Спирты

Одноатомные:

Первый представитель : CH3-OH ( метиловый спирт)

Общая формула :CnH2n+1OH

Изомерия:

1)Со строением углеродного скелета

2) С положением функциональной группы ОН

Химические свойства:

1. Взаимодействуют со щелочами и щелочно-земельными металлами

2R-OH+ 2Na ->2 R –O-Na +H2

1. Взаимодействуют с галогеноводородами

R-OH +H-гал-t> H2O +R-гал

1. Взаимодействует с оксидом меди

Получение:

1. Взаимодействие галогеналканов с растворами щелочей
2. Гидратация алкенов
3. Восстановление альдегидов и кетонов

Частные случаи:

1. Метанол – получение синтез газа
2. Этанол- брожение глюкозы

Многоатомные:

Первый представитель:

Этандиол-1,2

Изомерия:

Химические свойства:

1)Реакции с Щелочами, металлами, нерастворимыми основаниями

2) Замещения. Реакции с галогено-водородами, этерификация

3)Окисления. Реакции горения, окисления

4)Реакции с Cu(OH)2

Получение:

1)Синтетический способ