

**Article 20. Denúncia.**

1. Qualsevol Estat part, per notificació escrita adreçada al secretari general de les Nacions Unides, pot denunciar el present Protocol. La denúncia té efecte un any després de la data de recepció de la notificació, llevat que s'hi indiqui una data ulterior.
2. La denúncia no afecta de cap manera el deure de qualsevol Estat part de complir les obligacions enunciades en aquest Protocol que, prescindint-ne, li incumbeixin d'acord amb el dret internacional.

**Article 21. Dipositari.**

El secretari general de les Nacions Unides és dipositari d'aquest Protocol.

**Article 22. Textos autèntics.**

Els textos en àrab, xinès, espanyol, francès, anglès i rus d'aquest Protocol són igualment autèntics.

En prova d'això, els plenipotenciaris infrascrits, degudament autoritzats, signen el present Protocol.

Obert a la signatura a Kingston, del disset al vint-i-vuit d'agost de mil nou-cents noranta-vuit, en un únic original en els idiomes àrab, xinès, espanyol, francès, anglès i rus.

**Estats part**

	Data signatura	Data dipòsit Instrument
Àrabia Saudita .....	11-10-1999	
Bahames .....	26-08-1998	
Brasil .....	27-08-1998	
Camèrun .....	25-09-1998	28-08-2002 AD
Costa d'Ivori .....		08-09-2000 AD
Croàcia .....	26-04-2000	20-06-2001 R
Egipte .....	22-06-1999	20-04-2000 R
Eslòvàquia .....	14-09-1999	09-01-2001 R
Espanya .....	31-03-1999	
Finlàndia .....	12-01-1999	
Ghana .....	14-10-1998	
Grècia .....	26-08-1998	
Indonèsia .....	18-05-2000	25-09-2002 R
Itàlia .....	26-08-1998	
Jamaica .....	26-08-1998	
Kenya .....	17-09-1998	
Macedònia .....	06-07-2000	
Malta .....	24-09-1999	
Nambla .....		01-05-2003 AD
Nigèria .....		
Oman .....	19-08-1999	
Països Baixos .....	26-08-1998	21-11-2002 AC
Pakistan .....	09-09-1999	
Portugal .....	06-04-2000	
Regne Unit .....	19-08-1999	02-11-2000 R
República Txeca .....	01-08-2000	26-10-2001 R
Senegal .....	11-06-1999	
Sudan .....	06-08-1999	
Trinitat i Tobago .....	26-08-1998	
Uruguai .....	21-10-1998	
Xile .....	14-04-1999	

Aquest Protocol entra en vigor de manera general i per a Espanya el 31 de maig de 2003, de conformitat amb el que estableix l'article 18 (1).

Es fa públic per a coneixement general.

Madrid, 26 de maig de 2003.—El secretari general tècnic, Julio Núñez Montesinos.

AD: adhesió, R: ratificació, AC: acceptació.

## MINISTERI DE SANITAT I CONSUM

**11610** *ORDRE SCO/1512/2003, de 2 de juny, per la qual es modifica l'annex del Reial decret 1917/1997, de 19 de desembre, pel qual s'estableixen les normes d'identitat i puresa dels additius alimentaris diferents de colorants i edulcorants utilitzats en els productes alimentaris.* («BOE» 138, de 10-6-2003.)

La Directiva 89/107/CEE, del Consell, de 21 de desembre de 1988, relativa a l'aproximació de les legislacions dels estats membres sobre additius alimentaris autoritzats en els productes alimentaris destinats al consum humà, va ser incorporada a l'ordenament jurídic intern pel Reial decret 1111/1991, de 2 de juliol, pel qual es modifica la reglamentació tecnicosanitària d'additius alimentaris, aprovada pel Reial decret 3177/1983, de 16 de novembre, i modificada pel Reial decret 1339/1988, de 28 d'octubre.

L'esmentada Directiva 89/107/CEE incloïa les diferents categories d'additius la regulació de les quals s'ha dut a terme mitjançant directives específiques.

Posteriorment a aquesta adequació quant a la utilització dels additius, va ser necessari establir els criteris d'identitat i puresa.

Quant als additius diferents de colorants i edulcorants, regulats mitjançant la Directiva 95/2/CE, del Parlament Europeu i del Consell, de 20 de febrer de 1995, modificada per les directives 98/72/CE i 2001/5/CE, han estat incorporades al nostre dret intern mitjançant el Reial decret 142/2002, d'1 de febrer, pel qual s'aprova la llista positiva d'additius diferents de colorants i edulcorants per al seu ús en l'elaboració de productes alimentaris, així com les condicions d'utilització.

S'han establert per a algunes categories d'aquests additius determinats criteris d'identitat i puresa. Així es va fer en una primera etapa, mitjançant la Directiva 96/77/CE, de la Comissió, de 2 de desembre, per la qual s'estableixen els criteris específics de puresa en relació amb determinats additius alimentaris diferents de colorants i edulcorants, utilitzats en els productes alimentaris i incorporada al nostre ordenament intern mitjançant el Reial decret 1917/1997, de 19 de desembre.

