Тема урока \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 

Цель:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Задание** | **Баллы** |
| 1. | Даны вещества: H2, Al, CuCl2, S, Ca(OH)2, O3, FeBr3, P2O5 , HCl, Fe  Разделите предложенные вещества на две группы. Какой признак положен в основу вашей классификации? Назовите каждую группу веществ.   |  |  | | --- | --- | |  |  | | 1. | 1. | | 2. | 2. | | 3. | 3. | | 4. | 4. | | 5. | 5. | |  |
| 2. | Расставьте коэффициенты в предложенных уравнениях:   1. P + O2 🡪 P2O5 2. Zn + HCl 🡪 ZnCl2 + H2 |
| 3. | Найдите ошибки и исправьте их (обратите внимание на индексы и коэффициенты):   * 1. BaOН + H2SO4 🡪 Ba2SO4 + H2O   2. Zn(OH) 🡪 ZnO + H2O |
| 4. | **Заполните схему №1**  Типы химических реакций  **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | (не оценивается) |
| 5. | Установите соответствие между уравнениями реакций и схемами. Укажите простые и сложные вещества, участвующие в реакциях. Определите тип реакции. Расставьте коэффициенты.  Уравнения: Схемы реакций:   1. Ca + O2 🡪 CaO1. А + ВС = АС + В 2. Zn + HCl 🡪 ZnCl2 + H2 2. С = А + В 3. Ba(OН)2 + H2SO4 🡪 BaSO4 + 2H2O 3. АВ + СД = АД + СВ 4. Fe(OH)3  🡪 Fe2O3  + H2O 4 . А + В = С 5. CaO + H2O 🡪 Ca(OH)2 6. HgO 🡪 Hg + O2  |  |  | | --- | --- | | Уравнения реакций | Схемы реакций | |  |  | |  |  | |  |  | |  |  | |  |
| 6 | Заполните пропуски, используя все слова - **одного сложного, два, сложных, простых, одно более сложное, простых, сложных, простым, простого, сложного, сложным, сложными** (обратите внимание на схемы 4-х реакций).  **Реакции соединения -** это реакции, в ходе которых из нескольких \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_или *\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_* веществ образуется \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ вещество.  **Реакции разложения –** это реакции**,** при протекании которых из\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ вещества образуется \_\_\_\_\_\_ или несколько \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ или \_\_\_\_\_\_\_\_\_ веществ.  **Реакции замещения –** это реакции между \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_ веществами, протекающие с образованием двух новых веществ – \_\_\_\_\_\_\_\_\_ и \_\_\_\_\_\_\_\_\_ .  **Реакциями обмена** называют взаимодействие между двумя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ веществами, при котором они обмениваются своими составными частями. |  |
| 7 | **Лабораторный опыт №1**  **«Прокаливание медной проволоки»**  ! ТБ: 1) работа со спиртовкой, нагревание;  Зажгите спиртовку. Возьмите тигельными щипцами медную проволоку и внесите ее в пламя.Через некоторое время выньте проволоку из пламени.Что вы наблюдаете?Образовалось ли новое вещество при прокаливании меди? Сu + O2 = CuO. Перепишите уравнение химической реакции в таблицу, расставьте коэффициенты, определите тип и признаки данной реакции.   |  |  |  | | --- | --- | --- | | Уравнение реакции | Тип реакции | Наблюдения | | 1 ряд  2 ряд  3 ряд |  |  | | (не оценивается) |
| 8 | **А).**  К каким типам химических реакций относятся уравнения, приведенные в таблице. Правильно определите тип каждой реакции, угадай зашифрованное слово и впиши ниже в клеточки. **Таблица «Угадай слово».**   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | **Уравнения реакций** | **Типы химических реакций** | | | | | **соеди-**  **нения** | **разло-**  **жения** | **заме-**  **щения** | **обмена** | | Mg + 2HCl → MgCl2 + H2 | Б | В | О | З | | 2Fe(OH)3 → Fe2O3 + 3H2O | Г | О | К | Д | | 2Ca + O2 → 2CaO | И | Ж | С | Ф | | K3PO4 + 3AgNO3 → Ag3PO4↓ + 3KNO3 | Н | У | Т | Т | | 2HgO → 2Hg + O2 | А | Н | Р | П | | Cu(OH)2 → CuO + H2O | Л | Л | О | И | | 2HCl + Ca(OH)2 → CaCl2 + 2H2O | Л | Е | Р | Ч |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | |  |  |  |  |  |  |  | |  |
|  | Твое отношение к сегодняшнему  уроку (выбери вариант ответа):\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  **Оценка за урок:** |  |

**Д/з.** Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите типы химических реакций.

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) Al + O2 → Al2O3 | реакция |
| б) MnO2 + H2 → Mn + H2O | реакция |
| в) H2O2 → H2 + O2 | реакция |
| г) HNO3 + Fe(OH)3 → Fe(NO3)3 + H2O | реакция |

**Д/з.** Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите типы химических реакций.

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) Al + O2 → Al2O3 | реакция |
| б) MnO2 + H2 → Mn + H2O | реакция |
| в) H2O2 → H2 + O2 | реакция |
| г) HNO3 + Fe(OH)3 → Fe(NO3)3 + H2O | реакция |

**Д/з.** Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите типы химических реакций.

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) Al + O2 → Al2O3 | реакция |
| б) MnO2 + H2 → Mn + H2O | реакция |
| в) H2O2 → H2 + O2 | реакция |
| г) HNO3 + Fe(OH)3 → Fe(NO3)3 + H2O | реакция |

**Д/з.** Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, укажите типы химических реакций.

|  |  |
| --- | --- |
| **Уравнение реакции** | **Тип химической реакции** |
| а) Al + O2 → Al2O3 | реакция |
| б) MnO2 + H2 → Mn + H2O | реакция |
| в) H2O2 → H2 + O2 | реакция |
| г) HNO3 + Fe(OH)3 → Fe(NO3)3 + H2O | реакция |