



کلرور متیل

کارت ایمنی مواد

METHYL CHLORIDE

ICSC: 0419

CAS # 74-87-3 RTECS # PA6300000 ICSC # 0419 UN # 1063 EC # 602-001-00-7	کلرور متیل کلرو متان منو کلرو متان (کپسول) فرمول شیمیایی: CH ₃ Cl وزن مولکولی: ۵۰/۵		
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک‌های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	کاملاً قابل اشتعال است. حرارت دادن آن سبب افزایش فشار و احتمال خطر انفجار دارد.	هیچ شعله ای ایجاد نکنید. هیچ جرقه ای تولید نکنید. سیگار کشیدن ممنوع	جریان را قطع نمایید. اگر امکان نداشته باشد و برای محیط اطراف نیز خطرناک نباشد بگذارید آتش بسوزد تا خاموش شود. در سایر موارد با اسپری آب خاموش نمایید.
انفجار :	مخلوط های گاز با هوا قابل انفجار هستند.	سیستم بسته، تهویه عمومی، استفاده از تجهیزات برقی و روشنائی ضد انفجاری و ابزارهای دستی ضد جرقه.	در هنگام بروز آتش سوزی کپسول این ماده را با پوشیدن آب خنک کنید و با آتش از یک مکان حفاظت شده مبارزه نمایید
مواجهه :		بهداشت را کاملاً رعایت نمایید.	
استنشاق :	تشنج، گیجی، سردرد، تهوع، بیهوشی، استفراغ، عدم تعادل به هنگام راه رفتن	تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد دادن تنفس مصنوعی ارجاع برای مراقبتهای پزشکی
پوست :	ممکن است جذب شود، در تماس با مایع سبب سرمازدگی می شود.	دستکش عایق سرمایی، البسه حفاظتی	در صورت سرمازدگی پوست را با مقدار زیاد آب خیس کرده، اما لباس ها را بیرون نیاورید.
چشم ها :	بخش پوست را ملاحظه نمایید.	عینک ایمنی، حفاظت صورت یا حفاظت توام چشم و دستگاه تنفسی	
گوارشی :			

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>F+ symbol Xn symbol R: 12-40-48/20 S: (2)-9-16-33 UN Hazard Class: 2.1</p>	<p>در ساختمانی که مقاوم در برابر آتش سوزی باشد نگهداری گردد.</p>	<p>ناحیه خطر را تخلیه نمایید. با يك کارشناس مشورت نمایید. تهویه عمومی انجام دهید. هرگز نازل شیلنگ آب را مستقیماً بر مایع نگیرید. (وسایل حفاظت فردي ویژه: لباس حفاظتي کامل با ماسك تنفسي متصل به آن)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : گاز مایع، بی رنگ</p> <p>خطرات فیزیکی : این گاز از هوا سنگین تر است و ممکن است در سطح زمین حرکت نماید. احتمال آتش گیری از فاصله دور وجود دارد و ممکن است در مکان هایی با سقف کوتاه سبب کاهش اکسیژن شود.</p> <p>خطرات شیمیایی : این ماده در اثر سوختن تجزیه شده و تولید گازهای سمی و خورنده مثل کلرور سدیم و فسژن می نماید. به شدت با پودر آلومینیوم، پودر فلز روی، تری کلرور آلومینیوم و اتیلن وارد واکنش شده احتمال خطر آتش سوزی و انفجار را بوجود می آورد. در مجاورت رطوبت سبب آسیب به فلزات می گردد .</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV: 50 ppm; 103 mg/m³ STEL: 100 ppm; 207 mg/m³ (skin) (ACGIH 1994-1995).</p> <p>راه های مواجهه : این ماده می تواند از طریق استنشاق و یا از راه پوست بداخل بدن جذب شود.</p> <p>خطرات استنشاق : در صورتی که آلودگی این ماده کنترل نشود غلظت این گاز در هوا به سرعت به حد زیان آور خواهد رسید.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده ممکن است ایجاد سرمازدگی کند و ممکن است سبب تاثیراتی بر دستگاه عصب مرکزی، کبد، کلیه ها و ریه گردیده و منجر به نارسایی عمل آنها شود. ضروری است معاینات پزشکی انجام شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: آزمایشات بر روی حیوانات آزمایشگاهی نشان داده است که این ماده ممکن است سبب تاثیر بر تولید مثل انسان گردد.</p>		<p style="writing-mode: vertical-rl; text-orientation: mixed; font-size: 2em; font-weight: bold;">اطلاعات مهم</p>

<p>چگالی بخار نسبی (هوا = ۱): ۱/۸ نقطه اشتعال: گاز قابل اشتعال درجه حرارت خود بخود سوزی: ۶۳۲ درجه سانتیگراد حدود انفجار بر حسب درصد حجمی هوا: ۸/۱ تا ۱۷/۴</p>	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۲۴/۲ - درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۹۷/۶ - درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱): ۰/۹۲ فشار بخار در ۲۱ درجه: ۵۰۶ کیلو پاسکال</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>آرتیک (ARTIC) یک نام تجاری ماده است. Transport Emergency Card : TEC(R)-41/20G12 NFPA Code: H2; F4; R0;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0419</p>	<p>METHYL CHLORIDE</p>

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

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر کرم رضا شفیع زاده