

اتانول ETHANOL

<p>CAS # 64-17-5 RTECS # KQ6300000 ICSC # 0044 UN # 1170 EC # 603-002-00-5 Transport Emergency Card: TEC (R)-32</p>		<p>اتانول (خشک - بی آب) اتیل الکل فرمول شیمیایی: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}/\text{C}_2\text{H}_6\text{OH}$ جرم مولکولی: ۴۶/۱</p>	
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش	بسیار قابل اشتعال	شعله باز ایجاد نکنید . جرقه ایجاد نکنید . سیگار نکشید . در تماس با اکسیدان های قوی قرار نگیرد.	پودر، کف مقاوم در برابر الکل آب به مقدار زیاد، دی اکسید کربن
انفجار	بخار این ماده با هوا مخلوط های قابل انفجار تشکیل می دهد.	سیستم بسته، تهویه عمومی تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجاری. هرگز از هوای فشرده برای تخلیه یا جابجایی استفاده نکنید.	در هنگام آتش سوزی بشکه ها و دیگر ظروف را با اسپری کردن آب خنک کنید.
مواجهه			
استنشاق	سرفه، سرگیجه، سردرد، خستگی	تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت
پوست	خشکی پوست.	دستکش ایمنی	لباس های آلوده شده را در بیاورید پوست را آب زده و سپس با آب و صابون بشوئید.
چشم ها	قرمزی درد، سوختگی	عینک ایمنی	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.
گوارشی	احساس سوزش، گیجی، خواب آلودگی، سردرد، عدم هوشیاری	در حین کار، خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع است.	دهان را آب بکشید. برای مراقبتهای پزشکی ارجاع دهید.



بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
F symbol R: 11 S: (2-)7-16 UN Hazard Class: 3	در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی نگهداری نمائید. جدا از اکسیدان های قوی نگهداری نمائید.	ماده ریخته شده یا نشسته شده را در ظروف بدون منفذی جمع آوری نمائید. باقیمانده را با مقدار زیادی آب به بیرون برانید.
<p style="text-align: center;">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: مایع بی رنگ با بوی مشخص</p> <p>خطرات فیزیکی: این بخار به خوبی با هوا مخلوط های قابل انفجار تشکیل می دهد.</p> <p>خطرات شیمیایی: به آرامی با هیپوکلریت کلسیم، اکسید نقره و آمونیاک واکنش نشان می دهد و منجر به خطر آتش سوزی و انفجار می گردد. به شدت با اکسیدان های قوی مثل نیترات نقره، نیترات جیوه و یا پرکلریت منیزیم واکنش داده و منجر به خطر آتش سوزی و انفجار می گردد.</p> <p style="text-align: right;">حدود مجاز شغلی:</p> <p>TLV: 1000 ppm; 1880 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 1993-1994). MAK: 1000 ppm; 1900 mg/m³; IV (1992). MAK: class D (1992).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده می تواند از راه استنشاق بخارات و از راه گوارش جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: آلودگی این ماده در اثر تبخیر در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد به آرامی به حد زیان آور می رسد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: این ماده چشم ها را تحریک می نماید. استنشاق غلظت بالای بخار آن ممکن است سبب تحریک چشم ها و دستگاه تنفسی شود. این ماده ممکن است سبب تاثیراتی بر دستگاه اعصاب مرکزی شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: این ماده سبب گرفتن چربی پوست می شود. ممکن است همچنین تاثیراتی بر دستگاه تنفسی فوقانی و دستگاه اعصاب مرکزی شده، منجر به تحریک، سر درد و خستگی و فقدان تمرکز شود. اتانول از راه گوارش ممکن است سبب سرورز کبدی شود.</p>		
<p>دانسیته نسبی مخلوط هوا / بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد (هوا=۱): ۱/۰۳</p> <p>نقطه اشتعال: ۱۳ درجه سانتیگراد</p> <p>درجه حرارت خود بخود سوزی: ۳۶۳ درجه سانتیگراد</p> <p>حدود انفجاری (بر حسب درجه حجمی هوا): ۳/۳ تا ۱۹</p> <p>ضریب جداسازی اکتانول/آب بر حسب Log-Pow: ۰/۳۲ -</p>		<p style="text-align: center;">خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۷۹ درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۱۱۷- درجه سانتیگراد</p> <p>دانسیته نسبی (آب = ۱): ۰/۸</p> <p>حلالیت در آب: قابل حل است.</p> <p>فشار بخار: در ۲۰ درجه: ۵/۸ کیلو پاسکال</p> <p>دانسیته بخار نسبی (هوا = ۱): ۱/۶</p>
<p style="text-align: center;">اطلاعات زیست محیطی:</p>		
<p style="text-align: center;">نکات قابل توجه: مصرف اتانول در طی دوران بارداری ممکن است تاثیر معکوس بر بچه متولد نشده داشته باشد.</p>		

اطلاعات مهم

تهیه کننده: واحد بهداشت