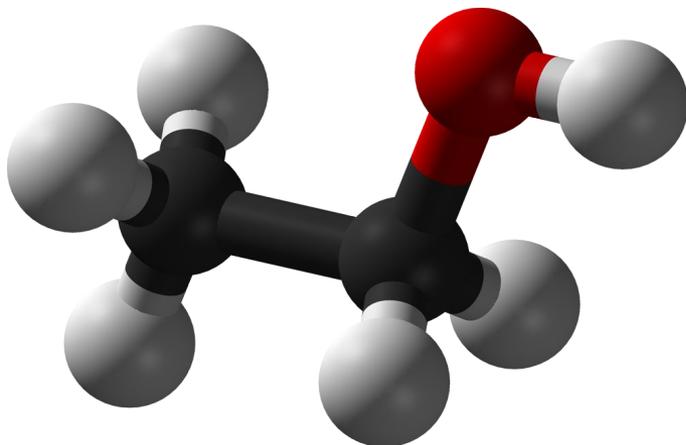


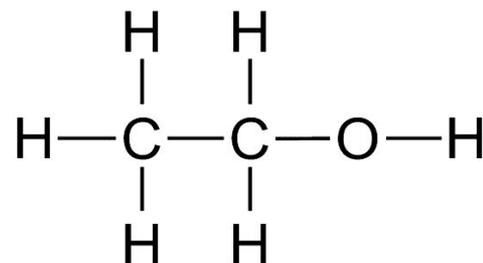
Спирты

17.04.2017

Определение



Этиловый
спирт



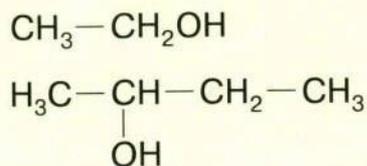
Спирты – органические вещества, в молекулах которых углеводородный радикал связан с гидроксильной группой –ОН

1 ЧИСЛО ГИДРОКСИЛЬНЫХ ГРУПП В МОЛЕКУЛЕ СПИРТА

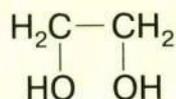
СПИРТЫ



ОДНОАТОМНЫЕ

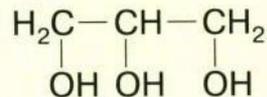


ДВУХАТОМНЫЕ (ГЛИКОЛИ)

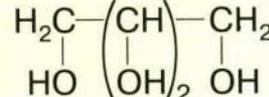


МНОГОАТОМНЫЕ

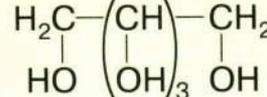
Трехатомные



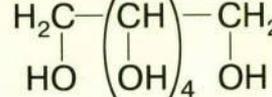
Четырехатомные



Пятиатомные



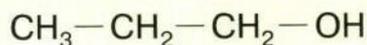
Шестиатомные



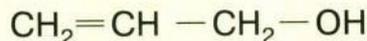
2 ПРИРОДА УГЛЕВОДОРОДНОГО РАДИКАЛА

СПИРТЫ

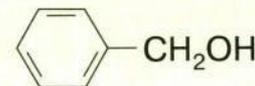
ПРЕДЕЛЬНЫЕ



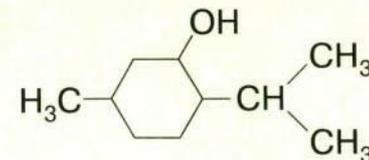
НЕПРЕДЕЛЬНЫЕ



АРОМАТИЧЕСКИЕ



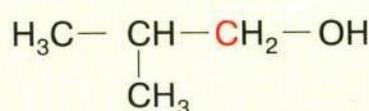
ЦИКЛИЧЕСКИЕ



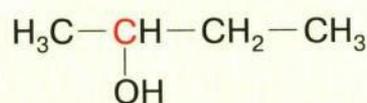
3 ТИП УГЛЕРОДНОГО АТОМА, СОДЕРЖАЩЕГО ГРУППУ -OH

