



مجموعه: آروماتیک‌ها

نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

۱- مشخصات ماده و اجزاء تشکیل دهنده آن

نام شیمیایی	بنزن
نامهای مترادف	بنزول، روغن کربن، سیکلوهگزاترین، فنیل هیدرید
شماره انجمن شیمی آمریکا	۷۱-۴۳-۲
شماره اتحادیه اروپا	۲۰۰-۷۵۳-۷
خانواده شیمیایی	هیدروکربنهای آروماتیکی (معطر)
وزن مولکولی	۷۸
فرمول شیمیایی و اجزاء ترکیب آن	C_6-H_6 (حلقه بنزنی)

٢- اطلاعات عمومي (علام حفاظتي)

مواد خورنده	مواد محرک	مواد آتش گیر	مواد سمی	لوزی خطر
مواد اکسید کننده	مواد منفجر شونده	خطرناک برای محیط زیست		

واکنش پذیری (مریع رنگ زرد):

راهنمایی برای لوزی خطر:

۰- معمولاً پایدار ۱- غیر پایدار در صورت گرم کردن ۲- امکان تغییرات شیمیایی شدید وجود دارد از پاشش شیلنگ از راه دور استفاده شده

۳- شوک شدید یا گرما ممکن است سبب انفجار نظاره شود، از پشت مواد ضد انفجار منفجر شود، اگر مواد در معرض آتش قرار گرفته باشند، محوطه را تخلیه کنید.

آتش گیری (مربع رنگ قرمز):

مجموعه: آروماتیک‌ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

- نمی سوزد ۱- برای آتش گرفتن باید پیش گرم شود ۲- آتش گیرد وقتی به مقدار متوسطی حرارت بینند ۳- در دمای معمولی آتش می گیرد ۴- بسیار آتش گیر.

سلامتی (مربع رنگ آبی): مانند مواد معمولی ۱- کمی خطرناک ۲- خطرناک، از دستگاه تنفسی استفاده شود ۳- بسیار خطرناک، از لباس کاملاً محافظ استفاده شود ۴- در صورت تماس با بخار یا مایع بسیار خطرناک

OX - عامل اکسید

W - با آب واکنش می دهد

۳- هشدارهای حفاظتی شخصی

تماس با چشم	بخارات این ماده سبب تحریک چشم و التهاب می شود.
تماس با پوست	تماسهای طولانی مدت و مکرر با این حلال سبب تحریک پوست می شود. جذب از پوست خطرناک است.
بلعیدن و خوردن	بنزن به سرعت جذب سیستم اعصاب مرکزی می شود . اگر به شش ها را ه پیدا کند خطرناک و کشنده می باشد.
تنفس	تنفس این ماده سبب سرطان و نا هنجاری در خون و خواب آلودگی، سرگیجه، عدم هماهنگی (کاهش تعادل)، پریشانی و عدم هوشیاری می شود..
حریق	بخارات و مایع آن به شدت قابل اشتعال است.
انفجار	بالقوه ندارد
اثرات زیست محیطی	اطلاعات مدونی در این رابطه بدست نیامده است.

۴- کمکهای اولیه

تماس با چشم	فوراً چشمها را به مدت ۲۰ دقیقه با آب شستشو دهید .. در صورت ادامه التهاب و سوزش به پزشک مراجعه شود.
تماس با پوست	فوراً موضع را با آب به مدت ۲۰ دقیقه شسته و لباسهای آلوده، کفشها و اجنباس چرمی (مانند کمربند و بند ساعت) را از تن خارج کنید. در صورت ادامه ناراحتی به پزشک مراجعه شود..
بلعیدن و خوردن	در هنگامیکه مصدوم بیهوش است یا سطح هوشیاری فرد پایین است چیزی به وی نخورانید. دهان مصدوم را با آب تمیز شستشو دهید، فرد را وادر به استفراغ نکنید. اگر استفراغ به صورت طبیعی پیش آمد، فرد به پهلو برگردانید تا جلوی راه تنفسی وی گرفته نشود. شستشو با آب را ادامه دهید و سریعاً فرد را به پزشک بفرستید.
تنفس	منابع آلوده کننده را از محل دور کرده یا فرد را به هوای آزاد برد. اگر تنفس فرد قطع شده بود به وی تنفس مصنوعی داده و اگر دچار ایست قلبی شده بود، احیاء قلبی ریوی انجام داده. فوراً فرد را به پزشک ببرید..



