

| BERYLLIUM NITRATE | | بیریلیم نائٹریٹ | | ICSC: 1352 |
|--|--|--|--|------------|
| CAS # 13597-99-4 RTECS # DS3675000 UN # 2464 EC # 004-002-00-2 EINECS# UN Hazard class: 5.1 | | دیگر نام: فارمولا: BeN ₂ O ₆ / Be(NO ₃) ₂ سالماتی وزن: 133.0 | | |
| خطرے کی قسم | شدید خطرات \ علامات | ہچاؤ | ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا | |
| آگ: | خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں۔ | | آگ کے قرب و جوار میں پھیلنے کی صورت میں تمام بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے۔ | |
| 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: | کھانسی سانس کی خرابی گلے کی خرابی علامات دیر بعد ظاہر ہو سکتی ہیں (نوٹ دیکھیں) | بند سسٹم اور ہوا کی آمدورفت کا انتظام کریں | تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں۔ طبی نگہداشت کا انتظام کریں | |
| جلد کے راستے: | سرخی | حفاظتی دستا نے استعمال کریں حفاظتی لباس استعمال کریں | خراب شدہ کپڑے اتار دیں جلد پر وافر مقدار میں پانی بھائیں یا شاہور کے نیچے لے جائیں طبی نگہداشت کا بندوبست کریں | |
| آنکھوں میں پڑنا: | سرخی . درد . | چہرے کی شیلڈ استعمال کریں 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: | | کام کے دوران خوردنوٹ اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں | پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔ طبی نگہداشت کا بندوبست کریں۔ | |
| بچھرنے کی صورت میں اقدامات: | | پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا: | | |
| گرے ہوئے مادے کو سیل ہونے والے برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے کیمیائی حفاظت کا لباس مع خود کار آہ تنفس استعمال کریں احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں اس کیمیکل کو ماحول میں داخل نہ ہونے دیں پھر اس کو محفوظ جگہ پر لے جائیں۔ | | ٹوٹنے والی پیکنگ استعمال کریں، ٹوٹنے والی پیکنگ کو ٹوٹنے سے محفوظ ڈبے بند کریں خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں۔ | | |
| ہنگامی اقدامات: | | ذخیرہ کرنا: | | |
| Transport Emergency Card: TEC (R)-[51G12] | | خوراک اور فیڈ وغیرہ سے علیحدہ رکھیں اس کو اچھی طرح بند رکھیں | | |
| اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں | | | | |

| | | |
|--|--|--|
| BERYLLIUM NITRATE | بیریلیم نائٹریٹ | ICSC: 1352 |
| 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: 0 سنٹی گریڈ پر تغیر برائے نام ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے۔</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے اس کی گردیا دھوئیں میں سانس لینے سے chemical pneumonitis ہو سکتا ہے اثرات بعد میں ظاہر ہو سکتے ہیں طبی نگہداشت میں رکھیں بدن پر اثر انداز ہونے پر موت واقع ہو سکتی ہے۔</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار جسم کے ساتھ لگنے سے جلد کی الرجی ہو سکتی ہے طویل عرصے یا بار بار اثر انداز ہونے سے پھیپھڑوں کو نقصان پہنچ سکتا ہے جو chronic beryllium disease کھانسی، وزن میں کمی اور کمزوری پر منتج ہوتا ہے یہ مادہ انسانوں کو کینسر کرتا ہے۔</p> | <p>طبعی حالت: سفید سے لیکر زرد ٹھوس مادہ مختلف اشکال میں۔</p> <p>کیمیائی خطرات: پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود:</p> <p>(TLV (as (TWA)): ppm; 0.002 mg/m³ A1 (ACGIH 1999 (MAK: class 2 (1999</p> | |
| طبعی خواص | | |
| | <p>نقطہ جوش: [100] سنٹی گریڈ</p> <p>نقطہ پگھلاؤ: [60] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 1.56 g/m³</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): بہت اچھی</p> | |
| ماحولیاتی اعداد و شمار | | |
| یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے انتہائی زہریلا ہے۔ یہ مادہ آبی ماحول پر طویل المدت اثرات کا موجب بن سکتا ہے۔ | | |
| نوٹس (Notes) | | |
| <p>بڑی مقدار میں سانس کے راستے جانے پر acute pneumonitis کی علامات کئی 3 دن تک ظاہر نہیں ہوتیں ماحول میں مقدار کے مطابق وقفوں پر طبی معائنہ کیا جائے کام کے کپڑے گھومت لے جائیں</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 | | |
| <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> |