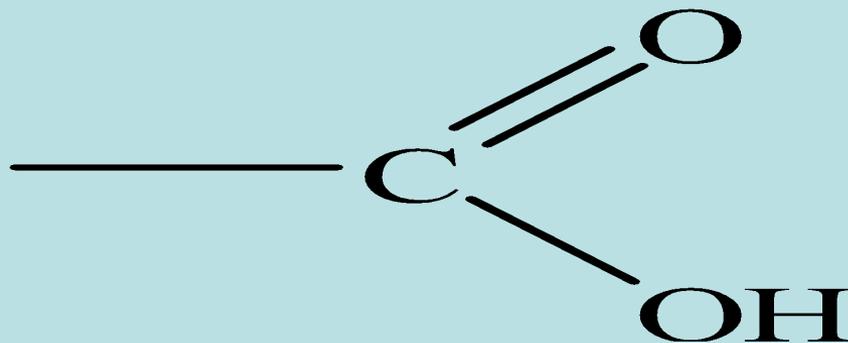
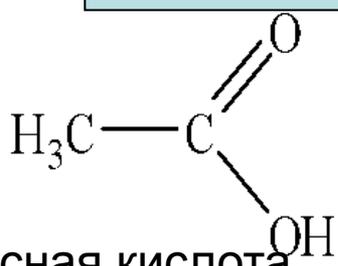


# ЛЕКЦИЯ № 4

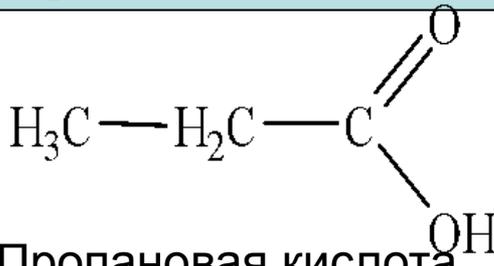
## Свойства карбоновых кислот



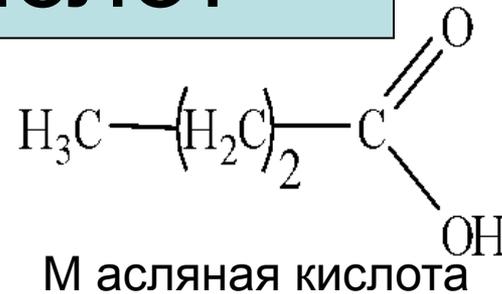
# Важнейшие представители монокарбоновых кислот



