

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

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ	НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ
1 — $3s^23p^6$	а — катион натрия
2 — $3s^23p^2$	б — атом кремния
3 — $2s^22p^6$	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