



Lactato de Zinc

Sinónimos

Lactato de Zinc dihidrato

Identificación

CAS	16039-53-5
Fórmula molecular	$C_6H_{10}O_6Zn \cdot 3H_2O$
FEMA	
EINECS	240-178-9

Características

Aspecto: Polvo blanco cristalino o gránulos, casi inodoro

Peso molecular: 218.22 g/mol (anhidro)

pH: (Soln 10%) 5.0 – 8.0

Punto de fusión: $> 200^{\circ}C$ Temp. de descomposición $> 200^{\circ}C$



Usos



Tiene un efecto antimicrobiano. Se usa en la elaboración de productos dentales para eliminar bacterias, eficazmente en el tratamiento de la gingivitis, el sarro y para combatir la halitosis (enfermedad bucal). Se puede encontrar comúnmente en pasta de dientes, enjuague bucal, gomas de mascar y otros productos de higiene bucal.

Además, en la industria de alimentos se usa en la conservación en productos cárnicos crudos, enriquecimiento de zinc para bebidas saludables, productos lácteos, zumos de frutas y preparados para lactantes. Este producto ayuda en la digestión y el metabolismo del fósforo, y es necesario para la síntesis de proteínas y la estabilidad de la sangre.

Primeros Auxilios Básicos



Inhalación: Sacar al afectado de la zona contaminada y trasladarlo al aire libre.

Contacto con la piel: Quitar la ropa y el calzado manchados. Lavar con agua abundante.

Contacto con los ojos: Lavar inmediatamente con agua abundante manteniendo los párpados bien separados (durante 15 minutos como mínimo). Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando. Consultar inmediatamente a un oftalmólogo aunque no haya síntomas inmediatos.

Ingestión: Hacer beber agua. Si la cantidad ingerida es importante: Consultar a un médico o al servicio médico.

Riesgos de Incendio o Explosión



Medios de extinción apropiados: Polvo seco. Niebla de agua. Dióxido de carbono (CO₂). Espuma. Peligro de incendio: Combustible. Productos de descomposición peligrosos en caso de incendio: Durante la combustión: Posible emisión de humos tóxicos. Óxidos de carbono (CO, CO₂). Óxido de zinc.

Instrucciones para extinción de incendio: Confinar y contener los fluidos de extinción (producto peligroso para el medio ambiente). Protección durante la extinción de incendios: No intervenir sin equipo de protección adecuado. Protección completa del cuerpo. Aparato autónomo y aislante de protección respiratoria.

Almacenamiento y Manipulación



Precauciones para una manipulación segura.

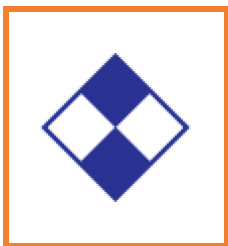
Prohibido comer, beber o fumar durante su manipulación. Evitar contacto con ojos, piel y ropa. Lavarse después de manejar este producto.

Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades.

Condiciones de almacenamiento: Almacenar en un área limpia, seca y bien ventilada. Proteger del sol. Mantener los recipientes cerrados

Usos específicos finales: No se dispone de usos específicos finales

Estabilidad y Reactividad



Reactividad: Que se sepa, el producto tal cual no presenta ningún riesgo particular.

Estabilidad química: Estable a temperatura ambiente y en condiciones normales de utilización.

Posibilidad de reacciones peligrosas: En condición normal ninguna.

Condiciones que deben evitarse: Ninguna conocida.

Materiales incompatibles: Oxidantes potentes.

Productos de descomposición peligrosos Por descomposición térmica (pirólisis), libera: Óxidos de carbono (CO, CO₂), Óxido de zinc.

Información Toxicológica



Toxicidad Aguda

LD50 oral/rata (mg/kg): > 2000 mg/kg

LDLo/ratón= 50 mg/kg

Toxicidad Crónica: No muestra efectos cancerígenos en experimentos con animales. Sobre la base de pruebas con ácido L- láctico y sus sales, no hay evidencia para sugerir propiedades carcinogénicas ni mutagénicos del ácido láctico en sí, ni de la parte de lactato de sus sales

Información Ecológica



Toxicidad Acuática:

EC 50/48h/Daphnia=8.3 ml/l

LC 50/96h/Zebrafish=100 ml/l

ErC 50/96h/green algae=520 µg/l

Movilidad: Completamente Soluble.

Persistencia y degradabilidad: El producto es una sal de ácido láctico que es fácilmente biodegradable.