La publicació de la Directiva 98/86/CE, de la Comissió, d'11 de novembre, per la qual es modifica la Directiva 96/77/CE, que estableix els criteris específics de puresa dels additius alimentaris diferents dels colorants i edulcorants, constitueix una segona etapa en l'establiment dels criteris de puresa, la transposició a la normativa nacional de la qual es va fer mitjançant l'entrada en vigor del Reial decret 1802/1999, de 26 de novembre.

En una tercera etapa, s'estableixen els criteris de puresa d'una part dels additius esmentats a la Directiva 95/2/CE, mitjançant la publicació de la Directiva 2000/63/CE de la Comissió, de 5 d'octubre, que modifica la Direc-

tiva 96/77/CE, incorporada al nostre ordenament jurídic per l'Ordre d'11 de juny de 2001.

A la quarta etapa, s'estableixen els criteris de pureza dels additius esmentats a la Directiva 95/2/CE mitjançant la publicació de la Directiva 2001/30/CE, de la Comissió de 5 de maig, que modifica la Directiva 96/77/CE, incorporada al nostre ordenament jurídic per l'Ordre 1050/2002, de 7 de maig.

En aquesta cinquena etapa actual es modifiquen alguns criteris de pureza dels additius esmentats a la Directiva 95/2/CE i se n'estableixen altres de nous per als additius que figuren a la Directiva 2001/51/CE. Mitjançant la publicació de la Directiva 2002/82/CE, de la Comissió de 15 d'octubre, que modifica la Directiva 96/77/CE, s'estableixen els criteris de pureza.

Aquesta Ordre incorpora al nostre ordenament jurídic l'esmentada Directiva 2002/82/CE.

Per a la fixació d'aquests criteris específics, s'han tingut en compte les especificacions i tècniques analítiques que per a aquests additius ha preparat el Comitè mixt FAO/OMS d'experts en additius alimentaris (JECFA). Així mateix, s'ha consultat el Comitè Científic de l'Alimentació Humana.

Això no obstant, qualsevol additiu que hagi estat preparat mitjançant mètodes de producció o amb matèries primeres, significativament diferents dels inclosos en l'avaluació del Comitè Científic de l'Alimentació Humana o diferents dels esmentats en aquesta Ordre, s'ha de sotmetre a l'esmentat Comitè per a l'avaluació de la seva seguretat i destacar de manera especial els criteris de pureza.

Les mesures previstes en aquesta disposició s'ajusten al dictamen del Comitè Permanent de Productes Alimentaris.

Aquesta Ordre es dicta en ús de les facultats atribuïdes a la disposició final primera del Reial decret 1917/1997.

En virtut d'això, escoltats els sectors afectats i amb l'informe preceptiu previ, la Comissió Interministerial per a l'Ordenació Alimentària, disposa:

Article únic. *Objecte:*

L'annex del Reial decret 1917/1997, de 19 de desembre, queda modificat en els termes següents:

1) Se substitueixen a l'annex del Reial decret 1917/1997 els criteris d'identitat i pureza dels additius: E-338 àcid fosfòric; E-339 (i) fosfat monosòdic; E-339 (ii) fosfat disòdic; E-339 (iii) fosfat trisòdic; E-340 (i) fosfat monopotàssic; E-340 (ii) fosfat dipotàssic; E-340 (iii) fosfat tripotàssic; E-341 (i) fosfat monocalcic; E-341 (ii) fosfat dicàlcic; E-341 (iii) fosfat tricàlcic, pels que conté l'annex d'aquesta Ordre.

2) Així mateix, se substitueixen a l'annex del Reial decret 1917/1997, segons la redacció que en fa el Reial decret 1802/1999, de 3 de novembre, els criteris d'identitat i pureza dels additius: E-450 (i) difosfat disòdic; E-450 (ii) difosfat trisòdic; E-450 (iii) difosfat tetrasòdic; E-450 (iv) difosfat tetrapotàssic; E-450 (v) difosfat dicàlcic; E-450 (vi) difosfat càlcic de dihidrogen; E-451 (i) trifosfat de pentasodi; E-451 (ii) trifosfat de pentapotassi; E-452 (i) polifosfat de sodi; E-452 (ii) polifosfat de potassi i E-452 (iv) polifosfat de calci, pels continguts a l'annex d'aquesta Ordre.

3) S'incorporen a l'Annex del Reial decret 1917/1997, i s'aproven, les normes d'identitat i pureza per als additius: E-650 acetat de zenc; E-943a butà; E-943b isobutà; E-944 propà; E-949 hidrogen; E-1201 polivinilpirrolidona i E-1202 polivinilpirrolidona.

Disposició final única. *Entrada en vigor.*

Aquesta Ordre entra en vigor l'endemà de la publicació en el «Butlletí Oficial de l'Estat».

Madrid, 2 de juny de 2003.

