



Industria Química

FICHA DE SEGURIDAD QUIMICA

Revisión N°: 02, 10/01/2013

DIOXIDO DE AZUFRE

ICSC: 0074



DIOXIDO DE AZUFRE
Anhídrido sulfuroso
SO2
Masa molecular: 64.1

N° CAS 7446-09-5
N° RTECS WS4550000
N° ICSC 0074
N° NU 1079
N° CE 016-011-00-9

Table with 4 columns: TIPOS DE PELIGRO/EXPOSICION, PELIGROS/SINTOMAS AGUDOS, PREVENCION, and PRIMEROS AUXILIOS/LUCHA CONTRA INCENDIOS. Rows include INCENDIO, EXPLOSION, EXPOSICION, INHALACION, PIEL, OJOS, and INGESTION.

Table with 3 columns: DERRAMAS Y FUGAS, ALMACENAMIENTO, and ENVASADO Y ETIQUETADO. Includes hazard pictogram and classification details.

VEASE AL DORSO INFORMACION IMPORTANTE



Industria Química

FICHA DE SEGURIDAD QUIMICA

Revisión N°: 02, 10/01/2013

DIOXIDO DE AZUFRE

ICSC: 0074

D A T O S I M P O R T A N T E S	<p>ESTADO FISICO; ASPECTO Gas licuado comprimido o gas incoloro, de olor acre.</p> <p>PELIGROS FISICOS El gas es más denso que el aire.</p> <p>PELIGROS QUIMICOS La disolución en agua es moderadamente ácida. Reacciona violentamente con amoniaco, acroleina, acetileno, metales alcalinos, cloro, óxido de etileno, aminas, butadieno. Reacciona con el agua o vapor de agua, originando peligro de corrosión. Ataca a muchos metales incluyendo, aluminio, hierro, acero, cobre, níquel en presencia de agua. Incompatible con los halógenos. Ataca a los plásticos, caucho y recubrimientos, si está en forma líquida.</p> <p>LIMITES DE EXPOSICION TLV (como TWA): 2 ppm; 5.2 mg/m³ (ACGIH 1997-1998). TLV (como STEL): 5 ppm; 13 mg/m³ (ACGIH 1997-1998).</p>	<p>VIAS DE EXPOSICION La sustancia se puede absorber por inhalación.</p> <p>RIESGO DE INHALACION Al producirse una pérdida de gas se alcanza muy rápidamente una concentración nociva de éste en el aire.</p> <p>EFFECTOS DE EXPOSICION DE CORTA DURACION La sustancia irrita fuertemente los ojos y el tracto respiratorio. La inhalación del gas puede originar edema pulmonar (véanse Notas). La evaporación rápida del líquido puede producir congelación. La sustancia puede causar efectos en el tracto respiratorio, dando lugar a reacciones asmáticas, espamos reflejos, parada respiratoria. La exposición 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 exposición a inhalación prolongada o repetida puede originar asma.</p>
	<p>PROPIEDADES FISICAS</p> <p>Punto de ebullición: -10°C Punto de fusión: -75.5°C Densidad relativa (agua = 1): 1.4 a -10°C (líquido)</p>	<p>Solubilidad en agua, ml/100 ml a 25°C: 8.5 Presión de vapor, kPa a 20°C: 330 Densidad relativa de vapor (aire = 1): 2.25</p>
<p>DATOS AMBIENTALES</p>	 <p>Esta sustancia puede ser peligrosa para el ambiente; debería prestarse atención especial al aire, agua y plantas.</p>	
NOTAS		
<p>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. NO pulverizar con agua sobre la botella que tenga un escape (para evitar la corrosión de la misma). Con el fin de evitar la fuga de gas en estado líquido, girar la botella que tenga un escape manteniendo arriba el punto de escape.</p>		
<p>Ficha de emergencia de transporte (Transport Emergency Card): TEC (R)-15 Código NFPA: H 3; F 0; R 0;</p>		

Administración:

Besares 151 - (5505) - Chacras de Coria – Luján de Cuyo - Mendoza – Argentina. Tel: 0054 (261) 496 1217 / 496 5878

Planta Fabril:

Calle 6 y 110 – Parque Industrial Sur. – San Luis – Argentina.-

sulfur@sulfur.com.ar

www.sulfur.com.ar