

شماره سند : 05FM09
تاریخ بازنگری : 90/05/27
شماره بازنگری : 00
تعداد صفحه : 2

**برگه اطلاعات ایمنی بنزن (MSDS)****حوزه : ستاد، امورات**

(آزمایشگاه های تصفیه خانه فاضلاب)



وزارت نیرو

شرکت آب و فاضلاب استان مرکزی  
اداره حفاظت ایمنی و سلامت کار (HSE)**1 - ماهیت و خصوصیات ایمنی، فیزیکی و شیمیایی :**

بنزن	نام شیمیایی
بنزول، روغن کربن، سیکلوهگزاترین، فنیل هیدرید	نامهای متراوف
C6-H6 (حلقه بنزنی)	فرمول شیمیایی
<p>- رنگ قرمز : (آتش گیری) = در دمای معمولی آتش می گیرد .</p> <p>- رنگ زرد : (واکنش پذیری) = معمولاً "پایدار است .</p> <p>- رنگ قرمز : (خطرات بهداشتی) = خطرناک ، از دستگاه تنفسی استفاده شود .</p> <p>- رنگ سفید : (خطرات خاص) = ندارد</p>	
لوزی خطر	
ماده سمی می باشد .	سم شناسی
دارای خاصیت خورنده‌گی می باشد .	قابلیت خورنده‌گی
قابلیت آتش‌گیری دارد .	قابلیت آتش‌گیری
تعزیز کننده است .	خاصیت تحریک کننده‌گی
-----	خاصیت اکسید کننده‌گی
-----	قابلیت انفجار
اثرات زیست محیطی نامطلوب دارد .	تأثيرات زیست محیطی
مایع	حالت فیزیکی
مایع بی رنگ و شفاف	رنگ
بوی مخصوص هیدروکربنها آروماتیک را دارد .	بو
تا حدودی قابل حل است 180 میلی گرم در 100 میلی لیتر آب 25 درجه سانتیگراد .	حالیت آب

**2 - هشدارهای حفاظتی :**

بخارات این ماده می تواند سبب تحریک در چشم شده ولی صدمه جدی نمی زند .	تماس با چشم
تماسهای طولانی مدت و مکرر با این حلال می تواند قرمزی، خشکی پوست، ترک ، درماتیت را به همراه داشته باشد.	تماس با پوست
در اینصورت بنزن به سرعت جذب سیستم اعصاب مرکزی می شود که علائم مشخصه آن در زیر توصیف شده است .	بلغیدن و خوردن
تماسهای کوتاه مدت با این ماده سبب کاهش تحریک پذیری سیستم اعصاب مرکزی CNS شده که علائم مشخصه آن خواب آلودگی، سرگیجه، حالت تهوع، عدم هماهنگی (کاهش تعادل )، پرسشانی و عدم هوشیاری است .	تنفس
بخارات و مایع آن به شدت قابل اشتعال است .	حریق
-----	انفجار
-----	اثرات زیست محیطی

**3 - گمکهای اولیه :**

فوراً چشمها را به مدت 20 دقیقه با آب ولرم و به آرامی شستشو دهید تا زمانیکه آلودگی از چشم پاک نشده، پلکها را باز نگهدارید . سریعاً به پزشک مراجعه شود .	تماس با چشم	
فوراً موضع را با آب ولرم و با ملایمت به مدت 20 دقیقه شسته . در هنگام شستن موضع لباسهای آلوده، کفشها و اجنباس چرمی مانند کمربند و بند ساعت را از تن خارج کنید . سریعاً به پزشک مراجعه کنید .	تماس با پوست	
در هنگامی که مصدوم بیهوش است یا سطح هوشیاری فرد پایین است چیزی به وی نخورانید . دهان مصدوم را با آب پاک شستشو دهید، فرد را وادار به استفراغ نکنید . 240 تا 300 میلی لیتر با آب با مواد معدنی ریقی به وی بدھید . 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 .	بلغیدن و خوردن	
منابع آلوده را از محل دور برداشته و آب را به هوای آزاد برد . اگر تنفس س 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 برد .	تنفس	
علائم حیاتی مصدوم را به طور مرتب اندازه گرفته . به نزدیک ترین مرکز کنترل سوموم مراجعه کنید .	اطلاعات پزشکی	

**4 - احتیاطات شخصی :**

از دستکش، چکمه و لباسهای سرتاسری ضد مواد شیمیایی استفاده شود	حفظ احتیاطات پوست
گوگل ایمنی مخصوص مواد شیمیایی استفاده شود . شیلد صورت در اکثر اوقات ضروری است .	حفظ احتیاطات چشم
از لباسهای کامل ضد مواد شیمیایی که سیستم تنفسی در داخل لباس است استفاده شود .	حفظ احتیاطات بدن
طبق پیشنهاد NIOSH از ماسکهای تمام صورت با فشار مثبت SCBA یا تمام صورت فشار مثبت SAR استفاده شود . (سیستم های هوارسان )	حفظ احتیاطات تنفسی

