
	شماره CAS : ۷۶۸۱-۵۷-۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده
	نام ماده : سدیم دی سولفید	بهداشت
	فرمول شیمیایی : Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)

اسامی مترادف : متا بی سولفیت سدیم ، پروسولفوروس اسید نمک سدیم ، سدیم پرو سولفیت	
<b>مشخصات فیزیکی</b>	
حلالیت در آب (g / 100 mL at 0 C) : قابلیت حل دارد بو و شکل ظاهری : پودر- کریستال سفید حالت فیزیکی : جامد	
نقطه اشتعال : غیر قابل احتراق	دمای خود آتش گیری : -
<b>اطفاء حریق</b>	<b>کمک های اولیه</b>
<b>مواد خاموش کننده :</b> ..... روش و نحوه اطفاء حریق : به هنگام آتش سوزی کیسه های این ماده را از آتش دور نگه دارید تا در اثر گرما تجزیه شود و اطراف ماده را با عوامل خاموش کننده مجاز خاموش کنید.	<b>در مواجهه استنشاقی :</b> مصدوم را به هوای آزاد برده و در وضعیت نیمه نشسته قرار دهید. در صورت سختی تنفس به درمانگاه اعزام شود. <b>در مواجهه پوستی :</b> محل آلودگی را با آب و صابون بشویید. در صورت گسترش سوزش به پزشک مراجعه کنید. <b>در مواجهه چشمی :</b> با آب به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید. گهگاه پلک ها را حرکت دهید. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی را بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد یک پزشک ببرید. <b>در مواجهه گوارشی :</b> اگر بعد از بلعیدن ماده ، فرد بیهوش گردید به وی چیزی خوراندن نشود و سریعاً برای مراقبت های پزشکی به پزشک ارجاع دهید.
<b>واکنش ماده</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• ثبات / پلیمریزاسیون : در هوای خشک و در حرارت و فشار معمولی پایدار است.</li> <li>• مواد شیمیایی ناسازگار : محیط های اسیدی و اکسیدهای قوی</li> <li>• محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : گاز دی اکسید گوگرد</li> </ul> ..... سایر اطلاعات خاص : این ماده در اثر حرارت یا سوختن تجزیه شده و اکسیدهای و گرد و SO <sub>2</sub> تولید می نماید.	
<b>راه های پیشگیری و حفاظت ویژه</b>	
<b>تجهیزات حفاظت فردی</b>	<b>سایر موارد</b>
<b>دستگاه تنفسی :</b> استفاده از ماسک در محیط دارای گرد و غبار <b>لباس کار :</b> کلاه ایمنی و لباس کار آستین بلند <b>دستکش :</b> <b>حفاظ چشم :</b> عینک محافظ در برابر مواد شیمیایی	از تماس مستقیم پوست با این ماده جلوگیری کنید. توصیه می شود در محیط کار دوش آب و چشم شور موجود باشد. محیط کار حتماً مجهز به سیستم تهویه باشد تا ذرات ریز داخل سیستم تنفسی نشود.

	شماره CAS : ۷۶۸۱-۵۷-۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	نام ماده : سدیم دی سولفید	
	فرمول شیمیایی : Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	

خصوصیات انبار	
در جای خشک ، دور از اکسید کننده های قوی و اسیدها ، همراه با برچسب مخصوص و جلوگیری از پاره شدن کیسه ی آن در محل مناسب نگهداری شود.	
<b>اثرات بلند مدت</b> آسم ، مشکلات گوارشی و تحریک پوست	<b>اثرات کوتاه مدت</b> تحریک پوست و ایجاد عوامل پوستی ، گرد و غبار این ماده باعث سرفه ، عطسه و تنگی نفس می شود. بلع آن موجب مشکلات گوارشی می شود و در صورت تماس بخارات آن با چشم سبب تحریک قرمزی و درد چشم می شود.
ریخت و پاش / انشتی و جمع اوری ضایعات	
در صورت ریختن بر روی زمین سریعاً جمع آوری شده و محل را با آب بشویید. از ورود این ماده به سیستم فاضلاب به صورت غلیظ و آب های زیر زمینی جلوگیری شود. ماده ی ریخته شده را به درون محفظه هایی برانید ، ابتدا اگر لازم باشد برای جلوگیری از ایجاد گرد و غبار آن را مرطوب نمایید. باقی مانده را با مقدار زیادی آب به بیرون برانید.	
اطلاعات زیست محیطی	
از پخش گرد و غبار آن جلوگیری نمایید. این ماده ممکن است برای محیط زیست خطرناک باشد. چون در اثر ورود به محیط زیست سبب تغییر اسیدیته می شود و احتمال دارد محیط زیست جانداران را به خطر اندازد. همچنین برای آبریان مضر می باشد.	
<b>روش دفع ضایعات :</b> با استفاده از وسایل حفاظت فردی و تنفس با صافی P <sub>2</sub> برای ذرات مضر ، کیسه های باقی مانده را جمع آوری و دفع نمایید.	
<b>کنترل های مهندسی :</b> تجهیز محیط به سیستم تهویه	
<b>حمل و نقل :</b> در هنگام حمل و نقل دور از اسیدهای قوی ، عوامل اکسید کننده و در محیط خشک و به دور از رطوبت حمل شود.	
توجهات	
غیر قابل انفجار است ولی در یک آتش سوزی گازهای سمی یا محرک آزاد می نماید. این ماده یک عامل احیا کننده قوی بوده و با اکسید کننده ها وارد واکنش می شود.	

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
-------------------------	----------------------------------