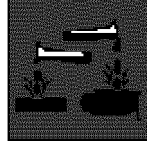


<p>CAS # 1310-73-2                  RTECS # WB4900000                  UN # 1823                  EC # 011-002-00-6</p>	<p>Caustic soda دیگر نام                  Sodium hydrae                  Soda lye                  فارمولا: NaOH                  سالمائی وزن 40.0</p>	
---	--	--

خطرات کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	غیر آتشگیر مادہ اس کے کمی اور پانی کے ساتھ ملنے پر اپنی حرارت پیدا ہو سکتی ہے کہ جلنے والے مادوں میں آگ بھڑک سکتی ہے (نوٹ دیکھیں)		آگ کے قریب وجوہ میں پھیلنے کی صورت میں تمام آگ بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔
دھماکہ:			

جسم میں داخلہ:		گرد کو پھیلنے سے بچائیں چھونے سے سختی سے پرہیز کریں	ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں
سانس کے راستے:	اعضاء گل سکتے ہیں جلن . کھانسی سانس لینے میں مشکل	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال 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:	اعضاء کے گلنے کا خطرہ سرفی جلد پر جلنے کے شدت زخم درد	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں جلد پر دوا فرمقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	گلا دینے والا مادہ سرفی درد دھندلی بصارت شدید گہرے زخم	چہرے کی شیلڈ یا پاؤڈر کی صورت میں تنفس کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت p استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	گلنے کا خطرہ پیٹ میں درد جلن کا احساس . نڈھال ہو کر گرنا	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	کلی کروائیں تے مت دلائیں سینے کے لیے دوا فرمقدار میں پانی دیا جائے طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
گرے ہوئے مادے کو اکٹھا کر کے مناسب ڈبوں یا برتنوں میں ڈالیں اگر مناسب ہو تو پہلے پانی سے نم کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو دوا فرمقدار میں پانی سے صاف کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس اور خود کار آکسجن کی ضرورت)	خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-121 NFPA Code: H 3; F 0; R 1;	طاقتور تیزاب دھاتوں، خوراک، جانوروں کی فیڈ اور جلنے والے مادوں سے الگ رکھیں بند رکھیں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

## اہم معلومات

جسم میں داخلے کے راستے : یہ مادہ جسم میں اس کے دھوئیں یا گرد میں سانس لینے سے اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے

طبعی حالت : شکل : سفید بے بو مختلف حالتوں میں پایا جانے والا

سانس کے راستے داخلے کے اثرات : 20 سٹیگریڈ پر اس کی تنخیر برائے نام ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے

کیسائی خطرات : نم آلود ہوا کی موجودگی میں دھاتوں مثلاً جست، المونیم، قلعہ اور سیسے کو گلا دیتا ہے اور آتشگیر اور دھماکے خیز گیس (ہائیڈروجن ICSC # 0001) بناتا ہے یہ بعض اقسام کی پلاسٹک ریز اور رنگ و روغن کو نقصان پہنچاتا ہے یہ ہوا میں سے آسانی کے ساتھ یا نی اور کاربن ڈائی آکسائیڈ جذب کر لیتا ہے پانی یا نمی کے ساتھ ملنے پر حرارت خارج ہوتی ہے۔ کے ساتھ ملنے پر حرارت خارج ہوتی ہے۔

مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات : گلانے والا مادہ یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے نکلنے پر اعضاء کو گلا دیتا ہے اس کے ذرات کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)

ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)

TLV: ppm; 2 mg/m<sup>3</sup> (ceiling values) (ACGIH 1993-1994).

PDK not established.

MAK: ppm; 2 mg/m<sup>3</sup>; I (1992). MAK: class G (1992).

جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات : جلد کے ساتھ طویل عرصے تک یا بار بار لگنے سے سوزش (Dermatitis) ہو سکتی ہے

## طبعی خواص

نقطہ جوش: 1390 سٹیگریڈ

نقطہ پگھلاؤ: 318 سٹیگریڈ

کثافت اضافی (بالتقابل پانی=1): 2.1

20 سٹیگریڈ پر پانی میں حل پذیری: 109 گرام فی 100 ملی لیٹر

739 سٹیگریڈ پر بخارانی پریشر: 0.13kPa

## ماحولیاتی اعداد و شمار

یہ مادہ ماحول کے لیے نقصان دہ ہو سکتا ہے آبی جانداروں پر خصوصی تو جہدی جائے

## نوٹس (Notes)

کام کے دوران اس کی ہوا میں مقدار کبھی بھی مقررہ حدود (OEL) سے تجاوز نہ کرے پھیپھڑوں 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 اس مادے پر پانی ہرگز نہ ڈالیں اس کو حل یا پتلا کرتے وقت پانی میں آہستہ آہستہ شامل کریں۔ اس کو ایسی جگہ ذخیرہ کریں جہاں کافرش نکلنے سے محفوظ کنٹینر کا ہو۔

## مزید معلومات

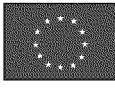
## LEGAL NOTICE

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