


CALCIUM CHLORIDE (ANHYDROUS)	کلشیم کلورائیڈ (این ہائیڈریس)		ICSC: 1184
CAS # 10043-52-4 RTECS # EV9800000 UN # 017-013-00-2 EC # EINECS# @233-140-8 UN Hazard class:			دیگر نام : فارمولا: CaCl ₂ سالماقی وزن: 111.0
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
			دھماکہ:
	گرد کو پھیلنے سے بچائیں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	کھانسی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستاں استعمال کریں	خشک جلد سرخی	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 . پینے کے لیے وافر پانی دیں . آرام کروائیں .	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	جلن کا احساس . متلی . سے .	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
, ہوا بند		گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے . بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کر دیں . (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
خوراک اور جانوروں کی فیڈ دھاتوں مثلاً قلعی اور جہت سے علیحدہ رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں خشک رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

CALCIUM CHLORIDE (ANHYDROUS)	کلتھیم کلورائیڈ (این ہائیڈریس)	ICSC: 1184
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے جذب ہو سکتا ہے۔</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جسم کے ساتھ بار بار چھونے سے جلد کی سوزش ہو سکتی ہے یہ مادہ ناک کی جھلی پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس سے نکیہ پھوٹ سکتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے حد نمی جذب کرنے والی بے بو قلیں</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات اس کا پانی میں محلول کمزور اساس ہے نائٹرک ایسڈ کے ساتھ آمیزے انتہائی دھماکہ نیز ہیں یہ پانی کی موجودگی میں جست کو گلا دیتا ہے اور انتہائی آتشگیر ہائیڈروجن بناتا ہے اس کا محلول کمزور اساس ہے پانی میں تیزی سے حل ہوتا ہے اور حرارت خارج کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [1935] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [772] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 2.16</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 74.5</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
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