 gotas de uma solução aproximadamente molar de cloreto férrico em água. Não deve assistir-se à formação de qualquer preci-

pitado ou coloração violeta

o-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

p-Toluenossulfonamida Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

p-Sulfonamida do ácido benzóico Teor não superior a 25 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Substâncias facilmente carbo-

nizáveis

Ausentes

E 957 — TAUMATINA

Sinónimos

Definição

Número E

Denominação química

A taumatina é obtida a partir dos arilos do fruto da variedade silvestre da *Thaumatococcus daniellii* (Benth.) por extracção em fase aquosa (pH 2,5-4); é essencialmente constituída pelas proteínas taumatina I e taumatina II e por pequenas quantidades de matérias vegetais provenientes da matéria-prima

Einecs 258-822-2

Fórmula química Polipéptido constituído por 207 aminoácidos

E 957

Massa molecular relativa Taumatina I: 22209
Taumatina II: 22293

Composição Teor de azoto não inferior a 16%, em relação ao resíduo seco, o que equivale a um teor proteico não inferior a

94% (N × 5,8).

DescriçãoProduto pulverulento inodoro, de cor creme e sabor açucarado intenso. Cerca de 2 000 a 3 000 vezes mais doce

do que a sacarose.

Identificação

Solubilidade Muito solúvel em água; insolúvel em acetona.

Pureza

Perda por secagem Teor não superior a 9% (secagem a 105°C até massa

constante)

Hidratos de carbono Teor não superior a 3,0%, expresso em relação ao resí-

duo seco

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 2,0%, expresso em relação ao resí-

luo seco

Alumínio Teor não superior a 100 mg/kg, expresso em relação ao

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Características microbiológicas Germes aeróbios totais: máximo 1 000/g

Escherichia Coli: ausente em 1 g

E 959 — NEO-HESPERIDINA DI-HIDROCALCONA

Sinónimos Neo-hesperidina di-hidrocalcona, NHDC, hesperetina,

di-hidrocalcona-4'- β -neo-hesperidósido, neo-hesperidina DC

Definição

Denominação química 2-O-α-L-Ramnopiranosil-4'-β-D-glucopiranosil-hespere-

tina di-hidrocalcona; obtida por hidrogenação catalítica

da neo-hesperidina

Einecs 243-978-6

Número E E 959

Fórmula química $C_{28}H_{36}O_{15}$ Massa molecular relativa 612,6

Composição Teor não inferior a 96%, em relação ao resíduo seco.

Descrição Produto pulverulento cristalino, branco-sujo e inodoro de

sabor açucarado intenso e característico.

Cerca de 1 000 a 1 800 vezes mais doce do que a saca-

rose.

Identificação

A. Solubilidade Muito solúvel em água quente; muito pouco solúvel em

água fria; praticamente insolúvel em éter e em benzeno.

B. Absorção no ultravioleta Máxima a 282-283 nm (para uma solução de 2 mg em

100 ml de metanol).

C. Ensaio de Neu Dissolver cerca de 10 mg de neo-hesperidina DC em 1 ml

de metanol e adicionar 1 ml de uma solução a 1% de borato 2-aminoetildifenílico em metanol. Forma-se uma

coloração amarela intensa.

Pureza

Perda por secagem Não superior a 11% (3 horas a 105°C)

Cinzas sulfatadas Teor não superior a 0,2%, expresso em relação ao resí-

duo seco

Arsénio Teor não superior a 3 mg/kg, expresso em relação ao

resíduo seco

Chumbo Teor não superior a 2 mg/kg, expresso em relação ao

esíduo seco

Metais pesados Teor não superior a 10 mg/kg, expresso em chumbo, em

relação ao resíduo seco