

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

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ	НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ
1 — $4s^24p^5$	а — катион алюминия
2 — $3s^23p^6$	б — атом фосфора
3 — $3s^23p^3$	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