

Строение атома

1. Электронная конфигурация $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ соответствует иону

- 1) Fe^{2+} 2) S^{2-} 3) Al^{3+} 4) N^{3-}

2. Число электронов в ионе Ca^{2+} равно

- 1) 18 2) 20 3) 22 4) 40

3. Электронную конфигурацию инертного газа имеет ион

- 1) Cr^{3+} 2) Cl^- 3) Cu^{2+} 4) Fe^{2+}

4. Неспаренные электроны на внешнем уровне в основном состоянии имеет атом

- 1) Be 2) Si 3) Ar 4) Mg

5. Электронную конфигурацию гелия имеет ион

- 1) Al^{3+} 2) H^- 3) C^{+2} 4) O^{2-}

6. Строение какой частицы не соответствует электронной конфигурации инертного газа?

- 1) S^{2-} 2) Cl^- 3) Cu^{2+} 4) Ca^{2+}

Ответы

1. 2

2. 1

3. 2

4. 2

5. 2

6. 3