

HEXAFLUOROACETONE	ہیکسافلورواہیسی ٹون		ICSC: 1057
CAS # 684-16-2 RTECS # UC2450000 UN # 2420 EC # EINECS# 211-676-3 UN Hazard class: 2.3	<p>دیگر نام : 1,1,1,3,3,3--Hexafluoro-2-propanone Perfluoroacetone فارمولا: <math>C_3F_6O</math> / <math>CF_3COCF_3</math> سالماتی وزن: 166.0</p>		
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 بھجانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں، سلنڈروں کو پانی کا پھجڑا کاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ:
	حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں! عورتوں اور بچوں کو اثرات سے بچائیں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی گلے کی خرابی جلن سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں Frostbite کی صورت میں: کافی مقدار میں پانی اوپر بہائیں کپڑے نہ	ٹھنڈک سے بچاؤ کے دستانے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	جسم جذب کر سکتا ہے سرخی جلن کا احساس (مزید معلومات سانس کے ذریعے داخلے کے اندر دیکھیں)	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں چہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی . درد .	آنکھوں میں پڑنا:
			لگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	خطرات علاقہ فورا خالی کر دیں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں . پانی کے سپرے کے ساتھ گیس کو صاف کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول نود کار آلہ تنفس کی ضرورت) .		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
غیر آتشگیر بشرطیکہ عمارت کے اندر ہو سرد حالت میں رکھیں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[20G42]		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

HEXAFLUOROACETONE	ہیکسافلورو اسی ٹون	ICSC: 1057
<b>اہم معلومات</b>		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس اور جلد کے راستے 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: آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)۔ سیال کی تیزی سے بخیر کی وجہ سے عضو مارا جا سکتا ہے اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں۔ طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ یہ مادہ نوزائیدہ بچوں میں اعضاء کے بگڑنے کا موجب بن سکتا ہے جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ اس سے انسانوں کی قوت تولید پر زہریلے اثرات ہوتے ہیں۔</p>	<p>طبعی حالت: سے رنگت گئیں مخصوص بو کے ساتھ طبعی خواص: گیس ہوا سے بھاری ہے کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بناتا ہے عمل کرتا ہے یہ پانی اور نمی کے ساتھ تیزی سے عمل کرتا ہے اور تیزابی hydrates بناتا ہے۔ شیشے دھات پر حملہ آور ہوتا ہے اور نقصان پہنچاتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: TLV: [0.1] ppm; [0.68] mg/m<sup>3</sup> (skin) (ACGIH 2000). MAK not established.</p>	
<b>طبعی خواص</b>		
<p>log pow کے طور پر اوکٹانول بتقابلہ پانی پارٹیشن کوفیشنٹ: 1.46</p>	<p>نقطہ جوش: [-28] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: [-129] سنٹی گریڈ کثافت انسانی (بالتقابلہ پانی = 1): 1.33] g/ml at 25°C (liquid) پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): reaction: بخارات کی کثافت انسانی: 5.7</p>	
<b>ماحولیاتی اعداد و شمار</b>		
<b>نوٹس (Notes)</b>		
<p>پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہے ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور کریں</p>		
<b>مزید معلومات:</b>		
<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 International Programme on Chemical Safety</b></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>