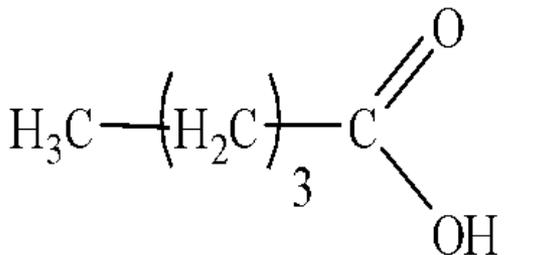
Уксусная кислота



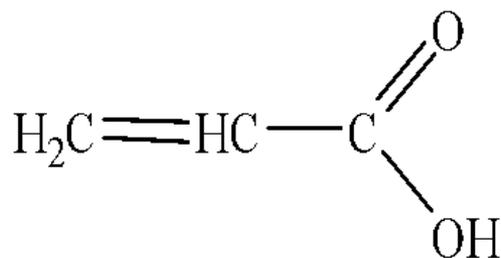
Пропановая кислота



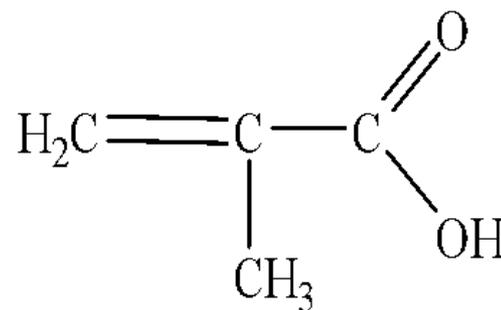
Масляная кислота



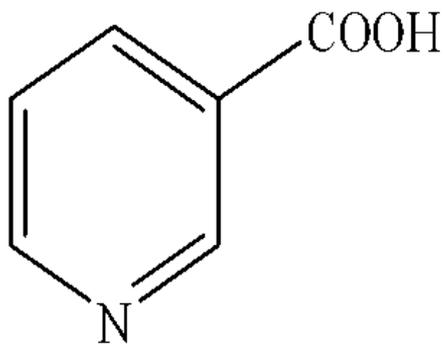
Валерьяновая кислота



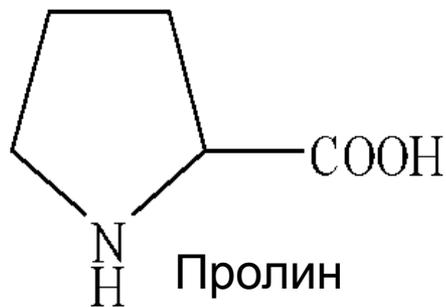
Акриловая кислота



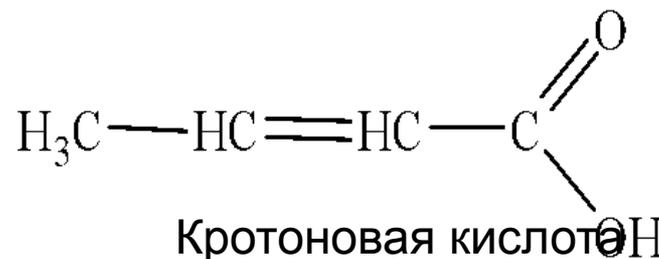
Метакриловая кислота



Никотиновая кислота

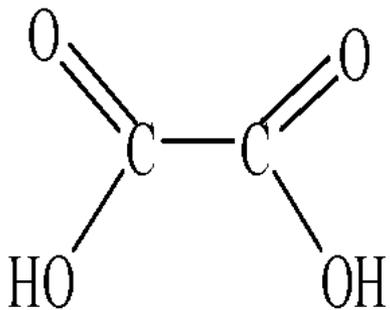


Пролин

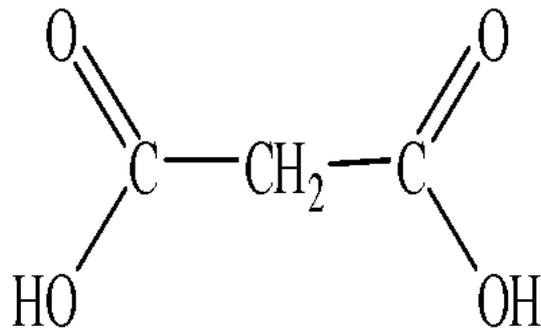


Кроотоновая кислота

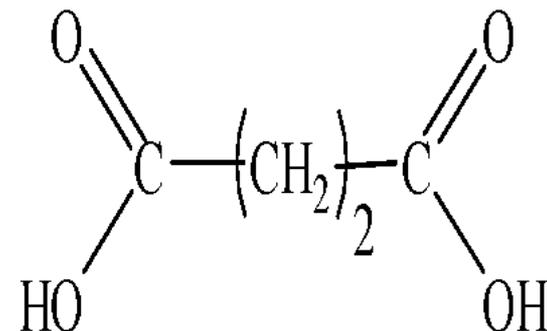
# Дикарбоновые кислоты



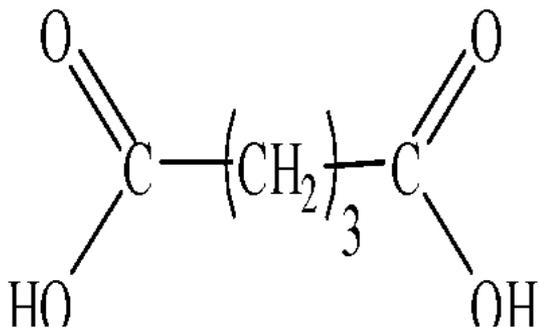
Щавелевая кислота,  
Соли оксалаты



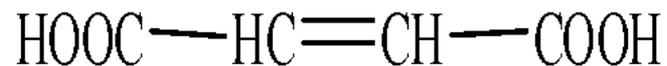
Малоновая кислота,  
Соли малонаты



Янтарная кислота,  
Соли сукцинаты

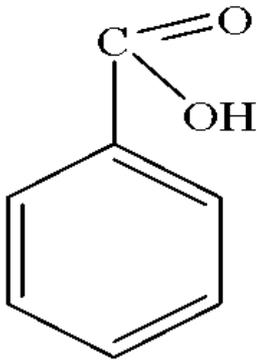


Глутаровая кислота, соли глутараты

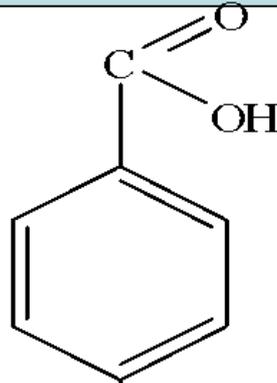


Фумаровая кислота, соли фумараты

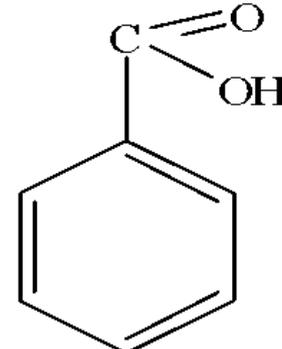
# Ароматические карбоновые КИСЛОТЫ



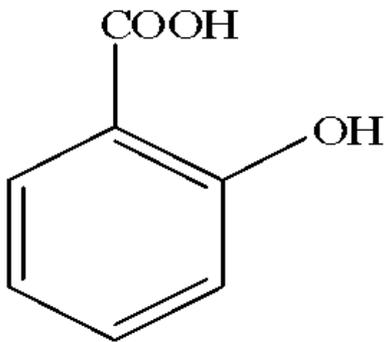
Бензойная кислота



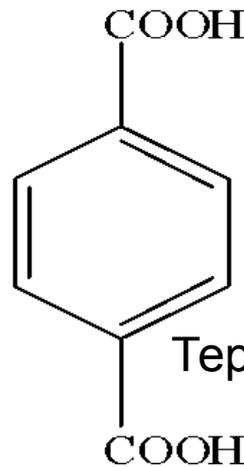
П-Толуиловая кислота



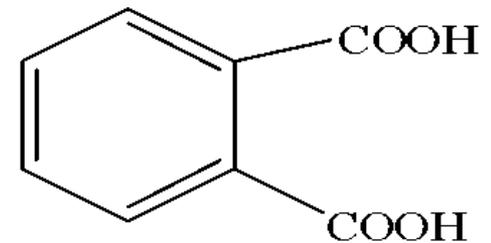
П-аминобензойная кислота  
ПАБК



Салициловая кислота



Терефталевая кислота

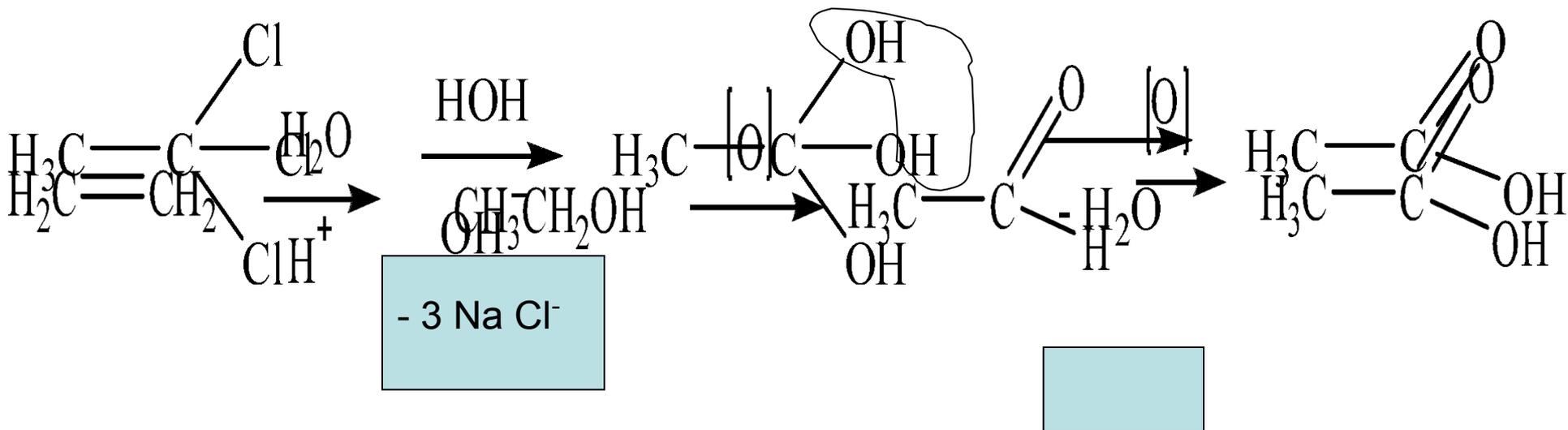


Ортофталевая  
кислота

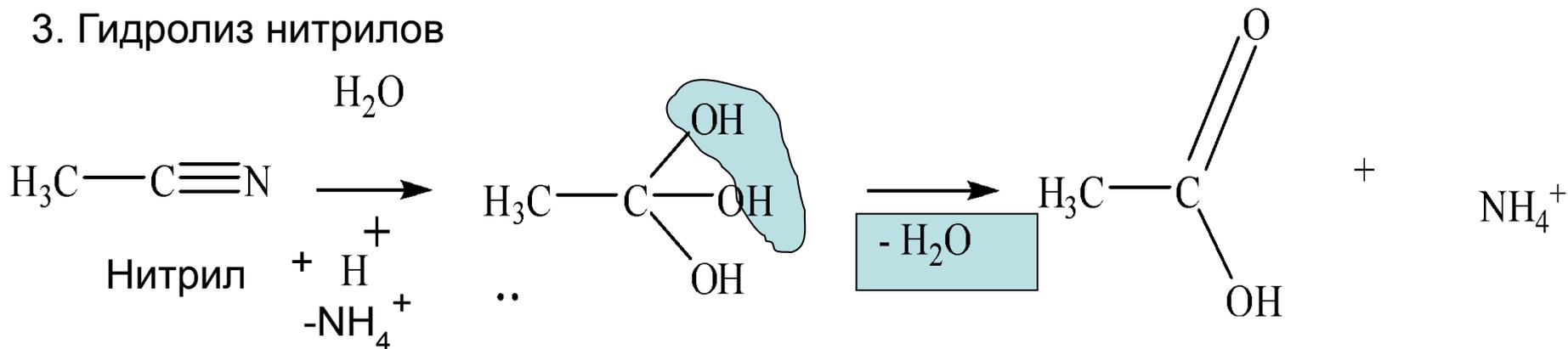
# Способы получения карбоновых кислот

1. Реакции окисления

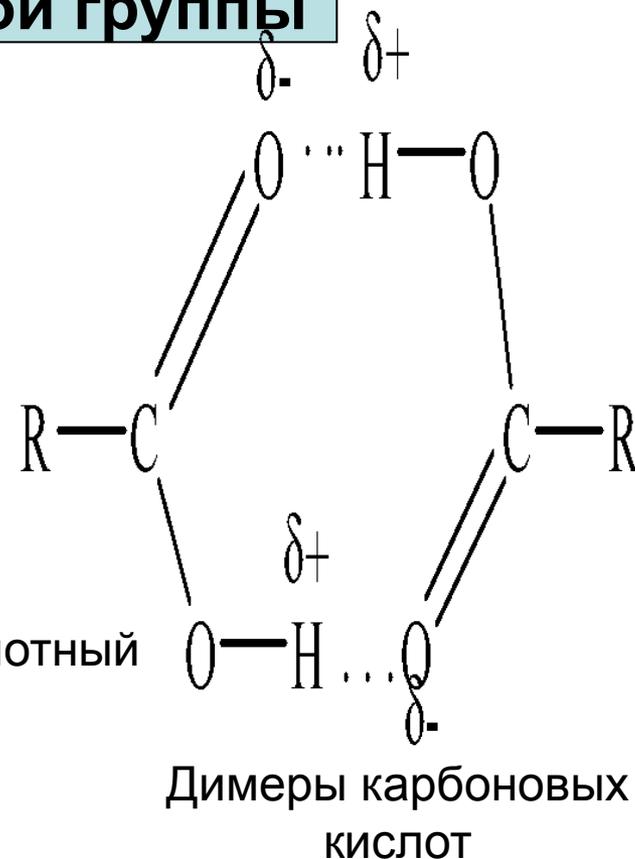
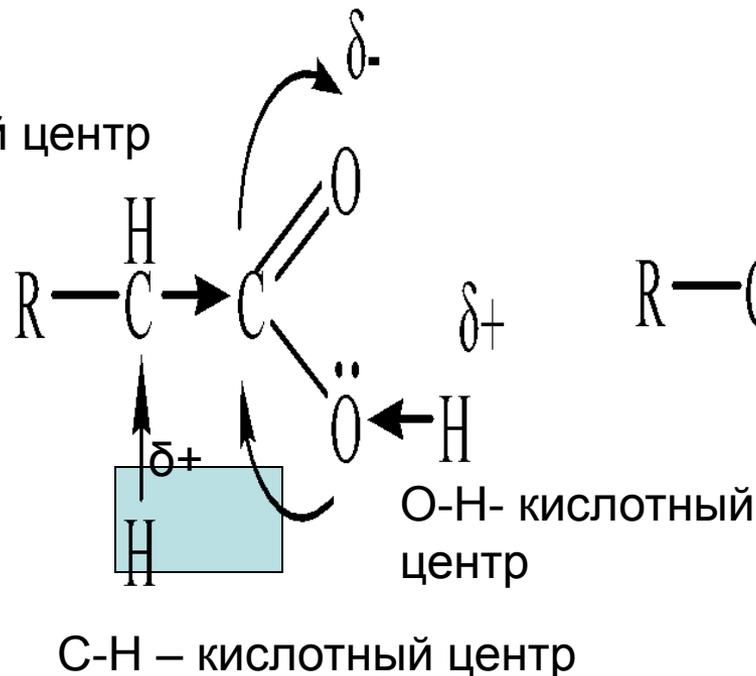
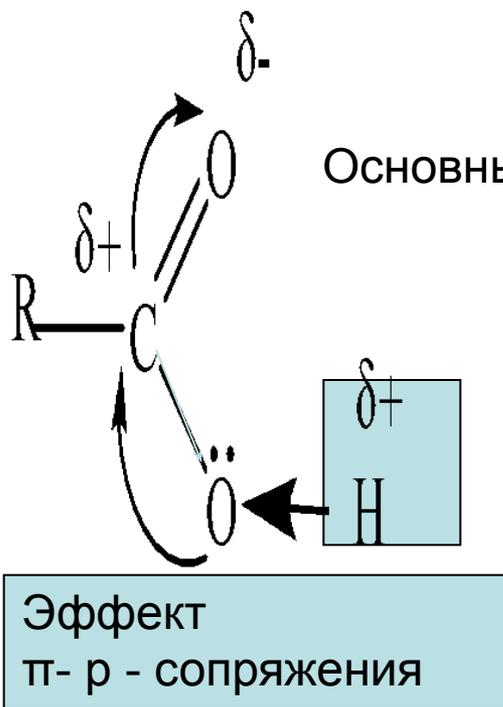
2. Реакции гидролиза тригалогенопроизводных



3. Гидролиз нитрилов

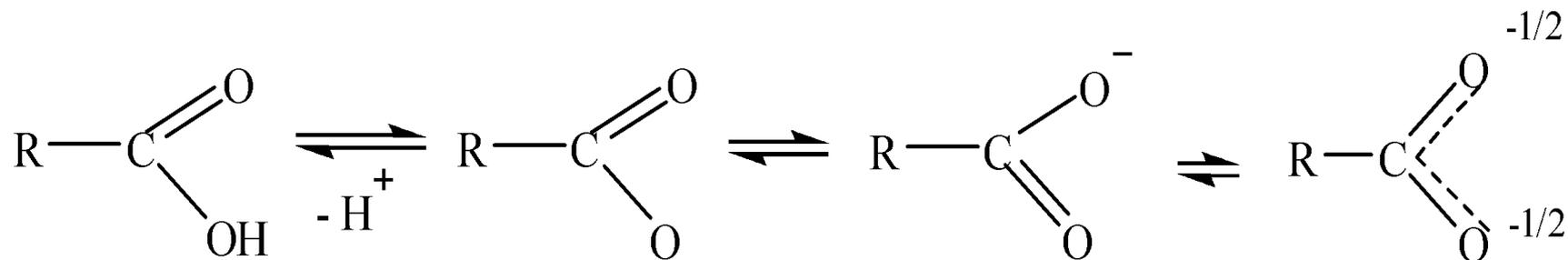
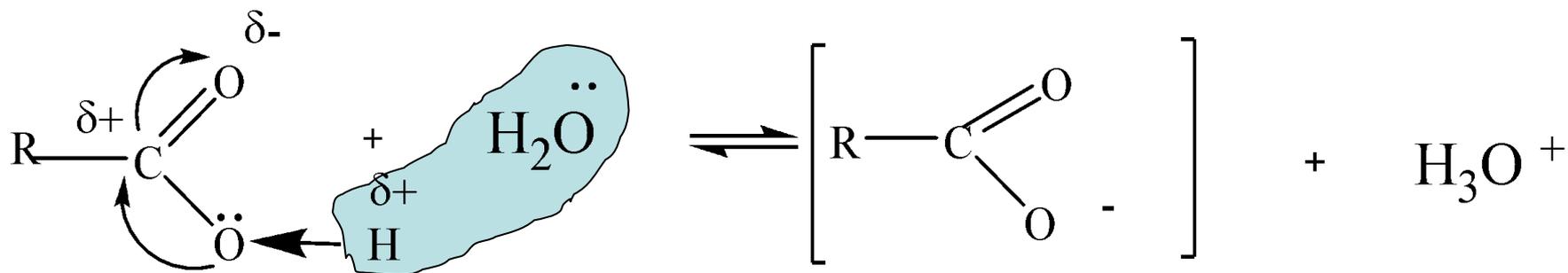


