

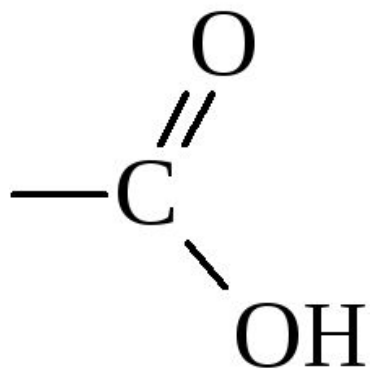
Повторение

Пределъные
одноосновные
карбоновые кислоты.
Сложные эфиры

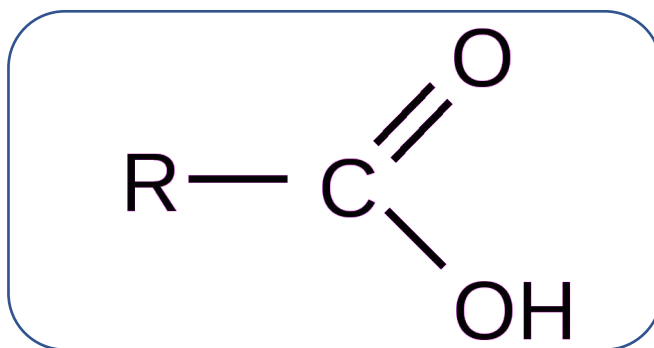
24.04.2017

Определение. Общая формула

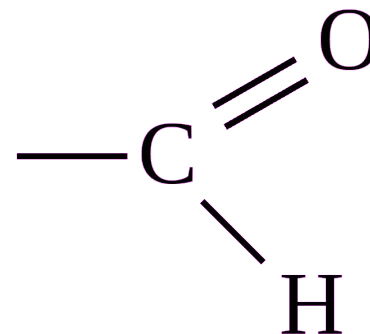
Карбоновые кислоты – это органические соединения, состоящие из углеводородного радикала, к которому прикреплена функциональная *карбоксильная группа -COOH*



Карбоксильная группа



Общая формула одноосновных Карбоновых кислот

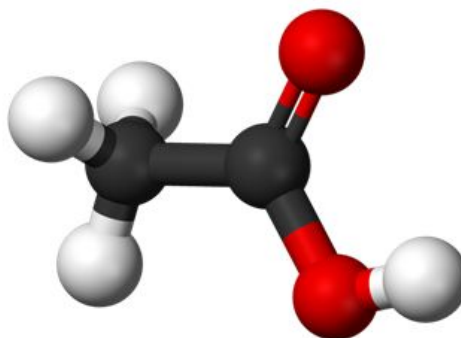
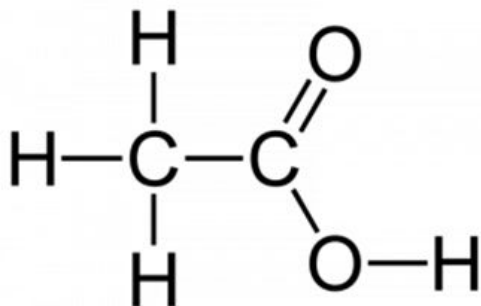


Карбонильная группа

Гомологический ряд. Номенклатура

Формулы кислот	Название кислоты	Соответствующая натриевая соль	Название соли
HCOOH	Метановая (муравьиная)	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
$\text{CH}_3\text{—(CH}_2\text{)}_3\text{—COOH}$	Пentanовая (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

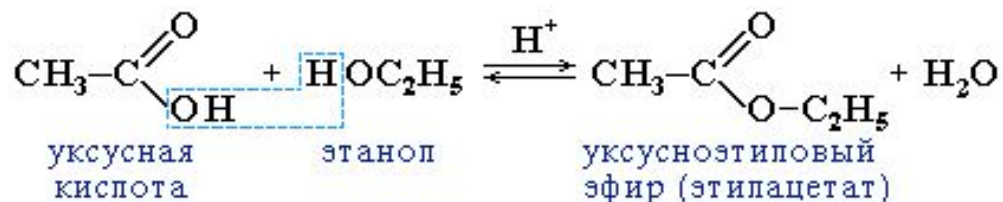


Исследование свойств уксусной кислоты:

- 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

