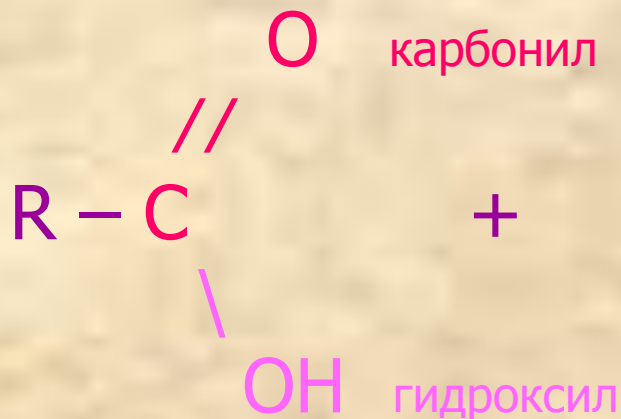


Карбоновые кислоты

«От спирта к кислоте»

Определение

- Органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько карбоксильных групп, соединенных с углеводородным радикалом, называются карбоновыми кислотами.



Классификация карбоновых кислот

По числу карбоксильных групп

↓
Одноосновные

↓
Многоосновные

По строению углеводородного радикала

↓
Предельные

↓
Непредельные

↓
Ароматические

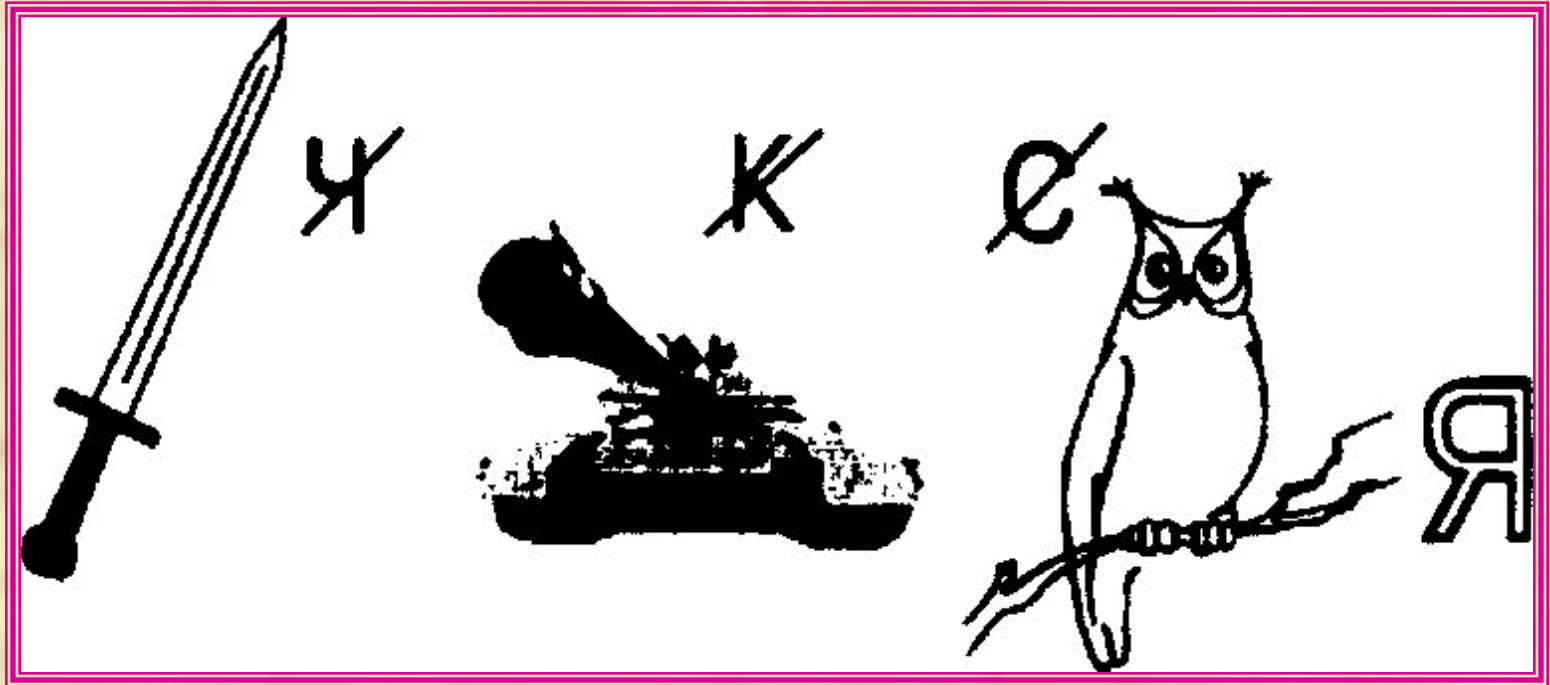
Знакомство с кислотами

План характеристики	<i>Кислоты</i>			
	<i>муравьиная</i>	<i>уксусная</i>	<i>яблочная</i>	<i>молочная</i>
Формула				
Нахождение в природе				
Физические свойства				
Применение				

Предельные одноосновные карбоновые кислоты

Структурная формула	Название кислоты	Температура кипения, °С
$\text{H} - \text{COOH}$	Муравьиная, метановая	101
$\text{CH}_3 - \text{COOH}$	Уксусная, этановая	118
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$	Пропионовая, пропановая	141
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$	Яблочная, бутановая	163
$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$	Валериановая, пентановая	186
$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_4 - \text{COOH}$	Капроновая, гексановая	205
$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_5 - \text{COOH}$	Энантовая, гептановая	223
.....
$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{14} - \text{COOH}$	Пальмитиновая	Твёрдые вещества
$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{15} - \text{COOH}$	Маргариновая	
$\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{16} - \text{COOH}$	Стеариновая	

Расшифруйте ребус:



*Карбоновая кислота, содержащаяся в
крапиве*

Структурные формулы веществ

