**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) 3  Решите уравнения:  2. Na2O + H2SO4 = …  3. Ca + HNO3 = …  4. Mg(OH)2 + P2O5 = …  5. FeCl2 + NaOH = …  6. Zn + HCl = …  Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился … |