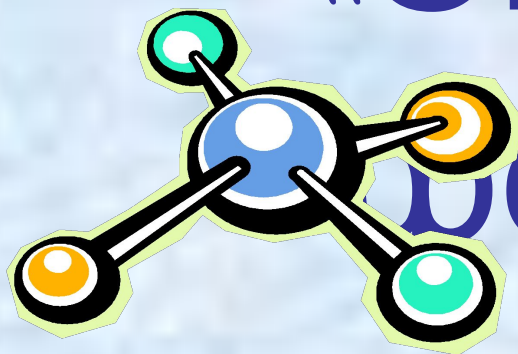
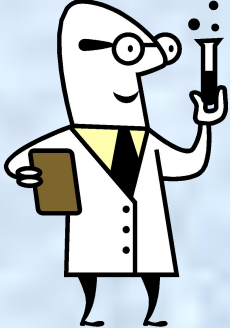


Обобщение и систематизация знаний по теме «Спирты и фенолы»



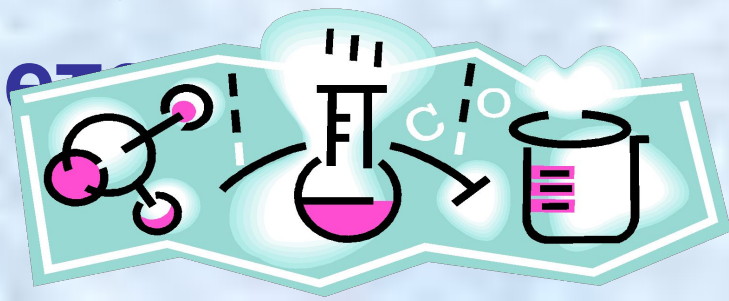
Выполнено учителем химии I
категории Лобаниной Т.Н.

МОУ-СОШ с.. Комаровка



Сегодня на уроке:

- вы повторите, что такое спирты и фенолы;
- вы узнаете о губительном действии этанола на организм человека;
- вы выполните упражнения на компьютере;
- вы приятно удивитесь: оказывается, вы знаете много!



Фронтальный опрос

1. Какие вещества называются спиртами?
2. По каким признакам классифицируют спирты?
3. Продолжите фразу «Фенолы – это ...».
4. Какие виды изомерии характерны для спиртов?
5. Какими химическими свойствами обладают спирты?

Спиртами называются органические вещества, молекулы которых содержат одну или несколько гидроксильных групп –ОН, соединенных с углеводородным радикалом.

