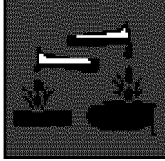


<p>CAS # 1314-56-3 RTECS # TH3945000 UN # 1807 EC # 015-010-00-0</p>	<p>دیگمر نام: <b>Diphosphorus pentoxide</b> <b>Phosphoric anhydride</b> <b>Phosphorus pentoxide</b> فارمولا: <math>P_2O_5</math> سالمانی وزن 141.9</p>	
--	--	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکے کا باعث بن سکتے ہیں۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں۔	پانی اور جلنے والے مادوں کے ساتھ مت ملائیں	پاؤڈر، کاربن ڈائی آکسائیڈ، خشک ریت استعمال کریں۔ آبی اجزاء بالکل نہ استعمال کریں۔
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:	جلن۔ کھانسی سانس اکھڑنا گلے کی خرابی علامات دیر سے ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں)	لوکل ایگزاسٹ 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:	زخم پر جلنے کے درد آبلے	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں جلد پر دافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں ابتدائی طبی امداد دیتے وقت حفاظتی دستاں استعمال کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی درد شدید گہرے زخم	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	پیٹ میں کھچاؤ جلن کا احساس۔ اسہال گلے کی خرابی قے آنا	کام کے دوران خورد و نوش اور سرگریٹ نوشی مت کریں	قے مت دلائیں آرام کروائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
گرے ہوئے مادے کو اکٹھا کر کے ڈبوں یا برتنوں میں ڈالیں۔ بقیہ مادے کو احتیاط سے بے اثر بنا دیں۔ بقیہ مادے کو دافر مقدار میں پانی سے صاف کریں (غیر معمولی تحفظ کی ضرورت کییمیائی تحفظ کا لباس بچ خود کار آلہ تنفس استعمال کریں)	ہوا بند خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-80G03 NFPA Code: H2; F0; R2;	آتش گیر اور تخفیفی اشیاء طاقتور تکسیدی مادوں طاقتور ساس پانی خوراک اور جانوروں کی فیڈ سے الگ رکھیں خشک 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 اور نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے  
 سانس کے راستے داخل ہونے کے خطرات : 20 سٹیگریڈ پر اس کی تھیر برائے نام ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے  
 مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات : یہ مادہ آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی کو فوراً گلا دیتا ہے نکلنے پر اعضا، کوگلا دیتا ہے اس کی گرد کے سانس کے ذریعے اندر جانے پر پھیپھڑوں میں پانی بھر سکتا ہے (نوٹ دیکھیں) اس کے اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں

طبعی حالت: شکل : نمی جذب کرنے والی سفید قلمیں یا پاؤڈر

کیمیائی خطرات: پانی میں اس کا محلول طاقتور تیزاب ہوتا ہے جو الکی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور یہ پرکلورک ایسڈ کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور آگ اور دھماکے کا موجب بنتا ہے یہ پانی کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے اور فاسفورک ایسڈ بناتا ہے پانی کی موجودگی میں یہ متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے

ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)  
 TLV مقرر نہیں کی گئی  
 MAK: ppm; 1 mg/m<sup>3</sup>; (1996).

## طبعی خواص

نقطہ تصحید: 360 سٹیگریڈ  
 نقطہ پگھلاؤ: 340 سٹیگریڈ  
 کثافت اضافی (بالمقابل پانی=1): 2.4  
 پانی میں حل پذیری: عمل کرتا ہے

## ماحولیاتی اعداد و شمار

## نوٹس (Notes)

یہ آگ بجھانے والے مادوں مثلاً پانی کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے پھیپھڑوں میں پانی بھرنے 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 ڈاکٹر یا اس کا نامزد کردہ شخص فوراً مناسب قسم کا سپرے کرنے پر غور کریں اس مادے پر پانی ہرگز نہ ڈالیں اس کو حل یا پتلا کرتے وقت پانی میں آہستہ آہستہ شامل کریں

## 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