


SILVER NITRATE	سلور نائٹریٹ		ICSC: 1116
CAS # 7761-88-8 RTECS # VW4725000 UN # 1493 EC # 047-001-00-2 EINECS# 231-853-9 UN Hazard class: 5.1	دیگر نام : فارمولا : AgNO <sub>3</sub> سالماتی وزن : 89-169		
لگھائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
بڑی مقدار میں پانی استعمال کریں آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔	آتش گیر اشیاء قہقہ مت لائیں۔	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلتے میں معاون ہوتا ہے۔ جلتے پر سوزش کھیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا پھیرا کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ
	گرد کو پھیلنے سے بچانے میں حفظان صحت پرستی سے عملدرآمد کریں!		جسم میں داخلہ
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی ہنگامہ کال کا انتظام کریں	لوکل ایڈجسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	گلے کی خرابی کھانسی۔ بلن سانس کی خرابی سانس لینے میں مشکل کیلے، بھٹ یا نائن ٹیلی جلد پکڑا ہٹ سردی متلی حواس باہنگی تشج بے ہوشی علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	سانس کے راستے
پہلے وافر مقدار میں پانی اور بہانیں 8 پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی بہانیں طبی ہنگامہ کال کا انتظام کریں	حفاظتی دستانے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	بلن کا احساس سرخی۔ جلد پر جلتے کے زخم آچلے شدید سردی سے اعضاء کا ضیاع Frostbite	جلد کے راستے
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	چہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت لی کر۔	سرخی۔ درد۔ شدید گہرے زخم۔ بسات ختم۔	آنکھوں میں پڑنا
پانی سے مزند اندر سے صاف کریں سے مت دلوائیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خورد و نوش اور سلگھٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں درد۔ بلن کا احساس۔ صدمہ یا شدید نقاہت۔ (مزید سانس کی علامات کے نیچے دیکھیں)۔	نگلنے کی صورت میں
چیکٹ کرنا اور لیبل لگانا		بکھرنے کی صورت میں اقدامات	
		گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکھٹا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلہ کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کر دیں لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں اس کیمیکل کو مائل میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)۔	
ذخیہ کرنا		ہنگامی اقدامات	
اس کو اچھی طرح کھند رکھیں کیمیائی خطرات میں دیکھیں سے علیحدہ رکھیں آتش گیر اور تخفیفی اشیاء اس کو اچھی طرح کھند رکھیں اندھیرے میں رکھیں۔		Transport Emergency Card: TEC (R)-[51G02] NFPA Code: H[1]; F[0]; R[0]; [ox]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

SILVER NITRATE	سلور نائٹریٹ	ICSC: 1116
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات 20 منٹ گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے۔ نکلنے پر گلے کا اندیشہ یہ مادہ خون پر انداز ہو سکتا ہے۔ جو Methaemoglobin کی ساخت پر منتج ہو سکتا ہے۔ اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات یہ مادہ خون پر اثر انداز ہو سکتا ہے جو Methaemoglobin کی ساخت پر منتج ہو سکتا ہے سانس کے راستے جانے اسی نکلنے سے یہ مادہ آنکھوں کی رنگت میں خرابی اور جلد اور براؤن ناخن بکیدا ہو سکتے ہیں</p>	<p>طبعی حالت 8 قلمیں بے رنگ بے بو شفاف یا سفید قلمیں</p> <p>طبعی خواص 8</p> <p>کیمیائی خطرات 8 یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے بخارات کھاتا ہے یہ مادہ طاقتور تکسیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تنفسی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے اور آگ اور دھماکے کا موجب بھی بنتا ہے۔ پلاسٹک اور ربڑ کو نقصان پہنچاتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حد 8</p> <p>(TLV: [3] ppm [as TWA]; 6 ppm as STEL) (ACGIH 1999)</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ جوش 8 [ 444 ] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ 8 [212] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اشانی (بالمقابل پانی = 1) 8 بہت اچھی</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر) 8</p>	
ماتولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے زہریلا ہے		
نوٹس (Notes)		
<p>ماتول میں مقدار کے مطابق وقفوں پر طبی معلقہ کیا جائے اس مادے کے زہریلے اثرات کے لئے مخصوص علاج ضروری ہے مناسب سولنتیں اور ہدایات موجود ہونی چاہئیں خراب شدہ کپڑوں (جو آگ پکڑ سکتے ہیں) کو پانی سے اچھی طرح سے صاف کریں</p>		
مزید معلومات 8		
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>