**ОКСИДИ СУЛЬФУРУ**

1 Укажіть властивості, які виявляє сульфур (VI) оксид:

А відновні; Б інертні;

В основні; Г кислотні.

2 Укажіть продукт реакції при взаємодії сульфур (VІ) оксиду з водою:

А сульфатна кислота;

Б сірчистий газ;

В сульфітна кислота;

Г сірководень.

3 Укажіть тип хімічного зв’язку в молекулі сульфур (VІ) оксиду:

А водневий;

Б йонний;

В ковалентний полярний;

Г ковалентний неполярний.

4 Укажіть ступінь окиснення Сульфуру в сполуці, яка утворюється при взаємодії сульфур (ІV) оксиду з киснем у присутності каталізатора:

А +4; Б +6;

В 0; Г -2.

5 Позначте фізичні властивості сульфур (ІV) оксиду:

А має блакитне забарвлення;

Б має різкий запах;

В не розчиняється у воді;

Г нетоксичний.

6 Установіть відповідність між реагентами та продуктами їх реакцій:

**Реагенти Продукти реакцій**

А SO2 + KOH; 1 K2SO3;

Б SO2 + 2KOH; 2 2SO3;

В SO2 + K2O; 3 KHSO3;

Г 2SO2 + O2. 4 K2SO4;

5 K2SO3 + H2O.

7 Укажіть назву кислоти, якій відповідає ангідрид SO2:

А сульфатна;

Б сульфідна;

В сульфітна;

Г дисульфатна.

8 Укажіть ступінь окиснення Сульфуру в сполуці, яка утворюється при згорянні сірки в атмосфері кисню:

А +4; Б +6;

В 0; Г -2.

9 Позначте фізичні властивості сульфур (VІ) оксиду:

А температура кипіння менша за 0 оС;

Б добре розчиняється у воді;

В не існує в рідкому стані;

Г має яскраво-жовте забарвлення.

10 Укажіть тип хімічного зв’язку в молекулі сульфур (ІV) оксиду:

А водневий;

Б йонний;

В ковалентний полярний;

Г ковалентний неполярний.

11 Позначте схему перетворення, у якій Сульфур виявляє відновні властивості:

А H2S SO2;

Б H2SO4 SO2;

В Na2SO3 S;

Г S H2S.

12 Установіть відповідність між реагентами та продуктами їх реакцій:

**Реагенти Продукти реакцій**

А SO3 + Na2O; 1 Na2SO4 + H2O;

Б SO3 + NaOH; 2 NaHSO4 + H2O;

В SO3 + 2NaOH; 3 NaHSO4;

Г SO3 + Na2SO4. 4 Na2S2O7;

5 Na2SO4.