

CAS # 10028-15-6 RTECS # RS8225000 UN # EC #	دیگر نام: فارمولا: O ₃ سالمائی وزن 48.0
---	--

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکے کا باعث بن سکتے ہیں	کھلے شعلے، چنگاری اور سگریٹ نوشی جتنی سے منع ہے آگ پکڑنے والے مادوں کے ساتھ متلائیں	آگ کے قرب وجوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:	آگ اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے آگ پکڑنے والے مادوں کے ساتھ ملنے پر	بند سسٹم ہوا کی آمد و رفت دھماکہ پر پروف برقی آلات اور روشنی کا انتظام ہونا چاہیے	آگ گلنے کی صورت میں سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں محفوظ جگہ پر رکھیں ہو کر آگ پر قابو پانے کی کوشش کریں

جسم میں داخلہ:		حفظان صحت پر توجہ سے عملدرآمد کریں	
سانس کے راستے:	کھاسی سرد سرد سانس اکھڑنا گلے کی خرابی	ہوا کی آمد و رفت، لوکل ایگزیسٹ 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:	مائع کے جلد کو چھو جانے سے Frostbite ہو سکتا ہے	سردی سے بچانے والے انسولیٹیو دستاں استعمال کریں	Frostbite کی صورت میں: کافی مقدار میں پانی اوپر بہائیں کپڑے نہ اتاریں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی درد اندھاپن	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:			

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں! کسی ماہر سے مشورہ کریں! ہوا کی آمد و رفت کا انتظام کریں مائع حالت میں مائع پر پانی کی دھار نہ پھینکیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:
عمارت کے اندر ہو تو آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں تمام مادوں سے الگ رکھیں ٹھنڈا رکھیں inert گیس کے اندر رکھیں	

اہم معلومات اپشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

<p>طبی حالت: شکل: بے رنگ یا نیلگوں گیس مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبی خطرات: گیس ہوا سے بھاری ہے</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے سے تحلیل ہو جاتا ہے اور بڑھ جاتا ہے آکسیجن بناتا ہے جس سے آگ کا خطر عمل کرتا ہے یہ طاقتور تکسیدی مادہ ہے اور تنفسی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔ یہ لیکن مرکبات مثلاً ای بی لین اور ایٹھڑو مین، نیکٹر و جن کے مرکبات اور بڑے کے ساتھ عمل کرتا ہے اور ضرب سے اثر انداز پر مرکبات بناتا ہے یہ دھاتوں ماسوائے سونے اور پائٹیم کو نقصان پہنچاتا ہے۔</p> <p>ہوائیں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV: 0.1 ppm; 0.20 mg/m³ as Ceiling (ACGIH 1991-1992).</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: اخراج 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، سانس کی نالی میں جلن پیدا ہوتی ہے گیس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) کے سانس کے ذریعے اندر داخل ہونے پر دمے کی علامت ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں) اس سیال کی وجہ سے frostbite ہو سکتا ہے۔ یہ مادہ مرکزی عصبی نظام پر اثر انداز ہو سکتا ہے۔ جو سردی اور ہوش و حواس میں کمی پر منتج ہوتا ہے</p> <p>جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: گیس بار بار یا طویل عرصے تک سانس کے راستے جانے سے پھیپھڑے متاثر ہو سکتے ہیں to the gas</p>
---	---

طبی خواص

<p>نقطہ جوش: -112 سٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: -193 سٹی گریڈ</p> <p>20 سٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: 0.1 گرام فی 100 ملی لیٹر بخارات کی کثافت اضافی (بمقابلہ ہوا = 1): 1.6</p>

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ ماحول کے لیے نقصان دہ ہو سکتا ہے؛ نباتات پر خصوصی تو چر دی 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 دم کی علامات اکثر کئی گھنٹوں 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 اگر کسی شخص پر اس کی وجہ سے دم کی علامات ظاہر ہوئی ہوں تو وہ اس سے مکمل پرہیز کرے لیک ہوتے ہوئے سلنڈر کی لیک والی سائیکو اوپر کریں تاکہ مائع حالت میں گیس لیک نہ ہو

مزید معلومات

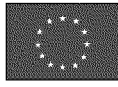
LEGAL NOTICE

Neither the CEC nor the IPCS nor any person acting on behalf of the CEC or the IPCS is responsible for the 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