



## سولفیت سدیم

## کارت ایمنی مواد

### SODIUM SULFITE

ICSC: 1200

CAS # 7757-83-7 RTECS # WE2150000 ICSC # 1200		سولفیت سدیم نمک دی سدیم اسید گوگردی سولفیت دی سدیم (پودر) فرمول شیمیایی: $\text{Na}_2\text{SO}_3/\text{Na}_2\text{O}_3\text{S}$ وزن مولکولی: ۱۲۶/۰۶	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
به هنگام آتش سوزی در اطراف، استفاده از تمام عوامل خاموش کنندگی مجاز می باشد.		غیر قابل احتراق. در یک آتش سوزی گازهای سمی یا محرک آزاد می نماید.	آتش :
			انفجار :
	از پخش گرد و غبار جلوگیری نمایید. بهداشت را کاملاً رعایت نمایید.		مواجهه :
هوای تازه، استراحت وضعیت نیمه نشسته برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	تنفس با زحمت، سرفه	استنشاق :
لباس های آلوده شده را در بیاورید. ابتدا پوست را خیس نموده و سپس با آب و صابون بشویند.	لباس حفاظتی		پوست :
ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.	حفاظت صورت یا حفاظ چشم همراه با حفاظت دستگاه تنفسی		چشم ها :
فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع	در اشخاص حساس مقدار کمی از این ماده نیز می تواند تاثیرات جدی بجای بگذارد. (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	گوارشی:

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
	<p>دور از اکسید کننده های قوی و اسید ها نگهداری شود. در جای خشک نگهداری گردد.</p>	<p>ماده ریخته شده را به درون محفظه هایی برانید. ابتدا اگر لازم باشد برای جلوگیری از ایجاد گرد و غبار آن را مرطوب نمائید. باقیمانده را با مقدار زیادی آب به بیرون برانید. (وسایل حفاظت فردی اضافی): وسیله حفاظت تنفسی با صافی P2 برای ذرات مضر)</p>
<p style="text-align: center;"><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری :</b> پودر یا کریستال سفید رنگ</p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات فیزیکی :</b></p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات شیمیایی :</b> این ماده در اثر حرارت یا سوختن تجزیه شده و اکسیدهای گوگردی سمی و خورنده تولید می کند. این ماده یک عامل احیاء کننده قوی بوده و با اکسید کننده ها وارد واکنش می شود. همچنین با اسیدهای قوی وارد واکنش شده تولید دی اکسید گوگرد سمی می نماید.</p> <p style="text-align: center;"><b>حدود مجاز شغلی :</b> حد آستانه مجازی برای آن تعیین نشده است.</p> <p style="text-align: center;"><b>راه های مواجهه :</b> این ماده می تواند از طریق استنشاق و از راه خوراکی جذب بدن شود.</p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات استنشاق :</b></p> <p style="text-align: center;"><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت :</b> استنشاق این ماده ممکن است سبب واکنش های آسمی شود (حمله آسمی) (نکات ابل توجه را ملاحظه نمائید)</p> <p style="text-align: center;"><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</b> تماس مکرر یا طولانی مدت ممکن است سبب حساسیت پوست شود. همچنین ممکن است منجر به آسم گردد. (نکات ابل توجه را ملاحظه نمائید)</p>		

	<p><b>خواص فیزیکی :</b></p> <p>در پایین تر از نقطه ذوب در ۶۰۰ درجه سانتیگراد تجزیه می شود.  چگالی نسبی (آب = ۱): ۲/۶۳  حلالیت در آب: حل می گردد</p>
	<p><b>اطلاعات زیست محیطی :</b></p> <p>این ماده ممکن است برای محیط زیست خطرناک باشد.  بایستی توجه خاصی به موجودات آبی شود.</p>
<p><b>نکات قابل توجه</b></p>	
<p>پزشک یا یک فرد مطلع به امور پزشکی باید سریعاً یک اسپری مناسب برای کمک به فرد حادثه دیده انتخاب نماید.  نشانه های آسم اغلب پس از گذشتن چند ساعت، مشخص می گردد. این نشانه ها با افزایش تلاش جسمانی بالا می رود. بنابراین استراحت کردن فرد حادثه دیده و انجام مشاهدات پزشکی برای او ضروری می باشد.  هر فردی که در اثر استفاده از این ماده عوارض آسمی راز خود نشان دهد می بایستی از تماس های بیشتر با آن اجتناب ورزد.</p> <p><b>NFPA Code: H1; F0; R0</b></p>	
<p><b>دیگر اطلاعات</b></p>	
<p><b>ICSC: 1200</b></p>	<p><b>SODIUM SULFITE</b></p>

**بهداشت و درمان تهران - ملب صنعتی**  
**مرکز ملب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران**  
**واحد مهندسی بهداشت حرفه ای**

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه  
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر عباس فرقدان