



NATIONAL PETROCHEMICAL
COMPANY

اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

۱- ماهیت ماده

نیترات آمونیوم	نام شیمیایی
آمونیم-۱- نیترات، اسیدنیتریک نمک آمونیوم، نیترات دی آمونیوم	نامهای مترادف
۶۴۸۴-۵۲-۲	شماره CAS
۲۴۰-۸۲۷-۶	شماره EINECS
نمک آمونیوم/ نیترات	خانواده شیمیایی
۸۰/۰۶	وزن مولکولی
H4-N2-03	فرمول شیمیایی

۲- اطلاعات عمومی (علائم حفاظتی)

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

صفحه ۱	شماره ویرایش ۰۱	ET/HSE/054
-----------	-----------------	------------



NATIONAL PETROCHEMICAL
COMPANY

اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

۳- هشدارهای حفاظتی

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	

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	
اطلاعات پزشکی		

۵- اطفاء حریق

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 اطفاء	آب	
سایر توضیحات	در اثر سوختن اکسید نیتروژن و آمونیاک تولید می کند.	

۶- احتیاطات شخصی

حفاظت پوست	دستکش های حفاظتی.	
حفاظت چشم	گوگل ایمنی.	
حفاظت بدن	از دستکش ایمنی و لباسهای تمیز حفاظتی استفاده شود.	
حفاظت تنفسی	تهویه موضعی یا سیستم حفاظت فردی.	

صفحه ۲	شماره ویرایش ۰۱	ET/HSE/054
-----------	-----------------	------------



NATIONAL PETROCHEMICAL
COMPANY

اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

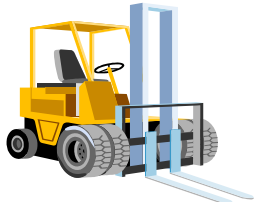
۷- احتیاطات محیط

حفاظت محیط	این ماده برای محیط زیست مضر و خطرناک است. این ماده سبب تغییر در کیفیت آب می شود.
نظافت محیط آلوده	کلیه منابع مشتعل را از محیط دور نمایید. این مواد را داخل ظروف غیرقابل سوختن ریخته و در مقدار زیادی آب این ماده را حل نمایید. سپس خاکستر سودا به آن اضافه نمایید.

۸- طریقه دفع ضایعات مواد و بسته بندی

دفع ضایعات مواد	از سیستمهای مدیریتی برای تغییر روش تولید در جهت کاهش ضایعات استفاده نمایید.
دفع بسته بندی شده	ظروف محتوی ضایعات این ماده را طبق قوانین کشوری و محلی دفع نمایید.

۹- جابجایی و انبار

	احتیاطات جابجایی	از صدمات فیزیکی و ضربه به ظرف محتوی این مواد جلوگیری نمایید. در محل خشک که از مواد آلی، مواد قابل احتراق و مواد اکسیدکننده مجزا شده است، نگهداری شوند.
	شرایط انبارداری	خشک نگهداری شود و از مواد قابل احتراق دور نگهداشته شود. همچنین در ظروف دربسته و در جای خشک، خنک، با تهویه محیطی مناسب انبار شوند.
	بسته بندی مناسب	ظروف 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
PH	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/دانسیته	۱/۷ در ۲۰ درجه سانتیگراد
LEL	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
دمای خود آتشگیری	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
نقطه اشتعال (F.P)	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
نقطه ذوب (m.p)	۱۷۰ درجه سانتیگراد (۳۳۸ درجه فارنهایت)
نقطه جوش (b.p)	۲۱۰ درجه سانتیگراد (۴۱۰ درجه فارنهایت) (قبل از رسیدن به دمای جوش تجزیه میشود)
فشار بخار	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
ویسکوزیته	اطلاعاتی در دسترس نمی باشد.
سایر اطلاعات	رطوبت گیر و آب شونده

