
	شماره CAS : ۷-۴۱-۷۶۶۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : ۳-۶۳۵-۲۳۱	
	نام ماده : آمونیاک	
	فرمول شیمیایی: NH ₃	

اسامی مترادف : آنهیدروس آمونیاک ، آمونیاک	
TLV -TWA : 20PPM	IDLH : 30PPM
مشخصات فیزیکی	
نقطه جوش: ۳۳/۳۰- درجه سانتی گراد وزن مخصوص نسبی (آب = یک) : ۰/۷۷ فشار بخار (at 25 C) : ۱۰ اتمسفر نقطه ذوب : ۷۷/۷- درجه سانتی گراد حالت فیزیکی : گاز یا مایع حلالیت در آب (g / 100 mL at 0) : ۰/۴۷ چگالی بخار : ۰/۶ وزن مولکولی : ۱۷/۰۳ بو و شکل ظاهری : بوی خیلی تند و زننده ، بی رنگ PH : ۱۱/۶	
نقطه آتش گیری : حالت گازی در دمای اتاق	دمای خود آتش گیری : ۵۸۰ درجه سانتی گراد
حد بالای انفجار : ۲۵٪ حجمی	حد پایین مجاز : ۱۶٪ حجمی
اطفاء حریق	
مواد خاموش کننده : - روش و نحوه اطفاء حریق : خشک کردن اطراف محل آتش سوزی ، استفاده از آب جهت رقیق سازی و قطع جریان گاز ، به علت متصاعد شدن گازها و بخارات سمی هنگام آتش سوزی استفاده از دستگاه تنفسی الزامی است. خطرات انفجار یا آتش سوزی : در مجاورت گرما خطر انفجار و آتش سوزی دارد ، وجود روغن و مواد اشتعال زا خطر آتش سوزی را افزایش می دهد.	
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> • ثبات / پلیمریزاسیون : در دمای اتاق ، در محفظه های سربسته ، هنگام جابجایی و انباشت پایدار می باشد. در دمای بالای 30⁰C به گازهای نیتروژن تجزیه می شود و پلیمریزاسیون خطرناک رخ نمی دهد . • مواد شیمیایی ناسازگار : در تماس با برن هالیدها ، اکسید اتیلن ، اکسیژن ، پلاتینیوم و اکسیدانت های قوی واکنش های انفجاری شدید ایجاد می کند. تماس با فلزات سنگین و ترکیبات آن ها ، برماین ، اکسید نقره ، کلرید نقره و نیترات نقره ترکیبات انفجاری تولید می کند. • محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : در اثر تجزیه بخارات سمی آمونیاک و اکسیدهای نیتروژن NOX تولید می شود. 	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
تجهیزات حفاظت فردی	سایر موارد

	شماره CAS : ۷-۴۱-۷۶۶۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : ۳-۶۳۵-۲۳۱	
	نام ماده : آمونیاک	
	فرمول شیمیایی: NH ₃	

<p>راه های ورود : تماس پوستی ، استنشاق ، تماس چشمی ، گوارش</p>	
<p>بسته بندی و برچسب گذاری : - مشخصات کارت حمل و نقل ضروری : -</p>	
<p>خصوصیات انبار</p>	
<p>مخازن و یا سیلندرها در جای خنک با تهویه مناسب و به دور از عوامل اکسید کننده ، منابع جرقه و گرما ، مواد اشتعال زا و مواد ناسازگار (مخصوصاً کلر ، برم ، ید و اسیدها) انبار شود.</p>	
<p>اثرات کوتاه مدت</p> <p>با توجه به میل ترکیبی شدید با آب بیشتر در بافت های مخاطی بدن تأثیر گذاشته و سبب سوزش چشم ، بینی و دستگاه تنفسی و التهاب گلو می شود. در اثر تماس با چشم سبب کوری موقت یا دائم می شود.</p>	<p>اثرات بلند مدت</p> <p>در اثر تماس با پوست سبب مرگ بافت ها می شود و در اثر استنشاق دراز مدت سبب التهاب برونش ها (نای) می شود.</p>
<p>ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات</p>	
<p>برای کاهش غلظت آمونیاک گازی در اطراف محل نشستی از آب به صورت مه پاش استفاده می شود. پرسنل باید از استنشاق و تماس پوستی با این ماده محافظت شوند. جهت رقیق سازی گاز محیط تهویه شود ، تمام منابع ایجاد گرما و جرقه محافظت گردند.</p>	
<p>روش دفع ضایعات : با توجه به این که این ماده یکی از آلاینده های مهم محیط زیست می باشد بایستی اقدامات پیشگیرانه جهت خنثی سازی و کنترل آن در محیط (آب و هوا) به نحو مطلوبی به عمل آید.</p>	
<p>کنترل های مهندسی : تجهیزات باید برای جلوگیری از استنشاق و تماس پوستی با آمونیاک طراحی شوند. سیستم های مهندسی باید ضد انفجار بوده و از مس ، برنج ، برنز و فولاد گالوانیزه در تماس با آمونیاک استفاده نشود.</p>	
<p>حمل و نقل : با برچسب گاز سمی حمل شود.</p>	

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