
	شماره CAS : ۷۷۷۲-۹۹-۸	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	نام ماده : کلرید قلع	
	فرمول شیمیایی: SnC12 . 2H2O	

TLV -TWA : 2 mg/m ³	
مشخصات فیزیکی	
نقطه جوش: وزن مخصوص نسبی (آب = یک) : فشار بخار (KPa at 25 C) : نقطه ذوب: حالت فیزیکی:	دانسیته نسبی بخار (هوا = یک) : حلالیت در آب (g / 100 mL at 0 C) : وزن مولکولی: بو و شکل ظاهری:
نقطه اشتعال : غیر قابل احتراق	دمای خود آتش گیری : -
اطفاء حریق	کمک های اولیه
مواد خاموش کننده : از هر وسیله مناسب جهت اطفاء حریق با توجه به نوع آتش استفاده کنید. روش و نحوه اطفاء حریق : خطر آتش سوزی و انفجار ندارد ولی مخلوط آن با نیترات و آب اکسیژنه (محلول بالای ۰.۳٪) به صورت انفجار آمیزی ترکیب می شود. ظروف دربسته ممکن است هنگام حرارت دیدن ترکیده شود. سایر اطلاعات : هنگام بروز آتش از لباس های کامل حفاظتی و ماسک تنفسی مناسب جهت فشار بالا استفاده کنید. محلول آبی آن اسیدی می باشد ، از تماس با پوست و چشم جلوگیری کنید.	در مواجهه استنشاقی : انتقال به هوای آزاد ، اجرای موارد کمک های اولیه در صورت لزوم. در مواجهه پوستی : خارج ساختن کفش و لباس آلوده ، پوست بدن را با مقدار زیادی آب به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید. مراقبت پزشکی در صورت سوزش ، شستن و تمیز نمودن کفش و لباس آلوده قبل از استفاده مجدد. در مواجهه چشمی : بلافاصله چشم ها را با بالا کشیدن پلک های بالا و پایین با مقدار زیادی آب حداقل به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید. بلافاصله به پزشک مراجعه شود. در مواجهه گوارشی : بلافاصله فرد را وادار به استفراغ کنید. هیچ گاه به فرد بیهوش از راه دهان چیزی خوراندن نشود. به پزشک مراجعه شود.
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> • ثبات / پلیمریزاسیون: - • مواد شیمیایی ناسازگار: - • محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن: - سایر اطلاعات خاص: -	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
تجهیزات حفاظت فردی	سایر موارد
دستگاه تنفسی : از ماسک تایید شده NIOSH استفاده کنید.	در محیط کار وسایل حفاظت چشمی فراهم باشد.

	شماره CAS : ۷۷۷۲-۹۹-۸	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	نام ماده : کلرید قلع	
	فرمول شیمیایی: SnC12 . 2H2O	

<p>لباس کار : از لباس های حفاظتی یک بار مصرف استفاده کنید.</p> <p>حفاظ چشم : از عینک حفاظتی مخصوص و یا نقاب مخصوص آزمایشگاهی هنگامی که احتمال پاشیده شدن مواد می رود استفاده کنید.</p>	
خصوصیات انبار	
<p>در ظروف دربسته محکم مناسب نگهداری و در جای خشک و خنک مجهز به سیستم تهویه و به دور از مواد اکسید کننده نگهداری شود. دور از شعله و حرارت نگهداری شود. از آسیب فیزیکی جلوگیری کنید. محلول آبی آن اسیدی می باشد ، فقط از ظروف ضد زنگ استفاده کنید.</p>	
اثرات بلند مدت -	اثرات کوتاه مدت سبب سوزش مجاری فوقانی می شود ؛ علایم می تواند شامل سرفه ، تنگی نفس باشد. سبب سوزش گلو و مجاری بلع می شود ؛ علائم می تواند شامل حالت تهوع ، استفراغ و اسهال باشد. در تماس با پوست بدن باعث سوزش پوست بدن می شود ؛ علائم می تواند شامل سرخی ، خارش و درد باشد. در تماس با چشم باعث سوزش ، سرخی و درد می شود.
ریخت و پاش /نشستی و جمع آوری ضایعات	
<p>تهویه محوطه آلوده ، استفاده از وسایل حفاظت فردی مجهز به سیستم تنفسی و لباس کامل حفاظتی مناسب جهت فشارهای بالا ، جمع آوری مواد در ظروف جهت بازیابی و یا دور ریزی برای جلوگیری از بلند شدن گرد و غبار ، نم جارو کردن و یا مکش توصیه می شود.</p>	
<p>روش دفع ضایعات : هرگاه نتوان مواد را جهت بازیابی و یا استفاده مجدد نگهداری نمود ، باید به تسهیلات دور ریز مواد تایید شده توسط RCRA مراجعه شود. فرایند ، نحوه استفاده و یا آلودگی این ماده مطابق مدیریت دور ریز مواد قابل تغییر است. مقررات ایالتی و محلی دور ریز مواد از یک کشور به کشور دیگر متفاوت بوده و دفع ظروف و محتویات دست نخورده مطابق شرایط و الزامات ولایتی ، ایالتی و محلی صورت می پذیرد.</p>	
<p>کنترل های مهندسی: از سیستم تهویه محلی جهت محافظت افراد زیر حد مجاز استفاده کنید.</p>	

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
--------------------------------	---