

پیکریک اسید
<b>ICSC: 0316 (2008-09)</b> PICRIC ACID 2,4,6-Trinitrophenol Picronitric acid Phenol trinitrate 2-Hydroxy-1,3,5-trinitrobenzene Carbazotic acid Carbonitric acid Nitrophenesic acid Nitroxanthic acid
<b>CAS #: 88-89-1</b> <b>UN #: 0154</b> (توضیحات را ببینید) <b>EC #: 201-865-9</b>

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	آتش سوزی و انفجار
از آب در مقادیر زیاد استفاده کنید. در صورت بروز آتش سوزی: ظروف استوانه‌ای و غیره را با پاشیدن آب خنک نگه دارید.	شعله ایجاد نکنید، جرقه ایجاد نکنید، و سیگار نکشید. در معرض اصطکاک یا شوک قرار ندهید. از ابزار دستی بدون جرقه استفاده کنید. از رسوب غبار جلوگیری کنید. سیستم بسته، تجهیزات الکتریکی و روشنایی ضد انفجار غبار.	قابل احتراق. بسیاری از واکنش‌ها ممکن است باعث آتش سوزی یا انفجار شود. توضیحات را ببینید. خطر آتش سوزی و انفجار.	

از پخش غبار جلوگیری کنید!			
کمک های اولیه	پیشگیری	علامت	استنشاق
هوای تازه، استراحت. برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سر درد. تهوع. استفراغ.	
آبکشی کنید و سپس پوست را با آب و صابون بشویید. چنانچه احساس خوبی ندارید، مراقبت های پزشکی درخواست کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید.		پوست
برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید).	عینک ایمنی را بپوشید.	قرمزی.	چشم ها
دهان را آب بکشید. یک یا دو لیوان آب برای نوشیدن بدهید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیاشامید و سیگار نکشید.	سر درد. سرگیجه. تهوع. استفراغ. اسهال.	بلعیدن

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)	تمام منابع ایجاد شعله را حذف کنید. منطقه خطر را تخلیه کنید! با کارشناس مشورت کنید! حفاظت فردی: ریسپراتور (ماسک تنفسی) با فیلتر ذره ای مطابق با غلظت هوا برد ماده استفاده کنید. ماده ریخته شده را به داخل ظروف جارو کنید. در صورت لزوم، ابتدا برای جلوگیری از غبار مرطوب کنید. باقیمانده را با دقت جمع آوری کنید. سپس بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید. از ورود این ماده شیمیایی به محیط جلوگیری کنید.
 <b>خطر</b>	<b>ذخیره سازی</b>
منفجر شونده؛ خطر انفجار توده ای سمی در صورت بلعیدن باعث تحریک چشم می شود زیان آور برای حیات آبزیان	ضد حریق. خنک نگه دارید. این ماده باید به صورت مرطوب نگهداری شود. از اکسیدان های قوی، فلزات و عوامل احیا کننده جدا نگه دارید. در مکانی بدون کف شور و فاضلاب رو ذخیره کنید.
<b>حمل و نقل</b> <b>طبقه بندی سازمان ملل (UN)</b> طبقه مخاطره سازمان ملل: 1.1D	<b>بسته بندی</b>
	ماده مخصوص.

	اطلاعات اصلی به زبان انگلیسی توسط گروهی از متخصصان از سوی سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت، با کمک مالی اتحادیه اروپا فراهم شده است. © سازمان بین المللی کار و سازمان جهانی بهداشت 2018		
--	---	--	--

