



Ammonia Gas (Anhydrous) 99.99% Pure

فارمولا: NH_3
سالماتی وزن 17.03



امونیا گیس

Azare :
Spirit of Hatshom

خطرات کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	آتشگیر مادہ	کھلے شعلے، چنگاری اور سرگرمی نشتی سے منع ہے	آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:	اس گیس کے ہوا میں آمیزہ دھماکہ خیز ہیں	بند سٹم، ہوا کی آمد و رفت دھماکہ پروف برقی آلات اور روشنی کا انتظام ہونا چاہیے	آگ لگنے کی صورت میں سلنڈر کو پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں

جسم میں داخلہ:	چھونے سے سختی سے پرہیز کریں		
سانس کے راستے:	جلن، کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس اکھڑنا گلے کی خرابی علامات دیر سے ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	ہوا کی آمد و رفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں ٹیک لگا کر لٹائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی جلد پر جلنے کے زخم درد آبلے مانع کے جلد کو چھو جانے Frostbite سے ہو سکتا ہے	سردی سے بچانے والے انسولیٹڈ دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	Frostbite کی صورت میں: کافی مقدار میں پانی اور پرہیز کپڑے نہ اتاریں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی درد شدید گہرے زخم	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:			

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں! کسی ماہر سے مشورہ کریں! ہوا کی آمد و رفت کا انتظام کریں مانع پر پانی کی دھار نہ پھینکیں گیس کپانی کے سپرے کے ساتھ صاف کریں (فیئر معمولی تحفظ کی ضرورت گیس سے محفوظ کیمیائی تحفظ کا لباس بمع خود کار آلہ تنفس استعمال کریں)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-1 NFPA Code: H3; F1; R0;	آگ سے محفوظ جگہ پر رکھیں تیسیدی مادوں، تیزابوں اور ہیپوز سے الگ رکھیں ٹھنڈا رکھیں ہوا دار کمرے میں رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

<p>طبعی حالت: شکل : کپریہ مائع شدہ گیس، COLOURLESS، چھتی ہوئی بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: گیس ہوا سے ہلکی ہے</p> <p>کیمیائی خطرات: پارے، چاندی اور سونے کے آکسائیڈز کے ساتھ ملنے سے ضرب سے اثر پذیر ہونے والے اجزاء بن سکتے ہیں یہ مادہ طاقت وراساس ہے اور تیزاب کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور عمل کرتا ہے۔ گلا دیتا ہے۔ یہ طاقتور تکسیدی مادوں اور ہیوجنز کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے۔ یہ تانبے ڈالمونیم حسرت اور ان کے بھرتوں کو نقصان پہنچاتا ہے۔ یہ پانی میں حل ہو جاتا ہے اور حرارت خارج کرتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits) TLV: 25 ppm; 17 mg/m³ (as TWA); 35 ppm; 24 mg/m³ (as STEL) (ACGIH 1997). MAK: 20 ppm; 14 mg/m³; (1993)</p>	<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے راستے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: خراج ہونے کی صورت میں ہوا میں اس گیس کی مقدار فوراً خطرے کی حد تک پہنچ جائے گی</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے بڑی مقدار کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) سیال کی تیزی سے تیخری و جہ سے frostbite ہو سکتا ہے</p>
--	--

طبعی خواص

<p>نقطہ جوش: -33 سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: -78 سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالقابل پانی=1): 0.7 at -33°C</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری: 54 گرام فی 100 ملی لیٹر</p> <p>26 سنٹی گریڈ پر بخاراتی بریشتر: 1013kPa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا =1): 0.59</p>	<p>خود بخود آگ بھڑکنے کا ٹیپر پیکر: 651 سنٹی گریڈ</p> <p>دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: 15-28</p>
--	--

ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ آبی جانداروں کے لیے بے حدز ہر بلا ہے

نوٹس (Notes)

پھپھڑوں میں پانی بھرنے (lung oedema) کی علامات اکثر کئی گھنٹوں کے بعد ظاہر ہوتی ہیں اور جسمانی کام کرنے سے ان کی شدت میں اضافہ ہو جاتا ہے لہذا آرام اور طبی نگہداشت انتہائی ضروری ہے ڈاکٹر یا اس کا نامزد کردہ شخص فوراً مناسب قسم کا سپرے کرنے پر غور کریں ایک ہوتے ہوئے سنسنڈر کی ایک والی سائیکو اوپر کر دیں تاکہ مائع حالت میں گیس لیک نہ ہو

مزید معلومات

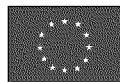
LEGAL NOTICE

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