**Практическая работа № 2**

**Тема**: «Идентификация неорганических соединений»

**Цель**: «В лабораторных условиях провести идентификацию неорганических соединений».

**Задача работы** решение экспериментальных задач, условие которых приводится ниже:

***Вариант*** ***1***.

***1***. Осуществите цепочку превращений: ***Mg(OH)2 → MgO → MgCO3 → CO2 → K2CO3***

***2***. ***Задача***. Сколько грамм воды ***Н2О*** вступит в реакцию с 112 граммами негашеной извести ***СаО***, содержащей 10 % примесей.

***Вариант 2***.

***1***. Осуществите цепочку превращений: ***MgO → Mg → MgCl2 → Mg(OH)2 → MgO***

***2***. ***Задача***. Какой объём оксида углерода (IV) ***СО2*** поглотиться 50 г 14,8% - ного раствора гидроксида кальция ***Са(ОН)2***.

***Вариант 3***.

***1***. Осуществите цепочку превращений: ***Са → СаО → СаСО3 → СаCl2 → Са(NO3)2***

***2***. ***Задача***. Сколько литров углекислого газа ***СО2*** образуется при разложении 84 г карбоната магния ***MgCO3,*** содержащего 5% примесей***.***