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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ.**

**8 КЛАСС.**

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

**ВАРИАНТ 4**

1.Рассчитайте относительные молярные массы веществ:

CaSO3, NO2.

2. Расположите элементы в порядке возрастания их:

а) неметаллических свойств: Se, O, Te;

б) металлических свойств: Na, Al, Mg.

Ответ поясните.

3. Определите тип связи в веществах: OF2, F2, CaF2. Приведите схе-

му образования для любого из веществ.

4. Определите число электронов, протонов и нейтронов для частиц: 42Ca, 43Ca, 42Ca+2.

5. Укажите положение серы в Периодической таблице. Приведите её электронную формулу.

6. Определите массовую долю хлора в веществе FeCl3.