**Задача №4.** **Для данных растворов солей (табл. 6):**

* Запишите: уравнения процесса гидролиза по всем ступеням и выражения констант равновесия процесса гидролиза;
* Вычислите: рН раствора (с учетом первой ступени гидролиза) и концентрацию **ОН-**ионов в растворе, если известно, что в 200 мл воды содержится ***m*** г соли;
* Объясните, как и почему будет изменяться pH раствора соли
* при нагревании;
* при добавлении раствора КОН.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ п/п** |  Электролит (соль) |  ***m*** , г  |
| **14** | CuSO4 | 0,80 |

**Таблица 6**

**Задача №5.**

Напишите уравнение гетерогенного равновесия в системе «малораствостворимый электролит ↔ осадок», в силу малой растворимости электролитов примите активности ионов приблизительно равными их концентрациям ***а***i ≈ ***с***i.

**Дополнительные справочные данные к выполнению задания №5.**

**Произведения труднорастворимых в воде веществ при 25 0С.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вещество** | **ПР** |
| Аg2CrO4 | 1,2•10-12 |

**Справочная литература**

 1. Коровин. Н.В., Общая химия. М: Высшая школа. 2005 г.

 2. Коровин Н.В., Мингулина Э.И. Лабораторные работы по химии. М: Высшая школа.

 2005.

1. Задачи и упражнения по Общей Химии. Под редакцией Н.В. Коровина. М: Высшая

 школа. 2007.