


SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION, ACTIVE CHLORINE >10%)	سوڈیم ہائپو کلورائیٹ (محمول کلورین 10 فیصد)		ICSC: 1119
CAS # 7681-52-9 RTECS # NH3486300 UN # 1791 EC # 017-011-00-1 EINECS# 231-668-3 UN Hazard class: 8	دیگر نام : Sodium oxychloride Sodium oxychloride فارمولا: NaClO سالماتی وزن: 74.4		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
پاؤڈر، پانی کا سپرے، فوم کاربن ڈائی آکسائیڈ		غیر آتش گیر مادے جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا پھیرا کاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ:
	حفظان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں!		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیکٹ لگا کر لٹائیں طبی ہنگامہ کشی کا انتظام کریں	ہوا کی آمدورفت، لوکل ایگریٹسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں	جلن کھانسی سانس لینے میں مشکل سانس کی خرابی گلے کی خرابی علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	سانس کے راستے:
پہلے وافر مقدار میں پانی اوپر بسائیں: پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی بسائیں طبی ہنگامہ کشی کا بعد واپس کریں	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخ جلد پر جلنے کے زخم جلن کا احساس آبلے	جلد کے راستے:
پہلے کچی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	پہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخ درد۔ شدید گہرے زخم۔	آنکھوں میں پرہنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں سے مت دلوائیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پھیٹ میں درد جلن کا احساس۔ صدمہ یا شدید نفاہت۔ بے ہوشی۔ قے۔	لگنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ باربرداری نہ کریں۔ نوٹس دیکھیں [B]		ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں۔ رستے ہوئے اور بیستے ہوئے مائع کو ممکن حد تک ڈلوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں پھر وافر پانی ہما کر صاف کر دیں۔ لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول خود کار آہ تنفس کی ضرورت)	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
آتش گیر اور تحفظی اشیاء خوراک اور جانوروں کی فیڈ دھاتوں مثلاً قلعی اور جرت تیرالوں سے علیحدہ رکھیں کیبیائی خطرات میں دیکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں اندھیرے میں رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[45/80G12]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

SODIUM HYPOCHLORITE (SOLUTION, ACTIVE CHLORINE >10%)	سوڈیم ہائپو کلورائیٹ (محمول کلورین 10 فیصد)	ICSC: 1119
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 منٹ گریڈ پر اس کی مقدار کے ہوا میں خطرناک حد تک پہنچنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں جلد اور سانس کی نالی کو گلا دیتا ہے</p> <p>نکلنے پر نکلنے کا اندیشہ: اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)۔ اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار جسم کے ساتھ لگنے سے جلد کی الرجی ہو سکتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: مخصوص بو کے ساتھ صاف زردی مائل محلول</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم کرنے یا تیزابوں کے ساتھ ملنے پر یاروشنی کے زیر اثر یہ تحلیل ہو جاتا ہے اور گلا دینے والی گیس بشمول کلورین پیدا کرتا ہے یہ مادہ طاقتور تکسیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تحقیقی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے اس کا پانی میں محلول طاقتور اساس ہے اور تیزابوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے جس سے آگ اور دھماکہ کا خطرہ پیدا ہوتا ہے یہ متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے</p> <p>The solution in water is a strong base, it reacts \13374000>>: violently with acid and is corrosive .</p> <p>ہوا میں مقررہ حد: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	کثافت اشباعی (بالمقابل پانی = 1): 1.21 (14% aqueous solution)	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ آبی بانداؤں کے لئے زہریلا ہے۔		
نوٹس (Notes)		
<p>پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہے ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور کریں خراب شدہ کپڑوں (جو آگ پکڑ سکتے ہیں) کو پانی سے ابھی طرح سے صاف کریں [Chlorox, Chlorox, Clorox, Deosan, Javex, Klorocin, Parozone and Purin B]</p> <p>تجارتی نام میں اس کے علاوہ (ICSC #0482 (Sodium hypochlorite, active chlorine <10% سے رجوع کریں</p>		
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.	
© IPCS, CEC 1999		
<p>IPCS International Programme on Chemical Safety</p>		<p>Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999</p>