Контрольная работа № 1 по теме «Строение вещества» 9 класс

Вариант – 1

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 -

.