


SODIUM ARSENATE DIBASIC	سوذیم آرسنیٹ ڈائی بیسیک		ICSC: 1208
CAS # 7778-43-0 RTECS # CG0875000 UN # 1685 EC # 033-005-00-1 EINECS# UN Hazard class: 6.1	دیگر نام : Arsenic acid disodium salt Disodium arsenate Disodium hydrogen arsenate فارمولا: $AsHNa_2O_4 / HNa_2AsO_4$ سالماتی وزن: 185.9		
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 بھجانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیٹھیں) خارج ہوتے ہیں۔	آگ:
			دھماکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	گرد کو پھیلنے سے بچائیں چھونے سے سختی سے پرہیز کریں عورتوں اور بچوں کو اثرات سے بچائیں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	بند سسٹم اور ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں	کھانسی سرد دسانس لینے میں مشکل گھٹنے کی خرابی کمزوری نکلنے کی علامات کے اندر دیکھیں	سانس کے راستے:
خراب شدہ کپڑے اتار دیں پانی برائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں	حفاظتی دستانے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں	سرخی جلن کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کچی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	چہرے کی شیلڈ استعمال کریں یا آنکھوں کی حفاظت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی درد .	آنکھوں میں پرنا:
کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں پانی سے منہ اندر سے صاف کریں . پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں . طبی نگہداشت کا بندوبست کریں .	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	پیٹ میں درد . جلن کا احساس . اسہال . قے .	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بچھرنے کی صورت میں اقدامات:	
نہ ٹوٹنے والی پیکٹنگ استعمال کریں، ٹوٹنے والی پیکٹنگ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے بند کریں خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں . سمندری پانی کو آلودہ کرتا ہے نوٹس دیکھیں [A, E] :		گرے ہونے مادے کو ویکیم سے صاف کریں . احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں . پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں کیمیائی حفاظت کا لباس مع خود کار آلہ تنفس استعمال کریں . اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
تیزابوں سے علیحدہ رکھیں خوراک اور جانوروں کی فیڈ دھاتوں مثلاً قلعی اور جرت آگ بھجانے کے دوران پیدا ہونے والے فٹیلے پر قابو پانے کا انتظام کریں . اس کو اچھی طرح بند رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[61G64b]	
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

SODIUM ARSENATE DIBASIC	سوڈیم آرسنٹ ڈائی بیسیک	ICSC: 1208
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 سٹی گریڈ پر تنخیر 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: اشک اور مادہ آنکھوں میں جلد پر اور سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے۔ یہ مادہ نظام انضام اور مرکزی عصبی نظام پر اندازہ ہو سکتا ہے۔ جو دل اور شریانوں کے نظام گردوں کی خرابی پر منتج ہو سکتا ہے اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں بڑی مقدار میں جسم میں داخلے سے موت واقع ہو سکتی ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: جسم کے ساتھ بار بار چھونے سے جلد کی سوزش ہو سکتی ہے طویل عرصے یا بار بار جسم کے ساتھ لگنے سے جلد کی الرجی ہو سکتی ہے یہ مادہ جلد، لعاب دار بھلیوں، عصبی نظام، ہڈیوں کے گودے اور جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس سے رنگت میں خرابی ناک کی جھلی کے پھٹنے دماغ کی خرابی اور جگر کی خرابی واقع ہو سکتی ہے</p> <p>جگر کی خرابی یہ مادہ انسانوں کو کھینسر کرتا ہے جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ یہ مادہ نوزائیدہ بچوں میں اعضاء کے بگڑنے کا موجب بن سکتا ہے۔</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر سفید قلمینیا پاؤڈر</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم کرنے سے زہریلے بخارات بنتے ہیں تیزابوں کے ساتھ عمل کرتا ہے اور زہریلی Toxic بناتا ہے پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>(TLV as [As]): ppm; [0.01] mg/m³ [A1] (ACGIH 1998)</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [57] سٹی گریڈ</p> <p>کثافت انسانی (بالمقابل پانی = 1): 1.87 g/cm³</p> <p>15 سٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لیٹر): 61</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے زیر زمین پانی اور آبی وزٹینی جانداروں پر خصوصی توجہ دی جائے۔ سوائے معمولی استعمال کے ماحول میں اس کو خارج نہ کریں۔		
نوٹس (Notes)		
ماحول میں مقدار کے مطابق وقتوں پر طبی معائنہ کیا جائے کام کے کپڑے گھومت لے جائیں		
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>