

Regulamento do dominio público hidráulico — Artigo	Lei de augas — Artigo	Texto refundido — Artigo
204.2	73.3	81.3
204.3	73.4	81.4
205.1	74.3	82.3
205.4	74.4	82.4
209.1	75.1	83.1
210.1	75.2	83.2
211.1	75.3	83.3
212.1	75.4	83.4
215.1	77	85
216.1	76.1	84.1
216.2	76.2	84.2
219.1	76.3	84.3
223	76.6	84.6
227.1	76.5	84.5
228.1	79	87
228.2	80	88
228.3	79	87
«	80	88
229.2	74	82
«	81	89
230	82	90
231	83	91
232	84	92
233.1	85	93
234	92	100
234 d)	89	97
235.1	86	94
235.2	87	95
236	90	98
243.1	9	9
243.3	88	96
244.1	91	99
272.1	101	109
274	102	110
275.1	103.1	111.1
276.1	103.2	111.2
279.1	103.3	111.3
280.1	103.4	111.4
280.2	103.5	111.5
283.1	103.6	111.6
284.1	104.1	112.1
284.2	104.2	112. 2, 3, 4 e 5
284.3	104.3	112.6
285	104	112
«	2, b) e c)	2, b) e c)
295.4	40, e)	42, e)
«	105.3	113.5
296.5	106	114
297	106.1	114.1
304	106.2	114.2
313.2	107.2	115.2
314	108	116
«	109	117
317	108, g)	116, g)
321	109.1	117.1
322.1	109.2	117.2
322.2	109.1	117.1
323.1	110.1	118.1
323.2	110.2	118.2
324.1	111	119
341	112	120
342	113	121
Disposición transi- toria primeira. 1	Disposición derra- deira cuarta	Disposición derra- deira terceira

MINISTERIO DE SANIDADE E CONSUMO

11610 *ORDE SCO/1512/2003, do 2 de xuño, pola que se modifica o anexo do Real decreto 1917/1997, do 19 de decembro, polo que se establecen as normas de identidade e pureza dos aditivos alimentarios distintos de colorantes e edulcorantes utilizados nos produtos alimenticios. («BOE» 138, do 10-6-2003.)*

A Directiva 89/107/CEE, do Consello, do 21 de decembro de 1988, relativa á aproximación das lexislacións dos estados membros sobre aditivos alimentarios autorizados nos produtos alimenticios destinados ó consumo humano, foi incorporada ó ordenamento xurídico interno polo Real decreto 1111/1991, do 2 de xullo, polo que se modifica a Regulamentación técnico-sanitaria de aditivos alimentarios, aprobada polo Real decreto 3177/1983, do 16 de novembro, e modificada polo Real decreto 1339/1988, do 28 de outubro.

A mencionada Directiva 89/107/CEE incluía as diferentes categorías de aditivos a regulación das cales se levou a cabo mediante directivas específicas.

Posteriormente a esta adecuación en canto á utilización dos aditivos, cumpría establece-los criterios de identidade e pureza para os mesmos.

En canto ós aditivos distintos de colorantes e edulcorantes, regulados mediante a Directiva 95/2/CE, do Parlamento Europeo e do Consello, do 20 de febreiro de 1995, modificada polas Directivas 98/72/CE e 2001/5/CE, foron incorporadas ó noso dereito interno mediante o Real decreto 142/2002, do 1 de febreiro, polo que se aproba a lista positiva de aditivos distintos de colorantes e edulcorantes para o seu uso na elaboración de produtos alimenticios, así como as súas condicións de utilización.

Establecéronse para algunhas categorías deses aditivos determinados criterios de identidade e pureza. Así se realizou nunha primeira etapa, mediante a Directiva 96/77/CE, da Comisión, do 2 de decembro, pola que se establecen os criterios específicos de pureza en relación con determinados aditivos alimentarios distintos de colorantes e edulcorantes, utilizados nos produtos alimenticios e incorporada ó noso ordenamento interno mediante o Real decreto 1917/1997, do 19 de decembro.

A publicación da Directiva 98/86/CE, da Comisión, do 11 de novembro, pola que se modifica a Directiva 96/77/CE, que establece os criterios específicos de pureza dos aditivos alimentarios distintos dos colorantes e edulcorantes, constitúe unha segunda etapa no establecemento dos ditos criterios de pureza, a transposición dos cales á normativa nacional se realizou mediante a posta en vigor do Real decreto 1802/1999, do 26 de novembro.

Nunha terceira etapa, establécense os criterios de pureza de parte dos aditivos mencionados na Directiva 95/2/CE, mediante a publicación da Directiva 2000/63/CE da Comisión, do 5 de outubro, que modifica a Directiva 96/77/CE, incorporada ó noso ordenamento xurídico pola Orde do 11 de xuño de 2001.

Na cuarta etapa, establécense os criterios de pureza dos aditivos mencionados na Directiva 95/2/CE mediante a publicación da Directiva 2001/30/CE, da Comisión, do 5 de maio, que modifica a Directiva 96/77/CE, incorporada ó noso ordenamento xurídico pola Orde 1050/2002, do 7 de maio.

Nesta quinta etapa actual modifícanse algúns criterios de pureza dos aditivos mencionados na Directiva 95/2/CE e establécense outros novos para os aditivos

que figuran na Directiva 2001/51/CE. É mediante a publicación da Directiva 2002/82/CE, da Comisión do 15 de outubro, que modifica a Directiva 96/77/CE, que se establecen os criterios de pureza.

A presente orde incorpora ó noso ordenamento xurídico a citada Directiva 2002/82/CE.

