

CAS # 10049-04-4 RTECS # FO3000000 UN # EC # 006-089-00-2	دیگر نام: Chlorine oxide Chlorine peroxide Chlorine(IV)oxide فارمولا: ClO ₂ سالمائی وزن 67.5
--	--

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	یہ مادہ خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکے کا باعث بن سکتے ہیں	جلنے والے مادوں کے ساتھ مت ملائیں	آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں بڑی مقدار میں پانی اور پانی کا استعمال کریں۔ استعمال کریں۔
دھماکہ:	آگ اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے۔ (کیمیائی خطرات میں دیکھیں)	بند سسٹم ہوا کی آمد و رفت دھماکہ پر فربق آلات اور روشنی کا انتظام ہونا چاہیے رگڑ اور ضرب سے محفوظ رکھیں	آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے انہیں ٹھنڈا رکھیں محفوظ جگہ پر کھڑے ہو کر آگ پر قابو پانے کی کوشش کریں

جسم میں داخلہ:	چھونے سے سختی سے پرہیز کریں	ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں
سانس کے راستے:	کھانسی سرد سانس لینے میں مشکل متلی سانس اکھڑنا گلے کی خرابی علامات دیر سے ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	بند سسٹم اور ہوا کی آمد و رفت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی درد	حفاظتی دستا نئے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں
آنکھوں میں ہڑنا:	سرخی درد	حفاظتی گواگل یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں
نگلنے کی صورت میں:		

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 کو صاف کریں گیس کو پانی کے سپرے کے ساتھ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس اور خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
	عمارت کے اندر ہو تو آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں آتش گیر اور تھنڈی اشیاء سے الگ رکھیں ٹھنڈا رکھیں اندھیرے میں رکھیں فرش کے ساتھ ہوا کی آمد و رفت ہونی چاہیے

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات	
<p>طبعی حالت: شکل: مہرئی مائل زرد گیس چھتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے</p> <p>کیمیائی خطرات گرم کرنے یا سورج کی روشنی میں رکھنے یا سپارک کے نزدیک رکھنے یا ضرب لگنے سے دھماکہ ہو سکتا ہے۔ یہ طاقتور تکسیدی مادہ ہے اور جلنے والے تخفیفی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔ یہ مادہ نامیاتی مادوں، فاسفورس، پوٹاشیم ہائیڈرو آکسائیڈ اور سلفر کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے جس سے آگ اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے۔ یہ پانی کے ساتھ عمل کر کے ہائیڈروکلورک ایسڈ اور کلورک ایسڈ بناتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)</p> <p>TLV (as TWA): 0.1 ppm; mg/m³ (ACGIH 1999). TLV (as (STEL)): 0.3 ppm; mg/m³ (ACGIH 1999).</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے راستے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>انس 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 گیس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) جسم پر مقررہ مقدار (OEL) سے زیادہ مقدار میں اثر ہونے کی صورت میں موت واقع ہو سکتی ہے اس کے اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں</p> <p>جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: یہ مادہ پھیپھڑوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس کا نتیجہ chronic bronchitis کی صورت میں نکلتا ہے۔</p>

طبعی خواص

<p>نقطہ جوش: 11 سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: -59 سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی=1): 1.6 at 0°C (liquid)</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: 0.8 گرام فی 100 ملی لیٹر</p> <p>سنٹی گریڈ پر بخارات کی پریشر: 101kPa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا=1): 2.3</p>	<p>دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: >10</p>
---	---

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ ماحول کے لیے نقصان دہ ہو سکتا ہے، آبی جانداروں پر خصوصی تو جلدی جائے

نوٹس (Notes)

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 آلودہ کپڑوں کو پانی سے اچھی طرح صاف کریں (آگ کا خطرہ)

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