


AMMONIUM PERSULFATE	امونیم پرسلفیٹ		ICSC: 0632
CAS # 7727-54-0 RTECS # SE0350000 UN # 1444 EC # 016-060-00-6 EINECS# UN Hazard class: 5.1	دیگر نام : Peroxydisulfuric acid, diammonium salt Diammonium peroxydisulphate Diammonium persulfate فارمولا: $H_8N_2O_8S_2 / (NH_4)_2S_2O_8$ سالماتی وزن: 228.2		
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 بجھانے والے مادے استعمال کرنے کی اجازت ہے	جلنے والے مادے کے ساتھ مت ملائیں	خود نہیں جلتا لیکن دوسرے مادوں کے جلنے میں جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا معاون ہوتا ہے۔ زہریلے بخارات (یا گیسیں) خارج ہوتے ہیں	آگ:
آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں	آگ لگنے کی صورت میں ڈرموں وغیرہ پر پانی کا چھڑکاؤ کر کے ٹھنڈا رکھیں	آتش گیر اشیاء تخفیفی عوامل سے جلنے سے آگ لگنے اور دھماکہ ہونے کا خطرہ ہے سے جلنے سے	دھماکہ:
گرد کو پھیلنے سے بچائیں فطان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں!	گرد کو پھیلنے سے بچائیں فطان صحت پر سختی سے عملدرآمد کریں!	جسم میں داخلہ:	جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں ضرورت پڑنے پر مصنوعی تنفس فراہم کریں طبی ہنگامہ کا انتظام کریں	لوکل ایڈجسٹ یا آلات تنفس استعمال کریں	کھانسی گلے کی خرابی سانس کی نالی میں سے آواز سانس لینے میں مشکل	سانس کے راستے:
پہلے وافر مقدار میں پانی اوپر ہمائیں: پھر کپڑے اتاریں، پھر پانی ہمائیں	حفاظتی دستا نے استعمال کریں	سرخی جلنے کا احساس	جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں	حفاظتی گوجل استعمال کریں یا پاؤڈر کی صورت میں سانس تحفظ کے ساتھ ساتھ آنکھوں کی حفاظت استعمال کریں	درد، سرخی	آنکھوں میں پڑنا:
پینے کے لیے وافر پانی دیں۔ پانی میں Activated charcoal گھول کر پلائیں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں	گلے کی خرابی، قے، اسہال، متلی	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
ذخیہ کرنا:	گرے ہوئے مادے کو برتنوں یا ڈبوں میں اکٹھا کریں۔ احتیاط کے ساتھ بقیہ مادے کو اکٹھا کریں پھر وافر پانی ہما کر صاف کر دیں۔ (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹر والے ماسک کی ضرورت)۔ لکڑی کے برادے یا دوسرے آتش گیر مادوں میں جذب نہ کریں اس کیمیکل کو مائل میں داخل نہ ہونے دیں		
ذخیہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
خشک اور اچھی طرح بند رکھیں آتش گیر اشیاء یا پودر شدہ دھاتوں طاقتور اساسوں سے علیحدہ رکھیں	Transport Emergency Card: TEC (R)-[51G02-III] NFPA Code: H[2]; F[1]; R[1];		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

AMMONIUM PERSULFATE	امونیم پرفسلفیٹ	ICSC: 0632
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں اس کے ذرات کے سانس میں جانے سے اور نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے</p> <p>سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سمنٹی گریڈ پر بخیر برائے نام ہے لیکن بکھرنے پر 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 ہ آکھوں میں جلد پر اور سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ک اس سے سانس کے راستے اندر داخل ہونے پر دے کی علامات ظاہر ہو سکتی ہیں۔</p> <p>طویل مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: طویل عرصے یا بار بار سانس میں جانے سے دمہ ہو سکتا ہے 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</p>	<p>طبعی حالت: سے رنگت قلمیں سفید پاؤڈر</p> <p>کیمیائی خطرات: یہ مادہ طاقتور تکسیدی عامل ہے اور آتش گیر اور تھنیفی مادوں کے ساتھ عمل کرتا ہے۔ یہ مادہ گرم کرنے پر تحلیل ہو جاتا اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات بشمول امونیا کے بخارات نائٹروجن آکسائیڈ سلفر آکسائیڈ بناتا ہے پانی میں محلول درمیانی طاقت کا تیزاب ہے۔</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: (TLV: (as persulfates) 0.1 mg/m³ as TWA (ACGIH 2001)</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: 1.9 g/cm³</p> <p>گٹافٹ اشٹانی (بالتقابل پانی =1): 120°C</p> <p>20 سمنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 58.2 good</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
یہ مادہ آبی جانداروں کے لئے نقصان دہ ہے		
نوٹس (Notes)		
<p>خراب شدہ کپڑوں (جو آگ پکڑ سکتے ہیں) کو پانی سے اچھی طرح سے صاف کریں اگر کسی شخص کو اس مادے کی وجہ سے دمہ کی شکایت ہوتی ہو تو اسے اس سے دوبارہ کام نہیں کرنا چاہیے</p> <p>دے کی علامات چند گھنٹوں تک ظاہر نہیں ہوتیں جو جسمانی کام سے بگڑ سکتی ہیں چنانچہ آرام اور طبی نگہداشت ضروری ہیں کام کے کپڑے گھر مت 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>