مجموعه: آروماتیک‌ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

علائم حیاتی مصدوم را به طور مرتب اندازه گرفته. به نزدیک ترین مرکز پزشکی گزارش کنید.

اطلاعات پزشکی

۵- خاموش کردن آتش

مایع آن بسیار قابل اشتعال است، بخارات آن در هوای اتاق می‌توانند مشتعل شوند. تخلیه الکتریسیته ساکن می‌تواند منجر به اشتعال این ماده گردد. بخارات آن از هوا سنگین‌تر است و درنتیجه می‌تواند به منابع مشتعل نزدیک شده. و سبب آتش سوزی شود. درهنگام آتش سوزی ایجاد گازهای سمی و محرک می‌کند. ظروف محتوی این ماده در مجاورت حرارت و منابع مشتعل می‌تواند منفجر شود.	خطر آتش گیری	
کربن دی اکساید، پودر شیمیایی خشک، کف، اسپری آب، آب مؤثر نیست زیرا نمی‌تواند بنزن را به زیر نقطع اشتعالش رسانیده و سرد و خنک کند.	نحوه مناسب خاموش کردن آتش	
در اثر سوختن ناقص و تجزیه حرارتی، موادی از قبیل کربن منواکساید، دی اکسیدکربن، و مواد شیمیائی خطرناک ایجاد می‌شود.	سایر توضیحات	

۶- مراقبت‌های شخصی در زمان کار با ماده

از دستکش، چکمه و لباسهای کار ضد مواد شیمیایی استفاده شود	حفظ احتیاط پوست	
عینک ایمنی مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود. ماسک صورت در اکثر اوقات ضروری است.	حفظ احتیاط چشم	
محیط کار باید دارای سیستم تهویه باشد. در محیط‌های آلوده از لباسهای کامل ضد مواد شیمیایی و سیستم تنفسی کپسول هوا استفاده شود.	حفظ احتیاط بدن	
از ماسکهای تمام صورت با فشار مثبت هوا (کپسول هوا دار) استفاده شود. (سیستم‌های هوارسان)	حفظ احتیاط تنفسی	

۷- مراقبت از محیط کار در زمان پخش تصادفی ماده

با ایستی لوله‌های حامل بنزن پوسته دوگانه داشته باشند تا در موقع سوراخ شدن لوله اصلی، بنزن به محیط کار راه پیدا نکند. همچنین باید پمپهای بنزن دارای دو مرحله اب بند مکانیکی باشند.	حفظ احتیاط کار
سعی کنید که درب مخازن، منابع ویا بشکه‌های حاوی بنزن را که دچار نشتی شده‌اند ببندید. منابع تولید جرقه و گرمای را از محیط آلوده دور کنید. از لباس و ماسک مناسب استفاده کنید.	
به بنزن ریخته شده دست نزنید و از استشمام ان خودداری کنید. توسط مواد غیرفعال نظیر خاک یا شن آنرا جمع آوری نموده و در بشکه‌های مناسب از محوطه خارج کنید. از راه یافتن بنزن در داخل راه آب فاضلاب جلوگیری نمایید تا خطر انفجار زیر زمینی پیش نیاید.	نظافت محیط آلوده

مجموعه: آروماتیک‌ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

۸- روش دفع ضایعات

دفع ضایعات	در صورت عدم امکان بازیافت بنزن دور ریخته شده و جمع آوری آن توسط خاک یا شن آنرا در محیط مناسبی بسوزانید.
دفع ضایعات بسته بندی لحاظ شود.	از آنجا که بشکه‌ها و مخازن حاوی بنزن بعد از تخلیه هنوز دارای مقداری بنزن مایع و بخارات آن می‌باشد در جابجایی و دفع آنها لازم است مقررات ایمنی از جمله دور نگه داشتن از منابع شعله و جرقه لحاظ شود.