Para a fixación destes criterios específicos, tivéronse en conta as especificacións e técnicas analíticas que para estes aditivos preparou o Comité mixto FAO/OMS de expertos en aditivos alimentarios (JECFA). Así mesmo, consultouse o Comité científico da alimentación humana.

Non obstante, calquera aditivo que fose preparado mediante métodos de produción ou con materias primas significativamente diferentes dos incluídos na avaliación do Comité científico da alimentación humana, ou distintos dos mencionados na presente orde, deberá someter ó dito Comité para a avaliación da súa seguranza, facendo especial fincapé nos criterios de pureza.

As medidas previstas na presente disposición axústanse ó dictame do Comité permanente de productos alimenticios.

A presente orde dítase en uso das facultades atribuídas na disposición derradeira primeira do Real decreto 1917/1997.

Na súa virtude, oídos os sectores afectados e logo do informe preceptivo da Comisión interministerial para a ordenación alimentaria, dispoño:

Artigo único. *Obxecto.*

O anexo do Real decreto 1917/1997, do 19 de decembro, queda modificado nos seguintes termos:

1) Substitúense no anexo do Real decreto 1917/1997 os criterios de identidade e pureza dos

aditivos: E-338 Ácido fosfórico; E-339 (i) Fosfato monosódico; E-339 (ii) Fosfato disódico; E-339 (iii) Fosfato trisódico; E-340 (i) Fosfato monopotásico; E-340 (ii) Fosfato dipotásico; E-340 (iii) Fosfato tripotásico; E-341 (i) Fosfato monocálcico; E-341 (ii) Fosfato dicálcico; E-341 (iii) Fosfato tricálcico, polos contidos no anexo da presente orde.

2) Así mesmo, substitúense no anexo do Real decreto 1917/1997, segundo a redacción dada polo Real decreto 1802/1999, do 3 de novembro, os criterios de identidade e pureza dos aditivos: E-450 (i) difosfato disódico; E-450 (ii) difosfato trisódico; E-450 (iii) difosfato tetrasódico; E-450 (iv) difosfato tetrapotásico; E-450 (vi) difosfato dicálcico; E-450 (vii) difosfato cálcico de dihidróxeno; E-451 (i) trifosfato de pentasodio; E-451 (ii) trifosfato de pentapotasio; E-452 (i) polifosfato de sodio; E-452 (ii) polifosfato de potasio e E-452 (iv) polifosfato de calcio, polos contidos no anexo da presente orde.

3) Incorpórase, no anexo do Real decreto 1917/1997, aprobándose, as normas de identidade e pureza para os aditivos: E-650 acetato de cinc; E-943a butano; E-943b isobutano; E-944 propano; E-949 hidróxeno; E-1201 polivinilpirrolidona e E-1202 polivinilpirrolidona.

Disposición derradeira única. *Entrada en vigor.*

Esta orde entrará en vigor o día seguinte ó da súa publicación no «Boletín Oficial del Estado».

Madrid, 2 de xuño de 2003.

PASTOR JULIÁN

E 339 (i) FOSFATO MONOSÓDICO	
Sinónimos	Monofosfato monosódico Monofosfato ácido monosódico Ortofosfato monosódico Fosfato monobásico sódico Monofosfato sódico de dihidróxeno
Definición	Monofosfato sódico de dihidróxeno
Denominación química	231-449-2
Einecs	Anhidro: NaH_2PO_4 Monohidrato: $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Dihidrato: $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
Fórmula química	Anhidro: 119,98 Monohidrato: 138,00 Dihidrato: 156,01
Peso molecular	Contido non inferior ó 97% do NaH_2PO_4 despois de desecar primeiro a 60 °C durante 1 hora e despois a 105 °C durante 4 horas
Determinación	Entre un 58,0% e un 60,0% en substancia anhidra
Contido en P_2O_5	Gránulos, cristais ou po, lixeiramente delicuescentes, brancos e inodoros
Descrición	Moi soluble en auga. Insoluble en etanol ou éter
Identificación	Entre 4,1 e 5,0
A. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e fosfato	O sal anhidro no perde máis do 2,0%, o monohidrato non máis de 15% e o dihidrato non máis do 25% despois de secar primeiro a 60 °C durante 1 hora e despois a 105 °C durante 4 horas
B. Solubilidade	Non máis do 0,2% en substancia anhidra
C. pH dunha solución ó 1%	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Pureza	Non máis de 3 mg/kg
Perda por desecación	Non máis de 1 mg/kg
Substancias insolubles en auga	Non máis de 1 mg/kg
Fluoruro	
Arsénico	
Cadmio	

ANEXO	
E 338 ÁCIDO FOSFÓRICO	Ácido ortofosfórico Ácido monofosfórico
Sinónimos	Ácido fosfórico
Definición	231-633-2 H_3PO_4 98,00
Denominación química	O ácido fosfórico véndese como solución acuosa en diversas concentracións. Contido non inferior ó 67,0% nin superior ó 85,7%
Einecs	Líquido claro, incoloro e viscoso
Fórmula química	
Peso molecular	
Determinación	
Descrición	
Identificación	
A. Resultado positivo nas probas de detección de ácido e de fosfato	
Pureza	
Ácidos volátiles	Non máis de 10 mg/kg (en ácido acético)
Cloruros	Non máis de 200 mg/kg (en cloro)
Nitratos	Non máis de 5 mg/kg (en NaNO_3)
Sulfatos	Non máis de 1 500 mg/kg (en C_3SO_4)
Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg
Chumbo	Non máis de 4 mg/kg
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg
Nota: A determinación refírese a unha solución acuosa ó 75 %	