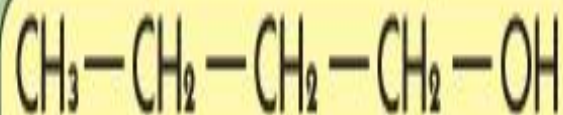


Классификация спиртов

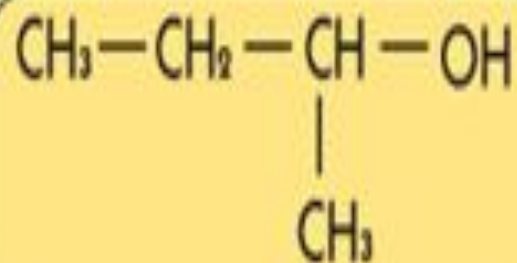


По характеру атома углерода, с которым связана гидроксильная группа

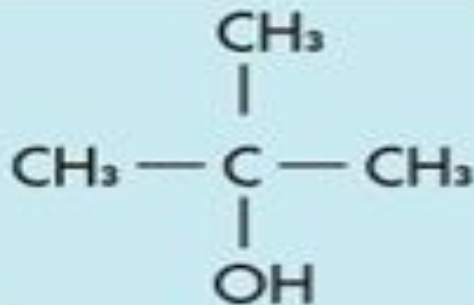
первичный спирт



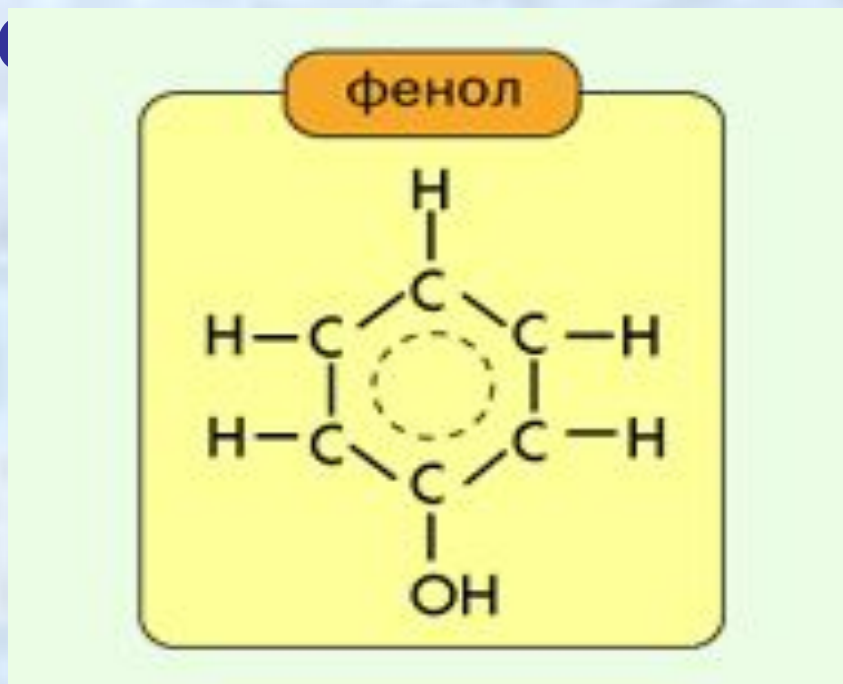
вторичный спирт



третичный спирт



Фенолы – это органические вещества, содержащие радикал фенил, связанный с одной или несколькими гидроксильными группами.



Виды изомерии спиртов

-изомерия положения ОН- группы,
(начиная с С3) ;

-углеродного скелета, (начиная с С4);

-межклассовая изомерия с простыми эфирами

Например, одну и ту же молекулярную формулу
 C_2H_6O имеют:

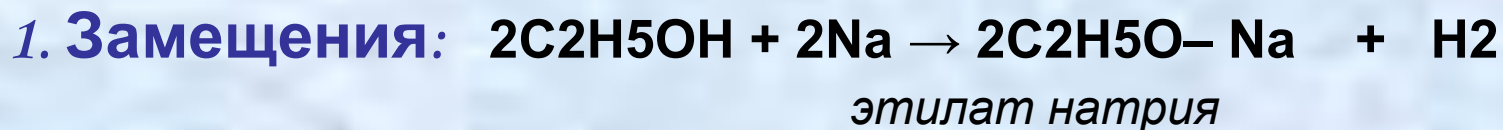


этиловый спирт

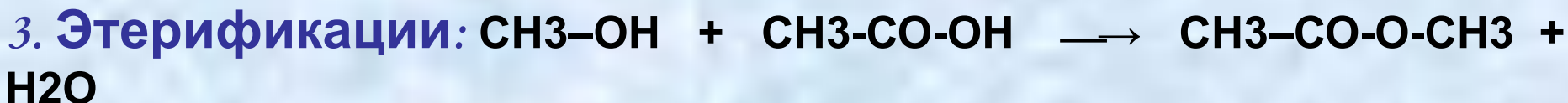
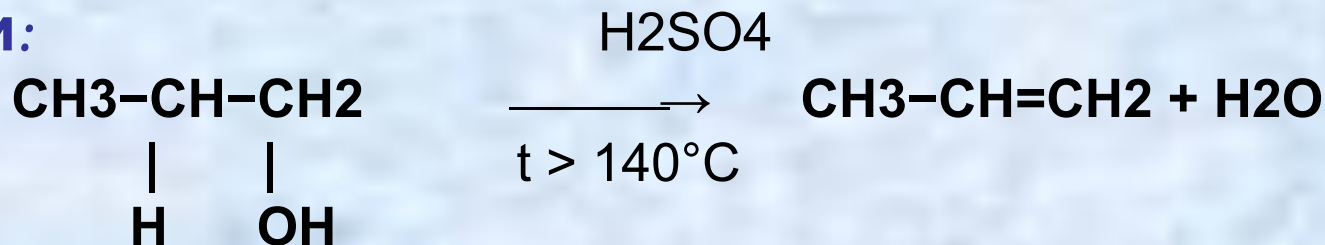
диметиловый эфир



Спиртам характерны следующие реакции:

