|  |
| --- |
| 8 класс\_урок 54. Тема урока: «Соли».Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . класс «….» |
| **Обучающее задание.** 1. Составьте уравнения реакций нейтрализации, в которых можно получить:
 |
| 1 вариант | 2 вариант | 3 вариант |
| нитрат железа (III) | сульфат цинка | хлорида магния |
| Запишите уравнение по схеме: |
| . . . + . . . = нитрат железа (III) + . . . | Тип реакции . . . . . . . . . . . . .  |
|  |  |
|  |  |
| **Задания для закреплений знаний и умений.** 1. Будет ли протекать реакция замещения, если поместить пластинку:

а) цинка в хлорид натрия; б) свинца в сульфат меди (II). Запишите уравнения возможных реакций. |
| **Задания для применения полученных знаний.**1. Вычислите массу серной кислоты, которая необходима для нейтрализации 148 г гидроксида кальция.
 |
| **Задания, требующие умения работать с информацией.**1. Серную кислоту часто называют «*хлебом химической промышленности*». Почему?
 |
| **Задания для самоконтроля.**  |
| А1. Только соли представлены в ряду: |
| 1)NaNO3, CaSO4, CaO | 2)Al2(NO3)3, CuCl2, HF | 3)KNO2, BaI2, FeSO4 | 4)HClO4, KMnO4, BeCl2 |
| A2. Установите соответствие. |
| Название | Химическая формула | Ответ впишите: |
| 1. сульфид цинка
2. хлорид бария
3. сульфат алюминия
4. силикат кальция
 | А) CaSiO3Б) BaCl2В) Al2(SO4)3Г) ZnSO4Д) ZnS |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1) | 2) | 3) | 4) |
|  |  |  |  |

 |

|  |
| --- |
| 8 класс\_урок 54. Тема урока: «Соли».Фамилия . . . . . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . . . . . класс «….» |
| **Обучающее задание.** 1. Составьте уравнения реакций нейтрализации, в которых можно получить:
 |
| 1 вариант | 2 вариант | 3 вариант |
| нитрат железа (III) | сульфат цинка | хлорида магния |
| Запишите уравнение по схеме: |
| . . . + . . . = нитрат железа (III) + . . . | Тип реакции . . . . . . . . . . . . .  |
|  |  |
|  |  |
| **Задания для закреплений знаний и умений.** 1. Будет ли протекать реакция обмена в растворе между:

а) AlCl3 и LiOH; б) СuSO4 и Ba(OH)2. Запишите уравнения возможных реакций. |
| *Задания для применения полученных знаний.*1. Вычислите массу серной кислоты, которая необходима для нейтрализации 148 *г* гидроксида кальция.
 |
| **Задания, требующие умения работать с информацией.**1. Серную кислоту часто называют «*хлебом химической промышленности*». Почему?
 |
| **Задания для самоконтроля.**  |
| А1. Только соли представлены в ряду: |
| 1)NaNO3, CaSO4, CaO | 2)Al2(NO3)3, CuCl2, HF | 3)KNO2, BaI2, FeSO4 | 4)HClO4, KMnO4, BeCl2 |
| A2. Установите соответствие. |
| Название | Химическая формула | Ответ впишите: |
| 1. сульфид цинка
2. хлорид бария
3. сульфат алюминия
4. силикат кальция
 | А) CaSiO3Б) BaCl2В) Al2(SO4)3Г) ZnSO4Д) ZnS |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1) | 2) | 3) | 4) |
|  |  |  |  |

 |