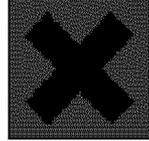


CAS # 79-00-5 RTECS # KJ3150000 UN # 3082 EC # 602-014-00-8	Vinyl trichloride دیگر نام: Beta-Trichloroethane @Ethane trichloride فارمولا: $C_2H_3Cl_3$ / $CHCl_2CH_2Cl$ سالمانی وزن 133.4	
--	---	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	مخصوص حالات میں آگ پکڑنے والا مادہ گرم کرنے سے دباؤ بڑھے گا جس سے پھٹنے کا خطرہ ہوگا نوٹ دیکھیں .	کھلے شعلے اور سرکریٹ نوشی سختی سے منع ہے گرم سطحوں کے ساتھ بالکل نہ چھوئیں	پاؤڈر پانی کا سپرے، فوم، کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں
دھماکہ:	نوٹ دیکھیں		آگ گلنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں مگر پانی کو مادے میں ملنے سے بچائیں

جسم میں داخلہ:		پھوار کے بننے سے بچائیں	
سانس کے راستے:	چکراہٹ غنودگی سردرد منہلی بے ہوشی	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	جسم میں جذب ہو سکتا ہے جلد کی تنگی	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں وافر مقدار میں پانی اوپر بہائیں: پھر کپڑے اتاریں پھر پانی بہائیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں
آنکھوں میں پڑنا:		حفاظتی چشمے استعمال کریں یا پھرے کی شیلڈ استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	(سانس کی علامات کے اندر دیکھیں)	کام کے دوران خورد و نوش اور سرکریٹ نوشی مت کریں	کلی کروائیں تھو دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں) طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	بیک کرنا اور لیبل لگانا:
رستے ہوئے اور بہتے ہوئے مائع کو ممکن حد تک سبیل ہونے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں بقیہ مائع کو ریت وغیرہ میں جذب کر کے محفوظ جگہ پر پہنچائیں اس مادے کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ خود کار آکٹنفس کی ضرورت)	بحری آلودگی کا باعث
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
NFPA Code: H 3; F 1; R 0;	آگ بجھانے کے دوران پیدا ہونے والے فضلے پر قابو پانے کا انتظام کریں طاقتور تکسیدی مادوں طاقتور اساس امت سی دھاتوں سے الگ رکھیں اچھی طرح بند رکھیں فرس کے ساتھ ہوا کی آمدورفت ہونی چاہیے

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے: جذب ہو سکتا ہے یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے جلد کے راستے سے اور نکلنے سے

سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار تیزی سے بڑھ کر خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے

مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ مرکزی عصبی نظام گردوں اور جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے یہ مادہ جو مرکزی عصبی نظام کی ڈیپریشن، جگر کی خرابی اور گردوں کی خرابی پر منتج ہوتا ہے جسم پر بڑی مقدار میں اثر انداز ہونے پر بے ہوشی طاری ہو سکتی ہے

جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: یہ سیال جلد کی چربی کی تہہ کو نقصان پہنچاتا ہے

طبعی حالت: شکل: بے رنگ سیال مخصوص بو کے ساتھ

طبعی خطرات: بخارات ہوا سے بھاری ہیں

کیمیائی خطرات: گرم اشیاء یا شعلے کے ساتھ لگنے پر یہ مادہ میں تحلیل ہو جاتا ہے۔ اور ہائیڈروجن کلورائیڈ (ICSC# 0163) فاسٹین (ICSC#0007) اور دیگر زہریلی گیسیں بناتا ہے یہ مادہ طاقت نسکیدی مادوں، طاقتور اساسوں اور دھاتوں مثلاً سوڈیم، میگنیشیم اور پائوڈر شدہ المونیم کے ساتھ عمل کرتا ہے یہ بہت سی اقسام پلاسٹک ریز اور جسٹ کو نقصان پہنچاتا ہے۔

ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)

TLV: 10 ppm; 55 mg/m³ (as TWA) (skin) (ACGIH 1993-1994).

طبعی خواص

20 سنی گریڈ پر بخارات اور ہوا کے آمیزے کی کثافت اضافی (بمقابلہ خالص ہوا =1): 4.6
دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: 6-15.5
Log Pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کو فیشنٹ: 2.35

نقطہ جوش: 114 سنی گریڈ

نقطہ پگھلاؤ: -36 سنی گریڈ

کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی =1): 1.44
پانی میں حل پذیری: بالکل نہیں

20 سنی گریڈ پر بخاراتی پریشر: 2.5kPa

بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ ہوا =1): 4.6

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ آبی جانداروں کے لیے نقصان دہ ہے یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے ہوا اور زیر زمین پانی پر خصوصی تو جدی جائے۔

نوٹس (Notes)

اس کا فلیش پوائنٹ لڑچڑچ میں موجود نہیں ہے۔ جلنے والے بخارات اور ہوا کے آمیزے میں آگ کا بھڑکنا مشکل ہے لیکن بعض صورتوں میں ایسا ہو سکتا ہے۔ الکوحل والے مشروبات کے استعمال سے اس کے ضرر رساں اثرات میں اضافہ ہو جاتا ہے ہوا میں مقررہ حدود (exposure limit) اور بو کے درمیان کوئی نسبت نہیں ہے آگ، گرم سطح یا ویلڈنگ والی جگہ کے قریب استعمال نہ کریں

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 se hich ight be a e of this infor ation

C IPCS, CEC 1999

International
Program on
Chemical Safety



Prepare in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS CEC