Практическая работа № 3.

Тема: Гидролиз солей.

Цель: В лабораторных условиях установить протекание реакций гидролиза солей.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| ***Опыт 1***. Раствор лакмуса, карбонат натрия, хлорид алюминия, нитрат калия. ***Опыт 2***. Раствор хлорида алюминия, карбонат натрия. |   | ***В пробирке*** с водой дистиллированной раствор лакмуса фиолетовый.***В пробирке*** с **Na2CO3** окраска лакмуса – синяя.***В пробирке*** с ***AlCl3*** окраска лакмуса – красная.***В пробирке*** с ***KNO3*** окраска лакмуса такая же, как в контрольной пробирке.При растворении двух солей в пробирке образуется соль – ***Al2(CO3)3*** которая полностью растворяется водой. | ***СО32-  + Н2О = СО2 + Н2О******Аl3++ 3Н2О = Al(ОН)3 + 3H+******Соль KNO3 не******подвергается гидролизу******1. Na2CO3* *+* 2*AlCl3 =…*****2. HNO3 = …****3. Ba(OH)2 = …****4. Mg3(PO4)2 = …****5. Ca(HSO4)2 = …****Вывод**:  |