

# Органическая химия

Флеровская О.Н.  
преподаватель высшей  
категории

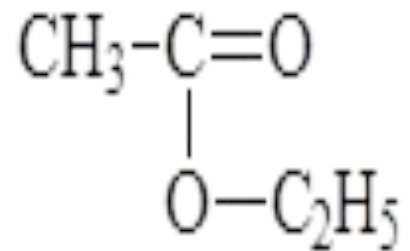
# Органическая химия

**Тема. Сложные эфиры.  
Получение. Применение  
сложных эфиров.**

# Сложные эфиры

**Сложные эфиры**  $\text{RCOOR}'$  –  
производные карбоновых  
кислот, у которых гидроксил  
карбоксильной группы  
замещен на остаток спирта.

# Номенклатура сложных эфиров



**Этилацетат**

# Физические свойства и запахи эфиров

- Запахи эфиров:

▪ Этилформиат	ром
▪ Изопентилацетат	груша
▪ Этилбутират	абрикос
▪ Изопентилбутират	банан
▪ Бензилацетат	жасмин
▪ Изопентилформиат	слива
▪ Бутилформиат	вишня
▪ Бутилбутират	ананас
▪ Пентилпентаноат	апельсин
▪ Этилизопентаноат	яблоко
▪ Этилбензоат	мята
▪ Этилсалицилат	орхидея

# Физические свойства эфиров

**Сложные эфиры нерастворимы в воде, но хорошо смешиваются со многими органическими веществами. Именно поэтому они используются как растворители для лаков и красок.**



**Этилацетат и метилацетат – основные растворители – жидкости для снятия лака с ногтей.**

# Получение эфиров

(Посмотрите видеоопыт, для этого перейдите по ссылке)

<http://orgchem.ru/chem4/index4.htm>

4.6. Видеоопыт. Получение уксусноэтилового эфира.

# Способность к гидролизу эфиров

Главное химическое свойство сложных эфиров – способность к гидролизу:

