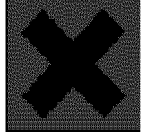


CAS # 85-44-9 RTECS # TI3150000 UN # 2214 EC # 607-009-00-4	1,2-Benzenedicarboxylic acic anhydride دیگر نام Phthalic acid anhydride 1,3-Isobenzofurandione فارمولا: $C_8H_4O_3/C_6H_4(CO)_2O$ سالمائی وزن 148.1	
--	--	---

خطرے کی قسم	شدید خطرات / علامات	بچاؤ	ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا
آگ:	جلنے والا مادہ	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی سختی سے منع ہے	پاؤڈر پانی کا سپرے، فوم، کاربن ڈائی آکسائیڈ استعمال کریں
دھماکہ:	ہوا میں بکھرے ہوئے باریک ذرات دھماکہ خیز آمیڑ بنا سکتے ہیں	گرد جمنے سے بچاؤ، بند سسٹم دھماکہ سے محفوظ برقی آلات اور روشنیوں کا انتظام کریں	

جسم میں داخلہ:		گرد کو پھینکنے سے بچائیں	
سانس کے راستے:	کھانسی گلے کی خرابی تکسیر پھوٹنا	لوکل ایگزاسٹ یا آلات نفس استعمال کریں	تازہ ہوا میں لے جائیں آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں
جلد کے راستے:	سرخی درد	حفاظتی دستاں استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	آلودہ کپڑے اتار دیں پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں
آنکھوں میں پڑنا:	سرخی درد Conjunctivitis	چہرے کی شیلڈ یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات نفس استعمال کریں	پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں
نگلنے کی صورت میں:	پیٹ میں درد کھانسی	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	کلی کروائیں قے مت دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں

بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	پیک کرنا اور لیبل لگانا:
گرے ہوئے مادے کو اکٹھا کر کے ڈھکے ہوئے ڈبوں یا برتنوں میں ڈالیں اگر مناسب ہو تو پہلے پانی سے نم 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 نامیاتی بخارات، ضرر رساں گرد سے بچنے کے لیے A/P-2 والے ماسک کی ضرورت)	EU Classification UN Classification
ہنگامی اقدامات:	ذخیرہ کرنا:
Transport Emergency Card: TEC (R)-83 (phthalic anhydride, molten); 80G21c (phthalic anhydride, solid) NFPA Code: H 2; F 1; R 0	طاقتور تکسیدی مادوں طاقتور اساس طاقتور تیزاب سے الگ رکھیں فرش کے ساتھ ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں

اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں

اہم معلومات

<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے بخارات اور گرد کے سانس کے داخلے راستے نکلنے سے جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: اس مادے کی تیسرے سانس ہوتی ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں اس کی مقدار میں نقصان دہ حد تک جلد ہی پہنچ سکتی ہے۔</p> <p>مختصر مدت کے لئے جسم میں داخلے کے اثرات: اس مادے کی وجہ سے آنکھوں، جلد اور سانس کی نالی جلن پیدا ہوتی ہے</p> <p>جسم میں طویل عرصے تک داخلے کے اثرات: جلد کے ساتھ طویل عرصے تک یا بار بار لگنے سے جلد کی الرجی (Sensitization) ہو سکتی ہے طویل عرصے یا بار بار سانس کے راستے اندر جانے پر دمہ ہو سکتا ہے (نوٹ دیکھیں)</p>	<p>طبعی حالت: شکل: سفید ٹھوس مادہ مختلف حالتوں میں پایا جانے والا مخصوص بو کے ساتھ</p> <p>طبعی خطرات: اگر یہ گرد یا دانوں کی صورت میں ہوا میں موجود ہو تو دھماکہ ہو سکتا ہے۔</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ طاقتور تکسیدی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے یہ کاپر آکسائیڈ یا سوڈیم نائٹریٹ کے ساتھ گرم کرنے پر شدت سے عمل کرتا ہے جس سے دھماکہ کا خطرہ پیدا ہوتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: (Occupational exposure limits)</p> <p>TLV: 1 ppm; 6.1 mg/m³ (ACGIH 1994-1995).</p>
---	---

طبعی خواص

<p>قلیش پوائنٹ: 151.7°C (c.c).</p> <p>خود بخود آگ بھڑکنے کا ٹمپریچر: 570 سنٹی گریڈ</p> <p>دھماکہ خیزی کے لیے ہوا میں فی صد مقدار: 1.7-10.4</p> <p>Log Pow کے طور پر اوکٹانول بمقابلہ پانی پارٹیشن کو فیشنٹ: -0.62</p>	<p>نقطہ جوش: 284 سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: 130.8 سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابلہ پانی=1): 1.53</p> <p>پانی میں حل پذیری: بہت کم</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پریشر: 57Pa</p> <p>بخارات کی کثافت اضافی (بالمقابلہ ہوا=1): <6.6</p>
---	--

ماحولیاتی اعداد و شمار

<p>نوش (Notes)</p> <p>دمہ کی علامات اکثر کئی گھنٹوں 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 اگر کسی شخص پر اس کی وجہ سے دمہ کی علامات ظاہر ہوئی ہوں تو وہ اس سے مکمل پرہیز کرے</p>	
---	--

مزید معلومات

<p>LEGAL NOTICE</p> <p>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</p>	
<p>C IPCS, CEC 1999</p>	

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