

 <p>M.Z. International</p>	<p>AMONIUM HYDROXIDE (10%-35% solution)</p> <p>امونیم ہائیڈروکسائیڈ</p>		<p>دیگر نام: Aqua ammonia</p>
	<p>فارمولا: NH_4OH</p> <p>سالمائی وزن 35.1</p>	<p>CAS # 1336-21-6</p> <p>RTECS # BQ9625000</p>	<p>Ammonium hydrate</p> <p>UN # 2672</p> <p>EC # 007-001-01-2</p>

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ	..	آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:			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	برحالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں
سانس کے راستے:	جلن کھا 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	بہ زہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں مصنوعی مصنوعی تنفس فراہم کریں
جلد کے راستے:	اعضاء کے گلنے کا خطرہ G سرخی جلد پر جلنے کے C زخم شدید درد آبلے	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس 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:	گلا دینے والا مادہ سرخی درد دھندلی بصارت شدید گہرے زخم	استعمال کریں چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس >	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	گلنے کا خطرہ پیٹ میں کچاؤ پیٹ میں درد گلے کی خرابی (ماس کی علامات کے اندر دیکھیں)	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	کلی کروائیں قے مت دلائیں پینے کے لیے وافر پانی دیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	بیک کرنا اور لیبل لگانا:
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 پتلے تیزاب مثلاً سلفیورک ایسڈ کے ساتھ احتیاط کے ساتھ رستے ہوئے اور بہہ گئے مانع 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: پیکنگ اس طرح کریں کہ ہوا کی جگہ نہ بچے۔ دھوپ اور گرمی سے دور رکھیں۔
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Call Company Official -	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

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 سنی 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

ہوا 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% سنی گریڈ)
 نقط پگھلاؤ: -58 (25% سنی گریڈ)
 کشافیت اضافی (بالمقابل پانی=1): 0.9 (25%)
 پانی میں حل پذیری: حل پذیر
 20 سنی گریڈ بخاراتی بریشز: 48kPa (25%)
 بخارات کی کشافیت اضافی (بمقابل ہوا=1): 0.6-1.2

ماحولیاتی اعداد و شمار

مادہ آبی جانداروں کے لیے بے حدز ہریلا ہے

نوٹس (Notes)

آپ کو علم ہو نا چاہیے کہ اس مادے سے امونیا بس خارج ہوگی ہے جسم میں داخل ہونے والی مقدار کے مطابق ماہ قاعدہ و قفوں سے طبی معائنہ کی سفارش کی جاتی ہے۔
 Other UN numbers are: UN 1005 Ammonia, anhydrous liquefied or ammonia solution, relative density of less than 0.880 at 15°C in water, with more than 50% ammonia; UN 2073 Ammonia, 35-50%. Ammonia. 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