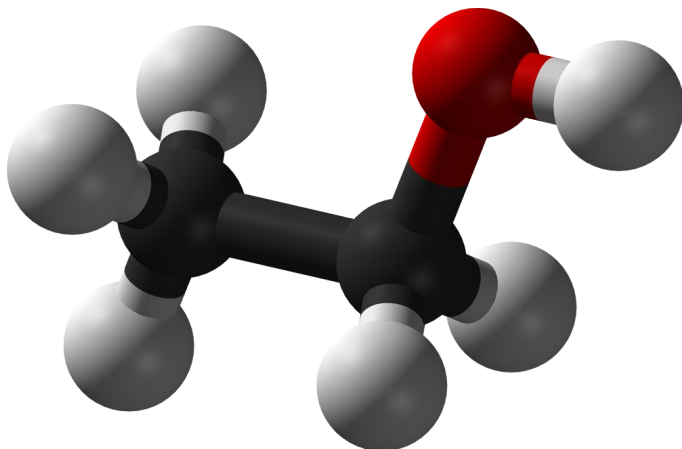


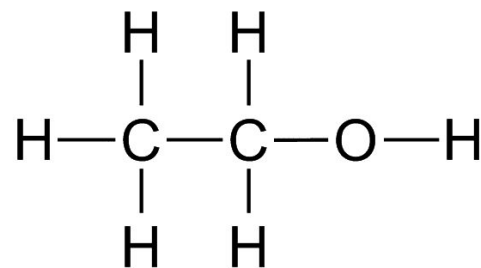
# Спирты

17.04.2017

# Определение



Этиловый  
спирт



Спирты – органические вещества, в молекулах которых углеводородный радикал связан с гидроксильной группой –ОН

### 1 ЧИСЛО ГИДРОКСИЛЬНЫХ ГРУПП В МОЛЕКУЛЕ СПИРТА

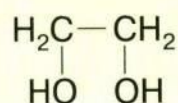
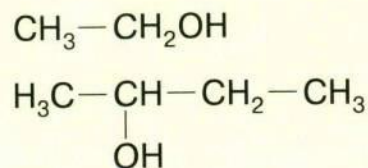
#### СПИРТЫ



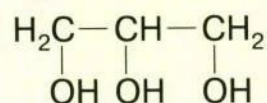
#### ОДНОАТОМНЫЕ

#### ДВУХАТОМНЫЕ (ГЛИКОЛИ)

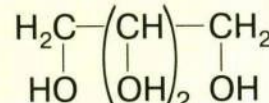
#### МНОГОАТОМНЫЕ



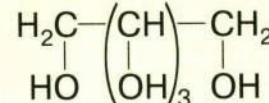
#### Трехатомные



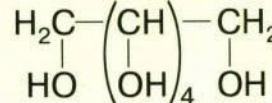
#### Четырехатомные



#### Пятиатомные



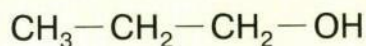
#### Шестиатомные



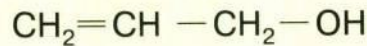
### 2 ПРИРОДА УГЛЕВОДОРОДНОГО РАДИКАЛА

#### СПИРТЫ

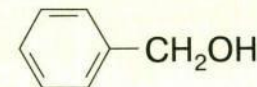
#### ПРЕДЕЛЬНЫЕ



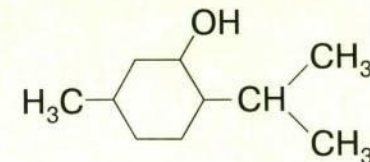
#### НЕПРЕДЕЛЬНЫЕ



#### АРОМАТИЧЕСКИЕ



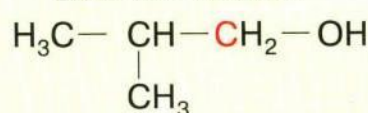
#### ЦИКЛИЧЕСКИЕ



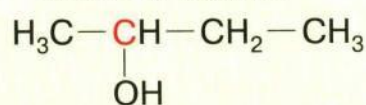
### 3 ТИП УГЛЕРОДНОГО АТОМА, СОДЕРЖАЩЕГО ГРУППУ -OH

