

Установите соответствие между электронной конфигурацией внешнего энергетического уровня атома (иона) в основном состоянии и названием частицы.

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ

1 — $4s^2 4p^5$

2 — $3s^2 3p^6$

3 — $3s^2 3p^3$

НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ

а — катион алюминия

б — атом фосфора

в — хлорид-ион

г — атом брома

д — атом бора

1) 1г, 2в, 3б

2) 1в, 2б, 3д

3) 1д, 2в, 3а

4) 1б, 2в, 3д