۹- جابجایی و انبارداری

احتیاطات جابجایی	این مواد خطر آتش سوزی دارند و بسیار سمی هستند (خطر سرطان دارند) و بهتر است قبل از هر کاری اقدامات کنترل مهندسی برای اپراتور انجام گیرد و تجهیزات ایمنی فردی مناسب در اختیار فرد قرار گیرد. به هر حال در صورت امکان، از سیستم‌های بسته استفاده شود و فقط به افرادی که مجهز هستند اجازه جابه جایی مواد داده شود
شرایط انبارداری	درجای سرد (خنک)، خشک با تهویه خوب و به دور از اشعه مستقیم خورشید و حرارت و منابع محترق نگهداری شوند. انبار نگهداری این مواد باید از مواد محترقه و آتش زا پاک باشد. نباید اجازه داد که سیگار روشن، کبریت و یا منابع مشتعل دیگر در نزدیکی محل انبار کردن این مواد باشد. به دور از مواد اکسیدکننده و خورنده و سایر مواد ناسازگار مثل پراکسیدها، پتاسیم و پیروکسیدها نگهداری شوند. ظروف محتوی آن می‌بایست دارای برچسب مناسب باشند و این ظروف صدمه ندیده باشند. ظروف مناسب و غیرقابل احتراق استفاده شود.
بسته بندی مناسب	در بسته‌های کوچک و با برچسب مناسب بسته بندی شوند.

۱۰- مشخصات فیزیکی و شیمیایی

حالات فیزیکی	مایع
شکل فیزیکی	مایع شفاف
رنگ	شفاف بی‌رنگ
بو	بوی شیرین آروماتیک‌ها را دارد
اسیدیته - پی اچ	غیر کاربردی
حلالیت آب	تا حدودی قابل حل است ۱۸۰ میلی گرم در ۱۰۰ میلی لیتر آب ۲۵ درجه سانتیگراد

مجموعه: آروماتیک‌ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

در اتانول، کلروفرم، دی‌اتیل اتر، کربن دی‌سولفید، استن، روغنها، تتراکلریدکربن، اسید استیک گلاسیکال قابل حل است.	حلالیت در حللهای آلی
۰/۸۷۷ در ۲۰ درجه سانتیگراد	وزن مخصوص نسبت به آب (دانسیته)
.۱/۳	حد انفجار پایین و بالا
۴۹۸ درجه سانتیگراد	دمای خود آتشگیری
۱۱- درجه سانتیگراد	نقطه اشتعال
۵/۵ درجه سانتیگراد	نقطه ذوب
۸۰/۱ درجه سانتیگراد	نقطه جوش
۷۵ میلیمتر جیوه در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد	فشار بخار
۲,۸ نسبت به هوا	دانسیته بخار
۰/۶۴۷ سنتی پویزس در ۲۰ درجه سانتیگراد	گرانروی
۲۸/۹ دین بر سانتی متر در ۲۰ درجه سانتیگراد	سایر اطلاعات

۱۱- اطلاعات زیست بوم شناختی

این ماده برای آبزیان و محیط زندگی آنها بسیار سمی می‌باشد. از چند سال قبل بنزن از فهرست مواد شیمیائی که میتواند در ازمایشگاه موجود باشد جذف شده است.	ملاحظات عمومی	
زمانیکه بنزن در اتمسفر آزاد می‌شود، ابتدا به صورت بخار در می‌آید. تبدیل شدن بنزن به فاز گازی مستقیماً به وسیله فتوولیز نیست اما به وسیله واکنش‌های فتوشیمیایی حاصل از رادیکال‌های هیدروکسیل پس از نیمه عمری حدود ۱۳/۴ روز می‌باشد. این واکنش‌ها پس از ۴ تا ۶ ساعت سبب آلوده شدن اتمسفر به نیتروژن اکساید و دی‌اکسید سولفور می‌شود. بنزن در آب به مقدار کم حلال است و توسط باران از اتمسفرهوا شسته و پایین آورده می‌شود.	رفتار در محیط زیست	
به احتمال خیلی کم در محیط‌های دریایی تجزیه بیولوژیکی می‌گردد.	قابلیت تجزیه	

مجموعه: آروماتیک ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

۵۰ درصد جمعیت ماهی های طلایی بعد از ۲۴ ساعت قرار گرفتن در محیط با غلظت ۴۶ میلی گرم در لیتر تلف شدند.	
۵۰ درصد جمعیت ماهی های قنات بعد از ۹۶ ساعت قرار گرفتن در غلظت ۱۵/۱ میلی گرم در لیتر تلف شدند.	
۵۰ درصد جمعیت ماهیان رنگین کمانی پس از ۹۶ ساعت قرار گرفتن در غلظت ۵/۳ میلی گرم در لیتر در دمای ۲۵ درجه سلسیوس و PH محدوده (7.9-8.0) تلف شدند.	اثر روی محیط آبزیان
۵۰ درصد جمعیت ماهیان خورشید ماهی پس از ۲۴-۴۸ ساعت قرار گرفتن در غلظت ۲۰ میلی گرم در لیتر تلف شدند.	
به منابع دیگر مراجعه شود	سایر اطلاعات

