**(№1) 25.11.20 г. 14 НСГО**

**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, 17.11.20 Тема: Теория электролитической диссоциации.**

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. 11 класс. Базовый уровень: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С.Габриелян. -5-е изд., стереотип.- М.: Дрофа, 2013. – 191стр.: ил.
2. **Теоретическая часть.**

**Тема:**

1. **Классификация неорганических сложных веществ.**
2. **Кислоты в свете ТЭД.**

В н.вр. известно более 100 тысяч неорганических веществ. Все неорганические вещества можно разделить на классы. Каждый класс объединяет вещества, сходные по составу и по свойствам.

Все неорганические вещества делятся на простые и сложные.

Простые вещества подразделяются на металлы, неметаллы и инертные газы.

Важнейшими классами сложных неорганических веществ являются: оксиды, основания, кислоты, амфотерные гидроксиды, соли.

**Кислоты** – это электролиты, которые диссоциируют на катионы водорода и анионы кислотного остатка.

**Физические свойства кислот.**



**Химические свойства кислот.**



2. Взаимодействие с основаниями (реакция нейтрализации).















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

№1



**№2**



**№3**



**№4.** **Выучите формулы и названия кислот и кислотных остатков.**





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

**Соблюдайте порядок выполнения!**