PASTOR JULIÁN

## ANNEX

<b>E-338 ÀCID FOSFÒRIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Àcid ortofosfòric Àcid monofosfòric
<b>Definició</b>	
Denominació química	Àcid fosfòric
<i>Einecs</i>	231-633-2
Fórmula química	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Pes molecular	98,00
Determinació	L'àcid fosfòric es ven com a solució aquosa en diverses concentracions. Contingut no inferior al 67,0% ni superior al 85,7%
Descripció	Líquid clar, incolor i viscos
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció d'àcid i de fosfat	
<b>Puresa</b>	
Àcids volàtils	No més de 10 mg/kg (en àcid acètic)
Clorurs	No més de 200 mg/kg (en clor)
Nitrats	No més de 5 mg/kg (en NaNO <sub>3</sub> )
Sulfats	No més de 1.500 mg/kg (en C <sub>a</sub> SO <sub>4</sub> )
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>Nota:</b> la determinació es refereix a una solució aquosa al 75%	

<b>E 339 (I) FOSFAT MONOSÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Monofosfat monosòdic Monofosfat àcid monosòdic Ortofosfat monosòdic Fosfat monobàsic sòdic Monofosfat sòdic de dihidrogen
<b>Definició</b>	
<i>Denominació</i> química	Monofosfat sòdic de dihidrogen
<i>Einecs</i>	231-449-2
Fórmula química	Anhidre: NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> Monohidrat: NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> – H <sub>2</sub> O Dihidrat: NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> – 2H <sub>2</sub> O
Pes molecular	Anhídrid: 119,98 Monohidrat: 138,00 Dihidrat: 156,01
Determinació	Contingut no inferior al 97% de NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> després de dessecar, primer, a 60 °C durant 1 hora i, després, a 105 °C durant 4 hores
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Entre un 58,0% i un 60,0% en substància anhidra
Descripció	Grànuls, cristalls o pols, lleugerament deliqüescents, blancs i inodors
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol o èter

C. pH d'una solució a l'1%	Entre 4,1 i 5,0
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	La sal anhidra no perd més del 2,0%, el monohidrat no més del 15% i el dihidrat no més del 25% després d'assecar-se, primer, a 60 °C durant 1 hora i, després, a 105 °C durant 4 hores
Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2% en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 339 (ii) FOSFAT DISÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Monofosfat disòdic Fosfat sòdic secundari Ortofosfat disòdic Fosfat àcid disòdic
<b>Definició</b>	
Denominació química	Monofosfat disòdic d'hidrogen Ortofosfat disòdic d'hidrogen
Einecs	231-448-7
Fórmula química	Anhidre: Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> Hidrat: Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> · nH <sub>2</sub> O (n = 2,7 o 12)
Pes molecular	141,98 (anhidre)
Determinació	Contingut no inferior al 98% de Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> després de dessecar, primer, a 40 °C durant 3 hores i, després, a 105 °C durant 5 hores

Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Entre un 49% i un 51%, en substància anhidra
Descripció	El fosfat disòdic d'hidrogen anhidre és una pols inodora, higroscòpica i blanca. Les formes hidratades disponibles són el dihidrat: un sòlid inodor, cristal·lí i blanc; l'heptahidrat: pols granulosa o cristalls eflorescents, inodors i blancs i el dodecahidrat: pols o cristalls inodors, eflorescents i blancs.
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 8,4 i 9,6
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	L'anhidre no perd més del 5,0%, el dihidrat no més del 22,0%, l'heptahidrat no més del 50,0% i el dodecahidrat no més del 61,0% en assecar-se, primer, a 40 °C durant 3 hores i, després, a 105 °C durant 5 hores
Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2% en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg

<b>E 339 (III) FOSFAT TRISÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat sòdic Fosfat tribàsic sòdic Ortofosfat trisòdic
<b>Definició</b>	El fosfat trisòdic s'obté a partir de solucions aquoses i cristal·litza en la forma anhidra amb 1/2, 1, 6, 8 o 12 H <sub>2</sub> O – El dodecahidrat cristal·litza sempre a partir de solucions aquoses amb un excés d'hidròxid de sodi. Conté 1/4 molècules de NaOH
<i>Denominació química</i>	Monofosfat trisòdic Fosfat trisòdic Ortofosfat trisòdic
<i>Einecs</i>	231-509-8
Fórmula química	Anhidre: Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> Hidrat: Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> · nH <sub>2</sub> O (n = 1/2, 1, 6, 8 o 12)
Pes molecular	163,94 (anhidre)
Determinació	El fosfat sòdic anhidre i les formes hidratades, llevat del dodecahidrat, contenen no menys del 97,0% de Na <sub>3</sub> P <sub>4</sub> O <sub>7</sub> , en substància dessecada. El fosfat sòdic dodecahidrat conté no pas menys del 92,0% de Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> en substància calcinada
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Entre 40,5% i 43,5%, en substància anhidra
Descripció	Cristalls, grànuls o pols cristal·lina inodors i blancs

<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 11,5 i 12,5
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	L'anhidre no perd més del 2,0%, el monohidrat no més de l'11,0% i el dodecahidrat entre 45,0% i el 58,0% del pes després d'assecar-se, primer, a 120 °C durant 2 hores i calcinar-se, després, a 800 °C durant 30 minuts
Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2% en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 340 (i) FOSFAT MONOPOTÀSSIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat monobàsic potàssic Monofosfat monopotàssic Ortofosfat potàssic
<b>Definició</b>	
<i>Denominació química</i>	Fosfat potàssic de dihidrogen Ortofosfat monopotàssic de dihidrogen Monofosfat monopotàssic de dihidrogen

