**Химия 8 класс.**

**Контрольная работа по теме: «Атомы химических элементов»**

1. **Определите тип химической связи у следующих соединений. Запишите схему образования связи для двух любых соединений.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант – 1**  Cl2, HCl, NF3, CaCl2, K | **Вариант – 2**  F2, HBr, Li2, LiCl, CO2 |

1. **Расположите химические элементы:Mg, Al, Li, Na, P, Si, Cl, B, F, C, N в порядке**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант – 1**  Ослабления металлических свойств | **Вариант – 2**  Усиления неметаллических свойств |

1. **Определите количество протонов, электронов и нейтронов у всех атомов химических элементов.**

**Запишите электронные конфигурации подчеркнутых химических элементов.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант – 1**  Ca, Al, Cl, As, Ag | **Вариант – 2**  Cu, Br, Fe, Co, K |

1. **Вычислите относительную молекулярную массу соединений**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант – 1**  NaNO3  2ZnCl2  AgNO3 | **Вариант – 2**  CaSO4  2CuS  Al(OH)3 |