

На рисунке представлен фрагмент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева. Под названием элемента приведены массовые числа его основных стабильных изотопов, 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	B ⁵ БОР 11 ₈₀ 10 ₂₀
		Na ¹¹ НАТРИЙ 23 ₁₀₀	Mg ¹² МАГНИЙ 24 ₇₉ 26 ₁₁ 25 ₁₀	Al ¹³ АЛЮМИНИЙ 27 ₁₀₀
3	III			
4	IV	K ¹⁹ КАЛИЙ 39 ₉₃ 41 _{8,7}	Ca ²⁰ КАЛЬЦИЙ 40 ₉₇ 44 _{2,1}	Sc ²¹ СКАНДИЙ 45 ₁₀₀
		29 Cu МЕДЬ 63 ₆₉ 65 ₃₁	30 Zn ЦИНК 64 ₄₉ 66 ₂₈ 68 ₁₉	31 Ga ГАЛЛИЙ 69 ₆₀ 71 ₄₀

Число протонов и число нейтронов в ядре наименее распространенного изотопа кальция соответственно равно

- 1) 24 протона, 20 нейтронов
- 2) 20 протонов, 24 нейтрона
- 3) 20 протонов, 44 нейтрона
- 4) 44 протона, 22 нейтрона