

# Повторение

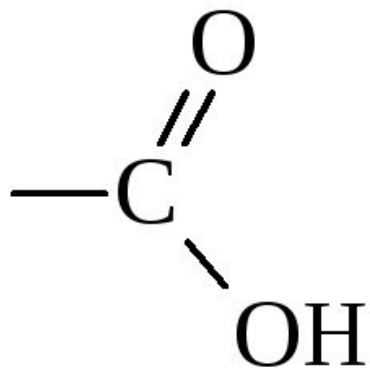
Пределъные  
одноосновные  
карбоновые кислоты.  
Сложные эфиры

24.04.2017

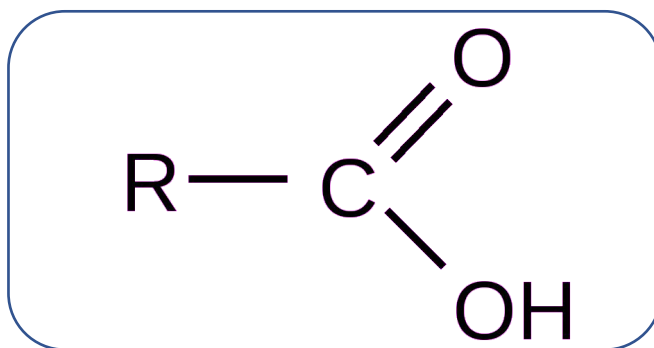


# Определение. Общая формула

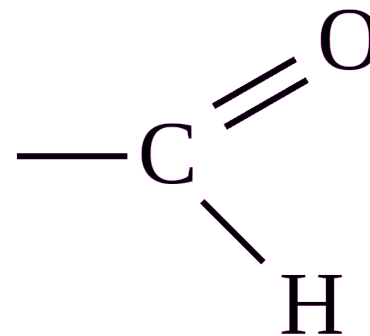
**Карбоновые кислоты** – это органические соединения, состоящие из углеводородного радикала, к которому прикреплена функциональная *карбоксильная группа -COOH*



Карбоксильная группа



Общая формула одноосновных Карбоновых кислот

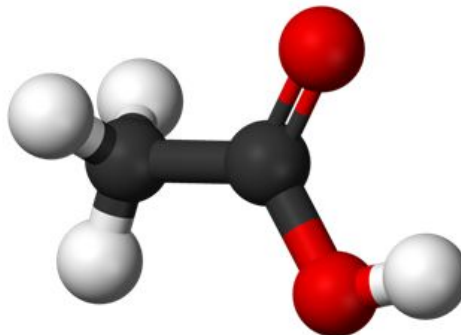
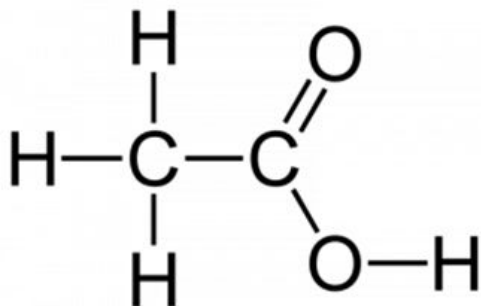


Карбонильная группа

# Гомологический ряд. Номенклатура

Формулы кислот	Название кислоты	Соответствующая натриевая соль	Название соли
$\text{HCOOH}$	Метановая (муравьиная)	$\text{HCOONa}$	Формиат натрия
$\text{CH}_3\text{—COOH}$	Этановая (уксусная)	$\text{CH}_3\text{—COONa}$	Ацетат натрия
$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COOH}$	Пропановая (пропионовая)	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—COONa}$	Проионат натрия
$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—COOH}$	Бутановая (масляная)	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—COONa}$	Бутират натрия
$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_3\text{—COOH}$	Пентановая (валериановая)	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—COONa}$	Валерианат натрия
$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_4\text{—COOH}$	Гексановая (капроновая)	$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_4\text{—COONa}$	Капронат натрия
$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_5\text{—COOH}$	Гептановая (энантовая)	$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_5\text{—COONa}$	Энантат натрия
$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_6\text{—COOH}$	Октановая (каприловая)	$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_6\text{—COONa}$	Каприлат натрия

# Уксусная кислота

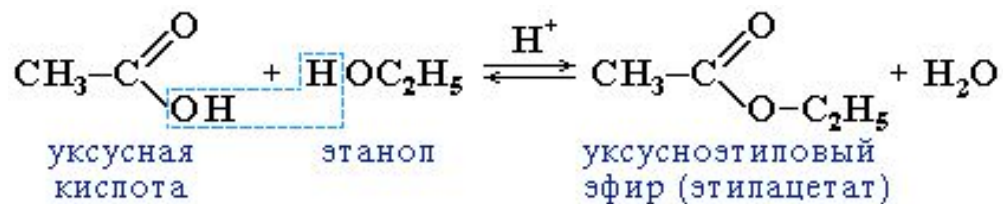


Исследование свойств уксусной кислоты:

- 1) Запах
- 2) Действие индикатора
- 3) Взаимодействие с металлами и карбонатами

Запишите наблюдения в тетрадь

# Взаимодействие со спиртами



Реакция этерификации – это взаимодействие между карбоновыми кислотами и спиртами с образованием сложных эфиров

