

1. Атомы кислорода и серы имеют одинаковое число

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

2. Восьмизлектронную 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 $2s$ -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) $2p$
- 2) $3d$
- 3) $2s$
- 4) $3s$

7. На $3s$ -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) $3s$
- 2) $4s$
- 3) $3d$
- 4) $4p$

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