


CHLOROSULFONIC ACID		کلورو سلفونک ایسڈ		ICSC: 1039
CAS # 7790-94-5 RTECS # FX5730000 UN # 1754 EC # 016-017-00-1 EINECS# 232-234-6 UN Hazard class: 8		Sulfuric chlorohydrin		دیگر نام : Chlorosulfuric acid فارمولا : ClHO <sub>3</sub> S / SO <sub>2</sub> (OH)Cl سالماقی وزن: 116.52
خطرے کی قسم		شدید خطرات \ علامات		بچاؤ
آگ:		نود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکہ کا باعث بن سکتے ہیں۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔		ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
دھماکہ:		بہت سے مادوں سے جلنے سے آگ لگنے اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے		آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں پاؤڈر، کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔ پانی بالکل نہیں
جسم میں داخلہ:		پھوار کے جلنے سے بچائیں چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ کو پانی کا پھڑکا کر کے ٹھنڈا رکھیں مگر پانی کو مادے میں ملنے سے بچائیں
سانس کے راستے:		گھٹکی خرابی کھانسی۔ بلن سانس کی خرابی سانس لینے میں مشکل علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)		تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:		بلن کا احساس سرخی جلد پر جلنے کے زخم شدید		خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:		درد۔ سرخی۔ شدید گہرے زخم۔		پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔
نکلنے کی صورت میں:		بلن کا احساس۔ پیٹ میں درد۔ متلی۔ صدمہ یا شدید نفاہت۔		پانی سے مزہ اندر سے صاف کریں قے مت دلوائیں۔ پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔
بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		
خطرات علاقہ فوراً خالی کر دیں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں۔ رستے ہونے اور بہتے ہوئے مائع کو ممکن حد تک (ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں لکڑی کے برادے۔ بقیہ مادے کو احتیاط سے بے اثر بنا دیں۔ پھر وافر پانی بہا کر صاف کر دیں۔ یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آگ تنفس کی ضرورت)		ذخیرہ کرنا:		
بہنگامی اقدامات:		Transport Emergency Card: TEC (R)-[80G10a] NFPA Code: H[4]; F[0]; R[2]; [W, OX]		خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں خشک رکھیں۔ کیمیائی خطرات میں دیکھیں اچھی طرح بند رکھیں
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں				

CHLOROSULFONIC ACID	کلوروسلفونک ایسڈ	ICSC: 1039
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے اور گلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سمنٹی گریڈ پر ہوا میں اس مقدار تیزی سے بڑھ کر خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے</p> <p>منفرد مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے سانس کی نالی میں نکلنے پر گلنے کا اندیشہ۔ اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ طویل عرصے یا بار بار اثر انداز ہونے سے پھیپھڑوں کو نقصان پہنچ سکتا ہے پر اثر انداز ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے نکت سے لیکر زرد مائع صمبیتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے کے سا اور پانی تھ لگنے پر اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بناتا ہے یہ مادہ طاقتور تکیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تنفسی مادوں کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے یہ مادہ طاقتور تیزاب ہے اور شدت کے ساتھ الکی مادوں سے اور الکوہل پاؤڈر کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے جس سے آگ اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے یہ شدہ دھاتوں گلا دیتا ہے۔ عمل کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
<p>20 سمنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [ 133 ] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اشانی: 4.02</p>	<p>نقطہ جوش: [ 151-152 ] سمنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [ -80 ] سمنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اشانی (بالمقابل پانی = 1): 1.75</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): reaction</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>آگ بجھانے والی اشیاء مثلاً پانی کے ساتھ ملنے سے دھماکہ ہو سکتا ہے پانی پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہے ماحول میں مقدار کے مطابق وقفوں پر طبی معائنہ کیا جائے</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