۱۲- سم شناسی

تغییرات خطرناکی در سیستم ایمنی و خون بوجود می آید. ۵۰ درصد موش های مورد آزمایش بعد از ۷ ساعت تنفس هوای دارای ۱۰۰۰ جزء در میلیون این ماده تلف شدند.	سمومیت تنفسی	
۵۰ درصد جمعیت موش ها پس از خوردن ۹۳۰ میلی گرم به ازای هر کیلوگرم وزن بودن تلف شدند.		
تغییرات خطرناکی در سیستم ایمنی و خون بوجود می آید. ۵۰ درصد جمعیت موش ها پس از خوردن ۹۳۰ میلی گرم به ازای هر کیلوگرم وزن بودن تلف شدند.	سمومیت غذایی	
اگر میزان بنزن در بدن خرگوش بیشتر از ۹۴۰۰ میلی گرم در هر کیلو گرم وزن باشد، از هر ۱۰۰ خرگوش ۵۰ عدد انها می میرند.	سمومیت افزایش پوست	
ریختن ۲ قطره از این ماده در چشم خرگوش سبب تحریکات مختصر و صدمات زودگذر قرنیه چشم می شود.	سمومیت چشمی	
تأثیرات قابل توجه آن روی سیستم اعصاب مرکزی است که سبب خواب آلودگی، گیجی و عدم تعادل بدن می باشد و سرانجام منجر به مرگ می شود.	اثرات حاد	
ایجاد سرطان پوست در انسانها می کند و جزو گروه آیک طبقه بندی می شود.	سایر اطلاعات	

۱۳- پایداری و برهم کنش ها

پایداری	محیطهای اجتناب	نرمال	مورد
تخليه الکتریکی، جرقه، شعله های باز، گرما و سایر منابع محترق			



مجموعه: آروماتیک‌ها
نام: بنزن

برگ اطلاعات ایمنی مواد

پیروکسیدسدیم، پیروکسیدپتاسیم، موادی که خودبه خود قابلیت احتراق را دارند. آنهیدریدکرم، اسید پرمنگنات، کلرین، اسیدنیتریک، ازون، دب بوران، اینترهالوژن (بعنوان مثال تری فلورید برم، پنتافلوریدبرم، تری فلورید کلر، پنتافلورید ید، هپتا فلورید ید)، دی فلورید دی اکسیژن، اسید پرمنگنیک، اسید پیروکسی دی سولفوریک، پرکلریدهای فلزی (مثل نقره، پرکلرید نقره)، پرکلریدنیتریل، اورانیوم هگزا فلورید

مواد نا سازگار

کربن منوکساید، کربن دی اکساید.

خطرات ناشی از تجزیه

برخی از پلاستیک‌ها و لاستیک‌ها را از بین می‌برد.

سایر اطلاعات

۱۴- مقررات حمل و نقل: برای جابجایی این محصول در جاده‌های داخل ایران با استی مقررات وزارت راه و ترابری و پلیس راه رعایت شود. مقررات مربوط به سازمان ملل به عنوان الگو در جدول زیر ارائه شده است.

شماره سازمان ملل : ۱۱۱۴	حمل و نقل هوایی	
شماره سازمان ملل : ۱۱۱۴	حمل و نقل دریایی	
شماره سازمان ملل : ۱۱۱۴	حمل و نقل راه آهن و جاده	
طبقه بندی خطر : ۳- مایع قابل اشتعال - خطرناک برای محیط زیست گروه بسته بندی : II	سایر اطلاعات	

۱۵- اطلاعات در مورد مقررات تدوین شده

[F;carc.cat.1;T]	نمادهای خطرات	
R:45-11-48/23/24/25	شماره خطروری‌سک	
S:53-45	شماره ایمنی وسلامت	

آدرس مجتمع:

استان بوشهر، بندر عسلویه، منطقه ویژه اقتصادی انرژی پارس

تلفن: ۰۷۷-۳۷۳۲۳۲۵۰-۴ همراه HSE

پست الکترونیک برای کسب هرگونه آگاهی بیشتر: hse@nopc.co