


TETRACHLORONAPHTHALENE	ٹیٹراکلورونیفتھالین		ICSC: 1387
CAS # 1335-88-2 RTECS # QK3700000 UN # EC # EINECS#			دیگر نام: فارمولا: C ₁₀ H ₄ Cl ₄ سالماتی وزن: 265.9
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
AFFF پاؤڈر کاربن ڈائی آکسائیڈ پانی کا سپرے	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی سختی سے منع ہیں .	بلنے والا مادہ. بلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں.	آگ:
			دھماکہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	گرد کو پھیلنے سے بچائیں		جسم میں داخلہ:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخ	سانس کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں	سرخ . درد .	جلد کے راستے:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں آرام کروائیں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں درد . سردرد . متلی . قے .	آنکھوں میں پڑنا:
			نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہوئے مادے کو سیل ہونے والے برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں . اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹروالے ماسک کی ضرورت) . سیل ہونے والے	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
طاقتور تنکیدی عوامل خوراک اور فیڈ وغیر سے علیحدہ رکھیں ہوا دار کمرے میں رکھیں .		Transport Emergency Card: TEC (R)-[61G12b]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

TETRACHLORONAPHTHALENE	ٹیٹراکلورونیفیتھالین	ICSC: 1387
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جلد کے راستے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: ہوا میں مقدار خطرے کی حد تک نہیں پہنچتی یا آہستہ سے پہنچتی ہے بشرطیکہ ٹیپو 20 سنٹی گریڈ ہو سہرے کرنے یا بکھیرنے پر یہ عمل تیزی سے ہو سکتا ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں اور جلد پر ہلکی سوزش پیدا ہوتی ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے جو جگر کی خرابی پر منتج ہو سکتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر زرد قلمیں مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے زہریلی گیسیں</p> <p>ہائیڈروجن کلورائیڈ فوجین بناتا ہے اگر تکسیدی عوامل کے ساتھ مل جائے تو عمل کرتا ہے اور آگ اور دھماکے کا موجب بھی بنتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>TLV: [2] mg/m³ (ACGIH 2000) << 13421000 MAK: (MAK: [5] mg/m³; (2000</p>	
طبعی خواص		
<p>فلش پوائنٹ: 210°C o.c</p> <p>log pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کوفیشنٹ: 6.19-5.75</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 9.2</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [< 0.1] Kpa</p>	<p>نقطہ جوش: [312-360] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [182] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): 1.6 g/m³</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بالکل نہیں</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
<p>خوراک کے سلسلے میں انسانوں کے لئے اہم ہے کہ کسی کردی میں اس کا ذخیرہ ہو سکتا ہے: خاص طور پر مچھلیوں میں اس کا سختی سے خیال رکھیں کہ یہ مادہ ماحول میں داخل نہ ہو کیونکہ یہ ماحول میں لمبے عرصے تک موجود رہتا ہے۔ یہ مادہ آبی ماحول پر طویل مدت اثرات کا موجب بن سکتا ہے</p>		
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 IPSC, CEC 1999</p>