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

Вариант – 2

1. Элемент с наибольшей электроотрицательностью:

1) бор; 2) азот; 3) кислород; 4) углерод

2.Электроотрицательность убывает в ряду элементов:

1) I, Br, CI, F; 3) F, O, N, C;

2) C, Si, F, O; 4) Si, P, S, CI.

3.В хлориде бария химическая связь:

1) ковалентная неполярная; 3) ионная;

2) ковалентная полярная; 4) металлическая.

4.Соединению с ковалентной полярной связью соответствует химическая формула:

1) NH3; 2) Br2; 3) СаО; 4) КBr.

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

1) бром и бромоводород;

2) хлороводород и хлор;

3) хлорид кальция и хлор;

4) оксид лития и оксид серы (IV).

6.Степень окисления иода в соединении, формула которого NaIO3, равна:

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

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

1) MnO2; 2) MnCI2; 3) K2MnO4, 4) HMnO4, .

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

1) N2O, N2, NO2; 3) HNO3, N2O5, NaNO3;

2) HNO2, NO2, NaNO2; 4) Ca3N2, NH3, NO;

9.К веществам молекулярного строения относится:

1) кремний; 2) оксид углерода (IV), 3)графит, 4) оксид кремния (IV).

10.Сероводород имеет кристаллическую решетку:

1) молекулярную; 3) ионную;

2) атомную; 4) металлическую.

11. Ионную и молекулярную кристаллическую решетку имеют соответственно:

1) бромоводород и бром; 3) хлорид калия и хлор;

2) алмаз и водород; 4) хлор и хлорид калия

12.В узлах кристаллической решетки натрия находятся:

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

13.Для азота в твердом агрегатном состоянии характерна:

1) низкая температура; 3) высокая температура плавления;

2) электропроводность; 4) пластичность.

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

1) AI(OH)3 и AICI3 2) Fe2(SO4)3  и Cu(ОН)2

3) CaCO3 и Ca3(PO4)2; 4) AI(NO3)3 и HBr.

15**.**С образованием ионов серебра диссоциирует:

1) хлорид серебра; 2) нитрат серебра;

3) оксид серебра; 4) гидроксид серебра

16. 2 моль катионов образуется при полной диссоциации 1 моль:

1) нитрат натрия; 2) серная кислота;

3) хлорид кальция; 4) сульфат железа (II).

17. 3 моль анионов образуется при полной диссоциации:

1) карбоната калия; 2) гидроксид алюминия;

3) фосфорная кислота; 4) сульфат алюминия.

18**.** Правой части уравнения электролитической диссоциации карбоната калия соответствует запись:

1) →К2+ +СO32- 2) →К2+ +СO32-

3) →2К+ +СO32- 4) →2К+ +3СO2-