


ZINC NITRATE	زنک نائٹریٹ		ICSC: 1206
CAS # 7779-88-6 RTECS # ZH4772000 UN # 1514 EC # EINECS# UN Hazard class: 5.1	دیگر نام : Zinc dinitrate Nitric acid, zinc salt فارمولا: $N_2O_6Zn / Zn(NO_3)_2$ سالماتی وزن: 189.4		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
بڑی مقدار میں پانی	کے ساتھ مت ملائیں .	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں معاون ہوتا ہے۔ کئی عوامل آگ یا دھماکہ کا باعث بن سکتے ہیں . جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں.	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا پھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں			دھماکہ:
	گرد کو پھیلنے سے بچائیں		جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں طبی نگہداشت کا انتظام کریں	لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	کھانسی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں	خفالتی دستا نے استعمال کریں	سرخی تلخ کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	خفالتی گوگل استعمال کریں یا آنکھوں کی خفالت کے ساتھ آلات تنفس استعمال کریں	سرخی . درد دھندلی بصریت	آنکھوں میں پڑنا:
تقے دلائیں (صرف ہوش میں ہونے کی صورت میں) طبی امداد کا انتظام کریں	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	پہیٹ میں کھچاؤ . پہیٹ میں درد . نیلی آنکھیں اور نیلے ہونٹ . متلی .	نکلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بچھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گھیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کر دیں . لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹروالے ماسک کی ضرورت) .		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
آتش گیر اور تخفیفی اشیاء سے علیحدہ رکھیں سرد . خشک . رکھیں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[51G02]		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

ZINC NITRATE	زنک نائٹریٹ	ICSC: 1206
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے اور نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر اس کی مقدار کے ہوا میں خطرناک حد تک پہنچنے کی رفتار کا اندازہ نہیں لگایا جاسکتا</p> <p>مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں جلد پر اور سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے نوٹس دیکھیں</p>		<p>طبعی حالت: بے رنگ قلعیں</p> <p>کیمیائی خطرات: گرم کرنے سے دھماکہ ہو سکتا ہے۔ یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے بخارات بشمول نائٹروجن آکسائیڈ اور زنک آکسائیڈ بناتا ہے</p> <p>یہ مادہ طاقتور بخکیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تنفسی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے یہ سلفر، فاسفورس، کارپ اور کاربن کے ساتھ شدت کے ساتھ عمل کرتا ہے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>
طبعی خواص		
		<p>نقطہ پگھلاؤ: [ca. 110] سنٹی گریڈ</p> <p>کثافت اضافی (بالمقابل پانی = 1): 2.07 (hexahydrate)</p> <p>پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): اچھی</p>
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ ماحول کے لئے نقصان دہ ہو سکتا ہے نولدار جانداروں پر خصوصی توجہ دی جائے		
نوٹس (Notes)		
Hydration سے اس کا خطرہ بڑھ سکتا ہے دیگر نقطہ ہائے پگھلاؤ 45.5 اور 36.4°C میں آلودہ پتوں کو پانی کے ساتھ اچھی طرح صاف کریں (آگ کا خطرہ)		
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	