**1 вариант**

1. Электронную   конфигурацию   Is22s22p63s23p64s2   имеет атом:

а)магния в) железа

б) калия г) кальция

2. Химический элемент расположен в IV периоде, IA группе. Распределению электронов в атоме этого элемента соответствует ряд чисел:

а)  2,8,8,2

б)  2, 8, 18, 1

в)  2, 8, 8, 1

г) 2,8, 18,2

Какой это элемент?

3. В ряду химических элементов C → Si → Ge → Sn

а) увеличивается число электронных слоёв

б) увеличивается электроотрицательность

в) увеличиваются неметаллические свойства

г) уменьшается число протонов в ядре атома

4. Легче всего присоединяют электроны:

а) фосфор

б) хлор

в) иод

г) кислород

**2 вариант**

1. Электронную   конфигурацию   Is22s22p63s23p64s1   имеет атом:

а) лития в) натрия

б) калия г) кальция

2. Химический элемент расположен в IV периоде, II A группе. Распределению электронов в атоме этого элемента соответствует ряд чисел:

а)  2,8,8,2

б)  2, 8, 18, 1

в)  2, 8, 8, 2

г) 2,8, 18,2

Какой это элемент?

3. В ряду химических элементов В - С - N – О возрастает:

а) способность атома отдавать электроны

б) высшая степень окисления

в) низшая степень окисления

г) радиус атома

4. Легче всего присоединяют электроны:

а) азот

б) фтор

в) кремний

г) бром