**Демоверсия итоговой контрольной работы по химии за курс VIII класса**

**Часть А**

***В задании А1 – дать ответы на все вопросы.***

***В заданиях А2 и А3 на установление соответствия запишите напротив цифр буквы выбранных вами ответов.***

***В задании А4 – решение***

А1. Запишите **химический знак, порядковый номер, номер периода и группы, рассчитайте количество протонов, нейтронов и электронов** для элемента, атому которого соответствует схема строения электронной оболочки: **2*е,* 8*е*, 8*е*,2*е*.**

А2. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

**Формула вещества Класс соединений**

1. Cu(OH)2 а) оксиды

2. Na2O б) кислоты

3. HNO2  в) основания

4. Mg(OH)2 г) соли

5. CaSO4

А3. Установите соответствие между реагентами и продуктами реакции:

**Реагенты:** **Продукты реакции:**

1. Al + HCl → а) → LiOH

2. KOH + H2SO4 → б) → Cu(OH)2 + Na2SO4

3. CuSO4 + NaOH → в) → AlCl3 + H2

4. Mg + O2 → г) → K2SO4 + H2O

 д) → MgO

А4. Определите массовую долю азота в нитрате кальция (в %)

Решение:

**Часть В**

***При записи ответов к заданиям части В запишите сначала номер ответа, а затем полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.***

В1. Напишите уравнения практически осуществимых реакций. Укажите типы химических реакций. Выберите реакцию обмена и запишите ее в молекулярном и ионном виде.

1. Na + Cl2 =

2. Na2O + H2O =

3. NaOH + H2SO4 =

4. Ag + H2SO4 =

В2. По уравнению реакции HNO3 + CaO→ Ca(NO3)2 + H2O рассчитайте массу ( в **г**) оксида кальция, необходимого для реакции с 12,6 г азотной кислоты.

Решение: