

## اتیل مرکپتان Ethyl Mercaptan

<p>CAS # 75-08-1 0 RTECS # KI9625000 ICSC # 0470 UN # 2363 EC # 016-022-00-9 Transport Emergency Card: TEC (R)-688</p>		<p>اتان تیول تیو اتیل الکل فرمول شیمیایی: C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>SH جرم مولکولی: ۶۲/۱۳</p>	
			
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش	بسیار قابل اشتعال. در هنگام حریق، فیوم ها یا گازهای سمی منتشر می کند.	از ایجاد شعله باز، جرقه و استعمال دخانیات خودداری کنید.	پودر، AFFF، کف، دی اکسید کربن. ممکن است کاربرد آب، ناکارا باشد.
انفجار	مخلوط بخار ماده با هوا قابل انفجار است.	سیستم های بسته، تهویه، تجهیزات برقی و سیستم های روشنایی ضد انفجاری.	در صورت وقوع حریق، ظروف حاوی این ماده را با اسپری آب خنک نگه دارید.
مواجهه		از ایجاد میست جلوگیری نمایید.	
استنشاق	گیجی. سردرد. تهوع. استفراغ. بی هوشی.	تهویه عمومی و موضعی یا تجهیزات حفاظت تنفسی.	هوای تازه. استراحت. در صورت نیاز استفاده از تنفس مصنوعی. مراجعه به پزشک.
پوست	قرمزی.	دستکش های حفاظتی.	پوست را با آب فراوان یا زیر دوش بشویید. سپس فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
چشم ها	قرمزی. درد.	عینک های ایمنی شیمیایی یا محافظت توام چشم ها و دستگاه تنفسی.	ابتدا چشم ها را برای مدت چند دقیقه با آب فراوان بشویید. در صورت امکان لنزهای تماسی را در بیاورید، سپس فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
گوارشی	بخش استنشاق را ببینید.	در هنگام کار از خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن خودداری کنید.	مصدوم را وادار به استفراغ نکنید. فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.



بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F symbol Xn symbol R: 11-20 S: (2-)16-25 UN Hazard Class: 3 UN Packing Group: I	در محل ضد حریق، خنک و جدای از اکسید کننده های قوی، بازهای قوی و اسیدهای قوی نگهداری نمایید.	محل خطر را تخلیه نمایید. مایعات ریخته شده را توسط شن یا جاذب خنثی جمع آوری نموده و به یک محل ایمن منتقل نمایید. آنها را به داخل مجاری فاضلاب نریزید. از وسایل تنفسی مجهز به کپسول هوای فشرده استفاده نمایید.
<p style="text-align: center;"><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری:</b> مایع بی رنگ با بوی زننده</p> <p><b>خطرات فیزیکی:</b> بخار این ماده از هوا سنگین تر است و ممکن است در سطح زمین قرار گیرد. احتمال وقوع حریق در فواصل دور هم وجود دارد.</p> <p><b>خطرات شیمیایی:</b> این ماده در اثر حرارت، تجزیه می شود یا در نتیجه سوختن، فیوم های سمی نظیر اکسیدهای گوگرد و سولفید هیدروژن تولید می کند. این ماده یک اسید ضعیف است. با اکسید کننده ها واکنش می دهد و منجر به خطر حریق و انفجار می شود. با اسیدهای قوی واکنش می دهد و به تدریج سولفید هیدروژن سمی و قابل اشتعال را ایجاد می کند.</p> <p><b>حدود مجاز شغلی:</b>            TLV: 0.5 ppm; 1.3 mg/m<sup>3</sup> (ACGIH 1995-1996).</p> <p><b>راه های مواجهه:</b> استنشاقی</p> <p><b>خطرات استنشاق:</b> در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد، غلظت خطرناکی از بخارات این ماده در هوا ایجاد می گردد.</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت:</b> این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک می کند. اثراتی را بر روی سیستم اعصاب مرکزی می گذارد و منجر به حالت تشنج و سختی تنفس می گردد.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</b></p>		
<p>چگالی نسبی بخار(هوا=۱): ۲/۱۴</p> <p>چگالی نسبی مخلوط بخار/هوا در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۱/۵</p> <p>نقطه اشتعال: ۴۸/۳- درجه سانتیگراد</p> <p>دمای خود اشتعالی: ۲۹۹ درجه سانتیگراد</p> <p>حدود اشتعالی، درصد حجم در هوا: ۲/۸- ۱۸/۲</p>		<p><b>خواص فیزیکی:</b></p> <p>نقطه جوش: ۳۶ درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۱۴۴/۴- درجه سانتیگراد</p> <p>حلالیت در آب، گرم بر ۱۰۰ میلی لیتر در ۲۰ درجه سانتی گراد: ۰/۶۸</p> <p>فشار بخار در ۲۰ درجه سانتی گراد: ۵۸۹ کیلوپاسکال</p>
<p style="text-align: center;"><b>اطلاعات زیست محیطی:</b></p>		
<p style="text-align: center;"><b>نکات قابل توجه:</b></p>		

اطلاعات مهم

تهیه کننده: واحد بهداشت