На рисунке представлен фрагмент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева. Под названием каждого элемента приведены массовые числа его основных стабильных изотопов. При этом нижний индекс около массового числа указывает (в процентах) распространенность изотопа в природе.

| | | | | |
|---|---|---|---|---|
| 2 | II | **Li** 3<br>ЛИТИЙ<br>$7_{93}$ $6_{7,4}$ | **Be** 4<br>БЕРИЛЛИЙ<br>$9_{100}$ | 5 **B**<br>БОР<br>$11_{80}$ $10_{20}$ |
| 3 | III | **Na** 11<br>НАТРИЙ<br>$23_{100}$ | **Mg** 12<br>МАГНИЙ<br>$24_{79}$ $26_{11}$ $25_{10}$ | 13 **Al**<br>АЛЮМИНИЙ<br>$27_{100}$ |
| 4 | IV | **K** 19<br>КАЛИЙ<br>$39_{93}$ $41_{6,7}$ | **Ca** 20<br>КАЛЬЦИЙ<br>$40_{97}$ $44_{2,1}$ | **Sc** 21<br>СКАНДИЙ<br>$45_{100}$ |
| | V | 29 **Cu**<br>МЕДЬ<br>$63_{69}$ $65_{31}$ | 30 **Zn**<br>ЦИНК<br>$64_{49}$ $66_{28}$ $68_{19}$ | 31 **Ga**<br>ГАЛЛИЙ<br>$69_{60}$ $71_{40}$ |

Число протонов и число нейтронов в ядре самого распространенного изотопа галлия соответственно равно

1) 38 протонов, 31 нейтрон
2) 69 протонов, 31 нейтрон
3) 31 протон, 38 нейтронов
4) 38 протонов, 60 нейтронов

1) 38 протонов, 31 нейтрон 2) 69 протонов, 31 нейтрон 3) 31 протон, 38 нейтронов
4) 38 протонов, 60 нейтронов