


CALCIUM CARBONATE	کیلیشیم کاربونیٹ		ICSC: 1193
CAS # 471-34-1 RTECS # FF9335000 UN # EC # EINECS# 207-439-9 UN Hazard class:	دیگر نام : Carbonic acid, calcium salt فارمولا : CaCO ₃ سالماتی وزن : 100.1		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
آگ کے قرب و ہوا میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے		غیر آتش گیر مادہ	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	لوکل ایگزاسٹ استعمال کریں		سانس کے راستے:
جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شااور کے نیچے لے جائیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں		جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں	حفاظتی چشمے استعمال کریں		آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں		نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	گرے ہوئے مادے کو برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ذرات سے بچنے کے لئے PI فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
تیزابوں سے علیحدہ رکھیں ایلو مینیم			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

CALCIUM CARBONATE	کیلیشیم کاربونیٹ	ICSC: 1193
اہم معلومات		
جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جذب ہو سکتا ہے	<p>طبعی حالت: بے رنگ ذائقہ پاؤڈر ای۔ قلمیں</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ 825°C گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور گلا دینے والے بخارات کیلیشیم آکسائیڈز بناتا ہے اور تیزابوں، ایلونیم اور امونیم مرکبات کے ساتھ عمل کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>TLV: [10] mg/m³ [(as TWA)](total dust, containing no asbestos and <1% crystalline silica) (ACGIH (1998).</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [825] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 2.8 g/cm³</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بالکل نہیں</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>اس مادے کے صحت پر اثرات پر تحقیق کی گئی ہے لیکن کوئی ضرر رساں اثرات دریافت نہیں ہوئے یہ مادہ قدرتی طور پر معدنی aragonite اور calcite کی شکل میں پایا جاتا ہے (چاک) سنگ مرمر اور چونے کا پتھر)</p>		
مزید معلومات:		
LEGAL NOTICE	Neither the CEC nor the IPCS nor any person acting on behalf of the CEC or the IPCS is responsible for the use which might be made of this information.	
© IPCS, CEC 1999		
IPCS International Programme on Chemical Safety		Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999