

ICSC: 0027 (2024-04) CHLOROFORM Trichloromethane Methane trichloride Formyl trichloride	کلروفرم
CAS #: 67-66-3 UN #: 1888 EC #: 200-663-8	

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	آتش سوزی و انفجار
در صورت آتش سوزی در محیط اطراف، از وسایل خاموش کننده مناسب استفاده کنید. در صورت بروز آتش سوزی: ظروف استوانه‌ای و غیره را با پوشیدن آب خنک نگاه دارید.	با مواد ناسازگار تماس نداشته باشد. خطرات شیمیایی را ببینید.	غیر قابل احتراق. توضیحات را ببینید. در آتش سوزی، دود (یا گاز) های تحریک کننده یا سمی متصاعد می کند. خطر آتش سوزی و انفجار در تماس با مواد ناسازگار. خطرات شیمیایی را ببینید.	

مراقبت بهداشتی سختگیرانه! کودکان و نوجوانان مواجهه نداشته باشند!			
کمک های اولیه	پیشگیری	علامت	استنشاق
هوای تازه، استراحت. ممکن است تنفس مصنوعی نیاز باشد. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سرفه، کوتاهی نفس، سرگیجه، خواب آلودگی، سردرد، تهوع، عدم هوشیاری.	
لباس های آلوده را در بیابرد. توضیحات را ببینید. پوست را با مقدار زیادی آب بشویید یا دوش بگیرید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید. لباس های حفاظتی بپوشید.	ممکن است جذب شود! قرمزی، درد، خشکی پوست.	
در ابتدا برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید)، سپس برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	محافظ صورت یا محافظ چشم را همراه با محافظ تنفسی بپوشید.	قرمزی، درد.	
خود را وادار به استفراغ نکنید. دهان را آب بشوید. چیزی برای نوشیدن ندهید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نپاشامید و سیگار نکشید.	درد شکمی، تهوع، استفراغ. در ادامه استنشاق را ببینید.	

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
<p>بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)</p>  <p>خطر</p> <p>زیان آور در صورت بلعیدن یا استنشاق باعث تحریک چشم و پوست می شود ممکن است باعث خواب آلودگی یا سرگیجه شود مشکوک به ایجاد سرطان مشکوک به آسیب به باروری یا جنین باعث آسیب به کبد، کلیه ها و مجرای تنفسی از طریق مواجهه مکرر یا طولانی می شود زیان آور برای حیات آبیان</p> <p>حمل و نقل طبقه بندی سازمان ملل (UN) طبقه مخاطره سازمان ملل: 6.1; گروه بسته بندی سازمان ملل: III</p>	<p>منطقه خطر را تخلیه کنید! با کارشناس مشورت کنید! حفاظت فردی: لباس محافظ کامل دارای تجهیزات تنفسی استفاده کنید. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید. مایع نشت کرده را در ظروف غیر قابل نشت جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را در ماسه یا جانب خنثی جذب کنید. سپس بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید.</p> <p>ذخیره سازی</p> <p>فقط در ظرف اصلی ذخیره کنید. از مواد غذایی و خوراک حیوانات و مواد ناسازگار جدا نگه دارید. خطرات شیمیایی را ببینید. تهویه در امتداد کف. در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید.</p> <p>بسته بندی</p> <p>بسته بندی شکستی را در محفظه نشکن در بسته قرار دهید. همراه با مواد غذایی و خوراک حیوانات حمل نشود.</p>

	اطلاعات اصلی به زبان انگلیسی توسط گروهی از متخصصان از سوی سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت، با کمک مالی اتحادیه اروپا فراهم شده است. © سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت 2018		
--	---	---	---

