

CARBON MONOXIDE کربن مونواکسید

<p>CAS # 630-08-0 RTECS # FG 3500000 ICSC # 0023 UN # 1016 EC # 006-001-00-2 Transport Emergency Card: TEC (R)-827</p>		<p>نام های دیگر: اکسید کربن اکسید کربنیک فرمول شیمیایی: CO جرم مولکولی: ۲۸/۰</p>	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
<p>منبع تغذیه را قطع نمائید. اگر برای محیط خطرناک نیست اجازه دهید بسوزد تا تمام شود. استفاده از دی اکسید کربن، اسپری آب و پودر.</p>	<p>در معرض شعله باز قرار نگیرد. در معرض جرقه قرار نگیرد. از کشیدن سیگار در مجاورت آن خودداری نمائید.</p>	<p>فوق العاده قابل اشتعال</p>	<p>آتش</p>
<p>در صورت بروز آتش سوزی سیلندر حاوی این ماده را با اسپری آب خنک نمائید. از یک محل ایمن مبادرت به خاموش کردن آتش نمائید.</p>	<p>سیستم بسته، تهویه، استفاده از وسایل الکتریکی و روشنایی ضد انفجاری. استفاده از ابزار دستی ضد جرقه.</p>	<p>مخلوط این گاز با هوا قابل انفجار است.</p>	<p>انفجار</p>
<p>در تمام موارد با یک پزشک مشورت نمائید.</p>	<p>زنان (به خصوص زنان باردار) از تماس با این گاز خودداری کنند.</p>		<p>مواجهه</p>
<p>هوای تازه، استراحت. اگر نیاز باشد تنفس مصنوعی بدهید. ارجاع برای مراقبت های پزشکی.</p>	<p>استفاده از تهویه عمومی و موضعی. استفاده از وسایل حفاظت تنفسی.</p>	<p>سرگیجه، سر درد، تهوع، بیهوشی، ضعف و خستگی</p>	<p>استنشاق</p>
			<p>پوست</p>
			<p>چشم ها</p>
			<p>گوارشی</p>

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F+ symbol T symbol R: 61-12-23-48/23 S: 53-45 Note: E UN Hazard Class: 2.3 UN Subsidiary Risks: 2.1	در مکان مقاوم در برابر حریق نگهداری شود. در محل خنک نگهداری شود.	این ماده را از محیط های خطرناک دور نمایید. حتماً با یک متخصص مشورت نمایید. تهویه (وسایل حفاظت تنفسی ویژه: لباس حفاظتی شامل : وسایل حفاظت تنفسی)
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: گاز تحت فشار، بی رنگ، بی بو، بی مزه</p> <p>خطرات فیزیکی: این گاز به خوبی با هوا مخلوط می شود و مخلوط آن با هوا به آسانی منفجر می شود. این گاز به آسانی در دیوارها و سقف نفوذ می کند.</p> <p>خطرات شیمیایی: در معرض پودر فلزات پراکنده شده و در هوا ماده سمی و قابل اشتعال کربونیل را تولید می کند. این ماده ممکن است با اکسیژن، استیلن، کلر، فلوئور و اکسید نیتروز شدیداً واکنش می دهد.</p> <p>حدود مجاز شغلی: TLV: 25 ppm; 29 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 1994-1995). MAK: 30 ppm; 33 mg/m³; Pregnancy: B (harmful effect probable in spite of observance of MAK) (1993).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده می تواند از طریق سیستم تنفسی جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: در صورت انتشار در هوا به سرعت به حد زیان آور برای انسان می رسد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: این ماده ممکن است بر روی خون، سیستم عروق قلبی و سیستم عصب مرکزی اثر بگذارد. همچنین تماس با مقدار زیاد این ماده سبب کاهش هوشیاری و مرگ می شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: تماس طولانی مدت یا مکرر با این ماده ممکن است بر روی سیستم عروق قلبی و سیستم عصب مرکزی اثر بگذارد و باعث بیماری های قلبی و عصبی شود.</p> <p>همچنین ممکن است باعث افزایش مرده زایی، تولد با وزن کم و مشکلات قلبی مادر زادی گردد.</p>		اطلاعات مهم
<p>چگالی نسبی بخار (هوا=۱): ۰/۹</p> <p>نقطه اشتعال: گاز قابل اشتعال</p> <p>درجه حرارت خودبخودسوزی: ۶۰۵ درجه سانتیگراد</p> <p>حدود انفجاری(درصد حجمی هوا): ۷۴/۲ تا ۱۲/۵</p>		<p>خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۱۹۱- درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۲۰۵- درجه سانتیگراد</p> <p>حلالیت در آب در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد: ۲/۳ میلی لیتر در ۱۰۰ میلی لیتر</p>
<p>اطلاعات زیست محیطی:</p>		
<p>نکات قابل توجه: مونواکسید کربن از سوختن ناقص ذغال، چوب و نفت تولید می گردد.</p> <p>ضمناً این ماده در دود تنباکو و اگزوز ماشین ها وجود دارد.</p> <p>بسته به درجه تماس آزمایشات پزشکی ادواری ضروری می باشد .</p> <p>این ماده اگر در حد سمی در محیط موجود باشد فاقد بوی آگاه کننده می باشد.</p>		

تهیه کننده: واحد بهداشت