



شرکت ملی صنایع پتروشیمی
تهران، میدان ونک، خ ملاصدرا، خ شیخ بهائی
شمالی، شماره ۱۰۴
تلفن: ۸۸۰۵۹۷۶۰
برای هرگونه آگاهی بیشتر:
msds@petrochem-ir.net

برگ اطلاعات ایمنی مواد

ش م ص پ/ش ب پ // ۳۰۱۷	شماره ویرایش / ۰۱ / م / ۱ / ج ش م
	پائیز ۱۳۸۴

نام: نیترات آمونیوم مجموعه: کودها

۱- مشخصات ماده و اجزاء تشکیل دهنده آن

نام شیمیایی	نیترات آمونیوم
نامهای مترادف	آمونیم-۱- نیترات، اسیدنیتریک نمک آمونیوم، نیترات دی آمونیوم
شماره انجمن شیمی آمریکا	۶۴۸۴-۵۲-۲
شماره اتحادیه اروپا	۲۲۹-۳۴۷-۸
خانواده شیمیایی	نیترات ها
وزن مولکولی	۸۰/۰۴
فرمول شیمیایی و اجزاء ترکیب آن	NH4NO3

۲- اطلاعات عمومی (علائم حفاظتی)

لوزی خطر	مواد سمی	مواد آتش گیر	مواد محرک	مواد خورنده
		خطرناک برای محیط زیست	مواد منفجر شونده	مواد اکسید کننده

راهنمایی برای لوزی خطر:

واکنش پذیری (مربع رنگ زرد):

۰- معمولاً پایدار ۱- غیر پایدار در صورت گرم کردن ۲- امکان تغییرات شیمیایی شدید وجود دارد از پاشش شیلنگ از راه دور استفاده شود
۳- شوک شدید یا گرما ممکن است سبب انفجار شود، از پشت موانع ضد انفجار نظاره شود ۴- ممکن است منفجر شود، اگر مواد در معرض آتش قرار گرفته باشند، محوطه را تخلیه کنید.

آتش گیری (مربع رنگ قرمز):

۰- نمی سوزد ۱- برای آتش گرفتن باید پیش گرم شود ۲- آتش گیرد وقتی به مقدار متوسطی حرارت ببیند ۳- در دمای معمولی آتش می گیرد ۴- بسیار آتش گیر.

سلامتی (مربع رنگ آبی): مانند مواد معمولی ۱- کمی خطرناک ۲- خطرناک، از دستگاه تنفسی استفاده شود ۳- بسیار خطرناک، از لباس کاملاً محافظ استفاده شود ۴- در صورت تماس با بخار یا مایع بسیار خطرناک

کلید توجه (مربع رنگ سفید): W- با آب واکنش می دهد OX- عامل اکسید



شرکت ملی صنایع پتروشیمی
تهران، میدان ونک، خ ملاصدرا، خ شیخ بهائی
شمالی، شماره ۱۰۴
تلفن: ۸۸۰۵۹۷۶۰۰
برای هرگونه آگاهی بیشتر:
msds@petrochem-ir.net

برگ اطلاعات ایمنی مواد

ش م ص پ/ش ب پ // ۳۰۱۷ شماره ویرایش / ۰۱ / م / ج ش م
پائیز ۱۳۸۴

نام: نیترات آمونیوم

مجموعه: کودها

۳- هشدارهای حفاظتی شخصی

تماس با چشم	سبب تحریک، قرمزی و درد می شود.
تماس با پوست	سبب تحریک پوستی می شود. علائم آن شامل قرمزی، خارش و درد است.
بلعیدن و خوردن	خوردن مقدار زیادی از این ماده سبب سرگیجه، دردهای شکمی، استفراغ، اسهال خونی، ضعف، تشنج و غش می شود.
تنفس	سبب تحریک سیستم تنفسی شده که علائم آن عبارتند از سرفه، زخم گلو، و کوتاهی تنفس.
حریق	با سایر مواد قابل احتراق می تواند مشتعل شود.
انفجار	ظروف محتوی این ماده در مقابل حرارت آتش، منفجر می شود.
اثرات زیست محیطی	سبب تحریک، قرمزی و درد می شود.

۴- کمکهای اولیه

تماس با چشم	ابتدا با مقادیر زیادی آب به مدت چند دقیقه شستشو داده شود و سپس با پزشک تماس بگیرید.	
تماس با پوست	ابتدا با مقادیر زیادی آب شستشو داده شود و لباسهای آلوده از بدن در آورده شود و سپس با پزشک تماس بگیرید.	
بلعیدن و خوردن	دهان به وسیله آب شسته شود و به توصیه های پزشکی توجه شود.	
تنفس	هوای تازه و استراحت و در صورت نیاز تنفس مصنوعی و تماس با پزشک توصیه می شود.	
اطلاعات پزشکی	ابتدا با مقادیر زیادی آب به مدت چند دقیقه شستشو داده شود و سپس با پزشک تماس بگیرید.	

