


ALUMINIUM FLUORIDE (ANHYDROUS)	ایلوئمینم فلورائیڈ (این ہائیڈریس)		ICSC: 1324
CAS # 7784-18-1 RTECS # BD0725000 UN # 1759 EC # EINECS# 232-051-1 UN Hazard class: 8	دیگر نام: Aluminium trifluoride فارمولا: AlF_3 سالماقی وزن: 84.0		
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 مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
			دھماکہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی ہنگامہ کشی کا انتظام کریں	گرد کو پھیلنے سے بچائیں نظمان صحت پر تفتی سے عملدرآمد کریں!		جسم میں داخلہ:
جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاہور کے نیچے لے جائیں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	کھانسی سانس کی خرابی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی دستا نے استعمال کریں		جلد کے راستے:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ تھے دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں)۔ پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ طبی ہنگامہ کشی کا بندوبست کریں۔	حفاظتی گول استعمال کریں	سرخی۔ درد۔	آنکھوں میں پڑنا:
	کام کے دوران خوردنوٹ اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں		نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بجھرنے کی صورت میں اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔		گرے ہونے مادے کو برتنوں میں اکھٹا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلیا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹروالے ماسک کی ضرورت)۔	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے سے علیحدہ رکھیں نیکٹ۔ رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[80G18]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

ALUMINIUM FLUORIDE (ANHYDROUS)	ایلوئمیم فلورائیڈ (این ہائیڈریس)	ICSC: 1324
اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: نمی جذب کرنے والا سفید یا بے رنگ قلعیں کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور فلورین کے زہریلے بخارات بناتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: TLV (fluorides as F): 2.5 mg/m³ (as TWA) A4 (ACGIH 1999) (TLV as Al): 2 mg/m³ (ACGIH 1999) fluorides as F : 2.5 mg/m³ EC OELs</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے پانی گلنے پر جذب ہو سکتا ہے انس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: گرد اور دھواں آنکھوں میں اور جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا کرتے ہیں طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار سانس میں جانے سے دمہ ہو سکتا ہے یہ مادہ اعصابی نظام پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس سے ہڈیوں کی خرابی اور عصبی نظام کی خرابی ہو سکتی ہے</p>	
طبعی خواص		
		<p>نقطہ جوش : [1272] سنٹی گریڈ کثافت اشانی (بالمقابل پانی = 1): 2.9 g/m³ 20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 0.5 1238 گریڈ پر بخاراتی پریشر: [133] Kpa</p>
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>تحلیل ہونے کا درجہ حرارت لزیچر میں موجود نہیں دے کی علامات چند گھنٹوں تک ظاہر نہیں ہوتیں جو جسمانی کام سے بگڑ سکتی ہیں پتہ نہ چھ آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہیں اگر کسی شخص کو اس مادے کی وجہ سے دمہ کی شکایت ہوتی ہو تو اسے اس سے دوبارہ کام نہیں کرنا چاہیے</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