Chumbo	Non máis de 4 mg/kg	Substancias insolubles en auga	Non máis do 0,2% en substancia anhidra
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg	Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
E 339 (ii) FOSFATO DISÓDICO		Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Sinónimos	Monofosfato disódico Fosfato sódico secundario Ortofosfato disódico Fosfato ácido disódico	Cadmio	Non máis de 1 mg/kg
Definición	Monofosfato disódico de hidróxeno Ortofosfato disódico de hidróxeno	Chumbo	Non máis de 4 mg/kg
Denominación química	231-448-7	Mercurio	Non máis de 1 mg/kg
Einecs	Anhidro: Na_2HPO_4 Hidrato: $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n=2, 7 ou 12)	E 339 (iii) FOSFATO TRISÓDICO	
Fórmula química	141,98 (anhidro)	Sinónimos	Fosfato sódico Fosfato tribásico sódico Ortofosfato trisódico
Peso molecular	Contido non inferior ó 98% de Na_2HPO_4 despois de desecar, primeiro a 40 °C durante 3 horas e despois a 105 °C durante 5 horas	Definición	O fosfato trisódico obtense a partir de solucións acuosas e cristaliza na forma anhidra con 1/2, 1, 6, 8 ou 12 H_2O . O dodecahidrato cristaliza sempre a partir de solucións acuosas cun exceso de hidróxido de sodio. Contén 1/4 moléculas de NaOH
Determinación	Entre un 49% e un 51% en substancia anhidra	Denominación química	Monofosfato trisódico Fosfato trisódico Ortofosfato trisódico
Contido en P_2O_5	O fosfato disódico de hidróxeno anhidro é un po inodoro, higroscópico e branco. As formas hidratadas dispoñibles son o dihidrato: un sólido inodoro, cristalino e branco; o heptahidrato: po granuloso ou cristais eflorescentes, inodoros e brancos e o dodecahidrato, po ou cristais inodoros, eflorescentes e brancos	Einecs	231-509-8
Descrición	Moi soluble en auga. Insoluble en etanol	Fórmula química	Anhidro: Na_3PO_4 Hidrato: $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n = 1/2, 1, 6, 8 ou 12)
Identificación	Entre 8,4 e 9,6	Peso molecular	163,94 (anhidro)
A. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato		Determinación	O fosfato sódico anhidro e as formas hidratadas, salvo o dodecahidrato, conteñen non menos do 97,0% de $\text{Na}_3\text{P}_4\text{O}_{10}$, en substancia desecada. O fosfato sódico dodecahidrato contén non menos do 92,0% de $\text{Na}_3\text{P}_4\text{O}_{10}$ en substancia calcinada
B. Solubilidade		Contido en P_2O_5	Entre 40,5% e 43,5% en substancia anhidra
C. pH dunha solución ó 1%		Descrición	Cristais, gránulos ou po cristalino inodoros e brancos
Pureza		Identificación	
Perda por desecación	O anhidro non perde máis do 5,0%, o dihidrato non máis do 22,0%, o heptahidrato non máis do 50,0% e o dodecahidrato non máis do 61,0% ó secar, primeiro a 40 °C durante 3 horas e despois a 105 °C durante 5 horas	A. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato	

<p>B. Solubilidade C. pH dunha solución ó 1%</p> <p>Pureza Perda por calcinación Substancias insolubles en auga Fluoruro Arsénico Cadmio Chumbo Mercurio</p> <p>E 340 (i) FOSFATO MONOPOTÁSICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición Denominación química</p> <p>Einecs Fórmula química Peso molecular Determinación Contido en P₂O₅ Descrición</p> <p>Identificación A. Resultado positivo nas probas de detección de potasio e de fósforo</p>	<p>Moi soluble en auga. Insoluble en etanol Entre 11,5 e 12,5</p> <p>O anhidro non perde máis do 2,0%, o monohidrato non máis do 11,0% e o dodecahidrato entre o 45,0% e o 58,0% do peso despois de secaren, primeiro a 120 °C durante 2 horas e de calcinárense despois a 800 °C durante 30 minutos</p> <p>Non máis do 0,2% en substancia anhidra Non máis de 10 mg/kg (en fluor) Non máis de 3 mg/kg Non máis de 1 mg/kg Non máis de 4 mg/kg Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Fosfato monobásico potásico Monofosfato monopotásico Ortofostato potásico</p> <p>Fosfato potásico de dihidróxeno Ortofostato monopotásico de dihidróxeno Monofostato monopotásico de dihidróxeno</p> <p>231-913-4 KH₂PO₄ 136,09</p> <p>Contido non inferior ó 98,0% despois de desecar a 105 °C durante 4 horas</p> <p>Entre 51,0% e 53,0% e substancia anhidra Cristais inodoros e incoloros ou po granular ou cristalino branco, higroscópicos</p>	<p>B. Solubilidade C. pH dunha solución ó 1%</p> <p>Pureza Perda por desecación Substancias insolubles en auga Fluoruro Arsénico Cadmio Chumbo Mercurio</p> <p>E 340 (ii) FOSFATO DIPOTÁSICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición Denominación química</p> <p>Einecs Fórmula química Peso molecular Determinación Contido en P₂O₅ Descrición</p> <p>Identificación A. Resultado positivo nas probas de detección de potasio e de fósforo B. Solubilidade</p>	<p>Moi soluble en auga. Insoluble en etanol Entre 4,2 e 4,8</p> <p>Non máis do 2,0% despois de desecar a 105 °C durante 4 horas Non máis do 0,2% en substancia anhidra Non máis de 10 mg/kg (en fluor) Non máis de 3 mg/kg Non máis de 1 mg/kg Non máis de 4 mg/kg Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Monofostato dipotásico Fosfato potásico secundario Fosfato ácido dipotásico Ortofostato dipotásico Fosfato dibásico potásico</p> <p>Monofostato dipotásico de hidróxeno Fosfato dipotásico de hidróxeno Ortofostato dipotásico de hidróxeno</p> <p>231-834-5 K₂HPO₄ 174,18</p> <p>Contido non inferior ó 98% despois de desecar a 105 °C durante 4 horas</p> <p>Entre un 40,3% e un 41,5% en substancia anhidra Po granular, cristais ou masas incoloros ou brancos; substancia dellicuescente</p>
--	--	--	--

