



KIMIA TEHRAN ACID
کیمیا تهران اسید
Tehranacid.ir

Safety Data Sheet (SDS)

Ammonia Solution

آمونیاک مایع

بخش ۱: مشخصات ماده	
شناسایی ماده	
نام ماده	آمونیاک مایع
فرمول شیمیایی	NH ₄ OH
نام های مترادف	هیدروکسید آمونیوم، آمونیاک هیدراته
شماره CAS	1336-21-6
عرضه کننده محصول	شرکت کیمیا تهران اسید
آدرس و شماره تماس شرکت	ایران، تهران، خیابان مطهری-روبروی میرعماد- پلاک ۲۶۲-طبقه اول- +98 1476
بخش ۲: شناسایی خطرات	
طبقه بندی خطر و برچسب گذاری	
	ممکن است برای فلزات خوردنده باشد زیان آور در صورت بلعیدن باعث سوختگی های شدید پوستی و آسیب به چشم می شود ممکن است موجب تحریک تنفسی شود بسیار سمی برای حیات آبریان حمل و نقل طبقه بندی سازمان ملل (UN) طبقه مخاطره سازمان ملل: ۸؛ گروه بسته بندی سازمان ملل: III
دفع نشستی، ذخیره سازی و بسته بندی	
این ماده برای ارگانسیم های آبری بسیار سمی است . منطقه خطر را تخلیه کنید! با کارشناس مشورت کنید! حفاظت فردی: لباس محافظ کامل دارای تجهیزات تنفسی استفاده کنید. تهویه. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید. مایع ریخته شده را با احتیاط با اسید رقیق مانند اسید سولفوریک رقیق خنثی کنید. باقیمانده را با آب فراوان بشویید . در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید. از مواد غذایی و خوراک حیوانات جدا نگه دارید. خطرات شیمیایی را ببینید. خنک نگه دارید. به خوبی بسته شود. در اتاقی با تهویه مناسب نگهداری کنید. تدابیری برای پرهیز از تماس با پساب اطفاء حریق پیش بینی کنید. توضیحات را ببینید . بسته بندی نشکن. بسته بندی شکستنی را در محفظه نشکن در بسته قرار دهید. همراه با مواد غذایی و خوراک حیوانات حمل نشود .	



KIMIA TEHRAN ACID
کیمیا تهران اسید
Tehranacid.ir

بخش ۳: مراقبت های بهداشتی

در همه موارد با پزشک مشورت کنید!

کمک های اولیه	پیشگیری	علائم	
هوای تازه، استراحت. ممکن است تنفس مصنوعی نیاز باشد. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سرفه، گلو درد، احساس سوزش، تنفس سخت، کوتاهی نفس.	استنشاق
لباس های آلوده را در بیاورید. پوست را با مقدار زیادی آب بشوید یا حداقل برای ۱۵ دقیقه دوش بگیرید. فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید. لباس های حفاظتی بپوشید.	قرمزی، درد، تاول ها، سوختگی های جدی پوست.	پوست
برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشوید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید). فوراً برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	محافظ صورت یا محافظ چشم را همراه با محافظ تنفسی بپوشید.	قرمزی، درد، تاری دید، سوختگی های شدید.	چشم ها
دهان را آب بکشید. خود را وادار به استفراغ نکنید. یک یا دو لیوان آب برای نوشیدن بدهید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیشامید و سیگار نکشید.	گلو درد، استفراغ، درد شکمی.	بلعیدن

بخش ۴: اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

حالت فیزیکی؛ ظاهر	
فرمول: NH_4OH جرم مولکولی: ۳۵.۱ نقطه جوش: ۳۸ درجه سلسیوس (۲۵٪) نقطه ذوب: -۵۸ درجه سلسیوس (۲۵٪) چگالی نسبی (آب = ۱): ۰.۹ (۲۵٪) حلالیت در آب: قابل اختلاط فشار بخار در ۲۰ درجه سلسیوس: ۴۸ kPa (۲۵٪) چگالی نسبی بخار (هوای = ۱): ۰.۶	محلول بسیار فرار بی رنگ آمونیاک در آب با بوی تند. خطرات شیمیایی با بسیاری از فلزات سنگین و نمک های فلز سنگین واکنش می دهد. این ماده ترکیبات منفجره تولید می کند. به بسیاری از فلزات حمله می کند. این ماده گاز قابل اشتعال / منفجره (هیدروژن-ICSC 0001 را ببینید) تولید می کند. این ماده به شدت با اسیدها واکنش می دهد. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. با گرمادهی تجزیه می شود. این امر دمه (فیوم) های سمی و خورنده شامل آمونیاک و اکسیدهای نیتروژن تولید می کند. این امر خطر سمیت ایجاد می کند.
بخش ۵: توضیحات	
آگاهی داشته باشید که گاز آمونیاک می تواند از محلول آمونیاک تکامل یابد. بخار آمونیاک تحت شرایط خاص قابل اشتعال و منفجر شونده است. ICSC 0414 را ببینید. بطری ها را به طور کامل با ماده پر نکنید؛ محلول های قوی ممکن است فشار ایجاد کنند.	



سریوش ها را با احتیاط باز کنید.

دامنه نقاط ذوب از ۳- درجه سلسیوس (۰.۴) تا ۶۹- درجه سلسیوس (۰.۲۸). نقطه جوش دیگر ۲۵ درجه سلسیوس (۰.۳۲) است.

شماره های دیگر UN عبارتند از: UN 2073 محلول آمونیاک، چگالی نسبی کمتر از ۰.۸۸۰ در ۱۵ درجه سلسیوس در آب، با بیش از ۳۵٪ و حداکثر

۵۰٪ آمونیاک؛ UN 3318 محلول آمونیاک، چگالی نسبی کمتر از ۰.۸۸۰ در ۱۵ درجه سلسیوس در آب، با بیش از ۵۰٪ آمونیاک.

یسته به میزان مواجهه، معاینه پزشکی دوره ای پیشنهاد می گردد.