<i>Einecs</i>	231-913-4
Fórmula química	$\text{KH}_2\text{PO}_4$
Pes molecular	136,09
Determinació	Contingut no inferior al 98,0% després de dessecar-se a 105 °C durant 4 hores
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	Entre 51,0% i 53,0%, en substància anhidra
Descripció	Cristalls inodors i incoloros o pols granular o cristal·lina blanca, higroscòpiques.
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	
B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 4,2 i 4,8
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	No més del 2,0% després de dessecar-se a 105 °C durant 4 hores
Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2%, en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg

<b>E 340 (II) FOSFAT DIPOTÀSSIC</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Monofosfat dipotàssic Fosfat potàssic secundari Fosfat àcid dipotàssic Ortofosfat dipotàssic Fosfat dibàsic potàssic
<b>Definició</b>	
<i>Denominació química</i>	Monofosfat dipotàssic d'hidrogen Fosfat dipotàssic d'hidrogen Ortofosfat dipotàssic d'hidrogen
<i>Einecs</i>	231-834-5
Fórmula química	$\text{K}_2\text{HPO}_4$
Pes molecular	174,18
<b>Determinació</b>	
	Contingut no inferior al 98% després de dessecar-se a 105 °C durant 4 hores
<b>Contingut en <math>\text{P}_2\text{O}_5</math></b>	
	Entre un 40,3% i un 41,5% en substància anhidra
<b>Descripció</b>	
	Pols granular, cristalls o masses incoloros o blancs; substància deliqüescent
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	
B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	entre 8,7 i 9,4
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	No més del 2,0% després de dessecar-se a 105 °C durant 4 hores

Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2%, en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 340 (III) FOSFAT TRIPOTÀSSIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat potàssic Fosfat tribàsic potàssic Ortofosfat tripotàssic
<b>Definició</b>	
<i>Denominació</i> química	Monofosfat tripotàssic Fosfat tripotàssic Ortofosfat tripotàssic
<i>Einecs</i>	231-907-1
Fórmula química	Anhidre: $K_3PO_4$ Hidrat: $K_3PO_4 \cdot nH_2O$ (n =1 o 3)
Pes molecular	212, 27 (anhidre)
Determinació	Contingut no inferior al 97% en substància calcinada
Contingut en $P_2O_5$	Entre un 30,5% i un 33,0% en substància calcinada
Descripció	Cristalls o grànuls incoloros o blancs, inodors i higroscòpics. La formes hidratades disponibles són el mono i el trihidrat
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	

B. Solubilitat	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 11,5 i 12,3
<b>Puresa</b>	
Pèrdua de calcinació	L'anhidre no perd més del 3,0% i l'hidrat no més del 23,0% després d'assecar-se, primer, a 105 °C durant 1 hora i calcinar-se, després, a uns 800 °C $\pm$ 25 °C durant 30 minuts
Substàncies insolubles en aigua	No més del 0,2%, en substància anhidra
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 341 (i) FOSFAT MONOCÀLCIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat monobàsic càlcic Ortofosfat monocàlcic
<b>Definició</b>	
<i>Denominació</i> química	Fosfat càlcic de dihidrogen
<i>Einecs</i>	231-837-1
Fórmula química	Anhidre: $Ca(H_2PO_4)_2$ Monohidrat: $Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$
Pes molecular	234,05 (anhidre) 252,08 (monohidrat)
Determinació	Contingut no inferior al 95% en substància dessecada

Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Entre un 55,5% i un 61,6%, en substància anhidra
Descripció	Pols granulosa o cristalls o grànuls blancs i deliqüescents
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de calci i de fosfat	
B. Contingut en CaO	Entre un 23,0% i un 27,5% (anhidre) Entre un 19,0% i un 24,8% (monohidrat)
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	No perd més del 14% després d'assecar-se a 105 °C durant 4 hores (anhidre) No perd més del 17,5% després d'assecar-se, primer, a 60 °C durant 1 hora i, després, a 105 °C durant 4 hores (monohidrat)
Pèrdua per calcinació	No més del 17,5% després de calcinar-se a 800 °C ± 25 °C durant 30 minuts (anhidre) No més del 25,0% després d'assecar-se, primer, a 105 °C durant 1 hora i calcinar-se, després, a 800 °C ± 25 °C durant 30 minuts (monohidrat)
Fluorur	No més de 30 mg/kg ( en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg

<b>E 341 (II) FOSFAT DICÀLCIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat dibàsic càlcic Ortofosfat dicàlcic
<b>Definició</b>	
<i>Denominació química</i>	Fosfat càlcic de monohidrogen Ortofosfat càlcic d'hidrogen Fosfat càlcic secundari
<i>Einecs</i>	231-826-1
<i>Fórmula química</i>	Anhidre: CaHOP <sub>4</sub> Dihidrat: CaHPO <sub>4</sub> · 2H <sub>2</sub> O
<i>Pes molecular</i>	136,06 (anhidre) 172,09 (dihidrat)
<i>Determinació</i>	El fosfat dicàlcic, després d'assecar-se a 200 °C durant 3 hores, conté no menys del 98% i no més de l'equivalent del 102 % de CaHPO <sub>4</sub>
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Entre 50,0% i 52,5%, en substància anhidra
Descripció	Cristalls o grànuls, pols granulada o pols blancs
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de calci i de fosfat	
B. Proves de solubilitat	Poc soluble en aigua. Insoluble en etanol
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 8,5% (anhidre) o el 26,5% (dihidrat) després de calcinar-se a 800 °C ± 25 °C durant 30 minuts



