**ОСНОВНІ КЛАСИ НЕОРГАНІЧНИХ СПОЛУК**

1. Позначте елементи, які утворюють переважно кислотні оксиди:

А металічні; В неметалічні;

Б лужні; Г лужноземельні.

2. Укажіть ознаку амфотерних оксидів:

А містять атоми металічних елементів;

Б взаємодіють з оксидами;

В виявляють переважно кислотні властивості;

Г виявляють кислотні й основні властивості.

3. Позначте речовину, що реагує з карбон (ІV) оксидом:

А натрій оксид;

Б натрій хлорид;

В натрій сульфат;

Г натрій гідрогенкарбонат.

4. Укажіть продукти реакції взаємодії натрій гідроксиду з карбон (ІV) оксидом:

А натрій карбід та водень;

Б натрій оксид, вуглець та вода;

В натрій карбонат та вода;

Г натрій карбонат та водень.

5. Позначте метал, що здатний витискувати водень із кислот:

А мідь; Б залізо;

В ртуть; Г золото.

6. Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А BaO + H2SO4 ; 1 Ba(HCO3)2 ;

Б BaO + CO2 ; 2 BaSO4 + 2HCl ;

В BaCO3 + CO2 + H2SO4 ; 3 BaSO4 + H2O ;

Г BaCl2 + H2SO4 . 4 BaCO3 ;

 5 Ba(HCO3)2 + H2O.

7 Позначте елементи, які утворюють переважно основні оксиди:

А металічні; Б неметалічні;

В галогени; Г халькогени.

8 Укажіть ознаку несолетворних оксидів:

А при взаємодії з водою утворюють основи;

Б при взаємодії з водою утворюють кислоти;

В при взаємодії з водою можуть утворити кислоту або луг;

Г їм не відповідає ні кислота, ні основа.

9 Позначте речовину, що реагує із сульфур (VI) оксидом:

А калій хлорид;

Б кисень;

В калій гідрогенсульфат;

Г калій оксид.

10 Позначте продукти взаємодії барій гідроксиду з хлоридною кислотою:

А барій хлорат та водень;

Б барій хлорид та водень;

В барій хлорид та вода;

Г барій оксид, хлор та вода.

11 Позначте речовини, з якими взаємодіють кислоти:

А кислотні оксиди;

Б основні оксиди;

В неметали;

Г вода.

12 Установіть відповідність між реагентами та продуктами реакції:

**Реагенти Продукти реакції**

А 2HCl + FeS ; 1 FeCl2 + H2O ;

Б 2HCl + FeO ; 2 FeCl2 + 2H2O ;

В 2HCl + Fe(OH)2 ; 3 FeCl2 + H2SO4 ;

Г 2HCl + Fe.4 FeCl2 + H2 **;**

5 FeCl2 + H2S .