## Строение карбоксильной группы

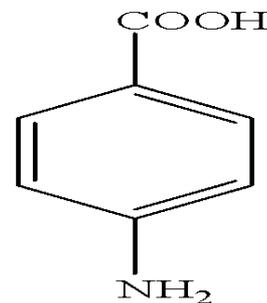
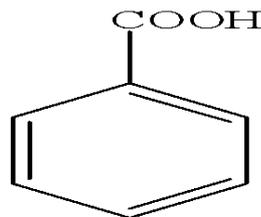
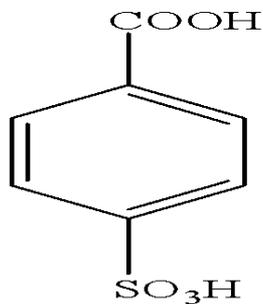
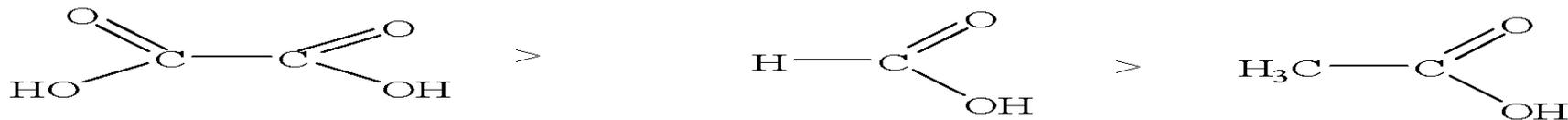


1. За счет электронного эффекта  $\pi$ - $p$  сопряжения склонность к реакциям нуклеофильного присоединения  $A_N$  у кислот по сравнению с карбонильными соединениями снижается
2. Проявляется высокая O-H кислотность
3. За счет высокой полярности связи C-O протекают реакции нуклеофильного замещения  $S_N$
4. C-H - кислотность проявляется, но существенно снижена

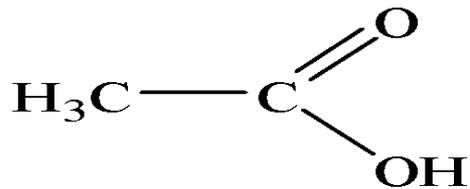
# Кислотность карбоновых кислот



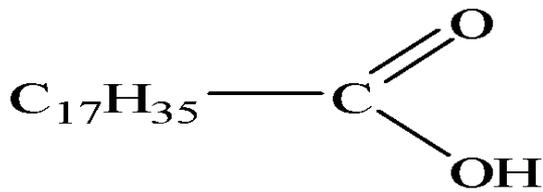
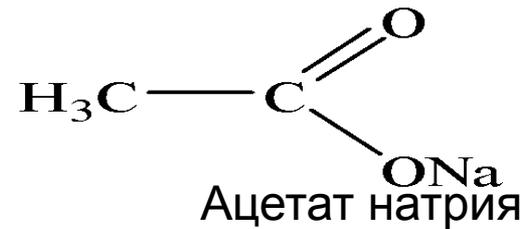
Ряд изменения кислотности



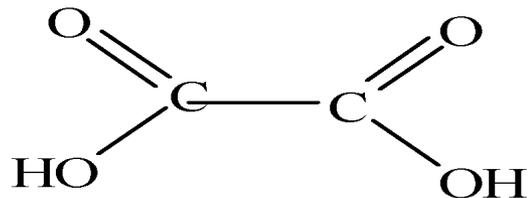
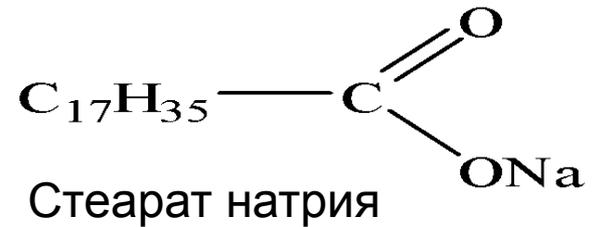
# Образование солей



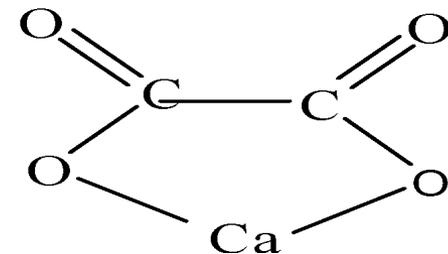
Уксусная кислота



Стеариновая кислота

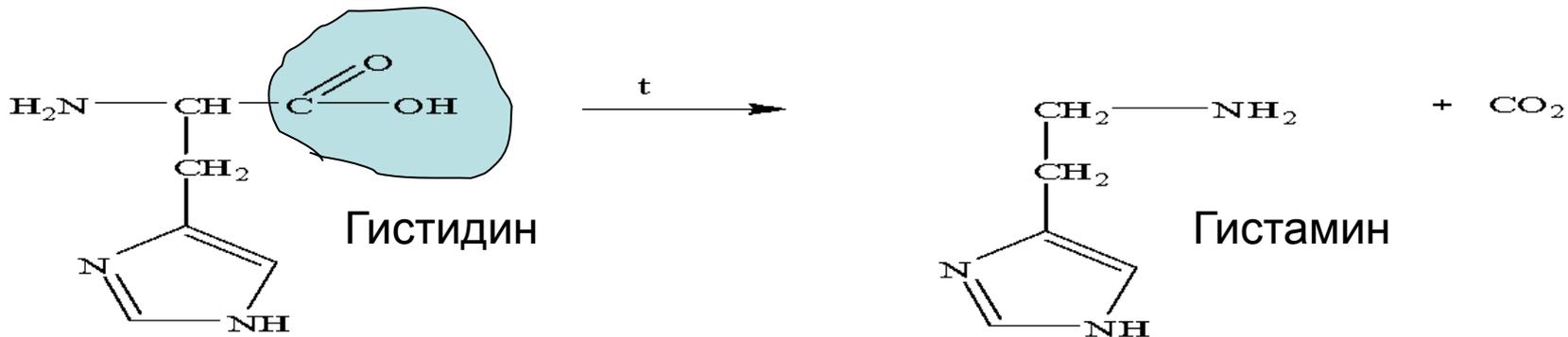
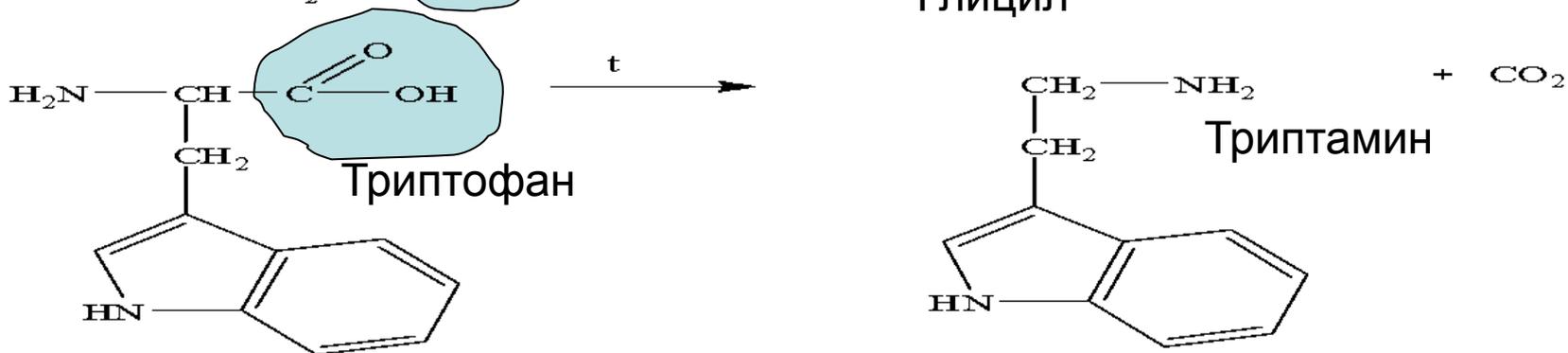
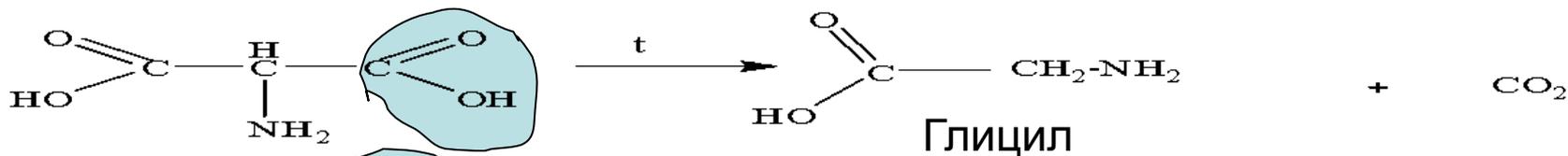
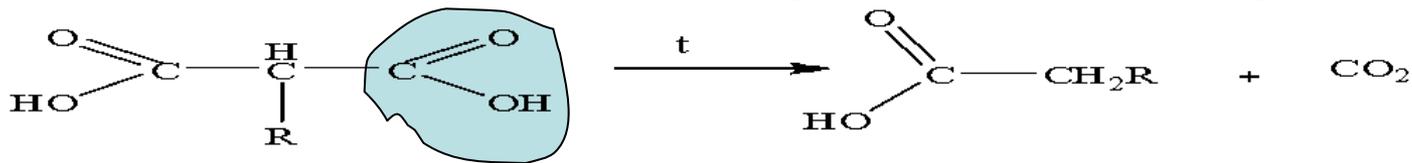