Fluorur	No més de 50 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 341 (III) FOSFAT TRICÀLCIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Fosfat tribàsic càlcic Ortofosfat càlcic Pentacalci-hidròxid monofosfat Hidroxiapatita de calci
<b>Definició</b>	El fosfat tricàlcic es compon d'una mescla variable de fosfats càlcics obtinguda per neutralització de l'àcid fosfòric amb hidròxid de calci, i la seva composició és aproximadament $10\text{CaO} \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$
Denominació química	Pentacalci-hidròxid monofosfat Monofosfat tricàlcic
Einecs	235-330-6 (pentacalci-hidròxid monofosfat) 231-840-8 (ortofosfat càlcic)
Fórmula química	$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3 \cdot \text{OH}$ o $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Pes molecular	502 o 310
Determinació	Contingut no inferior al 90% en substància calcinada
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	Entre un 38,5% i un 48,0%, en substància anhidra
Descripció	Pols blanca, inodora, estable en l'aire

<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de calci i de fosfat	
B. Solubilitat	Pràcticament insoluble en aigua. Insoluble en etanol, soluble en àcid clorhídric i àcid nítric diluïts
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 8% després de calcinar-se a $800 \text{ }^\circ\text{C} \pm 25 \text{ }^\circ\text{C}$ fins arribar a un pes constant
Fluorur	No més de 50 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 450 (i) DIFOSFAT DISÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Difosfat disòdic de dihidrogen Pirofosfat disòdic de dihidrogen Pirofosfat àcid de sodi Pirofosfat disòdic
<b>Definició</b>	
Denominació química	Difosfat disòdic de dihidrogen
Einecs	231-835-0
Fórmula química	$\text{Na}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$
Pes molecular	221,94
Determinació	Contingut no inferior al 95% de difosfat disòdic
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 63,0% ni més del 64,5%
Descripció	Pols o grànuls blancs

<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Soluble en aigua
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 3,7 i 5,0
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	No més de 0,5 % (105 °C, 4 hores)
Materials insolubles en aigua	No més de l'1%
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 450 (ii) DIFOSFAT TRISÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Pirofosfat àcid trisòdic Difosfat trisòdic de monohidrogen
<b>Definició</b>	
<i>Einecs</i>	238-735-6
Fórmula química	Monohidrat: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Anhidre: $\text{Na}_3\text{HP}_2\text{O}_7$
Pes molecular	Monohidrat: 261,95 Anhidre: 243,93
Determinació	Contingut no inferior al 95% en substància anhidra
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 57% ni més del 59%
Descripció	Pols o grànuls blancs, en forma anhidra o com a monohidrat

<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Soluble en aigua
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 6,7 i 7,5
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 4,5% en el compost anhidre No més de l'11,5% com a monohidrat
Pèrdua per dessecació	No més de 0,5% (105 °C, 4 hores)
Materials insolubles en aigua	No més de 0,2%
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 450 (iii) DIFOSFAT TETRA-SÒDIC</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Pirofosfat tetrasòdic Pirofosfat de sodi
<b>Definició</b>	
Denominació química	Difosfat tetrasòdic
<i>Einecs</i>	231-767-1
Fórmula química	Anhidre: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$ Decahidrat: $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
Pes molecular	Anhidre: 265,94 Decahidrat: 446,09

Determinació	Contingut no inferior al 95% de $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$ en substància calcinada
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 52,5% ni més del 54,0%
Descripció	Cristalls incoloros o blancs o pols blanca cristal·lina o granular. El decahidrat presenta una lleugera eflorescència en ambient sec
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
B. Solubilitat	Soluble en aigua. Insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 9,8 i 10,8
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 0,5% per a la sal anhidra i no menys del 38% ni més del 42% per al decahidrat, determinada en ambdós casos per calcinació a 550 °C durant 30 minuts prèvia dessecació a 105 °C durant 4 hores
Materials insolubles en aigua	No més del 0,2%
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg

<b>E 450 (v) DIFOSFAT TETRA-POTÀSSIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Pirofosfat de potassi Pirofosfat tetrapotàssic
<b>Definició</b>	
Denominació química	Difosfat tetrapotàssic
<i>Einecs</i>	230-785-7
Fórmula química	$\text{K}_4\text{P}_2\text{O}_7$
Pes molecular	330,34 (anhidre)
Determinació	Contingut no inferior al 95% en substància calcinada
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 42,0% ni més del 43,7% en substància anhidra
Descripció	Cristalls incoloros o pols blanca molt higroscòpica
<b>Identificació</b>	
B. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	
B. Solubilitat	Soluble en aigua, insoluble en etanol
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 10,0 i 10,8
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més de 2% després d'assecar-se, primer, a 105 °C durant 4 hores i calcinar-se, després, a 550 °C durant 30 minuts
Materials insolubles en aigua	No més del 0,2%
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg

Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 450 (vi) DIFOSFAT DICÀLCIC</b>	
<b>Sinònims</b>	Pirofosfat de calci
<b>Definició</b>	
Denominació química	Difosfat dicàlcic Pirofosfat dicàlcic
<i>Einecs</i>	232-221-5
Fórmula química	Ca <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
Pes molecular	254,12
Determinació	Contingut no inferior al 96%
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	No menys del 55% ni més del 56%
Descripció	Pols fina, blanca i inodora
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu a les proves de detecció de calci i de fosfat	
B. Solubilitat	Insoluble en aigua. Soluble en àcid clorhídric i àcid nítric diluïts
C. pH d'una dispersió aquosa al 10%	Entre 5,5 i 7,0
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més de l'1,5% després de calcinar-se a 800 °C ± 25 °C durant 30 minuts

Fluorur	No més de 50 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 450 (vii) DIFOSFAT CÀLCIC DE DIHIDROGEN</b>	
<b>Sinònims</b>	Pirofosfat àcid de calci Pirofosfat monocàlcic de dihidrogen
<b>Definició</b>	
Denominació química	Difosfat càlcic de dihidrogen
<i>Einecs</i>	238-933-2
Fórmula química	CaH <sub>2</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
Pes molecular	215,97
Determinació	Contingut no inferior al 90% en substància anhidra
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	No menys del 61% ni més del 64%
Descripció	Cristalls o pols blanca
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu a les proves de detecció de calci i de fosfat	
<b>Puresa</b>	
Materials insolubles en àcid	No més del 0,4%
Fluorur	No més de 30 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg

<b>E 451 (I) TRIFOSFAT DE PENTASODI</b>	
<b>Sinònims</b>	Tripolifosfat pentasòdic Tripolifosfat sòdic
<b>Definició</b>	
Denominació química	Trifosfat de pentasodi
<i>Einecs</i>	231-838-7
Fórmula química	$\text{Na}_5\text{O}_{10}\text{P}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n =0 o 6)
Pes molecular	367,86
Determinació	Contingut no inferior al 85,0% (anhidre) o al 6,5% (hexahidrat)
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 56% ni més del 59% (anhidre), i no menys del 43% ni més del 45% (hexahidrat)
Descripció	Grànuls o pols blancs, lleugerament higroscòpics
<b>Identificació</b>	Molt soluble en aigua. Insoluble en etanol
A. Solubilitat	
B. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 9,1 i 10,2
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per dessecació	Anhídrid: no més del 0,7% (105 °C, 1 hora) Hexahidrat: no més del 23,5% (60 °C, 1 hora, seguit de dessecació a 105 °C, 4 hores)
Matèries insolubles en aigua	No més del 0,1%
Polifosfats superiors	No més de l'1%

Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 451 (II) TRIFOSFAT DE PENTAPOTASSI</b>	
<b>Sinònims</b>	Tripolifosfat pentapotàssic Trifosfat potàssic Tripolifosfat potàssic
<b>Definició</b>	
Denominació	Trifosfat de pentapotassi Tripolifosfat pentapotàssic
<i>Einecs</i>	237-574-9
Fórmula química	$\text{K}_5\text{O}_{10}\text{P}_3$
Pes molecular	448,42
Determinació	Contingut no inferior al 85% en substància anhidra
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 46,5% ni més del 48%
Descripció	Pols o grànuls blancs molt higroscòpics
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	Molt soluble en aigua
B. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 9,2 i 10,5

<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 0,4% després d'assecar-se, primer a 105 °C, durant 4 hores i calcinar-se, després, a 550 °C, durant 30 minuts
Matèries insolubles en aigua	No més del 2%
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 452 (I) POLIFOSFAT DE SODI</b>	
1. POLIFOSFAT SOLUBLE	
<b>Sinònims</b>	Hexametafosfat sòdic Tetrapolifosfat sòdic Sal de Graham Polifosfats de sodi, vitris Polimetafosfats de sodi Metafosfat de sodi
<b>Definició</b>	Els polifosfats sòdics solubles s'obtenen per fusió i congelació posterior d'ortofosfats sòdics. Aquests compostos són una classe constituïda per diversos polifosfats hidrosolubles amorfs formats per cadenes lineals d'unitats de metafosfat (NaPO <sub>3</sub> ) <sub>x</sub> , on x ≥ 2, acabades per grups de Na <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> . Aquestes substàncies s'identifiquen generalment per la seva proporció de Na <sub>2</sub> O/P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> o el seu contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> . Les proporcions de Na <sub>2</sub> O/P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> varien d'1,3 (aproximadament) en el cas del tetrapolifosfat de sodi, on x =4 aproximadament; passant per 1,1 (aproximadament) en el cas de la sal de Graham,

	coneguda comunament com a hexametafosfat sòdic, on x =13 a 18, fins a 1,0 (aproximadament) en el cas dels polifosfats de sodi de més pes molecular, on x =20 a 100 o més. El pH de les seves solucions varia entre 3,0 i 9,0
Denominació química	Polifosfat de sodi
<i>Einecs</i>	272-808-3
Fórmula química	Mescles heterogènies de sals de sodi d'àcids polifosfòrics condensats lineals la fórmula general de les quals és H <sub>(n+2)</sub> P <sub>n</sub> O <sub>(3n+1)</sub> , on 'n' és igual o superior a 2
Pes molecular	(102) <sub>n</sub>
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	No menys del 60% ni més del 71% en substància calcinada
Descripció	Grànuls, plaquetes o pols incolora o blanca i transparent
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	Molt soluble en aigua
B. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
C. pH d'una solució a l'1%	Entre 3,0 i 9,0
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més de l'1%
Matèries insolubles en aigua	No més del 0,1%

Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>2. POLIFOSFAT INSOLUBLE</b>	
<b>Sinònims</b>	Metafosfat sòdic insoluble Sal de Maddrell Polifosfat sòdic insoluble. IMP
<b>Definició</b>	El metafosfat sòdic insoluble és un polifosfat d'elevat pes molecular compost per dues cadenes llargues de metafosfat $(\text{NaPO}_3)_x$ enrotllades en espiral en sentits oposats al voltant d'un eix comú. La proporció de $\text{Na}_2\text{O}/\text{P}_2\text{O}_5$ és d'1,0 aproximadament. El pH d'una suspensió aquosa a l'1:3 és aproximadament de 6,5
Denominació química	Polifosfat de sodi
Einecs	272-808-3
Fórmula química	Mescles heterogènies de sals de sodi d'àcids polifosfòrics condensats lineals la fórmula general de les quals és $\text{H}_{(n+2)}\text{PnO}_{(3n+1)}$ on 'n' és igual o superior a 2
Pes molecular	$(102)_n$
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 68,7% ni més del 70%
Descripció	Pols cristal·lina blanca
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	Insoluble en aigua; soluble en àcids minerals i en solucions de clorurs de potassi i amoni (però no de sodi)

B. Resultat positiu en les proves de detecció de sodi i de fosfat	
C. pH d'una solució a l'1:3	Aproximadament 6,5
<b>Puresa</b>	
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 452 (ii) POLIFOSFAT DE POTASSI</b>	
<b>Sinònims</b>	Metafosfat potàssic Polimetafosfat potàssic Sal de Kurrol
<b>Definició</b>	
Denominació química	Polifosfat de potassi
Einecs	232-212-6
Fórmula química	$(\text{KPO}_3)_n$ Mescles heterogènies de sals de potassi d'àcids polifosfòrics condensats lineals la fórmula general de les quals és $\text{H}_{(n+2)}\text{P}_n\text{O}_{(3n+1)}$ on 'n' és igual o superior a 2
Pes molecular	$(118)_n$
Contingut en $\text{P}_2\text{O}_5$	No menys del 53,5% ni més del 61,5% en substància calcinada
Descripció	Pols o cristalls fins i blancs, o plaquetes vítries incolores

<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	1 g es dissol en 100 ml d'una solució d'acetat sòdic a l'1:25
B. Resultat positiu en les proves de detecció de potassi i de fosfat	
C. pH d'una suspensió a l'1%	No més de 7,8
<b>Puresa</b>	
Pèrdua per calcinació	No més del 2% després d'assecar-se, primer, a 105 °C durant 4 hores i calcinar-se, després, a 550 °C durant 30 minuts
Fosfat cíclic	No més del 8% respecte al contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Fluorur	No més de 10 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 452 (iv) POLIFOSFAT DE CALCI</b>	
<b>Sinònims</b>	Metafosfat càlcic Polimetafosfat càlcic
<b>Definició</b>	
Denominació química	Polifosfat de calci
<i>Einecs</i>	236-769-6
Fórmula química	(CaP <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ) <sub>n</sub> Mescles heterogènies de sals de calci d'àcids polifosfòrics condensats la fórmula general de les quals és $H_{(n+2)} P_n O_{(n+1)}$ , on 'n' és igual o superior a 2

Pes molecular	(198) <sub>n</sub>
Contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	No menys del 71% ni més del 73% en substància calcinada
Descripció	Cristalls incoloros o pols blanca inodors
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	En general, poc soluble en aigua. Soluble en un medi àcid
B. Resultat positiu en les proves de detecció de calci i de fosfat	
C. Contingut en CaO	27-29,5%
<b>Puresa</b>	
Pèrdua de calcinació	No més del 2% després d'assecar-se, primer, a 105 °C durant 4 hores i calcinar-se, després, a 550 °C durant 30 minuts
Fosfat cíclic	No més del 8% respecte al contingut en P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Fluorur	No més de 30 mg/kg (en fluor)
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 4 mg/kg
Mercuri	No més d'1 mg/kg
<b>E 650 ACETAT DE ZENC</b>	
<b>Sinònims</b>	Sal de zenc de l'àcid acètic dihidratada
<b>Definició</b>	
Denominació química	Acetat de zenc dihidrat
Fórmula química	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> Zn · 2H <sub>2</sub> O
Pes molecular	219,51



Determinació	Conté no menys del 98% ni més del 102% de $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$
Descripció	Cristalls incoloros o pols fina blanquinosa
<b>Identificació</b>	
A. Resultat positiu en les proves de detecció d'acetat i de zenc	
B. pH d'una dissolució al 5%	Entre 6,0 i 8,0
<b>Puresa</b>	
Materials insolubles	No més del 0,005%
Clorurs	No més de 50 mg/kg
Sulfats	No més de 100 mg/kg
Alcalins i terres alcalines	No més del 0,2%
Impureses orgàniques volàtils	Passa la prova
Ferro	No més de 50 mg/kg
Arsènic	No més de 3 mg/kg
Cadmi	No més de 5 mg/kg
Plom	No més de 20 mg/kg
<b>E 943a BUTÀ</b>	
<b>Sinònims</b>	n-Butà
<b>Definició</b>	
Denominació química	Butà
Fórmula química	$CH_3CH_2CH_2CH_3$
Pes molecular	58,12
Determinació	Contingut no inferior al 96%
Descripció	Gas o líquid incolor d'olor suau característica

