

ANTHRANILIC ACID	انثرانیلک ائڈ	ICSC: 1295
CAS # 118-92-3 RTECS # CB2450000 UN # EC # EINECS# 204-287-5 UN Hazard class:	دیگر نام: 2-Aminobenzoic acid Carboxy aniline 1-Amino-2-carboxybenzene فارمولہ: C ₇ H ₇ NO ₂ سامانی وزن: 137.1	
ابتدائی بی امداد اور آگ پر قابو پانی	بچاؤ	خطے کی قسم
پاؤڈر، پانی کا سپرے، فوم کاربن ڈائی آسائیڈ	کھلے شعلے اور سکریٹ نوشی سختی سے منع میں۔	بلنے والا مادہ۔ بلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زبردیلے بخارات (یا گیمیں) غارج ہوتے ہیں۔
	گرد سے بچاؤ بند کشم، دھاکہ سے محفوظ بر قی آلات اور مشینوں کا انظام کریں	ہوا میں بکھرے ہوئے باریک ذرات، دھاکہ خیز آمیزہ بناسکتے ہیں
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں بی مگداشت کا انظام کریں	لوکل ایگریاست یا آلات تفس استعمال کریں	سانس کے راستے:
خاب شدہ کپڑے اتار دیں پانی بھائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	خاطقی دستا نے استعمال کریں	جلد کے راستے:
پہلے کہنی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	خاطقی گوگل استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی خاطقی کریں	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ پہنچنے کے لیے وافر پانی دیں۔ بی مگداشت کا بندوبست کریں۔	کام کے دوران خود دنوش اور سکریٹ نوشی مت کریں	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیل کرنا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
	پنگاری کے تمام ذرائع بنا دیں گرے ہوئے مادے کو برتوں میں اکھٹا کریں ضرورت ہو تو پہلے گلیا کر لیں تاکہ گردہ اٹھے پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں اس کیمیکل کو ماخول میں داخل نہ ہونے دیں	
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:	
طاقوز تکمیلی عوامل سے علیحدہ رکھیں	NFPA Code: H[1]; F[1]; R[0]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں		

ANTHRANILIC ACID	انثرانیلک اسید	ICSC: 1295
اہم معلومات		
<p>جسم میں داغنے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے لگنے پر بذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داغنے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر تجھیرائے نام ہوتی ہے لیکن ہوا میں ذرات کی مقدار تیزی سے تکمیل دہ کوچھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داغنے کے اثرات: آنکھوں میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر زرد چکلے یا زرد قلنی پاؤڑ</p> <p>طبعی خطرات: پاؤڑ یا دانے دار شکل میں ہوا ملنے سے دھاکہ ہو سکتا ہے۔</p> <p>کیمیائی خطرات: ہلنے پر کاربن موون آسائیڈ اور ناسٹروجن آسائیڈ بناتا ہے۔ پانی میں محلول کمودر تیزاب دپیدا کرتا ہے تیکیدی مادوں سے عمل کرتا ہے جس سے اگ کا خطروپیدا ہوتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
<p>فلیش پا انٹ: 150 سنٹی گریڈ</p> <p>20 سنٹی گریڈ پر بھارت کی کٹافت اشافی (متقابل ہوا = 1.0) : (log pow کے طور پر اکٹانول بمقابلہ پانی پاریش کو فیشن: 1.3-0.99</p>	<p>نقطہ پگھلاو: [146-148] سنٹی گریڈ</p> <p>کٹافت اشافی (بال مقابلہ پانی = 1): 1.4 g/m³</p> <p>25 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 0.6</p> <p>52.6 سنٹی گریڈ پر بخاراتی پیشر: [0.1] Kpa</p> <p>بھارت کی کٹافت اشافی: 4.73</p>	
ماہولیاتی اعداد و شمار		
<p>یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے نقصان دہ ہے۔ یہ مادہ ماہول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، پرندوں پر خصوصی توجہ دی جائے۔</p>		
نوٹس (Notes)		
<p>صحت پر اس مادے کے اثرات پر مناب طور پر تحقیق نہیں کی گئی ہے [Vitamin L] ایک تجارتی نام ہے</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