Щавелевая кислота

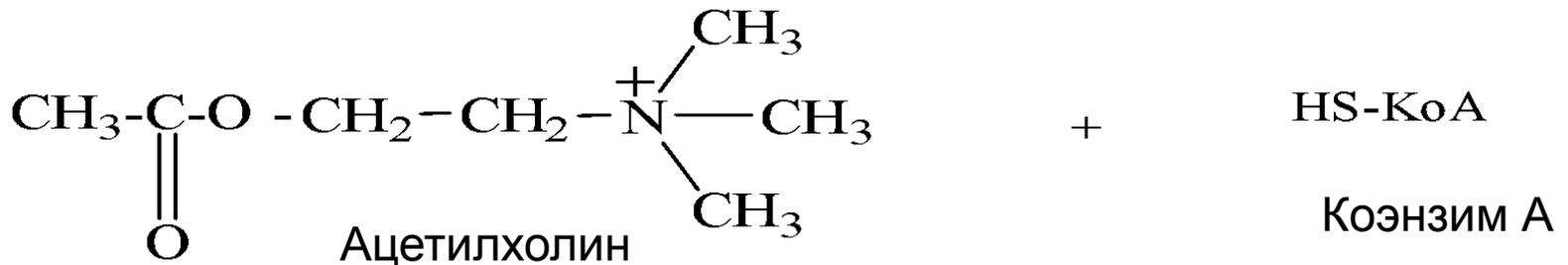
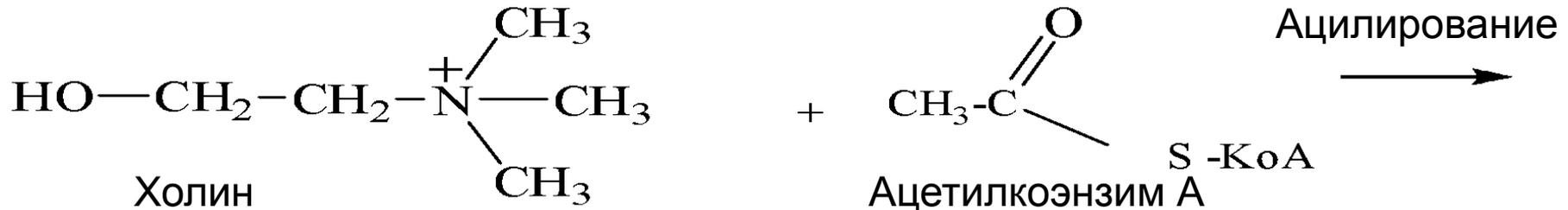
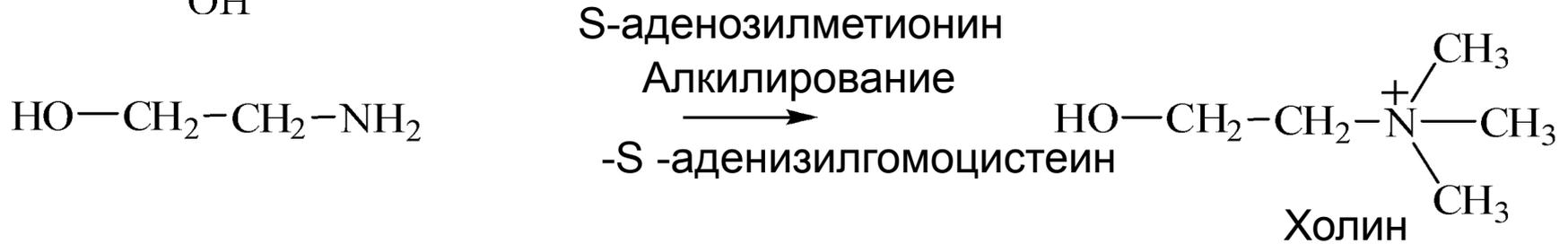
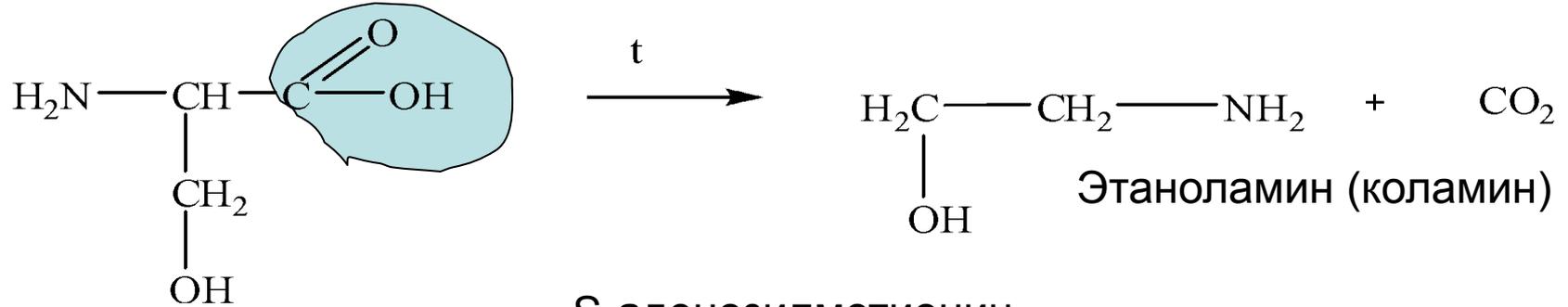


Оксалат кальция – нерастворим в воде и образует почечные конкременты

# Реакции декарбоксилирования



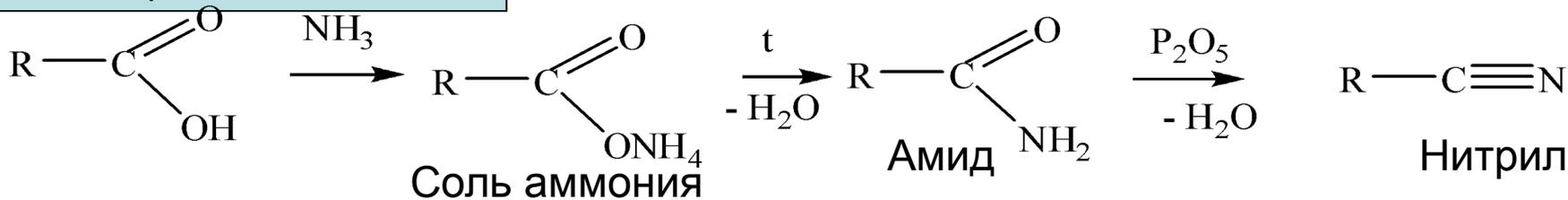
# Синтез ацетилхолина



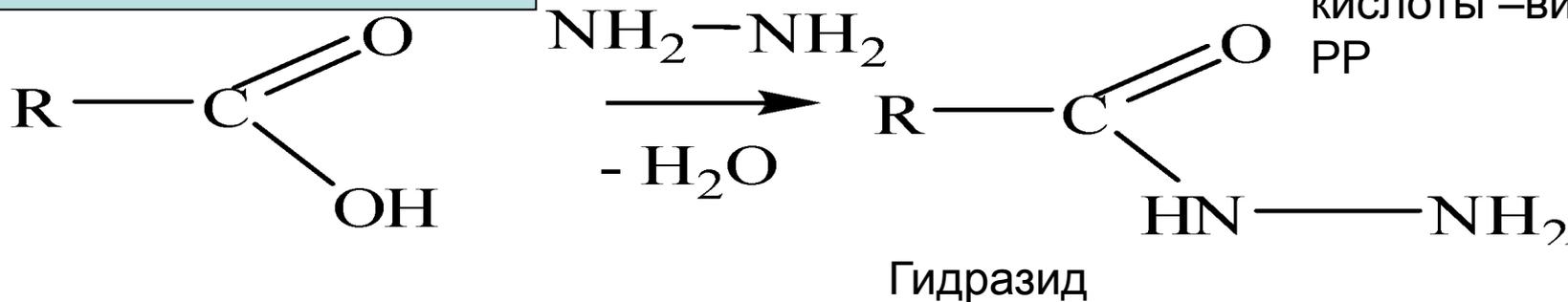
# Получение функциональных производных карбоновых кислот

## Реакции S<sub>N</sub>

### 1. Реакция с аммиаком

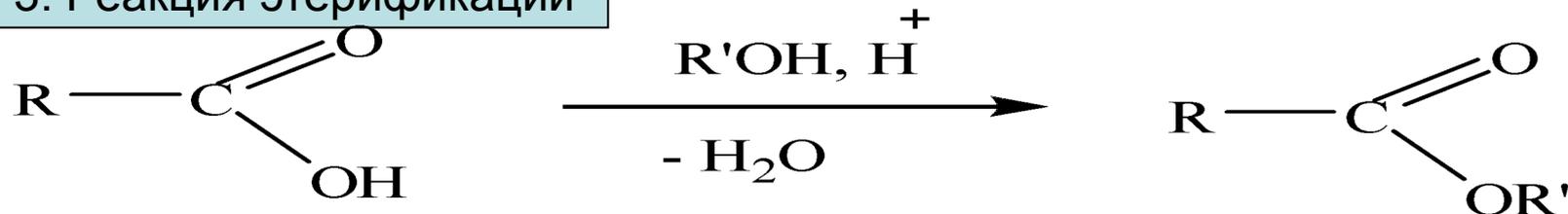


### 2. Реакция с гидразином



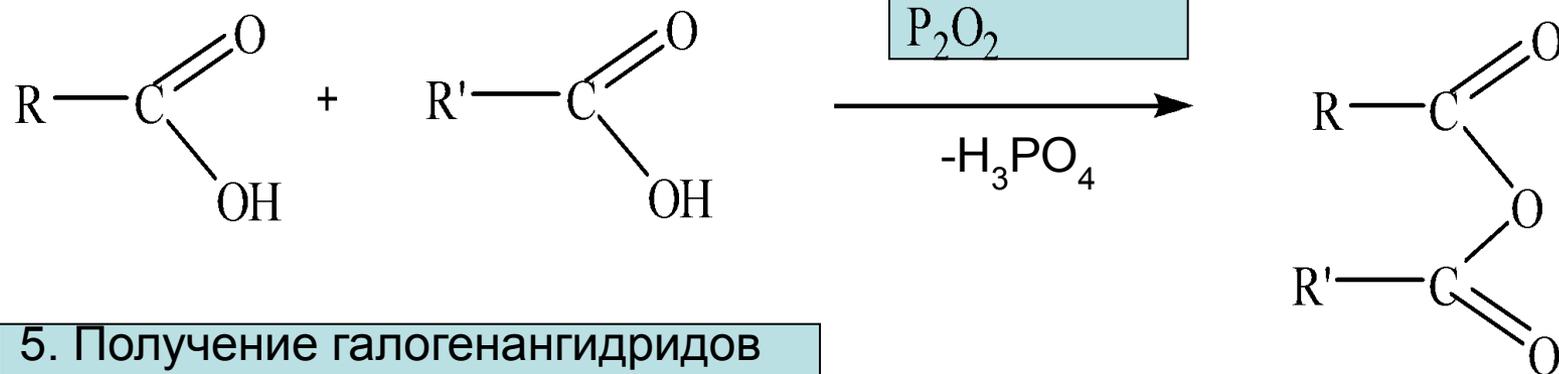
# Получение функциональных производных кислот

## 3. Реакция этерификации



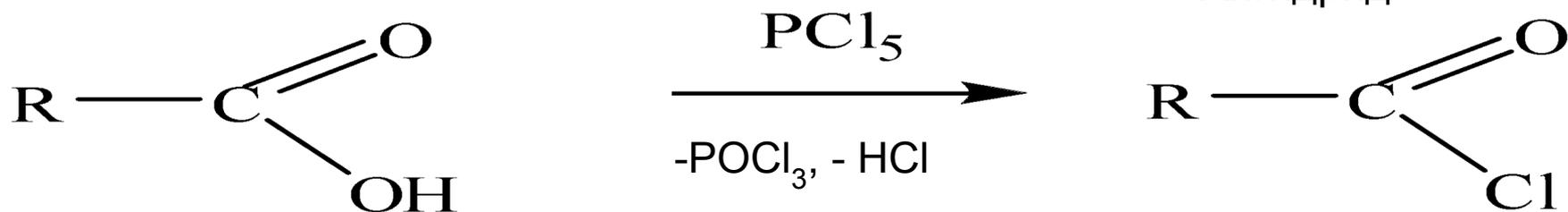
Сложный эфир

## 4. Получение ангидридов



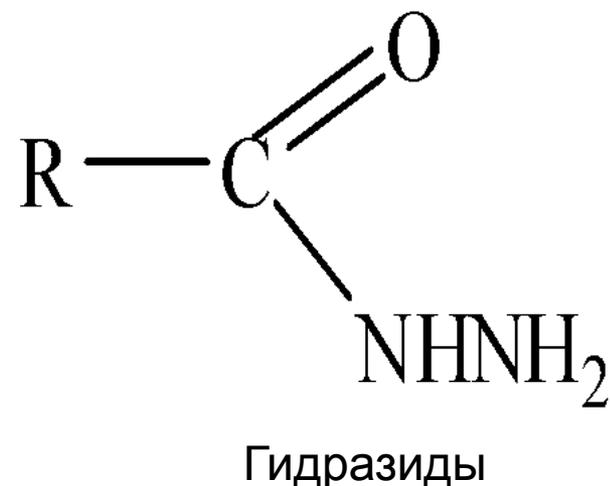
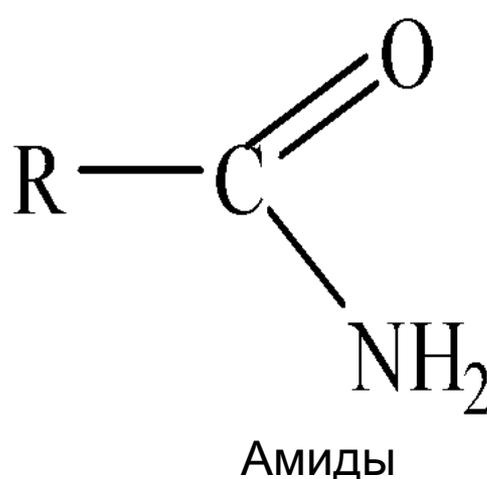
Ангидрид

