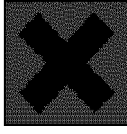


CAS # 12125-02-9 RTECS # BP4550000 EC # 017-014-00-8	دیگر نام: Ammonium muriate Sal ammonia Sal ammoniac فارمولہ: NH_4Cl سالمانی وزن 53.5	
--	---	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات/علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یازہریلے بخارات (پاگیس) خارج ہوتے ہیں۔		آگ کے قریب وجوہ میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:			

جسم میں داخلہ:		گرد کو پھیلنے سے بچائیں	
سانس کے راستے:	کھانسی	ہوا کی آمدورفت (پاؤڈر کی صورت میں نہیں) لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی	حفاظتی دستا نئے استعمال کریں	حفاظتی دستا نئے استعمال کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی		پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	متلی گلی کی خرابی، تے آنا	کام کے دوران خورد و نوش اور تمباکو نوشی سے پرہیز کریں	کلی کروائیں پینے کے لیے وافر پانی دیں آرام کروائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
گرے ہوئے مادے لاکٹھا کر کے ڈبوں یا برتنوں میں ڈالیں اگر مناسب ہو تو پہلے پانی سے نم کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات سے بچنے کے لیے P2 والے ماسک کی ضرورت)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
NFPA Code: H 1; F 0; R 0;	امونیم نائٹریٹ، پوٹاشیم کلورائیڈ، تیزابوں، الکلی سلور کے نمکیات سے الگ رکھیں خشک رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات	
<p>طبعی حالت: شکل: مختلف حالتوں میں پایا جانے والا بے رنگ سے لے کر سفیدی جذب کرنے والا ٹھوس مادہ</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ جلانے یا گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور جیسے والے بخارات (نائٹروجن آکسائیڈز، امونیا اور ہائیڈروجن کلورائیڈ) بناتا ہے اس کا پانی میں محلول کمزور اسام ہے یہ امونیم نائٹریٹ اور پوٹاشیم کلورائیڈ کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔ جس سے آگ اور دھماکے کا خطرہ پیدا ہوتا ہے یہ مرکب تیزابوں کے ساتھ مل کر ہائیڈروجن کلورائیڈ اور اساموں کے ساتھ مل کر امونیا بناتا ہے یہ سلور کے نمکیات کے ساتھ مل کر ایسے مرکبات بناتا ہے جو ضرب سے اثر پذیر ہوتے ہیں یہ تانبے اور اسکے مرکبات کو نقصان پہنچاتا ہے۔</p> <p>ہو ایس مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV (as fume): ppm; 10 mg/m³ (as TWA); 20 mg/m³ (as STEL) (ACGIH 1992-1993).</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس کے رات جانے یا نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے۔</p> <p>سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات: 20 سنٹی گریڈ پر اس کی تیخیر برائے نام ہے لیکن ہو ایس اسکے ذرات کی مقدار ناگوار حد تک جلد ہی پہنچ سکتی ہے۔</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ جلد، آنکھوں اور سانس کی نالی میں جلن پیدا کرتا ہے</p>

طبعی خواص

<p>نقطہ تصعید: 350 سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالتقابل پانی=1): 1.5</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: اچھی 28.3 گرام فی 100 ملی لیٹر</p> <p>160 سنٹی گریڈ پر بخارات دباؤ: KP9</p>	
--	--

ماحولیاتی اعداد و شمار

نوٹس (Notes)	
--------------	--

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