

1,1,1,2-TETRACHLORO-2,2-DIFLUOROETHANE	1,1,1,2-ٹریٹرا کلورو 2,2-ڈائی فلورو ایتھین	ICSC: 1420
CAS # 76-11-9 RTECS # KI1425000 UN # EC # EINECS# 200-934-0 UN Hazard class:		دیگر نام: 1,1-Difluoro-1,2,2,2-tetrafluoroethane CFC-112a فارمولا: C ₂ Cl ₄ F ₂ / ClF ₂ CCl ₃ سالماتی وزن: 203.8
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات
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 گیسیں) خارج ہوتے ہیں .
		دھماکہ:
		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں . نوٹ دیکھیں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی گلے کی خرابی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی حواس باختگی غنودگی بے ہوشی
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 .	حفاظتی چشمے استعمال کریں	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	نگلنے کی صورت میں:
پیک کرنا اور لیبل لگانا:	بچھرنے کی صورت میں اقدامات:	
	گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے . ڈھکے ہوئے . احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں . پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں . اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں	
ذخیرہ کرنا:	ہرگامی اقدامات:	
اس کو اچھی طرح بند رکھیں کیمیائی خطرات میں دیکھیں		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

1,1,1,2-TETRACHLORO-2,2-DIFLUOROETHANE	1,1,1,2-ٹریٹراکلورو 2,2-ڈائی فلورو ایتھین	ICSC: 1420
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ سے اوپر اس کی مقدار ہوا میں آہستہ آہستہ بڑھ کر خطرناک حد تک پہنچ جانے کی سہ سے کرنے یا بکھیرنے پر عمل تیزی سے ہوگا</p> <p>منفردت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) بڑی مقدار میں یہ مادہ دل اور شریانوں کے نظام اور مرکزی عصبی نظام پر انداز ہو سکتا ہے۔ جو دل کے عارضوں اور مرکزی عصبی نظام کی ڈپریشن پر منتج ہو سکتا ہے۔ بدن پر اثر انداز ہونے سے حواس میں کمی واقع ہو سکتی ہے۔</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر سفید ٹھوس مادہ مختلف اشکال میں مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم اشیاء یا شعلے کے ساتھ لگنے یہ مادہ میں تحلیل ہو جاتا ہے۔ اور ہریلے بخارات بشمول ہائیڈروجن کلورائیڈ ہائیڈروجن فلورائیڈ اور فاسجین بناتا ہے</p> <p>تیاریوں اساسی دھات المونیم جست کے ساتھ عمل کرتا ہے پلاسٹک ربڑ کو نقصان پہنچاتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: روسی معینہ مقدماتیں (TLV: 500 ppm as TWA; (ACGIH 2003 MAK: 1000 ppm, 8500 mg/m³; Peak limitation category: (II(8); (DFG 2003</p>	
طبعی خواص		
<p>log pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کوفیشنٹ: 3.41</p>	<p>نقطہ جوش: [91.5] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [40.6] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): 1.65 g/m³</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بالکل نہیں</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [5.3] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 7.0</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، اس کے اوزون کے غلاف پر اثرات پر خصوصی توجہ دی جائے		
نوٹس (Notes)		
<p>آگ، گرم اشیاء کے قریب، یا ویلڈنگ کے دوران استعمال نہ کریں پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگرانی ضروری ہے</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		
<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>