

<p>کد مدرک: 18 FM 24 00 تاریخ بازنگری: ۹۴/۵/۱</p>	<p>اطلاعات ایمنی مواد شیمیایی (MSDS)</p>	
<p>واحد/قسمت: خدمات عمومی</p>		
<p>نام عمومی یا اختصاری: جوهر نمک</p>		
<p>کاربرد و محل استفاده: پاک کنندگی سطوح</p>		<p>نامهای مترادف: اسید کلریدریک (HCL)</p>
<p>ترکیبات مواد تشکیل دهنده: ترکیب کلرید هیدروژن</p>		
<p>شرایب خطرات: خارش چشم، پوست و سیستم تنفسی / سردرد، تهوع و سرگیجه / قرمزی و سوزش چشم و پوست.</p>		
<p>بعد از استنشاق: منشاء آلودگی را دور کنید و مصدوم را به هوای تازه منتقل کنید.</p>		<p>کمکهای اولیه</p>
<p>بعد از تماس با پوست: مکان آلوده را با آب ولرم شستشو دهید.</p>		
<p>بعد از تماس با چشم: فوراً چشم آلوده را با آب ولرم و به مدت پنج دقیقه شستشو دهید. آب را با ملایمت و با کمترین فشار بریزید. از محلول آب نمک طبیعی استفاده کنید</p>		
<p>بعد از خوردن و یا آشامیدن: شستشوی دهان با آب، رقیق کردن در معده با آب یا شیر، فوریت‌های پزشکی.</p>		
<p>اقدامات لازم در صورت بروز حریق: از اسپری یا مه آب برای خاموش کردن آتش از یک فاصله مناسب یا محل پوشش دار استفاده کنید.</p>		
<p>اقدامات مهارکننده به هنگام نشر و نشستی ماده: منطقه را از ضایعات پاک کنید، با آهک، اسید را خنثی یا رقیق کنید و اسید مایع را بوسیله پمپ‌های مقاوم در برابر خوردگی منتقل کنید.</p>		
<p>حمل: از تماس با این ماده به هنگام حمل خودداری کنید. از سیستم حمل بسته استفاده کنید. از وسایل حمل کننده مقاوم در برابر خوردگی استفاده کنید.</p>		<p>حمل و انبارش</p>
<p>انبارش: محل انبار می بایستی خشک، خنک و دور از اشعه مستقیم و دور از منابع گرما و منبع احتراق باشد.</p>		
<p>محافظت سیستم تنفسی: از سیستم محافظ دستگاه تنفسی استفاده شود.</p>		<p>کنترل و حفاظت فردی در تماس با ماده</p>
<p>محافظت پوست: از دستکش لاستیکی ضد اسید استفاده شود.</p>		
<p>محافظت چشم: از عینک محافظ چشم استفاده شود.</p>		
<p>سایر کنترل‌ها:</p>		
<p>خواص فیزیکی و شیمیایی: بصورت مایع غلیظ یا بی رنگ با خاصیت تبخیر شونده، دارای بوی تند و خفه کننده است. در مجاورت فلزات تجزیه می‌شود. دارای دانسیته؛ 1.00045g/Lit، نقطه جوش: 41°C و وزن مخصوص بخار: 1.3، سنگین تر از هوا است (برای کسب اطلاعات بیشتر به مرجع اصلی مراجعه شود).</p>		
<p>پایداری و واکنش دهی: ماده پایدار است، محصولات خطرناک تجزیه: در اکسید کربن، منواکسید کربن، کلرید هیدروژن. واکنش پلیمریزاسیون خطرناک در آن اتفاق نمی‌افتد.</p>		
<p>ملاحظات زیست محیطی به هنگام دفع ماده یا ضایعات آن: ضایعات را آتش نزنید، مطابق قوانین و مقررات محلی دور ریخته شود.</p>		

