

# HOJA DE DATOS DE SEGURIDAD DEL MATERIAL

## DIÓXIDO DE AZUFRE

**RESEÑA DE SEGURIDAD:** Tóxico por inhalación.

### 1.- INFORMACIÓN DEL PRODUCTO Y DEL PROVEEDOR

<b>NOMBRE DEL PRODUCTO/ INSUMO</b>	Dióxido de Azufre
<b>DESCRIPCIÓN QUÍMICA</b>	SO <sub>2</sub>
<b>SINÓNIMOS DEL PRODUCTO/INSUMO</b>	- - -
<b>DESCRIPCIÓN DEL PRODUCTO/INSUMO</b>	--

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

<b>PROVEEDOR</b>	--
<b>DIRECCIÓN DEL PROVEEDOR</b>	--
<b>TELÉFONO DE EMERGENCIA</b>	--

### 2.- COMPOSICIÓN INGREDIENTES

INSUMO	N° CAS	ACGIH TLV	OSHA PEL	OTROS LÍMITES	%
Dióxido de azufre		0.25 ppm (STEL)			0-10%
Aire					balanceado

### 3.- IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

EFFECTOS	AGUDOS	
		<b>POR INGESTIÓN:</b> No relevante
		<b>POR CONTACTO CON LA PIEL:</b> Irritación en áreas húmedas de la piel a los pocos minutos de la exposición.
		<b>POR INHALACIÓN:</b> La presencia de SO <sub>2</sub> gaseoso es tan irritante que proporciona su propia advertencia de concentraciones tóxicas. Las altas concentraciones provocarán dificultad para respirar (disnea) y palpitaciones. Letal. La exudación de líquido en los pulmones (edema pulmonar) puede ocurrir varias horas después de la exposición. La neumonía químicamente condicionada y el edema pulmonar pueden desarrollarse en 1 a 2 días. Umbral de olor de 0,3-1 ppm (por gusto) 6-12 ppm Causa irritación inmediata de la nariz y garganta 50-100 ppm Concentración máxima permisible para exposiciones de 30 a 60 minutos

		400 ppm letal
		<b>POR CONTACTO CON LOS OJOS:</b> Irritante para los ojos. El SO <sub>2</sub> gaseoso concentrado puede causar daños severos a los ojos, incluida la ceguera.
	<b>CRÓNICOS</b>	ND
<b>CONDICIONES MÉDICAS AGRAVADAS POR SOBREEXPOSICIÓN</b>		ND
<b>LISTADO QUÍMICAMENTE COMO CANCERÍGENO O COMO POTENCIALMENTE CANCERÍGENO</b>		ND

#### 4.- PROCEDIMIENTOS DE EMERGENCIA Y PRIMEROS AUXILIOS

<b>INHALACIÓN</b>	La víctima debe ser llevada de inmediato a una atmósfera no contaminada, colocada cómodamente, aflojándose la ropa ajustada. La respiración artificial efectiva debe iniciarse inmediatamente. Si la respiración ha cesado. Lleve a la persona lesionada a un hospital.
<b>INGESTIÓN</b>	No relevante
<b>CONTACTO CON PIEL</b>	Quítese la ropa contaminada y enjuague la piel con grandes cantidades de agua.
<b>CONTACTO CON OJOS</b>	Enjuague rápidamente con abundante agua durante 10-15 minutos. Asegúrese de que la persona lesionada mueva los ojos en todas las direcciones durante el enjuague. Lleve a la persona lesionada lo más rápido posible a un hospital. Continuar enjuagando durante el transporte.
<b>NOTA PARA LOS MÉDICOS</b>	ND

#### 5.- PROCEDIMIENTOS EN CASO DE FUEGO Y EXPLOSIÓN

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

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

<p><b>Limpieza:</b> Proporcionar una amplia ventilación. Los limpiadores deben usar equipo de respiración y equipo de protección.</p> <p>Ventilar el área del derrame. Mantenga a las personas innecesarias y sin protección fuera de la zona del derrame. Use el apropiado equipo de protección personal como se especifica en la Sección 8.</p> <p><b>Derrames:</b> Recoger y colocar en un recipiente apropiado para su recuperación o eliminación, utilizando un método que no genera polvo.</p>
--

