

§ 24. СОЛИ

Тест 1

1. Вещества, состоящие из атомов металлов и кислотных остатков - это:

- а) оксиды; в) соли;
б) кислоты; г) простые вещества.

2. Химическая формула поваренной соли:

- а) CaCO_3 ; в) Na_2CO_3 ;
б) NaCl ; г) KMnO_4 .

3. Сульфат калия имеет химическую формулу:

- а) CaSO_4 ; в) K_2S ;
б) K_2SO_3 ; г) K_2SO_4 .

4. Фосфатом кальция является соль:

- а) CaF_2 ; в) K_3PO_4 ;
б) KF ; г) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.

5. Хлорид железа(II) образуется в реакции:

- а) $\text{Al} + \text{HCl}$ в) $\text{Fe} + \text{HCl}$
б) $\text{Fe} + \text{HSO}_4$ г) $\text{Fe} + \text{O}_2$

6. Относительная формульная масса соли $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ равна:

- а) 261; в) 167;
б) 199; г) 334.

7. НЕПРАВИЛЬНО указано название соли:

- а) CaSO_4 - сульфат кальция;
б) Na_2SO_4 - сульфат натрия(II);
в) CuCl_2 - хлорид меди(II);
г) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ - нитрат железа(II)

8. Реакция с образованием водорода и соли протекает между веществами:

- а) HCl и Au ; в) H_2SO_4 и Pt ;
б) HCl и Al ; г) H_2SO_4 и Au

9. В ряду - MgO , H_2SO_4 , K_2CO_3 , FeCl_2 , NaNO_3 , HCl - число формул оксидов и солей соответственно равно:

- а) 2 и 5; в) 2 и 3;
б) 3 и 3; г) 1 и 3.

10. Для приготовления раствора массой 200 г с массовой долей соли NaCl 5 % требуется соль массой:

- а) 40 г; в) 10 г;
б) 25 г; г) 5 г.