


CYANURIC CHLORIDE	سائیورک کلورائیڈ		ICSC: 1231
CAS # 108-77-0 RTECS # XZ1400000 UN # 2670 EC # 613-009-00-5 EINECS# 203-614-9 UN Hazard class: 8	دیگر نام : 4,6, -Trichloro-1,3,5-triazine Chlorotriazine Trichlorocyanidine Tricyanogen chloride Cyanuric acid trichloride Trichloro-s-triazine-2,4,6 فارمولا: $C_3Cl_3N_3$ سالماتی وزن: 184.4		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
پانی بالکل استعمال نہ کریں پانی والے مادے بالکل نہیں آگ کے قرب وجوار میں پھیلنے کی صورت میں پاؤڈر، کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
			دغاگہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	پھونکنے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگرہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریڈاسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	جلن کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے آلودہ پانی ہٹائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں طبی نگرہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخی جلن کا احساس درد	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	چہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی درد۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ سے مت دلوائیں۔ طبی نگرہداشت کا بندوبست کریں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں درد۔ جلن کا احساس۔ صدمہ یا شدید نفاہت۔	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں۔	گرے ہونے مادے کو سیل ہونے والے برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
اس کو اچھی طرح بند رکھیں خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں کیمیائی خطرات میں دیکھیں خشک رکھیں۔ ہوادار کمرے میں رکھیں۔	Transport Emergency Card: TEC (R)-[80GC4-II+III]		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

CYANURIC CHLORIDE	سائیکورک کلورائیڈ	ICSC: 1231
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے۔</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر اس کی مقدار کے ہوا میں خطرناک حد تک پینچنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا۔</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: انٹک آور مادہ آنکھوں میں سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے <<13709050\severely>></p> <p>نکلنے پر نکلنے کا اندیشہ۔ 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: 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۔</p>	<p>طبعی حالت: سے رنگ قلمیں چھبیتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے زہریلی اور گلا دینے والی گیسیں بناتا ہے۔</p> <p>عمل کرتا ہے پانی کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے اور حرارت، ہائیڈروکلورک ایسڈ اور سائیکورک ایسڈ بناتا ہے یہ DMS, DMF, methanol کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [192] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [154] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 1.3 g/cm³</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لیٹر): eaction</p> <p>70 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [0.3] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 6.4</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہے ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور 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 آگ بجھانے والی اشیاء مثلاً پانی کے ساتھ ملنے سے دھاکہ ہو سکتا 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		
<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>