**Гр. 14 нсго 12.12.20 г.**

**Порядок выполнения**

1.Задания к каждому уроку состоят из двух частей:

I теоретическая часть и II практическая часть.

2. Внимательно изучите I теоретическую часть. В ходе изучения, придерживаясь плана, составляйте подробный **конспект в рабочей тетради,** обязательно указав **дату занятия и тему.**

**Например, 12.12.20 Тема: Ароматические соединения.**

3. Выполните II практическую часть (составление формул, ответы на вопросы, решение задач и уравнений, т.д.).

4. Данная работа **должна будет** **представлена** и **будет проверяться** после выхода с карантина.

5. **Работу выполняйте в день занятия по расписанию.**

**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)

1. **Теоретическая часть.**

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

1. Ароматические углеводороды. 2) Предельные одноатомные спирты. 3) Многоатомные спирты. 4) Фенолы. ***Классы веществ изучайте в указанной последовательности. При изучении классов веществ, придерживайтесь плана:***

**План.**

1. Название класса веществ. Определение. Общая формула.
2. Особенности строения молекул.
3. Представители класса. Гомологический ряд.
4. Классификация.
5. Изомерия. Номенклатура.
6. Способы получения. **Посмотрите видеоопыты (ист.№2).**
7. Физические свойства.
8. Химические свойства (название свойства, уравнение реакции). Качественные реакции. **Посмотрите видеоопыты (ист.№2).**
9. Применение.

**!!! Выучите** формулы: бензол, метилбензол, метанол, этанол, бутанол, пропанол, глицерин, этиленгликоль, нитроглицерин, фенол, пикриновая кислота, кумол.

**II. Практическая часть. Выполните в тетради задания.**

1. **Решите задачу:** В 180 мл воды растворено 2,8 г фенола. Рассчитайте массовую долю вещества в растворе.
2. Напишите уравнения химических реакций:

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

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

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

**I и II части обязательны!** для выполнения (письменно в рабочей тетради).

**Соблюдайте порядок выполнения!**