

# *Строение и номенклатура предельных карбоновых кислот*

**Большаков А.П.**

**Москва**

**2011**

[pptcloud.ru](http://pptcloud.ru)

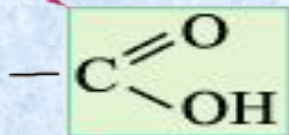
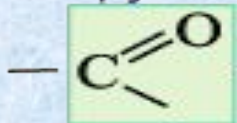
# Тема урока: «Предельные одноосновные карбоновые кислоты»

## Цель урока:

- Знать строение одноосновных карбоновых кислот, их определение, изомеры, гомологи, название по систематической номенклатуре.
- Уметь объяснять причины и следствия взаимного влияния атомов в молекулах карбоновых кислот.
- На примере муравьиной и уксусной кислот уметь составлять уравнения реакций, характеризующих химические свойства карбоновых кислот.

# Все карбоновые кислоты имеют функциональную группу

Карбонильная  
группа



Карбоксильная  
группа

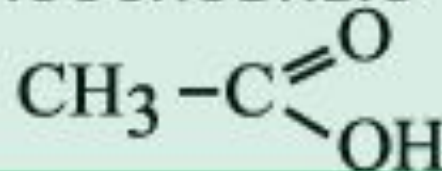
Гидроксильная  
группа

В зависимости от числа  
карбоксильных групп

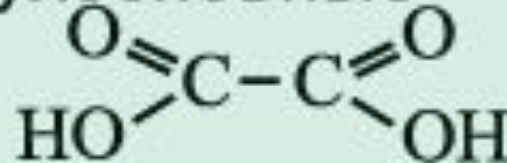
- одноосновные — уксусная
- двухосновные — щавелевая
- многоосновные — лимонная

## Классификация кислот по числу карбоксильных групп

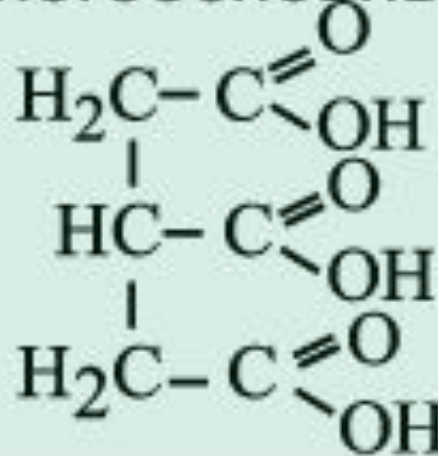
одноосновные



двухосновные



многоосновные

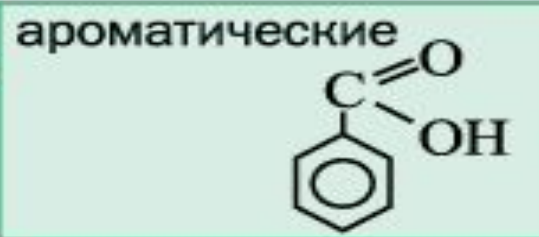
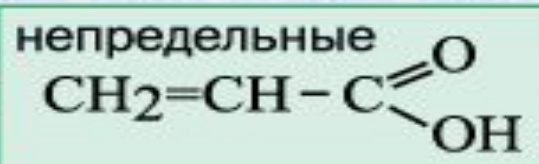
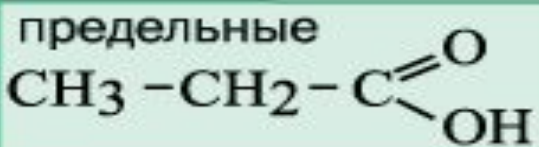




