

نام ماده: آمونیوم کلرید		فرمول: NH ₄ Cl		شماره اختصاصی:	
نامهای تجاری / مشابه: نشادر و نمک آمونیاکی					
خواص فیزیکی: نمک سفید بلوری با قابلیت بالای حل شدن در آب، محلول آمونیوم کلرید یک <u>اسید</u> ملایم است .					
حمل و نقل و نگهداری:					
مخاطرات		سمی <input checked="" type="checkbox"/>		آتش گیری <input type="checkbox"/>	
		محرک <input checked="" type="checkbox"/>		خورنده <input type="checkbox"/>	
		مضر <input checked="" type="checkbox"/>		منفجر شونده <input type="checkbox"/>	
		اکسید کننده <input type="checkbox"/>		خطرناک برای محیط زیست <input checked="" type="checkbox"/>	
مخاطرات در تماس حاد و مزمن:					
<p>حفاظت فردی / اقدامات بهداشتی:</p> <p>پوست: از طریق مواجهه ی پوستی، مضر است. ممکن است واکنش آلرژیک پوستی شود . مشکوک به سرطان</p> <p>چشم: سبب تحریک جدی چشم می شود.</p> <p>شستشوی پوست: پوست آلوده شده را باید فوراً شستشو داد.</p> <p>تعویض لباس: کلیه البسه در برابر این ماده مقاوم هستند.</p> <p>تجهیزات مورد نیاز:</p>			<p>مشخصات فیزیکی و شیمیایی:</p> <p>وزن مولکولی: 53/49 گرم بر مول</p> <p>نقطه ذوب: ۳۳۸ °C</p> <p>نقطه جوش: 125°C (257°F) (25 mm)</p> <p>حلالیت در آب: محلول</p> <p>نقطه جوش: ۵۲۰ °C</p> <p>وزن مخصوص:</p> <p>فشار بخار: 133/3 Pa (160/4°C)</p> <p>نقطه انجماد:</p>		
مواد ناسازگار و واکنش پذیر:					
نحوه Disposal:					
<p>کمک های اولیه:</p> <p>چشم: به مدت چند دقیقه با آب شسته شود.</p> <p>تنفس: تنفس در هوای آزاد</p> <p>بلعیدن و به فرد ۳۰۰ میلی لیتر آب خورنده شود تا محتویات شکم رقیق شود.</p>			<p>راه های تماس، نشانه ها، اعضای مورد هجوم:</p> <p>راه های ورود: تنفس، خوراکی، تماس چشمی و پوستی</p> <p>نشانه بیماری: تحریک چشم، بینی، گلو، مختل شدن سیستم اعصاب مرکزی،</p> <p>اعضای مورد هجوم: چشم- پوست - سیستم تنفسی- اعصاب مرکزی</p>		