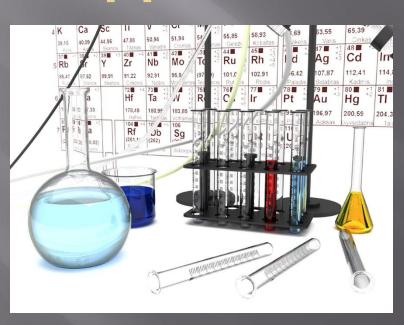
# КИСЛОРОДОСОДЕРЖАЩИЕ СОЕДИНЕНИЯ



### Спирты

- -это производные углеводороды в молекулах которых один или несколько атомов водорода замещены на гидроксильную группу(ОН)
- Группа ОН 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

- $\blacksquare$   $C_nH_{2n+1}OH$
- СН<sub>3</sub>ОН-метанол
- С<sub>2</sub>Н<sub>5</sub>ОН-этанол
- С<sub>3</sub>H<sub>7</sub>OH-пропанол
- С<sub>4</sub>Н<sub>9</sub>ОН-бутанол
- С₅Н₁ОН-пентанол
- С6Н13ОН-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.
- в Взаимодейсвуют с органическими кислотами.
- Соли спиртов называются алкоголятами.