



## Acetato de Sodio Trihidratado

### Sinónimos

Acetato de sodio trihidratado, sal sódica trihidratada del ácido acético. Etanoato de Sodio

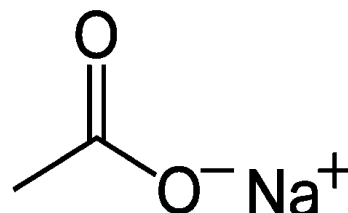
### Identificación

CAS	6131-90-4
Fórmula molecular	C2H5NaO2 3H2O
FEMA	-
EINECS	204-823-8

### Características

Aspecto: Cristales blancos o polvo  
Color: Blanco  
Olor: Con olor ligero a ácido acético  
Solubilidad: Soluble en agua  
Densidad relativa: 1.528  
pH: 8.9

### Fórmula Estructural



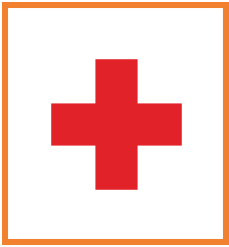
### Usos



Es utilizado en la industria textil para neutralizar las corrientes residuales de ácido sulfúrico, y como fotorresistente cuando se usan colorantes de anilina. También se usa como agente de encurtido en el curtido con cromo.

Intermediario, colorantes, manufactura de colores secos, anhídrido acético, acetato de cobre, mordiente, jabones, fotografía, purificación de glucosa, preservación de carne, medicina, estampado textil, industria del hule, reactivo en electroplateado, agente deshidratante, taninos.

## 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



Fuego: La temperatura de auto-ignición es: 611 °C (1132 °F)

Con la mayoría de los sólidos orgánicos, el fuego es posible a elevadas temperaturas o por contacto con una fuente de ignición o flama abierta. Los datos enlistados para el fuego son para el material anhidro.

Explosión: El polvo fino disperso en el aire en concentraciones suficientes, y en la presencia de una fuente de ignición es un polvo potencialmente con riesgo de explosión.

Medio de extinción del fuego: Rocío de agua, polvo químico seco, espuma o dióxido de carbono.

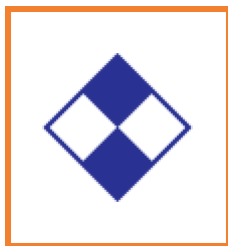
Información especial: En el caso de un fuego, use ropa protectora total y un aparato de respiración autónomo aprobado por la NIOSH con protección completa a la cara en el modo de demanda de presión u otro modo de presión positiva

## Almacenamiento y Manipulación



Mantenga el material en su envase original perfectamente cerrado, y almacenado en un lugar fresco, seco y en un área bien ventilada. Protéjalo de cualquier daño físico. Aléjelo de cualquier flama abierta o fuente de calor. Los recipientes de este material pueden ser peligrosos cuando están vacíos ya que retienen residuos del producto. (Polvo, sólidos): observe todas las recomendaciones y precauciones enlistadas para el producto.

## Estabilidad y Reactividad



Estabilidad: Estable bajo las condiciones ordinarias de almacenaje y uso.

Productos de descomposición peligrosos: Emite vapores de ácido acético por calentamiento y al contacto con ácidos fuertes.

Riesgos de polimerización: No ocurrirá.

Incompatibilidades: Incompatible con Ácido Nítrico, Fluoruros, Nitrato de Potasio, oxidantes fuertes, halógenos y diketeno. Sensible a la humedad.

Condiciones a evitar: Los materiales incompatibles.

## Información Toxicológica



Hidrato: Investigado como un mutágeno. Anhidro: Oral en ratas DL50: 3530 mg/kg; inhalación en ratas CL50: > 30 g/m<sup>3</sup> ; DL50 piel en conejos: > 10 mg/kg; Datos de irritación, Standard Draize: conejo en piel: 500 mg/24 H, medio; estándar Draize, Conejos en ojos: 10 mg, medio. Investigado como un mutágeno.

Puede ser peligroso por ingestión, inhalación o a través de absorción en la piel. Puede actuar como irritante.

Datos de toxicidad: (El significado de cualquiera abreviación que aparezca en esta sección será dada aquí.) DL50 oral en ratas: 3530 mg/kg DL50 SCU-MUS: 3200 mg/kg CL50 IHL-en ratas: > 39 g/m<sup>3</sup>. . hora DL50 oral en ratones: 6891 mg/kg. DL50 en piel en conejos: > 10,000 mg/kg.

## Información Ecológica



Daño ambiental: No se encontró información.

Toxicidad ambiental: No se encontró información.