


TITANIUM TETRACHLORIDE	ٹیٹانیم ٹیٹرا کلورائیڈ		ICSC: 1230
CAS # 7550-45-0 RTECS # XR1925000 UN # 1838 EC # 022-001-00-5 EINECS# 231-441-9 UN Hazard class: 8			دیگر نام : Titanium chloride Tetrachlorotitanium فارمولا: TiCl <sub>4</sub> سلامتی وزن: 189.7
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 پاؤڈر کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔ آبی اجزاء اور پانی ہرگز استعمال نہ کریں		غیر آتش گیر مادے بھرنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ کو پانی کا پھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں مگر پانی کو مادے میں ملنے سے بچائیں			دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	پھوٹنے سے سختی سے پرہیز کریں		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 ایگریٹسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	اعضاء گل سکتے ہیں۔ جلن کھانسی سانس لینے میں مشکل چھاتی میں گھٹن علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے لاندیں پانی ہمائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	اعضاء گلنے کا خطرہ سرخی جلن کا احساس آبلے	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	پہرے کی شیڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی، درد، شدید گہرے زخم، مستقل نقصان	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ قے مت دلوائیں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	اعضاء کے گلنے کا خطرہ پیٹ میں کچھاؤ۔ جلن کا احساس۔ صدمہ یا شدید نفاہت۔	لگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔		خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں۔ رستے ہونے اور بہتے ہوئے مائع کو مگن حد تک سیل ہونے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں۔ بقیہ مائع کو یاریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پمپنا دیں۔ مائع پر پانی کی دھار نہ پھیکیں۔ مائع پر پانی کی دھار نہ پھیکیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آگ تنفس کی ضرورت)۔	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
خوراک اور فیڈ سے علیحدہ رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں خشک رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[733] NFPA Code: H[3]; F[0]; R[2]; [W]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

TITANIUM TETRACHLORIDE	ٹیٹانیم ٹیٹرا کلورائیڈ	ICSC: 1230
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے سے نکلنے پر 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 پینچنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: اعضاء کو گلانے مادہ آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے۔ نکلنے پر گلنے کا اندیشہ۔ اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)۔ اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات:</p> <p>یہ مادہ پھیپھڑوں اور سانس کی نالی پر اثر انداز ہو سکتا ہے اور جسم کے نظام کی خرابی پر منتج ہوتا ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر ہلکا زرد مائع چمکتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے گلا دینے والے بخارات بشمول ہائیڈروجن کلورائیڈ عمل کرتا ہے پانی کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور ہائیڈروجن کلورائیڈ کے زہریلے بخارات بناتا ہے اس کے ساتھ ہوا کے چھوٹے پر ہائیڈروجن کلورائیڈ کا اخراج ہوتا ہے۔ پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش: [ 136.4 ] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [ -24.1 ] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 1.7</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): عمل کرتا ہے</p> <p>21.3 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [ 1.3 ] Kpa</p> <p>بخارات کی کثافت اشائی: 6.5</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>آگ بجھانے والی اشیاء مثلاً پانی کے ساتھ ملنے سے دھماکہ ہو سکتا ہے ماحول میں مقدار کے مطابق وقتوں پر طبی معائنہ کیا جائے پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور کریں</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>