

Контрольна робота № 2
Тема. Основні класи неорганічних сполук.

Варіант I

Завдання 1-6 містить одну правильну відповідь.

1. Вкажіть формулу оксиду
А Ва(ОН)₂ Б Н₃ВО₃
В ВаО Г ВаСl₂
2. Вкажіть формулу основного оксиду
А Al₂O₃ Б CO₂
В CO Г CaO
3. Вкажіть формулу двохосновної оксигеновмісної кислоти
А HCl Б H₂SO₄
В H₃PO₄ Г H₂Se
4. Вкажіть тип хімічної реакції $FeO + H_2SO_4 \rightarrow FeSO_4 + H_2O$
А заміщення Б розкладу
В сполучення Г обміну
5. Вкажіть формулу речовини, яка взаємодіє з натрій оксидом Na₂O
А H₂O Б ВаО
В FeO Г Ca(ОН)₂
6. Вкажіть формулу речовини, яка *не взаємодіє* з хлоридною кислотою
А MgO Б NaOH
В Fe Г SO₃

Завдання 7-9 містить декілька правильних відповідей.

7. Вкажіть формули речовин, які взаємодіють з водою. Напишіть відповідні рівняння реакцій.

- А CuO
- Б CaO
- В H₂CO₃
- Г CO₂
- Д FeO

8. Вкажіть метали, які взаємодіють з кислотами. Напишіть відповідні рівняння реакцій.

- А Li
- Б Hg
- В Cr
- Г Pt
- Д Au

9. Вкажіть формули речовин, які реагують з калій оксидом K₂O. Напишіть відповідні рівняння реакцій.

- А NaOH
- Б CO₂
- В H₂SO₄
- Г CuO
- Д CO

Завдання 10-11 передбачають встановлення відповідності

10. Встановіть відповідність між формулою речовини та її класифікаційною ознакою

<i>Класифікаційна характеристика</i>	<i>Формула</i>
1 кислота	А BaBr ₂
2 основа	Б HCl
3 сіль	В NO
4 оксид	Г NH ₃
	Д NaOH

11. Встановіть відповідність між формулою речовин та її назвою

<i>Назва речовини</i>	<i>Формула</i>
1 сульфідна кислота	А MnO
2 сульфатна кислота	Б H ₂ SO ₄
3 манган (II) оксид	В H ₂ S
4 манган (IV) оксид	Г MnO ₂
	Д H ₂ SO ₃

Завдання 12 передбачає розв'язання розрахункової задачі

12. Розрахуйте об'єм газу, який виділиться при взаємодії алюмінію масою 5,4 г з сульфатною кислотою.

Відповідь: