

Муравьиная кислота

а. Муравьиная кислота встречается в природе и получается путем синтеза. Подвижная бесцветная едкая жидкость, слегка дымящаяся на воздухе, имеет раздражающий запах. Используется в крашении, при дублении, при коагуляции латекса, в медицине в качестве антисептического средства или в органическом синтезе.

б. Главными солями муравьиной кислоты являются:

1) формиат натрия (H-COO-Na). Расплывающийся кристаллический белый порошок; используется в медицине, при дублении и в органическом синтезе;

2) формиат кальция ($(\text{H-COO})_2\text{Ca}$). Кристаллы;

3) формиат алюминия ($(\text{H-COO})_3\text{Al}$). Белый порошок, используемый в текстильной промышленности в качестве протравы и для придания водонепроницаемых свойств. Имеется также основной формиат, обычно поставляемый в виде водного раствора;

4) формиат никеля ($(\text{H-COO})_2\text{Ni}$). Используется в качестве катализатора в процессе гидрогенизации масла.

в. Главными сложными эфирами муравьиной кислоты являются:

1) метилформиат (H-COO-CH_3). Бесцветная жидкость с приятным запахом;

2) этилформиат ($\text{H-COO-C}_2\text{H}_5$). Бесцветная подвижная летучая и воспламеняющаяся жидкость с запахом рома;

3) бензил-, борнил-, цитронеллил-, геранил-, изоборнил-, линалил-, ментил-, фенилэтил-, родинил- и терпенилформиаты. Используются, главным образом, в парфюмерии

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)