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}	5 B БОР 11_{80} 10_{20}
3	III	Na 11 НАТРИЙ 23_{100}	Mg 12 МАГНИЙ 24_{79} 26_{11} 25_{10}	13 Al АЛЮМИНИЙ 27_{100}
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 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