


COBALT(II) NITRATE HEXAHYDRATE	دوسر کوبالٹ (II) نائٹریٹ ہیکسائیڈریٹ		ICSC: 0784
CAS # 10026-22-9 RTECS # QU7355500 UN # EC # EINECS# 233-402-1 UN Hazard class:			دیگر نام : Cobaltous nitrate hexahydrate فارمولا: $Co(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ سلامتی وزن: 291.03
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 بھجانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔	بلنے والے مادے اور تخفیفی مادے کے ساتھ مت ملائیں	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے بلنے میں معاون ہوتا ہے۔ بلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
		آتش گیر اشیاء کے ساتھ ملنے سے آگ لگنے اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے	دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	چھونے سے سنبھلی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایڈاسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	گلے کی خرابی سانس کی خرابی کھانسی	سانس کے راستے:
پہلے وافر مقدار میں پانی اوپر ہمائیں: پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی ہمائیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخی	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی گوگل استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں سانس کے تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت استعمال کریں۔	سرخی، درد۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	تفہ، متلی ہیٹ میں درد	لگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہونے مادے کو برتنوں میں اکھٹا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلہ کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے 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 اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ذریعہ ذرات کے لئے P3 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
آتش گیر اور تخفیفی اشیاء سے علیحدہ رکھیں اچھی طرح بند رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

COBALT(II) NITRATE HEXAHYDRATE	دوسر کوبالٹ (II) نائٹریٹ ہیکسائیڈریٹ	ICSC: 0784
اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: سے لیکر سرخ قلیں طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلی گیسیں بشمول نائٹروجن آکسائیڈ بناتا ہے تیز بلوں آتش گیر مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے جس سے آگ کا خطرہ پیدا ہوتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: TLV (as Co): 0.02 mg/m³ (as TWA) A3 (ACGIH 2000). MAK: class 2 (2000)</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے اور نلگنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 منٹ گریڈ پر تبخیر 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: اس مادہ سے آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی 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 دماغ ہو سکتا ہے یہ مادہ دل تھامیر انڈیڈیوں کے گودے پر اثر انداز ہو سکتا ہے جو خطرناک بیماریوں پر منتج ہو سکتا ہے یہ مادہ ممکن طور پر انسانوں کو کینسر کر سکتا ہے۔ جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ اس سے انسانوں کی قوت تولید پر زہریلے اثرات ہوتے ہیں۔ جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ یہ مادہ نوزائیدہ بچوں میں اعضا کے بگڑنے کا موجب بن سکتا ہے۔</p>	
طبعی خواص		
		<p>نقطہ بوش: [74] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: 55 سنٹی گریڈ کثافت اشافی (بالمقابل پانی = 1): 1.88 g/cm³ پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 133.8</p>
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>اگر کسی شخص کو اس مادے کی وجہ سے دماغ کی شکایت ہوتی ہو تو اسے اس سے دوبارہ کام نہیں کرنا چاہیے ماحول میں مقدار کے مطابق وقفوں پر طبی معائنہ کیا جائے ماحول پر اس مادے کے اثرات پر تحقیق نہیں کی گئی ہے اس کے علاوہ [ICSC on cobalt salts such as 0783 - Cobalt(II) chloride] سے رجوع کریں</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