

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

Укажите число протонов и число нейтронов в ядрах приведенных в таблице изотопов меди.

- 1) число протонов одинаково и равно 29, число нейтронов равно 63 и 65
- 2) число нейтронов одинаково и равно 29, число протонов равно 34 и 36
- 3) число нейтронов одинаково и равно 29, число протонов равно 63 и 65
- 4) число протонов одинаково и равно 29, число нейтронов равно 34 и 36