
	شماره CAS : 12125-02-9	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : 235-186-4	
	نام ماده : آمونیوم کلرید	
	فرمول شیمیایی : C1-H4-N	

اسامی مترادف : آمکسر ، آمونریک ، آمونیوم موریات ، نمک آمونیوم ، نمک آمونیاک ، سالامونیات ، سالمیاک	
TLV –TWA : 10 mg/m3	TLV STEL : 20 mg/m3
مشخصات فیزیکی	
نقطه جوش : 520 درجه سانتی گراد حلالیت در آب (g / 100 mL at 20 C) : 37/2 (قابلیت انحلال بسیار بالا) فشار بخار (KPa at 25 C) : بسیار پایین نقطه ذوب : بالاتر از 340 درجه سانتی گراد بو و شکل ظاهری : کریستال یا پودرهای گرانول شکل ، بی رنگ یا سفید ، بی بو وزن مولکولی : 53/49 حالت فیزیکی : جامد 5/5 : PH	
نقطه اشتعال : غیر قابل احتراق	دمای خود آتش گیری : مشخص نیست.
اطفاء حریق	کمک های اولیه
مواد خاموش کننده : از کلیه وسایل اطفاء حریقی که آتش را احاطه می کنند ، می توان استفاده کرد. روش و نحوه اطفاء حریق : - خطرات انفجار یا آتش سوزی : این ماده قابل احتراق نیست (نمی سوزد) و باعث گسترش حریق نمی شود. با این حال این ماده در حرارت های بسیار بالا تجزیه حرارتی می شود و گازهای سمی و محرک آمونیوم و کلرید هیدروژن تولید می کند. سایر اطلاعات : محصولات ناشی از تجزیه حرارتی و گرمایی آن کلرید هیدروژن و آمونیوم است.	در مواجهه استنشاقی : هوای آزاد و مراجعه به پزشک در مواجهه پوستی : سریعا موضع آلوده را به مدت 5 دقیقه با آب ولرم شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود . اگر تحریکات پوستی ادامه داشت به پزشک مراجعه شود. در مواجهه چشمی : به فرد اجازه ندهید چشم هایش را بمالد. چشم های فرد را به مدت چند دقیقه با آب بشوید . به فرد مصدوم اجازه دهید چشم هایش را به طرفین حرکت دهد تا ذرات از چشم وی خارج شوند . اگر ذرات داخل چشم باقی ماندند ، چشم ها را با آب ولرم به مدت 5 دقیقه به صورتی که پلک باز است شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. اگر تحریکات چشمی ادامه داشت به پزشک مراجعه شود. در مواجهه گوارشی : به فرد مصدوم 240 تا 300 میلی لیتر آب بخورانید تا مواد داخل شکم وی رقیق شوند .
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> ● ثبات / پلیمریزاسیون : پایداری معمولی دارد. ● مواد شیمیایی ناسازگار : اسیدهای قوی ، قلیاها ، کربنات های آن ها ، هالوژن های داخلی ، عوامل اکسید کننده قوی مثل نیترات ها ، نیترات آمونیوم ، سیانید هیدروژن ، کلرات پتاسیم ، نمک های سرب و نمک های نقره ● محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : - 	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
تجهیزات حفاظت فردی	سایر موارد
دستگاه تنفسی: -	در محیط های کاری وجود دوش و چشم شور ایمنی الزامی

	شماره CAS : 12125-02-9	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : 235-186-4	
	نام ماده : آمونیوم کلرید	
	فرمول شیمیایی : C1-H4-N	

لباس کار: لباس های سراسری و سایر البسه ای که در مقابل این ماده شیمیایی مقاوم است. حفاظ چشم : گاگل های ایمنی مخصوص مواد شیمیایی دستکش : دستکش های حفاظتی کفش : چکمه	است.
خصوصیات انبار	
در ظروف مناسب ، دارای برچسب مخصوص ، ترجیحا ظروف تهیه شده برای این مواد ، نگهداری و انبار شود . از صدمه و آسیب حفظ شود. به دور از مواد ناسازگار انبار شود.	
اثرات کوتاه مدت در اثر وارد شدن ذرات گرد و غبار به چشم ، ریزش اشک ، سوسو زدن چشم و تحریک متوسط را خواهیم داشت . استنشاق غلظت های بالای گرد و غبار این ماده سبب سرفه و تحریکات زود گذر می شود. فیوم ها یا میست آمونیوم کلراید سبب تحریک بینی ، گلو و ریه با علائمی از قبیل زخم گلو و سرفه می شود.	اثرات بلند مدت خوردن مقدار زیادی از این ماده سبب اسیدوزیس شدید متابولیسم می شود که علائم آن عبارتند از سردرد ، خواب آلودگی ، استفراغ و بی هوشی.
ریخت و پاش /نشتی و جمع اوری ضایعات	
محیط آلوده را تا پاک شدن کامل آن محدود و تخلیه نمایید. کلیه منابع مشتعل و محترق را از محل دور کنید. با مواد ریخته شده تماسی نداشته باشید. از ورود این مواد به راه های آبی ، فاضلاب و فضاهای بسته جلوگیری کنید . مواد ریخته شده را توسط بیل درون ظرف تمیز ، خشک ، دارای برچسب مخصوص و سرپوشیده قرار دهید . محیط را با آب بشویید .	
روش دفع ضایعات : طبق قوانین محلی ، کشوری و منطقه ای عمل نمایید . طبق روش های کنترل شده و در صورت تایید ، این مواد را دفن بهداشتی کنید.	
حمل و نقل : با این ماده در کنار مواد ناسازگار کار نکنید . از تولید شدن گرد و غبار خودداری نمایید . از ابزارهای مناسب برای باز کردن ظروف حاوی این ماده استفاده نمایید . حمل و نقل جامدات به وسیله ابزار و تجهیزات که ضد خوردگی است ، انجام شود. در زمان هایی که از این ماده استفاده نمی شود و یا ظرف حاوی آن خالی است ، درب ظروف بسته نگه داشته شود .	

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