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

**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.