|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

**ТЕМА: "ВВЕДЕНИЕ. АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ"**

**ВАРИАНТ 1**

1. Рассчитайте относительные молярные массы веществ: Na2SO4, CO2.

2. Расположите элементы в порядке возрастания их:

а) неметаллических свойств: P, Si, S;

б) металлических свойств: Ga, Al, B.

Ответ поясните.

1. Определите тип связи в веществах: NaCl, Cl2, SCl2. Приведите схему

образования для любого из веществ.

4.Определите число электронов, протонов и нейтронов для частиц:

1. 35Cl,37Cl, 37Cl-.

5. Укажите положение фтора в Периодической таблице. Приведите его элек

тронную формулу.

6. Определите массовую долю азота в веществе N2O5.