



Metil Parabeno Puro

Sinónimos

4-hidroxibenzoato de metilo, éster metílico del ácido 4hidroxibenzoico, metil p-hidroxibenzoato, metil parahidroxibenzoato

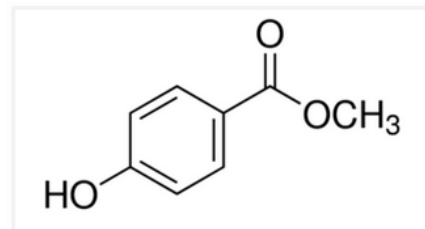
Identificación

| | |
|---------------------|--|
| CAS | 99-76-3 |
| Fórmula molecular | C ₈ H ₈ O ₃ |
| EINECS | 202-785-7 |
| FEMA | - |
| Aditivo Alimentario | E218 |

Características

Aspecto: Polvo blanco fino
Peso molecular: 152.15 g/mol
pH: 4,5 – 5,5
Punto de fusión, °C: 125 - 128

Estructura Molecular



Usos



Por sus propiedades bactericidas (generalmente de las Grampositivas) y fungicidas suele emplearse en la industria alimentaria como aditivo conservante. Se usa, por ejemplo, en refrescos, gaseosas, bebidas energéticas, zumos, jugos, vinos, mayonesas, pastelería, comidas precocidas. En otras industrias en enjuagues bucales, crema dental, jarabes para la tos, productos cosméticos.

Primeros Auxilios Básicos



Contacto con los ojos: Revise y remueva cualquier lente de contacto. Lávelos inmediatamente con abundante agua durante al menos 15 minutos. Puede utilizar agua fría. Acudir al médico inmediatamente si la irritación persiste. Contacto con la piel: Lave cuidadosamente la piel contaminada con un jabón no abrasivo y agua. Cubra la parte irritada de la piel con algún emoliente. Consultar a un médico si persisten los síntomas. Inhalación: Traslade a la persona afectada al aire libre y manténgala en reposo. Si la persona no respira, suministre respiración artificial. Si presenta dificultades para respirar, suminístrele oxígeno. Obtenga atención médica. Ingestión: No induzca el vómito, a menos de que el personal médico encargado lo indique.

Riesgos de Incendio o Explosión



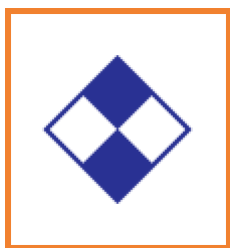
Medios de extinción: Agua pulverizada, espumas resistentes a alcoholes, extintores de polvo seco o Dióxido de carbono. No utilizar chorro de agua directo. Peligros específicos derivados de la sustancia o la mezcla: Puede ser combustible a altas temperaturas. Ligeramente inflamable o inflamable en presencia de calor. No es inflamable en presencia de choques. Ligeramente explosivo en presencia de llamas abiertas. Los gases producidos por combustión de compuestos orgánicos deben considerarse como tóxicos por inhalación. Las concentraciones suficientes de polvo, en presencia de fuentes de ignición aumentan su potencial de explosividad. Productos de la Combustión: Se pueden generar óxidos de carbono.

Almacenamiento y Manipulación



Precauciones de manejo seguro: Mantenga alejado de calor excesivo y fuentes de calor. Los envases vacíos pueden contener vapores o líquidos residuales que pueden inflamarse o explotar. Mantenga en tierra los equipos que contenga el material. No inhalar el material directamente. En caso de ventilación insuficiente. Utilice el equipo de respiración autónomo. Medidas de higiene: Se debe prohibir comer, beber y fumar en las áreas donde se manipula, almacena y procesa este material. Los trabajadores deben lavarse las manos y la cara antes de comer, beber y fumar. Retirar la ropa contaminada y el equipo de protección antes de entrar en las áreas de alimentación. Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas cualesquiera incompatibles: Almacenar en contenedores bien cerrados en lugares secos y bien ventilados.

Estabilidad y Reactividad



Estabilidad Química: Estable bajo condiciones recomendadas de almacenamiento. Condiciones que se deben evitar: No hay información disponible. Materiales incompatibles: Álcalis y agentes oxidantes. No es corrosivo en presencia en vidrio, acero, acero inoxidable (304, 316) Productos de descomposición peligrosos: En condiciones de fuego se pueden formar sustancias nocivas – se desconoce la naturaleza de los productos en descomposición.

Información Toxicológica



Rutas de entrada: Inhalación, Ingestión. Toxicidad en Animales: Toxicidad oral Aguda LD50 > 8000 mg/kg (Ratón) Efectos Crónicos en Humanos: La sustancia puede ser ligeramente irritante al contacto con la piel, por ingestión o inhalación. Otros efectos crónicos en humanos: El contacto prologado y repetitivo con la piel puede causar sensibilidad, dermatitis y reacción alérgica. Puede causar irritación en los ojos, puede causar irritación en el tracto gastrointestinal. La toxicidad en el cuerpo es baja. Puede afectar el comportamiento/sistema nervioso (ataxia, somnolencia, parálisis flácida sin anestesia). Observaciones especiales en toxicidad en animales: No hay información disponible. Observaciones especiales de efectos crónicos en humanos: No hay información disponible.

Información Ecológica



Ecotoxicidad: No hay información disponible. Movilidad: No hay información disponible. Persistencia y degradabilidad: Es poco probable que se formen productos peligrosos en degradación a corto plazo, sin embargo, a largo plazo puede producirse subproductos en la degradación. Los productos de la degradación no son tóxicos. Potencial de Bioacumulación: No hay información disponible. Resultados de la valoración PBT: No hay información disponible. Otros efectos Negativos: Prevenir contaminación de suelo, tierra y aguas.