

اتان ETHANE

<p>CAS # 74-84-0 RTECS # KH3800000 ICSC # 0266 UN # 1035 EC # 601-002-00-X Transport Emergency Card: TEC (R)-868</p>		<p>اتان (کپسول) فرمول شیمیایی: C₂H₆ جرم مولکولی: ۳۰/۱</p>	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
<p>جریان ماده را قطع کنید. اگر امکان نداشت و برای اطراف آن نیز احتمال خطری نبود بگذارید آتش بسوزد تا خاموش گردد. در دیگر موارد با اسپری آب خاموش نمایید.</p>	<p>آتش روشن نکنید. جرقه نزدیک سیگار نکشید</p>	<p>قابل اشتعال</p>	<p>آتش</p>
<p>به هنگام آتش سوزی کپسول گاز را با اسپری کردن آب بر رویش خنک نگهدارید. با آتش از یک مکان امن مبارزه نمایید.</p>	<p>سیستم بسته، تهویه عمومی، تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجاری</p>	<p>مخلوط آن با هوا قابل اشتعال است.</p>	<p>انفجار</p>
			<p>مواجهه</p>
<p>هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.</p>	<p>تهویه</p>	<p>بیهوشی</p>	<p>استنشاق</p>
<p>در زمان یخ زدگی: پوست را با آب فراوان شستشو دهید. لباس های فرد را از بدنش بیرون بیاورید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.</p>	<p>دستکش عایق سرما لباس محافظ</p>	<p>در صورت تماس بامایع ایجاد یخ زدگی می کند</p>	<p>پوست</p>
<p>ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشوئید. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.</p>	<p>استفاده از عینک ایمنی</p>	<p>در صورت تماس بامایع ایجاد یخ زدگی می کند</p>	<p>چشم ها</p>
			<p>گوارشی</p>



بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F+ symbol R: 12 S: (2)-9-16-33 UN Hazard Class: 2.1	در جای خنک نگهداری نمائید. در محیط ضد حریق نگهداری نمائید.	منطقه خطر را تخلیه کنید. با یک فرد متخصص مشورت نمائید. هرگز آب را بطور مستقیم روی مایع نپاشید. (وسایل حفاظت فردی ویژه: لباس کامل حفاظتی شامل وسیله حفاظت تنفسی)
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: گاز مایع متراکم شده، بی بو، بی رنگ</p> <p>خطرات فیزیکی: این گاز از هوا سنگین تر است، به همین دلیل در فضای پائین سقف جمع می گردد و سبب کمبود اکسیژن هوای محیط می گردد. اگر سرعت جریان این گاز زیاد باشد، الکتریسته ساکن ایجاد کرده و سبب آتش سوزی و انفجار می گردد.</p> <p>خطرات شیمیایی: حدود مجاز شغلی:</p> <p>TLV: ppm; mg/m³ simple asphyxiant (ACGIH 1995-1996).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده از طریق استنشاق می تواند جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: بخارات مایع آن در صورت انتشار سریعاً در هوا به حد فوق اشباع میرسد و این کار اگر در فضای محدودی رخ دهد، خطر خفگی را بدنبال دارد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: بخار شدن سریع مایع ممکن است سبب یخ زدگی شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		اطلاعات مهم
فشار بخار در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد: ۳۸۵۰ چگالی نسبی بخار نسبت به هوا: ۱/۰۵ درجه حرارت آتشگیری خود بخود: ۴۷۲ درجه سانتیگراد حدود انفجاری بر حسب (درصد حجمی در هوا): ۳ تا ۱۲/۵		<p>خواص فیزیکی:</p> نقطه جوش: ۸۸- درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۱۸۳- درجه سانتیگراد حلالیت در آب در دمای ۲۰ درجه: ۴/۷ میلی لیتر در ۱۰۰ میلی لیتر آب
<p>اطلاعات زیست محیطی:</p> <p>نکات قابل توجه: غلظت های بالای این ماده در هوا سبب کمبود اکسیژن در هوا می شود و خطر بیهوشی و مرگ را بدنبال دارد. همیشه قبل از ورود به محیط اکسیژن آنرا چک نمائید. برای جلوگیری از نشتی گاز از سیلندر، به طور مرتب نشتی آن را چک کنید.</p>		

تهیه کننده: واحد بهداشت