Готовимся к контрольной работе по теме «Химические реакции».

Содержание работы и критерии оценки.

|  |  |
| --- | --- |
| Задание 1.  В схеме реакции :  расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите процессы окисления и восстановления, окислитель и восстановитель.  Дайте характеристику по всем изученным классификационным признакам. | 5 баллов |
| Задание 2.  Какие факторы и почему будут влиять на скорость химической реакции взаимодействия  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ ? | 3 балла |
| Задание 3.  Для обратимой реакции, уравнение которой :  укажите условия, вызывающие смещение химического равновесия в сторону продуктов реакции. | 3 балла |
| Задание 4.  Какие из попарно перечисленных растворов веществ, формулы которых:    взаимодействуют друг с другом? Ответ подтвердите, записав молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций. | 6  баллов |
| Задание 5.  Составьте молекулярное уравнение реакции, сущность которой выражает следующее сокращенное ионное уравнение : | 1 балл |
| Задание 6.  Какую окраску имеет лакмус в водных растворах солей :  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_?  Ответ подтвердите, записав уравнения реакций | 4 балла |

Тренировочные упражнения

|  |  |
| --- | --- |
| №задания |  |
| 1 | Fe + Cl2 ---- FeCl3  Fe2O3 + CO ------ Fe + CO2 |
| 2 | оксида железа (II) с раствором серной кислоты. |
| 3 | H2 + I2 === 2HI  N2 + 3H2 === 2NH3 |
| 4 | KCl и NaOH , CuS и HCl , Na2SO3 и HCl |
| 5 | Zn2+ + 2OH- = Zn(OH)2  3Li+ + PO43- = Li3PO4 |
| 6 | K3PO4 , Mg(NO3)2 , KCl |