**Химия 9 класс**

Дорогие ребята! Вам предстоит самостоятельно повторить темы «Окислительно – восстановительные реакции. Неорганические вещества, их номенклатура и классификация. Характерные химические свойства веществ»

**с 18.05.- 27.05.2020г.**

При выполнении заданий воспользуйтесь следующим **планом пошаговой работы:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Тема | Содержание деятельности | Уровень контроля | Примерные сроки выполнения |
| Окислительно – восстановительные реакции. | Изучите обязательный минимум знаний из §40. Разберите примеры тестовых заданий и рекомендации к их выполнению на стр.289-293. | самоконтроль | 18.05.2020г. |
| Выполнить задания из **приложения 1** | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 19.05.2020г. |
| Неорганические вещества, их номенклатура и классификация | Изучите обязательный минимум знаний из §41. Используя данную информацию, дополните схему 3 «Классификация неорганических веществ» примерами(подпишите по 3 формулы веществ под каждую группу) | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 20.05.2020г. |
| Разберите примеры тестовых заданий и рекомендации к их выполнению на стр.300-303. | самоконтроль | 25.05.2020г. |
| Характерные химические свойства веществ | Изучите обязательный минимум знаний из §42. Разберите примеры тестовых заданий и рекомендации к их выполнению на стр.307-310. | самоконтроль | 26.05.2020г. |
| Выполните задания для самостоятельной работы на стр.310-311, записывая ответ и комментируя его. | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 27.05.2020г. |

**Приложение 1**

Расставьте коэффициенты(уравняйте) в реакциях. Реакцию ионного обмена запишите еще и в ионном виде, а в окислительно – восстановительной реакции укажите степень окисления меняющих её элементов и составьте электронный баланс, указав окислитель и восстановитель.

1. СaCl2 + H3PO4= Ca3(PO4)2+ HCl
2. HNO3 + Mg = Mg(NO3)2 + NO + H2O