

## Контрольное тестирование по химии

### 8 класс

1. Схема распределения электронов по электронным слоям:  $1s^2 2s^2 2p^4$  соответствует атому

1) хлора 2) фтора 3) кислорода 4) серы

2. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?

1) P → S → Cl                      2) N → P → As                      3) O → S → Se

4) S → P → Si

3. Наиболее сильными кислотными свойствами обладает высший оксид

1) кремния 2) фосфора 3) алюминия 4) хлора

4. В каком ряду расположены серная кислота, гидроксид калия, карбонат кальция:

1) HNO<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>, H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> 2) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, CaCO<sub>3</sub>, KOH

3) HNO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>S, Mg(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 4) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, KCl, Ca(OH)<sub>2</sub>

5. Схема распределения электронов по слоям атома химического элемента –

2,8,6.                      Химическая                      формула высшего                      оксида                      этого элемента \_\_\_\_\_

6. Основным оксидом является:

1) SO<sub>3</sub>                      2) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>                      3) Na<sub>2</sub>O                      4) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

7. Какое уравнение соответствует реакция замещения?

1) Fe + CuSO<sub>4</sub> = FeSO<sub>4</sub> + Cu                      2) CaCl<sub>2</sub> + K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> = CaCO<sub>3</sub> + 2KCl

3) AgNO<sub>3</sub> + NaCl = AgCl + NaNO<sub>3</sub>                      4) Zn(OH)<sub>2</sub> = ZnO + H<sub>2</sub>O

8. С водой при комнатной температуре реагирует

1) медь 2) серебро 3) натрий 4) ртуть

9. Дана схема превращений:

Mg → MgO → MgCl<sub>2</sub> → Mg(OH)<sub>2</sub> → MgSO<sub>4</sub>

Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения и укажите типы химических реакций.

10. Даны вещества: NaNO<sub>3</sub>; BaCl<sub>2</sub>; Mg; CuSO<sub>4</sub>; AgNO<sub>3</sub>. Приведите молекулярные уравнения трех возможных реакций между данными веществами. Укажите тип каждой реакции.

11. Какой объем водорода выделится при взаимодействии 5,2 г цинка с серной кислотой?