



نیترات پتاسیم

کارت ایمنی مواد

NITROUS ACID, POTASSIUM SALT

ICSC: 1069

نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	غیر قابل احتراق است اما قابلیت مواد را شدت می بخشد. بسیاری از واکنش های آن ممکن است موجب آتش سوزی و انفجار شود، به هنگام آتش سوزی بخارات (گازهای) سمی یا محرک آزاد می نماید.	عدم تماس با مواد قابل احتراق	استفاده از تمامی عوامل خاموش کنندگی مجاز می باشد.
انفجار :			در صورت بروز آتش سوزی بشکته ها و دیگر ظروف را با اسپری کردن آب بر رویشان خنک نگهدارید.
مواجهه :		از پراکندگی گرد و غبار جلوگیری کنید.	
استنشاق :	سرفه، گلودرد، کبود شدن لبها، انگشتان، ناخن ها، پوست، تهوع، سرگیجه، خواب آلودگی، تنگی نفس، تشنج، عدم هوشیاری.	تهویه موضعی، وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
پوست :	قرمزی	دستکش ایمنی	ابتدا پوست را با آب فراوان بزنید سپس لباسهای آلوده را بیرون آورید و مجددا پوست را بشویید.
چشم ها :	قرمزی، درد	عینک ایمنی حفاظت از چشم همراه با حفاظت از دستگاه تنفسی	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:	استفراغ، سریع شدن ضربان نبض، افت فشار خون، (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع دستهایتان را قبل از خوردن غذا بشویید.	دهان را با آب بشویند. (فقط برای افراد هوشیار) برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>نشانه O: اکسید کننده نشانه T: سمی نشانه N: مخدر</p> <p>R: 8-25-50 S: (1/2-)45-61 UN Hazard Class: 5.1 UN Packing Group: II</p>	<p>در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی نگهداری نمائید. (همراه با کیپسول های اطفاء حریق) به دور از مواد قابل احتراق، مواد احیاء کننده و اسید ها نگهداری شود. در محل خشک و کاملاً بسته نگهداری نمائید.</p>	<p>ماده ریخته شده را به داخل محفظه هایی برانید. ماده باقیمانده را با دقت جمع آوری نمائید اما هرگز با خاک اره یا چاذب های قابل احتراق دیگر جذب ننمائید. سپس به مکان ایمن منتقل نمائید. هرگز اجازه ندهید وارد محیط زیست شود. (وسایل حفاظت فردی اضافی): وسیله حفاظت تنفسی با صافی P3 برای ذرات سمی)</p>
<p style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : ماده جامد زرد مایل به سفید در اشکال مختلف</p> <p style="text-align: center;">خطرات فیزیکی :</p> <p style="text-align: center;">خطرات شیمیایی : این ماده ممکن است در دمای بیشتر از ۵۳۰ درجه سانتی گراد منفجر شود. اجزای این ماده در تماس با اسیدهای ضعیف تجزیه شده و تولید بخارات سمی (اکسید های ازت) می نماید. این ماده اکسید کننده قوی می باشد و با مواد قابل احتراق و مواد احیاء کننده وارد واکنش شده و موجب آتش سوزی و خطر انفجار می شود.</p> <p style="text-align: center;">حدود مجاز شغلی : TLV و MAK برای آن تعیین نشده است.</p> <p style="text-align: center;">راه های مواجهه : این ماده می تواند از راه تنفس ذرات موجود در هوای ماده و یا از راه گوارش جذب بدن شود.</p> <p style="text-align: center;">خطرات استنشاق : 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 : این ماده چشم ، پوست و دستگاه تنفس را تحریک می کند و ممکن است بر دستگاه گردش خون اثر گذاشته، باعث کاهش فشار خون شود. تشکیل متهموگلوبین داده و ممکن است موجب مرگ فرد شود. عوارض ممکن است تأخیری باشند. انجام آزمایشات پزشکی توصیه می شود.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر :</p>		

اطلاعات مهم

	<p>خواص فیزیکی : نقطه ذوب: ۴۴۱ درجه سانتی گراد وزن مخصوص ماده: ۱/۹ گرم بر سانتیمتر مکعب حلالیت در آب (در دمای صفر درجه سانتیگراد): خیلی خوب (۲۸۱ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر)</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی : این ماده ممکن است برای محیط زیست آبریان خطرناک باشد و بایستی برای ورود آنها به آب به آن کلر زده شود. (خنثی شود)</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>در ۳۵۰ درجه سانتی گراد ترکیبات آن تجزیه می شود. با توجه به میزان تماس ، معاینات دوره ای پزشکی پیشنهاد می شود. در مورد مسمومیت با این ماده معالجه خاصی ضروری می باشد، دستورالعمل ویژه باید در دسترس باشد. لباسهای آلوده بایستی با آب فراوان آب زده شود.</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 1069</p>	<p>NITROUS ACID, POTASSIUM SALT</p>

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

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر عباس فرقدان