

# КАРБОНОВЫЕ КИСЛОТЫ

---

Подготовила ученица 10 «Б» класса

Хисматулина Инга

2016

# Выберите формулы карбоновых кислот



# Карбоксильная группа состоит из

Карбонильной гидроксидной

Альдегидной и гидроксильной

Карбонильной и аминогруппы

Гидроксильной и аминогруппы

# Назовите тривиальные названия карбоновых кислот и их кислотные остатки

Формула	Систематическое название кислоты	Тривиальное название кислоты	Название кислотного остатка
$\text{HCOOH}$	метановая	муравьиная	формиат
$\text{CH}_3\text{COOH}$	этановая	уксусная	ацетат
$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$	пропановая	пропионовая	пропионат
$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$	бутановая	масляная	бутират
$\text{C}_4\text{H}_9\text{COOH}$	пентановая	валерьяновая	валерат
$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{COOH}$	гексановая	капроновая	капрат
$\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$	гексадекановая	пальмитиновая	пальмитат
$\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$	октадекановая	стеариновая	стеарат
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	бензолкарбоновая	бензойная	бензоат
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$	пропеновая	акриловая	акрилат

# Тривиальное название метановой кислоты - ?

Уксусная

муравьиная

Масляная

олеиновая

# Назовите межклассовый изомер карбоновых кислот

альдегиды

Простые эфиры

Сложные эфиры

аминокислоты

К классу предельных одноосновных карбоновых кислот принадлежит вещество состава



Вещество, структура которого  $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$ ,  
называется

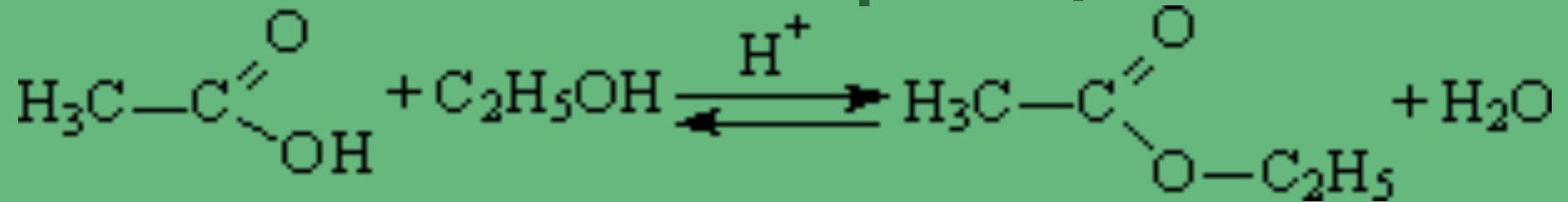
2- метилпентеновая кислота

4- метилпентеновая кислота

2-метилпентановая кислота

4-метилпентановая кислота

Как называется эта реакция?



Реакция этерификации

Реакция полимеризации

Реакция дегидратации

Реакция окисления

**В растворе уксусной кислоты  
лакмусовая бумага окрашивается**

В синий цвет

В оранжевый цвет

В красный цвет

В фиолетовый цвет

Определите вещество X в следующей схеме превращений: метанол  $\rightarrow$  X  $\rightarrow$  уксусная кислота

метаналь

этаналь

метилацетат

этилформиат

# Вставьте пропущенные слова

- Свойства карбоновых кислот сходны со свойствами неорганических, поэтому карбоновые кислоты взаимодействуют с металлами, солями, Основными оксидами и основаниями. Так же для них характерны реакции замещения по радикалу. Специфическое свойство карбоновых кислот – реакция этерификации - взаимодействие со спиртами с образованием Сложных эфиров.

Спасибо за внимание!