**Источники:**

1. Габриелян, О.С. Химия. 10 класс. Базовый уровень: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С.Габриелян. -5-е изд., стереотип.- М.: Дрофа, 2013. – 191стр.: ил.

2. [**https://himija-online.ru**](https://himija-online.ru)

**Составление конспектов и упражнения выполняйте в тетради.**

**Тема: «Классы органических веществ».**

1. Изучите классы веществ: 1) Многоатомные спирты. 8) Фенолы. Классы веществ изучайте в указанной последовательности. При изучении классов веществ, придерживайтесь **плана**:
2. Название класса веществ. Определение. Общая формула.
3. Особенности электронного и пространственного строения молекул.
4. Представители класса. Гомологический ряд .
5. Классификация.
6. Изомерия. Номенклатура.
7. Способы получения. **Посмотрите видеоопыты.**
8. Физические свойства.
9. Химические свойства (название свойства, уравнение реакции). Качественные реакции. **Посмотрите видеоопыты.**
10. Применение.
11. **Выучите** формулы: глицерин, этиленгликоль, нитроглицерин, фенол, пикриновая кислота, кумол.
12. Выполните в тетради упражнения.
13. **Решите задачу:** В 180 мл воды растворено 2,8 г фенола. Рассчитайте массовую долю вещества в растворе.
14. Напишите уравнения химических реакций:

a) C6H5OH+ Br2 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

б) C6H5OH + FeCl3 →\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

в) C6H5Cl + NaOH→\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения (при необходимости укажите условия их протекания):

Н3С - СН2 - ОН → СН2=СН2 → СН2OH - СН2OH

1. Напишите структурные формулы следующих соединений: а) 2,4,6-трибромфенол; б) 4-метилфенол; в) 1,2 - дихлорэтан; г) тринитрат глицерина; д)1,3-диметилбензол; е)3-метилбутанол-2; з)2,4,6-тринитрофенол.