

HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD DEL MATERIAL

TRÍOXIDO DE AZUFRE

RESEÑA DE SEGURIDAD: Tóxico por inhalación.

1.- INFORMACIÓN DEL PRODUCTO Y DEL PROVEEDOR

NOMBRE DEL PRODUCTO/ INSUMO	Trióxido de Azufre
DESCRIPCIÓN QUÍMICA	SO ₃ que contiene gas húmedo
SINÓNIMOS DEL PRODUCTO/INSUMO	--
DESCRIPCIÓN DEL PRODUCTO/INSUMO	--

FABRICANTE	Procesadora Industrial Rio Seco S.A.
DIRECCIÓN DEL FABRICANTE	Habilitación Urbana Industrial Rio Seco, Provincia de Huaral, Departamento de Lima.
TELÉFONO DE EMERGENCIA	(01) - 419 2500 Anexo: 5603

PROVEEDOR	--
DIRECCIÓN DEL PROVEEDOR	--
TELÉFONO DE EMERGENCIA	--

2.- COMPOSICIÓN INGREDIENTES

INSUMO	N° CAS	ACGIH TLV	OSHA PEL	OTROS LÍMITES	%
Trióxido de azufre					0-10%
Agua					1-30 vol-%
Aire					Balanceado

3.- IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

EFFECTOS	AGUDOS	
		POR INGESTIÓN: No relevante
		POR CONTACTO CON LA PIEL: El vapor y el líquido causan graves quemaduras en la piel.
		POR INHALACIÓN: SO ₃ causa graves quemaduras del sistema respiratorio. Es posible una lesión grave de los pulmones (edema pulmonar). Umbral de olor de 0.1 ppm 0.125-0.50 ppm Normalmente levemente irritante 1.5-2.5 ppm Definitivamente desagradable 10-20 ppm insoportable
		POR CONTACTO CON LOS OJOS: El vapor y el líquido causan graves quemaduras en los ojos.

	CRÓNICOS	
CONDICIONES MÉDICAS AGRAVADAS POR SOBREEXPOSICIÓN	ND	
LISTADO QUÍMICAMENTE COMO CANCERÍGENO O COMO POTENCIALMENTE CANCERÍGENO	ND	

4.- PROCEDIMIENTOS DE EMERGENCIA Y PRIMEROS AUXILIOS

INHALACIÓN	Lleve a la víctima al aire fresco y colóquelo cómodamente. Manténelo caliente y tranquilo. Afloje cualquier ropa apretada. Si la respiración ha cesado, la respiración artificial efectiva debe iniciarse de inmediato, pero tenga cuidado con la condición de irritación de los órganos respiratorios. Suministrar oxígeno, si es necesario. Llevar al paciente a un hospital.
INGESTIÓN	En caso de ingestión, dé a la víctima leche mezclada con huevo crudo para beber.
CONTACTO CON PIEL	Quitarse la ropa y los zapatos contaminados inmediatamente. Lave las partes afectadas del cuerpo con grandes cantidades de agua, luego cúbralas con un apósito estéril (¡sin gasa de ácido pírico!). Las personas gravemente heridas deben ser llevadas a un hospital.
CONTACTO CON OJOS	Enjuague con abundante agua por 10-15 minutos. Además, separar los párpados con el pulgar y el índice y mover el ojo en todas direcciones durante el enjuague. Lleve a la persona lesionada a un hospital.
NOTA PARA LOS MÉDICOS	ND

5.- PROCEDIMIENTOS EN CASO DE FUEGO Y EXPLOSIÓN

PELIGRO DE FUEGO	No inflamable
MÉTODOS DE EXTINCIÓN	ND
EQUIPAMIENTO PROTECTOR	ND
PELIGRO DE EXPLOSIÓN	ND
PUNTO DE INFLAMACIÓN:	ND
PELIGROS ESPECÍFICOS DERIVADOS DE LA SUSTANCIA	ND

6.- PROCEDIMIENTOS EN CASO DE DERRAMES Y/O FUGAS

Agua:

El SO₃ reacciona con el agua (y en el aire húmedo) generando ácido sulfúrico, H₂SO₄, bajo la liberación de calor. H₂SO₄ es muy higroscópico.

Bases:

De la misma manera que con el agua, el SO₃ reacciona con las bases.

Rieles:

El SO₃ en forma de H₂SO₄ líquido es corrosivo para la mayoría de los metales.

Materias orgánicas:

El SO₃ puede provocar la ignición de materiales inflamables como celulosa, algodón, madera y similares.

