

ALLEGATO

E 407 CARRAGENINA**Sinonimi**

I prodotti commerciali sono venduti sotto varie denominazioni, come ad esempio:
 Musco d'Irlanda
 Eucheuman (da Eucheuma spp.)
 Iridophycan (da Iridaea spp.)
 Hypnean (da Hypnea spp.)
 Furcellaria o agar di Danimarca (da Furcellaria fastigiata)
 Carragenina (da Chondrus e Gigartina spp)

Definizione

La carragenina è ottenuta per estrazione acquosa a partire da alghe delle famiglie delle Gigartinaceae, Solieriaceae, Hypneaceae e Furcellariaceae, appartenenti alla classe delle Rhodophyceae (alghe rosse). I soli precipitanti organici autorizzati sono il metanolo, l'etanolo e il propan-2-olo. La carragenina è costituita essenzialmente di sali di potassio, di sodio, di magnesio e di calcio di esteri solforici dei polisaccaridi che, per idrolisi, danno galattosio e 3,6-anidrogallattosio. La carragenina non dev'essere idrolizzata o altrimenti degradata chimicamente

Einecs

232-524-2

Descrizione

Polvere di colore da giallastro a incolore, di consistenza da grossolana a fine, e praticamente priva di odore

Identificazione

A. Prove positive per galattosio, anidrogallattosio e solfato

Purezza

Tenore di metanolo, etanolo e propan-2-olo

Non più dello 0,1 %, singolarmente o in combinazione

Viscosità a 75 °C di una soluzione all'1,5 %

Non meno di 5 mPa.s

Perdita per essiccamento

Non più del 12 % (105 °C, quattro ore)

Solfato

Non meno del 15 % e non più del 40 % su base anidra (espresso in SO₄)

Ceneri

Non meno del 15 % e non più del 40 % determinate su base anidra determinato a 550 °C

Ceneri insolubili in soluzione acida

Non più dell'1 % su base anidra (insolubili in acido cloridrico al 10 %)

Sostanze insolubili in soluzione acida

Non più del 2 % su base anidra (insolubili in acido solforico all'1 % v/v)

Carragenina a basso peso molecolare (proporzione di cui il peso molecolare è inferiore a 50 kDa)

Non più del 5 %

Arsenico

Non più di 3 mg/kg

Piombo

Non più di 5 mg/kg

Mercurio

Non più di 1 mg/kg

Cadmio

Non più di 1 mg/kg

Conteggio totale della placca	Non più di 5 000 colonie per grammo
Lieviti e muffe	Non più di 300 colonie per grammo
E. coli	Negativo in 5 g
Salmonella spp.	Negativo in 10 g

E 407a ALGA EUCHEUMA TRASFORMATA

Sinonimi	PES (acronimo di "processed eucheuma seaweed")
Definizione	L'alga eucheuma trasformata si ottiene per trattamento acquoso alcalino (KOH) dei ceppi naturali delle alghe Eucheuma cottonii e Eucheuma spinosum, della classe delle Rhodophyceae (alghe rosse), per eliminare le impurità e mediante lavaggio con acqua fresca ed essiccamento per ottenere il prodotto. Un'ulteriore depurazione si ottiene mediante lavaggio con metanolo, etanolo o propan-2-olo ed essiccamento. Il prodotto consiste essenzialmente in sali di potassio degli esteri solforici dei polisaccaridi che, per idrolisi, danno galattosio e 3,6-anidrogallattosio. I sali di sodio, calcio e magnesio degli esteri solforici dei polisaccaridi sono presenti in quantità inferiori. Nel prodotto è inoltre presente fino al 15 % di algal cellulosa. La carragenina nell'alga eucheuma trasformata non dev'essere idrolizzata o altrimenti degradata chimicamente
Descrizione	Polvere di colore da marrone chiaro a giallastro, di consistenza da grossolana a fine, praticamente inodore
Identificazione	
A. Prova positiva per galattosio, anidrogallattosio e solfato	
B. Solubilità	Forma soluzioni torbide e viscosi in acqua. Insolubile in etanolo
Purezza	
Tenore di metanolo, etanolo e propan-2-olo	Non più dello 0,1 % singolarmente o in combinazione
Viscosità a 75 °C in una soluzione all'1,5 %	Non meno di 5 mPa.s
Perdita all'essiccamento	Non più del 12 % (105 °C, quattro ore)
Solfato	Non meno del 15 % e non più del 40 % su base essiccata (come SO ₄)
Ceneri	Non meno del 15 % e non più del 40 % determinate su base essiccata a 550 °C
Ceneri insolubili in soluzione acida	Non più dell'1 % su base essiccata (insolubili in acido cloridrico al 10 %)
Sostanze insolubili in soluzione acida	Non meno dell'8 % e non più del 15 % su base essiccata (insolubili in acido solforico all'1 % v/v)
Carragenina a basso peso molecolare (proporzione di cui il peso molecolare è inferiore a 50 kDa)	Non più del 5 %

Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg
Mercurio	Non più di 1 mg/kg
Cadmio	Non più di 1 mg/kg
Conta totale in piastra	Non più di 5 000 colonie per grammo
Lieviti e muffe	Non più di 300 colonie per grammo
E. coli	Negativo in 5 g.
Salmonella spp.	Negativo in 10 g

E 907 POLI-1-DECENE IDROGENATO

Sinonimi	<p>Polidec-1-ene idrogenato</p> <p>Poli-alfa-olefina idrogenata</p>
Definizione	
Formula chimica	$C_{10n}H_{20n+2}$ dove $n = 3 \rightarrow 6$
Peso molecolare	560 (media)
Composizione	Non meno del 98,5 % di poli-1-decene idrogenato, avente la seguente distribuzione oligomerica:
	C_{30} : 13 — 37 %
	C_{40} : 35 — 70 %
	C_{50} : 9 — 25 %
	C_{60} : 1 — 7 %
Descrizione	Liquido viscoso, incolore e inodore
Identificazione	
A. Solubilità	Insolubile nell'acqua, leggermente solubile nell'etanolo; solubile nel toluene
B. Combustione	La combustione produce una fiamma brillante e un odore caratteristico simile a quello della paraffina
Purezza	
Viscosità	Tra $5,7 \times 10^{-6}$ e $6,1 \times 10^{-6} \text{ m}^2\text{s}^{-1}$ a 100 °C
Composti con numero di carbonio inferiore a 30	Non più dell'1,5 %
Sostanze facilmente carbonizzabili	Dopo essere stato agitato per 10 minuti in un bagno di acqua bollente, un tubo di acido solforico contenente un campione di 5 g di poli-1-decene idrogenato non è più scuro di un colore paglierino molto leggero.
Nichel	Non più di 1 mg/kg
Piombo	Non più di 1 mg/kg

E 1517 DIACETATO DI GLICERILE

Sinonimi	Diacetina
Definizione	Il diacetato di glicerile consiste essenzialmente in una miscela di diacetati di glicerolo 1,2 e 1,3, con quantità minime di monoesteri e di triesteri
Denominazioni chimiche	Diacetato di glicerile Diacetato di 1,2,3-propantriolo
Formula chimica	$C_7H_{12}O_5$
Peso molecolare	176,17
Composizione	Non meno del 94,0 %
Descrizione	Liquido chiaro, incolore, igroscopico, leggermente viscoso, con un leggero odore grasso
Identificazione	
A. Solubilità	Solubile nell'acqua, miscibile con etanolo
B. Prove positive di ricerca del glicerolo e dell'acetato	
C. Gravità specifica	d_{20}^{20} : 1,175 — 1,195
D. Intervallo di ebollizione	Tra 259 e 261 °C
Purezza	
Ceneri totali	Non più dello 0,02 %
Acidità	Non più dello 0,4 % (come acido acetico)
Arsenico	Non più di 3 mg/kg
Piombo	Non più di 5 mg/kg

E 1519 ALCOL BENZILICO

Sinonimi	Fenilcarbinolo Alcol fenilmetilico Benzene-metanolo Alfa-idrossitoluene
Definizione	
Denominazioni chimiche	Alcol benzilico Fenilmetanolo
Formula chimica	C_7H_8O
Peso molecolare	108,14
Composizione	Non meno del 98,0 %

Descrizione	Liquido chiaro e incolore con un leggero odore aromatico
Identificazione	Solubile nell'acqua, nell'etanolo e nell'etere n_D^{20} : 1,538 – 1,541 d_{25}^{25} : 1,042 – 1,047
Purezza	Non meno del 95 % volume/volume: distillazione tra 202 e 208 °C
Intervallo di distillazione	Non più di 0,5
Indice di acidità	Non più di 0,2 % volume/volume (come benzaldeide)
Aldcidi	Non più di 5 mg/kg
Piombo	

06A4255