|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 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) CaSiO3  Б) BaCl2  В) Al2(SO4)3  Г) ZnSO4  Д) 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) CaSiO3  Б) BaCl2  В) Al2(SO4)3  Г) ZnSO4  Д) ZnS | | | |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | 1) | 2) | 3) | 4) | |  |  |  |  | | |