

OLEUM	اولیم		ICSC: 1447
CAS # 8014-95-7 RTECS # WS5605000 UN # 1831 EC # 016-019-00-2 EINECS# UN Hazard class: 8	دیگر نام: Sulfuric acid, fuming Disulphuric acid Dithionic acid Dithionic acid Pyrosulfuric acid Mixture of sulfuric acid and sulfur trioxide فارمولا: $H_2SO_4 \cdot O_3S_2$ سالماتی وزن: See Notes		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
آبی اجزاء بالکل نہ استعمال کریں پانی بالکل استعمال نہ کریں آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مناسب مادے استعمال کریں	آتش گیر اشیاء قریب مت لائیں .. اساس. جلنے والے مادے. تھنفسی عوامل پانی کے ساتھ مت ملائیں	غیر آتش گیر مادہ. کئی عوامل آگ یا دھماکہ کا باعث بن سکتے ہیں. جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں.	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ کو پانی کا ہتھوڑا کر کے ٹھنڈا رکھیں مگر پانی کو مادے میں جلنے سے بچائیں		آگ لگنے اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے اساس آتش گیر اشیاء تھنفسی عوامل پانی سے	دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	پھوار کے نینے سے بچائیں چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں. طبی ہنگامہ کی منتقلی کا انتظام کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگریٹسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	. جلن کھانسی سانس لینے میں مشکل لگنے کی خرابی علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹس دیکھیں)	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاہور کے نیچے لے جائیں طبی ہنگامہ کی منتقلی کا بندوبست کریں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرنخی جلنے کے شدید زخم، درد، آبلے	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں.	ہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں.	سرنخی. درد. دھندلی بصارت.	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے مزہ اندر سے صاف کریں. قے مت دلوائیں. پینے کے لیے وافر پانی دیں. طبی ہنگامہ کی منتقلی کا بندوبست کریں.	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں درد. جلن کا احساس. متلی. سے. صدمہ یا شدید نفاہت.	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
ہ ٹوٹنے والی پیکنگ استعمال کریں، ٹوٹنے والی پیکنگ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے بند کریں، ہوا بند ڈبے میں رکھیں، خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں.		خطرناک علاقہ فوراً خالی کریں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں. مانع ہر پانی کی دھار نہ پھینکیں کلومی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں ہذب نہ کریں رستے ہونے مانع کو تیل ہو جانے والے پلاسٹک کے ٹکٹ ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں. بقیہ مانع کو ریت وغیرہ میں ہذب کر کے محفوظ جگہ پر پھینچیں. اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں کیمیائی حفاظت کا لباس بیج خود کارآمد تنفس استعمال کریں	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں مواد. خشک. سرد اچھی طرح بند کریں ناموافق مادوں سے علیحدہ رکھیں کیمیائی خطرات میں دیکھیں.		Transport Emergency Card: TEC (R)-[80S1831] NFPA Code: H[3]; F[0]; R[2]; [W]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

OLEUM	اولیم	ICSC: 1447
-------	-------	------------

اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لیکر براون گاڑھا روغنی نمی جذب کرنے والا مائع مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: بخارات ہوا سے ہماری میں</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے زہریلے اور گلا دینے والے بخارات سلفر آکسائیڈ بناتا ہے یہ مادہ طاقتور تھیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تنفسی مادوں کن اور نامیاتی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے۔ شدت کے ساتھ نامیاتی مرکبات اور آگ اور دھماکے کا موجب بھی بنتا ہے یہ پانی اور نمدار ہوا کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور سلفیورک ایسڈ بناتا ہے اس کا پانی میں محلول طاقتور تیزاب ہے جو اسوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور دھاتوں کو گلا دیتا ہے آتش گیر گیس پیدا کرتا ہے (ہائیڈروجن ICSC-0001 دیکھیں)</p> <p>ہوا میں مقررہ حد: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار جلد ہی خطرے کی حد تک پہنچ جائے گی</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات:</p> <p>جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے۔ نکلنے پر نکلنے کا اندیشہ اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار اثر انداز ہونے سے پھیپھڑوں کو نقصان پہنچ سکتا ہے اس کی وجہ سے بصارت متاثر ہو سکتی ہے دانتوں کو نقصان پہنچاتا ہے اس کی دھند میں سانس لینے سے کینسر ہو سکتا ہے</p>	

طبعی خواص		
<p>20 سنٹی گریڈ پر بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا = 1): 1.01-1.3</p>	<p>نقطہ جوش: نوٹس دیکھیں</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: نوٹس دیکھیں</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 1.9</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): حل پذیر عمل کرتا ہے</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: Kpa نوٹس دیکھیں</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی: 3.3-3</p>	

ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے نقصان دہ ہے۔		

نوٹس (Notes)		
<p>پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگرہداشت ضروری ہے ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور کریں کبھی بھی پانی اس مادے میں نہ ڈالیں، حل کرتے یا پتلا کرتے وقت پانی میں اس کو آہستہ آہستہ ڈالیں اس کے علاوہ اس کے اندر سلفر ٹرائی آکسائیڈ (SO₃) کی مقدار مختلف ہو سکتی ہے جس سے اس کی طبعی خصوصیات بدل سکتی ہیں نقطہ ہائے جوش [ICSC 0362 Sulfuric acid and ICSC 1202 Sulfur trioxide] سے رجوع کریں</p>		

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		
------------------	--	--

--	--	--

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