

Ядро некоторого химического элемента  $A$  содержит  $n$  протонов и  $n + 1$  нейтронов. Ядро некоторого химического элемента  $B$  содержит  $n + 1$  протонов и  $n$  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  $2n + 1$  и числом нуклонов  $n$
- 2) ядро с числом протонов  $n$  и числом нуклонов  $2n + 2$
- 3) ядро с числом протонов  $2n$  и числом нуклонов  $n - 1$
- 4) ядро с числом протонов  $n + 1$  и числом нуклонов  $2n + 1$