



تری کلرو اتیلن

کارت ایمنی مواد

TRICHLOROETHYLENE

ICSC: 0081

CAS # 79-01-6 RTECS # KX4550000 ICSC # 0081 UN # 1710 EC # 602-027-00-9	تری کلرو اتیلن او ۱ و ۲ تری کلرو اتیلن تری کلرو اتن اتیلن تری کلرایلی فرمول شیمیایی: $C_2HCl_3/CICH=CCl_2$ وون مولکولی: ۱۳۱/۴		
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
در صورت بروز آتش سوزی در محیط اطراف استفاده از تمام عوامل خاموش کنندگی مجاز می باشد.		تحت شرایط خاصی قابل احتراق است. (بخش نکات قابل توجه را ملاحظه نمایید)	آتش :
در صورت بروز آتش سوزی بشکته ها و دیگر ظروف را با اسپری کردن آب بر رویشان خنک نگهدارید.		احتمال خطر آتش سوزی و انفجار دارد. (بخش خطرات مواد شیمیایی را ببینید)	انفجار :
			مواجهه :
هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	سرگیجه، خواب آلودگی، سردرد، ضعف، بیهوشی	استنشاق :
لباس های آلوده شده را از تن بیرون بیاورید. پوست را آب زده و سپس با آب و صابون بشویند.	دستکش های حفاظتی	خشکی پوست، قرمزی	پوست :
ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.	عینک های ایمنی	قرمزی، درد	چشم ها :
دهان را آب بکشید. هرگز فرد را وادار به استفراغ نکنید. به فرد مقدار زیادی آب برای نوشیدن بدهید. فرد استراحت نماید.	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع	دل درد (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	گوارشی:

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>هرگز به همراه غذا و علوفه حیوانی جابجا نشود. IMO: آلوده کننده دریایی Xn symbol R: 40 S: 23-36/37 UN Hazard Class: 6.1 UN Packing Group: III</p>	<p>به دور از فلزات (بخش خطرات مواد شیمیایی را ملاحظه نمایند)، بازهای قوی، غذا و موای غذایی نگهداری نمایند. در اتساق خشک، تاریک و با تهویه مطلوب در امتداد کف نگهداری نمایند.</p>	<p>تهویه عمومی و تا حد امکان جمع آوری مایعات نشست شده یا ریخته شده در ظروف بدون منفذ. جذب باقیمانده مایع بر روی شن یا جاذب بی خطر و انتقال به مکان ایمن. (وسایل حفاظت فردی اضافی: وسیله حفاظت تنفسی)</p>
<p style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : مایع بی رنگ، با بوی مشخص (مخصوص به خود)</p> <p style="text-align: center;">خطرات فیزیکی : این بخار از هوا سنگین تر است. در اثر جریان داشتن و یا به هم زدن و ... جریان های الکترواستاتیک می تواند تولید نماید.</p> <p style="text-align: center;">خطرات شیمیایی : این ماده در تماس با سطوح داغ یا شعله تجزیه شده و تشکیل گازهای (فیوم ها) سمی و خورنده می کند (فسژن، کلرور هیدروژن، گاز کلر). این ماده در اثر تماس با قلبهای قوی تجزیه شده و تولید دی کلرواستیلین می دهد که احتمال خطر آتش سوزی را افزایش می دهد. به شدت با فلزاتی از قبیل لیتیم، منیزیم، آلومینیوم، تیتانیوم، باریوم و سدیم وارد واکنش می شود. به آرامی تحت تاثیر نور و در حضور رطوبت تجزیه شده و تشکیل اسید کلرنیدریک خورنده می دهد.</p> <p style="text-align: center;">حدود مجاز شغلی : TLV: 50 ppm; 269 mg/m³ (STEL): 200 ppm; 1070 mg/m³ (ACGIH 1992-1993).</p> <p style="text-align: center;">راه های مواجهه : این ماده از طریق استنشاق، پوست و از راه خوراکی جذب بدن می شود.</p> <p style="text-align: center;">خطرات استنشاق : در اثر تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد غلظت هوا به سرعت به حد زیان آور می رسد.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها و پوست را تحریک می نماید. این ماده در اثر بلعیدن ممکن است به داخل ریه ها نفوذ کرده و باعث احتمال خطر پنومونی های شیمیایی شود.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: تماس مکرر و یا طولانی مدت با پوست ممکن است سبب آماس پوستی شود. این ماده ممکن است تاثیراتی بر کبد و کلیه ها داشته باشد. (نکات قابل توجه را ملاحظه نمایند)</p>		

مهم ترین اطلاعات

<p>چگالی نسبی بخار ماده (هوا = ۱): ۴/۵ چگالی نسبی مخلوط بخار ماده با هوا در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد (هوا = ۱): ۱/۳ درجه حرارت خود بخود آتشگیری: ۴۱۰ درجه سانتیگراد حدود انفجاری ماده (بر حسب درصد حجمی هوا): ۸ الی ۱۰/۵ ضریب جداسازی اکتانول آب بصورت Log-Pow: ۲/۴۲</p>	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۸۷ درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۷۳- درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱): ۱/۵ حلالیت در آب در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد: ۰/۱ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر فشار بخار در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد: ۷/۸ کیلو پاسکال</p>
<p>اطلاعات زیست محیطی : این ماده ممکن است برای محیط زیست خطرناک باشد. بنابراین توجه ویژه ای باید به موجودات آبی گردد.</p>	
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>مخلوط های بخار قابل احتراق ماده با هوا به سختی آتش می گیرد. ممکن است تحت شرایط معینی افزایش حجم یابد. استفاده از مشروبات الکلی سبب تشدید تاثیرات مضر این ماده می شود. بسته به میزان تماس آزمایشات پزشکی دوره ای لازم می باشد. بوی این ماده هنگامیکه میزان آن از حد مجاز تجاوز کرد احساس می گردد، لذا غیر کافی است. هرگز در مجاورت آتش یا سطوح داغ یا هنگام جوشکاری کردن استفاده نگردد. این ماده به شکل تجاری آن ممکن است حاوی مقادیر کمی تثبیت کننده های سرطانی باشد.</p> <p>Transport Emergency Card: TEC (R)-723 NFPA Code: H2; F1; R0;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0081</p>	<p>TRICHLOROETHYLENE</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