ICSC: 0027

کلروفرم

اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

<p>فرمول: CHCl_3 جرم مولکولی: 119.4 نقطه جوش: 62 درجه سلسیوس نقطه ذوب: -64 درجه سلسیوس چگالی (در 20 درجه سلسیوس): 1.48 g/ml حلالیت در آب در 20 درجه سلسیوس: 0.8 g/100ml (کمی محلول) فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: 21.2 kPa چگالی نسبی بخار (هو=1): 4.12 چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در 20 درجه سلسیوس (هو=1): 1.7 ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت log Pow): 1.97</p>	<p>حالت فیزیکی؛ ظاهر مایع بی رنگ فرار با بوی خاص.</p> <p>خطرات فیزیکی این بخار از هوا سنگین تر است و ممکن است در فضاهای پایین تجمع یافته و منجر به کمبود اکسیژن گردد.</p> <p>خطرات شیمیایی با گرمادهی تجزیه می شود. این دمه (فیوم) های سمی و خورنده کلرید هیدروژن (ICSC 0163) را ببینید)، فسژن (ICSC 0007) را ببینید) و کلر (ICSC 0126) را ببینید) تولید می کند. به شدت با بازهای قوی، اکسیدان های قوی، قلیاها، استون و برخی از فلزات مانند آلومینیوم، منیزیم و روی واکنش می دهد. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. به پلاستیک ها، لاستیک و پوشش ها حمله می کند.</p>
--	---

مواجهه و اثرات سلامتی

<p>خطر استنشاق تبخیر بسیار سریع این ماده در 20 درجه سلسیوس منجر به آلودگی زیان آور در هوا می گردد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر این ماده چربی پوست را از بین می برد که ممکن است باعث خشکی یا ترک خوردگی شود. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر مجرای بینی شود. این امر ممکن است منجر به ضایعات بافتی شود. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی، کبد و کلیه ها شود. این امر ممکن است منجر به اختلال در عملکردها شود. این ماده احتمالاً برای انسان سرطان زا است. آزمایش های حیوانی نشان می دهند که این ماده احتمالاً باعث سمیت تولید مثل یا نمو انسان می شود.</p>	<p>مسیرهای مواجهه این ماده می تواند از طریق استنشاق، از طریق پوست و از طریق بلعیدن جذب بدن شود.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت ماده برای چشم ها و پوست تحریک کننده است. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی شود. این امر ممکن است منجر به اختلالات سیستم عصبی مرکزی و افسردگی شود. این ماده ممکن است در غلظت های بالا باعث اثراتی بر کبد و کلیه ها شود. این امر ممکن است منجر به نقص کبد و آسیب کلیه شود. اثرات ممکن است به تأخیر بیفتند. توضیحات را ببینید. مراقبت پزشکی ضرورت دارد.</p>
---	--

حدود مواجهه شغلی

<p>TLV: 10ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ A3 (سرطان زای قطعی در حیوان با ارتباط شناخته نشده در انسان)؛ EU-OEL: 10mg/m³, 2ppm مجوز کاربر نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ (پوست)؛</p>

محیط زیست

این ماده برای ارگانیزم های آبی زیان آور است.
--

توضیحات

<p>با افزودن مقادیر کمی از یک ماده قابل اشتعال یا افزایش میزان اکسیژن هوا، قابل احتراق می شود. لباس های آلوده را با گذاشتن و بستن در کیسه یا هر ظرف دیگری جدا کنید. استفاده از مشروبات الکلی اثر زیان آور را تشدید می کند. بسته به میزان مواجهه، معاینه پزشکی دوره ای پیشنهاد می گردد. هشدار بو هنگامی که از مقدار حد مواجهه تجاوز کند، کافی نیست. The toxicity of this substance is driven by the metabolite phosgene (See ICSC 0007)</p>
--

اطلاعات بیشتر

طبقه بندی EC

سازمان بین المللی کار، سازمان جهانی بهداشت، و اتحادیه اروپا هیچ گونه مسئولیتی در قبال کیفیت یا صحت ترجمه، همچنین استفاده ای که ممکن است از این اطلاعات صورت بگیرد، ندارند.
© نسخه فارسی، پژوهشکده محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران، 2018

پژوهشکده محیط زیست
دانشگاه علوم پزشکی تهران
عضو شبکه ارزیابی خطر شیمیایی سازمان جهانی بهداشت

