



برکه اطلاعات ایمنی مواد

بوتیل مرکاپتان نرمال n-BUTYL MERCAPTAN

بوتیل مرکاپتان نرمال

۱ بوتان تیول

بوتیل مرکاپتان

تیو بوتیل الکل

فرمول شیمیایی: $C_4H_{10}S / CH_3(CH_2)_3SH$

جرم مولکولی: ۹۰/۲

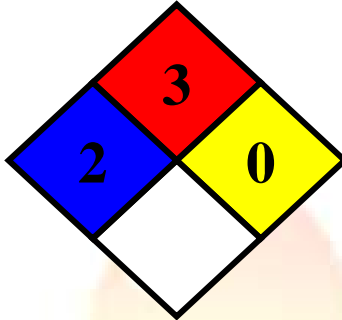
CAS # 109-79-5

RTECS # EK6300000

ICSC # 0018

UN # 2347

Transport Emergency Card: TEC (R)-30G34



نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک های اولیه / اطفاء حریق
آتش	بسیار قابل اشتعال. فیوم های سمی را در اثر آتش گرفتن ایجاد می کند.	شعله باز ایجاد نکنید. جرقه ایجاد نکنید. سیگار نکشید.	AFFF، کف مقاوم در برابر الکل، پودر، دی اکسید کربن
انفجار	مخلوط های هوا با بخار آن قابل انفجار هستند.	در سیستم بسته استفاده شود. تهویه، تجهیزات برقی و وسایل روشنایی ضد انفجاری. از سیستم هوای فشرده برای پر کردن، تخلیه و جابجایی آن استفاده نکنید.	در هنگام آتش سوزی، بشکه ها را با اسپری کردن آب خنک کنید.
مواجهه		بهداشت را به طور جدی رعایت نمایید.	
استنشاق	ضعف، گیجی، سرفه، سرگیجه، سردرد، تهوع، استفراغ، تنگی نفس	تهویه، تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت. در صورت لزوم تنفس مصنوعی. برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.
پوست	قرمزی، درد	دستکش های حفاظتی	لباس های آلوده را در بیاورید. پوست را با مقدار زیادی آب یا زیر دوش بشویید. به پزشک مراجعه نمایید.
چشم ها	قرمزی، درد،	عینک های ایمنی یا حفاظ چشم به همراه تجهیزات تنفسی.	ابتدا چشم ها را برای چند دقیقه با مقدار زیادی آب بشوئید. در صورت امکان لنزهای تماسی را در بیاورید. سپس فرد را به پزشک ارجاع دهید.
گوارشی	برای اطلاعات بیشتر بخش استنشاق را ببینید.	در حین کار، خوردن، آشامیدن یا سیگار کشیدن ممنوع است.	دهان را آب بکشید. به پزشک مراجعه کنید.

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن و حمل و نقل	دفع ضایعات
UN Hazard Class: 3 UN Packing Group: II	در مکان ضد حریق نگهداری نمائید. از اکسید کننده های قوی، اسیدها، بازها و فلزات قلیایی دور نگهداشته شود.	منطقه خطر را تخلیه کنید. مایعات نشسته یا ریخته شده را تا حد ممکن در ظروف سر بسته جمع آوری کنید. مایع باقیمانده را با ماسه یا ماده جاذب خنثی جذب نموده و به یک مکان ایمن منتقل نمائید و مستقیماً آن را به داخل فاضلاب نریزید. اجازه ندهید که این مواد وارد محیط زیست شوند. (وسیله حفاظت فردی ویژه: وسایل حفاظت تنفسی کامل)
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری: مایع بی رنگ مایل به رنگ زرد با بوی مشخص</p> <p>خطرات فیزیکی: بخار آن سنگین تر از هوا است، بنابراین ممکن است در سطح زمین جمع شود. امکان اشتعال آن از فاصله دور وجود دارد.</p> <p>خطرات شیمیایی: این ماده می تواند در اثر سوختن یا گرم شدن تجزیه شود و فیوم های بسیار سمی را ایجاد کند (سولفور دی اکسید ICSC# 0074 را ببینید). با اسیدها، بازها، فلزات قلیایی و اکسید کننده های قوی واکنش می دهد.</p> <p>حدود مجاز شغلی:</p> <p>TLV: 0.5 ppm; 1.8 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 1992-1993).</p> <p>راه های مواجهه: این ماده می تواند از طریق استنشاق، جذب بدن شود.</p> <p>خطرات استنشاق: با تبخیر نسبتاً سریع این ماده در حرارت ۲۰ درجه سانتیگراد، غلظت آن در هوا به سرعت به حد زیان آور خواهد رسید.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت: این ماده چشم ها، پوست و مجاری تنفسی را تحریک می کند. ممکن است بر روی تیروئید اثر بگذارد. مواجهه با آن در حدود بالاتر از حدود مجاز شغلی بر سیستم عصبی تاثیر می گذارد و سطح هشیاری را کاهش می دهد.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		اطلاعات مهم
<p>دانسیتته بخار نسبی (هوا = ۱): ۳/۱</p> <p>دانسیتته نسبی مخلوط هوا/بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد (هوا=۱): ۱/۲</p> <p>نقطه اشتعال: ۲ درجه سانتیگراد (c.c.)</p> <p>درجه حرارت خود بخود سوزی: زیر ۲۲۵ درجه سانتیگراد</p> <p>حدود انفجاری (بر حسب درصد حجمی هوا): نکات قابل توجه را ملاحظه نمایید.</p> <p>ضریب جداسازی اکتانول/آب بر حسب لگاریتم Pow: ۲/۲۸</p>		<p>خواص فیزیکی:</p> <p>نقطه جوش: ۹۸ درجه سانتیگراد</p> <p>نقطه ذوب: ۱۱۶- درجه سانتیگراد</p> <p>دانسیتته نسبی (آب = ۱): ۰/۸۳</p> <p>حلالیت در آب: ۰/۰۶ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر</p> <p>فشار بخار در ۲۰ درجه سانتیگراد: ۴ کیلو پاسکال</p>
اطلاعات زیست محیطی:		
نکات قابل توجه: حد قابل انفجاری برای این ماده در نظر گرفته نشده است.		