
	شماره CAS: ۱۳۰۷۷-۶۰-۳	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده
	نام ماده: منیزیم نیترات	بهداشت
	فرمول شیمیایی: Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> 6H <sub>2</sub> O	گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)

اسامی مترادف: منیزیم نیترات ۶- هیدراته ، منیزیم (II) نیترات ، هگزا هیدرات ، اسید نیتریک ، نمک منیزیم	
مشخصات فیزیکی	
نقطه جوش: ۳۳۰ درجه سانتی گراد	بو و شکل ظاهری: کریستال سفید_ بدون بو
حلالیت در آب (g / 100 mL at 0 C): ۱۲۵	وزن مولکولی: ۲۵۶/۴۱
نقطه ذوب: ۸۹ درجه سانتی گراد	حالت فیزیکی: جامد
نقطه اشتعال: -	دمای خود آتش گیری: -
اطفاء حریق	کمک های اولیه
<p>مواد خاموش کننده: -</p> <p>روش و نحوه اطفاء حریق: از وسایل اطفاء حریقی که آتش را احاطه می کنند ، استفاده شود.</p> <p>سایر اطلاعات: این ماده نمی سوزد ؛ اما اکسید کننده قوی می باشد و می تواند در اثر واکنش دادن با عوامل کاهنده تولید گرما کند و یا بسوزد و محترق شود.</p>	<p>در مواجهه استنشاقی: اگر این ماده استنشاق شد ، فرد را به هوای آزاد ببرید. اگر تنفس فرد قطع شده بود به وی اکسیژن مصنوعی دهید. اگر تنفس به سختی صورت می گرفت ، دستگاه اکسیژن پزشکی به فرد وصل نمایید. سریعاً به پزشک مراجعه شود.</p> <p>در مواجهه پوستی: سریعاً موضع آلوده را به مدت ۱۵ دقیقه با آب خالص شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. لباس ها و کفش های آلوده را از تن خارج کنید. پوست حساس را نرم کنید. لباس ها و کفش های آلوده را قبل از استفاده مجدد تمیز کنید. به پزشک مراجعه کنید.</p> <p>در مواجهه چشمی: سریعاً چشم های آلوده را با آب خالص به مدت ۱۵ دقیقه شستشو دهید. سریعاً به پزشک مراجعه شود.</p> <p>در مواجهه گوارشی: هرگز از راه دهان به فردی که مریض است چیزی نخورانید. اگر مقدار زیادی از این ماده خورده شده است ، سریعاً با اورژانس تماس بگیرید. هرگز فرد را وادار به استفراغ نکنید (از راه انگشت انداختن به گلو). سریعاً به پزشک مراجعه شود.</p>
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• ثبات / پلیمریزاسیون: پایدار است.</li> <li>• مواد شیمیایی ناسازگار: دی متیل فرمامید ، مواد قابل احتراق ، مواد اکسید شونده و آلی</li> <li>• محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن: اکسیدهای نیتروژن و فیوم های سمی فلزات ممکن است در اثر تجزیه حرارتی این ماده تولید شود.</li> </ul> <p>سایر اطلاعات خاص: در تماس این ماده با مواد اکسیدان ، ممکن است این ماده شدیداً و سریع بسوزد.</p>	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	

	شماره CAS : ۱۳۰۷۷-۶۰-۳	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	نام ماده : منیزیم نیترات	
	فرمول شیمیایی : Mg(NO3)2 6H2O	

سایر موارد -	<b>تجهیزات حفاظت فردی</b> دستگاه تنفسی : سیستم های حفاظت تنفسی محافظ در برابر بخارات و گرد و غبار لباس کار : پیش بند ترکیبی و البسه تمیزی که بدن را به طور کامل پوشش می دهد. دستکش : دستکش حفاظتی حفاظ چشم : گاگل های مخصوص پاشش مواد شیمیایی
<b>خصوصیات انبار</b>	
درب ظروف حاوی این ماده همیشه بسته نگه داشته شود. ظروف در محیط خنک و با تهویه محیطی مناسب انبار شوند. این مواد جدا از اسیدها ، بازها ، عوامل کاهنده و مواد ناسازگار نگهداری شوند.	
<b>اثرات بلند مدت</b> -	<b>اثرات کوتاه مدت</b> در اثر تماس با چشم می تواند سبب سوختگی در بافت و عضله چشم شود ، در صورت تماس با پوست سبب تحریک و سوختگی در پوست می شود. خوردن مقدار زیادی از نیترات سبب گیجی ، دردهای شکمی ، استفراغ ، اسهال خونی ، ضعف ، تشنج و غش می شود. ممکن است این ماده توانایی حمل اکسیژن توسط خون را پایین بیاورد (متموگلوبین)؛ که آبی رنگ شدن پوست و لب ها نشان دهنده این مسئله است. ممکن است سبب سوختگی و تحریک سیستم تنفسی شود ، علائم آن عبارت است از سرفه و کوتاهی نفس.
<b>ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات</b>	
در صورت نشت و پاشیده شدن این ماده ، محیط را تهویه کنید. افراد باید از لوازم حفاظت فردی استفاده کنند. ماده اکسید کننده و خورنده جامدات است. جلوی نشت مواد را به طور ایمن و بدون خطر بگیرید. در ظروف حاوی این ماده آب نریزید. از تماس این ماده با مواد قابل احتراق (مثل چوب ، کاغذ ، روغن و ...) جلوگیری نمایید. مواد را به وسیله اسپری کردن آب ، نم دار و مرطوب کنید. به مواد ریخته شده به هیچ عنوان دست نزنید. از اسپری آب برای کاهش بخارات استفاده نمایید. کلیه منابع مشتعل را خاموش کنید.	
<b>روش دفع ضایعات :</b> از وسایل و ابزار مناسب برای قرار دادن این مواد جامد به داخل ظروف مخصوص زباله استفاده نمایید.	
<b>حمل و نقل :</b> ظروف حاوی این ماده را خشک نگه دارید. از گرما ، منابع مشتعل ، محترق و مواد ناسازگار به دور باشند. ظروف خالی این ماده خطر و ریسک حریق دارند ، گرد و غبار این ماده استنشاق نشود. هرگز به این محصول آب اضافه نکنید.	
تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری