



## هیدروکسید کلسیم

## کارت ایمنی مواد

### CALCIUM HYDROXIDE

### ICSC: 0408

CAS # 1305-62-0  
RTECS # EW2800000  
ICSC # 0408

کلسیم هیدروکساید  
کلسیم دی هیدروکساید  
کلسیم هیدرات  
آهک هیدراته شده  
آهک خام  
فرمول شیمیایی:  $\text{Ca(OH)}_2$   
وزن مولکولی: ۷۴/۱

نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک‌های اولیه / اطفاء حریق
آتش:	غیر قابل احتراق		در صورت بروز آتش سوزی در محیط اطراف، استفاده از تمام عوامل خاموش‌کنندگی مجاز می‌باشد.
انفجار:			
مواجهه:		از پخش ذرات گرد و غبار ماده جلوگیری کنید.	
استنشاق:	گلو درد، سرفه، احساس سوزش	تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی	هوای تازه، استراحت ارجاع برای مراقبت‌های پزشکی
پوست:	قرمزی، زبری (خشن بودن) پوست، درد، خشکی پوست، سوختگی‌های پوست، تاول	دستکش‌های حفاظتی، لباس حفاظتی	لباس‌های آلوده شده را در بیاورید. پوست را با مقدار فراوان آب بشویید یا زیر دوش بگیرید. ارجاع برای مراقبت‌های پزشکی.
چشم‌ها:	قرمزی، درد، سوختگی‌های عمیق و شدید (مهم)	عینک‌های ایمنی حفاظ صورت یا حفاظت چشم همراه با حفاظت دستگاه تنفسی.	ابتدا با مقدار زیادی آب برای چند دقیقه بشویید. لنزهای تماسی را اگر بسادگی امکان پذیر است بیرون بیاورید. فرد را نزد پزشک ببرید.
گوارشی:	احساس سوختگی، دل درد، گرفتگی شدید عضلات شکم، استفراغ	در حین انجام کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع.	دهان را آب بزنید. فرد را وادار به استفراغ نکنید. هیچ چیزی برای نوشیدن به فرد ندهید. فرد را برای مراقبت‌های پزشکی بفرستید.

بسته بندی و پرچسب زدن	انبار کردن ( ذخیره کردن )	دفع ضایعات
	به دور از اسیدهای قوی نگهداشته شود.	ماده ریخته شده را به داخل محفظه ها برانید و سپس به مکان ایمن منتقل نمایید. (وسایل حفاظت فردی ویژه: ماسک تنفسی با صافی P2 برای ذرات مضر)
<p><b>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری :</b> کریستال های بی رنگ یا پودر سفید رنگ</p> <p><b>خطرات فیزیکی :</b></p> <p><b>خطرات شیمیایی :</b> این ماده در اثر حرارت دادن تجزیه شده و تولید اکسید کلسیم می نماید. محلول این ماده در آب یک باز نیمه قوی می باشد. به شدت با اسیدها وارد واکنش می شود. به بسیاری از فلزات در حضور آب صدمه وارد آورده و تشکیل گاز هیدروژن قابل اشتعال (قابل انفجار) می نماید. (ICSC # 0001 هیدروژن را ببینید )</p> <p><b>حدود مجاز شغلی :</b> TLV: 5 ppm; mg/m<sup>3</sup>(ACGIH 1996).</p> <p><b>راه های مواجهه :</b> این ماده می تواند از طریق استنشاق آئروسول های ماده و از طریق خوراکی می تواند جذب بدن شود.</p> <p><b>خطرات استنشاق :</b> تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد قابل اغماض است. اما در هر حال غلظت ذرات موجود در هوا هنگام پراکنندگی آن سریعاً به حد زیان آور می رسد.</p> <p><b>اثرات مواجهه کوتاه مدت :</b> این ماده برای چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی خورنده می باشد. تأثیرات آن ممکن است تاخیری باشند. انجام آزمایشات پزشکی توصیه می شود.</p> <p><b>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</b> تماس مکرر یا طولانی مدت با پوست ممکن است سبب درماتیت شود. ریه ها ممکن است تحت تاثیر تماس مکرر یا طولانی مدت با ذرات گرد و غبار ماده قرار گیرند.</p>		اطلاعات مهم

	<p><b>خواص فیزیکی :</b>  نقطه ذوب: ۵۸۰ درجه سانتیگراد (در این دما تجزیه می شود)  چگالی نسبی (آب=۱) : ۲/۲  حلالیت در آب: ندارد</p>
	<p><b>اطلاعات زیست محیطی :</b></p>
<p><b>نکات قابل توجه</b></p>	
<p><b>دیگر اطلاعات</b></p>	
<p><b>ICSC: 0408</b></p>	<p><b>CALCIUM HYDROXIDE</b></p>

**بهداشت و درمان تهران - طب صنعتی**  
**مرکز طب صنعتی شرکت پالایش نفت تهران**  
**واحد مهندسی بهداشت حرفه ای**

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضائیه  
مهندس امیر غفاری

با همکاری آقای دکتر کرم رضا شفیع زاده