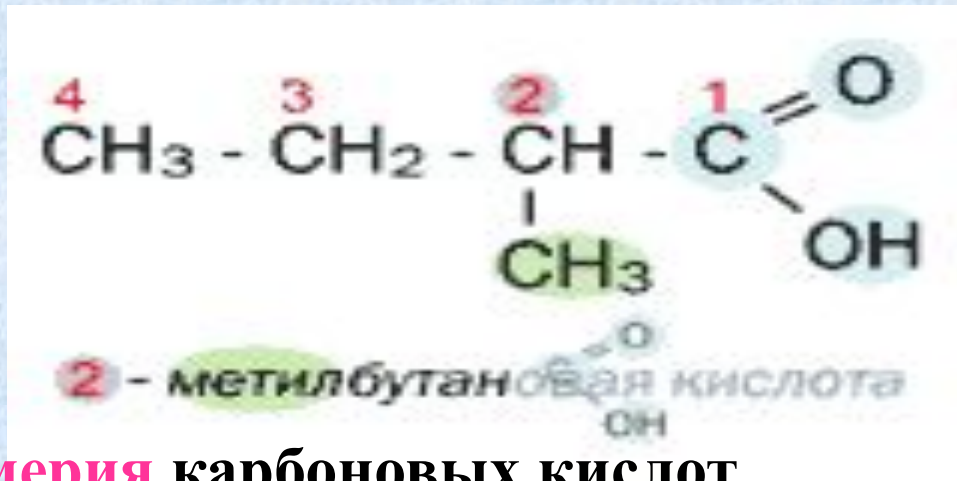
# В зависимости от природы радикала

- предельные – пропионовая
- непредельные – акриловая
- ароматические – бензойная

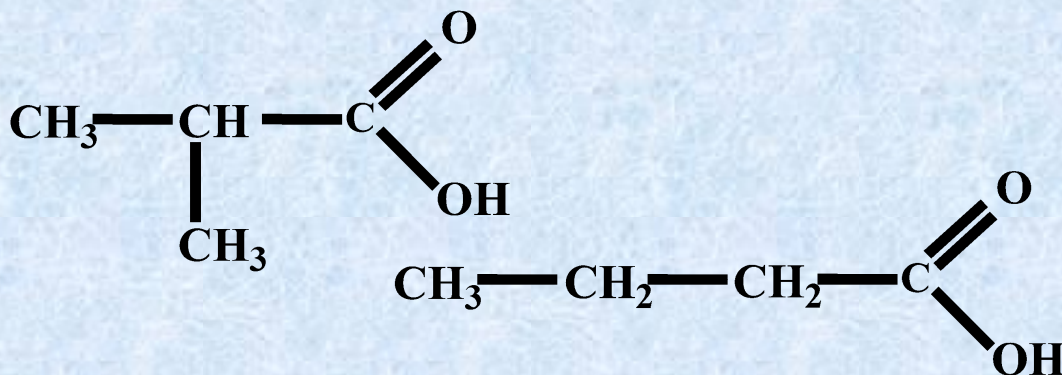
Классификация кислот в зависимости от природы радикала



## Номенклатура карбоновых кислот



## Изомерия карбоновых кислот

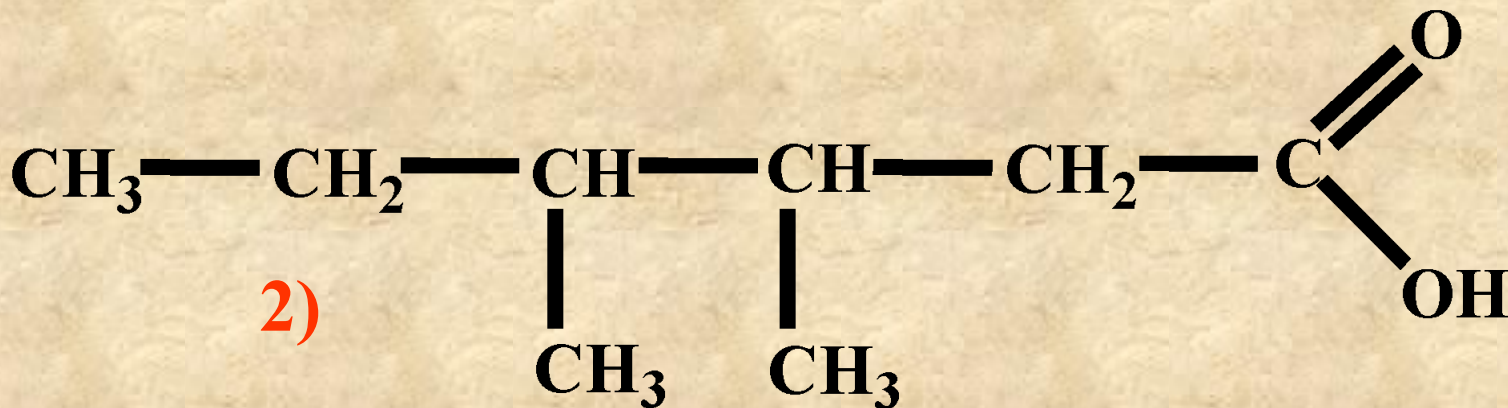
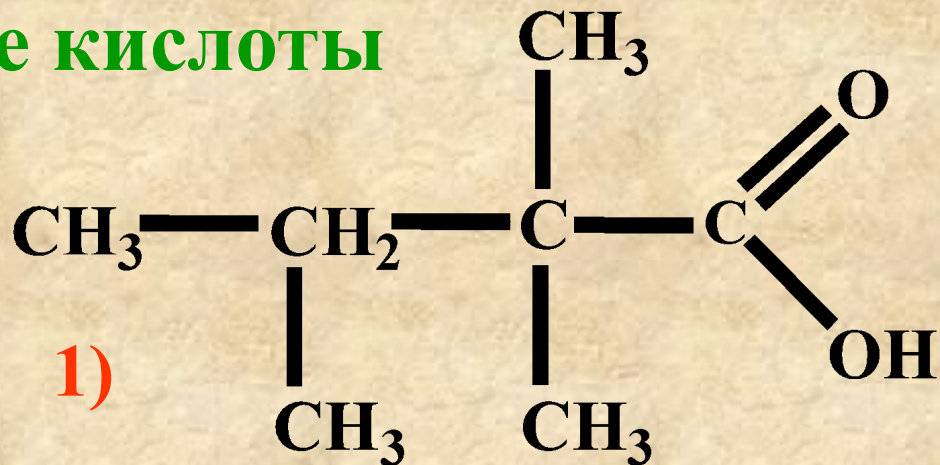


