**Контрольна робота №5**

**Хімія 8 клас**

**І варіант**

**1. З наведених формул виберіть оксид:**

А)NaOH; Б)Na2SO4; В)Na2O; Г)H2SO4;

**2. Молекулярна маса нітратної кислоти становить:**

А)53; Б)63; В)73; Г)83;

**3. Установіть відповідність:**

1. Хлоридна кислота ; А. H2SO4;

2. Сульфатна кислота; Б. HNO3;

3. Нітратна кислота; В. HCl;

4. Ортофосфорна кислота; Г. H3PO4;

**4.Допишіть та урівняйте рівняння реакції:**

А)BaO + H2O →…; Б)MgO + SO3 →…; В)SO2 + H2O →…; Г)Ca(OH)2 + H2SO4→…;

**5. Напишіть формули сполук:**

А)Карбон (IV) оксид; Б)Калій оксид; В)Фосфор (V) оксид; Г)Нітроген (ІІ) оксид;

**6. Здійсніть перетворення:**

N2 → N2O3 → N2O5 → HNO3→ NaNO3

**7. Яка маса магнію вступає в реакцію з 4,48 л. кисню (н.у.)?**

**8. Яку масу фосфор (V) оксиду треба взяти для реакції з водою, щоб добути 19,6 г. ортофосфорної кислоти?**

**Контрольна робота №5**

**Хімія 8 клас**

**ІІ варіант**

**1. З наведених формул виберіть гідрооксид:**

А)NaOH; Б)Na2SO4; В)Na2O; Г)H2SO4;

**2. Молекулярна маса карбонатної кислоти становить:**

А)52; Б)62; В)72; Г)82;

**3. Установіть відповідність:**

1. Оксид; А. H2SO3;

2. Основа; Б. CO2;

3. Кислота; В. NaOH;

4. Сіль; Г. CaCO3;

**4.Допишіть та урівняйте рівняння реакції:**

А)Na2O + H2O →…; Б)CaO + SO3 →…; В)CO2 + H2O →…; Г)Mg(OH)2 + H2SO4→…;

**5. Напишіть формули сполук:**

А)Карбон (IІ) оксид; Б)Натрій оксид; В)Фосфор (ІІІ) оксид; Г)Нітроген (IV) оксид;

**6. Здійсніть перетворення:**

C → CO → CO2 → H2CO3→ Na2CO3

**7. Який об’єм кисню (н.у.) прореагує з міддю у разі утворення 40г купрум (ІІ) оксиду?**

**8. Яку масу натрій оксиду треба взяти для реакції з водою, щоб добути 80г натрій гідрооксиду?**