**7.- MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO**

MANIPULACIÓN	ALMACENAMIENTO
No exceda los umbrales. Minimiza el riesgo de inhalar vapores.	ND

**8.- CONTROL DE EXPOSICIONES / PROTECCIÓN PERSONAL**

DISPOSICIONES DE INGENIERÍA	ND
PROTECCIÓN RESPIRATORIA	En caso de riesgo de inhalación de SO <sub>2</sub> , se debe usar una máscara antigás adecuada. En la exposición a concentraciones excesivas de SO <sub>2</sub> , se deben usar máscaras de gas de la línea de aire.
PROTECCIÓN DE OJOS Y CARA	Si existe riesgo de contacto con los ojos, se deben usar lentes o visor.
PROTECCIÓN DE LA PIEL	Si existe algún riesgo de contacto con la piel, se debe usar ropa protectora y guantes.
OTRAS MEDIDAS DE PROTECCIÓN	ND

**9.- PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS**

<b>APARIENCIA:</b> Gas incoloro, olor desagradable <b>TEMPERATURA DE EBULLICIÓN:</b> -10.0°C <b>PRESIÓN DE VAPOR:</b> 2.5 Bar <b>TEMPERATURA DE FUSIÓN:</b> -75.5°C <b>TEMPERATURA DE INFLAMACIÓN:</b> -- <b>DENSIDAD DE VAPOR (aire=1):</b> -- <b>DENSIDAD RELATIVA (agua=1):</b> 2.26	<b>SOLUBILIDAD EN AGUA:</b> soluble <b>PUNTO DE FLUIDEZ:</b> -- <b>LÍMITES DE INFLAMABILIDAD:</b> -- <b>VELOCIDAD DE EVAPORACIÓN (BU A/C=1):</b> -- <b>VISCOSIDAD:</b> -- <b>VOLATILIDAD:</b> -- <b>PH:</b> < 7
---	---

**10.- REACTIVIDAD Y ESTABILIDAD**

ESTABILIDAD	La solución acuosa de SO <sub>2</sub> es un ácido débil (ácido sulfuroso) que reacciona con los metales bajo la formación de hidrógeno. El SO <sub>2</sub> tiene un efecto blanqueador.
CONDICIONES A EVITAR	En el aire húmedo o en la niebla, el SO <sub>2</sub> se combina con el agua para formar ácido sulfuroso que se oxida lentamente a ácido sulfúrico.
MATERIAS A EVITAR	No se encontró información para los gases que contienen SO <sub>2</sub> .
PRODUCTOS DE PELIGROSOS DE DESCOMPOSICIÓN	ND
PRODUCTOS DE PELIGROSOS DE COMBUSTIÓN	ND
POLIMERIZACIÓN PELIGROSA	ND

**11.- INFORMACIÓN SOBRE TOXICIDAD**

<b>CARCINOGENIA</b>	ND
<b>MUTAGENIA</b>	ND
<b>TERATOGENICIDAD</b>	ND
<b>INFORMACION ADICIONAL</b>	Contacto con la piel y los ojos: 100% SO <sub>2</sub> : altamente tóxico. Inhalación: TC <sub>Lo</sub> (hombre): 3 ppm durante 5 días (efectos pulmonares). 12 ppm durante 1 hora (efectos pulmonares) LC <sub>Lo</sub> (hombre) 1000 ppm durante 10 minutos. 3000 ppm por 5 minutos

**12.- INFORMACIÓN SOBRE ECOLOGÍA**

<b>AIRE</b>	ND
<b>AGUA</b>	Tóxico para los organismos que viven en el agua, directo y a través de la formación de ácido sulfúrico, efecto tóxico en peces y algas. Valor límite de 0,5 mg /L, 1 mg /L letal para peces.
<b>TIERRA</b>	ND
<b>BIOACUMULACIÓN/BIODEGRADABILIDAD</b>	ND
<b>NOTAS/OBSERVACIONES</b>	ND

**13.- PROCEDIMIENTOS PARA LA ELIMINACIÓN DEL PRODUCTO O INSUMO**

Se puede convertir en ácido sulfúrico.

**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/m<sup>3</sup>: 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.*