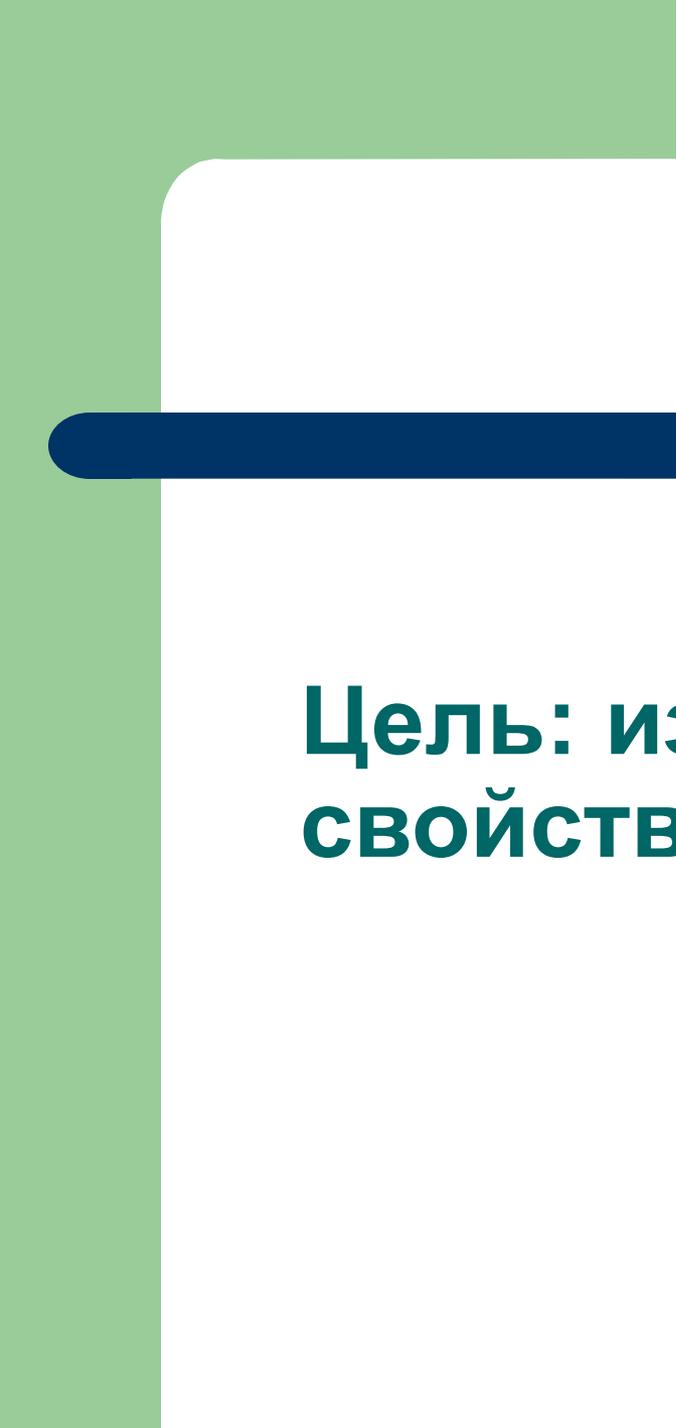


Урок по теме: «Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот»