<p>C. pH dunha solución ó 1%</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por desecación</p> <p>Substancias insolubles en auga</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>E 340 (iii) FOSFATO TRIPOTÁSICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Denominación química</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Determinación</p> <p>Contido en P₂O₅</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de potasio e de fosfato</p> <p>B. Solubilidade</p> <p>C. pH dunha solución ó 1%</p>	<p>Entre 8,7 e 9,4</p> <p>Non máis do 2,0% despois de desecar a 105 °C durante 4 horas</p> <p>Non máis do 0,2% en substancia anhidra</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Fosfato potásico</p> <p>Fosfato tribásico potásico</p> <p>Ortofosfato tripotásico</p> <p>Monofosfato tripotásico</p> <p>Fosfato tripotásico</p> <p>Ortofosfato tripotásico</p> <p>231-907-1</p> <p>Anhidro: K₃PO₄</p> <p>Hidrato: K₃PO₄·nH₂O (n= 1 ou 3)</p> <p>212,27 (anhidro)</p> <p>Contido non inferior ó 97% en substancia calcinada</p> <p>Entre un 30,5% e un 33,0% en substancia calcinada</p> <p>Cristais ou gránulos incoloros ou brancos, inodoros e higroscópicos. As formas hidratadas dispoñibles son o mono e o trihidrato</p> <p>Moi soluble en auga. Insoluble en etanol</p> <p>Entre 11,5 e 12,3</p>	<p>O anhidro no perde máis do 3,0% e o hidrato non máis do 23,0% despois de secaren primeiro a 105 °C durante 1 hora e de calcinárense despois a uns 800 °C ± 25 °C durante 30 minutos</p> <p>Non máis do 0,2% en substancia anhidra</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Fosfato monobásico cálcico</p> <p>Ortofosfato monocálcico</p> <p>Fosfato cálcico de dihidróxeno</p> <p>231-837-1</p> <p>Anhidro: Ca(H₂PO₄)₂</p> <p>Monohidrato: Ca(H₂PO₄)₂ · H₂O</p> <p>234,05 (anhidro)</p> <p>252,08 (monohidrato)</p> <p>Contido non inferior ó 95% en substancia desecada</p> <p>Entre un 55,5% e un 61,1% en substancia anhidra</p> <p>Po. granuloso ou cristais ou gránulos brancos e deliquescentes</p> <p>E 341(i) FOSFATO MONOCÁLCICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Denominación química</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Determinación</p> <p>Contido en P₂O₅</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato</p> <p>B. Contido en CaO</p> <p>Entre un 23,0% e un 27,5% (anhidro)</p> <p>Entre un 19,0% e un 24,8% (monohidrato)</p>	<p>Perda por calcinación</p> <p>Substancias insolubles en auga</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p>
---	---	---	--

<p>Pureza</p> <p>Perda por desecación</p> <p>Non perde máis do 14% despois de secar a 105 °C durante 4 horas (anhidro)</p> <p>Non perde máis do 17,5% despois de secar primeiro a 60 °C durante 1 hora e despois a 105 °C durante 4 horas (monohidrato)</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Non máis do 17,5% despois de calcinarse a 800 °C ± 25 °C durante 30 minutos (anhidro)</p> <p>Non máis do 25,0% despois de secar primeiro a 105 °C durante 1 hora e de calcinarse despois a 800 °C ± 25 °C durante 30 minutos (monohidrato)</p> <p>Fluoruro</p> <p>Non máis de 30 mg/kg (en fluor)</p> <p>Arsénico</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Cadmio</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Chumbo</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Mercurio</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p>	<p>E 341 (ii) FOSFATO DICÁLCICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Fosfato dibásico cálcico Ortofosfato dicálcico</p> <p>Definición</p> <p>Fosfato cálcico de monohidróxeno Ortofosfato cálcico de hidróxeno Fosfato cálcico secundario</p> <p>Denominación química</p> <p>231-826-1</p> <p>Anhidro: CaHPO_4 Dihidrato: $\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>Einecs</p> <p>136,06 (anhidro) 172,09 (dihidrato)</p> <p>Fórmula química</p> <p>O fosfato dicálcico, despois de secar a 200 °C durante 3 horas, contén non menos do 98% e non máis do equivalente do 102% de CaHPO_4</p> <p>Peso molecular</p> <p>Entre 50,0% e 52,5% en substancia anhidra</p> <p>Determinación</p> <p>Cristais ou gránulos, po granuloso ou po branco</p> <p>Contido en P_2O_5</p> <p>Descrición</p>
<p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato</p> <p>B. Probas de solubilidade</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Non máis do 8,5% (anhidro) ou o 26,5% (dihidrato) despois de calcinarse a 800 °C ± 25 °C durante 30 minutos</p> <p>Fluoruro</p> <p>Non máis de 50 mg/kg (en fluor)</p> <p>Arsénico</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Cadmio</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Chumbo</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Mercurio</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p>	<p>E 341 (iii) FOSFATO TRICÁLCICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Fosfato tribásico cálcico Ortofosfato cálcico Pentacalcio-hidróxido monofosfato Hidroxiapatita de calcio</p> <p>Definición</p> <p>O fosfato tricálcico componse dunha mestura variable de fosfatos cálcicos obtida por neutralización do ácido fosfórico con hidróxido de calcio e a súa composición é aproximadamente $10\text{CaO} \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$</p> <p>Denominación química</p> <p>Pentacalcio-hidróxido monofosfato Monofosfato tricálcico</p> <p>Einecs</p> <p>235-330-6 (Pentacalcio-hidróxido monofosfato) 231-840 (Ortofosfato cálcico)</p> <p>Fórmula química</p> <p>$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3 \cdot \text{OH}$ ou $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$</p> <p>Peso molecular</p> <p>502 ou 310</p> <p>Determinación</p> <p>Contido non inferior ó 90% en substancia calcinada</p> <p>Contido en P_2O_5</p> <p>Entre un 38,5% e un 48,0% en substancia anhidra</p> <p>Descrición</p> <p>Po branco, inodoro, estable no aire</p>

