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

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ	НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ
1 — $3s^2 3p^6$	а — атом серы
2 — $4s^2 4p^6$	б — катион калия
3 — $2s^2 2p^5$	в — бромид-ион
	г — атом ксенона
	д — атом фтора

1) 1г, 2г, 3б 2) 1а, 2б, 3д 3) 1в, 2б, 3а 4) 1б, 2в, 3д