



# Bicarbonato de Sodio

## Sinónimos

Hidrogenocarbonato (IV) de sodio, Carbonato Ácido de Sodio, Hidrogenocarbonato de Sodio, Bicarbonato de Soda

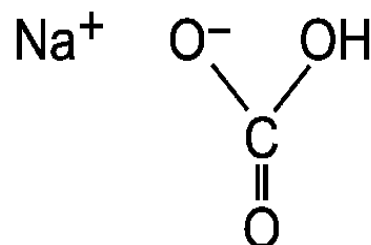
## Identificación

CAS	144-55-8
Fórmula molecular	C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> O <sub>2</sub> Na
FEMA	-
EINECS	205-633-8

## Características

Apariencia: Polvo cristalino blanco o cristales incoloros  
Olor: Inodoro  
Peso molecular: 84.01 g/mol  
Solubilidad: Soluble en agua

## Estructura molecular

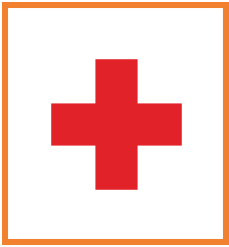


## Usos



Se usa principalmente en repostería como aditivo leudante, donde reacciona con otros componentes para liberar CO<sub>2</sub>, que ayuda a la masa a elevarse, dándole sabor y volumen. Los compuestos ácidos que inducen esta reacción incluyen crémor tártaro, zumo de limón, yogurt, ácido acético. También, se emplea como regulador de acidez y álcali. Por ejemplo, se usa en galletas dulces, pasteles, pastas, ingredientes de repostería y mezclas, galletas saladas, trigo, snacks de otros granos, mantequilla, producción de gaseosas, productos lácteos. En el ámbito médico, es usado en el tratamiento de hiperacidez gástrica, acidosis metabólica, y como alcalinizante urinario. Así mismo, es posible usarlo en caso de quemaduras por ácidos, ya que los neutraliza por su carácter alcalino. En otras industrias se usa para la limpieza doméstica por su poder abrasivo y desodorante, en limpieza de la plata, desatascador de tuberías, en cosmética natural como desodorante y como sustituto del champú y como blanqueador dental ya que pule la superficie del esmalte

## 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 (CO<sub>2</sub>). 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, CO<sub>2</sub>). 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



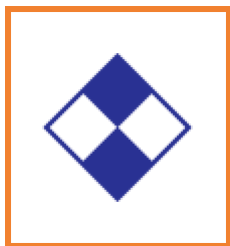
Evitar temperaturas por encima de 200 °C.

Almacenamiento: Mantener el empaque cerrado, en un lugar fresco y seco.

Separado de bases fuertes.

Manipulación: Manipular el producto con equipo de protección personal adecuado, especialmente llevar gafas de protección. Seguir las medidas de higiene y BPM.

## Estabilidad y Reactividad



Estabilidad: Estable bajo condiciones normales de manipulación y almacenamiento.

Reactividad: Ninguna reacción peligrosa si se tienen en consideración las normas indicadas sobre manipulación y almacenamiento.

Condiciones a evitar: Contacto con materiales incompatibles.

Sustancias a evitar: Plata, compuestos de plata, bases, agentes oxidantes y reductores.

## Información Toxicológica



Toxicidad en humanos: El contacto e ingestión repetida y prolongada puede generar efectos más adversos sobre la salud, provocando lesiones fuertes, como úlceras gástricas, hiperacidez, dolores musculares, debilidad.

Carcinogenicidad: Ningún componente de este producto presente a niveles mayores o iguales al 0.1% es identificado como posible, posible o confirmado por el IARC como carcinógeno humano.

## Información Ecológica



Persistencia y biodegradabilidad: Fácilmente biodegradable.

Otros efectos Negativos: Evitar la contaminación del suelo, aguas subterráneas y superficiales.