
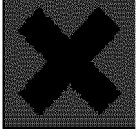


CAS # 5470-11-1 RTECS # NC3675000 EC # 612-123-00-2	دیگر نام: Hydroxylammonium chloride Oxammonium hydrochloride Hydroxylaminium chloride فارمولا: NH₂OH.HCl سالمائی وزن 69.5	 
---	--	--

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 یاز ہریلے بخارات (پاگیسس) خارج ہوتے ہیں۔		آگ کے قرب وجوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:			

جسم میں داخلہ:		گرد کو پھیلنے سے بچائیں حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں	
سانس کے راستے:	نیلے ہونٹ یا ناخن نیلی جلد حواس باختگی اینٹھن چکراہٹ سرد مٹی بے ہوشی	ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں (پاؤڈر کی صورت میں نہیں) لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی درد (سانس کے ذریعے داخلے کے اندر دیکھیں)	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی درد	حفاظتی لوگل استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں تنفس کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	(سانس کی علامات کے اندر دیکھیں)	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	کچی کروائیں پانی میں-activated char . coal گھول کر پلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
سیورٹی میں نہ بہائیں گرے ہوئے مادے کو اکٹھا کر کے ڈبوں یا برتنوں میں ڈالیں اگر مناسب ہو تو پہلے پانی سے نم کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے (غیر معمولی ذاتی تحفظ ضرور رساں ذرات سے بچنے کے لیے P2 والے ماسک کی ضرورت)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
	ختم رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

<p>طبعی حالت: شکل: بے رنگ نمی جذب کرنے والی قلمیں</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ کے نمی ساتھ ملنے پر آہستہ آہستہ تحلیل ہو جاتا ہے گرم کرنے سے زہریلے بخارات بنتے ہیں پانی میں اس کا محلول کمزور تیزاب ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV مقرر نہیں کی گئی</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں، اس کے دھوئیں یا گرد میں سانس لینے سے جلد کے راستے سے اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات: 20 سٹیگریڈ پیراس کی تخییر بہت کم ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں اس کے ذرات کی مقدار نقصان دہ حد تک جلد پہنچ جاتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: اس مادے کی وجہ سے آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی میں جلن پیدا ہوتی ہے۔ یہ مادہ خون کے سرخ خلیوں پر اثر انداز ہو سکتا ہے۔ جو me-thaemoglobin کی ساخت پر توجہ ہوتا ہے</p> <p>جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار چھونے سے جلد کی الرجی (sensitisation) ہو سکتی ہے</p>
--	---

طبعی خواص

نقطہ پگھلاؤ (اجزاء میں تحلیل ہو جاتا ہے): 151-152 سٹیگریڈ	کثافت اضافی (بالتقابل پانی = 1): 1.7
گرم نی 100 ملی لیٹر	83 17 سٹیگریڈ پیراس میں حل پذیری:

ماحولیاتی اعداد و شمار

نوٹس (Notes)

<p>بعض حوالہ جات میں اس کا نقطہ پگھلاؤ (تحلیل ہوتے ہوئے) 151-152°C بیان کیا گیا ہے ایک حوالے میں کہا گیا ہے کہ 115°C سے اوپر گرم کرنے سے دھماکے کا خطرہ ہوتا ہے جسم میں داخل ہونے والی مقدار کے مطابق باقاعدہ وقفوں سے طبی معائنہ کی سفارش کی جاتی ہے اس مادے کے زہریلے اثرات کے لیے خصوصی علاج ضروری ہے مناسب وسائل ہدایات کے ساتھ میسر کیے جائیں</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

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