



## نیترات سدیم

## کارت ایمنی مواد

### SODIUM NITRATE

ICSC: 0185

CAS # 7631-99-4 RTECS # WC5600000 ICSC # 0185 UN # 1498	نیترات سدیم فرمول شیمیایی: $\text{NaNO}_3$ وزن مولکولی: ۸۵		
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
در صورت بروز آتش سوزی استفاده از تمامی عوامل خاموش کننده مجاز می باشد.	در مجاورت با مواد آتش زا قرار نگیرد.	غیر قابل احتراق. اگر با مواد دیگر ترکیب شود قابلیت احتراق پیدا می کند.	آتش :
		در تماس با عوامل کاهش دهنده خطر انفجار و آتش سوزی دارد.	انفجار :
			مواجهه :
هوای تازه، استراحت برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	سرفه، تنگی نفس (قسمت گوارش را ملاحظه نمایند)	استنشاق :
ابتدا مقدار زیادی آب بزنید. سپس لباس های آلوده شده را در بیاورید و مجدداً آب بزنید.	دستکش حفاظتی	قرمزی	پوست :
ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.	محافظ چشم	قرمزی	چشم ها :
دهان را با آب بشویند. ارجاع برای مراقبت های پزشکی	در حین کار : خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع قبل از غذا خوردن، دست ها را بشویند.	درد شکمی، لب های آبی یا ناخن آبی، پوست آبی، تشنج، اسهال، سرگیجه، سر درد، سختی تنفس	گوارشی:

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
UN Hazard Class: 5.1 UN Packing Group: III	جدا از مواد محترقه و آتش زا نگهداری نمائید. در محل خشک نگهداری نمائید.	مواد ریخته شده را درون ظروف سر بسته و بدون منفذ جمع آوری نمائید. باقیمانده را با آب فراوان بشویند.

<p align="center"><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری :</b> بدون رنگ، بدون بو، بصورت کریستالی و جاذب رطوبت</p> <p align="center"><b>خطرات فیزیکی :</b></p> <p align="center"><b>خطرات شیمیایی :</b> بر اثر حرارت، اکسید نیتروژن و اکسیژن بوجود می آورد که باعث آتش سوزی می شوند. این ماده یک اکسید کننده قوی است که واکنش آن باعث آتش سوزی و انفجار می شود.</p> <p align="center"><b>حدود مجاز شغلی :</b> TLV برای آن مشخص نشده است.</p> <p align="center"><b>راه های مواجهه :</b> این ماده از طریق استنشاق، گوارش و پوست جذب بدن می شود.</p> <p align="center"><b>خطرات استنشاق :</b> تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد قابل اغماض است، اما غلظت آن در هوا سریعاً به حد زیان آور می رسد.</p> <p align="center"><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت :</b> این ماده باعث تحریک چشم ها، پوست و سیستم تنفسی می شود. این ماده ممکن است بر روی خون اثر گذاشته و در نتیجه باعث متهموگلوبین می شود. اثرات آن ممکن است تاخیری باشند. آزمایشات پزشکی ضروری می باشند.</p> <p align="center"><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر :</b></p>	اطلاعات مهم
--	-------------

	<p><b>خواص فیزیکی :</b>  نقطه جوش: ۳۸۰ درجه سانتیگراد  نقطه ذوب: ۳۰۸ درجه سانتیگراد  چگالی نسبی (آب=۱): ۲/۳  حلالیت در آب: ۹۲/۱ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر</p>
	<p><b>اطلاعات زیست محیطی :</b></p>
<p><b>نکات قابل توجه</b></p>	
<p>لباس ها را (به علت خطر آتش سوزی) با آب فراوان بشویند.</p>	
<p><b>دیگر اطلاعات</b></p>	
<p>ICSC: 0185</p>	<p>SODIUM NITRATE</p>

**بهداشت و درمان آبدان طب صنعتی  
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای**

تهیه: مهندس مزارعی