

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

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ

1 — $3s^23p^6$

2 — $3s^23p^2$

3 — $2s^22p^6$

НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ

а — катион натрия

б — атом кремния

в — хлорид-ион

г — атом кислорода

д — атом гелия

1) 1в, 2б, 3а

2) 1г, 2в, 3б

3) 1д, 2б, 3а

4) 1д, 2а, 3г