



## HOJA DE SEGURIDAD

### METABISULFITO DE SODIO

#### 1. IDENTIFICACION DEL PRODUCTO

<b>Nombre comercial:</b>	Metabisulfito de sodio
<b>Sinónimos:</b>	Bisulfito disódico
<b>Fabricante/ Proveedor:</b>	MAQUIMSA S.A.
<b>Dirección:</b>	Los Alfareros 116, Urb. El Artesano, Ate.
<b>Teléfonos:</b>	437-1173
<b>En casos de emergencia llamar a :</b>	Central de Bomberos de Lima: 222-0222 Incendios: 116

#### 2.COMPOSICION

Descripción:	Bisulfito disódico
Formula química:	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Nº CAS:	7681-57-4

#### 3. IDENTIFICACION DE PELIGROS

Nocivo por ingestión. En contacto con ácidos libera gases tóxicos. Riesgo de lesiones oculares graves.

#### 4. MEDIDAS DE PRIMEROS AUXILIOS

<b>Tras inhalación</b>	En caso de inhalación de polvo: respirar aire fresco, buscar ayuda médica.
<b>Tras contacto con la piel</b>	Lavar con abundante agua y jabón. Extraer la sustancia por medio de algodón impregnado con polietilenglicol 400. Despojarse de la ropa contaminada inmediatamente.
<b>Tras contacto con los ojos</b>	Lavar con abundante agua, manteniendo los párpados abiertos (por lo menos 15 min.), avisar inmediatamente al oftalmólogo.



<b>Tras ingestión</b>	Enjuagar la boca y beber abundante agua. Avisar inmediatamente al médico.
-----------------------	--

## 5. MEDIDAS CONTRA INCENDIOS

<b>Medios de extinción adecuados</b>	Agua.
<b>Riesgos especiales</b>	Incombustible. En caso de incendio posible formación de gases de combustión o vapores peligrosos (dióxido de azufre).
<b>Equipo de protección especial</b>	Sistemas respiratorios artificiales para permanencia en el área. Protección de la piel observando una distancia de seguridad y usando ropa protectora adecuada.
<b>Referencias adicionales</b>	Precipitar los vapores emergentes con agua. Evitar la penetración del agua de extinción en reservorios de agua superficiales o subterráneos.

## 6. MEDIDAS CONTRA DERRAMES

<b>Medidas relativas a las personas</b>	Evitar la formación de polvo y su inhalación. Procurar una ventilación apropiada y evitar el contacto con los ojos.
<b>Protección del medio ambiente</b>	No lanzar por el desagüe.
<b>Recojo/limpieza</b>	Recoger en seco y evitar la formación de polvo. Proceder a la eliminación de los residuos. Lavar.



## 7. MANEJO Y ALMACENAMIENTO

<b>Manipulación</b>	Sin otras exigencias.
<b>Almacenamiento</b>	Bien cerrado en lugar seco y ventilado. Separar de agentes oxidantes. Separar de ácidos y sustancias formadoras de ácidos.

## 8. CONTROL DE EXPOSICION / PROTECCION PERSONAL

### Protección personal:

Los tipos de protección para el cuerpo deben elegirse de acuerdo al grado de exposición a la sustancia.

<b>Protección respiratoria:</b>	Necesaria en presencia de polvo. Filtro de partículas EN 143 tipo P1.
<b>Protección de los ojos:</b>	Gafas de seguridad ajustados al contorno del rostro (gafas cesta).
<b>Protección de las manos:</b>	Guantes de protección resistentes a productos químicos.
<b>Medidas de higiene particulares:</b>	Sustituir la ropa contaminada y sumergir en agua. Es recomendable una protección preventiva de la piel. Lavar las manos y cara al término del trabajo.

## 9. PROPIEDADES QUIMICAS Y FISICAS

Estado físico:	Polvo, cristalino
Color:	Blanco hasta ligeramente amarillento
Olor:	Ligero olor a óxido de azufre
Valor pH:	4.0 – 4.8 (5%(m), 20 °C)
Punto de descomposicion:	150 °C
Densidad:	1.48 g/cm <sup>3</sup> (20 °C)
Peso específico:	1,000 – 1,200 Kg/m <sup>3</sup>
Solubilidad en agua:	470 g/l (20 °C)
Coefficiente de dispersión n-octanol/agua (log Pow):	-3.7



## 10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD

<b>Materiales a evitar</b>	Ácidos, medios oxidantes, nitritos, nitratos, sulfuros.
<b>Descomposición térmica</b>	150 °C (Para evitar descomposición térmica, no recalentar).
<b>Reacciones peligrosas</b>	Reacciones con nitritos. Reacciones con nitratos. Reacciones con agentes oxidantes.
<b>Productos peligrosos de descomposición</b>	Dióxido de azufre.

## 11. INFORMACION TOXICOLOGICA

<b>Toxicidad</b>	Nocivo por ingestión DL50/oral/rata/macho/hembra: 1.540 mg/kg
<b>Tras inhalación</b>	Irritación de las mucosas, tos y dificultad para respirar.
<b>Tras contacto con la piel</b>	Leves irritaciones.
<b>Tras contacto con los ojos</b>	Riesgo de lesiones oculares graves.
<b>Tras ingestión</b>	Irritaciones de las mucosas en la boca, garganta, esófago y tracto estómago-intestinal

## 12. INFORMACION AMBIENTAL

Toxicidad aguda para organismos acuáticos  
Producto inorgánico, no puede ser eliminado del agua por procesos biológicos de depuración.

Manteniendo las condiciones adecuadas de manejo no deben esperarse problemas ambientales.



### 13. CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACION

La disposición final debe hacerse siguiendo las regulaciones ambientales locales y nacionales vigentes.

### 14. INFORMACION SOBRE EL TRANSPORTE

Mercadería no peligrosa según los criterios de la reglamentación de transporte (ADR RID ADNR IMDG/GGVSee OACI/IATA)

### 15. INFORMACION REGULATORIA:

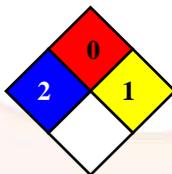
ROTULOS DE ACUERDO A LAS DIRECTIVAS DE LA UNIDAD EUROPEA

<b>Nº CE</b>	231-673-0
<b>Símbolo de peligrosidad</b>	Xn Nocivo
<b>R22:</b>	Nocivo por ingestión
<b>R31:</b>	En contacto con ácidos libera gases tóxicos
<b>R41:</b>	Riesgo de lesiones oculares graves.
<b>S26:</b>	En contacto con los ojos, lávense inmediata y abundantemente con agua y acúdase a un médico.
<b>S39:</b>	Usen protección para los ojos /la cara
<b>S46:</b>	En caso de ingestión acuda inmediatamente al médico y muéstrole la etiqueta o el envase.

### INFORMACION REGULATORIA

NFPA Ratings:

<b>Azul:</b>	Salud
<b>Rojo:</b>	Inflamabilidad
<b>Amarillo:</b>	Reactividad
<b>Blanco:</b>	Notas especiales



0 = Mínimo
1 = Leve
2 = Moderado
3 = Serio
4 = Severo