

AMMONIUM BISULFITE	امونیم بائی سلفائیٹ		ICSC: 1254
CAS # 10192-30-0 RTECS # WT3595000 UN # 2693 (bisulfites, aqueous solution) EC # EINECS# @233-469-7 UN Hazard class: 8	دیگر نام : Sulfurous acid, monoammonium salt Ammonium hydrogen sulfite فارمولا: H_5NO_3S/NH_4HSO_3 سالماتی وزن: 99.1		
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 .		غیر آتش گیر مادہ	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
	ہوا کی آمد و رفت (پاؤڈر کی صورت میں نہیں) لوکل ایگریسٹ یا آلات تنفس کا انتظام کریں		سانس کے راستے:
	حفاظتی دستا نے استعمال کریں		جلد کے راستے:
	حفاظتی چشمے استعمال کریں		آنکھوں میں پڑنا:
	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں		نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:		بکھرنے کی صورت میں اقدامات:	
خوراک یا جانوروں کی فیڈ کے ساتھ بار برداری نہ کریں		گرے ہوئے مادے کو سیل ہونے والے برتنوں میں اکٹھا کریں ضرورت ہو تو پہلے گیلہ کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کر دیں . (غیر معمولی ذاتی تحفظ، ضرر رساں ذرات کے لئے P2 فلٹر والے ماسک کی ضرورت) .	
ذخیرہ کرنا:		ہنگامی اقدامات:	
طاقتور تکسیدی عوامل تیزابوں خوراک اور جانوروں کی فیڈ سے علیحدہ رکھیں دھاتوں مثلاً قلعی اور جت اس کو اچھی طرح بند رکھیں			
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

AMMONIUM BISULFITE	ایلو مونیوم بسلفائیٹ	ICSC: 1254
اہم معلومات		
<p>جسم میں داخلے کے راستے: سانس کے راستے داخلے کے اثرات: 20 سنٹی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہے لیکن [] ہوا میں ذرات کی مقدار خطرناک حد کو چھو سکتی ہے [] ALTI*</p>	<p>طبعی حالت: بے رنگ سے لے کر زرد کیمیائی خطرات: [] یہ مادہ [گرم کرنے پر] تحلیل ہو جاتا ہے اور زہریلے بخارات بشمول سلفر آکسائیڈز، نائٹروجن آکسائیڈز اور امونیا بناتا ہے یہ کلیدی مادوں کے ساتھ شدت سے عمل کرتا ہے پانی کی موجودگی میں متعدد دھاتوں کو گلا دیتا ہے [] . ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ بوش: [150] سنٹی گریڈ کثافت انسانی (بالقابل پانی = 1): 2.0 10 سنٹی گریڈ پر پانی میں حل پذیری (گرام فی 100 ملی لٹر): 26</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
صحت پر اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں انسانی صحت پر اس کے اثرات کے متعلق زیادہ معلومات موجود نہیں لہذا استثنائی احتیاط برتی جائے		
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>