


AMMONIUM DICHROMATE	امونیم ڈائی کرومیٹ		ICSC: 1368
CAS # 7789-09-5 RTECS # HX7650000 UN # 1439 EC # 024-003-00-1 EINECS# 232-143-1 UN Hazard class: 5.1	دیگر نام: Diammonium dichromate (VI) Dichromic acid, diammonium salt Ammonium bichromate فارمولا: $(NH_4)_2Cr_2O_7$ سالماتی وزن: 252.1		
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 بڑی مقدار میں پانی استعمال کریں	آتش گیر اشیاء قریب مت لائیں۔	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں۔ آگ لگنے کی صورت میں، سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں، لیکن پانی کو مادے ملانے سے بچائیں		آگ لگنے اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے سے ملنے سے آتش گیر اشیاء	دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	گرد کو پھیلنے سے بچائیں چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	بند سٹم اور ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں	جلن گلے کی خرابی کھانسی۔ سانس کی نالی میں سے آواز	سانس کے راستے:
پہلے وافر مقدار میں پانی اور پھر ہمائیں: پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی ہمائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخی جلن کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی گول استعمال کریں	سرخی درد۔ دھندلی بصریت۔ شدید گہرے زخم	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ پینے کے لیے وافر پانی جوں سے دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں)۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	منہ کی تھپیٹ میں درد۔ جلن کا احساس۔ اسہال۔ صدمہ یا شدید نفاہت۔	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہونے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیل کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں۔ پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے جوں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
غیر آتش گیر جگہ پر رکھیں آتش گیر اور تخفیفی اشیاء سے علیحدہ رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[51G02] NFPA Code: H[2]; F[1]; R[1]; [OX]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

AMMONIUM DICHROMATE	امونیم ڈائی کرومیٹ	ICSC: 1368
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے جلد کے راستے لگنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20v سنٹی گریڈ پر تھیر برائے نام ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جلد پر اور سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے آنکھوں میں شدید زخم کا اندیشہ ہے یہ مادہ گردوں بگر پر انداز ہو سکتا ہے جو بدن کے نظام کی خرابی پر منتج ہو سکتا ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: 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 سانس کی نالی اور گردوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے جو ناک کی جھلی میں سوراخ اور گردوں کی خرابی پر منتج ہو سکتا ہے گردوں کی خرابی یہ مادہ انسانوں کو کینسر کرتا ہے۔</p>	<p>طبعی حالت: نارنجی سے لے کر سرخ</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم کرنے سے دھماکہ ہو سکتا ہے۔ یہ مادہ طاقتور تکسیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تخفیفی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے۔ پانی میں محلول کمزور تیزاب ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>MAK: TLV (as [Cr]): [0.05] mg/m³ [A1] (ACGIH 2000) MAK (class [2] (2000)</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [180] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 2.15 g/m³</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 36</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
<p>یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے انتہائی زہریلا ہے۔ یہ مادہ آبی ماحول پر طویل المدت اثرات کا موجب بن سکتا ہے۔</p>		
نوٹس (Notes)		
<p>کام کے پورے گھر مت لے جائیں خراب شدہ چیزوں (جو آگ پکڑ سکتے ہیں) کو پانی سے اچھی طرح سے صاف کریں اگر کسی شخص کو اس مادے کی وجہ سے دمہ کی شکایت ہوتی ہو تو اسے اس سے دوبارہ کام نہیں کرنا چاہیے۔ دمہ کی علامات چند گھنٹوں تک ظاہر نہیں ہوتیں جو جسمانی کام سے بگڑ سکتی ہیں چنانچہ آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہیں</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		
<p>IPCS 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>