



کلرور باریم

کارت ایمنی مواد

BARIUM CHLORIDE

ICSC: 0614

CAS # 10361-37-2 RTECS # CQ8750000 ICSC # 0614 UN # 1564 EC # 056-002-00-7		باریم کلراید فرمول شیمیایی: BaCl ₂ وزن مولکولی: ۲۰۸/۲۷	
کمک های اولیه / اطفاء حریق	پیشگیری	خطرات حاد / علائم	نوع خطر / مواجهه
به هنگام آتش سوزی در اطراف استفاده از تمامی عوامل خاموش کنندگی مجاز می باشد.		غیر قابل احتراق به هنگام آتش سوزی گازهای سمی و محرک ایجاد می نماید.	آتش :
			انفجار :
	بهداشت را کاملاً رعایت نمایند.		مواجهه :
هوای تازه، استراحت اگر لازم باشد تنفس مصنوعی بدهید. وضعیت نیمه نشسته . برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	اگر بصورت پودر نباشد، تهویه عمومی. تهویه موضعی یا وسیله حفاظت تنفسی.	دردهای شدید عضلانی شکمی (گرفتگی عضلات شکمی)، بیهوشی	استنشاق :
دستکش های آلوده شده را در بیاورید. با مقدار زیادی آب یا زیر دوش پوست را آب بزنید. به هنگام انجام کارهای اولیه از دستکش های حفاظتی استفاده نمایند.	دستکش حفاظتی		پوست :
ابتدا برای چندین دقیقه چشم ها را با مقدار زیادی آب بشویند. اگر به سادگی امکان پذیر باشد لنزهای تماسی ا بیرون بیاورید. سپس فرد را نزد پزشک ببرید.	عینک ایمنی	قرمزی	چشم ها :
یک محلول سولفات سدیم به فرد بدهید تا بنوشد. او را وادار به استفراغ کنید (فقط در افراد هوشیار). در این هنگام از دستکش ایمنی استفاده کنید. فرد را وادار به استراحت کنید. او را برای مراقبت های پزشکی ارجاع دهید.	در حین کار: خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن ممنوع.	دل درد های شدید، کسلی، بیهوشی	گوارشی:

بسته بندی و برچسب زدن	انبار کردن (ذخیره کردن)	دفع ضایعات
<p>با غذا و علوفه حمل و نقل نکنید. Xn symbol R: 20/22 S: 28 UN Hazard Class: 6.1</p>	<p>از مواد خوراکی و علوفه حیوانی جدا نگهداری نمایید. در مکان خشک نگهداری نمایید.</p>	<p>ماده ریخته شده را به درون ظروف بدون منفذ برانید. باقیمانده را به دقت جمع آوری کرده و سپس به یک مکان امن انتقال دهید. (وسایل حفاظت فردی اضافی: ماسک تنفسی صافی دار P2 برای ذرات مضر)</p>
<p>حالت فیزیکی و وضعیت ظاهری : کریستال های بی بو.</p> <p>خطرات فیزیکی :</p> <p>خطرات شیمیایی : این ماده در اثر حرارت تجزیه شده و تولید گازهای سمی می نماید.</p> <p>حدود مجاز شغلی : TLV (as Ba): ppm; 0.5 mg/m³ (ACGIH 1991-1992).</p> <p>راه های مواجهه : این ماده از طریق استنشاق آئروسول های آن و از طریق خوراکی جذب بدن می گردد.</p> <p>خطرات استنشاق : تبخیر این ماده در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد قابل اغماض است . ولی به هر حال اگر غلظت آن در هوا بالا رود می تواند به سرعت به حد زیان آور برسد.</p> <p>اثرات مواجهه کوتاه مدت : این ماده چشم ها، پوست و دستگاه تنفسی را تحریک نموده و سبب تاثیراتی بر سیستم اعصاب مرکزی و ماهیچه ها گشته و منجر به اریتم قلبی یا پارالزی شود. تماس ممکن است منجر به مرگ شود.</p> <p>اثرات مواجهه طولانی مدت یا مکرر:</p>		<h1>اطلاعات مهم</h1>

	<p>خواص فیزیکی : نقطه جوش: ۱۵۶۰ درجه سانتیگراد نقطه ذوب: ۹۶۰ درجه سانتیگراد چگالی نسبی (آب = ۱): ۳/۸۶ حلالیت در آب (در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد): کمتر از ۶۰ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر حلالیت در آب (در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد): خوب ۳۶ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر</p>
	<p>اطلاعات زیست محیطی :</p>
<p>نکات قابل توجه</p>	
<p>با کلرور باریم آبدار مقایسه گردد. (ICSC # 0615) Transport Emergency Card: TEC (R)-61G11c</p>	
<p>دیگر اطلاعات</p>	
<p>ICSC: 0614</p>	<p>BARIUM CHLORIDE</p>

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

تهیه : مهندس رامسین یعقوبی رضانیه
مهندس امیر غفاری