


FLUOROSILICIC ACID	فلورسلیک ایسڈ		ICSC: 1233
CAS # 16961-83-4 RTECS # VV8225000 UN # 1778 EC # 009-011-00-5 EINECS# @241-034-8 UN Hazard class: 8	دیگر نام : Hexafluorosilicic acid Dihydrogen hexafluorosilicate Fluosilicic acid Hydrosilicofluoric acid فارمولا : F_6H_2Si سلامتی وزن : 144.1		
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 بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔		غیر آتش گیر مادے بجھانے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
			دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	عضلہ گل سکتے ہیں۔ جلن کھانسی سانس کی خرابی	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے آلودہ جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	اعضا گلنے کا خطرہ جلن کا احساس آبلے	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	گلا سکتا ہے سرخی، درد، شدید گہرے زخم۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ تے مت دلوائیں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	اعضا گلنے کا خطرہ یٹ میں کھچاؤ۔ جلن کا احساس۔ سے	نکلنے کی صورت میں:
پیٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
نہ ٹوٹنے والی پیکیٹ استعمال کریں، ٹوٹنے والی پیکیٹ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے بند کریں خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں۔	رستے ہوئے اور بہتے ہوئے مانع کو ممکن حد تک سیل ہونے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں بقیہ مانع کو یا ریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچا دیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
طاقتور اساسوں خوراک اور جانوروں کی فیڈ سے علیحدہ رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

FLUOROSILICIC ACID	فلورسلیکٹ ایسڈ	ICSC: 1233
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے 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 پہنچنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: اشیاء کو گلانے کا موجب بنتا ہے۔ آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے۔ 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 ہڈیوں اور دانتوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے جو پرتوج ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: دھواں دار بے رنگ مائع پھیلتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور فلورائیڈ کے زہریلے بخارات پانی میں محلول طاقتور تیزاب ہوتا ہے جو الکلی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور گلا دیتا ہے عمل کرتا ہے پر حملہ آور ہوتا ہے یہ پانی اور بھاپ کے ساتھ عمل کر کے زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بناتا ہے یہ شیشے اور پتھر کی اشیاء کو نقصان پہنچاتا ہے یہ فوراً تحلیل ہو جاتا ہے silicon tetrafluoride اور hydrogen fluoride میں بدل جاتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>TLV (as [F]): ppm; [2.5] mg/m³ [(as TWA)] (ACGIH 1995-1996)</p>	
طبعی خواص		
<p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): نوٹس دیکھیں</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): حل پذیری</p>	<p>نقطہ جوش: [decomposes] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: نوٹس دیکھیں</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور کریں پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے ظاہر ہوتے ہیں اور ان کی شدت میں جسمانی کام کرنے سے اضافہ ہو جاتا ہے آرام کروائیں اور طبی نگہداشت میں رکھیں یہ آبی محلول کے طور پر دستیاب ہوتا ہے 61% محلول کی 25°C پر کثافت اضافی 1.46 ہے اور 30% محلول کی کثافت اضافی 1.27 ہے 60-70°C محلول 19°C پر ٹھوس شکل اختیار کر لیتا ہے</p>		
مزید معلومات:		
<p>LEGAL NOTICE</p>	<p>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.</p>	
© 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>