


AMMONIUM BISULFIDE	امونیم ہائی سلفائیڈ		ICSC: 1035
CAS # 12124-99-1 RTECS # BS4900000 UN # EC # EINECS# 235-184-3 UN Hazard class:	دیگر نام : Ammonium hydrogen sulfide Ammonium hydrosulfide Ammonium sulphhydrate Ammonium mercaptan فارمولا: $H_3NS / (NH_4)HS$ سالماتی وزن: 51.1		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
AFFF پاؤڈر، کاربن ڈائی آکسائیڈ	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی سختی سے منع ہیں۔	جلنے والا 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 پر پانی کا پھیرا کاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں!		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریڈ اسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی برسائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخی۔ جلن کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	چہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں۔	سرخی۔ درد۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں کھچاؤ۔ پیٹ میں درد جلن کا احساس۔ اسہال۔ متلی۔ قے	نگلنے کی صورت میں:
پیٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
ہوا بند خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔		خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں گے ہونے والے مادے کو برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آدورفت کا انتظام کریں کیمیائی حفاظت کا لباس مع خود کارآمد تنفس استعمال کریں چنگاری کے تمام ذرائع ہٹا دیں	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
تیزابوں تکیدی عوامل خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں سرد۔ خشک رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں۔ ہوا دار کمرے میں رکھیں۔			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

AMMONIUM BISULFIDE	امونیم بائی سلفائیڈ	ICSC: 1035
اہم معلومات		
<p>طبعی حالت: روغنی سفید ہنٹھی قلمیں مخصوص بو کے ساتھ کییمیائی خطرات: پلنے پر یہ مادہ تحلیل ہو جاتا ہے پیدا کرتا ہے اور۔ امونیا کے بخارات نازروجن کے آکسائیڈ سلفر کے آکسائیڈ زہریلی اور گلا دینے والی گھمبیں بشمول امونیا کے بخارات ہائیڈروجن سلفائیڈ بناتا ہے تیزابوں کے ساتھ عمل کرتا ہے ہائیڈروجن سلفائیڈ سلفر آکسائیڈز کے ساتھ عمل کرتا ہے اگر تکیدی عوامل کے ساتھ مل جائے تو شدت کے ساتھ عمل کرتا اور آگ اور دھماکے کا موجب بھی بنتا ہے 13389 کو ترجیح دیں ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں جلد کے راستے سانس کے ذریعے لگنے پر چذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار انتہائی تیزی سے خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p>	
طبعی خواص		
پانی میں حل پذیر (گرام فی 100 ملی لٹر): 128.1 20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: [52] Kpa	فلڈیش پوائنٹ: See Notes	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے۔ آبی جانداروں پر خصوصی توجہ دی جائے		
نوٹس (Notes)		
کمرشل پراڈکٹ 40% محلول کی صورت میں میا ہے جو نیٹک پراڈکٹ کی نسبت زیادہ مستحکم ہے۔ یہ مادہ آگ پکڑ سکتا ہے لیکن فلڈیش پوائنٹ پر لڑبچہ میں موجود نہیں انسانی صحت پر اس کے اثرات کے متعلق زیادہ معلومات موجود نہیں لہذا انتہائی احتیاط برتی جائے		
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>		