*Какие виды изомерии присущи карбоновым кислотам?*

**Для определения названия кислоты в соответствии с номенклатурой IUPAC нужно придерживаться следующего порядка:**

- 1. Главную цепь выбирают таким образом, чтобы атом углерода карбоксильной группы оказался в ней.**
- 2. Нумерация атомов углерода главной цепи начинается с атома углерода карбоксильной группы.**
- 3. Полное название данной кислоты образуется от названия алкана с тем же числом атомов углерода в молекуле с добавлением «-овая кислота».**
- 4. Если углеводородный радикал разветвлен, то сначала называют номер атома углерода, при котором находится радикал, затем через дефис называют сам радикал. Обратите внимание, что отсутствие дефиса в данном случае считается за ошибку. Если с основной цепью соединены два различных радикала, то первым из них указывается наиболее простой. Если с основной цепью соединены два или более одинаковых радикалов, то их количество указывается с использованием соответствующих префиксов: -ди, -три, -тетра и т. д.**

## Назовите карбоновые кислоты



*Проверь себя:*

- 1) 2,2,3 – триметилбутановая кислота
- 2) 3,4 – диметилгексановая кислота



Многие кислоты имеют исторически сложившиеся или *тривиальные* названия, связанные главным образом с источником их получения.



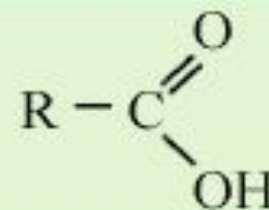
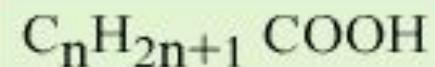
Химическая формула	Систематическое название кислоты	Тривиальное название кислоты
$\text{HCOOH}$	Метановая	Муравьиная
$\text{CH}_3\text{COOH}$	Этановая	Уксусная
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	Пропановая	Пропионовая
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	Бутановая	Масляная
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	Пentanовая	Валериановая
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-\text{COOH}$	Гексановая	Капроновая
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5-\text{COOH}$	Гептановая	Энантовая
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$	Октановая	Каприловая
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$	Нонановая	Пеларгоновая
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_8-\text{COOH}$	Декановая	Каприновая

