

2,2-DICHLORO-1,1,1-TRIFLUOROETHANE	2-2-ڈائی کلورو-1,1,1-ٹرائیفلورو ایتھین		ICSC: 1343
CAS # 306-83-2 RTECS # KI1108000 UN # EC # EINECS# 206-190-3 UN Hazard class:			دیگر نام: HCFC 123 فارمولا: $C_2HCl_2F_3 / CHCl_2CF_3$ سالماتی وزن: 152.9
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	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 .	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی سختی سے منع ہیں .	غیر آتش گیر مادہ	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دخانہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں . طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	حواس باہمی چکراہٹ غودگی سے ہوشی	سانس کے راستے:
جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں	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	سرخی . درد .	آنکھوں میں پڑنا:
آرام کروائیں .		(مزید سانس کی علامات کے نیچے دیکھیں)	نگلنے کی صورت میں:
پیک کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	رستے ہوئے مائع کو سیل ہو جانے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں . بقیہ مائع کو یاریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچا دیں . اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں کیمیائی حفاظت کا لباس مع خود کار آلہ تنفس استعمال کریں		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
ہوا دار کمرے میں رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

2,2-DICHLORO-1,1,1-TRIFLUOROETHANE	2-2 ڈائی کلورو-1,1,1-ٹرائفلورو ایتھین	ICSC: 1343
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: 20 سنی 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 میں سوزش پیدا ہوتی ہے یہ مادہ مرکزی عصبی نظام اور دل اور شریانوں کے نظام پر اندازہ ہو سکتا ہے</p> <p>جوتھے اور دل کے عارضے پر منتج ہو سکتا ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ مائع مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: بخارات ہوا سے بھاری ہیں اور نیچی چھتوں والے حصوں میں جمع ہونے سے آکسیجن کی کمی ہو سکتی ہے</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور فاسجین ہائیڈروجن فلورائیڈ اور ہائیڈروجن کلورائیڈ بناتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [28] سنی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [-107] سنی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 1.5</p> <p>25 سنی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 0.21</p> <p>25 سنی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [14] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 6.4</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
<p>یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، اوزون کے غلاف کو نقصان پر خصوصی توجہ دی جائے اس کا سختی سے خیال رکھیں کہ یہ مادہ ماحول میں داخل نہ ہو</p> <p>کیونکہ یہ ماحول میں لمبے عرصے تک موجود رہتا ہے۔ سوائے معمولی استعمال کے ماحول میں اس کو خارج نہ کریں</p>		
نوٹس (Notes)		
<p>ہوا میں اس کی زیادہ مقدار سے آکسیجن میں کمی ہو جاتی ہے جس سے ہوشی یا موت واقع ہو سکتی ہے اس علاقہ میں داخلے سے پہلے آکسیجن کی مقدار چیک کر لیں</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>