


ZINC CHLORIDE	زنک کلورائیڈ	ICSC: 1064
CAS # 7646-85-7 RTECS # ZH1400000 UN # 2331 EC # 030-003-00-2 EINECS# 231-592-0 UN Hazard class: 8		دیگر نام : Zinc dichloride فارمولا: ZnCl ₂ سالماتی وزن: 136.3
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات
آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔		خطرے کی قسم
		آگ:
		دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	گرد کو پھیلنے سے بچائیں	جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں نیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	سانس کے راستے:
پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی گوجل استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت سی کر۔	آنکھوں میں پڑنا:
سے مت دلوائیں پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خوردنوٹ اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	نگلنے کی صورت میں:
		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:
	خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں۔	احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں گرے ہوئے مادے کو برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ذریعہ ذرات کے لئے P3 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔ اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں
	ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:
	طاقتور اساسوں، خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں خشک کریں اچھی طرح بند رکھیں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[80GC2-II+III]
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

ZINC CHLORIDE	زنک کلورائیڈ	ICSC: 1064
اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: نمی جذب کرنے والا سفید ٹھوس مادہ مختلف اشکال میں طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے بخارات (ہائیڈروجن کلورائیڈ) بناتا ہے پانی میں محلول درمیانی طاقت کا تیزاب ہے۔ ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>(TLV (as fume): 1 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 2001) (TLV (as fume): 2 mg/m³ (STEL) (ACGIH 2001)</p>	<p>جم میں داغے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے گلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داغے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن بکھیرنے پر خصوصاً پاؤڈر کی شکل میں ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جم میں داغے کے اثرات: سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے جلد پر سوزش پیدا ہوتی ہے نگلنے پر گلنے کا اندیشہ۔ اسکے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)۔ یہ مادہ مٹانے پر انداز ہو سکتا ہے بڑی مقدار میں اس کے بخارات جسم میں جانے سے سانس کی بیماری ہو سکتی ہے جس کا نتیجہ pulmonary fibrosis اور موت کی شکل میں نکل سکتا ہے</p>	
طبعی خواص		
<p>نقطہ جوش: [732] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: [290] سنٹی گریڈ کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 2.9 g/cm³ 25 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 432</p>		
ماحولیاتی اعداد و شمار		
<p>یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے انتہائی زہریلا ہے اس کا ستنی 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>Other UN: 1840 Zinc chloride solution, Hazard Class 8 نگہداشت ضروری ہے صحت پر اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے 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		
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