


SODIUM CITRATE DIHYDRATE	سوڈیم سٹریٹ ڈائی ہائیڈریٹ		ICSC: 1219
CAS # 6132-04-3 RTECS # UN # EC # EINECS# UN Hazard class:	دیگر نام : Trisodium citrate dehydrate Hydroxy-1,2,3-propanetricarboxylic acid, trisodium salt, dihydrate-2 فارمولا: $C_6H_9Na_3O_9 / C_6H_5Na_3O_7 \cdot 2H_2O$ سالماتی وزن: 294.1		
ابتدائی طبی امداد اور آگ پر قابو پانا	بچاؤ	شدید خطرات \ علامات	خطرے کی قسم
پانی کا سپرے، پاؤڈر	کھلے شعلے اور سگریٹ نوشی منع ہیں۔	پیلنے والا مادہ۔	آگ:
			دھماکہ:
			جسم میں داخلہ:
تازہ ہوا میں لے جائیں، آرام دلائیں	ہوا کی آمدورفت (پاؤڈر کی صورت میں نہیں)	کھانسی گلے کی خرابی	سانس کے راستے:
پانی بہائیں پھر جلد کو پانی اور صابن سے دھوئیں			جلد کے راستے:
پیلے کنی منٹ تک پانی سے ابھی طرح دھوئیں پھر ڈاکٹر کے پاس لے جائیں۔	حفاظتی چشمے استعمال کریں	سرخی۔	آنکھوں میں پڑنا:
پانی سے منہ اندر سے صاف کریں۔	کام کے دوران خوردونوش اور سگریٹ نوشی مت کریں		نگلنے کی صورت میں:
پیکٹ کرنا اور لیبل لگانا:	بکھرنے کی صورت میں اقدامات:		
	گرے ہوئے مادے کو (ڈبوں یا برتنوں میں اکٹھا کریں) پیلے نم کر لیں تاکہ گرد نہ اٹھے بقیہ مادے کو وافر مقدار میں پانی سے صاف کر دیں۔		
ذخیرہ کرنا:	ہنگامی اقدامات:		
اہم معلومات پشت پر ملاحظہ فرمائیں			

SODIUM CITRATE DIHYDRATE	سوڈیم سٹریٹ ڈائی ہائیڈریٹ	ICSC: 1219
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: 20 سنی گریڈ پر تبخیر برائے نام ہوتی ہے لیکن بکھیرنے پر ہوا میں ذرات کی مقدار تیزی سے تکلیف دہ حد کو چھو سکتی ہے مختصر مدت کے لیے جسم میں داخلے کے اثرات: آنکھوں میں سانس کی نالی میں سوزش پیدا ہوتی ہے</p>	<p>طبعی حالت: سفید ٹھوس مادہ مختلف اشکال میں</p> <p>کیمیائی خطرات: اس کا پانی میں محلول کمزور اساس سے</p> <p>ہوا میں مقررہ حدود: TLV معین نہیں کی گئی ہے: MAK:</p>	
طبعی خواص		
	<p>نقطہ پگھلاؤ: [150] سنی گریڈ</p> <p>کثافت اشائی (بالمقابل پانی = 1): 77 g/cm</p>	
ماحولیاتی اعداد و شمار		
نوٹس (Notes)		
<p>ظاہری نقطہ پگھلاؤ درج ہے جو قلمی پانی کے اتراج کی وجہ سے ہے صحت پر اثرات دیر سے ظاہر ہو سکتے ہیں</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>