

CAS # 75-00-3 RTECS # KH7525000 UN # 1037 EC # 602-009-00-0	Ethyl chloride دیگر نام: 1-Chloroethane فارمولا: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ سالمانی وزن 64.5
--	--

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	شدید آتشگیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	کھلے شعلے، چنگاری اور گرہٹ نوشی سے منع ہے	سپلائی منقطع کر دیں! اگر یہ ممکن نہ ہو اور قرب وجوار کو خطرہ نہ ہو تو آگ کو مکمل جلنے دیں، ورنہ پاؤڈر کاربن ڈائی آکسائیڈ کے ساتھ بجھائیں
دھماکہ:	اس گیس کے ہوا میں آمیزہ دھماکہ خیز ہیں	بند سسٹم، ہوا کی آمد و رفت، دھماکہ پروف برقی آلات اور روشنی کا انتظام ہونا چاہیے مائع حالت میں ساکن برقی بننے سے بچائیں (مثلاً ارتھ کے ذریعے) سپارک پروف دہنی اوزار استعمال کریں	آگ لگنے کی صورت میں سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں

جسم میں داخلہ:	حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں		
سانس کے راستے:	ہوا کی آمد و رفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	پیٹ میں آکٹرن چیکراہٹ بوریٹ سردرد	
جلد کے راستے:	سردی سے بچانے والے انسولیڈ دستانے استعمال کریں حرارت سے بچانے والے انسولیڈ دستانے استعمال کریں	جسم میں جذب ہو سکتا ہے مائع کے جلد کو چھو جانے سے Frostbite ہو سکتا ہے	
آنکھوں میں پڑنا:	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی درد دھندلی بصارت	
نگلنے کی صورت میں:	کام کے دوران خورد و نوش اور گرہٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں کھچاؤ سردرد گلے کی خرابی (سانس کی علامات کے اندر دیکھیں)	

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں! کسی ماہر سے مشورہ کریں! ہوا کی آمد و رفت کا انتظام کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)	خصوصی انسولیڈ سلنڈر استعمال کریں خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-616 NFPA Code: H 2; F 4; R 0;	آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں (کیمیائی خطرات دیکھیں) سے الگ رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات	
<p>طبعی حالت: شکل: بے رنگ کپریٹڈ مائع شدہ گیس، مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے اور زمین کے ساتھ ساتھ پھیلنے سے دور مقامات پر آگ بھڑک سکتی ہے</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ زیادہ گرم کرنے سے پھلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے۔ اور زہریلی گیسیں (ہائیڈروجن کلورائیڈ اور فاسجین) بناتا ہے یہ تکسیدی مادوں اور کئی دھاتوں کیلشیم، میگنیشیم، پاؤڈر اور حسرت کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے یہ پانی یا بھاپ کے ساتھ عمل کرتا ہے اور ہائیڈروجن کلورائیڈ کے گلا دینے والے بخارات بناتا ہے۔</p> <p>ہوائیں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV (as TWA): 1000 ppm; 2640 mg/m³ (ACGIH 1992-1993). MAK: 1000 ppm; 2600 mg/m³; (1992).</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس اور جلد کے راستے اور نگلنے سے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: خراج ہونے کی صورت میں ہوا میں اس گیس کی مقدار فوراً خطرے کی حد تک پہنچ جائے گی</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: اس مادے کی وجہ سے آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی میں جلن پیدا ہوتی ہے اس کے بخارات کے سانس کے راستے جسم میں داخلے سے نشہ جیسی کیفیت طاری ہو سکتی ہے سیال کی تیزی سے تخیر کی وجہ سے frostbite ہو سکتا ہے مادہ عصبی نظام، جگر اور گردوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے</p>

طبعی خواص

<p>فلش پوائنٹ: 50°C (c.c.)</p> <p>خود بخود آگ بھڑکنے کا ٹمبر پیچ: 510 سنٹی گریڈ</p> <p>دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: 3.6-14.8</p> <p>Log Pow کے طور پر اکتانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کو فیشنٹ: 1.54</p>	<p>نقطہ جوش: 12.5 سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: -142 سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (پانی = 1): 0.918</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: 0.574 گرام فی 100 ملی لیٹر</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی بریش: 133.3kPa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ پانی = 1): 2.22</p>
--	--

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ ماحول کے لیے نقصان دہ ہو سکتا ہے، ہوا اور پانی پر خصوصی تو جدی جائے

نوٹس (Notes)

الکوحل والے مشروبات کے استعمال سے اس کے ضرر رساں اثرات میں اضافہ ہو جاتا ہے جسم میں داخل ہونے والی مقدار کے مطابق باقاعدہ وقفوں سے طبی معائنہ کی سفارش کی جاتی ہے ہوا میں اس کی مقدار زیادہ ہونے سے آکسیجن میں کمی ہو جاتی ہے جس سے بے ہوشی اور موت کا خطرہ ہو سکتا ہے آلودہ کپڑوں کو پانی سے اچھی طرح صاف کریں (آگ کا خطرہ) آگ، گرم سطح یا ویڈنگ والی جگہ کے قریب استعمال نہ کریں لیک ہوتے ہوئے سلنڈر کی لیک والی سائید کو اوپر کر دیں تاکہ مائع حالت میں گیس لیک نہ ہو

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
Programme on
Chemical Safety



Prepare in the conte t of cooperation bet een the International Progra e on Chemical Safety an the Co ission of the E ropean Co nities C IPCS CEC