7.- MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO

MANIPULACIÓN	ALMACENAMIENTO
ND	ND

8.- CONTROL DE EXPOSICIONES / PROTECCIÓN PERSONAL

DISPOSICIONES DE INGENIERÍA	ND
PROTECCIÓN RESPIRATORIA	Usar un respirador adecuado para gases.
PROTECCIÓN DE OJOS Y CARA	Utilice lentes goggles. Mantenga un enjuague ocular al alcance.
PROTECCIÓN DE LA PIEL	Use ropa protectora y guantes en un material adecuado, por ej. PVC.
OTRAS MEDIDAS DE PROTECCIÓN	Asegúrese de que una ducha de emergencia esté al alcance.

9.- PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

APARIENCIA: Gas incoloro, olor desagradable TEMPERATURA DE EBULLICIÓN: 45°C PRESIÓN DE VAPOR: 0.4 Bar TEMPERATURA DE FUSIÓN: 17 - 40°C TEMPERATURA DE INFLAMACIÓN: No inflamable DENSIDAD DE VAPOR (aire=1) -- DENSIDAD RELATIVA (agua=1): 2.76	SOLUBILIDAD EN AGUA: reacción exotérmica PUNTO DE FLUIDEZ: -- LÍMITES DE INFLAMABILIDAD: -- VELOCIDAD DE EVAPORACIÓN (BU A/C=1): -- VISCOSIDAD: -- VOLATILIDAD: -- PH: < 7
--	---

10.- REACTIVIDAD Y ESTABILIDAD

ESTABILIDAD	El SO ₃ reacciona con el agua formando ácido sulfúrico, H ₂ SO ₄ . El equilibrio entre SO ₃ y el agua vaporosa, el ácido sulfúrico vaporoso y el ácido sulfúrico condensado dependen de la temperatura.
CONDICIONES A EVITAR	En el aire húmedo o en las nieblas, el SO ₃ se combina con el agua para formar ácido sulfúrico.
MATERIAS A EVITAR	El SO ₃ como ácido sulfúrico reacciona violentamente con la mayoría de las materias orgánicas, bases y agua.
PRODUCTOS DE PELIGROSOS DE DESCOMPOSICIÓN	
PRODUCTOS DE PELIGROSOS DE COMBUSTIÓN	ND
POLIMERIZACIÓN PELIGROSA	ND

11.- INFORMACIÓN SOBRE TOXICIDAD

CARCINOGENIA	ND
MUTAGENIA	ND
TERATOGENICIDAD	ND
INFORMACION ADICIONAL	Inhalación: TC _{LO} (humano): 30 mg / m ³ (efectos del sistema pulmonar) LC _{LO} (conejiillo de indias): 30 mg / m ³ durante 6 horas (TC _{LO} : concentración tóxica más baja publicada LC _{LO} : concentración letal más baja publicada) Ingestión / consumo, contacto con la piel y los ojos: Actúa como una poderosa cáustica. Daño al tejido.

12.- INFORMACIÓN SOBRE ECOLOGÍA

AIRE	ND
AGUA	Soluble en agua. Tóxico para organismos que viven en el agua: LD ₅₀ / 96 horas 100-10 mg /L, desde 1.2 mg /L letal para peces (sin indicación de tiempo), a 6,3 mg /L letal en 24 horas. Disminuye el pH.
TIERRA	ND
BIOACUMULACIÓN/BIODEGRADABILIDAD	ND
NOTAS/OBSERVACIONES	ND

13.- PROCEDIMIENTOS PARA LA ELIMINACIÓN DEL PRODUCTO O INSUMO

Absorba el ácido en el suelo o la arena y enjuague con abundante agua. Se debe evitar el drenaje a alcantarillado o sistema de descarga pública.

14.- INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE

Transporte terrestre ONU:

Nº de Clase de riesgo: --
Nº de Identificación UN: --
Grupo de Embalaje: --
Identificación: --

15.- INFORMACIÓN SOBRE REGULACIONES

ND

16.- OTRAS INFORMACIONES

CAS: Servicio Abstracto Químico
Mg/m³: miligramos por metro cúbico.
Ppm: partes por millón.
EPP: Equipos de protección personal
TWA: Promedio ajustado por el tiempo
STEL: Límite de exposición a corto plazo
OSHA: Administración de Seguridad y Salud Ocupacionales
ACGIH Conferencia Americana de Higienistas Industriales Gubernamentales
IARC: Centro Internacional de Investigación del Cáncer.
NIOSH Instituto Nacional de Seguridad y Salud Ocupacionales
ND: No determinado

La información proporcionada en Hoja de Datos de Seguridad es la más correcta de que disponemos a la fecha de su publicación. La información suministrada está concebida solamente como una guía para la seguridad en el manejo, uso, procesado, almacenamiento, transporte, eliminación y descarga. La información se refiere únicamente al material especificado, y no puede ser válida para dicho material usado en combinación con otros materiales o en cualquier proceso, a menos que sea indicado en el texto.