


DESFLURANE	ڈیس فلیورین		ICSC: 1437
CAS # 57041-67-5 RTECS # UN # EC # EINECS# UN Hazard class:	دیگر نام: 1,2,2,2-tetrafluoroethyl difluoromethyl ether فارمولا: C ₃ H ₂ F ₆ O سالماتی وزن: 168		
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 .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیٹیں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں . طبی نگہداشت کا انتظام کریں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی گلے کی خرابی غوغوگی . چکراہٹ سردرد بے ہوشی نوٹ دیکھیں	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی ہمائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	منجکت جلد سرنجی	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرنجی . درد	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خوردنوٹ اور سگریٹ نوشی مت کریں	(مزید سانس کی علامات کے نیچے دیکھیں)	نگلنے کی صورت میں:
پیک کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں بقیہ مائع کو ریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچا دیں . (غیر معمولی ذاتی تحفظ، خود کار آلہ تنفس کی ضرورت) .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
اچھی طرح بند کریں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

DESFLURANE	ڈیس فلیورین	ICSC: 1437
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے اور نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے۔</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار انتہائی تیزی سے خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں اور جلد پر سوزش پیدا ہوتی ہے بخارات سے سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے بدن پر مرکزی عصبی نظام اور دل اور شریانوں کے نظام اثر انداز ہوتا ہے جسم میں داخلے بے ہوشی طاری ہو بڑی مقدار میں سکتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ مائع</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:</p> <p>گرم اشیاء یا شعلے کے ساتھ لگنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور گلا دینے والی گیسوں مثلاً ہائیڈروجن فلورائیڈ بناتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: معین نہیں کی گئی ہے TLV</p>	
طبعی خواص		
<p>20 سنٹی گریڈ پر بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا = 1): 1.4</p>	<p>نقطہ جوش: [23.5] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بمقابل 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: [89] Kpa</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>[Suprane] ایک تجارتی نام ہے 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>		
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>