



نیترات آمونیوم

کارت ایمنی مواد

AMMONIUM NITRATE

ICSC: 0216

CAS # 6484-52-2 RTECS # BR9050000 ICSC # 0216 UN # 1942		آمونیم نیترات اسید نیتریک نمک آمونیوم وزن مولکولی: ۸۰/۱ فرمول شیمیایی: NH_4NO_3	
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش:	غیر قابل احتراق است اما احتراق سایر مواد را شدت می بخشد. در صورت آتش سوزی قابل انفجار است و فیوم ها و گازهای محرک یا سمی آزاد می کند.	هیچ تماسی با عوامل قابل انفجار یا احیاء کننده نداشته باشد.	استفاده از آب فراوان. از هیچ عامل خاموش کننده دیگر استفاده نشود. در صورت بروز آتش سوزی در محیط اطراف از مقادیر فراوان آب (سیل مانند) استفاده نمایید.
انفجار:	احتمال خطر آتش سوزی و انفجار در محیط محصور و گرم را دارد.		در صورت بروز آتش سوزی، بشکه ها و دیگر ظروف را با اسپری کردن آب خنک نگهدارید. با آتش از یک محیط ایمن مبارزه نمایید. ناحیه خطر را تخلیه نمایید.
مواجهه:		از پخش گرد و غبار ماده جلوگیری نمایید.	
استنشاق:	سرفه، سر درد، گلو درد (بخش گوارش را ببینید)	تهویه موضعی یا حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت. اگر ضرورت داشته باشد تنفس مصنوعی به فرد بدهید. فرد را برای مراقبت های پزشکی بفرستید.
پوست:	قرمزی	دستکش های حفاظتی	ابتدا مقدار زیادی آب زده، سپس لباس های آلوده شده را در بیاورید و مجدداً آب بزنید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
چشم ها:	قرمزی، درد	عینک های ایمنی	ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی را بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.
گوارشی:	دل درد، کیبودی لب ها یا ناخن ها، کیبودی پوست، تشنج، اسهال، گیجی، استفراغ، ضعف (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع	دهان را آب بکشید. فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
UN Hazard Class: 5.1 UN Packing Group: III	از سرریز شدن محتویات خاموش کننده های آتش جلوگیری نمایید. به دور از مواد قابل اشتعال و مواد احیاء کننده نگهداری شود. در مکان خشک نگهداری شود.	ماده ریخته شده را به داخل ظروف غیر قابل احتراق بریزید. ماده باقیمانده را با آب فراوان به سمت بیرون برانید.
<p style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری :</p> <p>ماده جامد به اشکال مختلف . بی رنگ تا سفید رنگ . بی بو و جاذب رطوبت .</p> <p style="text-align: center;">خطرات فیزیکی :</p> <p style="text-align: center;">خطرات شیمیایی :</p> <p>حرارت دادن این ماده ممکن است سبب احتراق شدید یا انفجار گردد. این ماده در اثر حرارت یا به هنگام سوزاندن تجزیه شده و تولید فیوم های سمی (اکسیدهای ازت) می نماید. این ماده یک اکسید کننده قوی بوده و با مواد قابل احتراق و مواد احیاء کننده واکنش می دهد.</p> <p style="text-align: center;">حدود مجاز شغلی :</p> <p>TLV برای آن مشخص نشده است.</p> <p style="text-align: center;">راه های مواجهه :</p> <p>آئروسول های این ماده می تواند از طریق استنشاق جذب بدن شود.</p> <p style="text-align: center;">خطرات استنشاق :</p> <p>تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد قابل اغماض است. ولی به هر حال غلظت ذرات معلق آن در هوا به سرعت به حد زیان آور می رسد.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه کوتاه مدت :</p> <p>این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک می کند. این ماده ممکن است سبب تاثیراتی بر خون شده و تشکیل متهموگلوبین را سبب گردد.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

	<p>خواص فیزیکی :</p> <p>در زیر نقطه جوش خود در درجه حرارت ۲۱۰ درجه سانتیگراد تجزیه می شود. نقطه ذوب: ۱۷۰ درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱): ۱/۷ حلالیت در آب (در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد): ۱۹۲ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر</p>
<p>اطلاعات زیست محیطی :</p> <p>این ماده ممکن است برای محیط زیست خطرناک باشد. باید توجه ویژه ای به آن داده شود.</p>	
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>به هنگام مخلوط شدن با مواد آلی در قبال ضربه حساس می شود . لباس های آلوده شده را (به لحاظ خطر آتش سوزی) با مقدار زیادی آب خیس نمایید. Transport Emergency Card: TEC (R)-51G09 NFPA Code: H2; F0; R3;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0216</p>	<p>AMMONIUM NITRATE</p>

بهداشت و درمان تهران - طب صنعتی
مرکز طب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر عباس فرقدان