

**آمونیاک (بدون آب)****کارت ایمنی مواد****AMMUNIA (ANHYDROUS)****ICSC: 0414**

CAS # 7664-41-7 RTECS # BO0875000 ICSC # 0414 UN # 1005 EC # 007-001-00-5		آمونیاک فرمول شیمیایی: NH₃ جرم مولکولی: ۱۷/۰۳	
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	اتشگیر	هیچ شعله ای ایجاد نکنید. هیچ جرقه ای تولید نکنید. سیگار کشیدن ممنوع	در زمان آتش سوزی استفاده از تمامی عوامل خاموش کننده مجاز می باشد.
انفجار :	مخلوط هوا/ بخار این گاز قابل انفجار است.	سیستم بسته، تهویه استفاده از وسایل الکتریکی و سیستم روشنایی ضد انفجار	کپسول حاوی آمونیاک توسط اسپری آب خنک شود.
مواجهه :		از هر نوع تماس با این ماده اجتناب ورزید.	
استنشاق :	احساس سوزش، سرفه، تنگی نفس، کوتاه شدن تنفس، ناراحتی گلو علائم ممکن است تاخیری باشند.	تهویه عمومی تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
پوست :	قرمزی، سوختگی پوست، درد، تاول در تماس با مایع آن سرمازدگی احساس می شود.	دستکش های عایق سرما لباس های حفاظتی	ابتدا مقدار زیادی آب بزنید. سپس لباس های آلوده شده را در بیاورید و مجدداً آب بزنید.
چشم ها :	قرمزی، درد، سوختگی	ماسک محافظ صورت یا حفاظ چشم توام با وسایل حفاظت تنفسی	ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشوئید. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.
گوارشی:			

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>EU Classification T symbol N symbol R: 10-23-34-50 S:(1/2)9-16-26-36/37/39-45-61 UN Classification UN Hazard Class: 2.3 UN Subsidiary Risks: 8</p>	<p>در محل مقابله در برابر حریق نگهداری شود. جدا از مواد اکسید کننده، مواد اسیدی و هالون ها نگهداری شود. از تهویه مناسب استفاده گردد.</p>	<p>محیط آلوده را تخلیه نمایید. با یک کارشناس مشورت نمایید. هرگز آب را مستقیماً بر روی این ماده نپاشید. گاز آمونیاک را با اسپری آب حرکت دهید. (وسایل حفاظت فردی ویژه: وسایل حفاظت تنفسی به همراه دستگاه متصل به هوای تازه یا کپسول اکسیژن)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : گاز مایع فشرده شده، بدون رنگ و با بوی تند</p> <p>خطرات فیزیکی : این ماده از هوا سبکتر می باشد.</p> <p>خطرات شیمیایی : این ماده یک باز قوی می باشد که با اسیدها شدیداً واکنش می دهد. این ماده خورنده است و با اکسید کننده های قوی و هالوژن ها واکنش می دهد. این ماده در آب گرم حل می شود.</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV(TWA): 25 ppm; 17mg/m³ (ACGIH 1997) TLV(STEL): 35 ppm; 24mg/m³ (ACGIH 1997) MAK: 20 ppm; 14mg/m³ (ACGIH 1997)</p> <p>راه های مواجهه : این ماده از طریق استنشاق می تواند جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق : غلظت زیاد این ماده در هوا می تواند باعث آلودگی هوا و آسیب های تنفسی شود.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده باعث تخریب و خوردگی بافت های چشم، پوست و دستگاه تنفسی می شود. استنشاق غلظت بالای این ماده سبب ادم ریوی می شود. این ماده ممکن است سبب سرمازدگی شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

<p>چگالی نسبی بخار (هوا=۱): ۰/۵۹ درجه حرارت خود بخود سوزی: حدود ۶۵۱ درجه سانتیگراد حدود انفجار بر حسب درصد حجمی هوا: ۱۵ الی ۲۸</p>	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۳۳- درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۷۸- درجه سانتیگراد چگالی نسبی در ۳۳- درجه سانتیگراد (آب = ۱): ۰/۷ حلالیت در آب: در آب گرم حل می شود. فشار بخار در ۲۶ درجه سانتیگراد: ۱۰۱۳ کیلو پاسکال</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی : برای موجودات آبی مضر می باشد.</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>علائم ادم ریوی بعد از گذشت چند ساعت ظاهر می شود و این ادم در اثر فعالیت بدنی بدتر می گردد. لذا استراحت و مراقبت های پزشکی ضروری می باشد. استفاده به موقع یک اسپری مناسب توسط پزشک یا جانشین وی بایستی مورد توجه قرار گیرد. برای جلوگیری از نشتی، کپسول های حاوی آمونیاک را برعکس ننماید.</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0414</p>	<p>AMMUNIA (ANHYDROUS)</p>

بهداشت و درمان اراک و کوهدشت - طلب منعتی
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس سعید روستایی