**Химия 8 класс**

Дорогие ребята!

Вам предстоит самостоятельно изучить тему

«Окислительно – восстановительные реакции»

**С 21.05. – 29.05.**

При изучении данной темы, воспользуйтесь следующим **планом пошаговой работы:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Тема | Содержание деятельности | Уровень контроля | Примерные сроки выполнения |
| Окислительно – восстановительные реакции | Прочитайте §42. Обратите внимание на определения, выделенные в рамках. Запомните их. Разберите и запишите в тетрадь примеры записи электронного баланса и окислительно – восстановительных реакций, приведённые в параграфе. | самоконтроль | 21.05.2020г. |
| Выполните задание 1 стр.183 | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 22.05.2020г. |
|  | Выполните задание 5 стр.184 | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 28.05.2020г. |
|  | Выполнить задания из приложения | Отправить на проверку учителю [porunova71@mail.ru](mailto:porunova71@mail.ru) или на Viber по номеру 89504344632 | 29.05.2020г. |

Приложение

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