СПИРТЫ

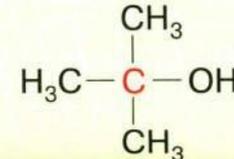
ПЕРВИЧНЫЕ



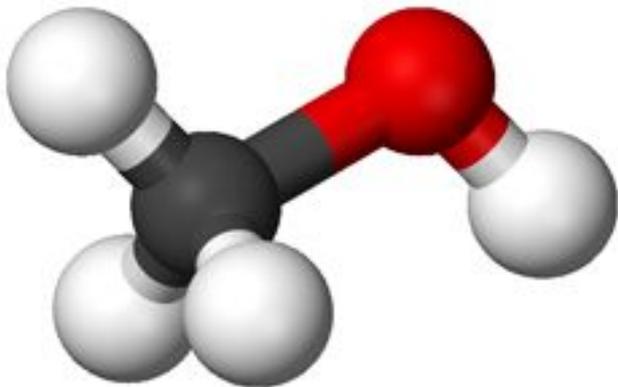
ВТОРИЧНЫЕ



ТРЕТИЧНЫЕ



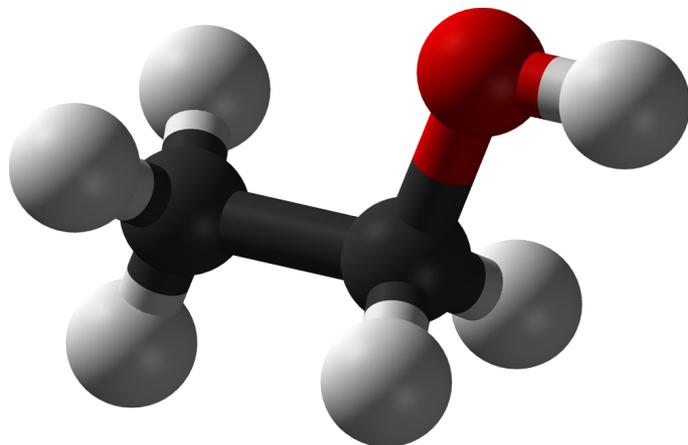
Метанол, метиловый спирт



Бесцветная жидкость, температура кипения = 64,7

Горит бесцветным пламенем

Этанол, этиловый спирт



Этиловый
спирт

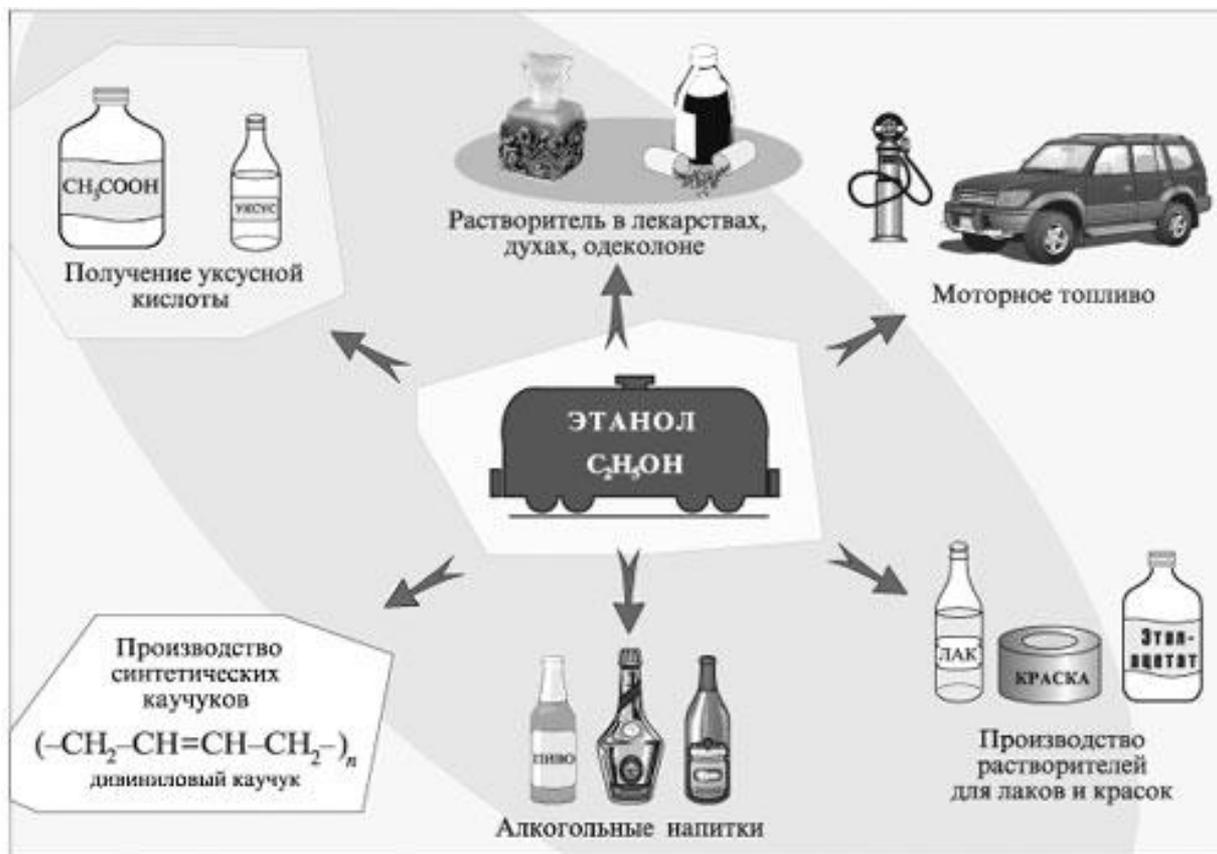
Бесцветная жидкость, температура кипения =
78,3