#### СПИРТЫ

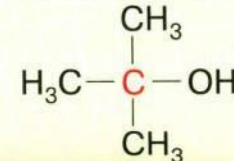
#### ПЕРВИЧНЫЕ



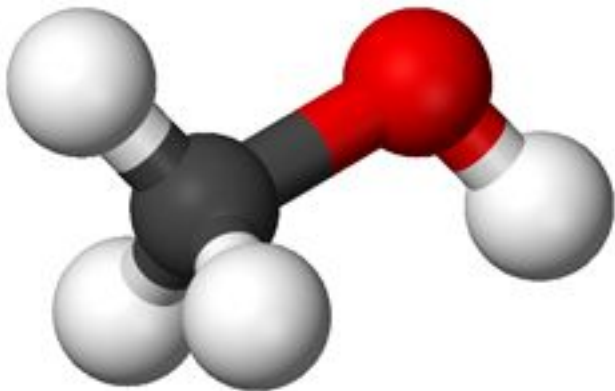
#### ВТОРИЧНЫЕ



#### ТРЕТИЧНЫЕ



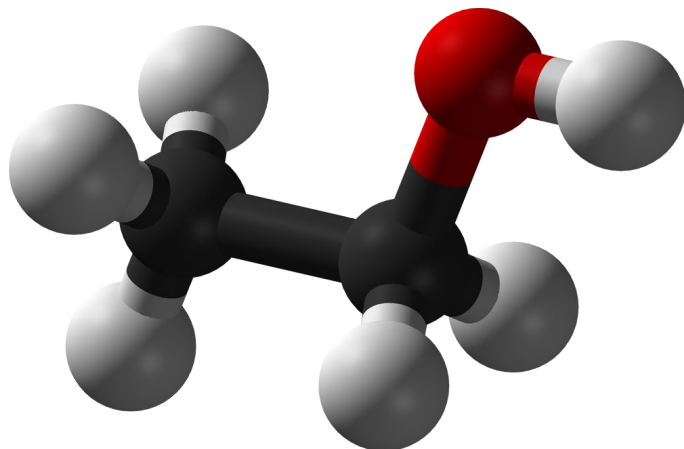
# Метанол, метиловый спирт



Бесцветная жидкость, температура кипения = 64,7

Горит бесцветным пламенем

# Этанол, этиловый спирт



Этиловый  
спирт

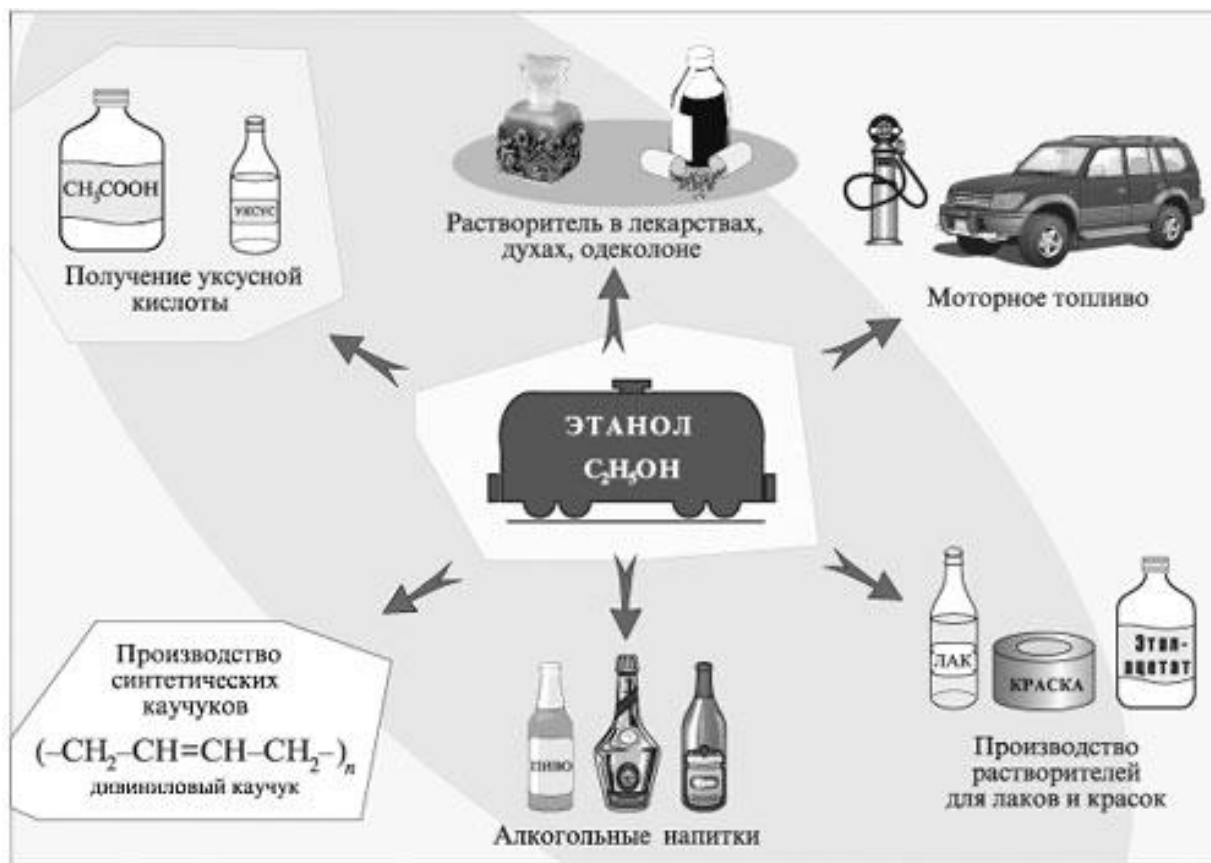
Бесцветная жидкость, температура кипения =  
78,3

