
	شماره CAS : 6484-52-2	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : 240-827-6	
	نام ماده : آمونیوم نیترات	
	فرمول شیمیایی: NH4NO3	

اسامی مترادف : آمونیوم -1- نیترات ، اسید نیتریک نمک آمونیوم ، نیترات دی آمونیوم	
مشخصات فیزیکی	
وزن مخصوص نسبی (آب = یک) : 1/72 فشار بخار (KPa at 25 C): بسیار ناچیز نقطه ذوب: 170 درجه سانتی گراد حالت فیزیکی: جامد نقطه جوش : 210 درجه سانتی گراد (قبل از رسیدن به نقطه جوش تجزیه می شود).	حلالیت در آب (g / 100 mL at 20 C) : 190 وزن مولکولی: 80/04 بو و شکل ظاهری: کریستال سفید رنگ ، بی بو PH: 5/4
اطفاء حریق	کمک های اولیه
مواد خاموش کننده : آب توصیه می شود. روش و نحوه اطفاء حریق : _ سایر اطلاعات : با سایر مواد قابل احتراق می تواند مشتعل شود. مخلوط نیترات آمونیوم با سوخت های فسیلی می تواند سبب انفجار شود. ظروف محتوی این ماده در مقابل حرارت آتش ، منفجر می شود.	در مواجهه استنشاقی : هوای تازه و استراحت و در صورت نیاز تنفس مصنوعی. تماس با پزشک توصیه می شود. در مواجهه پوستی : ابتدا با مقادیر زیادی آب شستشو داده شود و لباس های آلوده از بدن در آورده شود و سپس با پزشک تماس بگیرید. در مواجهه چشمی : ابتدا با مقادیر زیادی آب به مدت چند دقیقه شستشو داده شود و سپس با پزشک تماس بگیرید. در مواجهه گوارشی : دهان به وسیله آب شسته شود و به توصیه های پزشکی توجه شود.
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> ● ثبات / پلیمریزاسیون : پایداری معمولی دارد. در حرارت تجزیه می شود. ● مواد شیمیایی ناسازگار : شدیداً با پودرهای فلزی واکنش داده و خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند . ● محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : در اثر سوختن ، اکسیدهای نیتروژن ، آمونیاک و ازت متصاعد می کند. <ul style="list-style-type: none"> ● سایر اطلاعات : این ماده باید از گرما ، منابع مشتعل ، گرد و غبار و رطوبت و سایر محیط های مورد اجتناب دور بماند. همچنین این ماده به شوک حساس است. 	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
تجهیزات حفاظت فردی	سایر موارد
دستگاه تنفسی : در صورت وجود گرد و خاک از ماسک تنفسی استفاده کنید.	

	شماره CAS : 6484-52-2	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : 240-827-6	
	نام ماده : آمونیوم نیترات	
	فرمول شیمیایی: NH4NO3	

لباس کار : لباس های تمیز حفاظتی دستکش : دستکش های حفاظتی حفاظ چشم : عینک ایمنی دیواره دار
بسته بندی و برچسب گذاری : کیسه های محتوی این ماده در زمانی که خالی می شوند ، ممکن است مخاطره آمیز باشند .
خصوصیات انبار
از مواد قابل احتراق دور نگه داشته شود. همچنین در کیسه های کارخانه و در جای خشک ، خنک ، با تهویه محیطی مناسب انبار شود.
اثرات کوتاه مدت و بلند مدت
در اثر تماس با چشم سبب تحریک ، قرمزی و درد می شود. سبب تحریک پوستی می شود که علائم آن شامل قرمزی ، خارش و درد است. خوردن مقدار زیادی از این ماده سبب سرگیجه ، دردهای شکمی ، استفراغ ، اسهال خونی ، ضعف ، تشنج و غش می شود. سبب تحریک سیستم تنفسی شده که علائم آن عبارتند از : سرفه ، زخم گلو و کوتاهی نفس.
ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات
سریعا 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 اندازید.
اطلاعات زیست محیطی
حلالیت این کود در آب زیاد بوده و به سرعت در خاک و آب های زیر زمینی پخش می شود . سبب افزایش نیترات در آب های زیر زمینی شده و در صورت استفاده از این آب ها برای آشامیدن ، سلامتی به خطر می افتد. در خاک تجزیه می شود و روی محیط آبیان اثر دارد.
روش دفع ضایعات : نیترات آمونیوم ضایعات ندارد. کیسه های پلاستیکی را بعد از خالی کردن جمع اوری کنید. مواظب خطر انفجار گرد و غبار کیسه ها باشید.
حمل و نقل : 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 اکسید کننده مجزا شده است ، نگهداری شود .
توجهات
❖ با سایر مواد قابل احتراق می تواند مشتعل شود.
❖ ظروف محتوی این ماده در مقابل حرارت آتش ، منفجر می شود.

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
-------------------------	----------------------------------