**Лабораторная работа № 2**

**Тема**: Тепловые явления при растворении.

**Цель**: Изучить в лабораторных условиях тепловые явления при растворении.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Исходные вещества | рисунок | Наблюдаемые явления | Выводы и уравнения химических реакций |
| Вода, термометр, две пробирки, нитрат аммония NH4NO3; сульфат натрия Na2SO4. |  | 1. Пробирка – комнатная температура воды составляет 22,30С2. В пробирке с нитратом аммония NH4NO3 происходит понижение температуры раствора до 17,80 С3. В пробирке с сульфатом натрия Na2SO4 происходит небольшое разогревание и температура раствора составляет 23,50 С | Процесс эндотермический, на разрушение NH4NO3 затрачивается больше энергии, чем на образование раствора.Процесс экзотермический, на разрушение Na2SO4 затрачивается меньше энергии, чем на образование раствора.**1*. Na(OH) + H2SO4 = …***  **2**. ***AgNO3 + BaCl2 = …*****3**. ***Na2CO3 + HNO3  = …*** Вывод: выполнив лабораторную работу, я научился …  |