۵- خاموش کردن آتش

خطر آتش گیری	با سایر مواد قابل احتراق می تواند مشتعل شود. مخلوط نیترات آمونیوم با سوختهای فسیلی می تواند سبب انفجار شود. ظروف محتوی این ماده در مقابل حرارت آتش، منفجر می شود.	
نحوه مناسب خاموش کردن آتش	آب توصیه می شود.	
سایر توضیحات	در اثر سوختن اکسید نیتروژن و آمونیاک تولید می کند.	

۶- مراقبت های شخصی در زمان کار با ماده

حفاظت پوست	دستکش های حفاظتی.	
حفاظت چشم	عینک ایمنی دیواره دار.	
حفاظت بدن	از دستکش ایمنی و لباسهای تمیز حفاظتی استفاده شود.	
حفاظت تنفسی	در صورت وجود گرد و غبار از ماسک تنفسی استفاده کنید.	



شرکت ملی صنایع پتروشیمی
تهران، میدان ونک، خ ملاصدرا، خ شیخ بهائی
شمالی، شماره ۱۰۴
تلفن: ۸۸۰۵۹۷۶۰۰
برای هرگونه آگاهی بیشتر:
msds@petrochem-ir.net

برگ اطلاعات ایمنی مواد

ش م ص پ/ش ب پ // ۳۰۱۷	شماره ویرایش / ۰۱ / م / ۱ / ج ش م
	پائیز ۱۳۸۴

مجموعه: کودها نام: نیترات آمونیوم

۷- مراقبت از محیط کار در زمان پخش تصادفی ماده

حفاظت محیط کار	از نزدیکی آتش به این ماده خودداری شود. شدیداً انفجاری است.
نظافت محیط آلوده	سریعاً نیترات آمونیوم پخش شده در زمین را جارو کرده و در کیسه های مناسب بریزید. از ایجاد گرد و غبار خودداری کنید. تمام منابع آتش مانند سیگار را از محیط دور و بر دور کنید. از لوازم محافظت شخصی استفاده کنید. هواکش ها را به کار بیندازید.

۸- روش دفع ضایعات

دفع ضایعات این پلاستیک	نیترات آمونیوم ضایعات ندارد.
دفع ضایعات بسته بندی	کیسه های پلاستیکی را بعد از خالی کردن جمع اوری کنید. مواظب خطر انفجار گرد و غبار کیسه ها باشید.

۹- جابجایی و انبارداری

احتیاطات جابجایی	از صدمات فیزیکی و ضربه به کیسه های حاوی این ماده جلوگیری نمایید. در محل خشک که از مواد آلی، مواد قابل احتراق و مواد اکسیدکننده مجزا شده است، نگهداری شود.	
شرایط انبارداری	از مواد قابل احتراق دور نگهداشته شود. همچنین در کیسه های کارخانه و در جای خشک، خنک، با تهویه محیطی مناسب انبار شود.	
بسته بندی مناسب	کیسه های محتوی این ماده در زمانیکه خالی می شوند، ممکن است مخاطره آمیز باشند.	

۱۰- مشخصات فیزیکی و شیمیایی

حالت فیزیکی	جامد
شکل فیزیکی	کریستالی شکل
رنگ	کریستال سفیدرنگ
بو	بی بو
اسیدیته	۵/۴
حلالیت آب	قابلیت انحلال بسیار بالایی دارد (۱۹۰ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر آب در ۲۰ درجه)
حلالیت در حلالهای آلی	در اتانول، استن، متانول و آمونیاک قابل حل است.
وزن مخصوص نسبت به آب (دانسیته)	۱/۷۲ در ۲۰ درجه سانتیگراد
نقطه اشتعال پایین	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
دمای خود آتشگیری	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
نقطه اشتعال	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.



شرکت ملی صنایع پتروشیمی
تهران ، میدان ونک ، خ ملاصدرا ، خ شیخ بهائی
شمالی ، شماره ۱۰۴
تلفن : ۸۸۰۵۹۷۶۰
برای هرگونه آگاهی بیشتر :
msds@petrochem-ir.net

برگ اطلاعات ایمنی مواد

ش م ص پ / ش ب پ // ۳۰۱۷	شماره ویرایش / ۰۱ / م / ج ش م
	پائیز ۱۳۸۴

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

نقطه ذوب	۱۷۰ درجه سانتیگراد
نقطه جوش	۲۱۰ درجه سانتیگراد (قبل از رسیدن به دمای جوش تجزیه میشود)
فشار بخار	بسیار ناچیز.
گران روی	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
سایر اطلاعات	رطوبت گیر

۱۱- اطلاعات زیست بوم شناختی

ملاحظات عمومی	حلالیت این کود در آب زیاد بوده و به سرعت در خاک و آبهای زیر زمینی پخش می شود.	
رفتار در محیط زیست	سبب افزایش نیترات در آبهای زیر زمینی شده و در صورت استفاده از این ابها برای اشامیدن ، سلامتی به خطر می افتد.	
قابلیت تجزیه	در خاک تجزیه می شود.	
اثر روی محیط آبریان	دارد	
سایر اطلاعات	به منابع مربوطه مراجعه شود.	

