



Benzoato de Sodio

Sinónimos

Benzoato de Sosa, Sal de Sodio del
Ácido Fenilcarboxílico

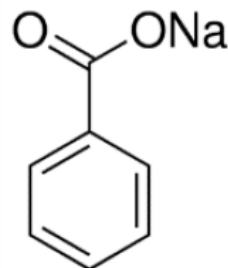
Identificación

CAS	532-32-1
Fórmula molecular	C ₇ H ₅ O ₂ Na
FEMA	3025
EINECS	208-534-8

Características

Apariencia: Polvo granular cristalino
Color: Blanco
Peso molecular: 144.10 g/mol
Solubilidad: Fácilmente soluble en agua fría o caliente

Estructura molecular



Usos



Se utiliza en alimentos y productos en condiciones ácidos para el control de bacterias, hongos, levaduras y otros microorganismos. Ya que interfiere con su capacidad de producción de energía. Debido a que solo se convierte en ácido benzoico en ambientes ácidos, no se utiliza su acción anti-microbiana a menos de que el pH en el que se trabaje sea inferior o aproximado a 3.6. Se usa por ejemplo en productos como mermeladas, aderezos para ensaladas, jugos, encurtidos, vinagre, vinos, conservas de pescado, y bebidas carbonatadas. También se utiliza como inhibidor de la corrosión en productos anticongelantes para automóviles, en algunas marcas de ibuprofeno, crema dental, enjuagues bucales y jarabes para la tos.

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



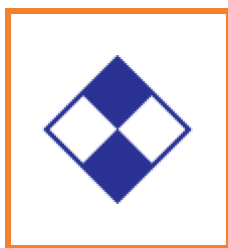
Evitar temperaturas por encima de 200 °C.

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.