Практическая работа № 6 Получение амфотерного гидроксида цинка и опыты с ним.

Цель: Получить амфотерный гидроксид и доказать его амфотерность.

(Т.Б.) Будьте осторожны при работе с кислотами и щелочами. При попадании на кожу смыть водой и нейтрализовать. С Т.Б. ознакомлен

Оборудование: ZnCL2, NaOH, НС1, пробирки в штативе,стеклянная палочка.

Ход работы:

1. Получите гидроксид цинка сливанием по каплям раствора ZnCL2 и NaOH Наблюдайте!
2. Полученный раствор разделите на 3 части. Одна часть послужит "свидетелем",ко второй прибавить раствор кислоты, к третьей - раствор щелочи. Наблюдайте в сравнении.

3. Оформите отчет:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Что брали ?(в-ва) | Что наблюдали? Уравнения реакции | Наблюдения с выводом |
| 1. ZnCL2, NaOH | ZnCL2 + NaOH=  допишите уравнение | Признаки реакций: |
| 2. Вз-е Zn(OH)2 как основание с кислотой Zn(OH)2, НС1 | Zn(OH)2! + НС1=  допишите уравнение | Признаки реакций:  вывод: Zn(OH)2 в этой  реакции обладает свойствами оснований |
| 3. Вз-е Zn(OH)2 как кислоты с основанием  /NaOH | Zn(OH)2 + NaOH=  (№Zn02)  допишите уравнение | Признаки реакций:  вывод: Zn(OH)2 обладает свойствами кислоты в реакции с NaOH и получается растворимая соль: |

Вывод: Zn(OH)2 - амфотерное соединение, т.к. одновременно обладает свойствами оснований и кислот.