

**اتیل بنزن****کارت ایمنی مواد****ETHYLBENZENE****ICSC: 0268**

CAS # 100-41-4 RTESC # DA0700000 ICSC # 0268 UN # 1175 EC # 601-023-00-4	اتیل بنزن اتیل بنزول نام اختصاری: EB فرمول شیمیایی: C₆H₅-C₂H₅/C₈H₁₀ وزن مولکولی: ۱۰۶/۲		
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
پودر، AFFF، کف، دي اكسيد كربن CO2	هیچ شعله ای ایجاد نکنید. هیچ جرقه ای تولید نکنید. سیگار کشیدن ممنوع	بسیار قابل اشتعال	آتش :
در صورت بروز آتش سوزی با اسپری کردن آب ظروف (بشکه ها یا چلیک ها) را خنک کنید.	سیستم بسته تهویه وسایل و تجهیزات برقی و روشنایی ضد انفجار باشد. از سیستم هوای فشرده برای پرکردن، تخلیه و جابجا سازی مواد استفاده نکنید. از ابزارهای دستی جرقه زن نیز استفاده نکنید.	مخلوط هوا و بخار آن قابل انفجار هستند.	انفجار :
	از تولید بخارات این ماده جلوگیری کنید.		مواجهه :
هوای تازه، استراحت برای مراقبت های پزشکی ارجح دهید.	تهویه عمومی، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	سرفه، سرگیجه، خواب آلودگی، سر درد.	استنشاق :
لباس های آلوده شده را در بیاورید. روی پوست آب ریخته و سپس با آب صابون بشوئید.	دستکش های حفاظتی	خشکی پوست، قرمزی.	پوست :
ابتدا چشم ها را با مقدار زیادی آب بشوئید. اگر به سادگی امکان داشته باشد لنزهای تماسی را از چشم ها بیورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.	حفاظ صورت یا حفاظت چشم همراه وسیله حفاظت دستگاه تنفس	قرمزی، درد، تاری دید.	چشم ها :
دهان را آب بکشید. مقداری معجون ذغال فعال در آب به فرد بدهید تا بنوشد. فرد را نزد پزشک ببرید.	در هنگام کار: نخورید، نیاشامید، سیگار نکشید.	(برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید)	گوارشی:

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
F symbol Xn symbol R: 11-20 S: (2-)16-24/25-29 UN Hazard Class:3 UN Packing Group: II	در مکان مقاوم در برابر آتش سوزی و به دور از اکسیدانهای قوی نگهداری نمائید.	تهویه عمومی. مایع نشئت شده را در ظروف در بسته جمع آوری نمائید. مایع باقیمانده را به روی شن یا جاذب بی خطر جذب کرده و به مکان ایمن منتقل نمائید. هرگز ماده را بداخل فاضلاب نرانید. (وسایل حفاظت فردی اضافی: وسیله حفاظت تنفسی با صافی A برای بخارات آلی)

<p align="center">حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : مایع بی رنگ با بوی (ترکیبات آروماتیک) عطری.</p> <p align="center">خطرات فیزیکی : این بخار به خوبی با هوا مخلوط شده و براحتی مخلوط های قابل انفجار تشکیل می گردد.</p> <p align="center">خطرات شیمیایی : با اکسیدانهای قوی وارد واکنش می شود. به پلاستیک و لاستیک صدمه می زند.</p> <p align="center">حدود مجاز شغلی : TLV(as TWA): 100 ppm; 434 mg /m³ (ACGIH 1991-1992) TLV(as STEL): 125 ppm; 543 mg/m³ (ACGIH 1991-1992) MAK: 100 ppm; 440 mg/m³ (1994)</p> <p align="center">راه های مواجهه : این ماده می تواند از راه استنشاق بخارات آن و با گذشتن از پوست و از راه گوارش جذب بدن شود.</p> <p align="center">خطرات استنشاق : غلظت این ماده در هوا در اثر تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد نسبتاً به آرامی بحد زیان آور خواهد رسید.</p> <p align="center">اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک می نماید. نوشیدن این مایع ممکن است سبب نفوذ این ماده بداخل شش ها با احتمال خطر پنومونی های شیمیایی شود. این ماده ممکن است سبب ایجاد تاثیراتی بر سیستم اعصاب مرکزی شود. تماس با مقدار بیشتر از سطح تماس حرفه ای مجاز می تواند سبب پائین آوردن سطح هوشیاری در فرد گردد.</p> <p align="center">اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: تماس مکرر یا طولانی مدت با پوست ممکن است سبب ورم پوستی شود.</p>
--

اطلاعات مهم

<p>چگالی نسبی بخار (نسبت به هوا = ۱) : ۳/۷ چگالی بخار نسبی مخلوط هوا (در ۲۰ درجه نسبت به هوا = ۱) : ۱/۰۲ نقطه اشتعال : ۱۸ درجه سانتیگراد درجه حرارت خود به خود سوزی : ۴۳۲ درجه سانتیگراد حدود انفجاری (بر حسب درصد حجمی هوا) : ۱/۵ تا / ضریب پخش اکتانول/ آب (Log-Pow) : ۳/۲۰</p>	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۱۳۶ درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۹۵- درجه سانتیگراد حلالیت در آب ۲۰ درجه سانتیگراد: ۰/۰۱۵ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر فشار بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۰/۹ کیلو پاسکال</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی : این ماده برای موجودات آبی مضر می باشد.</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>هشدار ر دهندگی بوی ماده زمانی که مقدار آن از حد تماس مجاز بیشتر شود ناکافی می باشد. Transport Emergency Card: TEC(R)-522 NFPA Code: H2; F3; R0;</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0268</p>	<p>ETHYLBENZENE</p>

بهداشت و درمان تهران - ملب صنعتی
مرکز ملب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران
واحد مهندسی بهداشت حرفه ای

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه
مهندس امیر غفاری

با همکاری دکتر محمد صادق شمس اللهی