


AMMONIUM FLUORIDE	امونیم فلورائیڈ	ICSC: 1223
CAS # 12125-01-8 RTECS # BQ6300000 UN # 2505 EC # 009-006-00-8 EINECS# 235-185-9 UN Hazard class: 6.1		دیگر نام : فارمولا: NH ₄ F سالماتی وزن: 37.04
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	شدید خطرات \ علامات
آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں استعمال کریں۔		آگ: غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں۔
		دھماکہ:
	گرد کو پھیلنے سے بچائیں	جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	پہرے کی شیڈ استعمال کریں پاؤں کی صورت میں تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ تھے دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں)۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	کام کے دوران خوردنوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	نگلنے کی صورت میں:
		اسال۔ منٹلی۔ تھے لعاب آنا
		بچھرنے کی صورت میں اقدامات:
	خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں۔	گرے ہوئے مادے کو برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں احتیاط کے ساتھ ہتھیار مادے کو اکٹھا کریں پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ذریعے ذرات کے لئے P3 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔
	ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:
	خوراک اور جانوروں کی فیڈ ناموافق مادوں سے علیحدہ رکھیں خشک اس کو اچھی طرح بند رکھیں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[61G64c] NFPA Code: H[3]; F[0]; R[0]
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

AMMONIUM FLUORIDE	امونیم فلورائیڈ	ICSC: 1223
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: آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ ہڈیوں اور دانتوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس کا نتیجہ fluorosis کی شکل میں نکل سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ قلمیں</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بشمول نائٹروجن فلورائیڈ نائٹروجن آکسائیڈ اور امونیا بناتا ہے اور پانی میں محلول کمزور تیزاب بناتا ہے۔ عمل کرتا ہے جس سے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے کہ chlorine trifluoride ساتھ عمل کرتا ہے یہ شیسے اور دھاتوں کو نقصان پہنچاتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV: ہوا میں مقررہ حد:</p> <p>TLV (as F): 2.5 mg/m³ (as TWA) (ACGIH 1995-1996).</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [Sublimes] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اسٹانی (بالمقابل پانی = 1): 1.01</p> <p>25 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 45.3</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے نقصان دہ ہے		
نوٹس (Notes)		
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>