**Лабораторная работа № 3**

**Тема**: «Реакции ионного обмена в растворе».

**Цель**: Изучить протекание реакций ионного обмена в растворах.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Раствор аммиака **NH4ОН**, раствор **фенолфталеина**, кристаллический хлорид аммония **NH4Cl**, две пробирки. |  | При добавлении раствора фенолфталеина в пробирки с **NH4ОН,** появляется фиолетовая окраска.При внесении кристалла **NH4Cl** в одну из пробирок фиолетовая окраска исчезает. |  **NH4ОН**  **NH4++ОН-** **Окраска**: … **NH4Cl** **NH4++Сl-** **Окраска**: … **1. MgO + H2S =****2. SO2 + LiOH =****3. Li2S + H2SO4 =****4. КОН + НNO3 =** **Вывод**: выполнив лабораторную работу…  |