۱۲- سم شناسی

مسمومیت تنفسی	اماری در دست نیست	
مسمومیت غذایی	۵۰ در صد موش های مورد آزمایش بعد از خوردن غذائی با محتوای ۲۲۱۷ میلی گرم برای هر کیلو گرم وزن موش ، تلف شدند.	
مسمومیت از پوست	اماری در دست نیست	
مسمومیت چشمی	اماری در دست نیست	
اثرات حاد	ندارد	
سایر اطلاعات	در دست نیست	
شرایط مجاز محیط کار	از تماس مستقیم و استنشاق این ماده خود داری شود.	

۱۳- پایداری و بر هم کنش ها

پایداری	پایداری معمولی دارد. در حرارت تجزیه می شود.
محیطهای مورد اجتناب	گرما، منابع مشتعل، گردوغبار و محیطهای ناسازگار، رطوبت . همچنین این ماده به شوک حساس است
مواد ناسازگار	. شدیداً با پودرهای فلزی واکنش داده و خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. با : آلومینیوم، آنتیموان،



شرکت ملی صنایع پتروشیمی

تهران ، میدان ونک ، خ ملا صدرا ، خ شیخ بهائی

شمالی ، شماره ۱۰۴

تلفن : ۸۸۰۵۹۷۶۰۰

برای هرگونه آگاهی بیشتر :

msds@petrochem-ir.net

نام : نیترات آمونیوم

برگ اطلاعات ایمنی مواد

ش م ص پ / ش ب پ // ۳۰۱۷

شماره ویرایش / ۰۱ / م / ج ش م

پائیز ۱۳۸۴


مجموعه : کودها

کروم، مس، آهن، سرب، منیزیم، منگنز، نیکل، روی، برنج، روغن، موادآلی، اسیداستیک، کلرید آمونیوم، بیسموت، کادمیوم، کلریدها، کبالت، فسفر، پتاسیم، سولفات آمونیوم، سدیم، هیپوکلریت سدیم، پرکلرات سدیم، آلیاژ سدیم و پتاسیم، و گوگرد نا سازگار است..	
در زمان مجاورت با گرما اکسیدهای نیتروژن، امونیاک و ازت متصاعد می کند.	خطرات ناشی از تجزیه
به منابع مناسب مراجعه فرمائید.	سایر اطلاعات
به منابع مربوطه مراجعه شود.	

۱۴- مقررات حمل و نقل: برای جابجائی این محصول در جاده های داخل ایران بایستی مقررات وزارت راه و ترابری و پلیس راه رعایت شود. مقررات مربوط به سازمان ملل به عنوان الگو در جدول زیر ارائه شده است .

شماره ۱۹۴۲	حمل و نقل هوایی	
شماره ۱۹۴۲	حمل و نقل دریایی	
شماره ۱۹۴۲	حمل و نقل راه آهن و جاده	
شماره ۱۹۴۲	سایر اطلاعات	

۱۵- اطلاعات در مورد مقررات تدوین شده

	نمادهای خطرات	
	شماره خطورریسک	
هیچ یک از مواد شیمیائی موجود در این ماده از نظر " او اس اچ آ " جزو مواد پر خطر نیستند.	شماره ایمنی و سلامت	

شرکت ملی صنایع پتروشیمی و شرکت بازرگانی پتروشیمی ایران ، خود را متعهد به خدمات رسانی در کنار محصولات تولیدی خود می دانند . هدف ما از تهیه ی " برگ اطلاعات ایمنی مواد " ایجاد دسترسی کلیه مشتریان به اطلاعات " روش استفاده سالم و ایمن " و " خطرات بالقوه " محصولات عرضه شده ی ما است. موفقیت در اجرای این برنامه ، نیازمند همکاری مشتریان گرامی در استفاده صحیح از محصولات برای حفظ سلامت فردی، ایمنی اجتماعی و حفظ محیط زیست است .
صمیمانه درخواست می شود این اطلاعات را در اختیار خریداران ، مشتریان و کارکنان خود که در تماس مستقیم با این ماده می باشند ، قرار دهید.

به باور شرکت ملی صنایع پتروشیمی و شرکت بازرگانی پتروشیمی ایران ، مطالب ارائه شده در بالا صحیح ترین و کامل ترین اطلاعاتی است که دسترسی بدان امکان پذیر بوده است و هیچ گونه تعهد ، مسئولیت و خسارتی بخاطر استفاده از این اطلاعات به عهده شرکت ملی صنایع پتروشیمی و شرکت بازرگانی پتروشیمی ایران نخواهد بود. مصرف کنندگان می بایستی خود نسبت به مناسب بودن این اطلاعات برای اهداف کاری خود بررسی لازم را انجام دهند .