

LEAD(II) ARSENITE	لیڈ(II) آرسنائیٹ	ICSC: 1212
CAS # 10031-13-7 RTECS # OF8600000 UN # 1618 EC # 033-002-00-5 EINECS# UN Hazard class: 6.1		دیگر نام : Lead arsenite Lead metaarsenite فارمولہ: As <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Pb / Pb(AsO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> سامانی وزن: 421.0
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانی	بچاؤ	خطے کی قسم شدید خطرات \ علامات
آگ کے قرب و گوار میں پھینکنے کی صورت میں تمام بھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔		آگ: غیر آش کی مادے بھانے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زبری یا بھارات (یا لگیں) نارج ہوتے ہیں۔
		دھاکہ:
ہر حالت میں ڈاکٹر سے رجوع کریں!	گرد کو پھینکنے سے بچائیں، عورتوں اور بچوں کو اڑات سے بچائیں، چھونے سے سختی سے پر ہیز کریں	جسم میں داغنہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگداشت کا انتظام کریں	بند ستم اور ہوکی آمدورفت کا انتظام کریں	سانس کے راستے: کھانی سردد سانس لینے میں مشکل کمزوری لگے کی خرابی نگلنے کی علامات کے اندر دیکھیں
خاب شدہ کپڑے الارمیں پانی بھائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں طبی نگداشت کا بندوبست کریں	خفاٹی دستاں نے استعمال کریں، خفاٹی لباس استعمال کریں	سرخی جلد کے راستے: سرخی
پہلے کمی منٹ تک پانی سے ابھی طرح دھوئیں بھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	چہرے کی شدید استعمال کریں یا پاودر کی صورت میں تحفظ کے ساتھ ساتھ آسکھوں کی خفاٹ کریں	آسکھوں میں پُنا: سرفی درد۔
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ پانی میں Activated charcoal سے دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں) طبی نگداشت کا بندوبست کریں	کام کے دوران خورد و نوش اور سگنیٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	نگلنے کی صورت میں: پہٹ میں درد اسماں سے جلن کا احساس۔ صدمہ یا شدید نفایت۔
پیکٹ کرنا اور لمبیں لگانا:		بچھنے کی صورت میں اقدامات:
ہٹوٹنے والی پیکنک استعمال کریں، ہٹوٹنے والی پیکنک کو ہٹوٹنے سے محفوظ رکھنے والے بند کریں خوارک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔ سمندری پانی کو آلووہ کرتا ہے انس دیکھیں [A]		گرے ہونے والے کو ویجیم سے صاف کریں۔ احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اخٹا کریں۔ پھر اس کو محفوظ بگد پرے جائیں۔ اس کمیکل کو ماہل میں داخل نہ ہونے دیں کیمیائی خفاٹ کا لباس بیج خود کا رکارڈ تھف استعمال کریں
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:
طاقوت بخیمدی عوامل طاقوت یا بخیم خوارک اور فیڈ وغیرہ سے عیشہ رکھیں اس کو ابھی طرح بند رکھیں		Transport Emergency Card: TEC (R)-[61G64b]
	اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں	

LEAD(II) ARSENITE	لیڈ(II) آرسنیٹ	ICSC: 1212
اہم معلومات		
<p>بزم میں دالنے کے راستے: یہ مادہ بزم میں سانس کے ذریعے لگنے پر بذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے دالنے کے اثرات: 20 سننی گرید پر تجربہ رائے نام ہے لیکن ہوا میں ذات کی مقدار نظرناک مدد کوچھو سکتی ہے</p> <p>مختصر مدت کے لیے جنم میں دالنے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر اور سانس کی نالی میں سوزش پیراہنی ہوتی ہے۔ یہ مادہ نظام انہضام اور مرکزی عصبی نظام پر انداز ہو سکتا ہے جو دل اور شریانوں کے نظام گردوں کی خابی پر منفی ہو سکتا ہے اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں ہر ہی مقدار میں جنم میں دالنے سے موت واقع ہو سکتی ہے</p> <p>طویل مدت کے لیے جنم میں دالنے کے اثرات: جنم کے ساتھ بار بار چھوٹے سے جلد کی سوزش ہو سکتی ہے طویل عرصے یا بار بار جنم کے ساتھ لگنے سے جلد کی الرحمی ہو سکتی ہے یہ مادہ جلد، لعاب دار جھلیلوں عصبی نظام، بدیلوں کے گودے اور جگر پر اثر انداز ہو سکتا ہے جس سے رنگت میں خابی ناک کی محلی کے پھٹنے دماغ کی خابی اور جگر کی خابی واقع ہو سکتی ہے جگر کی خابی یہ مادہ انسانوں کو کینسر کرتا ہے جانوروں پر تجربات سے ظاہر ہوتا ہے کہ یہ مادہ نوزاںیدہ بچوں میں اعضا کے بگڑنے کا موجب بن سکتا ہے</p>	<p>طبی حالات: سفید پاؤڈر</p> <p>طبی خواص:</p> <p>کیمیائی نظرات: یہ مادہ گرم کرنے پر تخلیق ہو جاتا ہے اور Lead اور arsenic کے زبردیلے مصالحات بناتا ہے میکدی عوامل اور طاقتور تیریلوں کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>(TLV (as [Pb]): ppm; [0.05] mg/m<sup>3</sup>, [A3], (ACGIH 1999)</p> <p>(TLV (as [As]): ppm; [0.01] mg/m<sup>3</sup>, [A1], (ACGIH 1999)</p>	
طبی خواص		
پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 مل لتر): بالکل نہیں	کثافت اضافی (بال مقابل پانی = 1): 5.85	
مائعیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے، آبی جانداروں پر خصوصی توجہ دی جائے اس کا تھتی سے خیال رکھیں کہ یہ مادہ ماحول میں داخل نہ ہو۔ [کیونکہ یہ ماحول میں لمبے عرصے تک موجود رہتا ہے۔]		
نوٹس (Notes)		
ماہول میں مقدار کے مطابق وقوف پر طبی معافہ کیا جائے کام کے پڑے گھر مت لے جائیں		
مزید معلومات:		
<b>LEGAL NOTICE</b>	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		
<b>IPCS</b> 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