Карбоновые кислоты в природе

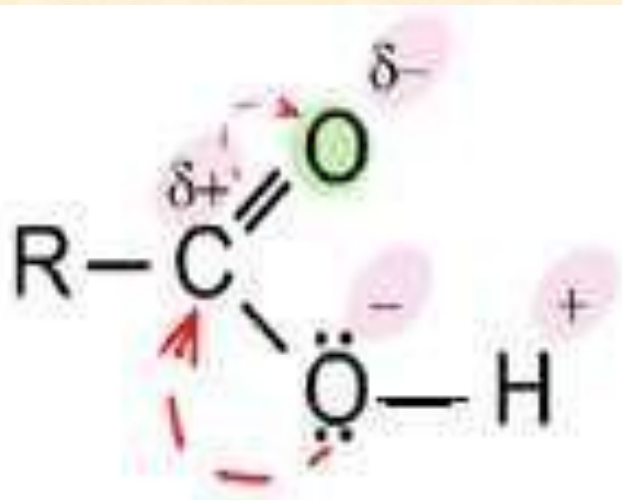
Более подробно рассмотрим

**предельные одноосновные карбоновые кислоты,**  
образующие **гомологический ряд**

**Общая формула  
карбоновых  
кислот**



**Строение  
карбоксильной  
группы**



**Ответьте на вопросы:**

Как происходит **перераспределение электронной плотности** в карбоксильной группе?

В чем заключается **взаимное влияние атомов** в молекулах карбоновых кислот?

Как это будет отражаться на **химических свойствах** карбоновых кислот?



# Физические свойства предельных карбоновых кислот



Высшие кислоты

$C_{15}H_{31}-COOH$   
пальмитиновая  
кислота

$C_{17}H_{35}-COOH$   
стеариновая  
кислота

$C_{17}H_{33}-COOH$   
олеиновая  
кислота

Низшие кислоты

$C_3H_7-COOH$   
масляная  
кислота

# *История открытия кислот*



**Уксусная кислота** известна с древнейших времен, так как образуется при скисании вин (винный уксус). Водный разбавленный раствор этого вещества называется уксусом. Слово «уксус» происходит от греческого слова «охус», означающего «кислый». В древности уксус был единственной пищевой кислотой, получаемой при скисании виноградного вина, и это объясняет, что его название древними греками отождествлялось с самим представлением о кислом, кислоте. В России уксус называли «кислой влажностью» или «древесной кислотой». Это связано с получением уксусной кислоты при сухой перегонке древесины лиственных пород, прежде всего березы. Получение уксуса при сухой перегонке древесины описано в сочинениях Иоганна Глаубера и Роберта Бойля



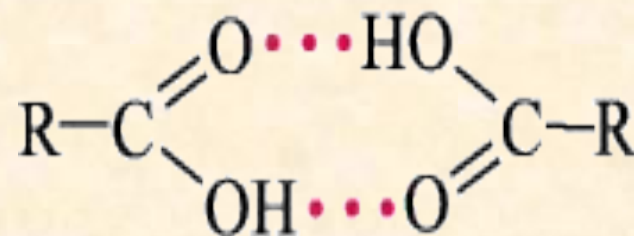
**Муравьиная кислота** открыта в кислых выделениях рыжих муравьев. Она является одним из компонентов яда, который выделяют жалящие муравьи, а также компонентом жгучей жидкости жалящих гусениц шелкопряда. Это и был раствор муравьиной кислоты. В чистом виде муравьиную кислоту впервые получил в 1749 г. Андреас Сигизмунд Маргграф. Муравьиная кислота служит насекомым своеобразным «химическим оружием» для защиты и нападения. Практически каждый человек хотя бы раз в своей жизни получил ожог от укусов муравьев. Ощущение очень напоминает ожог крапивой – ведь муравьиная кислота содержится и в тончайших волосках этого весьма распространенного растения. Вонзаясь при соприкосновении в кожу, они сразу же обламываются, а их содержимое болезненно обжигает. Муравьиная кислота также присутствует в пчелином яде, сосновой хвое, в небольших количествах найдена в различных фруктах, тканях, органах, выделениях животных и человека.



## Почему среди кислот отсутствуют газообразные вещества?

Это связано с ассоциацией молекул посредством водородных связей.

**Образованием водородных связей можно объяснить и растворимость карбоновых кислот в воде.**



# Выводы:

- 1. Карбоновыми кислотами называются органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько карбоксильных групп, соединенных с углеводородным радикалом.**
- 2. Для карбоновых кислот, как и для альдегидов, характерна изомерия углеродного скелета.**
- 3. Молекулы карбоновых кислот образуют димеры.**
- 4. Общие свойства, характерные для класса карбоновых кислот, обусловлены наличием в молекулах гидроксильной группы, которая содержит резко полярную связь между атомами водорода и кислорода. Для карбоновых кислот характерны свойства как общие с неорганическими кислотами, так и специфические, присущие только для органических кислот.**