

فرمول ماده شیمیایی : CH₂O₂

نام ماده شیمیایی : اسید فرمیک

نام تجاری و نام های دیگر : جوهر مورچه ، متانوئیک اسید ، فرومیک اسید ، فرمیک اسید.

حالات فیزیکی :		این اسید مایعی بیرنگ می باشد.	
خطرات فیزیکی :		خورنده، سمی	
خطرات شیمیایی :			
خطرات استنشاقی :			
راه های ورود به بدن :		پوست، بلع، تنفس، چشم	
اثرات تماس کوتاه مدت :		برای تنفس، بلع یا جذب پوستی خطرناک است.	
اثرات تماس بلند مدت :		از تماس طولانی یا مکرر با آن بپرهیزید.	
کاربرد :		<p>اسید فرمیک بیشتر به عنوان نگهدارنده (جلوگیری از فاسد شدن) و آنتی باکتریال در غذای دام استفاده می شود. پاشیدن مقداری از آن روی علف تازه خشک شده از فساد و پوسیدگی آن جلوگیری کرده و مواد مغذی آن را تا حد بالایی حفظ می کند .</p> <p>برای جلوگیری از فساد غذای زمستانی دامها در مجتمعهای بزرگ دامداری از این ماده استفاده می شود.</p> <p>اسید فرمیک در مرغداری ها برای از بین بردن باکتری سالمونلا به غذای مرغها اضافه می شود. این ترکیب همچنین به مقدار ناچیز در صنعت نساجی و دباغی استفاده می شود. برخی از مشتقات آن مانند استرهای فرمات در صنعت خوشبو کننده ها مورد استفاده قرار می گیرند.</p>	
نقطه جوش (C) :	100.7	نقطه ذوب (C) :	~8
جرم ملکولی :	46.03	دانسیته (gr/cm ³) :	~1.22
نقطه اشتعال (C) :	69	حد پایین اشتعال (درصد حجمی) :	18
دمای احتراق خودبخود (C) :	520	حد مجاز تماس کوتاه مدت (ppm):	
اطلاعات زیست محیطی :		این ماده آلوده کننده آب میباشد.	

انواع مخاطرات	خطرات حاد / علائم	پیشگیری	کمک‌های اولیه / اطفای حریق
حریق			
انفجار			
تماس شغلی		لباس محافظ مناسب، دستکش، شیلد صورت، دوش و چشم شوی نیاز است.	کفش و لباس آلوده را در آورید. لباسها را قبل از استفاده مجدد بشوئید.
تماس تنفسی			هوای آزاد. در صورت نیاز از تنفس مصنوعی یا اکسیژن استفاده نمائید.
تماس پوستی		با پوست یا لباس تماس نداشته باشد.	شستشو با آب زیاد به مدت ۱۵ دقیقه.
تماس چشمی		وارد چشمها نشود.	شستشو با آب زیاد به مدت ۱۵ دقیقه با پلک باز.
بلع و گوارش		پس از کار دستها را کاملا بشوئید. خوردن، آشامیدن و سیگار کشیدن حین کار ممنوع.	دهان را با آب بشوئید. اقدامات درمانی.
روش دفع ضایعات:		روش انبارداری:	
محلول آبی آمیدهای آلی باید با دقت با سدیم هیدروژن کربنات یا سدیم هیدروکسید خنثی شود.		در ظروف سربسته و در محل خشک و خنک نگهداری شود.	