## 5. Получение галогенангидридов

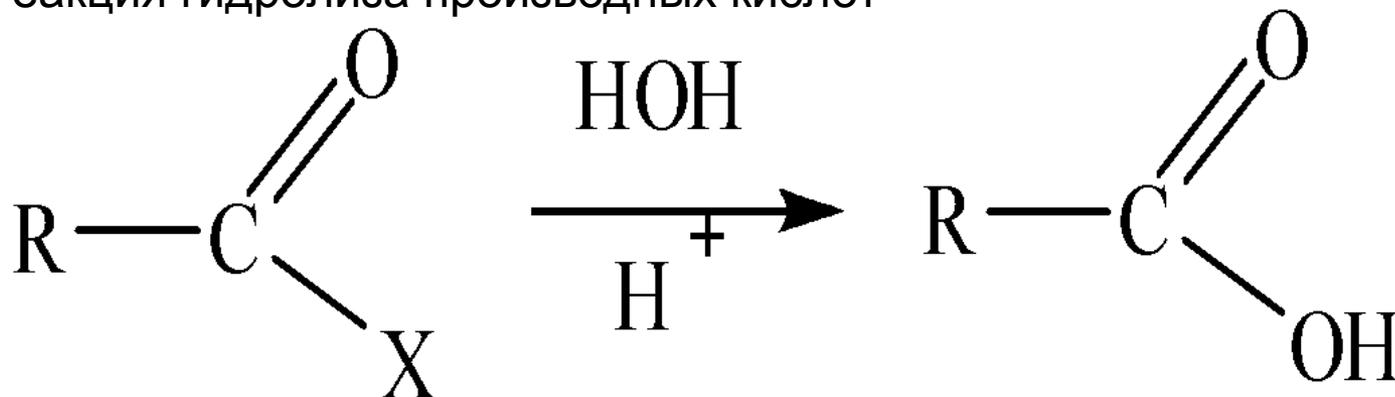


Галогенангидрид

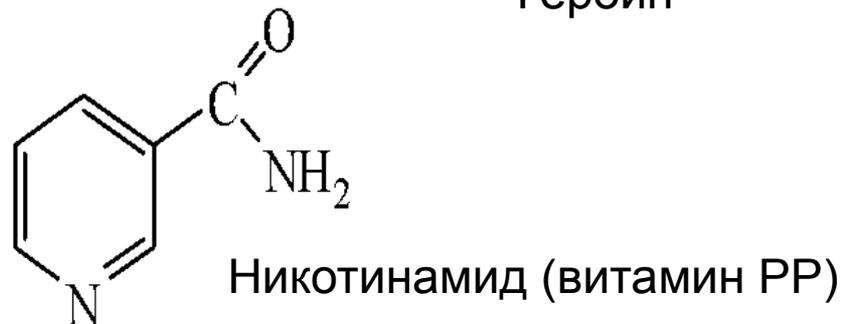
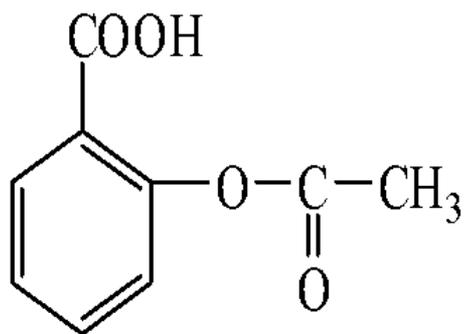
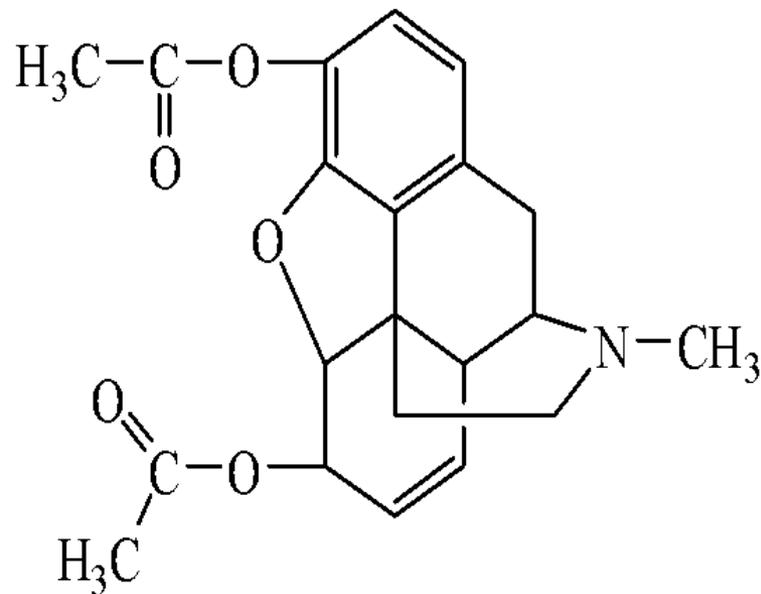
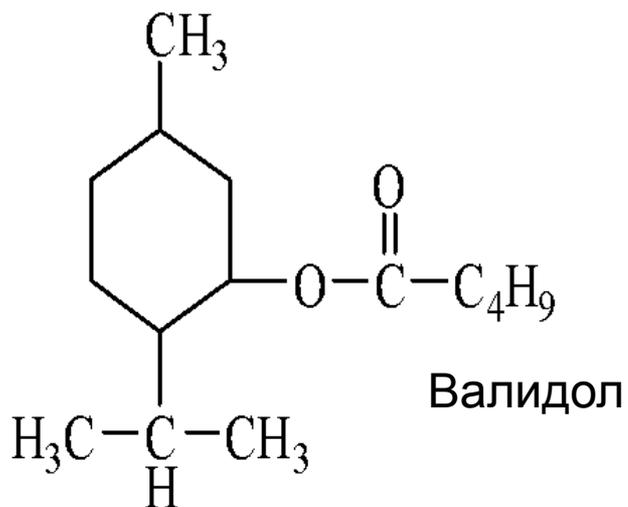
# Важнейшие функциональные производные карбоновых кислот



