



## برگه اطلاعات ایمنی مواد

### METHANE متان

<p>CAS # 74-82-8 RTECS # PA1490000 ICSC # 0291 UN # 1971;1972 EC # 601-001-00-4 Transport Emergency Card: TEC (R)-622, 20G04</p>		<p>متان (کپسول) فرمول شیمیایی: CH<sub>4</sub> وزن مولکولی: ۱۶/۰</p>	
			
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
<b>آتش</b>	فوق العاده قابل اشتعال	شعله 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، پودر شیمیایی و دی اکسید کربن خاموش نمایید.
<b>انفجار</b>	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.
<b>مواجهه</b>			
<b>استنشاق</b>	بیهوشی	تهویه عمومی، اگر غلظت گاز زیاد بود از وسیله حفاظت تنفسی استفاده نمایید.	هوای تازه، استراحت در صورت لزوم دادن تنفس مصنوعی برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
<b>پوست</b>	سرمزدگی جدی	دستکش های عایق سرمایی	در صورت سرمزدگی با مقدار زیاد آب خیس نمایید. لباس ها را بیرون بیاورید. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
<b>چشم ها</b>			
<b>گوارشی</b>			

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F symbol R: 12 S: 9-16-33 UN Hazard Class: 2.1	در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی، خنک و با تویه عمومی در کف و سقف نگهداری نمایید.	ناحیه خطر را تخلیه نمایید. با یک فرد ماهر مشورت نمایید. از تهویه عمومی استفاده نمایید. (وسایل حفاظت فردی ویژه: لباس حفاظتی کامل مجهز به وسیله حفاظت تنفسی)
<p style="text-align: center;"><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری:</b> گاز مایع شده یا تحت فشار، بدون رنگ و بدون بو</p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات فیزیکی:</b> این گاز از هوا سبک تر است.</p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات شیمیایی:</b></p> <p style="text-align: center;"><b>حدود مجاز شغلی:</b></p> <p>TLV: ppm; mg/m<sup>3</sup> simple asphyxiant (ACGIH 1993-1994).            MAK not established.</p> <p style="text-align: center;"><b>راه های مواجهه:</b> این ماده از طریق استنشاق در داخل بدن جذب می شود.</p> <p style="text-align: center;"><b>خطرات استنشاق:</b> در صورت کنترل نشدن آلودگی این گاز می تواند سبب ایجاد خفگی در اثر پایین آوردن اکسیژن موجود در هوا بکند.</p> <p style="text-align: center;"><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت:</b> تماس با گاز تحت فشار یا مایع شده ممکن است منجر به سرمازدگی بشود.</p> <p style="text-align: center;"><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</b></p>		<b>اطلاعات مهم</b>
<p style="text-align: center;">چگالی نسبی بخار (هوا=۱): ۰/۶</p> <p style="text-align: center;">نقطه اشتعال: گاز قابل اشتعال</p> <p style="text-align: center;">درجه حرارت آتشگیری خود بخود: ۵۳۷ درجه سانتیگراد</p> <p style="text-align: center;">حدود انفجاری بر حسب (درصد حجمی در هوا): ۵ تا ۱۵</p>	<p style="text-align: center;"><b>خواص فیزیکی:</b></p> <p style="text-align: center;">نقطه جوش: ۱۶۱- درجه سانتیگراد</p> <p style="text-align: center;">نقطه ذوب: ۱۸۳- درجه سانتیگراد</p> <p style="text-align: center;">حلالیت در آب در دمای ۲۰ درجه: ۳/۳ میلی لیتر در ۱۰۰ میلی لیتر آب</p>	
<b>اطلاعات زیست محیطی:</b>		
<p><b>نکات قابل توجه:</b> چگالی مایع در نقطه جوش ۰/۴۲ کیلوگرم در لیتر است. این ماده ممکن است به منبع آتش رفته و مشتعل شده و به عقب برگردد. غلظت های بالا در هوا سبب کاهش اکسیژن با احتمال خطر بیهوشی و مرگ می گردند.</p> <p>قبل از ورود به محل اکسیژن موجود را بسنجند. کپسول دارای نشستی را به لحاظ جلوگیری از فرار گاز بحالت مایع در وضعیت عکس قرار دهید. پس از انجام جوشکاری شیر را ببندید. محل اتصالات لوله را بازدید نمایید و به جهت نشستی با آب و صابون وضعیت نشستی را آزمایش نمایید. اندازه گیری های اشاره شده در بخش جلوگیری برای تولید، پر سازی کپسول های گاز و انبار کردن گاز قابل استفاده می باشند.</p>		