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**: |