صفحه ۳	شماره ویرایش ۰۱	ET/HSE/054
-----------	-----------------	------------



NATIONAL PETROCHEMICAL
COMPANY

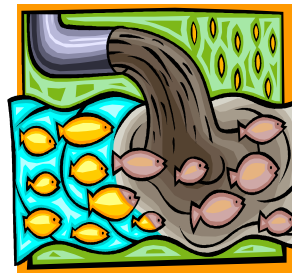
اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

۱۱- اطلاعات زیست بوم شناختی

ملاحظات عمومی	زمانیکه این ماده در خاک آزاد می شود، به آبهای زیرزمینی می رسد. همچنین این مواد در خاک به سرعت تبخیر نمی شوند.
رفتار در محیط زیست	این ماده برای محیط زیست مضر و خطرناک است. مراقبات ویژه جهت ورود این ماده به آب اعمال شود.
قابلیت تجزیه	این مبحث در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.
اثر روی محیط آبریان	این مبحث در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.
سایر اطلاعات	این مبحث در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.



۱۲- پایداری و برهم کنش ها

پایداری معمولی دارد.	پایداری
گرما، منابع مشتعل، گردوغبار و محیط های ناسازگار، رطوبت. همچنین این ماده به شوک حساس است. شدیداً با پودرهای فلزی واکنش داده و خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. آلومینیوم، آنتیموان، کروم، مس، آهن، سرب، منیزیم، منگنز، نیکل، روی، برنج، روغن، مواد آلی، اسیداستیک، کلرید آمونیوم، بیسموت، کادمیوم، کلریدها، کبالت، فسفر، پتاسیم، سولفات آمونیوم، سدیم، هیپوکلریت سدیم، پرکلرات سدیم، آلایژ سدیم و پتاسیم، و گوگرد.	محیط های مورد اجتناب
در زمان مجاورت با گرما اکسیدهای نیتروژن متساعد می کند.	مواد ناسازگار
	خطرات ناشی از تجزیه
	سایر اطلاعات

۱۳- سم شناسی

این ماده ممکن است در اثر خوردن، استنشاق و یا تماس پوستی مضر باشد و سبب تحریک شود.	مسمومیت تنفسی			
Oral rat LD50: 2217 mg/kg.	مسمومیت غذایی			
این ماده ممکن است در اثر خوردن، استنشاق و یا تماس پوستی مضر باشد و سبب تحریک شود.	مسمومیت از پوست			
هر ۱۰۰ میلی گرم از نیترات آمونیوم ۱۰۰٪ سبب ایجاد تحریکات شدید در چشم خرگوش ها می شود.	مسمومیت چشمی			
	اثرات حاد			
این ماده ممکن است در اثر خوردن، استنشاق و یا تماس پوستی مضر باشد و سبب تحریک شود.	سایر اطلاعات			
Approx. Cone. :		Species	Routes	Value
TLV TWA : حد مجازی برای این ماده مشخص نشده است.	LD 50			
TLV STEL :	LC 50			



NATIONAL PETROCHEMICAL
COMPANY

اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد

نام : نیترات آمونیوم

مجموعه : کودها

۱۴- مقررات حمل و نقل

300LB	حمل و نقل هوایی	
300LB	حمل و نقل دریایی	
300LB	حمل و نقل راه آهن و جاده	
گروه بسته بندی : III طبقه بندی : ۵/۱ شماره شناسایی : UN2426	سایر اطلاعات	

۱۵- اطلاعات نظارتی

1[S]	نمادهای خطرات	
R36 R37 R38.	نشانه های ریسک R-Phrase(s)	
S17 S26 S36	نشانه های ایمنی S-Phrase(s)	

۱۶- سایر اطلاعات

کاربردهای ماده	به عنوان معرف در آزمایشگاهها مورد استفاده قرار میگیرد.
----------------	--

صفحه ۵	شماره ویرایش ۰۱	ET/HSE/054
-----------	-----------------	------------