

**ICSC: 0355 (2024-04)**

دی اتیل اتر

DIETHYL ETHER

Ethyl ether

Ethyl oxide

Ether

**CAS #: 60-29-7****UN #: 1155****EC #: 200-467-2**

اطفاء حریق	پیشگیری	مخاطرات حاد	
از فوم مقاوم به الکل، پودر، دی اکسید کربن 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. با سطوح داغ تماس نداشته باشد. سیستم بسته، تهویه، تجهیزات الکتریکی و روشنایی ضد انفجار استفاده کنید. از ایجاد بارهای الکترواستاتیک جلوگیری کنید (مانند استفاده از زمین). برای پر کردن، تخلیه یا جابجایی از هوای فشرده استفاده نکنید. از ابزار دستی بدون جرقه استفاده کنید. با مواد ناسازگار تماس نداشته باشد؛ خطرات شیمیایی را ببینید.	به شدت قابل اشتعال. مخلوط های بخار/ هوا منفجر شونده است. خطر آتش سوزی و انفجار در تماس با اکسیدان ها یا مواد ناسازگار. خطرات شیمیایی را ببینید.	<b>آتش سوزی و انفجار</b>

کمک های اولیه	پیشگیری	علائم	
هوای تازه، استراحت. ممکن است تنفس مصنوعی نیاز باشد. بلافاصله برای مراقبت پزشکی مراجعه کنید.	از تهویه، مکنده موضعی یا حفاظت تنفسی استفاده کنید.	سرفه، گلو درد، خواب آلودگی، سرگیجه، سرخوشی، استفراغ، سردرد، تنفس سخت، عدم هوشیاری.	<b>استنشاق</b>
ابتدا حداقل به مدت 15 دقیقه با آب فراوان بشویید، سپس لباس های آلوده را در بیابورید و مجدداً آبکشی کنید.	دستکش های حفاظتی بپوشید.	قرمزی، خشکی پوست.	<b>پوست</b>
در ابتدا برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشویید (چنانچه ممکن است لنزهای تماسی را خارج کنید)، سپس برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	عینک ایمنی را بپوشید.	قرمزی.	<b>چشم ها</b>
خود را وادار به استفراغ نکنید. دهان را آب بکشید. چیزی برای نوشیدن ندهید. برای مراقبت های پزشکی مراجعه کنید.	هنگام کار نخورید، نیشامید و سیگار نکشید.	تهوع، استفراغ، استنشاق را ببینید.	<b>بلعیدن</b>

طبقه بندی و برچسب گذاری	دفع نشستی
<p>بر اساس معیارهای سیستم هماهنگ جهانی طبقه بندی و برچسب گذاری مواد شیمیایی سازمان ملل (UN GHS)</p>  <p><b>خطر</b></p> <p>بخار و مایع به شدت قابل اشتعال زیان آور در صورت بلعیدن ممکن است باعث خواب آلودگی یا سرگیجه شود</p> <p><b>حمل و نقل</b> طبقه بندی سازمان ملل (UN) طبقه مخاطره سازمان ملل: 3؛ گروه بسته بندی سازمان ملل: 1</p>	<p>تمام منابع ایجاد شعله را حذف کنید. منطقه خطر را تخلیه کنید! با کارشناس مشورت کنید! حفاظت فردی: ریسپراتور (ماسک تنفسی) با فیلتر برای گازهای آلی و بخارات مطابق با غلظت هوابرد ماده استفاده کنید. مایع نشئت کرده را در ظروف غیر قابل نشئت جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را در ماسه یا جاذب خنثی جذب کنید. سپس بر اساس مقررات محلی ذخیره و دفع کنید.</p> <p><b>ذخیره سازی</b></p> <p>ضد حریق. از اکسیدان ها و سایر مواد ناسازگار جدا نگه دارید. خطرات شیمیایی را ببینید. خنک نگه دارید. در تاریکی نگهداری کنید. فقط در صورتی که پایدار شده، ذخیره کنید. توضیحات را ببینید. تهویه در امتداد کف.</p> <p><b>بسته بندی</b></p> <p>هوای بندی شده.</p>