Реакция гидролиза производных кислот

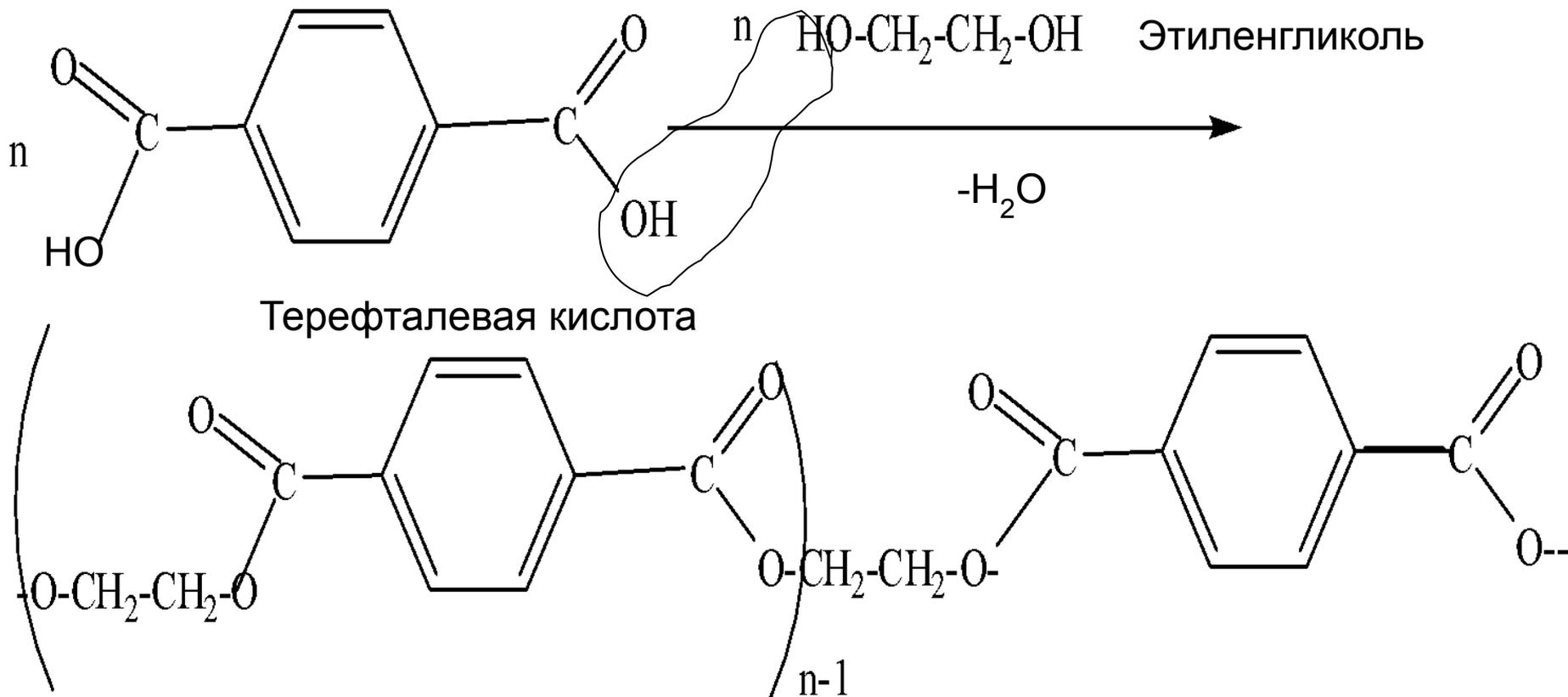


# Широко известные производные карбоновых кислот, применяемые в медицине



Ацетилсалициловая кислота

# Синтез медицинского шовного материала - лавсана



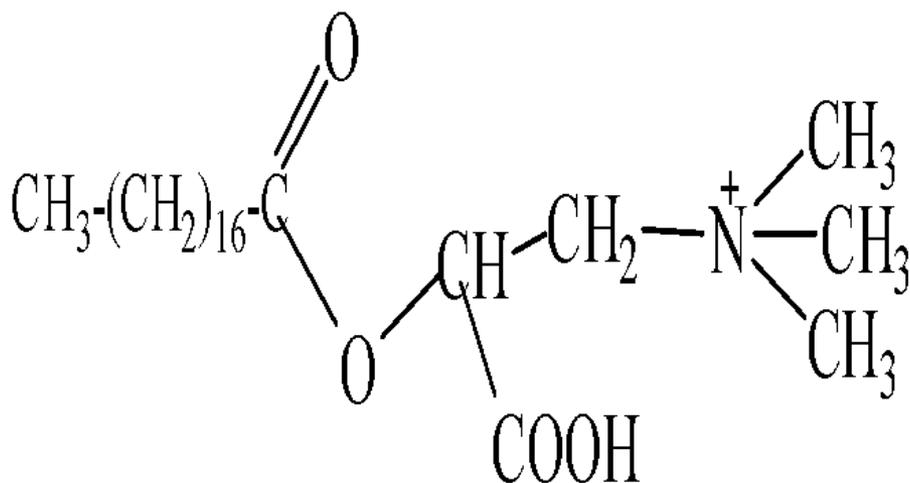
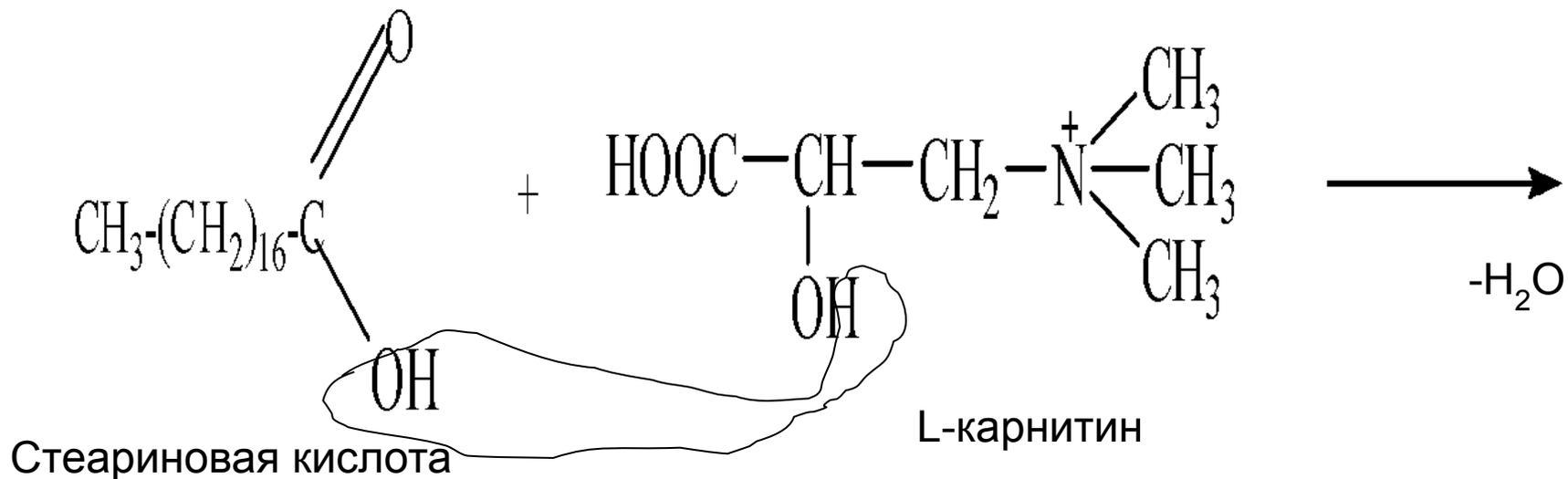
Терефталевая кислота

Этиленгликоль

Полиэтиленгликольтерефталат (ЛАВСАН)

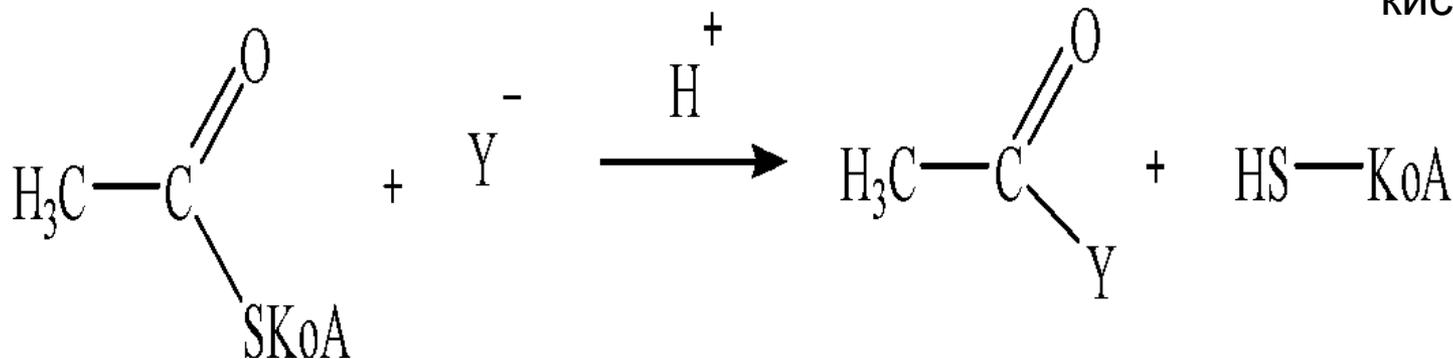
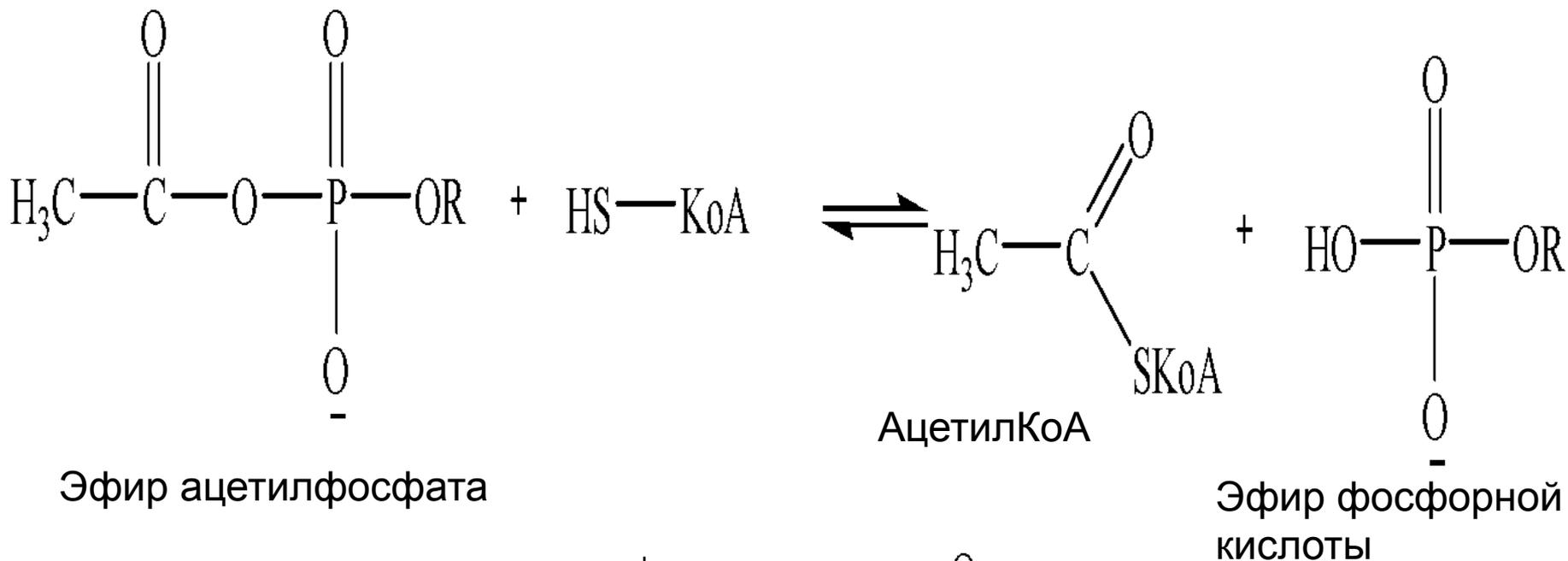
ПОЛИЭФИР

# Сложные эфиры L-карнитина

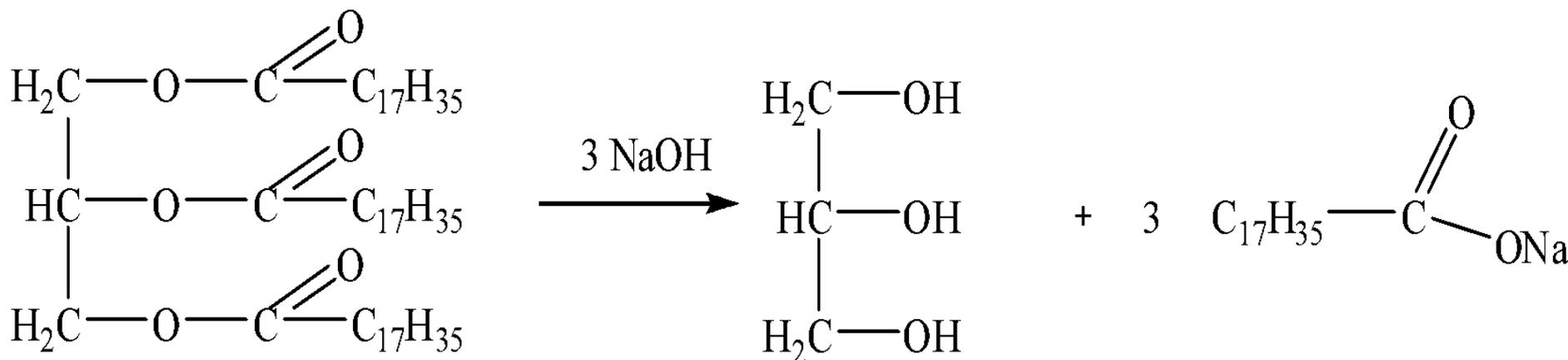
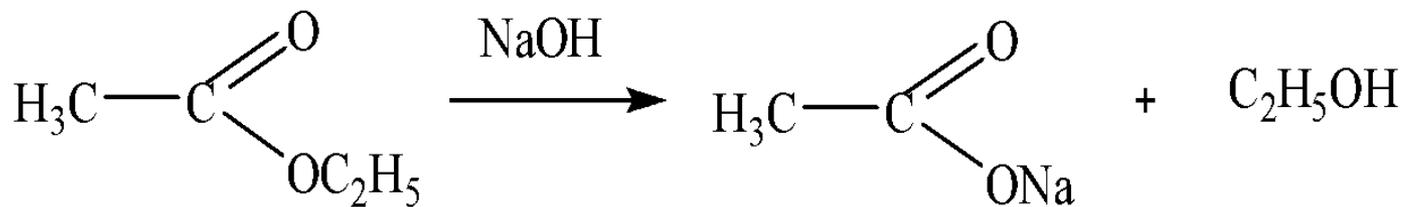


