


CAS # 7664-93-9 RTECS # WS5600000 UN # 1830 EC # 016-020-00-8	دیگر نام: Sulfuric acid 100% Oil of vitriol فارمولہ: H_2SO_4 سالمائی وزن: 98.1	
--	---	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ کئی عوامل آگ یا دھماکے کا باعث بن سکتے ہیں۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آتشگیر اشیاء قریب مت لائیں۔ جلنے والے مادوں کے ساتھ مت ملائیں۔	پانی بالکل استعمال نہ کریں۔ آگ کے قریب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں 'AFFF' فوم کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔
دھماکہ:	اساسوں، جلنے والے مادوں، تکسیدی مادوں، تخفیفی مادوں اور پانی کے ساتھ ملنے پر آگ اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے۔		آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں مگر پانی کو مادے میں ملنے سے بچائیں۔

جسم میں داخلہ:	پھواری کے بننے سے بچائیں۔ چھونے سے سختی سے پرہیز کریں۔	ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں۔
سانس کے راستے:	اعضاء گل سکتے ہیں۔ جلن، کھانسی سانس لینے میں مشکل۔	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں۔
جلد کے راستے:	اعضاء کے گلنے کا خطرہ سرجی جلد پر جلنے کے شدید زخم درد۔	حفاظتی دستاں استعمال کریں۔ حفاظتی لباس استعمال کریں۔
آنکھوں میں پڑنا:	گلا دینے والا مادہ سرجی درد شدید گہرے زخم۔	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں۔
نگلنے کی صورت میں:	گلنے کا خطرہ پیٹ میں درد، جلن کا احساس، ٹڈھال ہو کر گرنا۔	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں۔

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
رستے ہوئے مالغ کو بیل ہو جانے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں۔ لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس اور خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔	ناٹھنے والی پیکنگ استعمال کریں، ٹوٹنے والی پیکنگ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے میں بند کریں۔ خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-10B NFPA Code: H 3; F 0; R 2; W	آتش گیر اور تخفیفی اشیاء طاقتور تکسیدی مادوں طاقتور اساس خوراک اور جانوروں کی فیڈ اور دیگر مادوں (نوٹ دیکھیں) اس کو سٹین لیس سٹیل کے ڈبوں میں ذخیرہ کیا جا سکتا ہے۔ سے الگ رکھیں۔

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے دھوئیں یا گرد میں سانس لینے سے اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے

سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سٹیگریڈ پر اس کی تھخیر برائے نام ہے لیکن سپرے کرنے پر ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے

متضرر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: گلانے کا موجب مادہ یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلاد پتا ہے نکلنے پر اعضا کو گلاد پتا ہے اس کے ذرات کے ذرات کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)

جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: بار بار یا طویل عرصے تک اس کے ذرات سانس کے راستے جانے سے پھیپھڑے متاثر ہو سکتے ہیں۔ اس کے ذرات کے طویل عرصے یا بار بار جسم میں جانے پر دانت خراب ہو سکتے ہیں۔

طبعی حالت: شکل: نمی جذب کرنے والا سیال جس کی کوئی بو نہیں ہوتی بے رنگ روغنی

کیمیائی خطرات: یہ طاقتور کسیدی مادہ ہے اور تخفیفی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے مادہ طاقتور تیزاب ہے اور اعلیٰ مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔ یہ کام دھاتوں کو گلاد پتا ہے اور آتشگیر اور دھماکہ خیز میس (ہائیڈروجن - ICSC # 0001) بناتا ہے یہ پانی اور نامیاتی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور حرارت خارج کرتا ہے (نوٹ دیکھیں) اس کو گرم کرنے پر چھینے والے اور زہریلے بخارات یا گیس (سلفر آکسائیڈز) خارج ہوتے ہیں

ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)

TLV: ppm; 1 mg/m³ (as TWA); 3 mg/m³ (as STEL) (ACGIH 1993-1994).

PDK: 1 mg/m³ (USSR 1988).

MAK: ppm; 1 mg/m³; respirable fraction of aerosol (1991).

طبعی خواص

نقطہ جوش (اجزاء میں تحلیل ہو جاتا ہے): 340

نقطہ پگھلاؤ: 10 سٹیگریڈ

کثافت اضافی (بالمقابل پانی=1): 1.8

پانی میں حل پذیری: حل پذیر

146 سٹیگریڈ پر بخاراتی پریشر: 0.13kPa

بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا=1): 3.4

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ ماحول کے لیے نقصان دہ ہو سکتا ہے، آبی جانداروں پر خصوصی تو جدی 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 اس مادے پر پانی ہرگز نہ ڈالیں اس کو حل یا پتلا کرتے وقت پانی میں آہستہ آہستہ شامل کریں۔ اس کو ایسی جگہ ذخیرہ کریں جہاں فرش گلنے سے محفوظ ہو۔

مزید معلومات

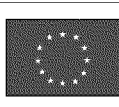
LEGAL NOTICE

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