<p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato</p> <p>B. Solubilidade</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>E 450 (i) DIFOSFATO DISÓDICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Denominación química</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Determinación</p> <p>Contido en P_2O_5</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato</p> <p>B. Solubilidade</p> <p>C. pH dunha solución ó 1%</p>	<p>Practicamente insoluble en auga. Insoluble en etanol, soluble en ácido clorhídrico e ácido nítrico diluídos</p> <p>Non máis do 8% despois de calcinarse a 800 °C ± 25 °C ata chegar a peso constante</p> <p>Non máis de 50 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Difosfato disódico de dihidróxeno</p> <p>Pirofosfato disódico de dihidróxeno</p> <p>Pirofosfato ácido de sodio</p> <p>Pirofosfato disódico</p> <p>Difosfato disódico de dihidróxeno</p> <p>231-835-0</p> <p>$Na_2H_2P_2O_7$</p> <p>221,94</p> <p>Contido non inferior ó 95% de difosfato disódico</p> <p>Non menos do 63,0% nin máis do 64,5%</p> <p>Po ou grans brancos</p> <p>Soluble en auga</p> <p>Entre 3,7 e 5,0</p>
<p>Pureza</p> <p>Perda por desecación</p> <p>Materiais insolubles en auga</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>E 450 (ii) DIFOSFATO TRISÓDICO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Determinación</p> <p>Contido en P_2O_5</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato</p> <p>B. Solubilidade</p> <p>C. pH dunha solución ó 1%</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Perda por desecación</p> <p>Materiais insolubles en auga</p>	<p>Non máis de 0,5% (105 °C, 4 horas)</p> <p>Non máis de 1%</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Pirofosfato ácido trisódico</p> <p>Difosfato trisódico de monohidróxeno</p> <p>238-735-6</p> <p>Monohidrato: $Na_3HP_2O_7 \cdot H_2O$</p> <p>Anhidro: $Na_3HP_2O_7$</p> <p>Monohidrato: 261,95</p> <p>Anhidro: 243,93</p> <p>Contido non inferior ó 95% en substancia anhidra</p> <p>Non menos do 57% nin máis do 59%</p> <p>Po ou grans brancos, en forma anhidra ou como monohidrato</p> <p>Soluble en auga</p> <p>Entre 6,7 e 7,5</p> <p>Non máis do 4,5% no composto anhidro</p> <p>Non máis do 11,5% como monohidrato</p> <p>Non máis de 0,5% (105 °C, 4 horas)</p> <p>Non máis de 0,2%</p>

Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg
Chumbo	Non máis de 4 mg/kg
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg
E 450 (v) DIFOSFATO TETRAPOTÁSICO	
Sinónimos	Pirofosfato de potasio Pirofosfato tetrapotásico
Definición	Difosfato tetrapotásico
Denominación química	
Einecs	230-785-7
Fórmula química	$K_4P_2O_7$
Peso molecular	330,34 (anhidro)
Determinación	Contido non inferior ó 95% en substancia calcinada
Contido en P_2O_5	Non menos do 42,0% nin máis do 43,7% en substancia anhidra
Descrición	Cristais incoloros ou po branco moi higroscópico
Identificación	
A. Resultado positivo nas probas de detección de potasio e de fosfato	
B. Solubilidade	Soluble en auga, insoluble en etanol
C. pH dunha solución ó 1%	Entre 10,0 e 10,8
Pureza	
Perda por calcinación	Non máis do 2% despois de secar primeiro a 105 °C durante 4 horas e de calcinarse despois a 550 °C durante 30 minutos
Materials insolubles en auga	Non máis do 0,2%
Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg

Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg
Chumbo	Non máis de 4 mg/kg
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg
E 450 (iii) DIFOSFATO TETRASODICO	
Sinónimos	Pirofosfato tetrasódico Pirofosfato de sodio
Definición	Difosfato tetrasódico
Denominación química	
Einecs	231-767-1
Fórmula química	Anhidro: $Na_4P_2O_7$ Decahidrato: $Na_4P_2O_7 \cdot 10H_2O$
Peso molecular	Anhidro: 265,94 Decahidrato: 446,09
Determinación	Contido non inferior ó 95% de $Na_4P_2O_7$ en substancia calcinada
Contido en P_2O_5	Non menos do 52,5% nin máis do 54,0%
Descrición	Cristais incoloros ou brancos ou po branco cristalino ou granular. O decahidrato presenta unha lixeira eflorescencia en ambiente seco
Identificación	
A. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato	
B. Solubilidade	Soluble en auga. Insoluble en etanol
C. pH dunha solución ó 1%	Entre 9,8 e 10,8
Pureza	
Perda por calcinación	Non máis do 0,5% para o sal anhidro e non menos do 38% nin máis do 42% para o decahidrato, determinada en ámbolos casos por calcinación a 550 °C durante 30 minutos despois de desecación a 105 °C durante 4 horas.
Materials insolubles en auga	Non máis de 0,2%

