

SULFATO DE MERCURIO

ICSC: 0982



SULFATO DE MERCURIO

Sulfato mercúrico
Sulfato de mercurio (II)
(polvo)
 $HgSO_4$

Masa molecular: 296.68

Nº CAS 7783-35-9
Nº RTECS OX0500000
Nº ICSC 0982
Nº NU 1645
Nº CE 080-002-00-6



| TIPOS DE PELIGRO/ EXPOSICION | PELIGROS/ SINTOMAS AGUDOS | PREVENCION | PRIMEROS AUXILIOS/ LUCHA CONTRA INCENDIOS |
|------------------------------|---|---|---|
| INCENDIO | No combustible. Emite humos tóxicos en caso de incendio. | | Pulverización con agua, espuma, polvos, dióxido de carbono. En presencia de agua, puede originar polución. NO utilizar agua. |
| EXPLOSION | | | |
| EXPOSICION | | ¡EVITAR LA DISPERSION DEL POLVO! ¡HIGIENE ESTRICTA! | ¡CONSULTAR AL MEDICO EN TODOS LOS CASOS! |
| • INHALACION | Sensación de quemazón, tos, dificultad respiratoria, jadeo, debilidad. (Síntomas de efectos no inmediatos: véanse Notas). | Extracción localizada o protección respiratoria. | Aire limpio, reposo, posición de semiincorporado, respiración artificial si estuviera indicada y someter a atención médica. |
| • PIEL | ¡PUEDE ABSORBERSE! Enrojecimiento, sensación de quemazón, dolor. | Guantes protectores, traje de protección. | Quitar las ropas contaminadas, aclarar la piel con agua abundante o ducharse y solicitar atención médica. |
| • OJOS | Dolor, visión borrosa, quemaduras profundas graves. | Gafas ajustadas de seguridad o protección ocular combinada con la protección respiratoria si se trata de polvo. | Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad), después consultar a un médico. |
| • INGESTION | Dolor abdominal, diarrea, náuseas, vómitos, sabor metálico. | No comer, beber ni fumar durante el trabajo. | Enjuagar la boca. Dar a beber una papilla de carbón activado y agua, y someter a atención médica. |

| DERRAMAS Y FUGAS | ALMACENAMIENTO | ENVASADO Y ETIQUETADO |
|---|--|---|
| Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente, recoger cuidadosamente el residuo y trasladarlo a continuación a un lugar seguro. NO permitir que este producto químico penetre en el ambiente. (Protección personal adicional: equipo autónomo de respiración). | Separado de cloruro de hidrógeno y laminillas de aluminio. Mantener en lugar seco; mantener en la oscuridad. | Hermético. Envase irrompible; colocar el envase frágil dentro de un recipiente irrompible cerrado. símbolo T+ símbolo N R: 26/27/28-33-50/53 S: (1/2-)13-28-36-45-60-61 Nota: A Clasificación de Peligros NU: 6.1 Grupo de Envasado NU: II |



VEASE AL DORSO INFORMACION IMPORTANTE

Fichas Internacionales de Seguridad Química

SULFATO DE MERCURIO

ICSC: 0982

| | | |
|---|---|---|
| D A T O S I M P O R T A N T E S | <p>ESTADO FISICO; ASPECTO Polvo cristalino blanco.</p> <p>PELIGROS QUIMICOS</p> <p>PELIGROS QUIMICOS La sustancia se descompone al calentarla intensamente produciendo humos tóxicos de Hg y SO_x. Reacciona con agua, produciendo sulfato de mercurio básico y ácido sulfúrico. Reacciona violentamente con cloruro de hidrógeno. En contacto con laminillas de aluminio, en presencia de humedad, produce una rápida y completa amalgamación.</p> <p>LIMITES DE EXPOSICION TLV (como TWA): 0.1 mg/m³ (como Hg) (piel) (ACGIH 1990-1991). MAK:0.05 mg(Hg)/m³</p> | <p>VIAS DE EXPOSICION La sustancia se puede absorber por inhalación del aerosol, a través de la piel y por ingestión.</p> <p>RIESGO DE INHALACION La evaporación a 20°C es despreciable; sin embargo se puede alcanzar rápidamente una concentración nociva de partículas en el aire por dispersión.</p> <p>EFFECTOS DE EXPOSICION DE CORTA DURACION Corrosivo. La sustancia irrita la piel y es corrosiva de los ojos y el tracto respiratorio. Corrosivo por ingestión. La inhalación del aerosol puede originar edema pulmonar (véanse Notas). La sustancia puede tener efectos sobre el tracto gastrointestinal. La exposición muy por encima del OEL puede producir la muerte. Los efectos pueden aparecer de forma no inmediata. Se recomienda vigilancia médica.</p> <p>EFFECTOS DE EXPOSICION PROLONGADA O REPETIDA La sustancia puede tener efectos sobre los riñones, dando lugar a síndrome nefrótico.</p> |
|---|---|---|

| | | |
|----------------------------|--|-------------------------------|
| PROPIEDADES FISICAS | Punto de fusión (se descompone) Densidad relativa (agua = 1): 6.4 | Solubilidad en agua: reacción |
|----------------------------|--|-------------------------------|

| | | |
|--------------------------|--|---|
| DATOS AMBIENTALES | Esta sustancia puede ser peligrosa para el ambiente; debería prestarse atención especial a los organismos acuáticos. En la cadena alimentaria referida a los seres humanos tiene lugar bioacumulación, concretamente en organismos acuáticos. Se aconseja firmemente impedir que el producto químico penetre en el ambiente. |  |
|--------------------------|--|---|

NOTAS

Está indicado examen médico periódico dependiendo del grado de exposición. Los síntomas del edema pulmonar no se ponen de manifiesto a menudo hasta pasadas algunas horas y se agravan por el esfuerzo físico. Reposo y vigilancia médica son por ello imprescindibles. Debe considerarse la inmediata administración de un aerosol adecuado, por un médico o persona por él autorizada. En caso de envenenamiento con esta sustancia es necesario tratamiento específico; deben estar disponibles los medios adecuados junto con instrucciones. NO llevar a casa la ropa de trabajo.

INFORMACION ADICIONAL

FISQ: 2-170 SULFATO DE MERCURIO

ICSC: 0982

SULFATO DE MERCURIO

© CCE, IPCS, 1994

NOTA LEGAL IMPORTANTE:

Ni la CCE ni la IPCS ni sus representantes son responsables del posible uso de esta información. Esta ficha contiene la opinión colectiva del Comité Internacional de Expertos del IPCS y es independiente de requisitos legales. La versión española incluye el etiquetado asignado por la clasificación europea, actualizado a la vigésima adaptación de la Directiva 67/548/CEE traspuesta a la legislación española por el Real Decreto 363/95 (BOE 5.6.95).