

Ядро некоторого химического элемента A содержит n протонов и $n + 1$ нейтронов. Ядро некоторого химического элемента B содержит $n + 1$ протонов и $n - 1$ нейтронов.

Установите соответствие между ядрами этих химических элементов и их изотопами, перечисленными в таблице. К каждой позиции первого столбца подберите соответствующую позицию из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

ЯДРА ЭЛЕМЕНТОВ

- А) ядро A
- Б) ядро B

ИХ ИЗОТОПЫ

- 1) ядро с числом протонов n и числом нуклонов $2n$
- 2) ядро с числом протонов $2n$ и числом нуклонов $2n + 1$
- 3) ядро с числом протонов $n + 1$ и числом нуклонов $2n - 1$
- 4) ядро с числом протонов $n - 1$ и числом нуклонов $2n$