«Строение вещества»

1. Элемент с наименьшей электроотрицательностью:

1) магний;                2) кремний;                 3) хлор;                 4) сера

2.Электроотрицательность возрастает в ряду элементов:

1) F, O, N, C;            3) Be, C, F, O;

2) C, Si, Ge, Sn;        4) AI, P, S, CI.

3.В оксиде серы (IV) химическая связь:

1) ковалентная неполярная;           3) ионная;

2) ковалентная полярная;               4) металлическая.

4.Соединению с ионной связью соответствует химическая формула:

1) NH3;                   2) HBr;              3) СО;            4) CaBr2.

5.Соединениями с ковалентной полярной и ионной связью являются  соответственно:

   1) бром и бромоводород;

   2) хлороводород и хлорид бария;

   3) оксид бария и хлорид кальция;

   4) вода и оксид углерода (IV).

6.Степень окисления хлора в соединении, формула которого KCIO4, равна:

    1) +4;         2) +5;               3) +6;                        4) +7.

7.Максимально возможную степень окисления азот проявляет в соединении, формула которого:

    1) NO2;                   2) NO;              3) NaNO3,           4) NaNO2.

8.Степень окисления серы одинакова в каждом из соединений группы:

    1) S, H2S, Na2SO3;                 3) SO3, H2SO4, Li2SO3;

    2) K2S, K2SO3, K2SO4;           4) SO2, K2SO3, H2SO3;

9.К веществам молекулярного строения не относится:

   1) вода;        2) оксид углерода (II),          3)алмаз,               4) азот.

10.Хлорид рубидия имеет кристаллическую решетку:

1) молекулярную;            3) ионную;

2) атомную;                      4) металлическую.

11. Молекулярную и атомную кристаллическую решетку имеют соответственно:

1) водород и иодоводород;            3) вода и оксид кальция;

2) водород и кремний;                    4) хлорид натрия и хлороводород.

12.В узлах кристаллической решетки аммиака NH3 находятся:

     1) атомы;        2) молекулы;       3) ионы;          4) атомы и ионы.

13.Для бромида бария характерна:

 1) низкая температура;                           3) высокая температура плавления;

 2) электропроводность;                          4) пластичность.

14**.**Электролитом является каждое из двух веществ, формулы которых:

     1) Ca3(PO4)2 и FeO;                       2) Fe(NO3)2 и КОН

     3) AgBr и CaCO3;                          4) HNO3 и SiO2.

15**.**С образованием гидроксид-ионов диссоциирует:

     1) вода;                                  2) гидроксид бария;

     3) серная кислота;                4) оксид натрия.

16. 3 моль катионов образуется при полной диссоциации 1 моль:

      1) фосфата натрия;                     2) гидроксида кальция;

      3) нитрата алюминия;                4) хлорида магния.

17. 2 моль анионов образуется при полной диссоциации:

       1) карбоната калия;                   2) гидроксида бария;

       3) сульфата меди (II);                4) хлорида калия.

18**.**Правой части уравнения электролитической диссоциации нитрата

    алюминия соответствует запись:

        1) →3AI+ +NO3 -                   2) →AI3+ +3NO -

        3) →AI+ +NO3 -                     4) →AI3+ +3NO3 -