



Ácido Cítrico

Sinónimos

Acido 2- hidroxí-1, 2, 3-propanotricarboxílico; 1, 2, 3 Acido propanetricarboxílico; Acido beta hidroxítricarboxílico; Acido beta-hidroxítricarbalílico; Hidrocerol.

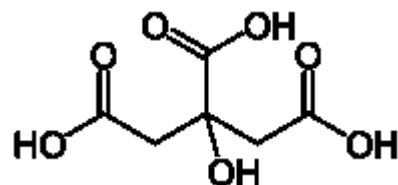
Identificación

CAS	77-92-9
Fórmula molecular	C6H8O7
FEMA	
EINECS	201-069-1

Características

Aspecto: Sólido
Color: Blanco
Olor: Inodoro
Solubilidad en Agua: Muy soluble
Solubilidad en Líquidos Etanol, Acetato de amilo, Dietil éter.

Fórmula estructural



Usos



Comúnmente utilizado como aditivo alimentario como saborizante natural y conservador, el ácido cítrico también se utiliza en cosméticos, con fines médicos, como antioxidante y en productos de limpieza. El ácido cítrico se puede agregar a bebidas y alimentos procesados y envasados, como helados, sorbetes, refrescos, vino y alimentos enlatados y en frascos, como un conservador, agente emulsionante y saborizante amargo. Se agrega ácido cítrico a muchos alimentos enlatados y en frascos para prevenir el botulismo. Como ingrediente en productos de cuidado personal, el ácido cítrico puede aclarar la piel, corregir manchas oscuras y minimizar las líneas finas. Los productos que contienen ácido cítrico pueden formularse para su uso cerca de los ojos, los labios, la boca y los pasajes nasales, así como para una aplicación segura en la piel de los bebés. El ácido cítrico y sus sales también se pueden usar en aerosol para el cabello y desodorante y aerosoles corporales. El citrato de sodio, una sal de ácido cítrico, se utiliza en lápices labiales, jabones y detergentes. Se puede usar para conservar cosméticos y productos de cuidado personal y para ajustar el nivel de pH. Los antioxidantes, del ácido cítrico, pueden ayudar a mantener los alimentos comestibles durante más tiempo.

Primeros Auxilios Básicos



Inhalación: Trasladar al aire fresco. Si no respira administrar respiración artificial. Si respira con dificultad suministrar oxígeno. Mantener la víctima abrigada y en reposo. Buscar atención médica inmediatamente.

Ingestión: Lavar la boca con agua. Si está consciente, suministrar abundante agua. No inducir el vómito. Buscar atención médica inmediatamente.

Contacto con la Piel: Retirar la ropa y calzado contaminados. Lavar la zona afectada con abundante agua y jabón, mínimo durante 15 minutos. Si la irritación persiste repetir el lavado. Buscar atención médica inmediatamente.

Contacto Ocular: Lavar con abundante agua durante 30 minutos sin interrupción levantando y separando los párpados ocasionalmente. Cubrir con gasa esterilizada y llevar al oftalmólogo.

Riesgos de Incendio o Explosión



Peligros de incendio y/o explosión: El producto no enciende por sí mismo pero puede arder con dificultad. Bajo ciertas condiciones una nube de polvo de este material puede explotar por chispa o llama. **Productos de la combustión:** Monóxido de carbono y dióxido de carbono **Precauciones para evitar incendio y/o explosión:** Conectar a tierra los recipientes para evitar descargas electrostáticas. Los equipos eléctricos, de iluminación y ventilación deben ser a prueba de explosiones. **Procedimientos en caso de incendio y/o explosión:** Evacuar o aislar el área de peligro. Restringir el acceso a personas innecesarias y sin la debida protección. Ubicarse a favor del viento. Usar equipo de protección personal. **Extinguir el fuego con un agente adecuado.** Agentes extintores del fuego: Polvo químico seco, agua, espuma o dióxido de carbono.

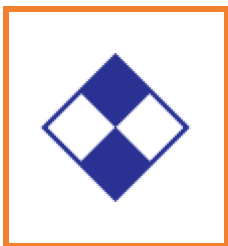
Almacenamiento y Manipulación



Almacenamiento: Lugares ventilados, frescos y secos separados de las zonas de trabajo. Lejos de fuentes de calor e ignición (y de la acción directa de los rayos solares). Separado de materiales incompatibles. Rotular los recipientes adecuadamente.

Manipulación: Usar siempre protección personal así sea corta la exposición o la actividad que realice con el producto. Mantener estrictas normas de higiene, no fumar, ni comer.

Estabilidad y Reactividad



Estabilidad: Estable en condiciones ordinarias de uso y almacenamiento.

Productos Peligrosos de Descomposición: Cuando se calienta hasta la descomposición puede formar dióxido y monóxido de carbono.

Incompatibilidades: Oxidante Fuerte.

Condiciones a evitar: Calor, llamas, fuentes de ignición, polvo e incompatibles.

Polimerización Peligrosa No Ocurrirá.

Información Toxicológica



DL50 (oral, rata) = 11.7 g/kg

DL50 (oral, ratón) = 5 g/kg

LDLo (oral, conejo) = 7 g/kg

Irritante para los ojos y el tracto respiratorio. Probablemente no carcinógeno, no es teratógeno, no tiene efectos embriotóxicos, mutágenicos y probablemente no tiene toxicidad reproductiva

Información Ecológica



No se reportan datos de toxicidad acuática. Prevenga la contaminación de fuentes y corrientes de agua.