



کربنات کلسیم

کارت ایمنی مواد

CALCIUM CARBONATE

ICSC : 1193

CAS # 471-34-1 RTECS # FF9335000 ICSC # 1193		کلسیم کربنات کلسیت اسید کربنیک و نمک کلسیم فرمول شیمیایی: CaCO_3 وزن مولکولی: ۱۰۰/۰۹	
نوع خطر / مواجهه	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک‌های اولیه / اطفاء حریق
آتش :	غیر قابل احتراق		به هنگام بروز حریق در محیط اطراف استفاده از تمامی وسایل خاموش‌کنندگی مجاز می‌باشد .
انفجار :			
مواجهه :			
استنشاق :	سرفه	تهویه، اگر به حالت پودری نباشد. تهویه موضعی یا حفاظت تنفسی	
پوست :	خشکی پوست	دستکش‌های حفاظتی	پوست را با مقدار فراوان آب بشویید یا زیر دوش آب بگیرید .
چشم‌ها :	قرمزی	عینک‌های ایمنی	ابتدا چشم‌ها را با مقدار زیادی آب برای چند دقیقه بشویید . لنزهای تماسی را اگر به سادگی امکان پذیر است بیورید . فرد را برای مراقبت‌های پزشکی ارجاع دهید .
گوارشی :			دهان را با آب بشویید .

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
	از اسید ها دور نگهداشته شود .	<p>ماده ریخته شده را درون محفظه هایی جمع آوری نمایید.</p> <p>ماده باقیمانده را با مقدار فراوان آب بشویید.</p> <p>(وسایل حفاظت فردی ویژه : ماسک تنفسی P1 برای ذرات بی اثر و بی خطر)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : جامد. بی بو. سفید رنگ و در اشکال مختلف</p> <p>خطرات فیزیکی :</p> <p>خطرات شیمیایی : این ماده در اثر حرارت دادن تا بالاترین درجه حرارت تجزیه گشته و تولید دی اکسید کربن می نماید. با اسیدها وارد واکنش شده و سبب آزادسازی CO2 می گردد .</p> <p>حدود مجاز شغلی : استاندارد ذرات مضر. TLV: ppm;10 mg/m³ (ACGIH 1990-1991).</p> <p>راه های مواجهه : این ماده می تواند از طریق استنشاق ، گوارش و از طریق تماس با چشم جذب بدن شود .</p> <p>خطرات استنشاق : این ماده در دمایی بالاتر از ۲۰ درجه سانتیگراد بسرعت تبخیر شده و آلودگی هوای در حد خطرناکی بوجود می آورد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها و دستگاه تنفسی را تحریک می کند.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر: بخش نکات را ببینید.</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش (در این حرارت تجزیه می شود): ۸۲۵ درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب=۱): ۲/۷ تا ۲/۹ حلالیت در آب: ندارد</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>در تاریخ مصرف هیچگونه تاثیرات بهداشتی زیان آوری در مورد این ماده گزارش نشده است. این ماده در طبیعت بصورت آراگونیت ،کلسیت و اتریت وجود دارد. سنگ آهک ، گچ و سنگ مرمر ، کربنات کلسیم طبیعی هستند .</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 1193</p>	<p>CALCIUM CARBONATE</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 کرم رضا شفیع زاده