

CAS # 75-12-7
RTECS # LQ0525000

دیگر نام: Methanamide
Carbamide
فارمولا: $CH_3NO / HCONH_2$
سالمائی وزن 45.0

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	جلنے والا مادہ جلنے پر جلن پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی تھق سے منع ہے	پاؤڈر اٹکول برداشت کرنے والی فوم پانی کا سپرے کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں۔
دھماکہ:			

جسم میں داخلہ:		پھوار کے بننے سے بچائیں عورتوں (دوران حمل) کو اثرات سے بچائیں	
سانس کے راستے:	غٹوگی سرد متلی بے ہوشی	ہوا کی آمد و رفت کا انتظام کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	جسم میں جذب ہو سکتا ہے سرخی	حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں جلد پر پروفامق دار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی	چہرے کی شیلڈ استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	پیٹ میں درد (سانس کی علامات کے اندر دیکھیں)	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	کلی کروائیں آرام کروائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
رستے ہوئے اور بہتے ہوئے مائع کو ممکن حد تک سیل کے (تانبے کے نہیں) سیل ہونے والے ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں گرے مائع کو وافر پانی سے دھو ڈالیں	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
NFPA Code: H2; F1; R;	تیسیدی مادوں سے الگ رکھیں خشک رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات میں سانس لینے سے جلد کے راستے سے اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے۔
 سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات: ہو میں اس مقدار خطرے کی حد تک نہیں پہنچتی یا آہستہ سے پہنچتی ہے بشرطیکہ ٹیمپریچر 20 سٹی گریڈ تک رہے۔
 مقررہ مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: اس مادے کی جہ سے آنکھوں، جلد بر جلن پیدا ہوتی ہے۔
 جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: جانوروں سے تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ اس سے انسانوں کی قوت تولید پر زہریلے اثرات ہوتے ہیں۔

طبعی حالت: شکل: بے رنگ، نمی جذب کرنے والا گاڑھا سیال

کیمیائی خطرات: جلنے پر زہریلی گیسیں (نائٹروجن آکسائیڈز بناتا ہے) 180°C کے اوپر گرم کرنے پر یہ مادہ ٹھیک ہو جاتا ہے۔ اور امونیا پانی کاربن مونو آکسائیڈ اور ہائیڈروجن سائیڈائیڈ بناتا ہے۔ بعض دھاتوں مثلاً تانبے، لوہے، المونیم اور قدرتی ربو کو نقصان پہنچاتا ہے۔

ہو میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)
 TLV: 10 ppm; 18 mg/m³ (skin) (ACGIH 1996).

طبعی خواص

فلش پوائنٹ: 154°C o.c
 خود بخود آگ بھڑکنے کا ٹمپریچر: 500 سٹی گریڈ

نقطہ جوش: 210 سٹی گریڈ
 نقطہ پگھلاؤ: 25 سٹی گریڈ
 کثافت اضافی (بالمقابل پانی=1): 1.13
 پانی میں حل پذیری: بہت اچھی
 20 سٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: 2Pa تقریباً
 بخارات کی کثافت اضافی (بالمقابل ہوا=1): 1.6

ماحولیاتی اعداد و شمار

نوٹس (Notes)

جسم میں داخل ہونے والی مقدار کے مطابق باقاعدہ وقفوں سے طبی معائنے کی سفارش کی جاتی ہے۔

مزید معلومات

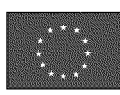
LEGAL NOTICE

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