**Проверочная работа по теме: Типы химической связи.**

**Вариант : 1**

1.     Поиграйте в крестики – нолики и покажите выигрышный путь, который составляют вещества:

1)    с ионной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Na2O | K2O | Li3N |
| Cl2 | H2O | SO3 |
| N2 | O3 | P2O5 |

2)     с ковалентной полярной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cl2 | Li3N | N2 |
| P2O5 | H2O | SO3 |
| K2O | O3 | Na2O |

3)    С ковалентной неполярной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cl2 | Br2 | N2 |
| MgO | N2O | SO3 |
| K2O | O3 | Na2O |

2.      Поставьте знак <,  > или = в значениях электроотрицательности элементов:

1)    ЭО(N)   ЭО(O)

2)    ЭО(Si)    ЭО(P)

3)    ЭО(B)   ЭО(F)

4)    ЭО(O)    ЭО(Ca)

3.     Напишите схему образования химической связи для:

1)    PH3

2)    K2O

3)    Br2

**Вариант: 2**

**1.**     **Поиграйте в крестики – нолики и покажите выигрышный путь, который составляют вещества:**

1)    с ионной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Na2O | H2O | Li3N |
| Cl2 | LiCl | SO3 |
| N2 | O3 | CaC2 |

2)     с ковалентной полярной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cl2 | Li3N | N2O5 |
| P2O5 | H2O | S8 |
| PH3 | O3 | Na2O |

3)    С ковалентной неполярной связью

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cl2 | LiCl | N2 |
| Br2 | N2 | P4 |
| KO | O3 | Na2O |

2.      Поставьте знак <,  > или = в значениях электроотрицательности элементов:

1)    ЭО(Mg)   ЭО(O)

2)    ЭО(Ca)   ЭО(P)

3)    ЭО(F)   ЭО(B)

4)    ЭО(O)   ЭО(Ca)

3.     Напишите схему образования химической связи для:

1)    F2O

2)    LiF

3)    Cl2