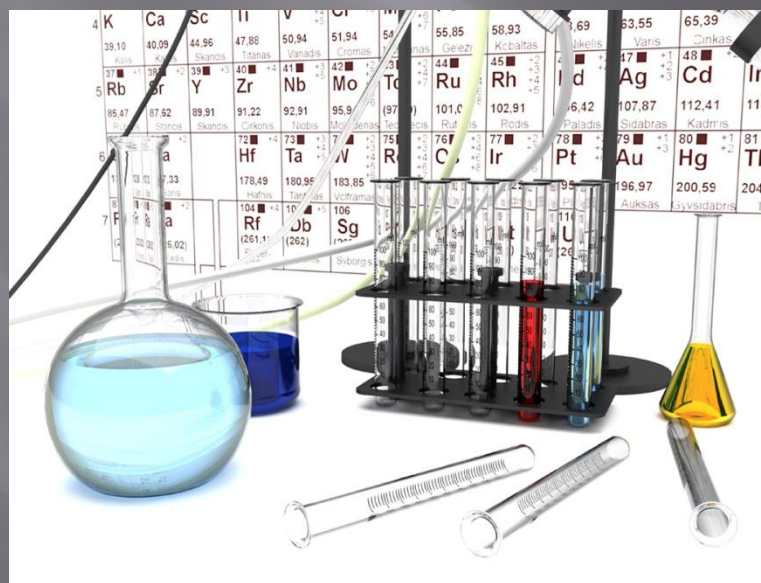


КИСЛОРОДОСОДЕРЖАЩИЕ СОЕДИНЕНИЯ



Спирты

- ▣ -это производные углеводороды в молекулах которых один или несколько атомов водорода замещены на гидроксильную группу(OH)
- ▣ Группа OH влияет на физические и химические свойства веществ.

Классификация спиртов

Спирты

Предельные(одинарная
связь)

- 1.одноатомные
- 2.многоатомные

Не предельные(двойные и
тройные связи)

Ароматические
- бензольное кольцо

Предельные одноатомные спирты

- ▣ $C_nH_{2n+1}OH$
- ▣ CH_3OH -метанол
- ▣ C_2H_5OH -этанол
- ▣ C_3H_7OH -пропанол
- ▣ C_4H_9OH -бутанол
- ▣ $C_5H_{11}OH$ -пентанол
- ▣ $C_6H_{13}OH$ -гексанол

Физические свойства

- Жидкость с характерным резким запахом, температура кипения значительно выше чем у углеводородов, по гомологическому ряду температура возрастает что объясняется образованием водородных связей между молекулами, смешиваются с водой в любых соотношениях.

Химические свойства

- ▣ Не проявляют ни кислотных ни остальных свойств, растворы спиртов нейтральны.
- ▣ Взаимодействуют с активными металлами.
- ▣ Взаимодействуют с органическими кислотами.
- ▣ Соли спиртов называются алкоголятами.