


CHROMIUM (III) HYDROXIDE HYDRATE	کرومیم ہائیڈرو آکسائیڈ ہائیڈریٹ		ICSC: 1455
CAS # 1308-14-1 RTECS # GB2670000 UN # EC # EINECS# 215-158-8 UN Hazard class:	<p>دیگر نام: Chromic (III) hydroxide hydrate فارمولا: C See Notes Cr(HO)₃.nH₂O O سالماتی وزن: SSee Notes tes</p>		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	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	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
			سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں	حفاظتی دستانے استعمال کریں		جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں	سرخی . درد	آنکھوں میں پڑنا:
آرام کروائیں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں		ٹنگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلیا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے . احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں . پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں . (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹروالے ماسک کی ضرورت) .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

CHROMIUM (III) HYDROXIDE HYDRATE	کرومیم ہائیڈرو آکسائیڈ ہائیڈریٹ	ICSC: 1455
اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: نینگوں سے لے کر سبز پاؤڈر یا سیاہ ذرات کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور chromic oxide بناتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: روسی معینہ مقداریں (TLV: as Cr 0.5 mg/m³, as TWA; A4; (ACGIH 2003)</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے اور نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر بخیر برائے نام ہوتی ہے لیکن خصوصاً پاؤڈر کی شکل میں ہوا میں ذرات کی مقدار تیزی سے تکلیف دہ حد کو چھو سکتی ہے منقہ مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: اس سے آنکھوں میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p>	
طبعی خواص		
پانی میں حل پذیر (گرام فی 100 ملی لٹر): بالکل نہیں		
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
اس مادے اور Chromic (VI) acid اور Chromium (VI) oxide کو Chromic acid کہا جاتا ہے قلمی پانی کے مطابق اس کا سالماتی وزن مختلف ہو سکتا ہے		
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