Итоговая контрольная работа 9 класс

Вариант1

**ЗАДАНИЕ 1**

Дана схема превращений:

ZnO 1 ZnCl2  2 Zn(OH)23 ZnO 4 Zn.

 5

 ZnS04

1. Напишите уравнения химических реакций в молекулярном виде.
2. Превращение 4 рассмотрите в свете ОВР.
3. Превращение 5 рассмотрите в свете ТЭД.
4. Дайте характеристику химической реакции превращения 3 по всем изученным признакам классификации.

**ЗАДАНИЕ 2**

Даны вещества, формулы которых:

A. NaOH. Б. Н3Р04.

 Г. С02.

B. К2С03. Д. Са.

1. Укажите классы, к которым относятся эти ве­щества (по составу).
2. Укажите тип химической связи в веществах Г,Д.
3. Укажите степень окисления каждого элемента в соединениях Б, В.
4. Предложите не менее трех способов получения вещества В. Запишите соответствующие уравнения реакций.

 **ЗАДАНИЕ** 3

Рассчитайте массу и объем углекислого газа (н. у.), выделившегося при действии раствора азот­ной кислоты на 75 г карбоната кальция.

Итоговая контрольная работа 9 класс

Вариант2

**ЗАДАНИЕ 1**

Дана схема превращений:

Li **1**Li20 **2** LiOH 3 Li2C03 4 C02

5

LiOH

1. Напишите уравнения химических реакций в молекулярном виде.
2. Превращение 1 рассмотрите в свете окислитель­но-восстановительных реакций.
3. Превращение 4 рассмотрите в свете ТЭД
4. Дайте характеристику химической реакции превращения 5 по всем изученным признакам классификации.

**ЗАДАНИЕ 2**

Даны вещества, формулы которых:

A. S02 Г. СuО.
Б. КОН. Д. H2S04.

B. Cu(N03)2.

1) Предложите вариант классификации этих ве­ществ по составу.

2) Укажите вид химической связи в веществах А, Г.

3) Укажите степень окисления каждого элемента в соединениях Д и В.

4) Предложите не менее трех способов получения вещества В. Запишите соответствующие уравнения реакций.

**ЗАДАНИЕ 3**

Рассчитайте массу и объём углекислого газа (н.у.), выделившегося при взаимодействии 40 г карбоната кальция с избытком соляной кислоты.