**Варіант І.**

1. **Укажіть формулу нерозчинної солі:**

а) NaI, б)CuSO4, в) ZnS, г) LiNO3

1. **Укажіть формулу амфотерного гідроксиду:**

а) NaOH, б) Cu(OH)2, в) Zn(OH)2,  г)LiOH

1. **Укажіть колір індикатора лакмусу в кислому середовищі:**

а)Синій, б)фіолетовий, в)жовтий, г)червоний.

1. **Укажіть тип реакції взаємодії металів з розчинами солей:**

а) розкладу; б) заміщення; в) обміну; г) сполучення.

 **5**. **Укажіть елемент, який утворює сполуки з основними властивостями:**

 а) S; б) C; в) Al; г) Ba.

**6. Установіть відповідність між класом сполуки і формулою**:

1) амфотерний гідроксид а) NaOH

2) нерозчинна основа б) K3PO4

3) луг в) CaO

4) середня сіль г) Cr(OH)2

 д) Al(OH)

 **7**. **Установіть відповідність між назвою та формулою солі:**

 1) K2SO3 а) калій сульфат

 2) K3PO4 б) калій хлорид

 3) K2S в) калій ортофосфат

 4) KCl г) калій сульфід

 5) K2SO4

 **8**. **Складіть рівняння реакцій згідно з перетворенням:**

 S → SO2 → K2SO3 → Ag2SO3

**9. Сірку кількістю речовини 2 моль спалили. Визначити масу**

 **утвореного Сульфур (ІV) оксиду**

**10. Складіть рівняння можливих реакцій між купрум (ІІ) хлоридом та**

 **речовинами: залізо, натрій сульфат, натрій гідроксид.**

**Варіант ІІ.**

 **1**. **Укажіть формулу розчинної солі:**

 а) AgI; б) CuS; в) CuCl2; г) CaCO3

 **2.** **Укажіть формулу лугу:**

 а) Cr(OH)3; б) Cu(OH)2; в) Zn(OH)2; г) KOH

1. **Укажіть колір індикатора лакмусу в лужному середовищі:**

 а)синій, б)фіолетовий, в)жовтий, г)червоний

**4.Укажіть тип реакції взаємодії основ з кислотами:**

 а) розкладу; б) заміщення; в) обміну; г) сполучення.

 **5**. **Укажіть елемент, який утворює сполуки з амфотерними**

 **властивостями:**

 а) S; б) C; в) Al; г) N a.

**6**. **Установіть відповідність між класом сполуки і формулою:**

1) амфотерний гідроксид а) Zn(OH)2

2) нерозчинна основа б) HCl

3) луг в) FeCl2

 4) середня сіль г) Ba(OH)2

 д) Al(OH)

 **7**. **Установіть відповідність між назвою та формулою солі:**

 1) Na2SiO3 а) натрій силікат

 2) Na3PO4 б) натрій сульфід

 3) Na2S в) натрій ортофосфат

 4) NaPO3 г) натрій сульфіт

 5) Na2SO3

 **8**. **Складіть рівняння реакцій згідно з перетворенням:**

 Al → Al2O3 → AlCl3 → Al(OH)3

**9. Натрій кількістю речовини 4 моль розчинили у воді. Визначити**

**масу утвореного натрій гідроксиду**

 **10. Складіть рівняння можливих реакцій між ферум (ІІ) сульфатом і**

 **речовинами: цинк, калій хлорид, калій гідроксид**