
	شماره : CAS/UN NO: 7632 - 00 - 0/1500	دانشگاه علوم پزشکی شیراز - دانشکده بهداشت
	نام ماده : نیتريت سدیم	گروه مهندسی بهداشت حرفه ای
	فرمول شیمیایی : NaNO_2	برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)

اسامی مترادف: نیتروس اسید نمک سدیم	
مشخصات فیزیکی	
<p>نقطه جوش : 320°C (در دمای پایین تر از نقطه جوش تجزیه می شود)</p> <p>نقطه ذوب : 280 درجه سانتی گراد</p> <p>وزن مخصوص نسبی (آب - یک) : $2/2 \text{ g/cm}^3$</p> <p>بو و شکل ظاهری : اشکال مختلف هیدروسکوپیک سفید تا زرد ، بوی نامشخص</p>	
کمک های اولیه	اطفاء حریق
<p>در مواجهه استنشاقی : قرار دادن مصدوم در وضعیت نیمه نشسته ، انتقال به هوای آزاد ، در صورت نیاز تنفس مصنوعی ، ارجاع به مرکز درمانی.</p> <p>در مواجهه پوستی : ابتدا شستشو با آب ولرم و سپس درآوردن البسه و وسایل آلوده ، سپس شستشوی مجدد پوست با آب ولرم ، ارجاع به پزشک.</p> <p>در مواجهه چشمی : شستن چشم آلوده با آب ولرم به مدت 20 دقیقه ، در صورت امکان درآوردن لنزهای تماسی چشم ، ارجاع به پزشک.</p> <p>در مواجهه گوارشی : دهان شویه با آب ، تجویز خوراکی آب ولرم ، فقط در فرد هوشیار وادار کردن مصدوم به استفراغ ، ارجاع به پزشک.</p>	<p>مواد خاموش کننده : مواد خاموش کننده مناسب</p> <p>روش و نحوه اطفاء حریق : _</p> <p>❖ ماده قابل احتراقی نبوده ولی باعث تسهیل اشتعال مواد قابل احتراق دیگر می شود. مجاورت با هرگونه مواد قابل احتراق خطر عمده ای است. از تشکیل و انتشار غبارات این ماده پیشگیری کنید .</p>
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> • ثبات / پلیمریزاسیون : ماده پایداری بوده و خطر پلیمریزاسیون ندارد. • مواد شیمیایی ناسازگار : عوامل کاهنده ، اسیدها ، آلومینیم ، ترکیبات آمونیوم ، آمین ها. • محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : دمه های سمی (اکسیدهای ازت) <p>.....</p> <p>❖ سایر اطلاعات خاص : این ماده یک اکسید کننده است و به شدت با مواد قابل احتراق و عوامل کاهنده واکنش انجام می دهد که خطر انفجار و آتش سوزی هم دارد. در اثر گرم شدن در دمای بالای 530 درجه سانتی گراد ممکن است منفجر شود. در مواجهه با اسیدها تجزیه شده و دمه های سمی (اکسیدهای ازت) آزاد می کند. محلول آبی این ماده خاصیت بازی ضعیف دارد. این ماده با آلومینیم ، ترکیبات آمونیوم و آمین ها واکنش انجام می دهد .</p>	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
سایر موارد	تجهیزات حفاظت فردی
<p>هنگام کار از خوردن ، آشامیدن و سیگار کشیدن اجتناب نمائید . در محل کار دوش های استحمام و مخصوص چشم شور به تعداد کافی نصب گردد. قبل از خوردن غذا دست ها</p>	<p>دستگاه تنفسی : تهویه ، تخلیه موضعی ، محافظت تنفسی ویژه (با فیلتر P 3)</p> <p>لباس کار : البسه کار مناسب و ایمن</p>

	شماره : CAS/UN NO: 7632 - 00 - 0/1500	دانشگاه علوم پزشکی شیراز - دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	نام ماده : نیتريت سدیم	
	فرمول شیمیایی : NaNO_2	

دستکش : دستکش محافظ مناسب حفاظ چشم : عینک ایمنی دسته دار کفش : کفش ایمنی مناسب (چکمه ، پوتین)	را با آب بشوئید.
راه های ورود : تماس پوستی ، تنفس کوتاه مدت ، تنفس طولانی مدت ، گوارشی (خوردن) ، تماس چشمی بسته بندی و برچسب گذاری : O , T , N symbol R : 8 - 25 - 50 S : 1/2 - 45 - 61 UN Hazard Class : 5 . 1 UN Subsidiary Risks : 6 . 1 UN Packing Group : III TEC (R) - 51 G 02 مشخصات کارت حمل و نقل ضروری :	
خصوصیات انبار	
در محلی خشک ، خنک ، با تهویه خوب ، کاملاً بسته ، به دور از مواد و عوامل ناسازگار (اسیدها ، عوامل کاهنده ، مواد قابل احتراق) انبار شود. در دسترس بودن تجهیزات آتش نشانی.	
اثرات کوتاه مدت اثر سوء در سیستم قلبی و عروقی و خون (کاهش فشار خون ، تشکیل مت هموگلوبین ، افزایش تعداد ضربان قلب ، آبی رنگ شدن لب ها و بستر ناخن ها و پوست بدن یا سیانوز مرکزی ، تشنج ، اختلال هوشیاری ، سردرد ، سرگیجه ، تهوع ، بیهوشی) ، تحریک چشم (درد ، قرمزی) ، گاهی مواجهه با این ماده منجر به مرگ می شود و ممکن است بروز علائم به صورت دیررس یا تاخیری اتفاق بیافتد.	اثرات بلند مدت در دست بررسی است.
ریخت و پاش /نشستی و جمع آوری ضایعات	
جاروکردن و جمع آوری مواد ریخت و پاش در ظروف ، به دقت باقی مانده مواد را جمع کرده و به محلی امن منتقل نمایید ، در این عملیات به منظور حفاظت فردی اضافی از حفاظت تنفسی با فیلتر P 3 برای ذرات سمی استفاده نمایید.	
روش دفع ضایعات : هرگز اجازه ندهید این ماده را وارد محیط زیست بکنند زیرا این ماده برای موجودات زنده آبرزی مضر است.	
کنترل های مهندسی : نصب تهویه مکانیکی (رقیق کردن مواد و تخلیه موضعی) ، محصور نمودن و جداسازی کارکنان و فرآیند ، کنترل شرایط فرآیند تولید ، تعدیل در فرآیند (جایگزینی مواد کم خطر)	
حمل و نقل : آموزش کافی و همه جانبه پرسنل شاغل .	
توجهات	
از هرگونه مواجهه و نیز از تشکیل بخارات این ماده اجتناب شود. در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد میزان تبخیر این ماده ناچیز است . با وجود این بخارات و ذرات منتشره در هوا به سرعت می تواند با مقادیر زیان آور به دستگاه تنفسی انسان داخل شود.	

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