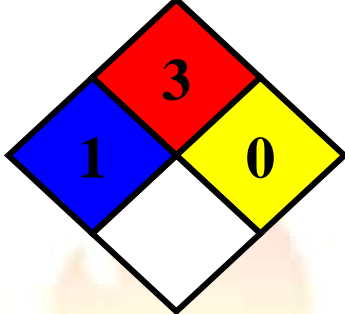


استون ACETONE

<p>CAS # 67-64-1 RTECS # AL3150000 ICSC # 0087 UN # 1090 EC # 606-001-00-8 Transport Emergency Card: TEC (R)-30</p>		<p>استون ۲ پروپانول دی متیل کتون متیل کتون فرمول شیمیایی: $CH_3-CO-CH_3$, C_3H_6O جرم مولکولی: ۵۸/۱</p>
--	---	--

نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش	کاملاً قابل اشتعال	شعله باز ایجاد نکنید. جرقه ایجاد نکنید. سیگار نکشید.	پودر، کف مقاوم در برابر الکل، آب به مقدار زیاد، دی اکسید کربن
انفجار	مخلوط های هوا/ بخار قابل انفجار هستند.	سیستم بسته، تهویه، تجهیزات و وسایل روشنایی ضد انفجاری. از سیستم هوای فشرده برای پر کردن، تخلیه و حمل و نقل استفاده نکنید.	در هنگام آتش سوزی بشکه ها با اسپری کردن آب خنک کنید.
مواجهه			
استنشاق	گلودرد، سرفه، گیجی، سردرد، خواب آلودگی، سرگیجه، بیهوشی	تهویه، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید.
پوست	پوست خشک	دستکش های حفاظتی	لباس های آلوده را در بیاورید. پوست را با مقدار زیادی آب یا زیر دوش بشویید.
چشم ها	قرمزی، درد، تاری دید، احتمال صدمه به قرنیه	عینک های ایمنی یا حفاظ صورت. از لنزهای تماسی استفاده نکنید.	ابتدا چشم ها را برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشوئید. در صورت امکان لنزهای تماسی را در بیاورید. سپس فرد را به پزشک ارجاع دهید.
گوارشی	تهوع، استفراغ (برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید.)	در حین کار خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع است. دستها را قبل از غذا خوردن بشویید.	دهان را آب بکشید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F symbol R: 11 S: (2-) 9-16-23-33 UN Hazard Class: 3 UN Packing Group: II	در مکان ضد حریق نگهداری نمائید. از اکسید کننده های قوی دور نگهداشته شود. از تهویه در انبار استفاده نمائید.	مایعات نشستی یا ریخته شده را تا حد ممکن در محفظه های بدون منفذ یا سربسته جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را با ماسه یا ماده جاذب خنثی جذب نموده و به یک مکان ایمن منتقل نمائید و مستقیماً آنرا به داخل فاضلاب نریزید. سپس با مقدار زیادی آب شستشو دهید. (وسیله حفاظت فردی ویژه: وسایل حفاظت تنفسی کامل)
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: مایع بی رنگ با بوی مشخص (تند نافذ)</p> <p>خطرات فیزیکی: بخار آن سنگین تر از هوا است. ممکن است مساحت زیادی را روی زمین بپیماید. امکان سوختن از راه دور وجود دارد.</p> <p>خطرات شیمیایی: این ماده می تواند در تماس با اکسیدکننده های قوی از قبیل اسید استیک، اسید نیتریک، پراکسید هیدروژن، پراکسیدهای انفجاری تولید می کند. با کلروفرم و برموفرم در شرایط بازی واکنش داده سبب آتش سوزی و انفجار می شود. خورنده پلاستیک نیز می باشد.</p> <p>حدود مجاز شغلی: TLV: 750ppm; 1780 mg/m³ (ACGIH 1993-1993).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده می تواند با استنشاق یا از راه پوست جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: با تبخیر نسبتاً سریع این ماده در حرارت ۲۰ درجه سانتیگراد، غلظت آن در هوا به سرعت به حد زیان آور خواهد رسید.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: بخار آن مجاری تنفسی و چشم ها را تحریک می کند. این ماده ممکن است بر سیستم اعصاب مرکزی، کبد، کلیه ها، مجاری معدی و روده ای تاثیر بگذارد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: تماس طولانی یا مکرر با پوست ممکن است سبب درماتیت شود. این ماده تاثیرات بر خون و مغز استخوان دارد.</p>		اطلاعات مهم
<p>دانسیته بخار نسبی (هوا = ۱): ۲/۰</p> <p>دانسیته نسبی مخلوط هوا/بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد (هوا=۱): ۱/۲</p> <p>نقطه اشتعال: ۱۸ - درجه سانتیگراد</p> <p>درجه حرارت خود بخود سوزی: ۴۶۵ درجه سانتیگراد</p> <p>انفجاری (بر حسب درجه حجمی هوا): ۲/۲ تا ۱۳</p> <p>ضریب جداسازی اکتانول / آب بر حسب لگاریتم POW: ۰/۲۴ -</p>		<p>خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۵۶ درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۹۵- درجه سانتیگراد</p> <p>دانسیته نسبی (آب = ۱): ۰/۸</p> <p>حلالیت در آب: قابل حل است</p> <p>فشار بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۲۴ کیلو پاسکال</p>
<p>اطلاعات زیست محیطی: مصرف نوشابه های الکلی تاثیرات مضر را اضافه می کند.</p>		
<p>نکات قابل توجه:</p>		