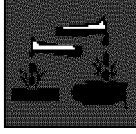


CAS # 1336-21-6 RTECS # BQ9625000 UN # 2672 EC # 007-001-01-2	دیگر نام: Aqua ammonia Ammonium hydrate فارمولہ: NH_4OH سالمانی وزن 35.1	
--	--	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ		آگ کے قریب وجوہات میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:	نوٹ دیکھیں		آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے انہیں ٹھنڈا رکھیں

جسم میں داخلہ:	حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں	ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں
سانس کے راستے:	جلن، کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس اکھڑنا گلے کی خرابی	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگزاسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں اس کے ڈبوں کو مناسب طور پر بند رکھیں
جلد کے راستے:	اعضاء کے گلنے کا خطرہ سرنی جلد پر جلنے کے زخم شدید درد آبلے	حفاظتی دستا نئے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں
آنکھوں میں پڑنا:	گلا دینے والا مادہ سرنی درد دھندلی بصارت شدید گہرے زخم	استعمال کریں چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس >
نگلنے کی صورت میں:	گلنے کا خطرہ پیٹ میں کچاؤ پیٹ میں درد گلے کی خرابی (سانس کی علامات کے اندر دیکھیں)	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
خطرناک علاقہ فوراً خالی کر دیں! بڑی مقدار میں بہہ جانے کی صورت میں کسی ماہر سے مشورہ کریں ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں کی پتلے تیزاب مثلاً سلفیورک ایسڈ کے ساتھ احتیاط کے ساتھ رستے ہوئے اور بہہ گئے مائع کو بے اثر بنائیں بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کریں اس مادے کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس اور خود کار آلہ تنفس کی ضرورت)	ناٹوٹنے والی پیکنگ استعمال کریں ٹوٹنے والی پیکنگ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے میں بند کریں B نوٹ:
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-219 NFPA Code: H3; F1; R0	خوراک اور جانوروں کی فیڈ (کیمیائی خطرات میں دیکھیں) سے الگ رکھیں ٹھنڈا رکھیں (further see Notes). اچھی طرح بند رکھیں ہوا دار کمرے میں رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں aerosol or اس کے بخارات میں سانس لینے سے اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے

سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 منٹ گریڈ پر ہوا میں اس کی مقدار انتہائی تیزی سے خطرناک حد تک پہنچ سکتی ہے

مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے نکلنے پر اعضاء کو گلا دیتا ہے اس کے بخارات کے زیادہ مقدار میں جسم میں جانے سے laryngeal oedema سانس کی نالی میں سوزش اور نمونیا ہو سکتا ہے۔

جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: بار بار یا طویل عرصے تک اس کے بخارات سانس کے راستے جانے سے پھیپھڑے متاثر ہو سکتے ہیں

طبعی حالت: شکل: انتہائی تیزی سے اڑنے والا امونیا کا بے رنگ آبی محلول چھتی ہوئی بو کے ساتھ
 کیمیائی خطرات: یہ مادہ بہت سی بھاری دھاتوں اور ان کے نمکیات کے ساتھ عمل کرتا ہے جس سے دھماکہ خیز مرکبات بنتے ہیں۔ ہائیڈروجن۔ (متعدد دھاتوں پر عمل کر کے آتش گیر دودھا کہ خیزگیس خارج کرتا ہے۔ ہائیڈروجن ICSC # 0001 دیکھیں

ہو میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)
 TLV (as TWA): 25 ppm; 17 mg/m³ (for NH₃);
 as STEL: 35 ppm; 24 mg/m³ (ACGIH 1994-1995).

طبعی خواص

نقط جوش: 38 (25% سنٹی گریڈ)
 نقط پگھلاؤ: -58 (25% سنٹی گریڈ)
 کثافت اضافی (بالمقابل پانی=1): 0.9 (25%)
 پانی میں حل پذیری: حل پذیر
 20 سنٹی گریڈ بخاراتی پریشر: 48kPa (25%)
 بخارات کی کثافت اضافی (بمقابل ہوا=1): 0.6-1.2

ماحولیاتی اعداد و شمار

مادہ آبی جانداروں کے لیے بے حد زہریلا ہے

نوٹس (Notes)

آپ کو علم ہونا چاہیے کہ اس مادے سے امونیا بس خارج ہو سکتی ہے جسم میں داخل ہونے والی مقدار کے مطابق باقاعدہ وقفوں سے طبی معائنے کی سفارش کی جاتی ہے۔ بوتلوں کو اس مادے کے ساتھ پورا نہ بھریں۔ طاقتور محلول میں پریشر بن سکتا ہے ڈھکنے احتیاط سے کھولیں۔
 Other UN numbers are: UN 1005 Ammonia, anhydrous liquefied or ammonia solutions, relative density of less than 0.880 at 15°C in water, with more than 50% ammonia; UN 2073 Ammonia, 35-50%. Ammonia. اس کے علاوہ ICSC # 0414 دیکھیں

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