10 класс

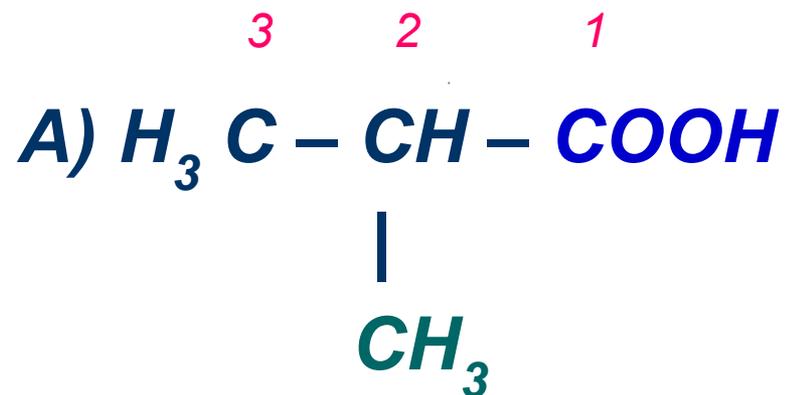


**Цель: изучить химические
свойства карбоновых кислот**

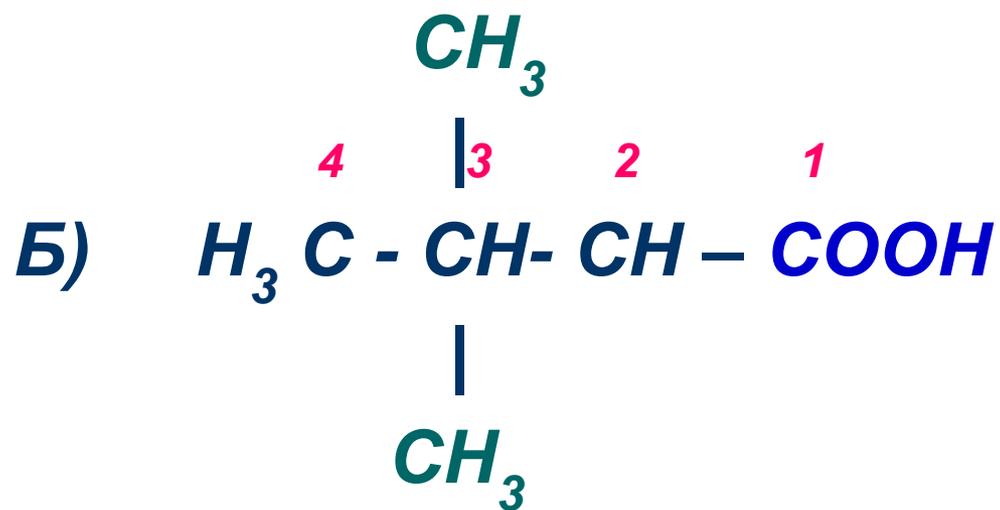
Вопросы для повторения

1. Какие вещества называют карбоновыми кислотами?
2. Как классифицируют карбоновые кислоты?

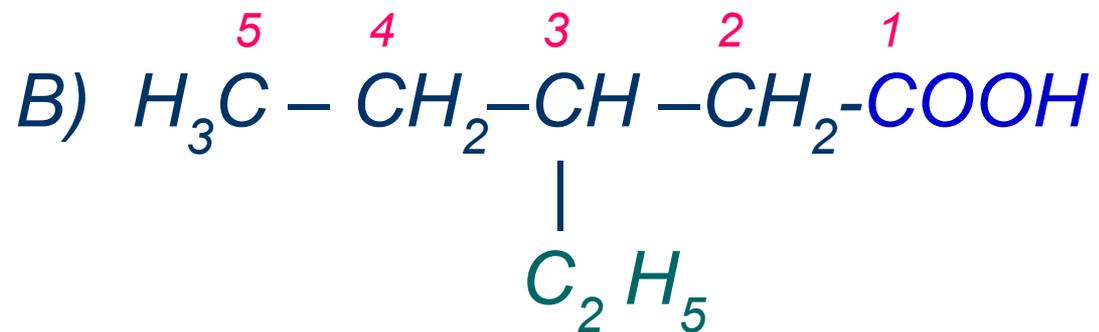
3. Назовите вещества по заместительной номенклатуре



2 – метилпропановая кислота



3, 3 – диметилбутановая кислота



3 – этилпентановая кислота

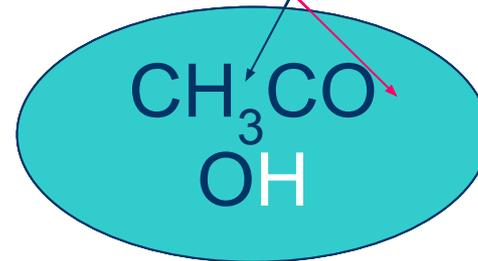
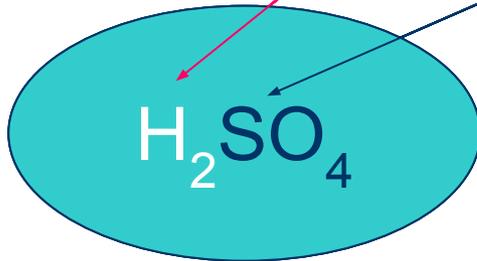
Что является характерной особенностью карбоновых кислот?

Ответ: Наличие функциональной карбоксильной группы.



Что общего в формулах кислот органических и неорганических?

Ответ: Содержат водород и кислотный остаток.



Химические свойства карбоновых кислот

Вспомните, какие химические свойства характерны для кислот

<i>Свойство</i>	<i>Реакция на примере уксусной кислоты</i>
1. <input type="text"/>	
2. <input type="text"/>	
3. <input type="text"/>	
4. <input type="text"/>	
5. <input type="text"/>	
6. <input type="text"/>	
7. <input type="text"/>	

1. Диссоциация



2. Взаимодействие с металлами



3. Взаимодействие с основными оксидами



4. Взаимодействие с основаниями



5. Взаимодействие с солями.



Ацетат натрия

6. Галогенирование



2-хлоруксусная кислота

7. Реакция этерификации.



Этилбутанат (фруктовый запах)

Задание. Составьте уравнения химических реакции между следующими веществами:

1. Уксусная кислота + метанол =
2. Муравьиная кислота + гидроксид калия =
3. Пропановая кислота + оксид магния =

Домашнее задание

1. Изучить параграф 33, параграф 34 - самостоятельно

2. Письменно в тетради:

1) Составьте уравнения химических реакции:

углерод → этан □ этилен □ этанол □ этановая кислота □ ацетат цинка

2) Закончите уравнения химических реакций:

