

ISOFLURANE	آسوفلوورین		ICSC: 1435
CAS # 26675-46-7 RTECS # KN6799000 UN # EC # EINECS# UN Hazard class:	دیگر نام: $C_3H_2ClF_5O$ Ether, 1-chloro-2,2,2-trifluoroethyl difluoromethyl 2-Chloro-2-(difluoromethoxy)-1,1,1-trifluoroethane فارمولا: سالماتی وزن: 184.5		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچکاؤ	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 .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگریڈاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی گلے کی خرابی چکراہٹ غوغوگی سردرد قے ہوشی . نوٹ دیکھیں	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	سرخی . خشک جلد	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس .	سرخی . درد .	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	(مزید سانس کی علامات کے نیچے دیکھیں)	ٹنگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بجھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		رستے ہونے اور بہتے ہوئے مائع کو ممکن حد تک سیل ہونے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں . ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں . بقیہ مائع کو یاریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچا دیں . پانی سے منہ اندر سے صاف کریں .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
فرش کے ساتھ ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

ISOFLURANE	آسوفلورین	ICSC: 1435
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے اور ننگے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار نقصان دہ حد تک فوراً پہنچ سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر سوزش پیدا ہوتی ہے بخارات سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے یہ مادہ مرکزی عصبی نظام اور ل اور شریانوں کے نظام پر انداز ہو سکتا ہے بدن بڑی مقدار میں پر اثر اندز ہونے پر بے ہوشی طاری ہو سکتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ مائع</p> <p>طبعی خطرات: اس کے بخارات ہوا میں سے بھاری ہیں اور نیچی جگہوں پر اکٹھا ہو کر آکسیجن میں کمی کر سکتے ہیں</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم اشیاء یا شعلے کے ساتھ لگنے یہ مادہ تحلیل ہو جاتا ہے۔ گلا دینے والے بخارات فاسجین ہائیڈروجن کلورائیڈ ہائیڈروجن فلورائیڈ</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: established. MAK: Hb 2001, see</p> <p>.Notes</p>	
طبعی خواص		
<p>2.1 20 سنٹی گریڈ پر بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ ہوا = 1):</p> <p>2.1 log pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کو فیشنٹ:</p>	<p>نقطہ جوش: [48.5] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بمقابلہ پانی = 1): 1.5</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بہت کم</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [32] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 1.2</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>اس علاقہ میں داخلے سے پہلے آکسیجن کی مقدار چیک کر لیں ہوا میں اس کی زیادہ مقدار سے آکسیجن میں کمی ہو جاتی ہے جس سے ہوشی یا موت واقع ہو سکتی ہے</p> <p>Forane ایک تجارتی نام 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>