**Практическая работа № 7**

**Решение экспериментальных задач по теме «Металлы»**

**Цель: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Ход работы**

1. При помощи характерных реакций докажите качественный состав **хлорида бария.** Напишите соответствующие уравнения реакций в молекулярном и ионном виде (качественные реакции на катионы и анионы).
2. В трёх пронумерованных пробирках находятся следующие вещества: гидроксид натрия, карбонат натрия, хлорид кальция. Определите, в какой пробирке находится каждое из веществ. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций.
3. Составьте уравнения реакций (в несколько стадий) получения хлорид железа (II) из сульфата железа (II). Напишите молекулярные уравнения.

Результаты работы оформите в виде таблицы:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Опыт** | **Уравнения** | **Объяснения** |
| **№ 1** |  |  |
| **№ 2** |  |  |
| **№ 3** |  |  |

**Вывод: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Практическую работу сдать до 12 мая.**