

CAS # 7783-61-1 RTECS # VW2327000 UN # 1859	دیگر نام: Silicon tetrafluoride Silicon fluoride Perfluorosilane فارمولا: SiF ₄ سالماتی وزن 104.1
---	--

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔		پانی بالکل استعمال نہ کریں۔ آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں پاؤڈر کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں
دھماکہ:			آگ لگنے کی صورت میں سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں، لیکن پانی کو مادے سے ملنے سے بچائیں

جسم میں داخلہ:		چھونے سے سختی سے پرہیز کریں	
سانس کے راستے:	جلن۔ کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس اکھڑنا گلے کی خرابی علامات دیر سے ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں ٹیک لگا کر لٹائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی مانع کے جلد کو چھو جانے سے Frostbite ہو سکتا ہے	سردی سے بچانے والے انسولیفڈ ستانے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	جلد پر دافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی	حفاظتی گوگل یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:			

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں! کسی ماہر سے مشورہ کریں! ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں (غیر معمولی تحفظ کی ضرورت کیمیائی تحفظ کا مخصوص لباس بمع خود کار آلہ تنفس استعمال کریں)	خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
NFPA Code: H3; F0; R2; W	آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں ہوا دار کمرے میں رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے راستے جذب ہو سکتا ہے۔
 سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات: اخراج ہونے کی صورت میں ہوا میں اس گیس کی مقدار فوراً خطرے کی حد تک پہنچ جائے گی۔
 مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے۔ اس گیس کے ذریعے اندر جانے پر پھپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) اس کے اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں۔ طبی نگہداشت میں رکھیں۔

طبعی حالت: شکل: بے رنگ قلمیں چھتی ہوئی بو کے ساتھ

طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے

کیمیائی خطرات: یہ مادہ زیادہ گرم کرنے سے تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بشمول ہائیڈروجن فلورائیڈ (ICSC # 0283) دیکھیں) بناتا ہے۔ یہ پانی کے ساتھ عمل کرتا ہے اور ہائیڈروجن فلورائیڈ اور Slicic acid بناتا ہے۔ پانی کی موجودگی میں یہ متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔

ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)

TLV (as F (Fluorides)): ppm; 2.5 mg/m³ (ACGIH 1996).

TLV not established.

طبعی خواص

نقطہ تصعید: -95.7 سنی گریڈ

پانی میں حل پذیری: عمل کرتا ہے

بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ ہوا = 1): 3.6

ماحولیاتی اعداد و شمار

نوٹس (Notes)

پھیپھڑوں میں پانی بھرنے (lung oedema) کی علامات اکثر کئی گھنٹوں کے بعد ظاہر ہوتی ہیں اور جسمانی کام کرنے سے ان کی شدت میں اضافہ ہو جاتا ہے لہذا آرام اور طبی نگہداشت انتہائی ضروری ہے۔ ڈاکٹر یا اس کا نامزد کردہ شخص فوراً مناسب قسم کا سپرے کرنے پر غور کریں۔

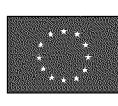
مزید معلومات

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

C 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