

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

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

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

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