Вызывает алкоголизм

Горение этилового



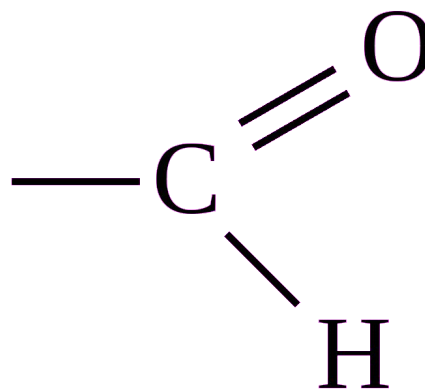
# Применение этанола



# Окисление этилового спирта



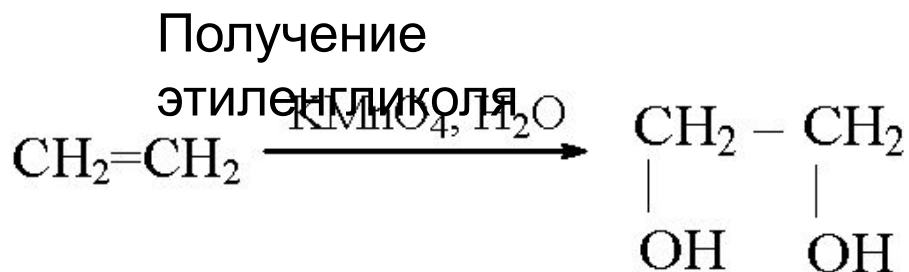
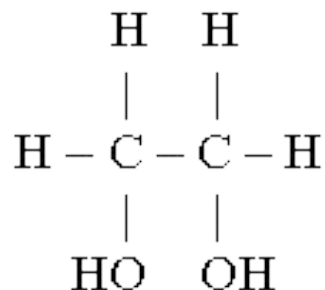
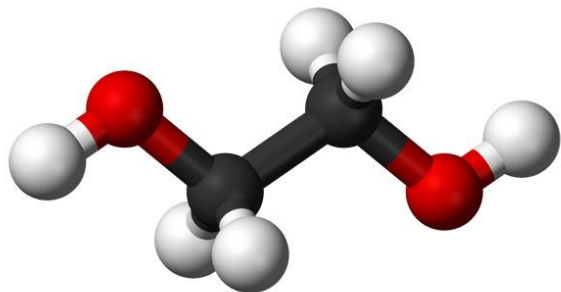
Альдегидная  
группа



Функциональная группа – это группа атомов, определяющая наиболее характерные свойства классов органических соединений



# Этиленгликоль



Бесцветная, густая жидкость, тяжелее воды, имеет сладкий вкус, ядовита, температура кипения = 197

Температура замерзания = -13





Глицерин