Chumbo Mercurio	Non máis de 4 mg/kg Non máis de 1 mg/kg	
E 450 (vi) DIFOSFATO DICÁLCICO		
Sinónimos	Pirofosfato de calcio	
Definición	Difosfato dicálcico Pirofosfato dicálcico	
Denominación química	232-221-5	
Einecs	$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$	
Fórmula química	254,12	
Peso molecular	Contido non inferior ó 96%	
Determinación	Non menos do 55% nin máis do 56%	
Contido en P_2O_5	Po fino, branco e inodoro	
Descrición		
Identificación		
A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato	Insoluble en auga. Soluble en ácido clorhídrico e ácido nítrico diluídos	
B. Solubilidade	Entre 5,5 e 7,0	
C. pH dunha dispersión acuosa ó 10%		
Pureza	Non máis do 1,5% despois de calcinarse a 800 °C ± 25 °C durante 30 minutos	
Perda por calcinación	Non máis de 50 mg/kg (en flúor)	
Fluoruro	Non máis de 3 mg/kg	
Arsénico	Non máis de 1 mg/kg	
Cadmio	Non máis de 4 mg/kg	
Chumbo	Non máis de 1 mg/kg	
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg	
E 450 (vii) DIFOSFATO CÁLCICO DE DIHIDRÓXENO		
Sinónimos	Pirofosfato ácido de calcio Pirofosfato monocálcico de dihidróxeno	
Definición	Difosfato cálcico de dihidróxeno	
Denominación química	238-933-2	
Einecs	$\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$	
Fórmula química	215,97	
Peso molecular	Contido non inferior ó 90% en substancia anhidra	
Determinación	Non menos do 61% nin máis do 64%	
Contido en P_2O_5	Cristais ou po brancos	
Descrición		
Identificación		
A. Resultado positivo nas probas de detección de calcio e de fosfato	Non máis de 0,4%	
Pureza	Non máis de 30 mg/kg (en flúor)	
Materiais insolubles en ácido	Non máis de 3 mg/kg	
Fluoruro	Non máis de 1 mg/kg	
Arsénico	Non máis de 4 mg/kg	
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg	
Chumbo	Non máis de 1 mg/kg	
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg	
E 451 (i) TRIFOSFATO DE PENTASODIO		
Sinónimos	Tripolifosfato pentasódico tripolifosfato sódico	
Definición	Trifosfato de pentasodio	
Denominación química	231-838-7	
Einecs	$\text{Na}_5\text{O}_{10}\text{P}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ (n=0 ou 6)	
Fórmula química	367,86	
Peso molecular		

Determinación	Contido non inferior ó 85,0% (anhidro) ou ó 6,5% (hexahidrato)	Contido non inferior ó 85% en substancia anhidra Non menos do 46,5% nin máis do 48% Po ou gránulos brancos moi higroscópicos
Contido en P₂O₅	Non menos do 56% nin máis do 59% (anhidro), e non menos do 43% nin máis do 45% (hexahidrato)	
Descrición	Gránulos ou po branco, lixeiramente higroscópicos	
Identificación	Moi soluble en etanol	Moi soluble en auga
A. Solubilidade		
B. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato		
C. pH dunha solución ó 1%	Entre 9,1 e 10,2	Entre 9,2 e 10,5
Pureza		
Perda por desecación	Anhidrido: non máis do 0,7% (105 °C, 1 hora) Hexahidrato: Non máis de 23,5% (60 °C, 1 hora, seguido de desecación a 105 °C, 4 horas)	Non máis do 0,4% despois de secar primeiro a 105 °C durante 4 horas e de calcinarse despois a 550 °C durante 30 minutos
Materias insolubles en auga	Non máis de 0,1%	Non máis de 2%
Polifosfatos superiores	Non máis de 1%	Non máis de 3 mg/kg
Fluoruro	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)	Non máis de 10 mg/kg (en fluor)
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg	Non máis de 1 mg/kg
Cadmio	Non máis de 1 mg/kg	Non máis de 1 mg/kg
Chumbo	Non máis de 4 mg/kg	Non máis de 4 mg/kg
Mercurio	Non máis de 1 mg/kg	Non máis de 1 mg/kg
E 451 (ii) TRIFOSFATO DE PENTAPOTASIO		
Sinónimos	Tripolifosfato pentapotásico Trifosfato potásico Tripolifosfato potásico	Hexametafosfato sódico Tetrapolifosfato sódico Sal de Graham Polifosfatos de sodio vítreos Polimetafosfatos de sodio Metafosfato de sodio
Definición	Trifosfato de pentapotasio Tripolifosfato pentapotásico	Os polifosfatos sódicos solubles obtéñense por fusión e conxelación posterior de ortofosfatos sódicos. Estes compostos son unha clase constituída por varios polifosfatos hidrosolubles amorfos formados por cadeas lineais de unidades de metafosfato (NaPO ₃), onde x ≥ 2, terminadas por grupos de Na ₂ PO ₄ . Estas substancias identifícanse xeralmente pola súa proporción de Na ₂ O/P ₂ O ₅ ou o seu contido en P ₂ O ₅ . As proporcións de Na ₂ O/P ₂ O ₅ varían de 1,3 (aproximadamente) no caso do tetrapolifosfato de
Denominación química		
Einecs	237-574-9	
Fórmula química	K ₅ O ₁₀ P ₃	
Peso molecular	448,42	