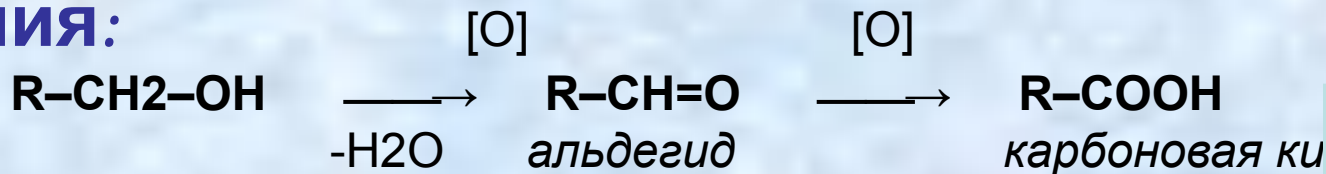


2. Дегидратации:

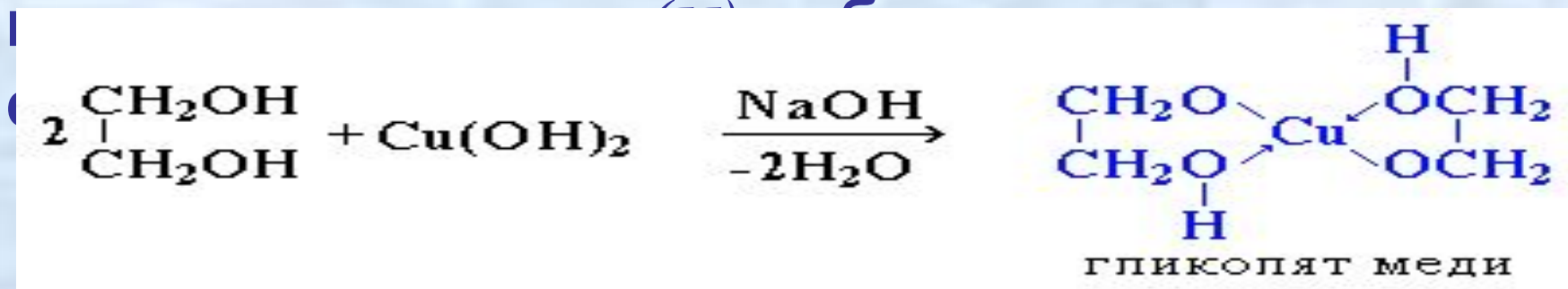


метанол уксусная кислот метилацетат

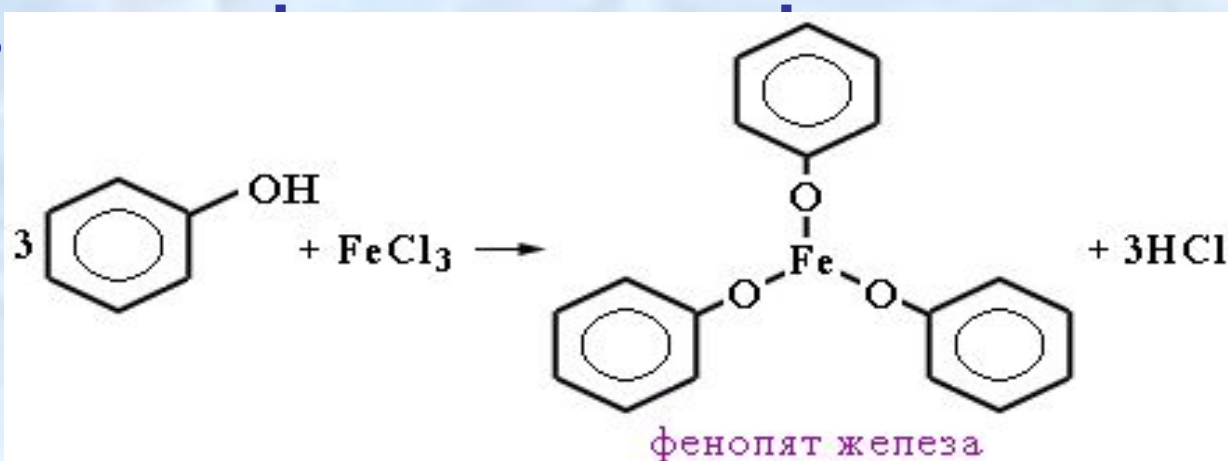
4. Окисления:



Качественная реакция на многоатомные спирты – взаимодействие со свежеприготовленным



Качественная реакция на фенолы – взаимодействие с раствором хлорида железа (III) с образованием



Молодцы!

