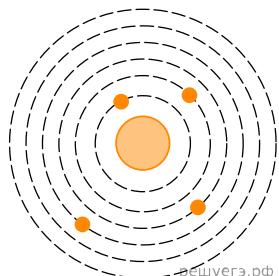


На рисунках изображены условные схемы электрически нейтральных атомов. Черными точками обозначены электроны, а пунктирными окружностями — некоторые возможные энергетические уровни электронов. Установите соответствие между условными схемами атомов и обозначениями атомов, которые соответствуют этим схемам. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

УСЛОВНАЯ СХЕМА АТОМА

А)



ОБОЗНАЧЕНИЕ АТОМА

- 1) ${}^4_2\text{He}$
- 2) ${}^9_4\text{Be}$
- 3) ${}^{13}_6\text{C}$
- 4) ${}^6_3\text{Li}$

Б)

