









SULFITO DE SODIO			ICSC: 1200 Abril 2009
CAS: RTECS: CE / EINECS:	7757-83-7 WE2150000 231-821-4	Sulfito sodico Sal disódica del ácido sulfuroso Na ₂ SO ₃ Masa molecular: 126.04	
TIPO DE PELIGRO / EXPOSICIÓN	PELIGROS AGUDOS / SÍNTOMAS	PREVENCIÓN	PRIMEROS AUXILIOS / LUCHA CONTRA INCENDIOS
INCENDIO	No combustible. En caso de incendio se desprenden humos (o gases) tóxicos e irritantes.		En caso de incendio en el entorno, usar un medio de extinción adecuado.
EXPLOSIÓN			
EXPOSICIÓN		¡EVITAR LA DISPERSIÓN DEL POLVO! ¡EVITAR TODO CONTACTO!	
Inhalación	Tos. Dolor de garganta. (Ver Efectos de Exposición Prolongada o Repetida)	Extracción localizada o protección respiratoria.	Aire limpio, reposo. Colocar al trabajador en posición de semiincorporado, si se siente mal
Piel		Traje de protección. Guantes de protección.	Quitar las ropas contaminadas. Aclarar la piel con agua abundante o ducharse.
Ojos		Gafas de protección de seguridad.	Enjuagar con agua abundante durante varios minutos (quitar las lentes de contacto si puede hacerse con facilidad).
Ingestión		No comer, ni beber, ni fumar durante el trabajo. Lavarse las manos antes de comer.	Enjuagar la boca. Dar a beber uno o dos vasos de agua. Reposo.
DERRAMES Y FUGAS		ENVASADO Y ETIQUETADO	
Protección personal: respirador con filtro para gases inorgánicos y partículas adaptado a la concentración en aire de la sustancia. NO permitir que este producto químico se incorpore al medioambiente. Barrer la sustancia derramada e introducirla en un recipiente. Si fuera necesario, humedecer el polvo para evitar su dispersión. Recoger cuidadosamente el residuo y trasladarlo, a continuación, a un lugar seguro.		Clasificación GHS Peligro Nocivo en caso de ingestión. Puede provocar síntomas de alergia o asma o dificultades respiratorias si se inhala. Puede provocar una reacción cutánea alérgica. Nocivo para los organismos acuáticos.	
RESPUESTA DE EMERGENCIA		ALMACENAMIENTO	
		Almacenar separado de oxidantes fuertes y ácidos. Almacenar en un área sin acceso a desagües o alcantarillas.	
Preparada en el Contexto de Cooperación entre el IPCS y la Comisión Europea © CE, IPCS, 2009			
 IPCS International Programme on Chemical Safety	 WHO	 ILO	 UNEP
			

SULFITO DE SODIO

ICSC: 1200

DATOS IMPORTANTES

ESTADO FÍSICO; ASPECTO

Cristales blancos o polvo.

PELIGROS QUÍMICOS

La sustancia se descompone al calentarla intensamente, produciendo humos tóxicos y corrosivos. La sustancia es un agente reductor fuerte y reacciona violentamente con oxidantes. Reacciona con ácidos fuertes produciendo productos tóxicos (óxidos de azufre).

LÍMITES DE EXPOSICIÓN

TLV no establecido.

MAK no establecido.

VÍAS DE EXPOSICIÓN

La sustancia se puede absorber por inhalación y por ingestión.

EFECTOS DE EXPOSICIÓN DE CORTA DURACIÓN

El aerosol irrita el tracto respiratorio.

EFECTOS DE EXPOSICIÓN PROLONGADA O REPETIDA

El contacto prolongado o repetido puede producir sensibilización de la piel. La exposición prolongada o repetida por inhalación puede originar asma (ver notas).

PROPIEDADES FÍSICAS

Punto de fusión: >500°C

Se descompone a 600°C.

Densidad: 2.63 g/cm³

Solubilidad en agua, g/100 ml a 20°C: 22 (elevada)

Coeficiente de reparto octanol/agua como log Pow: -4

DATOS AMBIENTALES

La sustancia es nociva para los organismos acuáticos.

NOTAS

Los síntomas de asma no se ponen de manifiesto, a menudo, hasta pasadas algunas horas y se agravan por el esfuerzo físico. Reposo y vigilancia médica son, por ello, imprescindibles. Debe considerarse la inmediata administración de un aerosol adecuado por un médico o persona por él autorizada. Nadie que haya mostrado síntomas de asma debe entrar nunca en contacto con esta sustancia.

INFORMACIÓN ADICIONAL

NOTA LEGAL

Esta ficha contiene la opinión colectiva del Comité Internacional de Expertos del IPCS y es independiente de requisitos legales. Su posible uso no es responsabilidad de la CE, el IPCS, sus representantes o el INSHT, autor de la versión española.