1. Атомы кислорода и серы имеют одинаковое число

1) протонов
2) электронных слоев
3) внешних электронов
4) нейтронов

2. Восьмиэлектронную внешнюю оболочку имеет каждая из двух частиц:

1) S^{2-} и Cl^{7+}
2) C^{4+} и C^{4-}
3) Cl^{5+} и Li^{+}
4) H^{+} и Ca^{2+}

3. Одинаковое число валентных электронов имеют атомы калия и

1) натрия
2) фосфора
3) углерода
4) магния

4. На 2*s*-энергетическом подуровне расположены все валентные электроны атома

1) магния
2) бериллия
3) кремния
4) натрия

5. Атомы азота и кислорода имеют

1) одинаковый заряд ядра
2) различное число электронных слоев
3) одинаковое число электронов
4) различное число протонов

6. Валентные электроны атома магния находятся на энергетическом подуровне

1) 2*p*
2) 3*d*
3) 2*s*
4) 3*s*

7. На 3*s*-энергетическом подуровне в основном состоянии расположены все валентные электроны атома

1) магния
2) алюминия
3) азота
4) бора

8. Валентные электроны атома кальция в основном состоянии находятся на энергетическом подуровне

1) 3*s*
2) 4*s*
3) 3*d*
4) 4*p*

9. Число неспаренных электронов в атоме серы в основном состоянии равно

1) 6
2) 1
3) 4
4) 2

10. Два неспаренных электрона на внешнем уровне в основном состоянии имеет атом

1) магния
2) углерода
3) хлора
4) бериллия