شماره سند : 05FM09	(MSDS) بعنوان برگه اطلاعات ایمنی بعنوان حوزه : ستاد، امورات (آزمایشگاه های تصفیه خانه فاضلاب)	وزارت نیرو شرکت آب و فاضلاب استان مرکزی اداره حفاظت ایمنی وسلامت کار (HSE)
تاریخ بازنگری : 90/05/27		
شماره بازنگری : 00		
تعداد صفحه : 2		

## 5 - احتیاطات محیط :

در ظروفی که از مواد مناسب تهیه شده اند و دارای برجسبهای مخصوص هستند استفاده شود . درب ظروف باید بسته باشد.	حافظت محیط
به مواد ریخته شده دست نزنید . مواد را در داخل راه آب فاضلاب یا فضای بسته ریخته . با شن، خاک یا سایر موادی که با تولوئن واکنش نمی دهند، زمین را پاک کرده، سپس محیط را با آب بشوئید.	نظافت محیط آلووده

## 6 - اطفاء حریق :

مایع آن بسیار قابل اشتعال است، بخارات آن در هوای اتاق می توانند مشتعل شوند. تخلیه الکتریسیته ساکن می تواند منجر به اشتعال این ماده گردد . بخارات آن از هوا سنجین تر است و درنتیجه می تواند به منابع مشتعل نزدیک شده . درهنگام آتش سوزی ایجاد گازهای سمی و محرك می کند . ظروف محتوى این ماده در مجاورت حرارت و منابع مشتعل می تواند منفجر شود.	خطر آتش گیری	
کربن دی اکساید، پودر شیمیایی خشک، فوم الکل، فوم بلی مر، اسپری آب یا مه، آب مؤثر نیست زیرا نمی تواند بنزن را به زیر نقطع اشتعالش رسانیده و سرد و خنک کند.	نحوه مناسب اطفاء	
در اثر سوختن و تجزیه حرارتی موادی از قبیل کربن منواکساید، دی اکسیدکربن، آلدئیدهای محرك و کتن ایجاد می شود.	سایر توضیحات	

## 7 - طریقه دفع ضایعات مواد و بسته بندی :

طبق قوانین و مقررات محلی و کشوری اعمال شود.	دفع ضایعات مواد
در صورت امکان این ماده سوزانده شود.	دفع بسته بندی شده

## 8 - جابجایی و انبار :

این مواد خطر آتش سوزی دارند و بسیار سمی هستند(خطر سلطان 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 سیستم های بسته استفاده شود یا فقط به افرادی که مجهز هستند اجازه جایه جایی مواد داده شود.	احتیاطات جابجایی
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 وسایر مواد ناسازگار مثل پراکسیدها، پتانسیم و پیروکسیدها نگهداری شوند . ظروف محتوى آن میباشد دارای برجسب مناسب باشند و این ظروف صدمه ندیده باشند . ظروف مناسب و غیرقابل احتراق استفاده شود.	شرایط انبار داری
در بسته های کوچک بسته بندی شوند.	بسته بندی مناسب

## 9 - اطلاعات زیست بوم شناختی :

این ماده برای آبزیان و محیط زندگی آنها بسیار سمی می باشد.	ملاحظات عمومی
زمانیکه بنزن در اتمسفر آزاد می شود، ابتدا به صورت بخار در می آید . تبدیل شدن بنزن به فاز گازی مستقیماً به وسیله فتوولیز نیست اما به وسیله واکنش های فتوشیمیایی حاصل از رادیکال های هیدروکسیل پس از نیمه عمری حدود 4/13 روز می باشد . این واکنش ها پس از 4 تا 6 ساعت سبب آلوده شدن اتمسفر به نیتروژن اکساید و دی اکسید سولفور می شود . بنزن در آب بسیار حلال است و توسط باران از اتمسفر برداشته می شود.	رفتار در محیط زیست
این مبحث در آینده توسعه پیدا خواهد کرد.	اثر روی محیط آبزیان

## 10 - پایداری و برهم کش ها :

نرمал	پایداری
تخلیه الکتریکی، جرقه، شعله های باز، گرما و سایر منابع محترق	محیطهای مورد اجتناب
پیروکسید سدیم، پیروکسید پتانسیم، موادی که خود به خود قابلیت احتراق را دارند . آنهیدرید کرم، اسید پرمنگنات، کلرین، اسید نیتریک، ازو، دب بوران، اینترهالوژن (بعنوان مثال تری فلورید برم، پنتافلورید برم، 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 کربن دی اکساید، کربن دی اکساید	مواد نا سازگار
کربن منوکساید، پلاستیک و لاستیک را از بین می برد.	خطرات ناشی از تجزیه
	سایر اطلاعات

## 11 - سم شناسی :

0.5 ppm (1.6 mg/m3)	TLV TWA
2.5 ppm (8 mg/m3)	TLV STEL