

TRISODIUM PHOSPHATE (ANHYDROUS)	ٹرائی سوڈیم فاسفیٹ (این ہائڈریس)		ICSC: 1178
CAS # 7601-54-9 RTECS # TC9490000 UN # EC # EINECS# UN Hazard class:	<p>دیگر نام : Sodium phosphate, tribasic Trisodium orthophosphate فارمولا: Na₃PO₄ سالماتی وزن: 163.9</p>		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
			دھماکہ:
	ہونے سے سختی سے پرہیز کریں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ٹیک لگا کر لٹائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	جلن کھانسی سانس کی خرابی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
وافر مقدار میں پانی اوپر ہمائیں: کپڑے نہ اتاریں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی لباس استعمال کریں	جلد پر جلنے کے زخم جلن کا احساس آبلے	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	پہرے کی شیڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی . درد . شدید گہرے زخم .	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں . تھمت دلوائیں پینے کے لیے وافر پانی دیں . آرام کروائیں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	پیٹ میں درد . جلن کا احساس . صدمہ یا شدید نفاہت .	نگلنے کی صورت میں:
پیک کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلہ کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، مکمل حفاظتی لباس بشمول نوڈ کار آلہ تنفس کی ضرورت) .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
طاقتور تیزالوں سے علیحدہ رکھیں خشک رکھیں . اس کو اچھی طرح بند رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

TRISODIUM PHOSPHATE (ANHYDROUS)	ٹرائی سوڈیم فاسفیٹ (این ہائڈریس)	ICSC: 1178
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے جلد کے راستے نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سمنی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر اور سانس کی نالی میں شدید زخم کا اندیشہ ہے۔ نکلنے پر گلے کا اندیشہ۔ اس کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)۔</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر سفید قلمیں</p> <p>طبعی خواص:</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بشمول فاسفورس آکسائیڈز بناتا ہے اس کا آبی محلول طاقتور اساس ہے جو تیزاب کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور گلا دیتا ہے۔ پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [75] سمنی گریڈ</p> <p>کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 2.5</p> <p>کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 2-5</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 8.8</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>پھیپھڑوں میں پانی بھرنے کے آثار کئی گھنٹے بعد ظاہر ہوتے ہیں لہذا مکمل آرام اور طبی نگرداشت ضروری ہے ڈاکٹر کے لئے ضروری ہے کہ سپرے کے ذریعے علاج پر غور 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		
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