

COPPER(II) SULFATE, PENTAHYDRATE	کاپ (II) پینٹا ہائیڈریٹ	ICSC: 1416
CAS # 7758-99-8 RTECS # GL8900000 UN # EC # 029-004-00-0 EINECS# 231-847-6 UN Hazard class:	دیگر نام: Sulfuric acid, copper(2+) salt, pentahydrate فارمولہ: CuSO _{4.5} H ₂ O سامانی وزن: 249.7	
ابتدائی طبی امداد اور گاہ پر قابو پانہ گاہ کے قرب و بوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بھجنے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔	بچاؤ	خطے کی قسم غیر آش گیر مادہ۔ جلنے پر سوچنے پیدا کرنے والے یا زبری یا بخارات (یا گیسیں) نارج ہوتے ہیں۔
		دھاکہ:
گرد کو پھیلنے سے بچائیں تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	لوکل ایگریاسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	جسم میں داغنا: سانس کے راستے:
پہلے کھی مت تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	خانی دستا نے استعمال کریں جلد پر وافر مقدار میں پانی بھائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں	سرخی۔ بلن کا احساس جلد کے راستے:
قے مت دلوائیں۔ پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ طبی نگداشت کا بندوبست کریں۔	چہرے کی شدید استعمال کریں یا آنکھوں کی خاٹت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	درد سرخی دھنڈی بسارت۔ آنکھوں میں پڑنا:
پیٹ میں درد بلن کا احساس۔ متلی۔ قے۔	کام کے دوران خود نوش اور سگیٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	نکلنے کی صورت میں: صدمہ یا شدید نفایت۔
پیک کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنا کی صورت میں اقدامات:	
	گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکھنا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر سان ذرات کے لئے P2 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔ اس کمیکل کو ماٹول میں داخل نہ ہونے دیں	
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:	
اس کو اچھی طرح بند رکھیں		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

COPPER(II) SULFATE, PENTAHYDRATE	کپر (II) پینٹا ہائیڈریٹ	ICSC: 1416
اتم معلومات		
<p>جسم میں داغلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے اور لگنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سنس کے راستے داغلے کے اثرات: 20 منٹی گریڈ پر تیز برائے نام ہے لیکن کھیرنے پر خصوصاً پاؤڑ کی شکل میں ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو پھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داغلے کے اثرات: آنکھوں میں اور جلد پر سوزش پیدا ہوتی ہے گرد اور دھوائی سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے لگنے پر گلنے کا اندریش۔ یہ مادہ خون گردوں اور ہرگز پر انداز ہو سکتا ہے، جو گردے کی خرابی اور ہرگز کی خرابی پر مشتمل ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: نیکلوں ٹھوس مادہ مختلف اشکال میں کھیلائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تخلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات لائمول سلفر آسائیز بناتا ہے پانی میں محلول کمزور تیزاب ہے۔ پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV ہوا میں مقررہ حد: (TLV (as copper): 1 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 2001 MAK: (as copper) 1 mg/m³; Peak limitation category: II, 1 (DFG (2000).</p>	
طبعی خواص		
	<p> نقطہ پگھلاو: [110] [منٹی گریڈ کلافت اضافی (بال مقابل پانی = 1): 2.3 g/m³</p> <p> 0 منٹی گریڈ پر پانی میں عل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 31.7</p>	
ماخیانی اعداد و شمار		
<p> یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے انتہائی زہریلا ہے۔ خوارک کے سلسلے میں انسانوں کے لئے اہم ہے کہ کسی کڑی میں اس کا ذخیرہ ہو سکتا ہے؛ خاص طور پر چھیلوں میں اس کا سختی سے خیال رکھیں کہ یہ مادہ ماحول میں داخل نہ ہو کیونکہ یہ ماحول میں لمبے عرصے تک موجود رہتا ہے۔</p>		
نوٹس (Notes)		
<p> ظاہری نقطہ پگھلاو درج ہے جو قلمی پانی کے اخراج کی وجہ سے ہے</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