<p>Denominación química</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Contido en P₂O₅</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Solubilidad</p> <p>B. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato</p> <p>C. pH dunha solución ó 1%</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Materias insolubles en auga</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>2. POLIFOSFATO INSOLUBLE</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p>	<p>sodio, onde x = 4 aproximadamente; pasando por 1,1 (aproximadamente) no caso do sal de Graham, chamado comunmente hexametáfosfato sódico, onde x = 13 a 18, ata 1,0 (aproximadamente) no caso dos polifosfatos de sodio de maior peso molecular, onde x = 20 a 100 ou máis. O pH das súas solucións varía entre 3,0 e 9,0</p> <p>Polifosfato de sodio</p> <p>272-808-3</p> <p>Mesturas heteroxéneas de sales de sodio de ácidos polifosfóricos condensados lineais a fórmula xeral dos cales é H_{(n+2)P_nO_(3n+1)}, onde "n" é igual ou superior a 2</p> <p>(102)_h</p> <p>Non menos do 60% nin máis do 71% en substancia calcinada</p> <p>Gránulos, plaquetas ou pos incoloros ou brancos e transparentes</p> <p>Moi soluble en auga</p> <p>Entre 3,0 e 9,0</p> <p>Non máis de 1%</p> <p>Non máis de 0,1%</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Metáfosfato sódico insoluble</p> <p>Sal de Maddrell</p> <p>Polifosfato sódico insoluble. IMP</p> <p>O metáfosfato sódico insoluble é un polifosfato de</p>	<p>elevado peso molecular composto por dúas cadeas longas de metáfosfato (NaPO₃)_x, enroladas en espiral en sentidos opostos arredor dun eixe común. A proporción de Na₂O/P₂O₅ é de 1,0 aproximadamente. O pH dunha suspensión acuosa ó 1:3 é aproximadamente de 6,5</p> <p>Polifosfato de sodio</p> <p>272-808-3</p> <p>Mesturas heteroxéneas de sales de sodio de ácidos polifosfóricos condensados lineais a fórmula xeral dos cales é H_{(n+2)P_nO_(3n+1)}, onde "n" é igual ou superior a 2</p> <p>(102)_h</p> <p>Non menos do 68,7% nin máis do 70%</p> <p>Po cristalino branco</p> <p>Insoluble en auga; soluble en ácidos minerais e en solucións de cloruros de potasio e amonio (pero non de sodio)</p> <p>Aproximadamente 6,5</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>E 452 (ii) POLIFOSFATO DE POTASIO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Metáfosfato potásico</p> <p>Polimetáfosfato potásico</p> <p>Sal de Kurrol</p> <p>Polifosfato de potasio</p>	<p>Denominación química</p> <p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Contido en P₂O₅</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Solubilidad</p> <p>B. Resultado positivo nas probas de detección de sodio e de fosfato</p> <p>C. pH dunha solución ó 1:3</p> <p>Pureza</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>E 452 (ii) POLIFOSFATO DE POTASIO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Metáfosfato potásico</p> <p>Polimetáfosfato potásico</p> <p>Sal de Kurrol</p> <p>Polifosfato de potasio</p>
--	---	--	---

<p>Einecs</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Contido en P₂O₅</p> <p>Descrición</p> <p>Identificación</p> <p>A. Solubilidade</p> <p>B. Resultado positivo nas probas de detección de potasio e de fosfato</p> <p>C. pH dunha suspensión ó 1%</p> <p>Pureza</p> <p>Perda por calcinación</p> <p>Fosfato cíclico</p> <p>Fluoruro</p> <p>Arsénico</p> <p>Cadmio</p> <p>Chumbo</p> <p>Mercurio</p> <p>E 452 (iv) POLIFOSFATO DE CALCIO</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Denominación química</p> <p>Einecs</p>	<p>232-212-6</p> <p>(KPO₃)_n</p> <p>Mesturas heteroxéneas de sales de potasio de ácidos polifosfóricos condensados lineais a fórmula xeral dos cales é H_(n+2)P_nO_(3n+1), onde "n" é igual ou superior a 2</p> <p>(118)_n</p> <p>Non menos do 53,5% nin máis do 61,5% en substancia calcinada</p> <p>Po ou cristais finos e brancos, ou plaquetas vítreas incoloras</p> <p>1 g disólvese en 100 ml dunha solución de acetato sódico ó 1:25</p> <p>Non máis de 7,8</p> <p>Non máis do 2% despois de secar, primeiro a 105 °C durante 4 horas e de calcinarse despois a 550 °C durante 30 minutos</p> <p>Non máis de 8% respecto ó contido en P₂O₅</p> <p>Non máis de 10 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Metafosfato cálcico</p> <p>Polimetafosfato cálcico</p> <p>Polifosfato de calcio</p> <p>236-769-6</p>
<p>Fórmula química</p> <p>(CaP₂O₆)_n</p> <p>Mesturas heteroxéneas de sales de calcio de ácidos polifosfóricos condensados a fórmula xeral dos cales é H_(n+2)P_nO_(n+1), onde "n" é igual ou superior a 2</p> <p>(198)_n</p> <p>Non menos do 71% nin máis do 73% en substancia calcinada</p> <p>Cristais incolores ou po branco inodoros</p> <p>Polo xeral pouco soluble en auga. Soluble en medio ácido</p> <p>27-29,5%</p> <p>Non máis do 2% despois de secar primeiro a 105 °C durante 4 horas e de calcinarse despois a 550 °C durante 30 minutos</p> <p>Non máis de 8% respecto ó contido en P₂O₅</p> <p>Non máis de 30 mg/kg (en fluor)</p> <p>Non máis de 3 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>Non máis de 4 mg/kg</p> <p>Non máis de 1 mg/kg</p> <p>E 650 ACETATO DE CINC</p> <p>Sinónimos</p> <p>Definición</p> <p>Denominación química</p> <p>Fórmula química</p> <p>Peso molecular</p> <p>Determinación</p>	<p>Sal de cinc do ácido acético dihidratado</p> <p>Acetato de cinc dihidrato</p> <p>C₄H₆O₄Zn · 2H₂O</p> <p>219,51</p> <p>Contén non menos do 98% nin máis do 102% de C₄H₆O₄Zn · 2H₂O</p>

