

استیلن ACETYLENE

<p>CAS # 74-86-2 RTECS # AO9600000 ICSC # 0089 UN # 1001 EC # 601-015-00-0 Transport Emergency Card : TEC (R) – 20G25</p>		<p>استیلن نام های دیگر: اتین فرمول شیمیایی: C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> جرم مولکولی: ۲۶</p>	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
<p>اگر قطع جریان ممکن نیست و خطر آتش سوزی در اطراف آن وجود ندارد شعله را به حال خود بگذارید تا تمام شود. در سایر موارد با پودر دی اکسید کربن خاموش شود.</p>	<p>هیچ شعله ای ایجاد نکنید. هیچ جرقه ای تولید نکنید. سیگار کشیدن ممنوع.</p>	<p>کاملاً قابل اشتعال است</p>	<p>آتش</p>
<p>در صورت ایجاد حریق سیلندر گاز را با اسپری کردن آب خنک نگهدارید.</p>	<p>سیستم بسته ، تهویه ، استفاده از تجهیزات الکتریکی مقاوم در برابر انفجار. از ایجاد جریان الکتریسیته ساکن برای جلوگیری از ایجاد آتش در سیلندراز متوقف کننده آتش استفاده نمایید.از ابزار دستی ضد جرقه استفاده شود.</p>	<p>مخلوط های هوا و گاز قابل انفجار است.</p>	<p>انفجار</p>
			<p>مواجهه</p>
<p>هوای تازه، استراحت ارجاع برای مراقبت پزشکی</p>	<p>تهویه موضعی استفاده از وسیله حفاظت تنفسی</p>	<p>گیجی، منگی</p>	<p>استنشاق</p>
<p>با مقدار زیادی آب آبکشی نموده و لباسها را بیرون بیاورید.</p>	<p>دستکش های عایق در برابر سرما</p>	<p>دراثر تماس با فرم مایع آن خطر سرمازدگی وجود دارد.</p>	<p>پوست</p>
<p>شستشو با آب برای چند دقیقه اگر ممکن است لنزهای تماسی را در بیاورید. به پزشک مراجعه شود.</p>	<p>عینک ایمنی، حفاظ صورت</p>		<p>چشم ها</p>
	<p>در حین کار، خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع است.</p>		<p>گوارشی</p>

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
سیلندر عایق مخصوص  F+ symbol R: 5-6-12 S: 9-16-33 UN Haz Class: 2.1	در انبار ضد حریق بصورت جداگانه نگهداری شود. (به بخش خطرات مواد شیمیایی توجه نمایید.) در جای خنک نگهدارید.	ناحیه خطر را تخلیه و تهویه کنید. با یک فرد با تجربه مشورت کنید. (وسایل حفاظت فردی ویژه: استفاده از دستگاههای (Self contained)
<p><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری:</b> گاز بی رنگ که در شرایط تحت فشار در استون حل می شود.</p> <p><b>خطرات فیزیکی:</b> این گاز به خوبی با هوا مخلوط شده و به آسانی مخلوط های انفجاری تولید می کند.</p> <p><b>خطرات شیمیایی:</b> ممکن است در اثر حرارت پلیمریزه شود و در اثر حرارت تغییر حالت داده و منجر به افزایش فشار و خطر آتش سوزی و انفجاری شود. این ماده یک عامل احیاء دهنده قوی بوده و به سرعت با اکسید کننده ها و فلوئور یا کلر تحت تاثیر نور وارد واکنش می شود. در واکنش با مس، نقره، جیوه و نمکهای آن ترکیبات حساس در برابر ضربه را تشکیل می دهد.</p> <p><b>حدود مجاز شغلی:</b> حدود تماس خاصی برای این ماده تعیین نشده است.</p> <p><b>راه های مواجهه:</b> این ماده در اثر استنشاق جذب شده و وارد بدن می گردد.</p> <p><b>خطرات استنشاق:</b> در صورت نشت این گاز میتواند سبب ایجاد خفگی شود. (توسط کم کردن غلظت اکسیژن در هوای محیط)</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت:</b> تبخیر سریع مایع ممکن است سبب سرما زدگی شود. این ماده سبب تاثیر بر سیستم اعصاب می شود.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</b></p>		<b>اطلاعات مهم</b>
چگالی نسبی بخار (هوا = ۱): ۰/۹۰۷ نقطه اشتعال: این گاز قابل اشتعال است. درجه حرارت خود به خود سوزی: ۲۹۹ درجه سانتیگراد حدود انفجاری (بر حسب درصد حجمی هوا): ۲/۵ تا ۸۲	<p><b>خواص فیزیکی:</b></p> نقطه جوش: ۸۵- درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۸۱- درجه سانتیگراد حلالیت در آب ۲۰ درجه سانتیگراد: ۱/۶۶ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر فشار بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۴۴۶۰ کیلو پاسکال	
<b>اطلاعات زیست محیطی:</b>		
<p><b>نکات قابل توجه:</b> لوله های مواد انتقال دهنده این گاز نبایستی حاوی بیش از ۶۳٪ مس باشد. اکسیژن موجود در فضا را قبل از ورود به ناحیه مورد نظر بررسی کنید. پس از استفاده برای جوشکاری شیر را ببندید. لوله و اتصالات آن را مرتب بازدید کنید. برای نشستی از آب و صابون استفاده کنید.</p>		

تهیه کننده: واحد بهداشت