

DIBROMODIFLUOROMETHANE	ڈائی برو موڈائی فلورو میتھین		ICSC: 141
CAS # 75-61-6 RTECS # PA7525000 UN # 1941 EC # EINECS# 200-885-5 UN Hazard class: 9			دیگر نام: CBr_2F_2 Difluorodibromomethane Fluorocarbon 12-B2 فارمولا: CBr_2F_2 سالماتی وزن: 209.8
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 بچھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔		غیر آتش گیر مادے بچھانے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں نیک لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں۔ طبی نگہداشت کا انتظام کریں نوٹ دیکھیں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایڈاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی گلے کی خرابی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی غوغوگی بے ہوشی	سانس کے راستے:
پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستاں 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:
	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں		نلگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بچھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں۔ اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
کیمیائی خطرات میں دیکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

DIBROMODIFLUOROMETHANE	ڈائی برو مو ڈائی فلورو میتھین	ICSC: 141
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: سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے۔ بڑی مقدار میں اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) اشک آوریہ مادہ مرکزی عصبی نظام پر اندازاً ہو سکتا ہے بدن پر اثر انداز ہونے سے حواس میں کمی واقع ہو سکتی ہے۔</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ گیس یا مائع مخصوص بو کے ساتھ۔ طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے۔ اور نچی چھتوں والے حصوں میں جمع ہونے سے آکسیجن کی کمی ہو سکتی ہے۔</p> <p>کیمیائی خطرات: - یہ مادہ گرم سطح یا شعل ساتھ لگنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلی اور گلا دینے والی گیس بشمول ہائیڈروجن برومائیڈ ہائیڈروجن فلورائیڈ بناتا ہے۔ اساسی دھات المونیم جت کے ساتھ عمل کرتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: روسی معینہ مقداریں۔ (TLV: 100 ppm as TWA; (ACGIH 2003 MAK: 100 ppm, 870 mg/m³; Peak limitation category: (II(2); (DFG 2003</p>	
طبعی خواص		
<p>log pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کوفیشنٹ: 1.99</p>	<p>نقطہ جوش: [22.8] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: [-101.1] سنٹی گریڈ کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): 8.7 g/m³ پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بالکل نہیں 20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [83] Kpa بخارات کی کثافت اضافی: 7.2</p>	
ماتولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ مائع کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، اوزون کے خلاف پر خصوصی توجہ دی جائے		
نوٹس (Notes)		
اس علاقہ میں داخلے سے پہلے آکسیجن کی مقدار چیک کر لیں پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کبھی گھٹنے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگرہداشت ضروری ہے [Freon 12-B2 and Halon 1202] تجارتی نام میں		
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 IPSCS, CEC 1999</p>