|  |  |
| --- | --- |
| Дата  | 08.05.2020 |
| Предмет / Класс | Химия / 8 класс |
| Тема занятия  | Окислительно-восстановительные реакции |
| Задание  | 1.Работаем по учебнику § 44.2. Просматриваем видеоурок«Окислительно-восстановительные реакции»<https://drive.google.com/open?id=1xZ6FUyDpZxtZVZ1BzlcmADMAThnDE4YH> Особое внимание обратить на расстановку коэффициентов «Методом электронного баланса» (с 6:20 мин.). 3. Изучаем примеры, приведённые в § 44.4. Выполняем задание по вариантам:<https://drive.google.com/open?id=1w83ek7evkJkMDEVyyCUOf9AFpdm23JKE> Вариант 1: Вадим; Вариант 2: Дамир.5. Отчёт о проделанной работе выслать на электронную почту, указанную ниже или на мой номер WhatsApp. Подписываем свои работы.6. При затруднении в нахождении степеней окисления смотрим урок«Степень окисления»<https://youtu.be/nqQknSGJGo4>  |
| Информационные источники | 1. Габриелян О.С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. учеб. организаций / О.С.Габриелян, И.Г.Остроумов, С.А. Сладков. – М.: Просвещение, 2019. – 223 с.: ил. 2. <https://youtu.be/pcMSYF8duqU>  |
| Обратная связь | Тел.: +79530072958 Эл. почта: gordandr.ustmash@gmail.com Сайт: <https://66000464.есимп.рф>  |

**Окислительно-восстановительные реакции**

**Вариант 1.**

Расставьте степени окисления и найдите коэффициенты методом электронного баланса. Подпишите окислитель и восстановитель.

а) Mg + N2 →Mg3N2

б) KBr +Cl2 → KCl+ Br2↑

 в) HNO3 → NO2+H2O+O2↑

 г) Ba + H2O → Ba(OH)2 + H2↑

**Окислительно-восстановительные реакции**

**Вариант 2.**

Расставьте степени окисления и найдите коэффициенты методом электронного баланса. Подпишите окислитель и восстановитель.

а) P + S →P2S3

б) CuO +Al → Al2O3 +Cu

 в) NaNO3 → NaNO2+O2↑

 г) Mg+ H3PO4 → Mg3(PO4)2 + H2↑