Вызывает алкоголизм

Горение этилового



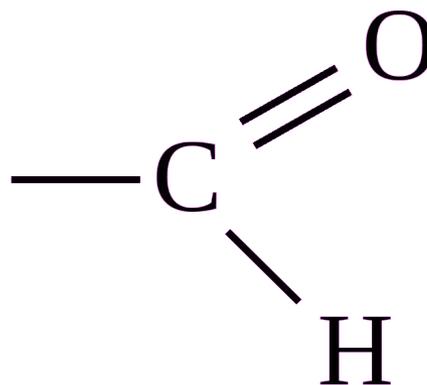
Применение этанола



Окисление этилового спирта

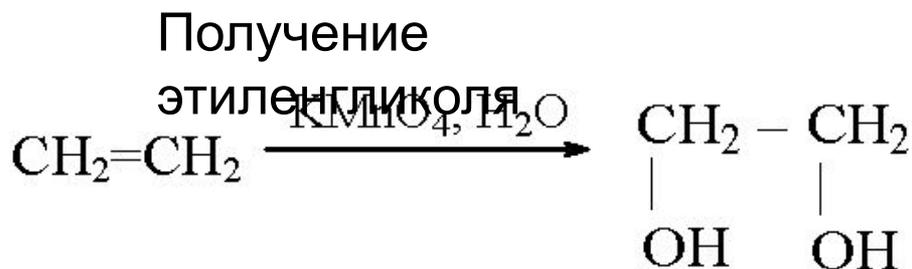
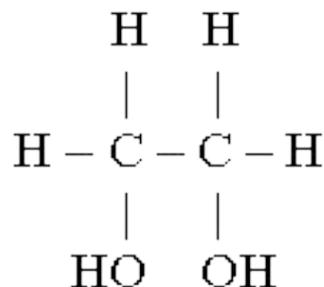
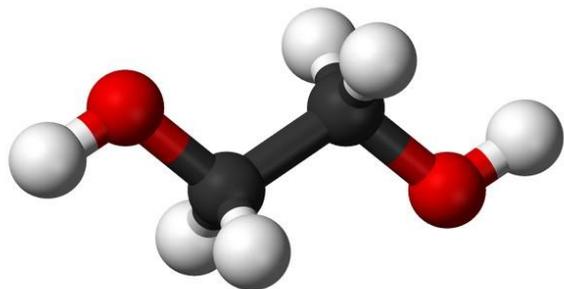


Альдегидная
группа



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