

CAS # 10025-67-9

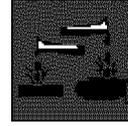
RTECS # WS4300000

UN # 1828

EC # 016-012-00-4

دیگر نام: Sulfur chloride
Disulfur dichloride
Sulfur subchloride

فارمولا: Cl₂S₂
سالمانی وزن: 135.03



خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	جلنے والا مادہ مخصوص حالات میں آگ پکڑنے والا مادہ	کھلے شعلے اور سرگرمیٹ نوشی سختی سے منع ہے	پاؤڈر کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔ آبی اجزاء بالکل نہ استعمال کریں۔ پانی بالکل استعمال نہ کریں۔
دھماکہ:			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:	چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		
سانس کے راستے:	جلن، حواس باختگی، کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس اکھڑنا علامات دیر سے ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں ٹیک لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخ جلد پر جلنے کے زخم درد آبلے	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں جلد پر دباؤ اور مقدار میں پانی بہائیں یا شور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخ درد اندھا پن شدید گہرے زخم	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	پہلے کی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	پیٹ میں درد جلن کا احساس۔ صدمہ یا بے ہوشی	کام کے دوران خورد و نوش اور سرگرمیٹ نوشی مت کریں	کلی کروائیں تھمت دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
کسی ماہر سے مشورہ کریں! ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں احتیاط کے ساتھ رستے ہوئے اور بہہ گئے مائع کو خشک سوڈائش اور بجھے ہوئے چوٹے کے ساتھ بے اثر بنائیں (غیر معمولی تحفظ کی ضرورت کییمیائی تحفظ کا لباس بشمول خود کار آکٹ تنفس)	
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-734 NFPA Code: H2; F1; R1;	طاقتور تھکیدی مادوں پر آکسائیڈز، فاسفورس آکسائیڈز، نامیاتی مرکبات خوراک اور جانوروں کی فیڈ سے الگ رکھیں ٹھنڈا رکھیں خشک اچھی طرح بند رکھیں فرش کے ساتھ ہوا کی آمدورفت ہونی چاہیے

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

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

سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات: 20 سٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار انتہائی تیزی سے خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے۔

مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: اشک آور یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے۔ نکلنے پر اعضاء کو گلا دیتا ہے اس کے بخارات کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) اس کے اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں

طبعی حالت: شکل: ہکا سبز سے لے کر زردی مائل سرخ روغنی اور دھواں دار سیال

کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بناتا ہے۔ جس میں ہائیڈروجن کلورائیڈ اور ہائیڈروجن سلفائیڈ شامل ہیں یہ پر آکسائیڈز، فاسفورس آکسائیڈز اور بعض نامیاتی مرکبات کے ساتھ عمل کرتا ہے پانی کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور آگ اور دھماکے کے لئے خطرے کا باعث بنتے ہیں سلفر ہائیڈروجن کلورائیڈ سلفر ڈائی آکسائیڈ ہائیڈروجن سلفائیڈ، سلفائیٹ اور تھائیوسلفائیٹ بناتا ہے پانی کی موجودگی میں یہ متعدد دھاتوں کو نقصان پہنچاتا ہے۔

ہوا میں مقررہ حدود (Occupational exposure limits)

TLV (as ceiling values): 1 ppm; 5.5 mg/m³ (ACGIH 1996).

طبعی خواص

20 سٹی گریڈ پر بخارات اور ہوا کے آمیزے کی کثافت اضافی (بمقابلہ خالص ہوا = 1): 1.03

فلش پوائنٹ: 118.5°C c.c

خود بخود آگ بھڑکنے کا ٹمپریچر: 234 سٹی گریڈ

نقطہ جوش: 138 سٹی گریڈ

نقطہ پگھلاؤ: -77 سٹی گریڈ

کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی = 1): 1.7

پانی میں حل پذیری: عمل کرتا ہے

20 سٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: 0.90 kPa

4.7: 1 = بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ ہوا = 1): 4.7

ماحولیاتی اعداد و شمار

نوٹس (Notes)

یہ آگ بجھانے والے مادوں مثلاً پانی کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے سے کام کے دوران اس کی ہوا میں مقدار کبھی بھی مقررہ حدود (occupational exposure limit) تجاوز نہ کرے پھیپھڑوں میں پانی بھرنے (lung oedema) کی علامات اکثر کئی گھنٹوں کے بعد ظاہر ہوتی ہیں اور جسمانی کام کرنے سے ان کی شدت میں اضافہ ہو جاتا ہے لہذا آرام اور طبی نگہداشت انتہائی ضروری ہے ڈاکٹر یا اس کا نامزد کردہ شخص فوراً مناسب قسم کا سپرے کرنے پر غور 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 use which might be made of this information

C IPCS, CEC 1999

IPCS
International
Programme on
Chemical Safety



Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999