



دی کلرو متان

کارت ایمنی مواد

DICHLOROMETHANE

ICSC: 0058

CAS # 75-09-2 RTECS # PA8050000 ICSC # 0058 UN # 1593 EC # 602-004-00-3	دی کلرو متان متیلن کلراید DCM فرمول شیمیایی: CH_2Cl_2 وزن مولکولی: ۸۴/۹		
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمکهای اولیه / اطفاء حریق
آتش :	تحت شرایط ویژه ای قابل احتراق است. در صورت بروز حریق گازها و فیوم های سمی و محرک آزاد می کنند.		در صورت بروز حریق در محیط: استفاده از تمام خاموش کننده ها مجاز است .
انفجار :	خطر آتش سوزی و انفجار (خطرات مواد شیمیایی را ملاحظه کنید)		در صورت بروز حریق: ظروف (چلیک ها یا بشکه ها) و غیره را با اسپری کردن آب خنک نگهدارید.
مواجهه :		از هرگونه تماس اجتناب نمایید.	
استنشاق :	خواب آلودگی، گیجی، سردرد، حالت تهوع، بیهوشی، ضعف، مرگ	تهویه، تهویه موضعی یا وسایل حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت در صورت نیاز تنفس مصنوعی فرد را برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید .
پوست :	خشکی پوست، قرمزی، احساس سوزش.	دستکش های حفاظتی. البسه حفاظتی.	لباس های آلوده شده را در بیاورید. پوست را آبکشی کرده و سپس با آب و صابون بشویند.
چشم ها :	قرمزی، درد، سوختگی های عمیق جدی	عینک ایمنی، حفاظ صورت، یا حفاظت چشم همراه وسیله حفاظت تنفسی .	ابتدا برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویند. در صورت امکان لنزهای تماسی را در بیاورید. سپس فرد را به پزشک ارجاع دهید.
گوارشی :	درد شکمی (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع. دستها را قبل از غذا خوردن بشویند.	دهان را آب بکشید. سعی در ایجاد استفراغ نکنید. به فرد مقدار زیادی آب بدهید تا بیاشامد . فرد استراحت کند.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>بسته بندی در ظروف غیر قابل شکستن. بسته بندی های شکستنی را در بسته های غیر قابل شکستن بگذارید. همراه با غذا و کارکنان بخش غذایی جابجا نکنید.</p> <p>Xn symbol R: 40 S: 23-24/25-36/37 UN Hazard Class: 6.1 UN Packing Group: III</p>	<p>دور از فلزات نگهداری شود. (خطر مواد شیمیایی را ملاحظه کنید) دور از مواد غذایی و کارکنان رستوران نگهداری شود. در جای خنک با تهویه در امتداد کف نگهداری شود.</p>	<p>مایعات ناشتی یا ریخته شده را تا حد ممکن در محفظه های بدون منفذ جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را با ماسه یا ماده جاذب خنثی جذب نموده و به یک مکان ایمن منتقل نمایید. نگذارید این مواد به داخل محیط وارد شود. (وسیله حفاظت فردی ویژه شامل لباس حفاظتی کامل همراه دستگاه تنفسی سر خود)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : مایع بی رنگ با بوی مشخص</p> <p>خطرات فیزیکی : بخار آن از هوا سنگین تر است. در اثر جریان، تحریک (بهم زدن) و غیره جریانات الکترو استاتیکی می تواند تولید شوند.</p> <p>خطرات شیمیایی : در تماس با سطوح داغ یا شعله این ماده تجزیه شده و فیوم های سمی و خورنده بوجود می آید. به شدت با فلزاتی از قبیل آلومینیوم، منیزیم، سدیم، پتاسیم، لیتیم و بازهای قوی و اکسیدانها واکنش داده سبب خطر آتش سوزی و انفجار می شود. بعضی از اشکال پلاستیک، لاستیک و پوشش ها را از بین می برد.</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV: 50 ppm;174 mg/m³ (ACGIH 1992-1993).</p> <p>راه های مواجهه : این ماده از طریق استنشاق و پوست جذب بدن می شود.</p> <p>خطرات استنشاق : با تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد آلودگی هوا در حد خطرناکی بوجود می آید و با سرعت بیشتر هنگام اسپری کردن یا پاشیدن این مورد نیز بوجود می آید.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک می کنند. خوردن آن می تواند سبب نفوذ به داخل ریه ها و خطر پنومونی شیمیایی شود. این ماده ممکن است سبب تاثیرات بر خون شده و منجر به تشکیل متهوگلوبین شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: تماس مکرر یا طولانی مدت با پوست ممکن است سبب درماتیت پوستی شود. این ماده ممکن است تاثیراتی بر سیستم اعصاب مرکزی و کبد داشته باشد و منجر به بیماری استحال (فساد) مغز و بزرگی کبد شود.</p>		اطلاعات مهم

<p>چگالی نسبی بخار (هوا = ۱): ۲/۹ چگالی نسبی بخار / هوا در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۱/۹ درجه حرارت خود بخود آتشگیری: ۶۴۰ درجه سانتیگراد حدود انفجاری (بر حسب درصد حجمی در هوا): ۱۴ تا ۲۵ ضریب جداسازی اکتانول / آب بر حسب Log-Pow: ۱/۲۵</p>	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۴۰ درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۹۵/۱- درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱): ۱/۳ حلالیت در آب بر حسب گرم بر ۱۰۰ میلی لیتر در ۲۰ درجه: ۱/۳ فشار بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۴۷/۴ کیلو پاسکال</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی : این ماده ممکن است برای محیط خطرناک باشد. موجودات آبی را مورد توجه قرار دهید.</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>مطابق نظر ACGIH این ماده متعلق به گروه A2 است و احتمالاً در انسان سرطانزا است. سیگار کشیدن یک تاثیر اضافی تشکیل منوکسید کربن CO در خون دارد. مخلوط های قابل انفجار آن در برابر آتشگیری خودبخودی از خود مقاومت نشان داده ولی ممکن است تحت شرایط معین بوجود آید. افزودن مقدار کمی از ماده قابل اشتعال یا افزایش در میزان اکسیژن هوا میزان احتراق را افزایش می دهد. استفاده از مشروبات الکلی تاثیرات زیبا آور را تقویت می کند. بسته به درجه تماس آزمایش پزشکی دوره ای باید انجام شود. هشدار دهندگی بو وقتی که مقدار آن از حد تماس تجاوز کند ناکافی می باشد. در مجاورت آتش یا سطوح داغ یا طی جوشکاری از آن استفاده نکنید.</p> <p>TEC(R)-720 NFPA Code: H2; F1; R0;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0058</p>	<p>DICHLOROMETHANE</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 عباس فرقدان