

Ethyl ether		اتیل اتر	
نامهای مترادف	ETHER	وزن مولکولی	74.1
شماره CAS	60-29-7	فرمول شیمیایی	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O
وضعیت ظاهری	مایع بی رنگ با بوی شیرین		
اطلاعات عمومی	سمی	آتش گیر	محرک
		خورنده	مضر
		خطرناک برای محیط زیست	منفجر شونده
			اکسید کننده
<b>هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس</b>			
تماس با چشم	<p>- استفاده از عینک یا حفاظ کناری الزامی است. پاشش این ماده در چشم باعث سوزش موقت چشم میشود. تماس کوتاه مدت با این ماده آسیبی به چشم نمی رساند. مواجهه طولانی مدت با بخارات غلیظ این ماده باعث ایجاد صدمات برگشت پذیر مختصری در چشم میشود.</p> <p>- پلک چشم را کاملاً باز کرده و سریعاً چشم را به مدت ۱۵ دقیقه با آب شستشو دهید. در صورت مشاهده عوارض، در حین انتقال به پزشک شستشو را ادامه دهید.</p>		
تماس با پوست	<p>- استفاده از دستکش حفاظتی مناسب الزامی است. تماس های مکرر با این ماده باعث خشکی و ترک پوست میشود. این ماده از راه پوست جذب قابل توجهی ندارد.</p> <p>- پوست را با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده در صورت مشاهده عوارض به پزشک مراجعه نمایید. از مالیدن سطح آلوده خودداری نمایید.</p>		
بلعیدن- خوردن	<p>- خوردن این ماده سبب تحریکات دهان و گلو می شود. مقدار کمی از این ماده (۲۰-۵۰ میلی لیتر) در صورت بلعیده شدن ممکن است کشنده باشد. علائم شبیه اتیل الکل میباشد با این تفاوت که زودتر بروز میکند. شکم در این حالت باد کرده و متورم می شود.</p> <p>- در صورتی که فرد هوشیار است دهان او را با آب شستشو داده و ۲-۴ لیوان آب یا شیر به او بدهید. فرد را وادار به استفراغ نکنید در صورتی که فرد استفراغ نمود مجدداً به او آب یا شیر بدهید. فوراً به پزشک مراجعه کنید. تذکر به فردی که هوشیار نیست هرگز از راه خوراکی چیزی ندهید.</p>		
تنفس	<p>- این ماده محرک بینی، گلو و ریه می باشد بخارات این ماده باعث گیجی، خواب آلودگی، استفراغ، رنگ پریدگی، کاهش ضربان قلب، غیر عادی شدن تنفس میشود و در غلظت های بالا توقف دستگاه تنفسی و مرگ حاصل شده است.</p> <p>فرد را سریعاً به هوای آزاد منتقل کنید. اگر تنفس قطع شده بود به وی تنفس مصنوعی بدهید، در صورت ایست قلبی احیا قلبی ریوی انجام دهید.</p>		
حریق	<p>- این ماده بسیار قابل اشتعال میباشد و در دمای اتاق مشتعل می شود. بخارات این ماده از هوا سنگین تر است و میتواند مسافت زیادی را طی نماید به منابع مشتعل و محترق برسد. این ماده در اماکن و فضا های بسته می تواند مشتعل شود. این ماده میتواند پراکسیدهای قابل انفجار تولید نماید.</p> <p>- در صورت بروز حریق باید تمام منابع تولید جرقه را قطع نمود. سپس با رعایت فاصله ایمن و تجهیز خود به وسایل حفاظت فردی مناسب از کپسول های پودر خشک شیمیایی، CO<sub>2</sub> جهت اطفاء حریق استفاده نمایید. استفاده از آب ممکن است مفید نباشد زیرا توانای خنک کردن این ماده را تا زیر نقطه اشتعال ندارد.</p>		
اثرات زیست محیطی و رفع آلودگی	<p>- انتظار نمی رود این ماده برای محیط زیست خطرناک باشد..</p> <p>- با قرار دادن علامت خطر بر روی درب آزمایشگاه دیگران را مطلع کنید. افراد باید ضمن پوشیدن وسایل مناسب حفاظتی و روشن نمودن سیستم تهویه مناسب، منابع قابل اشتعال و محترق را از محل دور نمایند. سپس آن را با مواد خنثی مثل ورمیکولیت، خاک، شن، ماسه و یا هر ماده جاذبی که با آن واکنش نمیدهد جمع آوری نمایید (از خاک ازه استفاده نکنید). ماده را در ظروف در بسته و دارای برچسب جهت سوزاندن یا دفن نگهداری کنید. محیط را با آب بشویید.</p>		
اطلاعات پزشکی: این ماده می تواند باعث صدمه به سیستم اعصاب مرکزی و سیستم فوقانی تنفسی و بی حسی و بی حالی شود.			