

متیل مرکاپتان METHYL MERCAPTAN

<p>CAS # 74-93-1 RTECS # PB4375000 ICSC # 0299 UN # 1064 EC # 016-021-00-3 Transport Emergency Card: TEC (R)-20G12</p>		<p>متیل مرکاپتان متان تیول مرکاپتومتان متیل سولفیدرات فرمول شیمیایی: CH₃SH وزن مولکولی: ۴۸/۱</p>	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
<p>جریان ماده را قطع کنید. اگر امکان پذیر باشد و هیچ خطری برای محیط اطراف نداشته باشد بگذارید آتش خود بخود بسوزد تا خاموش گردد. در سایر موارد با پودر آتش نشانی یا گاز CO₂ خاموش نمایید.</p>	<p>در مجاورت آن تولید شعله ممنوع. ایجاد جرقه و کشیدن سیگار ممنوع.</p>	<p>شدیداً قابل اشتعال</p>	<p>آتش</p>
<p>در صورت بروز حریق کپسول را با اسپری کردن آب بر رویش خنک نگهدارید.</p>	<p>از سیستم بسته، تهویه عمومی و تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجاری استفاده نمایید.</p>	<p>مخلوط های گاز این ماده با هوا قابل انفجار می باشد.</p>	<p>انفجار</p>
	<p>بهداشت را کاملاً رعایت نمایید.</p>		<p>مواجهه</p>
<p>هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.</p>	<p>تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی</p>	<p>سرفه، سردرد، تهوع، تنفس سطحی، گلو درد و حالت عدم هوشیاری</p>	<p>استنشاق</p>
<p>سپس لباس های آلوده شده را از بدن در بیاورید. در صورت سرمازدگی (یخ زدگی) محل را با آب فراوان خیس نمایید و لباس ها را از بدن خارج نکنید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.</p>	<p>دستکش های حفاظتی</p>	<p>قرمزی و درد، در تماس با مایع آن احتمال یخ زدگی وجود دارد.</p>	<p>پوست</p>
<p>ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشوئید. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی را بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.</p>	<p>عینک های ایمنی حفاظت چشم همراه با حفاظت دستگاه تنفسی</p>	<p>قرمزی، درد</p>	<p>چشم ها</p>
			<p>گوارشی</p>



بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F symbol Xn R: 13-20 S: 16-25 UN Hazard Class: 2.3 UN Subsidiary Risks: 2.1 آلوده کننده دریایی	در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی، جدا از اکسید کننده های قوی و اسید نگهداری شود. همچنین در مکان خنک نگهداری گردد.	ناحیه خطر را تخلیه نمائید. با یک فرد ماهر مشورت نمائید. از تهویه عمومی استفاده نمائید. (وسیله حفاظت فردی اضافی: وسیله حفاظت تنفسی کامل)
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: گاز بی رنگ، با بوی مشخص</p> <p>خطرات فیزیکی: این گاز از هوا سنگین تر است و ممکن است مسافت زیادی را در امتداد کف حرکت نماید. امکان آتش افروزی از راه دور را دارد.</p> <p>خطرات شیمیایی: این ماده به هنگام حرارت دادن و سوزاندن تجزیه گشته و تولید اکسیدهای گوگرد سمی را می نماید. در اثر واکنش با اسیدها تولید گاز سمی و قابل اشتعال می دهد. (برای مثال: هیدروژن سولفور: ICSC: 0165 را ملاحظه نمائید)</p> <p>حدود مجاز شغلی:</p> <p>TLV: 0.5 ppm; 0.98 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 1992-1993). PDK: 0.8 mg/m³ (USSR 1993).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده می تواند از طریق استنشاق جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: غلظت این گاز در هوا چنانکه آلودگی آن کنترل نشود خیلی سریع به حد زیان آور خواهد رسید.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک می نماید. استنشاق این گاز ممکن است سبب تاثیراتی بر سیستم اعصاب مرکزی شود و منجر به اشکالات تنفسی گردد. تماس با مقادیر بالا ممکن است سبب مرگ گردد. انجام آزمایشات پزشکی توصیه می گردد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		اطلاعات مهم
حلالیت در آب در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۲/۳ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر چگالی نسبی بخار(هوا=۱): ۱/۷ نقطه اشتعال: ۱۸- درجه سانتیگراد حدود انفجاری بر حسب حجمی هوا: ۳/۹ تا ۲۱/۸	<p>خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۶ درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۱۲۳- درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب=۱): ۰/۹</p>	
اطلاعات زیست محیطی:		
<p>نکات قابل توجه: عوارض ورم ریوی تا چند ساعتی پس از تماس مشخص نمی گردد. این عوارض با انجام کار جسمی افزایش می یابند، لذا استراحت و آزمایشات پزشکی ضروری می باشند. اتخاذ به موقع یک اسپری مناسب توسط پزشک یا جانشین وی بایستی مورد توجه قرار گیرد. انجام معاینات اختصاصی در صورت مسمومیت با این ماده ضروری می باشد.</p> <p>وسایل و روش های آموزشی صحیح می بایستی در دسترس باشد. برای کنترل نشستی، جریان ماده را قطع نمائید تا از نشستی گاز و تبدیل آن از حالت مایع به حالت گاز جلوگیری شود.</p>		

تهیه کننده: واحد بهداشت