Тест по теме «Классы неорганических соединений».

Начало формы

Конец формы

***1 вариант***

**1.**К амфотерным оксидам относится

1. CuO
2. P2O3
3. Cr2O3
4. CrO3

**2.**Среди перечисленных веществ кислой солью является

1. гидрид магния;
2. гидрокарбонат натрия;
3. гидроксид кальция;
4. гидроксокарбонат меди.

**3.**Какой из элементов может образовать кислотный оксид?

1. Стронций
2. марганец
3. кальций
4. магний.

**4.**Оксид серы (VI) взаимодействует с каждым из двух веществ:

1. водой и соляной кислотой;
2. кислородом и оксидом магния;
3. оксидом кальция и гидроксидом натрия;
4. водой и медью.

**5.**Гидроксид железа (III) образуется при действии растворов щелочей на:

1. оксид железа (II);
2. оксид железа (III);
3. растворы солей железа (II);
4. растворы солей железа (III).

**6.**Хлорид железа (II) реагирует с каждым из двух веществ:

1. MgO , HCl
2. Zn , AgNO3
3. HNO3, CO2
4. CaO, CO2.

+HCl  + Na2CO3

7.В схеме превращений CaCO3? X1?  X2+ NaCl   веществом Х2 является

1. CaCO3
2. CaCl2
3. CaO
4. Ca(OH)2.

**8.**В схеме превращений FeCl3 ? X1 ? X2 ? Fe(OH)3 веществами Х1 и Х2 могут быть соответственно

1. Fe2(SO4)3,Fe2O3
2. FePO4, Fe3O4
3. Fe(NO3)3, Fe2O3
4. Fe(OH)3, Fe2(SO4)3.

**9. Установите соответствие между формулой вещества и его принад­лежностью к определенному классу**

|  |  |
| --- | --- |
| Формула вещества | Класс неорганических соединений |
| A) H3AsO4Б) BeOВ) Ca(OH)ClГ) SO3 | 1) кислота2) основание3) основный оксид4) амфотерный оксид5) кислотный оксид6) соль |

**Тема «Классы неорганических соединений»**

(решения и ответы)

**1 вариант**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Вопрос** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** |
| **Ответ** | 3 | 2 | 2 | 3 | 4 | 2 | 1 | 4 | 1465 |

Вопросы **1–8** оцениваются 1 баллом, вопрос **9** – 2 баллами.

Максимальное количество баллов – **10**.

Шкала перевода баллов в отметку:

9–10 баллов -***«5»***,   7–8   баллов -***«4»***,    5–6 баллов -***«3»***.