

Органическая химия

Флеровская О.Н.
преподаватель высшей
категории

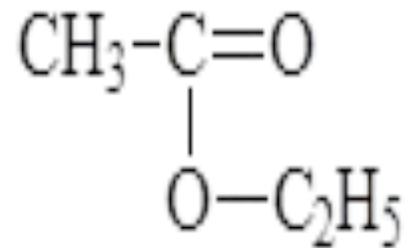
Органическая химия

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

Сложные эфиры

Сложные эфиры 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:

