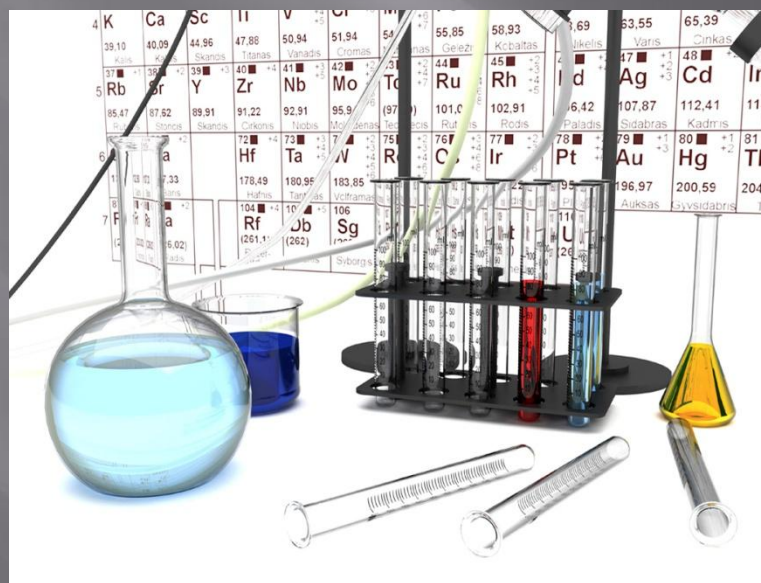


# КИСЛОРОДОСОДЕРЖАЩИЕ СОЕДИНЕНИЯ



# 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.