Практическая работа № 8

Тема: Свойства гидроксидов элементов главной подгруппы II группы.

Цель: Изучить свойства гидроксидов элементов главной подгруппы II группы .

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 1 Опыт. Гидроксид цинка, соляная кислота, гидроксид натрия.  2 Опыт. Хлорид магния, гидроксид кальция. |  | **1.** Растворение гидроксида цинка происходит в обеих пробирках, т. к. гидроксид цинка – амфотерного характера.  **2.** В пробирке после добавления хлорида магния происходит растворение гидроксида кальция и образование белого нерастворимого осадка. | ***Zn(OH)2 + 2НСl = ZnCl2 + 2H2O***  ***Zn(OH)2 + 2NaСl*** = ***Na2ZnO2 + 2H2O***  ***Са(ОН)2 + MgCl2 = Mg(ОН)2↓ +*** ***СаCl2***  **Вывод**: выполнив практическую работу, я научился … |