


CHLOROTRIFLUOROETHANE	کلورو ٹرائی فلورو ایتھین	ICSC: 1299
CAS # 75-88-7 RTECS # KH8008500 UN # 1983 EC # EINECS# 200-912-0 UN Hazard class: 2.2		دیگر نام: 2-Chloro-1,1,1-trifluoroethane 1-Chloro-2,2,2-trifluoroethane HCFC 133a فارمولا: C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> ClF <sub>3</sub> / H <sub>2</sub> ClC-CF <sub>3</sub> سالمانی وزن: 118.5
خطرے کی قسم	شدید خطرات \ علامات	بچاؤ
آگ:	غیر آتش گیر مادہ گرم کرنے سے دباؤ بڑھے گا جس سے پھٹنے کا خطرہ ہوگا۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
دھماکہ:		آگ لگنے کی صورت میں، سلنڈروں کو پانی کا پھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں
جسم میں داخلہ:		عورتوں اور بچوں کو اثرات سے بچائیں
سانس کے راستے:	بے ہوشی دم گھٹنا نوٹ دیکھیں	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	مزید معلومات سانس کے ذریعے داخلے کے اندر دیکھیں)	تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
آنکھوں میں پڑنا:	حفاظتی گول استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس۔	Frostbite کی صورت میں: کافی مقدار میں پانی اوپر بہائیں کچرے نہ اتاریں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
نگلنے کی صورت میں:	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پہلے کئی منٹ ٹیکٹ پانی سے ابھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔
بچھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	
ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں۔ مائع پر پانی کی دھار نہ پھینکیں۔ اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں غیر معمولی ذاتی تحفظ کی ضرورت نامیاتی گیسوں یا بخارات سے تحفظ والے فلٹرو والا ماسک استعمال کریں		
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:	
Transport Emergency Card: TEC (R)-[20G39.]	عمارت کے اندر ہو ٹھنڈا رکھیں تو غیر آتشگیر جگہ پر رکھیں۔	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

CHLOROTRIFLUOROETHANE	کلوروٹرائی فلورو ایتھین	ICSC: 1299
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جذب ہو سکتا ہے۔ 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۔ مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: سیال کی تیزی سے تبخیر کی وجہ سے عضو مارا جاسکتا ہے۔ بدن پر اثر انداز ہونے پر بے ہوشی طاری ہو سکتی ہے۔ طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ اس سے انسانوں کی قوت تولید پر زہریلے اثرات ہوتے ہیں۔</p>	<p>طبعی حالت: کمپریسڈ مائع شدہ گیس۔ طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے۔ اور نیچی چھتوں والے حصوں میں جمع ہونے سے آکسیجن کی کمی ہو سکتی ہے۔ کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم سطح یا شعلوں کے ساتھ عمل کرتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والی گیسیں بشمول ہائیڈروجن کلورائیڈ اور ہائیڈروجن فلورائیڈ بناتا ہے۔ ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے۔</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [ 6.9 ] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: [ -105.5 ] سنٹی گریڈ کثافت انسانی (بالمقابل پانی = 1): 1.4 25 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 0.89 20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [ 180 ] Kpa بخارات کی کثافت انسانی: 4.1</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے اس اوزوں کی تمہ پر اثرات پر خصوصی توجہ دی جائے۔ سوائے معمولی استعمال کے ماحول میں اس کو خارج نہ کریں۔		
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 آگ، گرم اشیاء، یا ویلڈنگ کے دوران استعمال نہ کریں لیکٹ ہوتے ہوئے سلنڈر کی لیکٹ والی سائیز اوپر کر دیں تاکہ گیس مائع حالت میں نہ نکلے [Freon 133a, Genetron 133a] تجارتی نام میں</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>