

فرمول ماده شیمیایی : CH_3COONa

نام ماده شیمیایی : استات سدیم

نام تجاری و نام های دیگر : نمک سدیم اسید استیک

		حالات فیزیکی :		پودر سفید رنگ کریستالی رطوبت گیر	
		خطرات فیزیکی :			
		خطرات شیمیایی :		این ماده بر اثر حرارت تجزیه میشود و در ترکیب با اسیدهای قوی تولید فیوم اسید استیک می نماید.	
		خطرات استنشاقی :		دردمای معمولی ایجاد آلودگی آن در هوا گزارش نشده است.	
		راههای ورود به بدن :		استنشاق - گوارش	
		اثرات تماس کوتاه مدت :		التهاب آور چشمها و پوست و مجاری تنفسی	
		کاربرد :		۱. در صنعت نساجی برای خنثی سازی ضایعات ۲. در تولید لاستیک مصنوعی ، برای جلوگیری از حرارت زیاد از سدیم استات استفاده می شود. ۳. در تولید لباس های پنبه ای (کتان) سدیم استات برای جلوگیری از تجمع الکتریسیته ساکن به کار می رود. ۴. این نمک در عکاسی و رنگ نیز کاربرد دارد. ۵. در پوشش و درزگیری بتن برای جلوگیری از صدمه خوردن در برابر آب مورد استفاده قرار می گیرد. ۶. در خوراکی ها برای طعم دهی به کار می رود که مشهورترین استفاده آن در مزه ی چیپس سرکه نمکی است.	
		نقطه جوش (C) :		نقطه ذوب (C) :	
		جرم ملکولی :		دانسیته (gr/cm ³) :	
		نقطه اشتعال (C) :		حد پایین اشتعال :	
		دمای احتراق خودبخود (C) :		حد مجاز تماس (ppm) :	
خواص فیزیکی و شیمیایی :		فشار بخار (mmhg) :		324	
خواص بهداشتی و ایمنی :		حلالیت در آب (gr/l) :		47	
		حد بالای اشتعال :			
		حد مجاز تماس کوتاه مدت (ppm) :		607	

WWW.TEHRANACID.COM

شناسنامه مواد شیمیایی



انواع مخاطرات	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک‌های اولیه / اطفای حریق
حریق	قابل احتراق	شعله باز ایجاد نشود	اسپری آب - پودر
انفجار			
تماس شغلی			
تماس تنفسی	سرفه - گلو درد	تهویه موضعی - حفاظت تنفسی	هوای تازه - استراحت
تماس پوستی	قرمزی	عینک حفاظتی	شستشو پوست با آب صابون
تماس چشمی	قرمزی	عینک ایمنی	شستشو با آب فراوان ۱۵ دقیقه - اقدامات درمانی
بلع و گوارش		غذا خورد - نوشیدن و سیگار کشیدن حین کار ممنوع	استراحت
روش دفع ضایعات	روش انبارداری		
مواد نشت یافته را با استفاده از وسایل ایمنی جاروب و در ظروف مناسب بریزید. از اسیدها ی قوی جدا نگه داشته شود.			

کیمیا تهران اسید
KIMIA TEHRAN ACID