
	شماره CAS : ۱۴۴-۵۵-۸	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : ۲۰۵-۶۳۳-۸	
	نام ماده : بی کربنات سدیم	
	فرمول شیمیایی: C-H-Na-O3	

اسامی مترادف : سودا پخته شده ، اسید کربونیک ، نمک مونو سدیم ، مونو سدیم کربنات ، کربنات اسید سدیم ، کربنات هیدروژن سدیم ، بی کربنات دی سدیم ، جوش شیرین	
<b>مشخصات فیزیکی</b>	
نقطه جوش : نمی جوشد بلکه تجزیه می شود. وزن مخصوص نسبی ( آب = یک ) : ۱ فشار بخار ( KPa at 25 C ) : بسیار ناچیز است. نقطه ذوب : ۲۷۰ درجه سانتی گراد بو و شکل ظاهری : گرانول یا پودر های کریستالی ، سفید ، بی بو	حلالیت در آب ( g / 100 mL at 20 C ) : ۹/۶ وزن مولکولی : ۸۴/۰۱ PH : ۸/۳ حالت فیزیکی : جامد
<b>کمک های اولیه</b>	<b>اطفاء حریق</b>
<b>در مواجهه استنشاقی :</b> منبع مولد آلودگی یا فرد مصدوم را به هوای آزاد ببرید. به پزشک مراجعه شود. <b>در مواجهه پوستی :</b> سریعاً موضع آلوده را به مدت ۵ دقیقه با آب ولرم شستشو داده تا آلودگی برطرف شود. <b>در مواجهه چشمی :</b> مایع : سریعاً چشم ها را با آب ولرم به مدت ۱۰ دقیقه شستشو دهید تا آلودگی برطرف شود. به پزشک مراجعه شود. جامد: به مصدوم اجازه ندهید چشم هایش را بمالد. چشم ها را به مدت چند دقیقه با آب شستشو دهید. فرد مصدوم باید چشم هایش را به اطراف حرکت دهد تا گرد و غبار از چشم وی خارج شود. چشم ها را با آب ولرم شسته ، اگر تحریکات چشمی ادامه داشت به پزشک مراجعه شود. <b>در مواجهه گوارشی :</b> اگر تحریک یا ناراحتی رخ داد ، به پزشک مراجعه شود.	<b>مواد خاموش کننده :</b> تمامی پودر های خشک برای خاموش کردن این نوع حریق مناسب هستند. ..... <b>روش و نحوه اطفاء حریق :</b> _ ..... <b>سایر اطلاعات :</b> بی کربنات سدیم و محصولات تجزیه ای آن نمی سوزد. اما در مقادیر زیاد در مجاورت حرارت و گرما ممکن است تولید دی اکسید کربن نماید.
<b>واکنش ماده</b>	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• <b>ثبات / پلیمریزاسیون :</b> در هوای خشک و حرارت اتاق ، پایداری معمولی دارد. در هوای مرطوب به آرامی تجزیه شده و دی اکسید کربن از دست می دهد.</li> <li>• <b>مواد شیمیایی ناسازگار :</b> اسیدها (مانند اسید هیدرو کلریک ، اسید سولفوریک) ، مونو آمونیوم فسفات ، بی کربنات ، آلیاژ پتاسیم - سدیم</li> <li>• <b>محصولات خطرناک حاصل از تجزیه شدن :</b> دی اکسید کربن ، کربنات سدیم</li> </ul>	
<b>راه های پیشگیری و حفاظت ویژه</b>	
<b>سایر موارد</b>	<b>تجهیزات حفاظت فردی</b>

	شماره CAS: ۱۴۴-۵۵-۸	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS: ۲۰۵-۶۳۳-۸	
	نام ماده: بی کربنات سدیم	
	فرمول شیمیایی: C-H-Na-O3	

<p><b>دستگاه تنفسی:</b> تمامی سیستم های حفاظت تنفسی در مقابل گرد و غبار، فیوم و میست مناسب است.</p> <p><b>لباس کار:</b> نوع ویژه ای از لباس های حفاظتی پیشنهاد نشده است؛ ولی بهتر است پوست را از این مواد حفظ کنید.</p> <p><b>حفاظ چشم:</b> گازل های شیمیایی</p>	
<b>خصوصیات انبار</b>	
<p>در ظروف مناسب، با برچسب مخصوص انبار شوند. از تماس این ماده با آب و آسیب به ظروف این مواد جلوگیری شود. در زمانی که از این مواد استفاده نمی شود، درب ظروف بسته نگه داشته شود.</p>	
<b>اثرات کوتاه مدت</b>	<b>اثرات بلند مدت</b>
<p>اشک ریزش، سوسو زدن چشم و درد مختصر و زودگذر ممکن است رخ دهد. غلظت بالایی از گرد و غبار این ماده سبب سرفه و تحریک مختصر دستگاه تنفسی می شود.</p>	<p>در یک مورد گزارش شده است؛ استفاده ۲۸۰ تا ۳۴۰ گرم از این ماده در یک دوره ۵ روزه، سبب گیجی، اسهال و استفراغ و دردهای بطنی شده است.</p>
<b>ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات</b>	
<p><b>جامد:</b> توسط بیل آن را در ظرف خشک، تمیز، با برچسب مناسب و درپوش بریزید. محیط آلوده را با آب تمیز نمایید.</p>	
<b>اطلاعات زیست محیطی</b>	
<p>انتظار نمی رود آزاد شدن این مواد در محیط تاثیری بر روی محیط زیست داشته باشد. تاثیر مختصری بر روی آبزیان دارد.</p>	
<b>روش دفع ضایعات:</b> طبق قوانین و مقررات محلی و کشوری عمل شود.	
<b>کنترل های مهندسی:</b> تهویه محیطی	
<p><b>حمل و نقل:</b> این مواد محرک چشم هستند؛ قبل از حمل و نقل، اقدامات کنترل مهندسی برای محافظت اپراتور بسیار مهم است. اپراتور باید به کلیه تجهیزات ایمنی فردی مورد نیاز، ایمن باشد. افرادی که با این مواد کار می کنند باید طرز کار ایمن و خطرات کار با این مواد را آموزش ببینند.</p>	
<b>کاربرد ماده</b>	
<p>عامل مخمر در بیکنگ پودر، استفاده در آب معدنی و نوشابه های گازدار، صنایع مواد شیمیایی خانگی، مواد پلاستیکی و لاستیکی، ترکیبات صابون و دترژنت ها، مواد دارویی (در درمان دیابت)، دمای ضد اسید معده و پر ادراری، خمیر دندان، دهان شویه، پودر خاموش کننده آتش، پارکت و رفع کننده بوی نامطبوع آن، عامل دباغی چرم، پارچه و تولید کاغذ، مواد افزودنی به غذای حیوانات، کنترل آلودگی هوا، کارخانجات تولید نمک سدیم، صنایع تولید کربنات آمونیاک، بنزن، کربنات از آلکال های گوناگون و آلکالین های خاکی، کربنات نیکل و نمک توریم</p>	

<b>تهیه کننده:</b> مرضیه کردی	<b>تایید کننده:</b> دکتر مهدی جهانگیری
-------------------------------	--