



Hoja de Seguridad:
Clave:

Bisulfito de Sodio 30%

BL-009

No. De revisión:04

Fecha de emisión: Enero 2023

Fecha de revisión: Enero 2026

Sección 1. Identificación de la sustancia química peligrosa o mezcla y del proveedor o fabricante

Nombre de la sustancia química peligrosa o mezcla:

Bisulfito de sodio solución

Otros medios de identificación:

Solución de bisulfito de sodio, solución de sulfito de hidrógeno sódico

Uso recomendado:

Conservante alimentario y farmacéutico, agente de decoloración de aguas residuales, reactivo de laboratorio, agente reductor, suplemento dietario y conservante de color

Datos del Proveedor o Fabricante:

Química Treza S.A. de C.V.
Presa Huapango #11, Col. Recursos Hidráulicos,
Tultitlán, Edo. De México, Tel: 58999170
Fax: 58849900 www.treza.com.mx

Número de teléfono en caso de emergencia

SETIQ 01 800 00 21 400

Sección 2. Identificación de los peligros

Clasificación de la sustancia química peligrosa de acuerdo al SGA

Toxicidad aguda, oral (categoría 4)
Toxicidad aguda, dérmica (categoría 5)
Irritante grave de los ojos (categoría 2A)

Elementos de la señalización

Pictograma:



Palabra de Advertencia: **Advertencia**

Indicaciones de peligro (GHS MX) :

H302 - Es nocivo si se ingiere.
H313 – Puede ser nocivo para la piel
H319 – Provoca irritación grave en los ojos

Indicaciones de Prevención (GHS MX):

P280 – Use equipo de protección personal para las manos, los ojos, el rostro y las vías respiratorias
P305, P351 y P338 – SI ENTRA EN CONTACTO CON LOS OJOS: Enjuague con agua durante varios minutos. Quítese los lentes de contacto, si tiene, y siga enjuagando.

Sección 3. Composición/información de los componentes.

Identidad química: Bisulfito de sodio 30%

Número CAS y otros identificadores de la sustancia:

No.Cas: 007631-90-5

No. ONU: 2693

Concentración: 30%

Sección 4. Primeros auxilios

Descripción de los primeros auxilios

Inhalación

Dolor de garganta, falta de aire, tos y congestión. Lleve al paciente al aire libre. Acuda al médico en casos graves o si la recuperación no es rápida.

Contacto con los ojos

Irritación en los ojos y en las membranas. Lave con agua hasta que no haya evidencia de restos de productos químicos restos de productos químicos. Acuda al médico

Contacto con la piel

Irritación, picazón, dermatitis Lave con agua y jabón y empape con agua. Quite la vestimenta contaminada y lávela antes de reutilizarla

Ingestión

Irritación en las membranas mucosas. Dé de beber grandes cantidades de agua o leche de inmediato. Obtenga atención médica

Acuda al médico de inmediato y entréguele esta hoja de especificaciones al doctor que lo atiende. Nota para el médico: Con la exposición, se pueden agravar el asma crónico o agudo,

Sección 5. Medidas contra incendios

Punto de inflamación: No combustible.

Método del punto de inflamación: No aplicable.

Tasa de combustión: No aplicable.

Temperatura de autoignición: No aplicable.

LEL: No aplicable.

UEL: No aplicable.

Clasificación de inflamabilidad: No inflamable.

Medios para extinguir el fuego: Utilice los agentes de extinción de fuego apropiados para las condiciones circundantes de fuego.

Riesgos de fuego y explosión poco comunes: Ninguno indicado.

Productos de descomposición peligrosa: Puede liberar gas peligroso.

Instrucciones para combatir el fuego: No libere el escurrimiento de los métodos de control de fuego a las alcantarillas ni a las vías fluviales.

Equipo para combatir el fuego: Como el fuego puede producir productos tóxicos de descomposición térmica, debe usar un aparato de respiración autónomo (SCBA) con máscara facial completa, operado en modo de demanda de presión o

Sección 6. Medidas que deben tomarse en caso de derrame accidental

Precauciones personales, equipo protector y procedimientos de emergencia

Procedimientos en caso de derrame/fuga: Use el PPE apropiado. Ver sección 8.

