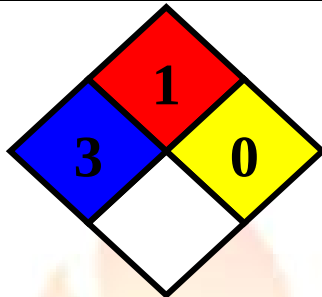




برگه اطلاعات ایمنی مواد

آمونیاک (بدون آب) (AMMUNIA (ANHYDROUS)

CAS # 7664-41-7 RTECS # BO0875000 ICSC # 0414 UN # 1005 EC # 007-001-00-5		آمونیاک فرمول شیمیایی: NH ₃ جرم مولکولی: ۱۷/۰۳	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
در زمان آتش سوزی استفاده از تمامی عوامل خاموش کننده مجاز می باشد.	هیچ شعله ای ایجاد نکنید. هیچ جرقه ای تولید نکنید. سیگار کشیدن ممنوع	آتشگیر	آتش
کپسول حاوی آمونیاک توسط اسپری آب خنک شود.	سیستم بسته، تهویه استفاده از وسایل الکتریکی و سیستم روشنایی ضد انفجار	مخلوط هوا/ بخار این گاز قابل انفجار است.	انفجار
	از هر نوع تماس با این ماده اجتناب ورزید.		مواجهه
هوای تازه ، استراحت، وضعیت نیمه نشسته. اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	احساس سوزش، سرفه، تنگی نفس، کوتاه شدن تنفس، ناراحتی گلو علائم ممکن است تاخیری باشند.	استنشاق
ابتدا مقدار زیادی آب بزنید . سپس لباس های آلوده شده را در بیاورید و مجدداً آب بزنید .	دستکش های عایق سرما لباس های حفاظتی	قرمزی، سوختگی پوست، درد، تاول در تماس با مایع آن سرمازدگی احساس می شود.	پوست
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.	ماسک محافظ صورت یا حفاظ چشم توام با وسایل حفاظت تنفسی	قرمزی، درد، سوختگی	چشم ها
			گوارشی



دفع ضایعات	انبار کردن و حمل و نقل	بسته بندی و برچسب زدن
محیط آلوده را تخلیه نمائید. با یک کارشناس مشورت نمائید. 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)	در محل مقاوم در برابر حریق نگهداری شود. جدا از مواد اکسید کننده، مواد اسیدی و هالون ها نگهداری شود. از تهویه مناسب استفاده گردد.	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
اطلاعات مهم	حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: گاز مایع فشرده شده، بدون رنگ و با بوی تند خطرات فیزیکی: این ماده از هوا سبکتر می باشد. 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. 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) راه های مواجهه: این ماده از طریق استنشاق می تواند جذب بدن شود. خطرات استنشاق: غلظت زیاد این ماده در هوا می تواند باعث آلودگی هوا و آسیب های تنفسی شود. 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. اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:	
	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 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
اطلاعات زیست محیطی: برای موجودات آبرزی مضر می باشد.		
نکات قابل توجه: 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 نمائید.		

تهیه کننده: واحد بهداشت