Практическая работа № 2.

Тема: Характер диссоциации летучих водородных соединений в водном растворе.

Цель: В лабораторных условиях установить условия, влияющие на степень диссоциации летучих водородных соединений в водном растворе.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Опыт 1. Раствор аммиака, вода NH3, раствор соляной кислоты HCl, в четвёртую сероводородную воду H2S, лакмус. |  | **В 1 пробирке** с раствором NH3, происходит окрашивание лакмуса в синий цвет.  **В 2 пробирке** с водой окраска лакмуса не изменяется  **В 3 пробирке** с раствором HCl происходит окрашивание лакмуса в малиновый цвет.  **В 4 пробирке** с раствором H2S, происходит окрашивание лакмуса в фиолетовый цвет. | **NH4ОН**  **NH4++ ОН-**  **НСl Н+ + Сl**-  **H2S 2Н+  + S2-**  Вывод: выполнив практическую работу, я научился … |