**Практическая работа № 6**

**Решение экспериментальных задач по теме**

 **«Металлы»**

**Цель урока:** повторить основные вопросы химии металлов. На практике закрепить знания об основных свойствах металлов, качественные реакции по металлам.

**Ход работы:**

**Задание 1**

Получите гидроксид алюминия, используя хлорид алюминия и гидроксид натрия.

1) А1С13 + NaOH (недостаток)

Напишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций.

2) А1С13 + NaOH (избыток)

Напишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций.

3) Докажите амфотерный характер А1(ОН)3.

**Задание 2**

Докажите качественный состав СаС12. Какие реакции характерны для катиона кальция и хлорид-аниона. Запишите их.

**Задание 3**

Для получения FeSО4 осуществим следующие превращения:

FeCl2→ Fe(OH)2 → FeSО4

Укажите осадок, его цвет. Как еще можно получить сульфат железа II, приведите пример своих превращений (в 2-3 стадии).

**Вывод (не менее 3 предложений):** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_