

Cass Number
1310-73-2

تاریخ بازنگری
۱۴۰۵ / ۰۲ / ۰۱



راهنمای ایمنی مواد شیمیایی

SDS

نام ماده شیمیایی: سدیم هیدروکسید



دانشگاه علوم پزشکی شهید بهشت، ایمنی و محیط زیست (HSE)
دانشگاه علوم پزشکی شهید بهشت

اطلاعات عمومی		نام ماده	سدیم هیدروکسید	فرمول ماده	NaOH	نقطه ذوب	323 °C		
عمومی		حالت ماده	جامد (پرک، پولک)	رنگ ماده	سفید	دمای اشتعال			
نوع حادثه		عوارض					کمک های اولیه		
تماس با پوست		این ماده شدیداً خورنده است و می تواند سبب سوختگی شدیدی و عمیق و زخم های ماندگار در پوست شود. میزان و شدت صدمات آن بستگی به غلظت و مدت زمان تماس دارد.					لباس و کفش های آلوده را از مصدوم جدا کنید، فوراً پوست را با مقدار زیادی آب سرد بشویید. قسمت تحریک شده پوست را با یک کرم نرم کننده پوست ببوشانید. در صورت شدید بودن میزان تماس از کرم ضد عفونی کننده و صابون آنتی باکتریال استفاده کنید. به پزشک مراجعه کنید		
استنشاق		تحریک شدید دستگاه تنفسی، ورم و ایجاد زخم در ریه، دشواری تنفس					فرد را به هوای آزاد ببرید. در صورتی که تنفس قطع شد، به مصدوم تنفس مصنوعی بدهید. در صورت کندی تنفس از ماسک اکسیژن استفاده کنید. فوراً به پزشک مراجعه کنید.		
تماس با چشم		این ماده بسیار خورنده است. سبب تحریکات شدید چشمی، آسیب شدید چشمی، زخمهای عمیق و تاول، می شود تأثیرات آن بر روی چشم شبیه اب سیاه و آب مروارید است.					چشم ها را با احتیاط برای مدت چندین دقیقه با آب سرد بشوئید. در صورت وجود لنزهای تماسی و امکان راحت برداشتن آن ها، لنزها را خارج نموده و به شستن حداقل به مدت ۳۰ دقیقه ادامه دهید مراقبتهای پزشکی لازم را فوراً دریافت کنید		
بلعیدن		سوختگی های شدید بافت دستگاه گوارشی، دردهای شدید، استفراغ، تهوع، اسهال و گزارش مواردی از سرطان مری					به هیچ وجه فرد مصدوم را وادار به استفراغ و یا خوردن چیزی نکنید. فوراً به پزشک مراجعه کنید.		
تجهیزات حفاظت فردی		حفاظت تنفسی		ماسک تنفسی با فیلتر مناسب					
حفاظت پوست		حفاظت پوست		استفاده از دستکش های غیر قابل نفوذ و مقاوم در برابر مواد شیمیایی، دوش و چشم شوی ایمنی در محیط های کار با این ماده الزامی است.					
حفاظت چشم		حفاظت چشم		عینک با حفاظ جانبی یا شیلد، دوش و چشم شوی ایمنی در محیط های کار با این ماده الزامی است.					
حفاظت بدن		حفاظت بدن		پیش بند شیمیایی، کفش بسته و مقاوم در برابر مواد شیمیایی، دوش و چشم شوی ایمنی در محیط های کار با این ماده الزامی است.					
حریق و انفجار		پیشگیری		برقراری تهویه و جداسازی ماده از اسیدهای قوی، فلزات، مایعات آتشگیر و مواد آلی هالوژنه سدیم هیدروکسید غیر قابل اشتعال است ولی در شرایط حریق میتواند خطرات ثانویه ایجاد کند. این ماده در تماس با برخی فلزات مانند آلومینیوم و روی، گاز هیدروژن تولید می کند که بسیار قابل اشتعال است.					
اطفاء حریق		اطفاء حریق		CO ₂ ، پودر خشک شیمیایی					
حفاظت محیط زیست		بدون مجوزهای قانونی لازم، ماده را در محیط رها نکنید، اجازه ندهید ماده به صورت رقیق نشده یا در مقادیر زیاد وارد آبهای زیر زمینی، مسیر آب و سیستم فاضلاب شود. از انتقال این ماده به محیط زیست اجتناب کنید.					حفاظت محیط زیست		
جابجایی انبارداری		این ماده جاذبه الرطوبه بوده و نسبت به هوا حساس است در جای خشک و خنک، با تهویه محیطی مناسب، به دور از اشعه مستقیم آفتاب و عوامل ناسازگار (اسیدهای قوی، عوامل اکسید کننده، کاهنده، فلزات، مایعات آتشگیر و مواد آلی هالوژنه) و در ظروف دربسته انبار شود. در برابر رطوبت و آب محافظت شود.					جابجایی انبارداری		
روش دفع ضایعات		برای دفع صحیح با مراجع قانونی مشورت کنید					روش دفع ضایعات		
سم شناسی		نوع مسمومیت احتمالی		خوردن این ماده، مضر و سبب اثر خوردگی قوی در دهان و گلو شده و در غلظتهای بالا سبب مرگ میشود.				سم شناسی	
سایر حدود سم شناسی (LD ₅₀ ، OEL، ...)		سایر حدود سم شناسی (LD ₅₀ ، OEL، ...)		OEL: 2 mg/m ³				سایر حدود سم شناسی (LD ₅₀ ، OEL، ...)	
TLV _{TWA}		TLV _{TWA}		2 mg/m ³				TLV _{TWA}	
TLV _{STEL}		TLV _{STEL}						TLV _{STEL}	

