

**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.** Однаковое 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