


NITROGEN TRIFLUORIDE	نائٹروجن ٹرائی فلورائیڈ		ICSC: 1234
CAS # 7783-54-2 RTECS # QX1925000 UN # 2451 (compressed) EC # EINECS# UN Hazard class: 2.3	دیگر نام : Nitrogen fluoride Trifluoroamine Trifluoroammonia Perfluoroammonia فارمولا: $NF_3$ سالماتی وزن: 71.0		
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۔	آتش گیر اشیاء قریب مت لائیں۔	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں، سلنڈروں کو پانی کا پھوکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں آگ پر محفوظ جگہ پر کھڑے ہو کر قابو پانے کی کوشش کریں			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں		سانس کے راستے:
پہلے وافر مقدار میں پانی اوپر بہائیں: پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی بہائیں			جلد کے راستے:
	حفاظتی گول استعمال کریں		آنکھوں میں پڑنا:
			نکلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں مانع پر پانی کی دھار نہ پھینکیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
غیر آتش گیر حالت میں رکھیں بشرطیکہ عمارت کے اندر ہو۔ آتش گیر اور تھنڈی اشیاء سے علیحدہ رکھیں سرد۔	Transport Emergency Card: TEC (R)-[20G02]		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

ITROGEN TRIFLUORIDE	نائٹروجن ٹرائی فلورائیڈ	ICSC: 1234
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: اخراج ہونے کی صورت میں ہوا میں اس گیس کی مقدار فوراً خطرے کی حد تک پہنچ جائے گی</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ گردوں اور جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ گیس مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے بخارات بشمول فلورائیڈ بناتا ہے یہ مادہ طاقتور تکسیدی ہے اور آتش گیر اور تخفیفی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے یہ امونیا، کاربن مونو آکسائیڈ، ہائیڈروجن، ہائیڈروجن سلفائیڈ اور میتھین کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>TLV: [10] ppm; [29] mg/m<sup>3</sup> [(as TWA)] (ACGIH 1995-1996)</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [-22.9] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [-208.5] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1) &amp; نوٹس دیکھیں</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر) &amp; بالکل نہیں</p> <p>0 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر &amp; نوٹس دیکھیں Kpa</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>20°C پر بخاراتی پذیر ہے نقطہ جوش پر مائع کی کثافت اضافی 1.885kg ہے اگر ہوا میں اس کی مقدار حد سے زائد بھی ہو تو اس کی بو محسوس نہیں ہوتی جانوروں میں Methemoglobinemia پیدا ہوتا ہے لیکن انسانوں پر اثرات واقع نہیں ہیں لیکٹ ہوتے سلنڈر کی لیکٹ والی سائیز اوپر کو کر دیں تاکہ مائع حالت میں گیس نہ نکلے</p>		
مزید معلومات		
<b>LEGAL NOTICE</b>	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><b>IPCS</b> 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>