**Входной контроль10 класс**

 **Вариант 2**

1. Соединением с ковалентной неполярной связью является:

1) НС1        2) О2       3) СаС12        4) Н2О

 2. Путем соединения атомов одного и того же химического элемента образуется связь:

1) ионная; 2)  ковалентная полярная:     3) ковалентная неполярная;  4) водородная.

3. В аммиаке и хлориде бария химическая связь соответственно:

1) ионная и ковалентная полярная        3)  ковалентная неполярная и металлическая

2) ковалентная полярная и ионная        4) ковалентная неполярная и ионная

4. В каком ряду все вещества имеют ковалентную  полярную связь?

1) НС1, NaCl, С12        2) О2, Н2О, СО2          3) Н2О, NH3, CH4          4) NaBr, HBr, СО

5. Химическая связь в молекуле фтороводорода:

1)ковалентная полярная;  2) ковалентная неполярная;  3) ионная;   4) водородная.

6. Кислотным является оксид, формула которого:

 1) СгО3        2) СаО        3) А12О3        4) NО

 7.  К двухосновным слабым кислородсодержащим кислотам относится:

1) H2SО4 2) H2S 3) H2CО3 4) HNО3

  8.  Кислотным и основным оксидом являются соответственно:

1) SО2 и MgO   2) СО2 и А12О3        3) Na2О и FeO   4) ZnO и SО3

9. Только кислоты расположены в ряду:

1) HNО3, Ca(NО3)2, NО2                       3) HNО2, HNО3, CH3CООH

2) КНСО3, Ba(HSО4)2, ZnOHCl           4) H2S, Na2SО3, SО2

10. К средним солям относится каждое из двух веществ:

1) Fe(OH)2Cl и Fe(HSО4)2                 3) MgCl2 и Mg(OH)NО3

2) КНСО3 и NaHSiО3         4) K3PО4 и BaSiО3

**Входной контроль10 класс**

 **Вариант 1**

1. Соединением с ковалентной полярной связью является:

1) Na        2) О2       3) СаС12        4) Н2О

 2. Путем соединения атомов неметаллов образуется связь:

1) ионная; 2)  ковалентная полярная:     3) ковалентная неполярная;  4) водородная.

3. В воде и хлориде натрия химическая связь соответственно:

1) ионная и ковалентная полярная        3)  ковалентная неполярная и металлическая

2) ковалентная полярная и ионная        4) ковалентная неполярная и ионная

4. В каком ряду все вещества имеют ковалентную  неполярную связь?

1) НС1, NaCl, С12        2) О2, Н2,N2         3) Н2О, NH3, CH4          4) NaBr, HBr, СО

5. Химическая связь в молекуле аммиака:

1)ковалентная полярная;  2) ковалентная неполярная;  3) ионная;   4) водородная.

6. Основным является оксид, формула которого:

 1) СгО3        2) СаО        3) А12О3        4) NО

 7. К двухосновным сильным кислородсодержащим кислотам относится:

1) H2SО4 2) H2S 3) H2CО3 4) HNО3

  8. Кислотным и амфотерным оксидом являются соответственно:

1) SО2 и MgO   2) СО2 и А12О3        3) Na2О и FeO   4) ZnO и SО3

9. Только соли расположены в ряду:

1) HNО3, Ca(NО3)2, NО2                       3) HNО2, HNО3, CH3CООH

2) КНСО3, Ba(HSО4)2, ZnOHCl           4) H2S, Na2SО3, SО2

10. К кислым солям относится каждое из двух веществ:

1) Fe(OH)2Cl и Fe(HSО4)2                 3) MgCl2 и Mg(OH)NО3

2) КНСО3 и NaHSiО3         4) K3PО4 и BaSiО3

Ключи:

**Вариант 2**

**Часть А.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А1 | А2 | А3 | А4 | А5 | А6 | А7 | А8 | А9 | А10 |
| 2 | 3 | 2 | 3 | 1 | 1 | 3 | 1 | 3 | 4 |

**Вариант 1**

**Часть А.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А1 | А2 | А3 | А4 | А5 | А6 | А7 | А8 | А9 | А10 |
| 4 | 2 | 2 | 2 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 |