



Hoja de datos de seguridad SOLUCIÓN DE TIOSULFATO DE SODIO

Sección 1 – Identificación del producto y de la compañía

Nombre del producto: Solución de tiosulfato de sodio
Fórmula química: $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
Número de CAS: 00772-98-7
Uso general: Agente para decoloración de agua residual y reactivo de laboratorio
Fabricante: Calabrian Corporation
5500 Hwy. 366
Port Neches, Texas 77651
Teléfono: 409-727-1471
Fax: 409-727-5803
Contacto de emergencia: CHEMTREC 800-424-9300

Sección 2 – Identificación de riesgos

Resumen de emergencia Órganos que ataca: Ninguno

Clasificación de GHS: No es una sustancia ni una mezcla peligrosa

Elementos de etiqueta GHS: Ninguno

Declaraciones sobre el riesgo: Ninguno

Declaraciones de precaución: Ninguno

Clasificación de HMIS:

Riesgo de salud	1
Inflamabilidad	0
Reactividad	0

Posibles efectos en la salud

Inhalación:	Irritante
Ojos:	Irritante
Piel:	Irritante
Ingestión:	Es nocivo si se ingiere.

Afección médica agravada por la exposición a largo plazo. Puede provocar broncoespasmo en personas asmáticas sensibles al sulfito.

Sección 3 – Composición/información sobre los ingredientes

Composición	Número de CAS	% de peso
Tiosulfato de sodio	10102-17-7	30 - 60
Agua	7732-18-5	40 -70
Sulfito de sodio	7757-83-7	1.5
Sulfato de sodio	7757-82-6	2.0

Sección 4 – Medidas de primeros auxilios

<u>Vía de exposición</u>	<u>Síntoma</u>	<u>Tratamiento</u>
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 mucosas.	Lave con agua hasta que no haya evidencia de 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.

Después de los primeros auxilios, busque atención médica apropiada.

Nota para el médico: Con la exposición, se pueden agravar el asma crónico o agudo, el enfisema y la bronquitis.

Sección 5 – Medidas para combatir el fuego

Punto de inflamación:	No combustible.
Método del punto de inflamación:	No aplica.
Tasa de combustión:	No aplica.
Temperatura de autoignición:	No aplica.
LEL:	No aplica.
UEL:	No aplica.
Clasificación de inflamabilidad:	No inflamable.
Medios para extinguir el fuego:	Utilice los agentes de extinción de fuego apropiados para las condiciones circundantes de fuego.
Fuego o explosión inusual	
Riesgos:	Ninguno indicado.
Combustión peligrosa	
Productos:	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 presión positiva.

Sección 6 – Medidas de liberación accidental

Procedimientos en caso de derrame/fuga:	Use el PPE apropiado. Ver sección 8.
Derrame/fugas leves:	Las fugas se pueden localizar rociando la zona 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 vapor.
Requisitos de almacenamiento:	Evite el calor o la humedad. 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:

Composición	Número de CAS	TWA	STEL	IDLH
Sulfito de sodio	007757-83-7	*	*	*
Sulfato de sodio	007757-82-6	*	*	*

* No se ha establecido ninguno. Control como polvo molesto.

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 del contaminante hacia el área de trabajo controlándolo 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. <i>Advertencia: Los respiradores que purifican el aire no protegen a los empleados en atmósferas con deficiencia de oxígeno.</i>
Equipo/Vestimenta de protección:	Use guantes, botas y vestimenta de protección cuando sea necesario, a fin de evitar 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).
Soluciones 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.
Comentarios:	No coma, beba ni fume en áreas de trabajo. Mantenga buenas prácticas de higiene personal después de usar este material, especialmente antes de consumir alimentos o bebidas.

Sección 9 – Propiedades físicas y químicas

Estado físico:	Líquido	Solubilidad en agua:	Miscible completamente
Otros tipos de	NA	Umbral olfativo:	Ninguno
Punto de ebullición:	Similar al agua	Presión del vapor:	Similar al agua
Punto de	Similar al agua	Densidad del vapor:	Similar al agua
Punto de	Similar al agua	Tasa de evaporación:	Normal
Densidad:	NA	pH:	6.5 – 8.0
Volatilidad:	30 – 70 %		

Sección 10 – Estabilidad y reactividad

Estabilidad:	Estable en condiciones normales.
Polimerización:	No se producirá una polimerización peligrosa.
Incompatibilidades químicas:	En soluciones ácidas, el sulfito de sodio puede liberar humos tóxicos y peligrosos de 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 forma dióxido de cloro inestable.

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

Productos de descomposición peligrosa: Puede liberar el peligroso gas de dióxido de azufre.

Sección 11 – Información toxicológica

Efectos en la vista (conejo):	No disponible.	Efectos por inhalación aguda (conejo):	No disponible
Efectos en la piel (conejo):	No disponible.	Efectos orales agudos (conejo):	LD50 = No disponible
Carcinogenicidad:	El sulfito 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 ácida del sulfito 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.		

Sección 12 – Información ecológica

Ecotoxicidad:	El sulfito de sodio es una solución no peligrosa que se usa comúnmente como agente de cloración 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 – Consideraciones de eliminación

Eliminación: En las determinaciones de residuos, generalmente se considera que los materiales contaminados con sulfito 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 de transporte

Datos de transporte del DOT (49 CFR 172.101):

Nombre en el embarque:	Material no regulado
Símbolos de embarque:	NA
Clase de riesgo:	NA
Riesgo accesorio:	NA
N.º de ID:	NA
Grupo de empaque:	NA
Etiqueta:	NA
Disposiciones especiales:	Ninguna indicada.

Sección 15 – Información regulatoria**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):	No incluido.
Cantidad para informar CERCLA (RQ):	NA
SARA Título III:	No incluido.
FIFRA:	No regulado.
TSCA:	Todos los ingredientes incluidos

Regulaciones de la OSHA:

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

Otras regulaciones:

Clasificación WHMIS (Canadá):	No incluido.
-------------------------------	--------------

Sección 16 – Información adicional

Fecha de emisión de la SDS anterior:	Abril de 2012
Fecha de emisión de la SDS actual:	Mayo de 2015
Motivo de la revisión actual:	Cumplir con requisitos GHS.

La información aquí incluida se considera confiable. Sin embargo, no se hace ninguna garantía, expresa ni implícita, sobre la exactitud, la totalidad ni la aptitud de este material para ningún propósito particular. El fabricante no será responsable de los daños personales ni materiales resultantes del uso. Ninguna parte de este documento se interpretará como una recomendación de uso que infrinja cualquier patente.