L-карнитин переносит  
Высшие жирные кислоты  
через митохондриальную  
мембрану в митохондрии, где  
и происходит их окисление  
И образуется АТФ

# Получение производных кофермента А



# Реакция омыления – гидролиз сложных эфиров



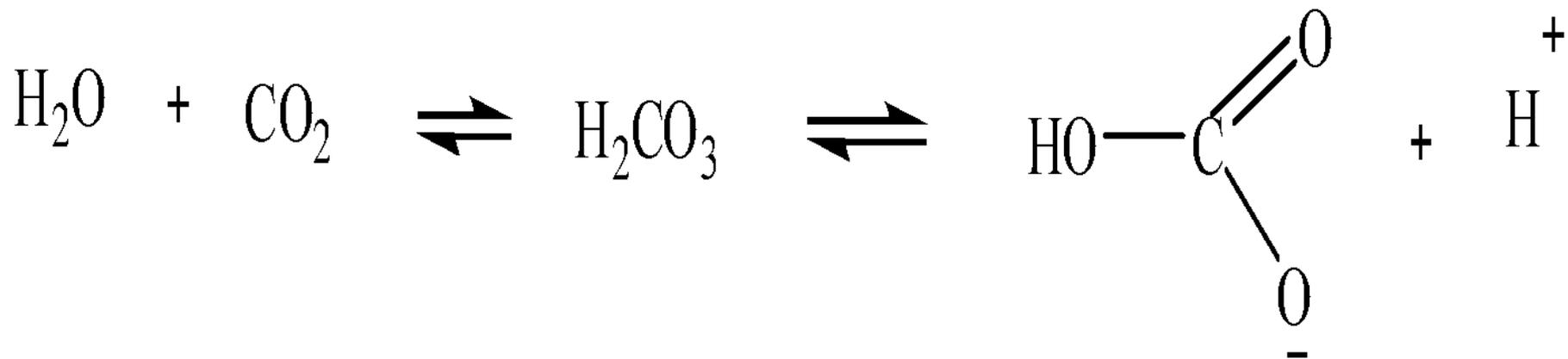
Тристеарат глицерола

Глицерол

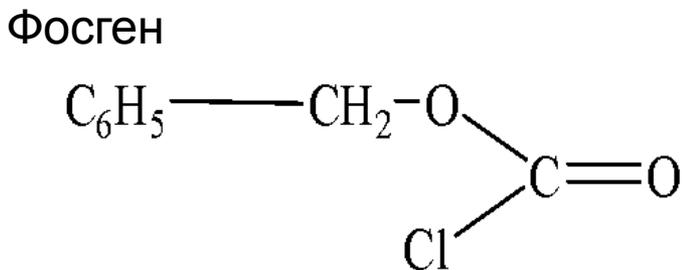
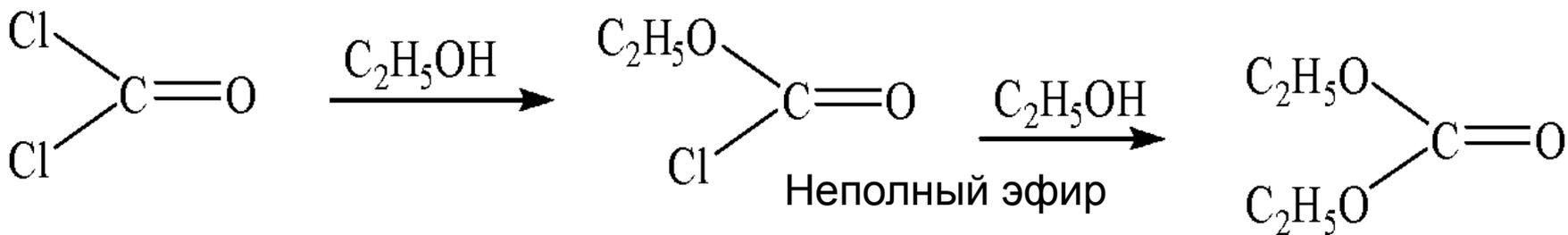
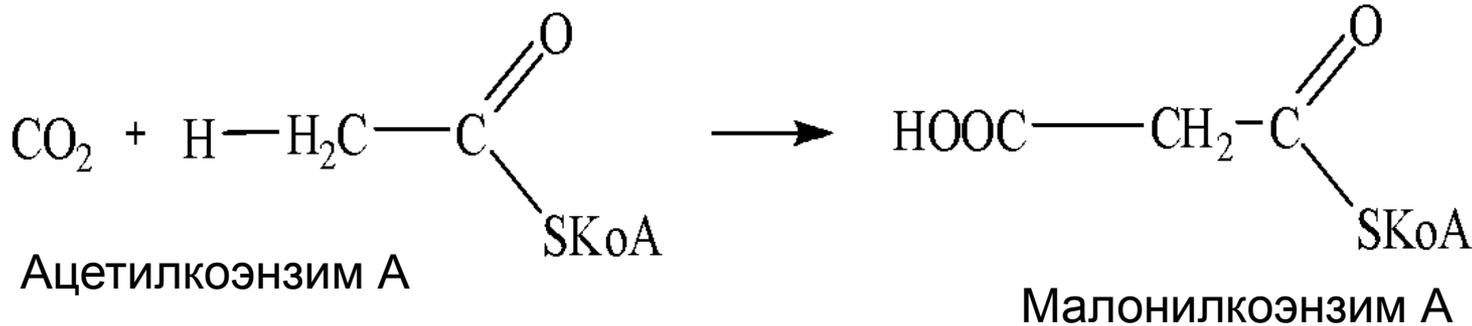
Стеарат натрия –  
твердое мыло

# ХИМИЯ

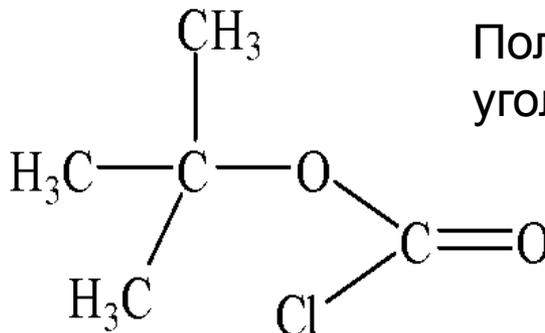
## производных угольной кислоты



# Производные угольной кислоты

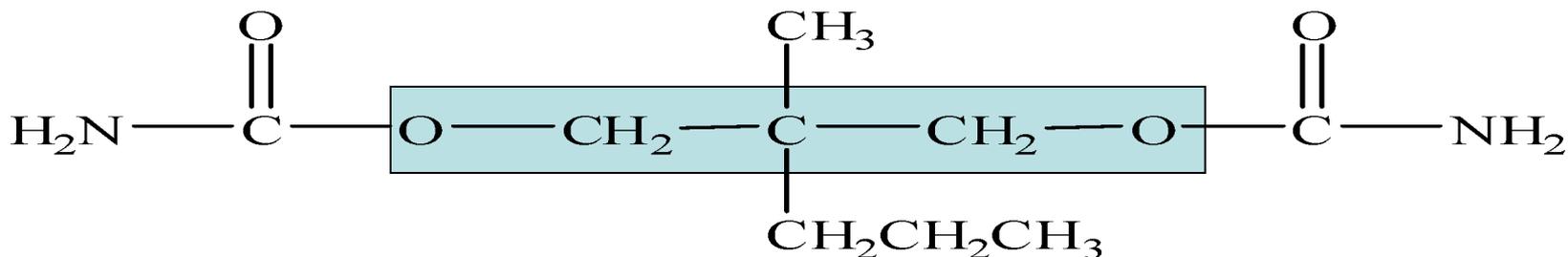


Бензилоксикарбонилхлорид



Трет. бутокси карбонилхлорид –используются в синтезе пептидов

# Карбаминовая кислота и ее производные



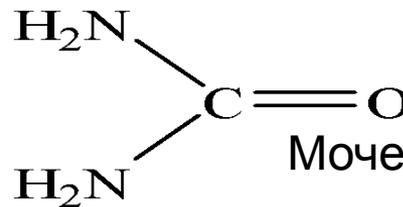
Мепробамат – дикарбамат 2-метил-2-пропилпропандиола -1, 3 – обладает психотропным действием

# Синтез мочевины и ее производных

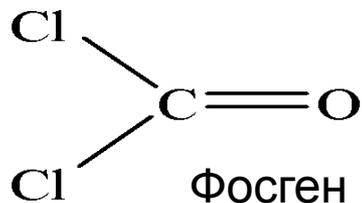


Угольная кислота

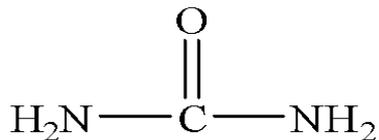
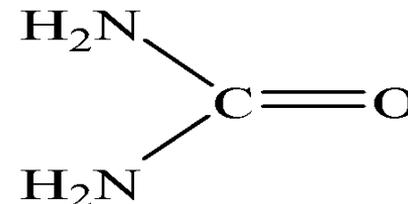
+



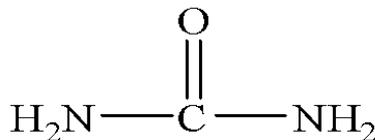
Мочевина, карбамид



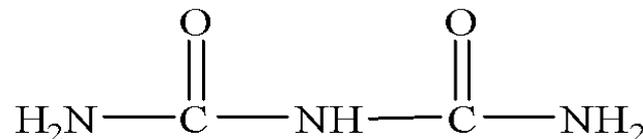
Фосген



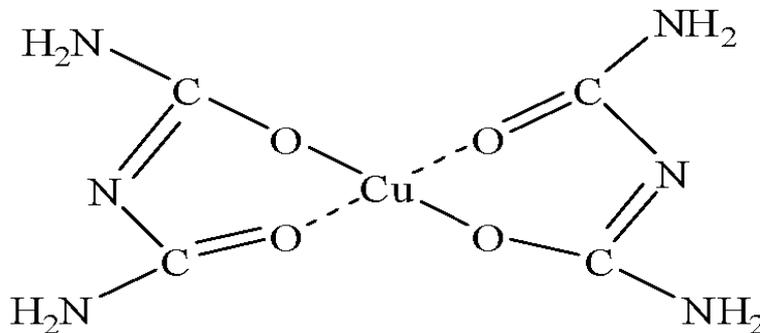
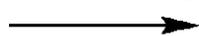
+



