

# 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 дублинии, при коагуляции латекса, в медицине в качестве антисептического средства или в органическом синтезе.

б. Главными солями муравьиной кислоты являются:

1) формиат натрия ( $\text{H-COO-Na}$ ). Расплывающийся кристаллический белый порошок; используется в медицине, при дублинии 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 ( $\text{H-COO-CH}_3$ ). 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)

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/28880/>