**Контрольна робота**

**на тему *«Основні класи неорганічних сполук»***

**Варіант 1**

1. До кислот відноситься кожне з 2-х речовин:

       а) H2S, Na2CO3 б) K2SO4, Na2SO4 в) H3PO4, HNO3 г) KOH, HCl

2. Купрум (II) гідроксиду відповідає формула:

а) Cu2O б) Cu (OH)2 в) CuOH г) CuO

3. Формула натрій сульфат:

а) Na2SO4 б) Na2S в) Na2SO3 г) Na2SiO3

4. Укажіть метал, який витісняє Алюміній із розчину алюміній нітрату.

а) Zn б) Fe в)Mg г) Cu

5. Який з елементів утворює кислотний оксид?

а) Стронцій б) Сульфур в) Кальцій г) Манган

6. До основних оксидів відноситься:

а) ZnO б) SiO2 в) BaO г) Al2 О3

7. Карбон (IV) оксид реагує з кожним з двох речовин:

а) водою і кальцій оксидом

б) киснем і сульфур (IV) оксидом

в) калій сульфатом і натрій гідроксидом

г) ортофосфосфатною кислотою і воднем

8. Установіть відповідність між формулою вихідних речовин і продуктами реакцій

Формули речовин Продукти взаємодії

а) Mg + HCl → 1) MgCl2

б) Mg (OH) 2 + CO2 → 2) MgCl2 + H2

в) Mg (OH) 2 + HCl → 3) MgCl2 + H2O

 4) MgCO3 + H2

 5) MgCO3 + H2O

9. Здійсніть ланцюжок наступних перетворень:

    а) Fe → Fe2O3 → FeCl3 → Fe (OH)3 → Fe2O3

    б) S → SO2 → SO3 → H2SO4 → ZnSO4

10. Яка маса калій сульфату утворюється при взаємодії 49 г сульфатної кислоти з калій гідроксидом?

**Контрольна робота**

**на тему** ***«Основні класи неорганічних сполук»***

**Варіант 2**

1. До основ відноситься кожне з 2-х речовин:

       а) H2O, Na2O б) KOH, NaOH в) HPO3, HNO3 г) KOH, NaCl

2. Купрум (II) оксиду відповідає формула:

а) Cu2O б) Cu (OH)2 в) CuOH г) CuO

 3. Формула натрій сульфіту:

а) Na2SO4 б) Na2S в) Na2SO3 г) Na2SiO3

4. Укажіть метал, який витісняє Алюміній із розчину алюміній нітрату.

а) Zn б) Fe в)Mg г) Cu

5. Який з елементів може утворити амфотерний оксид?

а) Натрій б) Сульфур в) Фосфор г) Алюміній

6. До основних оксидів відноситься:

а) MgO б) SO2 в) B2O3 г) Al2 О3

7. Натрій оксид реагує з кожним з двох речовин:

а) водою і кальцій оксидом;

б) киснем і воднем

в) калій сульфатом і натрій гідроксидом

г) ортофосфатною кислотою і сульфур (IV) оксидом

8. Установіть відповідність між формулою вихідних речовин і продуктами реакцій

Формули речовин Продукти взаємодії

а) Fe + HCl → 1) FeCl2

б) Fe (OH)2 + CO2 → 2) FeCl2 + H2

в) Fe (OH)2 + HCl → 3) FeCl2 + H2O

 4) FeCO3 + H2

 5) FeCO3 + H2O

9. Здійсніть ланцюжок наступних перетворень:

    а) Mg → MgO → MgCl2 → Mg (OH)2 → MgO

    б) C → CO2 → Na2CO3 → Na2SO4 → BaSO4

10. Яка маса сульфату барію утворюється при взаємодії 30,6 г барій оксиду з достатньою кількістю сульфатної кислоти?