Derrames/fugas leves: Los derrames se pueden neutralizar con un material alcalino, por ejemplo, soda cáustica. Las fugas se pueden localizar rociando el área con solución de hidróxido de amoníaco, que forma un humo blanco en presencia del dióxido de azufre

Derrames/fugas grandes: Los derrames grandes se deben atender siguiendo un plan predeterminado

Contención: Para los derrames grandes, contenga con un dique bien alejado del escurrimiento contaminado para su posterior eliminación.

Sección 7. Manejo y almacenamiento

Precauciones de manejo: Evite el contacto con el producto. No respire el polvo ni los vapores.

Requisitos de almacenamiento: Guarde el producto en áreas alejadas del calor y de la humedad y protéjalo para que no sufra daño físico. Separe de los ácidos y de los oxidantes.

Sección 8. Controles de exposición/protección personal

IDLH Ninguno establecido

IDLH Peligroso inmediatamente para la vida o la salud

PEL Límite de exposición permitido

REL Límite de exposición recomendado

TLV Valor de límite umbral

ACGIH American Conference of Governmental Industrial Hygienists (Conferencia Estadounidense de Higienistas Industriales gubernamentales)

TWA Promedio ponderado en el tiempo según días de exposición de 8 horas y una semana de 40 horas.

Ventilación Provea sistemas de ventilación por escape generales o locales para mantener las concentraciones en suspensión por debajo del límite de la OSHA (Sec. 2). Se prefiere la ventilación por escape local porque evita la dispersión de contaminantes en el área de trabajo controlándolos en el origen.

Protección respiratoria Siga las regulaciones sobre respiradores de la OSHA (29 CFR 1910.134) y, si es necesario, use un respirador aprobado por MSHA/NIOSH. Elija el respirador en base a su idoneidad para proteger adecuadamente al empleado en las condiciones de trabajo dadas, en el nivel de contaminación en suspensión y en presencia de oxígeno suficiente. Para las operaciones de emergencia o no habituales (limpieza de derrames, tanques de reactor o de almacenamiento) use un SCBA.

Advertencia: *Los respiradores que purifican el aire no protegen a los empleados en atmósferas con deficiencia de oxígeno.* **Vestimenta – equipo de protección** Use guantes, botas y vestimenta de protección cuando sea necesario, a fin de evitar el contacto excesivo con la piel. Use gafas o goggles de protección, según las regulaciones de la OSHA para protección del rostro y de los ojos (29 CFR 1910.133).

Vestimenta – equipo de protección Use guantes, botas y vestimenta de protección cuando sea necesario, a fin de evitar el contacto excesivo con la piel. Use gafas o goggles de protección, según las regulaciones de la OSHA para protección del rostro y de los ojos (29 CFR 1910.133).

Estaciones de seguridad Debe haber estaciones de emergencia para lavarse los ojos, duchas y otras instalaciones de lavado disponibles en el área de trabajo.

Equipo contaminado Retire este material del equipo de protección personal, según sea necesario. No coma, beba ni fume en áreas de trabajo. Mantenga buenas prácticas de higiene después de usar este material, especialmente antes de consumir alimentos o bebidas.

Sección 9. Propiedades físicas y químicas

Estado físico	Líquido
Aspecto	Amarillo
Umbral olfativo	Olor ácido del SO ₂
Presión del vapor	NA
Densidad del vapor (aire=1)	NA
Peso fórmula	104
Densidad	NA
Gravedad específica (H₂O=1)	1.3-1.4
Solubilidad en agua	NA
Otros tipos de ebullición	NA
Punto de fusión	26°F
Tasa de evaporación	Normal
pH	2.9-4-9%
volátil	NA

Sección 10. Estabilidad y Reactividad

Estabilidad

Estable en condiciones normales.

Polimerización

No se producirá una polimerización peligrosa.

Incompatibilidades químicas Las soluciones de bisulfito de sodio pueden liberar humos tóxicos y peligrosos de los óxidos de azufre, incluyendo el dióxido de azufre. El envenenamiento agudo por dióxido de azufre es poco frecuente porque el gas se detecta fácilmente. Es tan irritante que no se puede tolerar el contacto. Entre los síntomas se incluyen tos, ronquera, estornudos, lagrimeo y dificultad para respirar. Sin embargo, los empleados con una alta exposición inevitable pueden sufrir daño pulmonar importante y posiblemente mortal. El contacto con potasio en polvo, metales de sodio, álcalis y agentes oxidantes producen reacciones violentas. Reacciona con el agua y el vapor y forma ácido sulfuroso corrosivo. Reacciona con los cloratos y

Condiciones que se deben evitar: Evite calor excesivo o llama directa.

