


CHROMIUM (VI) OXIDE	کرومیم (VI) آکسائیڈ		ICSC: 1194
CAS # 1333-82-0 RTECS # GB6650000 UN # 1463 (anhydrous) EC # 024-001-00-0 EINECS# UN Hazard class: 5.1			دیگر نام : Chromic trioxide Chromic acid فارمولا: CrO <sub>3</sub> سلامتی وزن: 100.01
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
پاؤڈر، پانی کا سپرے، فوم کاربن ڈائی آکسائیڈ	کے ساتھ مت ملائیں .	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلتے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکہ کا باعث بن سکتے ہیں .	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا بھجڑاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ:
حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	گرد کو پھیلنے سے بچائیں پھونکنے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	باریکٹ گرد اور پھوار میں سانس نہ لیں۔ ہوا کی آمد و رفت (پاؤڈر کی صورت میں نہیں) لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی گلے کی خرابی سانس کی نالی میں سے آواز	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخ جلد پر جلتے کے زخم جلن کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں ہرے کی شیلڈ استعمال کریں آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس سے استعمال کریں	سرخی درد بصارت ختم شدید گہرے زخم .	آنکھوں میں پرنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ سے مت دلوائیں۔ پینے کے لیے وافر پانی دیں طبی امداد کا انتظام کریں۔	کام کے دوران خوردن نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	پھیٹ میں کھچاؤ۔	لگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں نوٹس دیکھیں [E] :		گرے ہونے مادے کو برتنوں میں اکھٹا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیل کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بدرو میں نہ بہائیں۔ احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکھٹا کریں۔ پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
آتش گیر اور مخففی اشیاء خوراک اور جانوروں کی فیڈ دھاتوں مثلاً قلعی اور جست سے علیحدہ رکھیں تھکٹ رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[866] NFPA Code: H[3]; F[0]; R[1]; [OX]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

CHROMIUM (VI) OXIDE	کلرومیم (VI) آکسائیڈ	ICSC: 1194
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: مادہ جسم میں سانس اور جلد کے راستے لنگھنے پر جذب ہو سکتا ہے۔</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سمنٹی گریڈ پر تنہا 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:</p> <p>اشک آؤر مادہ سانس کی نالی میں بخار سوزش پیدا ہوتی ہے اس کے گرد غبار کے سانس کے راستے اندر داخل ہونے پر دھاتی دھوئیں کا (Metal Fume Fever) ہو سکتا 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 طویل عرصے یا بار بار جسم کے ساتھ لگنے سے جلد کی الرجی ہو سکتی ہے طویل عرصے یا بار بار سانس میں جانے سے دمہ ہو سکتا ہے یہ مادہ پر اثر انداز ہو سکتا ہے یہ مادہ غالباً طور پر انسانوں کو کینسر کرتا ہے۔</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ گہری سرخ قلمیں پتھلکے یا دانے دار پاؤڈر۔</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ سے اوپر اور آکسیجن میں تحلیل ہو جاتا ہے جس سے آگ لگنے کا خطرہ پیدا ہو جاتا ہے یہ مادہ طاقتور تکسیدی مادہ ہے یہ پلنے والے اور تخفیفی مادوں کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے جس سے آگ اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>TLV (as [Cr]): [0.05] mg/m<sup>3</sup> [(ACGIH 1993-1994)]</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [ 250 ] سمنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [ 197 ] سمنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): g/cm<sup>3</sup></p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 2.70</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): اچھی</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، مچھلیوں اور تولدار جانداروں پر خصوصی توجہ دی جائے۔ یہ مادہ آبی ماحول پر طویل المدت اثرات کا موجب بن سکتا ہے۔		
نوٹس (Notes)		
خراب شدہ کپڑوں (جو آگ پکڑ سکتے ہیں) کو پانی سے اچھی طرح سے صاف کریں		
مزید معلومات:		
<b>LEGAL NOTICE</b>	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		
<p><b>IPCS</b> International Programme on Chemical Safety</p>		<p>Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999</p>