

اطلاعات فنی و حفاظت ایمنی مواد Material Safety Data Sheet	
نام: کلسیم کلراید	گروه: مواد اولیه

۱- ماهیت ماده

نام شیمیایی	کلسیم کلراید
نامهای مترادف	Calcium chloride
شماره CAS	10043-52-4
خانواده شیمیایی	نمکها
وزن ملکولی	110.99 g/mole
فرمول شیمیایی	CaCl ₂

۲- اطلاعات عمومی (علائم حفاظتی)

لوزی خطر	مواد سمی	مواد آتش گیر	مواد محرک	مواد خورنده
				
		خطر ناک برای محیط زیست	مواد منفجر شونده	مواد اکسید کننده

۳- هشدارهای حفاظتی

تماس با چشم	باعث سوزش و قرمزی چشم می شود. در صورت نیاز و کار زیاد با این ماده از عینک محافظ استفاده شود.
تماس با پوست	باعث سوزش و قرمزی پوست می شود. در صورت نیاز و کار زیاد با این ماده از دستکش و لباس مناسب استفاده شود.
بلعیدن و خوردن	باعث سوزش دهان و گلو می گردد.
تنفس	باعث سوزش در دستگاه تنفسی می گردد. در صورت نیاز و کار زیاد با این ماده از ماسک مناسب استفاده شود.
حریق	--
انفجار	--
اثرات زیست محیطی	برای محیط زیست مضر است.

۴- کمکهای اولیه

تماس با چشم	هرگونه لنز تماسی را خارج کنید. در صورت تماس فورا با آب فراوان چشمها را برای حد اقل ۱۵ دقیقه بشویید. به پزشک مراجعه شود.
تماس با پوست	در مورد اینگونه تماس پوست را با صابون و مقدار فراوان آب بشویید. پوست را با نرم کننده بپوشانید. کفش و لباس های آلوده را خارج کرده و جهت استفاده مجدد شستشو دهید. در صورت تماس شدید با پوست از صابون ضد عفونی کننده استفاده کرده و موضع را با کرم ضد باکتری بپوشانید. اگر قسمت آسیب دیده پوست گسترده می شود به پزشک مراجعه شود.
بلعیدن و خوردن	مصدوم را وادار به استفراغ نکنید مگر اینکه یکی از پرسنل پزشکی این کار را انجام دهد. لباس های تنگ مصدوم مانند یقه و کمربند و کراوات را باز کنید و به پزشک مراجعه کنید.

مدرک تحت کنترل
 ۹۱/۰۷/۲۷
Quality Assurance

تنفس	اگر از این ماده استنشاق شده است مصدوم را به هوای آزاد و تازه بروید. اگر تنفس ندارد به او تنفس مصنوعی بدهید. اگر مشکل در تنفس دارد به او اکسیژن بدهید. به پزشک مراجعه شود.
اطلاعات پزشکی	---

۵- اطفاء حریق

خطر آتش گیری	غیر قابل احتراق
نحوه مناسب اطفاء	---
سایر توضیحات	ترکیب کلسیم کلراید با اسید furan-2-peroxycarboxylic در دمای اتاق باعث انفجار می گردد .

۶- احتیاطات شخصی

حفاظت پوست	استفاده از دستکش حفاظتی
حفاظت چشم	از عینک ایمنی استفاده شود
حفاظت بدن	لباس مناسب بپوشید
حفاظت تنفسی	از ماسک استفاده شود

۷- احتیاطات محیطی

حفاظت محیط	---
نظافت محیط آلوده	---

۸- طریقه دفع ضایعات مواد و بسته بندی

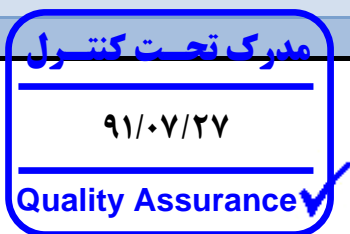
دفع ضایعات مواد	ضایعات را در مخزن مناسب قرار دهید.
دفع بسته بندی شده	---

۹- جابجایی و انبار

شرایط محیطی	دما: دمای محیط نور:- رطوبت: دور از رطوبت اکسیداسیون:- مواد مجاور ناسازگار:- سایر:-
شرایط جابجایی	امکان آسیب دیدگی در برابر: ضربه:- سقوط:- تکان شدید:- فشار:- سایر:-
شرایط نگهداری	تعداد قرار گیری روی هم:- روش چیدمان: با شرایط خاص: در محیط دارای تهویه مناسب نگهداری کنید.

۱۰- مشخصات فیزیکی و شیمیایی

حالت فیزیکی	جامد
شکل فیزیکی	کریستالی
رنگ	سفید
بو	بی بو
pH	۹
حلالیت آب	به راحتی در آب گرم و سرد حل می شود.



حلالیت در حلالهای آلی	محلول در استون ، الکل و استیک اسید
وزن مخصوص/دانسیته	2.15 (Water = 1)
دمای خود آتشگیری	--
نقطه اشتعال (F.P)	--
نقطه ذوب (m.p)	772°C (1421.6°F)
نقطه جوش (b.p)	1670°C (3038°F)
فشار بخار	--
ویسکوزیته	--
سایر اطلاعات	--

۱۱- پایداری و برهم کنش ها

پایداری	پایدار است
محیطهای مورد اجتناب	رطوبت
مواد نا سازگار	--
خطرات ناشی از تجزیه	--
سایر اطلاعات	این ماده با رطوبت واکنش می دهد .

۱۲- سم شناسی

مسمومیت تنفسی	Acute oral toxicity (LD50): 1000 mg/kg [Rat]. Lowest Published Lethal Dose: LDL[Rabbit] - Route:Oral; Dose:1384mg/kg Ecotoxicity in water (LC50): 100 mg/l 96 hours [Fish].
مسمومیت غذایی	--
مسمومیت از پوست	--
مسمومیت چشمی	--
اثرات حاد	--
سایر اطلاعات	--

۱۳- مقررات حمل و نقل

حمل و نقل راه آهن و جاده	--
--------------------------	----

تصویب کننده قائم مقام مدیرعامل	تایید کننده معاونت تولید و فنی - مدیر کنترل کیفیت	تهیه کننده کارشناس کنترل کیفیت خاوری
-----------------------------------	--	--

