§ 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_2CO3;
б) NaCl; г) KMnO4.

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) $Ca_3(PO_4)_2$.

5. Хлорид железа(II) образуется в реакции:
а) A1 + HC1 в) Fe + HC1
б) Fe + HSO_4 г) Fe + O_2

6. Относительная формульная масса соли $Ba(NO_3)_2$ 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) $CuC1_2$ - хлорид меди(II);
г) $Fe(NO_3)_2$ - нитрат железа(II)

8. Реакция с образованием водорода и соли протекает между веществами:
а) HC1 и Au; в) H_2SO_4 и Pt;
б) HC1 и A1; 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.

LIVEWORKSHEETS