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

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Задание** | **Баллы** |
| 1. | Даны вещества: H2, Al, CuCl2, S, Ca(OH)2, O3, FeBr3, P2O5 , HCl, FeРазделите 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 🡪 CaO 1. 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 – \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .**Реакциями обмена** называют взаимодействие между двумя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ веществами, при котором они обмениваются своими составными частями. |  |
| 7 | **Лабораторный опыт №1****«Взаимодействие железа с раствором сульфата меди (II)»** ! ТБ: 1) работа с растворами солей;Поместите в пробирку с раствором сульфата меди (II) железный гвоздь и подождите 2-3 минуты. Что вы наблюдаете? Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu Перепишите уравнение химической реакции в таблицу, расставьте коэффициенты, определите тип и признаки данной реакции.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Уравнение реакции | Тип реакции | Наблюдения |
| 1 ряд2 ряд3 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 |

 |  |