<b>Identificació</b>	
A. Pressió de vapor	108,935 KPa a 20 °C
<b>Puresa</b>	
Metà	No més de 0,15% v/v
Età	No més de 0,5% v/v
Propà	No més d'1,5% v/v
Isobutà	No més de 3,0% v/v
1,3-butadiè	No més de 0,1% v/v
Humitat	No més de 0,005%
<b>E 943b ISOBUTÀ</b>	
<b>Sinònims</b>	2-metil-propà
<b>Definició</b>	
Denominació química	2-metil-propà
Fórmula química	$(CH_3)_2CHCH_3$
Pes molecular	58,12
Determinació	Contingut no inferior al 94%
Descripció	Gas o líquid incolor d'olor suau característica
<b>Identificació</b>	
A. Pressió de vapor	205,465 KPa a 20 °C
<b>Puresa</b>	
Metà	No més de 0,15% v/v
Età	No més de 0,5% v/v
Propà	No més de 2,0% v/v
n-butà	No més de 4,0% v/v
1,3-butadiè	No més de 0,1% v/v
Humitat	No més de 0,005%

<b>E 944 PROPÀ</b>	
<b>Definició</b>	
Denominació química	Propà
Fórmula química	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>
Pes molecular	44,09
Determinació	Contingut no inferior al 95%
Descripció	Gas o líquid incolor d'olor suau característica
<b>Identificació</b>	
A. Pressió de vapor	732,910 KPa a 20 °C
<b>Puresa</b>	
Metà	No més de 0,15% v/v
Età	No més d'1,5% v/v
Isobutà	No més de 2,0% v/v
n-butà	No més d'1,0% v/v
1,3-butadiè	No més de 0,1% v/v
Humitat	No més de 0,005%
<b>E 949 HIDROGEN</b>	
<b>Definició</b>	
Denominació química	Hidrogen
Einecs	215-605-7
Fórmula química	H <sub>2</sub>
Pes molecular	2
Determinació	Contingut no inferior al 99,9%
Descripció	Gas incolor, inodor i altament inflamable
<b>Puresa</b>	
Aigua	No més de 0,005% v/v
Oxigen	No més de 0,001% v/v
Nitrogen	No més de 0,75% v/v

<b>E 1201 POLIVINILPIRRO-LIDONA</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Povidona PVP Polivinilpirrolidona soluble
<b>Definició</b>	
Denominació química	Polivinilpirrolidona, poli-[1-(2-oxo-1-pirrolidinil)-etilè]
Fórmula química	(C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> NO) <sub>n</sub>
Pes molecular	No més de 25.000
Determinació	Conté no menys de l'11,5% ni més del 12,8% de nitrogen (N) en substància anhidra
Descripció	Pols blanca o gairebé blanca
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	Soluble en aigua i etanol Insoluble en èter
B. pH d'una solució al 5%	Entre 3,0 i 7,0
<b>Puresa</b>	
Aigua	No més del 5% (Karl Fischer)
Cendres totals	No més del 0,1%
Aldehyd	No més de 500 mg/kg (en acetaldehyd)
N-vinilpirrolidona lliure	No més de 10 mg/kg
Hidracina	No més d'1 mg/kg
Plom	No més de 5 mg/kg
<b>E 1202 POLIVINILPIRRO-LIDONA</b>	
<b>Sinònims</b>	
	Crospovidona Polividona reticular Polivinilpirrolidona insoluble

<b>Definició</b>	La polivinilpirrolidona és un poli-[(2-oxo-1-pirrolidinil)-etiè] reticulat de manera aleatòria. Es produeix per polimerització de N-vinil-2-pirrolidona en presència o bé d'un catalitzador càustic, o bé de N,N'-divinilimidazolidona. Atesa la seva insolubilitat en tots els dissolvents habituals, no és possible fer-ne una determinació analítica de la gamma de pes molecular
Denominació química	Polivinilpirrolidona, poli-[1-(2-oxo-1-pirrolidinil)-etiè]
Fórmula química	$C_6H_9NO)_n$
Determinació	Conté no menys de l'11% ni més del 12,8% de nitrogen (N) en substància anhidra
Descripció	Pols blanca higroscòpica d'olor feble no desagradable
<b>Identificació</b>	
A. Solubilitat	Insoluble en aigua, etanol i èter
B. pH d'una dispersió al 5%	Entre 5,0 i 8,0
<b>Puresa</b>	
Aigua	No més del 6% (Karl Fischer)
Cendres ensulfatades	No més del 0,4%
Matèria soluble en aigua	No més d'1%
N-vinilpirrolidona lliure	No més de 10 mg/kg
N,N'-divinilimidazolidona lliure	No més de 2 mg/kg
Plom	No més de 5 mg/kg