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: 0355

دی اتیل اتر

## اطلاعات فیزیکی و شیمیایی

<p>فرمول: <math>C_4H_{10}O / (C_2H_5)_2O</math> جرم مولکولی: 74.1 نقطه جوش: 35 درجه سلسیوس نقطه ذوب: -116 درجه سلسیوس چگالی (در 20 درجه سلسیوس): <math>0.7 \text{ g/cm}^3</math> حلالیت در آب در 20 درجه سلسیوس: 6.9 g/100ml (محلول) فشار بخار در 20 درجه سلسیوس: 58.6 kPa چگالی نسبی بخار (هو=1): 2.6 چگالی نسبی مخلوط بخار/ هوا در 20 درجه سلسیوس (هو=1): 1.9 نقطه اشتعال: -45 C.C. درجه سلسیوس دمای اشتعال خودخودی: 160-180 درجه سلسیوس حدود انفجاری، % حجمی در هوا: 1.7-48 ضریب تقسیم اکتانول/آب (به صورت log Pow): 0.89 (محاسبه شده)</p>	<p><b>حالت فیزیکی؛ ظاهر</b> مایع بی رنگ بسیار فرار با بوی خاص.</p> <p><b>خطرات فیزیکی</b> این بخار از هوا سنگین تر است و ممکن است در سطح زمین حرکت کند؛ امکان ایجاد شعله در دوردست. در نتیجه جریان یافتن، تلاطم، و غیره، بارهای الکتریسیته ساکن می تواند ایجاد گردد.</p> <p><b>خطرات شیمیایی</b> این ماده می تواند تحت تأثیر نور و هوا پراکسیدهای قابل انفجار تشکیل دهد. به شدت با هالوژن ها، اینتر هالوژن ها، ترکیبات سولفور و اکسیدان ها واکنش می دهد. این امر خطر انفجار و آتش سوزی ایجاد می کند. به پلاستیک ها و لاستیک حمله می کند.</p>
---	--

## مواجهه و اثرات سلامتی

<p><b>خطر استنشاق</b> تبخیر نسبتاً سریع این ماده در 20 درجه سلسیوس منجر به آلودگی زیان آور در هوا می گردد.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر</b> این ماده چربی پوست را از بین می برد که ممکن است باعث خشکی یا ترک خوردگی شود. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی شود. ممکن است باعث اعتیاد شود.</p>	<p><b>مسیرهای مواجهه</b> این ماده می تواند از طریق استنشاق بخار آن و از طریق بلعیدن جذب بدن شود.</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت</b> ماده برای چشم ها و مجرای تنفسی کمی تحریک کننده است. اگر این مایع بلعیده شود، اسپیراسیون به ریه ها ممکن است منجر به پنومونیت شیمیایی شود. این ماده ممکن است باعث اثراتی بر سیستم عصبی مرکزی شود. این امر ممکن است منجر به بی حالی شود.</p>
--	---

## حدود مواجهه شغلی

<p>TLV: 400ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ 500ppm مقدار حد آستانه شغلی به صورت حد مواجهه کوتاه مدت شغلی (STEL)؛ EU-OEL: 308mg/m<sup>3</sup>, 100ppm مجوز کاربر نهایی به صورت میانگین وزنی زمانی (TWA)؛ 616mg/m<sup>3</sup>, 200ppm مجوز کاربر نهایی به صورت حد مواجهه کوتاه مدت شغلی (STEL)؛</p>
---

## محیط زیست

اثرات محیطی این ماده به اندازه کافی مورد بررسی قرار گرفته، اما هیچ اثر قابل توجهی یافت نشده است.
--

## توضیحات

استفاده از مشروبات الکلی اثر زیان آور را افزایش می دهد. قبل از تقطیر، پراکسیدها را بررسی کنید؛ اگر پیدا شد، حذف کنید. یک تثبیت کننده یا مهار کننده افزوده می تواند بر خواص سم شناسی این ماده تأثیر بگذارد، با یک متخصص مشورت کنید.
--

## اطلاعات بیشتر

<b>طبقه بندی EC</b>
---------------------

<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. © نسخه فارسی، پژوهشکده محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران، 2018</p>	<p>پژوهشکده محیط زیست دانشگاه علوم پزشکی تهران</p> <p>عضو شبکه ارزیابی خطر شیمیایی سازمان جهانی بهداشت</p>	
---	--	--