
	شماره CAS : ۵-۱۷-۶۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره UN : ۱۱۷۰	
	نام ماده: اتانول (خشک)	
	فرمول شیمیایی: C2H5OH	

TLV -TWA : 1000 ppm - 1880 mg/m3		MAK: 1000 ppm - class D	
مشخصات فیزیکی			
دانسیته نسبی بخار (هوا = یک) : ۱/۶ وزن مولکولی : ۴۶/۱ حالت فیزیکی : مایع بو و شکل ظاهری : مایع بی رنگ با بوی مشخص		نقطه جوش : ۷۹ درجه سانتی گراد حلالیت در آب (g/100 mL at 0 C) : قابل حل است. فشار بخار (KPa at 20 C) : ۵/۸ نقطه ذوب : ۱۱۷- درجه سانتی گراد	
حدود انفجاری : ۳/۳ تا ۱۹		دمای خود آتش گیری : ۳۶۳ درجه سانتی گراد	نقطه اشتعال : ۱۳ درجه سانتی گراد
کمک های اولیه		اطفاء حریق	
در مواجهه استنشاقی : هوای تازه ، استراحت در مواجهه پوستی : لباس های آلوده شده را در بیاورید ، پوست را با آب زده و سپس با آب و صابون بشویید. در مواجهه چشمی : ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویید . اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی را بیرون بیاورید . سپس فرد را نزد پزشک ببرید. در مواجهه گوارشی : دهان را آب بکشید . فرد را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.		مواد خاموش کننده : پودر ، کف مقاوم در برابر الکل ، آب به مقدار زیاد ، دی اکسید کربن روش و نحوه اطفاء حریق : در هنگام آتش سوزی بشکه ها و دیگر ظروف را با اسپری کردن آب خنک کنید. سایر اطلاعات : این ماده بسیار قابل اشتعال است. شعله باز و جرقه ایجاد نکنید. سیگار نکشید. اتانول در نقاس با اکسیدان های قوی قرار نگیرد.	
واکنش ماده			
<ul style="list-style-type: none"> ● ثبات / پلیمریزاسیون : ناپایدار ● مواد شیمیایی ناسازگار : به آرامی به 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. ● محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : - <p style="text-align: center;">.....</p> <p>سایر اطلاعات خاص : این بخار به خوبی با هوا مخلوط های قابل انفجار تشکیل می دهد.</p>			
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه			
سایر موارد		تجهیزات حفاظت فردی	
در حین کار ، خوردن ، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع		دستگاه تنفسی : تهویه عمومی ، تهویه موضعی یا وسیله	

	شماره CAS : ۵-۱۷-۶۴	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره UN : ۱۱۷۰	
	نام ماده: اتانول (خشک)	
	فرمول شیمیایی: C2H5OH	

حفاظت تنفسی لباس کار : - دستکش : دستکش ایمنی حفاظ چشم : عینک ایمنی	است.
راه های ورود : استنشاق بخارات ، گوارش	
بسته بندی و برچسب گذاری : F symbol -R: 11- S: (2)-7-16 - UN Hazard Class: 3 مشخصات کارت حمل و نقل ضروری : TEC (R)-32	
خصوصیات انبار	
در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی و جدا از اکسیدان های قوی نگهداری نمایید.	
اثرات کوتاه مدت این ماده چشم ها را تحریک می نماید و سبب قرمزی ، درد و سوختگی چشم می شود. استنشاق غلظت بالای بخار آن ممکن است سبب تحریک چشم ها و دستگاه تنفسی شود و سبب سرفه ، سرگیجه ، سردرد و خستگی می شود. در صورت گوارش ، احساس سوزش ، گیجی ، خواب آلودگی ، سردرد و عدم هوشیاری ایجاد می کند. این ماده ممکن است سبب تاثیراتی بر دستگاه اعصاب مرکزی شود.	اثرات بلند مدت این ماده سبب گرفتن چربی پوست می شود. ممکن است همچون تاثیراتی بر دستگاه تنفسی فوقانی و دستگاه اعصاب مرکزی گذاشته و منجر به تحریک ، سر درد ، خستگی و فقدان تمرکز شود. اتانول از راه گوارش ممکن است سبب سیروز کبدی شود.
ریخت و پاش /نشستی و جمع آوری ضایعات	
ماده ریخته شده یا نشت شده را در ظروف بدون منفذی جمع آوری نمایید. باقی مانده را با مقدار زیادی آب به بیرون برانید.	
کنترل های مهندسی : سیستم بسته ، تهویه عمومی تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجاری.	
حمل و نقل : -	
توجهات	
بخار این ماده با هوا مخلوط های قابل انفجار تشکیل می دهد ؛ بنابراین هرگز از هوای فشرده برای تخلیه یا جابجایی استفاده نکنید.	

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
-------------------------	----------------------------------