
	شماره :	دانشگاه علوم پزشکی شیراز - دانشکده بهداشت
	CAS / UN NO : 471 - 34 - 1 / -	گروه مهندسی بهداشت حرفه ای
	نام ماده : کلسیم کربنات	برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	فرمول شیمیایی : Ca CO ₃	

اسامی مترادف: اسید کربنیک نمک کلسیم	
TLV -TWA : 10 mg / m ³	
مشخصات فیزیکی	
وزن مولکولی : ۱۰۰/۱	حلالیت در آب (g / 100 mL at 0 C) : ناچیز
حالت فیزیکی : جامد	بو و شکل ظاهری : پودر یا کریستال بی مزه ، بی رنگ
PH : ۹ / ۱۱	نقطه ذوب : ۸۲۵ درجه سانتی گراد
دمای خود آتش گیری : در دسترس نیست.	نقطه اشتعال : در دسترس نیست.
کمک های اولیه	اطفاء حریق
<p>در مواجهه استنشاقی : قرار دادن مصدوم در وضعیت درازکش ، انتقال به هوای آزاد ، در صورت نیاز تنفس مصنوعی ، ارجاع به مرکز درمانی.</p> <p>در مواجهه پوستی : در آوردن البسه و وسایل آلوده و شستن آن ، شستشوی پوست با آب ولرم و شوینده ها ، ارجاع به پزشک.</p> <p>در مواجهه چشمی : شستن چشم آلوده با آب ولرم به مدت ۲۰ دقیقه ، در صورت امکان در آوردن لنزهای تماسی چشم ، ارجاع به پزشک.</p> <p>در مواجهه گوارشی : دهان شویه با آب ، ارجاع به پزشک.</p>	<p>مواد خاموش کننده : کف ، اسپری آب ، پودر شیمیایی خشک</p> <p>روش و نحوه اطفاء حریق : در دسترس نیست.</p>
خطرات غیر عادی حریق و انفجار : این ماده به طور کلی غیر قابل اشتعال است ولی در مجاورت با فلوئور آتش می گیرد.	
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> • ثبات / پلیمریزاسیون : ماده پایداری بوده و خطر پلیمریزاسیون ندارد. • مواد شیمیایی ناسازگار : اسیدها ، آلومینیم ، نمک های آمونیم ، فلورین ها ، جیوه و هیدروژن • محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن : دمه هایی با اثر خوردگی (اکسید کلسیم) <p>.....</p> <p>سایر اطلاعات خاص : این ماده غیر قابل احتراق است. در اثر گرم شدن (دمای C ۸۲۵) تجزیه می شود.</p>	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
سایر موارد	تجهیزات حفاظت فردی
<p>هنگام کار از خوردن ، آشامیدن و سیگار کشیدن اجتناب نمایید. در محل کار دوش های استحمام و مخصوص چشم شور به تعداد کافی نصب گردد.</p>	<p>دستگاه تنفسی : تهویه ، تخلیه موضعی ، محافظت تنفسی ویژه (فیلتر P 1)</p> <p>لباس کار : البسه کار مناسب و ایمن</p>

	شماره :	دانشگاه علوم پزشکی شیراز - دانشکده
	CAS / UN NO : 471 - 34 - 1 / -	بهداشت
	نام ماده : کلسیم کربنات	گروه مهندسی بهداشت حرفه ای
	فرمول شیمیایی : Ca CO ₃	برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)

<p>دستکش : دستکش محافظ مناسب حفاظ چشم : عینک ایمنی کفش : کفش ایمنی مناسب (چکمه ، پوتین)</p>	
<p>راه های ورود : تنفس کوتاه مدت ، تنفس طولانی مدت</p>	
<p>بسته بندی و برچسب گذاری : در دسترس نیست. مشخصات کارت حمل و نقل ضروری : در دسترس نیست.</p>	
<p>خصوصیات انبار</p>	
<p>در محلی خشک ، خنک ، با تهویه خوب ، به دور از مواد ناسازگار انبار شود ، در دسترس بودن تجهیزات آتش نشانی برای مواقع نشستی و آتش سوزی . بایستی این ماده در بسته های کاغذی یا پلاستیکی انبار شود.</p>	
<p>اثرات بلند مدت</p> <p>در حال بررسی است. خوردن آن باعث افزایش کلسیم خون می شود.</p>	<p>اثرات کوتاه مدت</p> <p>در حال بررسی است. این ماده باعث سوزش ملایم پوست و همچنین باعث سوزش و درد و اشک ریزش چشم می شود.</p>
<p>ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات</p>	
<p>جارو کردن باقی مانده مواد ریخت و پاش و ریختن آن در داخل ظروف. در این عملیات به منظور حفاظت فردی اضافی از حفاظت تنفسی با فیلتر P 1 برای ذرات بی اثر استفاده نمایید.</p>	
<p>کنترل های مهندسی : نصب تهویه مکانیکی (رقیق کردن مواد و تخلیه موضعی) ، محصور نمودن و جداسازی کارکنان و فرآیند ، کنترل شرایط فرآیند تولید ، تعدیل در فرآیند (جایگزینی مواد کم خطر)</p>	
<p>حمل و نقل : آموزش کافی و همه جانبه پرسنل شاغل.</p>	
<p>توجهات</p> <p>توجه : کربنات کلسیم در طبیعت به صورت سنگ معدنی آرگونیت و کالسیت یافت می شود (همچنین در سنگ آهک ، گچ ، سنگ مرمر).</p>	

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
-------------------------	----------------------------------