Isobutano	Non máis de 3,0% v/v
1,3-butadieno	Non máis de 0,1% v/v
Humidade	Non máis de 0,005%
E 943b ISOBUTANO	
Sinónimos	2-metil-propano
Definición	
Denominación química	2-metil-propano
Fórmula química	(CH ₃) ₂ CH CH ₃
Peso molecular	58,12
Determinación	Contido non inferior ó 94%
Descrición	Gas ou líquido incoloro de cheiro suave característico
Identificación	
A. Presión de vapor	205,465 KPa a 20 °C
Pureza	
Metano	Non máis de 0,15% v/v
Etano	Non máis de 0,5% v/v
Propano	Non máis de 2,0 v/v
n-butano	Non máis de 4,0% v/v
1,3-butadieno	Non máis de 0,1% v/v
Humidade	Non máis de 0,005%
E 944 PROPANO	
Definición	
Denominación química	Propano
Fórmula química	CH ₃ CH ₂ CH ₃
Peso molecular	44,09
Determinación	Contido non inferior ó 95%
Descrición	Gas ou líquido incoloro de cheiro suave característico

Descrición	Cristais incoloros ou po fino esbrancuxado
Identificación	
A. Resultado positivo nas probas de detección de acetato e de cinc	
B. pH dunha solución ó 5%	Entre 6,0 e 8,0
Pureza	
Materiais insolubles	Non máis de 0,005%
Cloruros	Non máis de 50 mg/kg
Sulfatos	Non máis de 100 mg/kg
Alcalinos e terras alcalinas	Non máis de 0,2%
Impurezas orgánicas volátiles	Pasa a proba
Ferro	Non máis de 50 mg/kg
Arsénico	Non máis de 3 mg/kg
Cadmio	Non máis de 5 mg/kg
Chumbo	Non máis de 20 mg/kg
E 943a BUTANO	
Sinónimos	n-Butano
Definición	
Denominación química	butano
Fórmula química	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃
Peso molecular	58,12
Determinación	Contido non inferior ó 96%
Descrición	Gas ou líquido incoloro de cheiro suave característico
Identificación	
A. Presión de vapor	108,935 KPa a 20 °C
Pureza	
Metano	Non máis de 0,15% v/v
Etano	Non máis de 0,5% v/v
Propano	Non máis de 1,5% v/v

Definición	Polivinilpirrolidona, poli-[1-(2-oxo-1-pirrolidinil)-etileno] (C_6H_9NO) _n
Denominación química	Non menos de 25000
Fórmula química	Contén non menos do 11,5% nin máis do 12,8% de nitróxeno (N) en substancia anhidra
Peso molecular	Po branco ou case branco
Determinación	Soluble en agua e etanol
Descrición	Insoluble en éter
Identificación	Entre 3,0 e 7,0
A. Solubilidade	Non máis de 5% (Karl Fischer)
B. pH dunha solución ó 5%	Non máis de 0,1%
Pureza	Non máis de 500 mg/kg (en acetaldéido)
Auga	Non máis de 10 mg/kg
Cinzas totais	Non máis de 1 mg/kg
Aldehído	Non máis de 5 mg/kg
N-vinilpirrolidona libre	
Hidracina	
Chumbo	
E 1202 POLIVINILPIRROLIDONA	
Sinónimos	Crospovidona Polividona reticular Polivinilpirrolidona insoluble
Definición	A polivinilpirrolidona é un poli-[(2-oxo-1-pirrolidinil)-etileno] reticulado de maneira aleatoria. Prodúcese por polimerización de N-vinil-2-pirrolidona en presenza ou ben dun catalizador cáustico ou ben de N,N'-divinilimidazolidona. Dada a súa insolubilidade en tódolos disolventes habituais, non é posible facer unha determinación analítica da gama de peso molecular
Denominación química	Polivinilpirrolidona, poli-[1-(2-oxo-1-pirrolidinil)-etileno] (C_6H_9NO) _n
Fórmula química	

Identificación	
A. Presión de vapor	732,910 KPa a 20 °C
Pureza	
Metano	Non máis de 0,15% v/v
Etano	Non máis de 1,5% v/v
Isobutano	Non máis de 2,0 % v/v
n-butano	Non máis de 1,0% v/v
1,3-butadieno	Non máis de 0,1% v/v
Humidade	Non máis de 0,005%
E 949 HIDRÓXENO	
Definición	
Denominación química	Hidróxeno
Einecs	215-605-7
Fórmula química	H ₂
Peso molecular	2
Determinación	Contido non inferior ó 99,9%
Descrición	Gas incoloro, inodoro e altamente inflamable
Pureza	
Auga	Non máis de 0,005% v/v
Oxíxeno	Non máis de 0,001% v/v
Nitróxeno	Non máis de 0,75% v/v
E 1201 POLIVINILPIRROLIDONA	
Sinónimos	Povidona PVP Polivinilpirrolidona soluble