**Лекция 7.**

**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 CH3COOH), непредельные [например, акриловая кислота CH2=CH—COOH, олеиноваяCH3—(CH2)7—CH=CH—(CH2)7—COOH] и ароматические (например, бензойная C6H5—COOH).

**Изомеры и гомологи**

Одноосновные предельные карбоновые кислоты R—COOH являются изомерами сложных эфиров (сокращенно R'—COOR'') с тем же числом атомов углерода. Общая формула и тех, и других C*n*H2*n*O2.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| гомологи | HCOOHметановая (муравьиная) |  |
| CH3COOHэтановая (уксусная) |  | HCOOCH3метиловый эфир муравьиной кислоты |  |
| CH3CH2COOHпропановая (пропионовая) |  | HCOOCH2CH3этиловый эфир муравьиной кислоты | CH3COOCH3метиловый эфир уксусной кислоты |  |
| CH3(CH2)2COOHбутановая (масляная) | 2-метилпропановая | HCOOCH2CH2CH3пропиловый эфир муравьиной кислоты | CH3COOCH2CH3этиловый эфир уксусной кислоты | CH3CH2COOCH3метиловый эфир пропионовой кислоты |
|  | и з о м е р ы |

**Химические свойства кислот**

Упрочнение -связи в карбонильной группе приводит к тому, что реакции присоединения для карбоновых кислот нехарактерны.

1. Горение:

CH3COOH + 2O2  2CO2 + 2H2O

д

1. Кислотные свойства.
Из-за высокой полярности связи O-H карбоновые кислоты в водном растворе заметно диссоциируют (точнее, обратимо с ней реагируют):

HCOOH  HCOO- + H+ (точнее HCOOH + H2O  HCOO- + H3O+)

Все карбоновые кислоты - слабые электролиты. С увеличением числа атомов углерода сила кислот убывает (из-за снижения полярности связи O-H); напротив, введение атомов галогена в углеводородный радикал приводит к возрастанию силы кислоты. Так, в ряду

HCOOH  CH3COOH  C2H5COOH

сила кислот снижается, а в ряду

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| CH3COOH |  | CH2ClCOOH |  | CHCl2COOH |  | CCl3COOH |
| уксусная кислота |  | монохлоруксусная кислота |  | дихлоруксусная кислота |  | трихлоруксусная кислота |

- возрастает.

Карбоновые кислоты проявляют все свойства, присущие слабым кислотам:

Mg + 2CH3COOH  (CH3COO)2Mg + H2
CaO + 2CH3COOH  (CH3COO)2Ca + H2O
NaOH + CH3COOH  CH3COONa + H2O
K2CO3 + 2CH3COOH  2CH3COOK + H2O + CO2

1. Этерификация (реакция карбоновых кислот со спиртами, приводящая к образованию сложного эфира):

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  | + H2O |
| муравьиная кислота | этанол |  | этиловый эфирмуравьиной кислоты |  |

1. В реакцию этерификации могут вступать и многоатомные спирты, например, глицерин. Сложные эфиры, образованные глицерином и высшими карбоновыми кислотами (жирными кислотами) - это жиры.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | + |  |  |  | + 3H2O |
| глицерин |  | карбоновые кислоты |  | триглицерид |  |

1. Жиры представляют собой смеси триглицеридов. Предельные жирные кислоты (пальмитиновая C15H31COOH, стеариновая C17H35COOH) образуют твердые жиры животного происхождения, а непредельные (олеиновая C17H33COOH, линолевая C17H31COOH и др.) - жидкие жиры (масла) растительного происхождения.
2. Замещение в углеводородном радикале:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| CH3—CH2—COOH | + Cl2 |  | CH3—CHCl—COOH | + HCl |
| пропионовая кислота |  | -хлорпропионовая кислота |  |

1. Замещение протекает в -положение.

Особенность муравьиной кислоты HCOOH состоит в том, что это вещество - двуфункциональное соединение, оно одновременно является и карбоновой кислотой, и альдегидом:
2. Поэтому муравьиная кислота кроме всего прочего реагирует и с аммиачным раствором оксида серебра (реакция серебряного зеркала; качественная реакция):
3. HCOOH + Ag2O(аммиачный раствор)  CO2 + H2O + 2Ag

**Получение карбоновых кислот**

1. Окисление альдегидов.
В промышленности: 2RCHO + O2  2RCOOH

Лабораторные окислители: Ag2O, Cu(OH)2, KMnO4, K2Cr2O7 и др.
2. Окисление спиртов: RCH2OH + O2  RCOOH + H2O
3. Окисление углеводородов: 2C4H10 + 5O2  4CH3COOH + 2H2O
4. Из солей (лабораторный способ): CH3COONaкр. + H2SO4 конц.  CH3COOH + NaHSO4