Descomposición peligrosa: Puede liberar gas de dióxido de azufre

Sección 11. Información toxicológica

Carcinogenicidad: El bisulfito de sodio no está incluido en las listas de IARC, NTP y OSHA como carcinógeno.

Efectos crónicos: La exposición prolongada o reiterada puede provocar dermatitis y reacciones de sensibilidad. La exposición en personas sensibles al sulfito, asmáticas y atópicas puede provocar broncoconstricción grave y reducir los niveles del volumen espiratorio forzado. La descomposición del bisulfito de sodio puede liberar humos tóxicos y peligrosos de óxidos de azufre, incluyendo el dióxido de azufre, que puede provocar deterioro pulmonar permanente debido a la exposición crónica y aguda. El nivel inmediatamente peligroso para la vida o la salud (IDLH) para SO₂ es 100 ppm

Toxicidad acuática: Se ha informado que el umbral de toxicidad del bisulfito de sodio (100 h a 23 °C) de Daphnia Magna es de 102 mg/l. En presencia de sales de sodio adicionales, este umbral puede ser inferior. Para el gobio pequeño, expuesto durante 6 horas a la solución de bisulfito de sodio en agua destilada, a 19 °C, fue de 60 a 65 mg/l y de 80 a 85 mg/l en agua dura a 18 °C.

El valor LC₅₀ a 24, 48 y 96 horas fue de 240 mg/l para el pez mosquito (Gambusia affinis) en agua turbia, a una temperatura de 17 a 22 °C.

Sección 12. Información Ecotoxicológica

Ecotoxicidad: El bisulfito de sodio es una solución no peligrosa que se usa comúnmente como agente de decoloración del agua residual. Las altas concentraciones contribuyen a la demanda elevada de oxígeno químico en ambientes acuáticos.

Transporte ambiental Soluble en agua

Degradación ambiental Descomposición biológica rápida

Absorción del suelo / movilidad Leve

Sección 13. Información relativa a la eliminación de los productos

Eliminación En las determinaciones de residuos generalmente se considera que los materiales contaminados con bisulfito de sodio no son peligrosos.

Requisitos regulatorios para la eliminación: Siga las regulaciones federales, estatales y locales correspondientes.

Limpieza y eliminación de contenedores: Siga las regulaciones federales, estatales y locales correspondientes

Sección 14. Información relativa al transporte

Nombre del embarque Bisulfitos, soluciones acuosas, sistemas de óxido nitroso

Nombre técnico Bisulfito de sodio

Símbolos del embarque	Corrosivo
Clase de riesgo	8- corrosivo
Riesgo accesorio	NA
N.º de ident.: (aviso):	UN 2693
Grupo de empaque	III
Cantidad reconocida:	(RQ) 5000lb

Sección 15. Información reglamentaria

Regulaciones de la EPA Clasificación como residuo peligroso RCRA (40 CFR 261): No incluido.
Número de residuo peligroso RCRA (40 CFR 261): No incluido.
Sustancia peligrosa CERCLA (40 CFR 302.4): Incluido.
Cantidad para informar CERCLA (RQ): 5000 libras
SARA Título III: No incluido.
FIFRA: No regulado.
TSCA: Producto químico incluido en inventario; Se informa según PAIR; No incluido en el Índice de sustancias químicas tóxicas

Regulaciones de la OSHA: Contaminante del aire (29 CFR 1910.1000): No incluido.
Sustancia regulada específicamente por la OSHA: No incluido.

Otras regulaciones: FDA: Regulado cuando se usa como conservante alimentario. Propuesta 65 (California): No incluido

Sección 16. Otras informaciones

Clasificación NFPA	
Riesgo de salud	2
Fuego	0
Reactividad	0

La información se considera correcta, pero no es exhaustiva y se utilizará únicamente como orientación, la cual está basada en el conocimiento actual de la sustancia o mezcla y es aplicable a las precauciones de seguridad apropiadas para el producto.