



Citrato de Calcio USP

Sinónimos

Citrato Tricalcico; Sal triscalcica del ácido cítrico

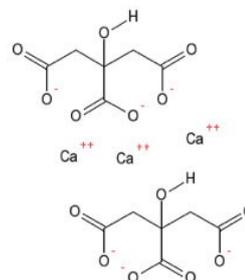
Identificación

CAS	5785-44-4
Fórmula molecular	Ca ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ 4H ₂ O
Aditivo Alimentario	E333
EINECS	-

Características

Aspecto: Polvo cristalino
Color: Blanco
Olor: Inoloro
Punto de Fusión: No disponible
Punto de Ebullición: No disponible
Solubilidad: Parcialmente cero
Peso molecular: 498,46 g/mol

Estructura Molecular



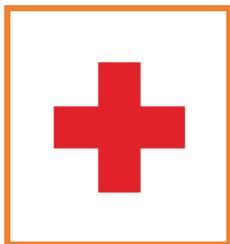
Usos



Los Citratos Cálcicos son aditivos empleados en la industria por sus propiedades reguladoras de la acidez, antioxidantes, estabilizantes, secuestrantes, acidulante y como sales emulsivas. Entre las aplicaciones más comunes se encuentran: Yogur batido, yogur líquido y leches fermentadas, pastas, pasteles y dulces, pastas untables de fruta y a base de azúcar, galletas dulces, refrescos, gaseosas, leches vegetales, salsas, mostazas, snack, productos cárnicos, cervezas, maltas, espárragos, verduras, mermeladas, gelatinas, galletas, postres, caramelos,

Los reguladores de pH, también llamados buffers en inglés o tampones en francés, son por lo general sistemas integrados por un ácido débil y su sal; por ejemplo, ácido cítrico – citrato de sodio, potasio o calcio.

Primeros Auxilios Básicos



Ingestión: Enjuagar la boca con agua. Acuda inmediatamente al médico y muéstrela la etiqueta o el envase. Mantener en reposo. No provocar el vómito. Contacto con los ojos: Retirar las lentes de contacto y lavar abundantemente con agua limpia durante por lo menos quince minutos. Solicitar asistencia médica si se producen efectos adversos. Inhalación: Traslade a la persona afectada al aire libre, conserve la temperatura corporal y manténgala en reposo. Contacto con la piel: Retirar la ropa contaminada. Lavar la piel con abundantes cantidades de agua y jabón neutro. Consulte con un médico si los síntomas persisten.

Riesgos de Incendio o Explosión



Medios de extinción: Recomendado: Utilizar dióxido de carbono (CO₂), espuma o polvo seco, teniendo en cuenta el resto de sustancias y productos almacenados. No utilizar: chorro de agua directo. Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla: No aplicable. Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios: En caso de incendio en los alrededores, seguir las siguientes indicaciones: Evitar la inhalación de los humos o vapores que se generen. Utilizar un equipo respiratorio adecuado. No permitir que los efluentes de la extinción de incendios se viertan a desagües o cursos de agua.

Almacenamiento y Manipulación



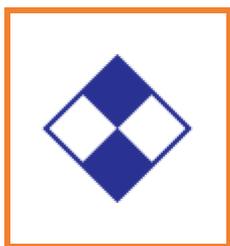
Precauciones para una manipulación segura: No manipule el material cerca de alimentos o agua de bebida. No fumar. Evitar el contacto con los ojos, piel, y ropa. Vestir prendas y llevar lentes protectoras. Observar las normas de higiene y seguridad en el trabajo.

Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades: Mantener el producto en el envase original bien cerrado, en un lugar bien ventilado, seco, alejado de fuentes de ignición y protegido de la luz. Almacenar según los reglamentos locales / nacionales, observando las precauciones indicadas en el etiquetado. Mantener lejos de sustancias incompatibles (ver sección de incompatibilidad).

Consérvese únicamente en el recipiente de origen.

Usos específicos finales: No disponible

Estabilidad y Reactividad



Reactividad: No disponible.

Estabilidad química: Estable en las condiciones normales de uso.

Posibilidad de reacciones peligrosas: Polimerización peligrosa: No presenta reacciones peligrosas conocidas en condiciones normales de proceso.

Condiciones que deben evitarse: Calor excesivo, llamas u otras fuentes de ignición.

Las precauciones normales de los productos químicos.

Materiales incompatibles: Ácidos minerales oxidantes, Agentes oxidantes fuertes, Agentes reductores fuertes

Productos de descomposición peligrosos: Durante la combustión pueden formarse monóxido de carbono y compuestos orgánicos no identificados

Información Toxicológica



Toxicidad oral aguda Síntomas: Irritaciones de las mucosas en la boca, garganta, esófago y tracto estomago-intestinal. Toxicidad aguda por inhalación Síntomas: Posibles síntomas:, irritación de las mucosas Toxicidad cutánea aguda Esta información no está disponible. Irritación de la piel Mezcla provoca irritación cutánea. Irritación ocular Riesgo de turbidez en la córnea. Mezcla provoca lesiones oculares graves. Sensibilización Esta información no está disponible. Mutagenicidad en células germinales Esta información no está disponible. Carcinogenicidad Esta información no está disponible. Toxicidad para la reproducción Esta información no está disponible. Teratogenicidad Esta información no está disponible. Toxicidad específica en determinados órganos - exposición única Esta información no está disponible. .Inhalación: LC50 4 horas rata: >

Información Ecológica



Toxicidad aguda acuática: No hay datos disponibles.

Persistencia y degradabilidad: No disponible.

Factor de bioconcentración: No determinado

Movilidad en el suelo: No disponible.

Resultados de la valoración PBT y mPmB: No determinado.

Otros efectos adversos: Evitar la contaminación del suelo, aguas subterráneas y superficiales organismos acuáticos.

Otros efectos adversos: Información no disponible.