

## Практическая работа №5

### Решение экспериментальных задач

**Цель:** проведение идентификации неорганических веществ в растворах с помощью качественных реакций или путем выявления характерных свойств.

**Оборудование и реактивы:** NaCl, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, AgNO<sub>3</sub>, BaCl<sub>2</sub>, HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, FeCl<sub>3</sub>, CuCl<sub>2</sub>, NaOH, спиртовка, пробирки, спички.

#### Ход работы

##### 1. Качественные реакции на анионы кислотных остатков.

Вам выданы три пронумерованные пробирки (1,2,3), с помощью качественных реакций определите в какой пробирке находятся: хлорид натрия (NaCl), карбонат натрия (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>), сульфат натрия (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>). Данные занесите в таблицу.

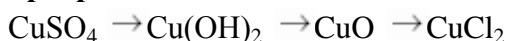
№ пробирки	Формула соли	Уравнение реакции	Наблюдение
1			
2			
3			

##### 2. Качественные реакции на катионы металлов.

Вам выданы три обозначенные пробирки (А, Б, В), с помощью качественных реакций определите в какой пробирке находятся: хлорид бария (BaCl<sub>2</sub>), хлорид железа (III) (FeCl<sub>3</sub>), хлорид меди (CuCl<sub>2</sub>). Данные занесите в таблицу.

№ пробирки	Формула соли	Уравнение реакции	Наблюдение
А			
Б			
В			

##### 3. Проведите химические реакции, позволяющие осуществить следующие превращения:



Ход работы	Наблюдения	Уравнение реакции

**Вывод:**

---

---