


MAGNESIUM SULFATE	میگنیشیم سلفیٹ		ICSC: 1197
CAS # 7487-88-9 RTECS # OM4500000 UN # EC # EINECS# UN Hazard class:	دیگر نام : Magnesium sulphate فارمولا: MgSO <sub>4</sub> سالماتی وزن: 120.4		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	ہچاؤ	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 .		غیر آتش گیر مادہ جلنے پر سوزش پیدا کرنے والے یا زہریلے بخارات (یا گیسوں) خارج ہوتے ہیں .	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	لوکل ایگریسٹ استعمال کریں		سانس کے راستے:
جلد پر وافر مقدار میں پانی بہائیں یا شاہور کے نیچے لے جائیں			جلد کے راستے:
پہلے کئی منٹ تک پانی سے اچھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں .	حفاظتی چشمے استعمال کریں		آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں . پینے کے لیے وافر پانی دیں .	کام کے دوران خورد و نوش اور سگریٹ نوشی مت کریں کھانے سے پہلے ہاتھ دھوئیں	پھیٹ میں کھچاؤ . اسماں .	نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
		گرے ہوئے مادے کو برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلا کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے ہر وافر پانی بہا کر صاف کر دیں . (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ذرات سے بچنے کے لئے PI فلٹر والے ماسک کی ضرورت) .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
نٹنگ . سی رکھ			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

MAGNESIUM SULFATE	میگنیشیم سلفیٹ	ICSC: 1197
اہم معلومات		
جسم میں داخلے کے راستے: یہ مادہ جسم میں سانس کے ذریعے نکلنے پر جذب ہو سکتا ہے سانس کے راستے داخلے کی اثرات:	طبعی حالت: سفید قلمیں یا پاؤڈر تلخ نمک ایسے ذرائع کے ساتھ کیمیائی خطرات: یہ مادہ گرم کرنے پر اور جلانے پر تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے اور گلا دینے والے بخارات مثلاً سلفر آکسائیڈز بناتا ہے ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے	
طبعی خواص		
	نقطہ جوش: [ 250 ] سنٹی گریڈ نقطہ پگھلاؤ: [ 197 ] سنٹی گریڈ کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 2.70 پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): ابھی	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
صحت پر اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں یہ مادہ Epsom سالت یا تلخ سالت کے نام ایسے بھی مشہور ہے		
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 International Programme on Chemical Safety</b>		Prepared in the context of cooperation between the International Programme on Chemical Safety and the Commission of the European Communities C IPCS, CEC 1999