**Задания по ХИМИИ 9 класс для самостоятельного обучения**

**Учебник: Рудзитис Г.Е., Ф.Г.Фельдман Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных организаций.**

 Все задания выполните **письменно** в рабочей тетради.

***Готовые работы приносить на вахту и оставлять с пометкой «Для учителя химии»***

**1 триместр**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | **Тема** | **Учебный материал** | **Задание** |
| 1 | Окислительно-восстановительные реакции.  Метод электронного баланса. | 1. Рудзитис Г.Е., Ф.Г.Фельдман Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных организаций.  2.Интернет-источники | § 1, При изучении параграфа составьте краткую схему - конспект;  -Основные понятия в конце параграфа нужно запомнить и уметь их объяснять;  -Упр.3, заполнить таблицу.  -Тестовые задания, стр.8 |
| 2 | Скорость химических реакций.  Тепловые эффекты химических реакций. | §2, 3, в.1после параграфа 2  -Основные понятия в конце параграфов нужно запомнить и уметь их объяснять;  -Заполните таблицу «Условия, влияющие на скорость химических реакций», стр.14  - Тестовые задания, стр.15 |
| 3 | Химические реакции в водных растворах.  Реакции ионного обмена. | § 6-11,  -При изучении параграфов составьте краткую схему - конспект;  -Основные понятия в конце параграфа нужно запомнить и уметь их объяснять;  -Заполнить таблицу 2, стр.28; т.3,стр.31; т.4,стр.35; т.5 и 6,стр.38-39.  -Выполните тестовые задания, стр.29,32,37,40 |
| 4 | Проверьте свои знания: | | |

1. *Приведенные формулы веществ распределите по видам связи: NaCl, Na2О, CH4, Cl2, BaI2, Fe, MgS, NH3, O2, Cu, SO2, P2O5, I2, CaO, HCl, NO.*
2. *Закончите определения:*

Химическая реакция – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Реакции обмена – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Реакции разложения – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Реакции замещения – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Реакция соединения – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ионные реакции – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Окислительно-восстановительная реакция – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Восстановитель – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Окислитель – это \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Восстановление – это\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. *Напишите полные и сокращенные ионные уравнения следующих реакции.*
2. Ca(NO3)2+K2CO3 →
3. HNO3+Ba(OH)2 →
4. Ba(NO3)2+K2SO4 →
5. K2CO3+HCI →

*4. Методом электронного баланса составьте уравнения ОВР (окислительно-восстановительных реакций), которые протекают по схемам:*

А) K2Cr2O7 + HCl→ Cl2 + KCl + CrCl3 + H2O

Б) Cu+ HNO3(конц.) → Cu(NO3)2 + NO2­ + H2O