

Phenol		فنول	
نامهای مترادف	Phenyl hydroxide, Phenyl alcohol, carbonic acid, hydroxyl benzene	وزن مولکولی	94.1
شماره CAS	108-95-2	فرمول شیمیایی	C ₆ H ₅ OH
وضعیت ظاهری	کریستال بی رنگ یا زرد یا صورتی کمرنگ با بوی مشخص		
اطلاعات عمومی	سمی	آتش گیر	محرک
	خورنده	مضر	خطرناک برای محیط زیست
	منفجر	اکسید کننده	شونده
هشدارهای حفاظتی - کمکهای اولیه و اقدامات لازم در شرایط بحران و اورژانس			
تماس با چشم	<p>- استفاده از عینک با حفاظ کناری الزامی است. این ماده در صورت تماس با چشم می تواند باعث تحریکات شدید و ماندگار در چشم مانند کوری شود.</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. این ماده (جامد، محلول، بخار) میتواند از راه پوست سریعاً وارد بدن میشود. تماس میتواند باعث سوختگی، تاول و سوزش پوست شود. آلودگی پوستی میتواند کشنده باشد. ممکن است فرد تا مدتی متوجه آلودگی نباشد.</p> <p>- می توان محل آلوده را با گلسرین یا محلول رقیق شده ۵۰٪ پلی اتیلن گلیکول با وزن مولکولی کم انقدر شستشو داد تا بوی فنول از بین برود. و یا سریعاً پوست را با آب و صابون به مدت ۱۵ دقیقه شستشو داده در صورت مشاهده عوارض به پزشک مراجعه نمائید. از مالیدن سطح آلوده به فنول خودداری نمایید زیرا باعث پخش شدن آلودگی و و نفوذ بیشتر فنول در بدن میشود. از حلال های آلی نباید استفاده کرد زیرا به انتقال فنول در پوست کمک میکند.</p>		
بلعیدن- خوردن	<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. بنابراین خطر ناشی از استنشاق این ماده کم است.</p> <p>- فرد را به هوای آزاد منتقل کنید. اگر تنفس قطع شده بود به وی تنفس مصنوعی بدهید، در صورت ایست قلبی احیاء قلبی ریوی انجام دهید.</p>		
حریق	<p>- بخار، مایع یا جامد این ماده قابل اشتعال است و مخلوط این ماده با هوا در دمای بالاتر از ۷۹ درجه سانتی گراد قابلیت انفجار دارد.</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، CO₂ یا آب جهت اطفاء حریق استفاده نمایید.</p>		
اثرات زیست محیطی و رفع آلودگی	<p>- این ماده برای آبزیان و محیط زیست آنها خطرناک است.</p> <p>- در صورت کم بودن حجم (کمتر از ۵۰ میلی لیتر): آلودگی را با حوله جاذب یا مواد خنثی مثل ورمیکولیت، خاک، شن، ماسه و یا هر ماده جاذبی که با آن واکنش نمیدهد جمع آوری نمایید (از خاک اره استفاده نکنید). جهت خنثی نمودن میتوانید از جوش شیرین یا آهک خشک استفاده نمایید. جهت آلودگی زدایی و خنثی سازی وسایل و محل آلوده به صفحه ۲۴-۳۲ جزوه آموزشی اصول حفاظت و ایمنی در آزمایشگاه رجوع نمایید.</p> <p>- در صورت زیاد بودن حجم: افراد را با زدن علامت خطر بر روی درب آزمایشگاه مطلع کنید. به مسئول آزمایشگاه یا مسئول ایمنی اطلاع دهید.</p>		
احتیاط	<p>- این ماده نباید در انکوباتور، میکروفر یا وسایل مشابه گرم یا ذوب شود..</p>		
اطلاعات پزشکی: افرادی که دارای بیماری کبد یا کلیه هستند نباید در معرض تماس با این ماده قرار گیرند			