



کارت ایمنی مواد

اتان

ETHANE

ICSC: 0266

CAS # 74-84-0

RTECS # KH3800000

ICSC # 0266

UN # 1035

EC # 601-002-00-X

اتان

(کپسول)

فرمول شیمیایی: C₂H₆

وزن مولکولی: ۳۰/۱

نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	قابل اشتعال	آتش روشن نکنید. جرقه نزنید سیگار نکشید	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.
انفجار :	مخلوط آن با هوا قابل اشتعال است.	سیستم بسته، تهویه عمومی، تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجاری	به هنگام آتش سوزی کپسول گاز را با اسپری کردن آب بر رویش خنک نگه دارید. با آتش از یک مکان امن مبارزه نمایید.
مواجهه :			
استنشاق :	بیهوشی	تهویه	هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
پوست :	در صورت تماس با مایع ایجاد یخ زدگی می کند	دستکش عایق سرما لباس محافظ	در زمان یخ زدگی: پوست را با آب فراوان شستشو دهید. لباس های فرد را از بدنش بیرون نیاورید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
چشم ها :	در صورت تماس با مایع ایجاد یخ زدگی می کند	استفاده از عینک ایمنی	ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.
گوارشی:			

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	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 style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : گاز مایع متراکم شده، بی بو، بی رنگ</p> <p style="text-align: center;">خطرات فیزیکی : این گاز از هوا سنگین تر است، به همین دلیل در فضایی پائین ساق 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 style="text-align: center;">خطرات شیمیایی :</p> <p style="text-align: center;">حدود مجاز شغلی : TLV: ppm; mg/m³ simple asphyxiant (ACGIH 1995-1996).</p> <p style="text-align: center;">راه های مواجهه : این ماده از طریق استنشاق می تواند جذب بدن شود.</p> <p style="text-align: center;">خطرات استنشاق : بخارات مایع آن در صورت انتشار سریعاً در هوا به حد فوق اشباع میرسد و این کار اگر در فضایی محدود رخ دهد، خطر خفگی را پدیدآورد.</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه کوتاه مدت : بخارشدن سریع مایع ممکن است سبب یخ زدگی شود .</p> <p style="text-align: center;">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر :</p>		اطلاعات مهم

<p>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>	<p>خواص فیزیکی : 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 فشار بخار در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد: ۳۸۵۰</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>غلظت های بالای این ماده در هوا سبب کمبود اکسیژن در هوای می شود و خطر بیهوشی و مرگ را بدنبال دارد. همیشه قبل از ورود به محیط اکسیژن آنرا چک نمایند. برای جلوگیری از نشتی گاز از سیلندر، بطور مرتب نشتی آنرا چک کنید. Transport Emergency Card: TEC (R)-868 NFPA Code: H1; F4; R0</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0266</p>	<p>ETHANE</p>

بهداشت و درمان ماهشهر - طب صنعتی
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس خدیجه موسوی