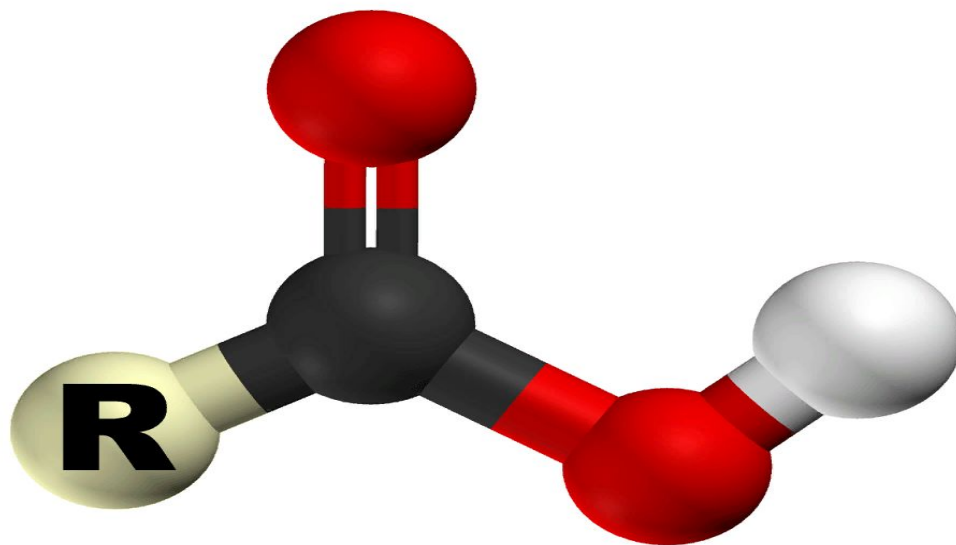


КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ



Состав

- **Карбоновые кислоты** - органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько карбоксильных групп.

Карбоксильная группа (сокращенно **—COOH**) - функциональная группа карбоновых кислот - состоит из карбонильной группы и связанной с ней гидроксильной группы.

По числу карбоксильных групп карбоновые кислоты делятся на одноосновные, двухосновные и т.д.

Общая формула одноосновных карбоновых кислот **R—COOH**.

Пример двухосновной кислоты - щавелевая кислота HOOC—COOH.

По типу радикала карбоновые кислоты делятся на предельные (например, уксусная кислота CH_3COOH), непредельные (например, акриловая кислота $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$, олеиновая $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$) и ароматические (например, бензойная $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$).

Классификация

А) По числу карбоксильных групп в молекуле

Название	Примеры
1) Одноосновные	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H}-\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$ <p>Метановая, муравьиная кислота</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3-\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$ <p>Этановая, уксусная кислота</p>
2) Двухосновные	$\text{HOOC}-\text{COOH}$ <p>Щавелевая кислота</p> $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{COOH}$ <p>Малоновая кислота</p>
3) Многоосновные	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{COOH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_2-\text{COOH} \end{array}$ <p>Лимонная кислота</p>

Б) По природе углеводородного радикала

Название	Примеры
1) Предельные (насыщенные)	HCOOH Метановая, муравьиная кислота CH_3COOH Этановая, уксусная кислота
2) Непредельные	Акриловая кислота $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ Кротоновая кислота $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{COOH}$ Олеиновая $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$ Линолевая $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_2-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$ Линоленовая $\text{CH}_3-\text{CH}_2-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_3-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$
3) Ароматические	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ – бензойная кислота $\text{HOOC}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH}$ <i>Пара</i> -терефталевая кислота

Гомологический ряд карбоновых кислот

Химическая формула	Систематическое название кислоты	Тривиальное название кислоты	Название кислотного остатка
HCOOH	Метановая	Муравьиная	Формиат
CH_3COOH	Этановая	Уксусная	Ацетат
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	Пропановая	Пропионовая	Пропионат
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	Бутановая	Масляная	Бутират
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	Пентановая	Валериановая	валеринат
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-\text{COOH}$	Гексановая	Капроновая	капронат
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_8-\text{COOH}$	Декановая	каприновая	капринат
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{14}-\text{COOH}$	Гексадекановая	Пальмитиновая	пальмитат
$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{16}-\text{COOH}$	Октадекановая	Стеариновая	стеарат

Применение

Образец № 1. Использование карбоновых кислот и сложных эфиров

