

SULFUR TRIOXIDE	سلفر ٹرائی آسائید	ICSC: 1202
CAS # 7446-11-9 RTECS #WT4830000 UN # 1829 EC # EINECS#231-197-3 UN Hazard class: 8	: دیگر نام: Sulphuric (acid) anhydride Sulfuric oxide فارمولہ: SO <sub>3</sub> سامانی وزن: 80.1	
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو بنا	بچاؤ	خطے کی قسم
پانی والے مادے اور پانی باکل نہ استعمال آگ کے قرب و بخار میں پھیلنے کی صورت میں مناسب بھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔	.اساں۔ بلنے والے مادے۔ تخفیفی عوامل پانی کے ساتھ مت لائیں	غیر آش گیر مادہ گرم کرنے سے دباو بڑھے گا جس سے پھٹنے کا خطرہ ہوگا۔ بلنے پر سوچ پیدا کرنے والے یا زبریلے بخارات (یا گیسیں) ثارج ہوتے ہیں۔
آگ لگنے کی صورت میں ڈرمون وغیرہ کوپانی کا پھر کا کر کے تمثیل کریں مگر پانی کو مادے میں ملنے سے بچائیں		اساں آش گیر اشیاء تخفیفی عوامل پانی کے ساتھ ملنے سے آگ لگنے اور دھاکہ ہونے کا خطرہ ہے
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	پھر اور کے بننے سے بچائیں پھونے سے تھی سے پرہیز کریں	جم میں داغند:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آدم دلائیں نیک لگا کر لائیں طبی بنداشت کا انتظام کریں	وکی آمدورفت، لوکل ایگریاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	سانس کے راستے: جلن کھانسی سانس لینے میں مشکل لگے کی خابی سانس کی نالی میں سے آواز سانس کی خابی
خاب شدہ کچپ سے آنار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شادر کے نیچے لے جائیں طبی بنداشت کا بندوبست کریں	خاطی متنانے استعمال کریں خاطی لباس استعمال کریں	جلد کے راستے: سرخی۔ جلد پر بلنے کے شدید زخم جلن کا احساس آبلے
پسلے کھنی منت بتک پانی سے اچھی طرح دھوئیں۔ پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	چہرے کی شدید استعمال کریں یا اسکھوں کی خاطی کے ساتھ آلات تنفس۔ استعمال کریں	اسکھوں میں پڑنا: سرخی۔ درد۔ دھمکی بصارت۔ شدید گھرے زخم۔
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ قے مت دلوائیں۔ پینے کے لیے وافر پانی دیں۔	کام کے دوران خود دونوں اور سلگیٹ نوشی مت کریں	نگنے کی صورت میں: پیٹ میں درد۔ جلن کا احساس۔ متلی۔ صدمہ یا شدید نفاحت۔
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بچھنے کی صورت میں اقدامات:	
خوارک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔ ہوا بند، حالت میں رکھیں	خدا کا علاقہ فوراً غالی کر دیں کسی مایہ سے مشوہر کسی لکڑی کے برادے یا دوسرا۔ آش گیر مادوں میں بذب نہ کریں بقیہ مانع کویارت وغیرہ میں چسب کر کے گھوڑا جگہ پر پہنچا دیں۔ ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں مانع پر پانی کی دھارہ پھیلیں۔ اس کمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دل کیمیائی خالیت کا بابا مع خود کا آہ تنفس استعمال کریں	
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:	
صرف مسلسل حالت میں ذخیرہ کریں خوارک اور فیڈ وغیرہ ناوقوف مادوں۔ خٹک رکھیں سے علیحدہ رکھیں کیمیائی خالیت میں دیکھیں 17 تا 25 سنٹی گرینڈ پر ذخیرہ کریں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[80GC1-I-X] NFPA Code: H[3]; F[0]; R[2];	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

SULFUR TRIOXIDE	سلفروائی آسائید	ICSC: 1202
امم معلومات		
جسم میں دانہ کے راستے: یہ ماہ جنم میں اس کے بھارت میں سانس لینے سے نکلنے پر بذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے دانہ کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقداریزی سے خطرناک مختصرمدت کے لیے جنم میں دانہ کے اثرات: آنکھوں میں اور سانس کی نالی میں جلد پر شدید زخم کا اندازہ ہے نگہنے پر گلعنے کا اندازہ۔ طویل مدت کے لیے جنم میں دانہ کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار اثر انداز ہونے سے پھیپھڑوں کو نقصان پہنچ سکتا ہے درندوں کو بھی گلا سکتا ہے اس کی پھووار انسانوں کو کمیسر کر سکتی ہیں	طبعی عالت: ہوا داری چذب کرنے والے رنگ مائع بے رنگ سے لیکر زرد قلمیں طبعی خواص: بھارت ہوا سے بھارت میں نوؤں دیکھیں کمیائی خطرات: یہ ماہ طاقتور بخیہی عامل ہے اور آش گیر شدت کے ساتھ اور تخفیفی مادوں کے ساتھ نامیائی مرکبات عل کرتا ہے اور آگ اور دھماکے کا موجب بھی بنتا ہے یہ ماہ پانی اور نماد ہوا کے ساتھ شدت سے عل کرتا ہے اور سلفوک ایڈ بنتا ہے اس کا پانی میں محلول طاقتور تریاب ہے یہ انسانوں کے ساتھ شدت سے عل کرتا ہے اور دھائق کو گلا دیتا ہے اور آنکھیں (ہائیزو ٹن) غارج کرتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے	
طبعی خواص		
20 سنٹی گریڈ پر بھارت کی کثافت اضافی (مقابل ہوا = 1) : 1.2-2 25 سنٹی گریڈ پر بھارتی پریشر: Kpa نوؤں دیکھیں بھارت کی کثافت اضافی: 2.8	نقاط بوش : [ 45 ] سنٹی گریڈ نقاط پگھلاو: نوؤں دیکھیں پانی میں عل پزیری (گرام فی 100 ملی لتر): عل کرتا ہے	
ماخیانی اعداد و شمار		
یہ ماہ آبی بانداروں کے لئے نقصان دہ ہے۔		
نوؤں (Notes)		
کمی بھی پانی اس مادے میں نہ ڈالیں، عل کرتے یا پتلا کرتے وقت پانی میں اس کو آہستہ آہستہ ڈالیں جب alpha عالت پھیلتی ہے تو یہ gamma شکل اختیار کر لیتا ہے جس سے بھارتی دباؤ بڑھ جاتا ہے اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہو جاتا ہے		
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. © 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