



Ácido Acético Glacial

Sinónimos

Ácido Metilcarboxílico, Ácido Etanoico, Ácido del vinagre

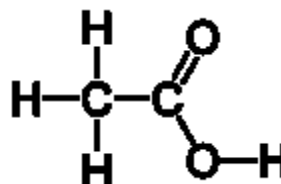
Identificación

CAS	64-19-7
Fórmula molecular	CH ₃ COOH
FEMA	2006
EINECS	200-580-7

Características

Aspecto: Líquido
Color: Incoloro
Olor: Acre
Solubilidad: Soluble agua, alcohol, éter
Punto de inflamación: 39 °C
pH: 2.4 a 60.05 g/l

Fórmula estructural



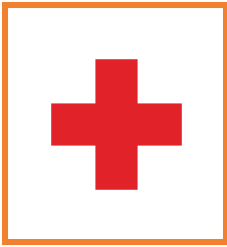
Usos



El ácido acético se utiliza además como aditivo para alimentos y piensos, como conservante de encurtidos, como coagulante del látex natural, y en el teñido y la impresión textil. Las soluciones diluidas (0,25%-5%) se utilizan para tratar infecciones de varios tipos de microorganismos (NDL, 2004) y para eliminar la cal.

El ácido acético se usa como intermediario químico en la fabricación del monómero de acetato de vinilo, y que representa, aproximadamente, un tercio del consumo de ácido acético. El acetato de vinilo es utilizado para fabricar emulsiones como resinas de base para pinturas, adhesivos, revestimientos de papel y acabados textiles. Algunos copolímeros de etileno y acetato de vinilo se usan como adhesivos de termofusión y revestimientos

Primeros Auxilios Básicos



Inhalación: Remuévalo al aire fresco. Obtenga atención médica por cualquier dificultad al respirar.

Ingestión: Dele varios vasos de agua a beber para diluir. Si la cantidad ingerida fue grande, obtenga atención médica.

Contacto con la piel: Lave inmediatamente con agua en abundancia por un mínimo de 15 minutos. Remueva la ropa y los zapatos contaminados. Lave tanto la ropa como los zapatos, antes de volver a usarlos. Obtenga atención médica si se presenta la irritación en la piel.

Contacto con los ojos: Lave los ojos con agua en abundancia por un mínimo de 15 minutos si hubo contacto del producto en polvo o en solución con los ojos. Mueva el párpado hacia arriba y hacia abajo ocasionalmente. Obtenga atención médica si la irritación persiste.

Riesgos de Incendio o Explosión



Condiciones de inflamabilidad: Inflamable en la presencia de una fuente de ignición cuando la temperatura está por encima del punto de inflamación.

Manténgase alejado del calor, chispas, llama abierta / superficies calientes. No fumar.

Medios de extinción apropiados: Usar agua pulverizada, espuma resistente al alcohol, polvo seco o dióxido de carbono

Equipo de protección especial para el personal de lucha contra incendios: Si es necesario, usar equipo de respiración autónomo para la lucha contra el fuego.

Productos de combustión peligrosos: Productos de descomposición peligrosos formados en condiciones de incendio. - Óxidos de carbono

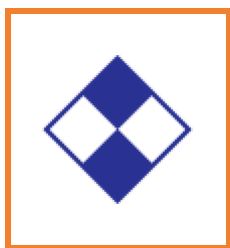
Otros datos: El agua pulverizada puede ser utilizada para enfriar los contenedores cerrados.

Almacenamiento y Manipulación



Precauciones para una manipulación segura: Evítese el contacto con los ojos y la piel. Evitar la inhalación de vapor o neblina. Conservar alejado de toda llama o fuente de chispas - No fumar. Tomar medidas para impedir la acumulación de descargas electrostáticas. Condiciones para el almacenaje seguro Conservar el envase herméticamente cerrado en un lugar seco y bien ventilado. Sensible a la humedad.

Estabilidad y Reactividad



Reactividad: Las mezclas vapor/agua son explosivas con un calentamiento intenso.

Estabilidad química El producto es químicamente estable bajo condiciones normales (a temperatura ambiental).

Posibilidad de reacciones peligrosas: Riesgo de explosión con: peróxidos, ácido perclórico, oleum/ácido sulfúrico, haluros de fósforo, peróxido de hidrógeno/agua oxigenada, cromo (VI)óxido, permanganato de potasio, Peróxidos, Agentes oxidantes fuertes.

Peligro de ignición o de formación de gases o vapores combustibles con: Hierro, Cinc, magnesio, Acero dulce.

Posibles reacciones violentas con: soluciones fuerte de hidróxidos alcalinos, Aldehídos, hidróxidos alcalinos, etanolamina, Acetaldehido, Alcoholes, ácido clorosulfónico.

Información Toxicológica



Toxicidad oral aguda. DL50 Rata: 3.310 mg/kg (RTECS)

Síntomas: Si es ingerido, provoca quemaduras severas de la boca y la garganta, así como peligro de perforación del esófago y del estómago., Náusea, Vómitos, Existe riesgo de aspiración al vomitar., Posible obstrucción pulmonar tras aspiración del vómito.

Síntomas: irritación de las mucosas, Tos, Insuficiencia respiratoria, Consecuencias posibles:, perjudica las vías respiratorias, Pulmonía, bronquitis, Su inhalación puede producir edemas en el tracto respiratorio., Los síntomas pueden retrasarse.

Toxicidad cutánea aguda: Esta información no está disponible.

Irritación de la piel: Conejo Resultado: Provoca quemaduras.

Carcinogenicidad: Esta información no está disponible.

Información Ecológica



Toxicidad para los peces Ensayo semiestático CL50 *Oncorhynchus mykiss* (Trucha irisada): > 300,8 mg/l; 96 h Directrices de ensayo 203 del OECD Toxicidad para las dafnias y otros invertebrados acuáticos EC5 *E. sulcatum*: 78 mg/l; 72 h neutro (concentración tóxica límite) (Literatura) CE50 *Daphnia magna* (Pulga de mar grande): 47 mg/l; 24 h (Literatura) Toxicidad para las algas IC5 *Scenedesmus quadricauda* (alga verde): 4.000 mg/l; 16 h (concentración tóxica límite) (Literatura) Toxicidad para las bacterias EC5 *Pseudomonas putida*: 2.850 mg/l; 16 h neutro (concentración tóxica límite).