**Тема. Взаємодія води з оксидами**

**Завдання 1-5 мають чотири варіанти відповідей, серед яких лише один є правильним. Оцінка правильної відповіді – 1 бал.**

1. Укажіть речовини, які утворюються при взаємодії води з оксидами деяких металічних елементів.

**А** кислоти

**Б** солі

**В** метали

**Г** основи

2. Укажіть речовини, які утворюються при взаємодії води з оксидами деяких

 неметалічних елементів.

 **А** неметали

 **Б** солі

 **В** кислоти

 **Г** основи

3. Укажіть тип можливої реакції оксиду з водою.

**А** обміну

**Б** заміщення

**В** сполучення

**Г** розкладу

4. Укажіть формулу речовини, яка утворюється при взаємодії калій оксиду

 з водою.

А H2SiO3

Б H3PO4

В КOH

Г CaСО3

5. Укажіть формулу речовини, яка є продуктом взаємодії води з нітроген(V) оксиду

**А** H2CO3

**Б** HNO3

**В** Ca(OH)2

**Г** Na2CO3

**Завдання 4 передбачає встановлення відповідності між правим і лівим стовпчиками. Максимальна оцінка правильної відповіді – 3 бали.**

6. Установіть відповідність між класами сполук і формулами речовин.

|  |  |
| --- | --- |
| *Класи неорганічних сполук* | *Формули речовин* |
| **1** кислоти | **А** Mn(OH)2  |
| **2** основи | **Б** HMnO4 |
| **3** оксиди | **В** Mn(NO3)2 |
|  | **Г** MnO |

**Завдання 5 передбачає відкриту форму відповіді. Максимальна оцінка правильної відповіді – 3 бали.**

7. Допишіть схеми реакцій і перетворіть їх на хімічні рівняння, назвіть продукти реакцій.

**А** Na2O + H2O→ **Б** CO2 + H2O →