**Лабораторная работа № 1**

**Тема**: Смещение химического равновесия при изменении концентрации веществ.

**Цель**: Изучить влияние концентрации реагирующих веществ на химическое равновесие.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Что беру | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| 0,5 – 1% хлорид железа (ІІІ) FeCl3,Роданид калия KSCN |  1 2   3 4 | 1 Пробирка – происходит потемнение красной системы, при добавлении FeCl3, реакция смещается в лево.2 Пробирка – происходит некоторое осветление системы при добавлении KCl.3 Пробирка - происходит потемнение красной окраски при добавлении KSCN.4 Пробирка – контроль. | Полное уравнение реакции:FeCl3 + KSCN = …Сокращенное ионное уравнение:Fe3+ + 3SCN- = Fe(SCN) 3Решите уравнения:2. Na2O + H2SO4 = …3. Ca + HNO3 = …4. Mg(OH)2 + P2O5 = …5. FeCl2 + NaOH = …6. Zn + HCl = …Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |