

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

ЭЛЕКТРОННАЯ КОНФИГУРАЦИЯ	НАЗВАНИЕ ЧАСТИЦЫ
--------------------------	------------------

1 — $3s^23p^6$

2 — $4s^24p^6$

3 — $2s^22p^5$

а — атом серы

б — катион калия

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