


THIOPHENE	تھیوفین	ICSC: 1190
CAS # 110-02-1 RTECS # XM7350000 UN # 2414 EC # EINECS# 203-729-4 UN Hazard class: 3		دیگر نام : Divinylene sulphide Thiacyclopentadiene Thiofuran فارمولا: C ₄ H ₄ S / SCH=CHCH=CH سالماتی وزن: 84.1
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات
آگ:	کھلے شعلے، پھنگاری اور سگریٹ نوشی سختی سے منع ہیں۔ کے ساتھ مت ملائیں۔	یہ آتش گیر مادہ۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں	بند سٹم، ہوا کی آمد و رفت، دھماکہ پرؤف برقی آلات اور روشنی کا نظام ہونا چاہیے ساکن برق بننے سے بچائیں (مثلاً ارتحہ کے ذریعے)	بخارات اور ہوا کے آمیزے دھماکہ خیز ہیں
	پھوار کے بننے سے بچائیں	
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	ہوا کی آمد و رفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	کھانسی پکڑا ہٹ گلے کی خرابی
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	سرخی
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی گول استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی۔ درد۔
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ آرام کروائیں۔	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بچھرنے کی صورت میں اقدامات:
		رستے ہونے اور بہتے ہوئے مائع کو ممکن حد تک ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں بقیہ مائع کو یادرت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچا دیں غیر معمولی ذاتی تحفظ کی ضرورت نامیاتی گیسوں یا بخارات سے تحفظ والے فلٹر والا ماسک استعمال کریں
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:
خوراک اور جانوروں کی فیڈ دھاتوں مثلاً قلعی اور جت غیر آتش گیر۔ سے علیحدہ رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[30G30] NFPA Code: H[2]; F[3]; R[0];
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

THIOPHENE	تھیوفین	ICSC: 1190
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر اس کی مقدار کے ہوا میں خطرناک حد تک پھنپھنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: اشک آؤر مادہ آنکھوں میں آؤر جلد پر سوزش پیدا ہوتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ مائع چھلکتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خواص: بخارات ہوا سے بھاری ہیں اور زمین کے ساتھ پھیلنے سے دور مقامات پر آگ بھڑک سکتی ہے۔ ہواؤ یا جلنے جلنے سے ساکن برقی چارج پیدا ہو سکتے ہیں۔</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے یا جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور خراش پیدا کرنے والے بخارات (سلفر آکسائیڈز) بناتا ہے یہ طاقتور تکسیدی مادوں خاص طور پر نائٹریک ایسڈ کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
<p>فلڈ پوائنٹ: -1 سنٹی گریڈ</p> <p>نود بوڈ آگ بھرنے کا ٹپ پینچر: [395] سنٹی گریڈ</p> <p>دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: 12.5-1.5</p> <p>log pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کوفیشنٹ: 1.81</p>	<p>نقطہ جوش: [84] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [-38] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): g/cm³</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): 1.06</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): none</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [5.3] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 2.9</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
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>