*Приложение 1. Ковалентная и ионная связь.*

 *Вариант 1.*

1. *Наибольшую электроотрицательность имеет элемент:*

1) **Na**  2) **O** 3) **Mg** 4) **H**

 *2. У какого элемента наиболее выражены металлические свойства?*

1) **Be** 2) **Al** 3) **Ca** 4) **Sr**

 *3. Соединениям с ковалентной полярной связью и ковалентной неполярной связью соответствуют:*

1) **HI иH2**

2**) HCl и Ca**

3**) SO3 и PH3**

4) **KCL и Au**

 *4. Все вещества имеют ковалентную полярную связь в ряду:*

1) **Ca, NaCl, CO2**

2) **HI, CH4, SO3**

3) **CO, O2, Fe**

4) **MgCl2, Cu, CO2**

 *5. Все вещества имеют ионную связь в ряду:*

1) **CaH2, NaCl, LiF**

2) **CH3COONa, S8, CO2**

3) **CO, O2, Fe Cl3**

4) **CaCl2, Au, CH4**

|  |  |
| --- | --- |
| **№ задания** | **Правильный ответ** |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

*Ковалентная и ионная связь.*

*Вариант 2.*

1. *Наибольшую электроотрицательность имеет элемент:*

 1) **Li** 2) **S**  3) **F** 4) **K**

1. *У какого элемента наиболее выражены металлические свойства?*

 1) **Li** 2) **Mg** 3) **Al** 4) **K**

1. *Соединениям с ковалентной полярной связью и ковалентной неполярной связью соответствуют:*

 1) **HBr и Mg**

 2**) N2O5 и N2**

 3) **NaCl и O2**

 4**) CO2 и Ag**

1. *Все вещества имеют ковалентную полярную связь в ряду:*

 1) **H2O, NH3, N2**

2) **HCl, SO2, CO2**

 **3) HF, Ca, BaCl2**

 4) **Al, CH4, MgCl2**

1. *Все вещества имеют ионную связь в ряду:*

 1) **SO3, NaCl, P4**

 2) **LiCl, Ni, CO2**

 **3) NaF, K2S, BaCl2**

4) **MgCl2, Cu, CO**

|  |  |
| --- | --- |
| **№ задания** | **Правильный ответ** |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

Один правильный ответ 1 балл. 5 баллов – «5», 4балла – «4», 3 балла – «3».