150-160°C



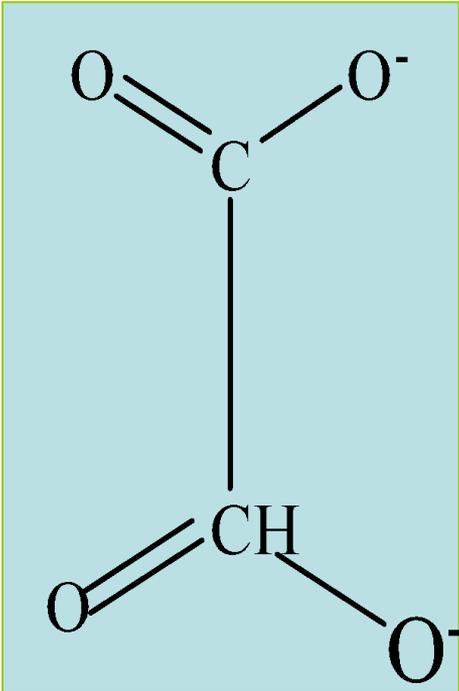
Биурет



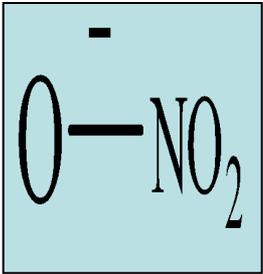
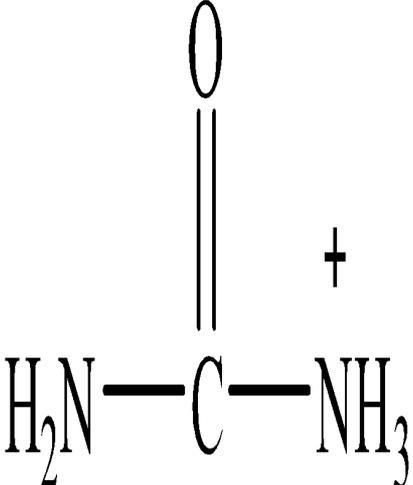
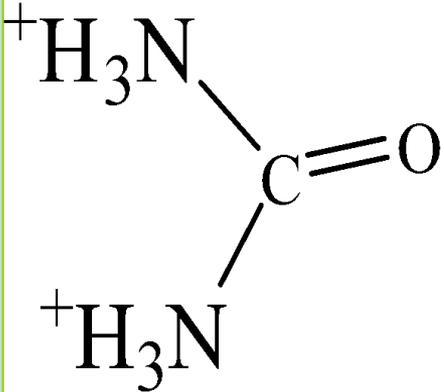
Комплексы синего цвета

Биуретовая реакция

# Соли мочевины

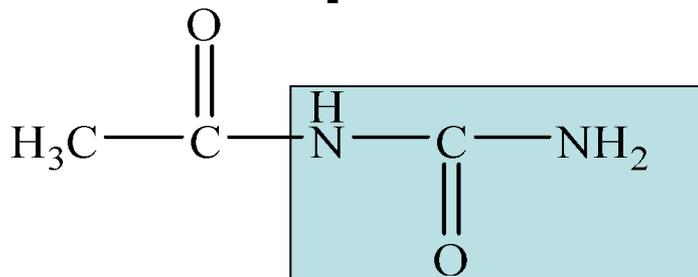


Оксалат мочевины

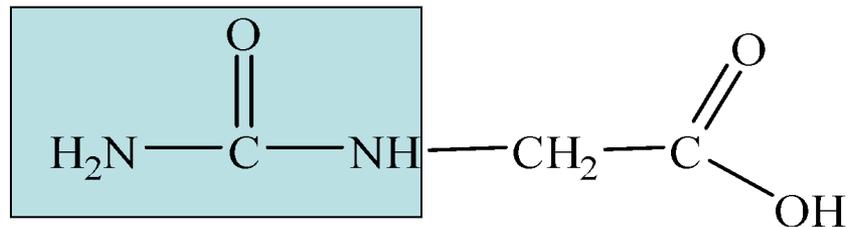


Нитрат мочевины

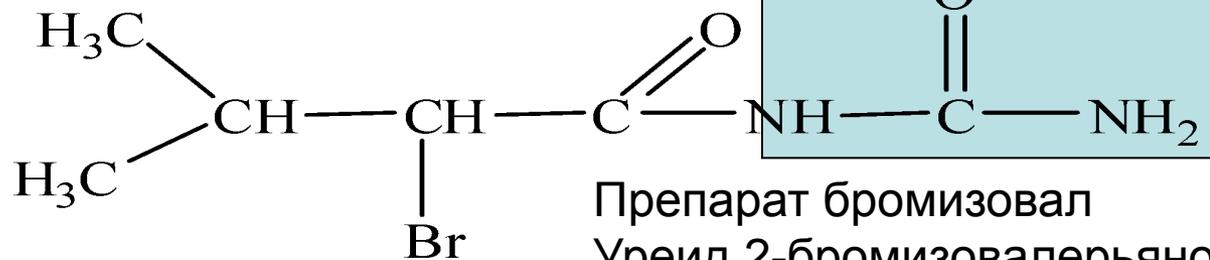
# Производные мочевины



Уреид уксусной кислоты



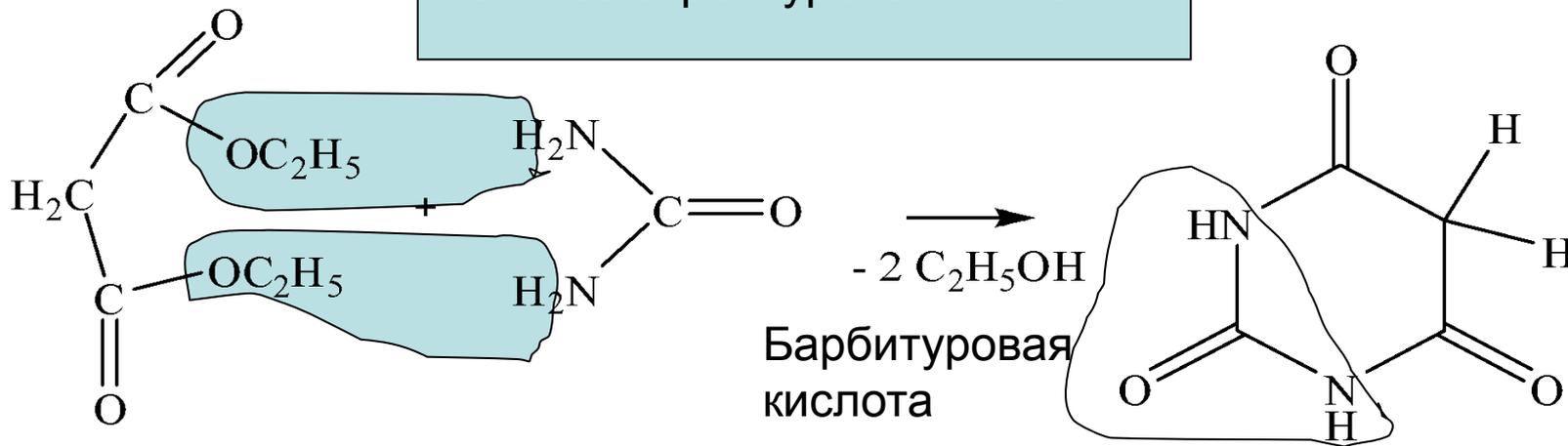
Уреидоуксусная кислота



Препарат бромизовал

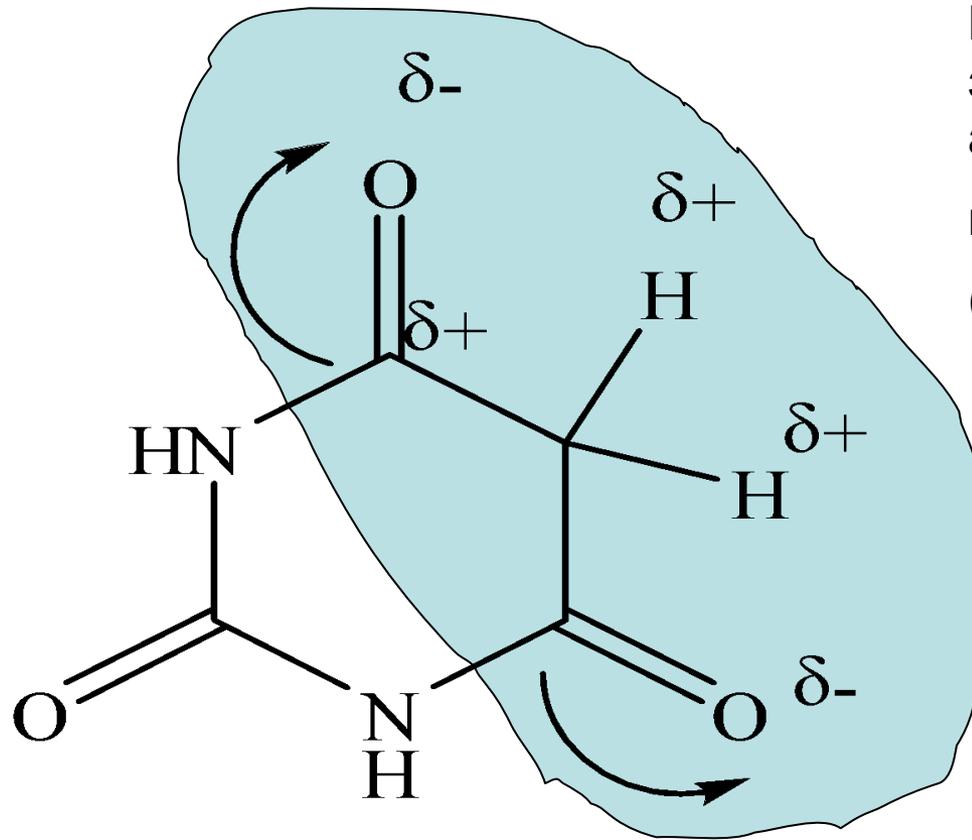
Уреид 2-бромизовалерьяновой кислоты

Синтез барбитуровой кислоты



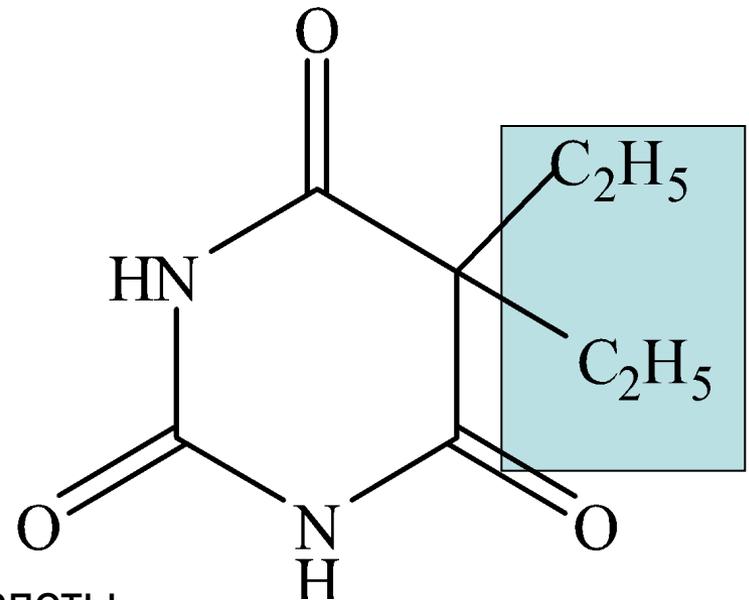
Барбитуровая кислота

# Производные барбитуровой кислоты - барбитураты



C-H – кислотность в остатке малоновой кислоты

Все производные получены  
замещением протонизированных  
атомов H  
на различные радикалы  
( $C_2H_5$ , фенил и др.)



ВЕРОНАЛ