ICSC: 0316		پیکریک اسید
<b>اطلاعات فیزیکی و شیمیایی</b>		
<p>فرمول: <math>C_6H_2(NO_2)_3OH</math></p> <p>جرم مولکولی: 229.1</p> <p>در 300 درجه سلسیوس تجزیه می شود</p> <p>نقطه ذوب: 122 درجه سلسیوس</p> <p>چگالی: <math>1.8 \text{ g/cm}^3</math></p> <p>حلالیت در آب: 1.4 g/100ml</p> <p>فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: kPa (ناچیز)</p> <p>چگالی نسبی بخار (هو=1): 7.9</p> <p>نقطه اشتعال: 150 c.c. درجه سلسیوس</p> <p>دمای اشتعال خودبخودی: 300 درجه سلسیوس</p> <p>ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت log Pow): 2.03</p>	<p><b>حالت فیزیکی؛ ظاهر</b></p> <p>کریستال های زرد.</p> <p><b>خطرات فیزیکی</b></p> <p>در نتیجه جریان یافتن، تلاطم، و غیره، بارهای الکتریسیته ساکن می تواند ایجاد گردد. چنانچه به شکل پودر یا گرانول با هوا مخلوط شود، ممکن است انفجار غبار رخ دهد.</p> <p><b>خطرات شیمیایی</b></p> <p>ممکن است در اثر شوک، اصطکاک یا صدمه تجزیه شود. ممکن است با گرمادهی منفجر شود. در اختلاط با مس، سرب، جیوه، روی و فلزات دیگر، حساس به شوک است. هنگام سوختن، اکسیدهای نیتروژن و کربن سمی تشکیل می دهد. با اکسیدان ها و عوامل احیا کننده واکنش می دهد.</p>	

مواجهه و اثرات سلامتی	
<p><b>خطر استنشاق</b></p> <p>تبخیر در دمای 20 درجه سلسیوس ناچیز است؛ با این حال، می تواند به سرعت منجر به غلظت زیان آور ذرات معلق گردد.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر</b></p> <p>تماس مکرر یا طولانی مدت با پوست ممکن است باعث درماتیت شود. بلعیدن ممکن است باعث اثراتی بر مجرای گوارش، کلیه ها، کبد و خون شود.</p>	<p><b>مسیرهای مواجهه</b></p> <p>این ماده می تواند از طریق بلعیدن جذب بدن شود.</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت</b></p> <p>ماده برای چشم ها کمی تحریک کننده است.</p>

حدود مواجهه شغلی
<p>TLV: <math>0.1 \text{ mg/m}^3</math> مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛</p> <p>EU-OEL: <math>0.1 \text{ mg/m}^3</math> مجوز کاربرد نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛</p> <p>MAK: جذب پوستی (H)؛ حساسیت پوستی (SH)؛ طبقه سرطان زایی: 3؛</p>

محیط زیست
این ماده برای ارگانیزم های آبی زیان آور است.

توضیحات
<p>لباس کار را به خانه نبرید.</p> <p>به دلیل خطر آتش سوزی، لباس های آلوده را با آب فراوان بشویید.</p> <p>شماره UN 0154 به پیکریک اسید، خشک یا مرطوب شده با جرم کمتر از 30% آب اشاره دارد.</p> <p>برای ایمنی حمل و نقل، معمولاً 30% یا بیشتر آب اضافه می شود.</p> <p>شماره دیگر UN 1344 است، با جرم حداقل 30% آب، طبقه مخاطره 4.1، گروه بسته بندی I.</p> <p>شماره UN 3364 تری نیترو فنول (پیکریک اسید)، مرطوب شده با جرم حداقل 10% آب؛ طبقه مخاطره: 4.1، گروه بسته بندی I</p>

اطلاعات بیشتر
<p><b>طبقه بندی EC</b></p> <p>نشانه: E, T, R: 3-4-23/24/25; S: (1/2)-28-35-36/37-45</p>

<p>سازمان بین المللی کار، سازمان جهانی بهداشت، و اتحادیه اروپا هیچ گونه مسئولیتی در قبال کیفیت یا صحت ترجمه، همچنین استفاده ای که ممکن است از این اطلاعات صورت بگیرد، ندارند.</p> <p>© نسخه فارسی، پژوهشگاه محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران، 2018</p>	<p>پژوهشگاه محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران</p> <p>عضو شبکه ارزیابی خطر شیمیایی سازمان جهانی بهداشت</p>	
--	--	--