

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

Определите число нейтронов в ядре самого распространенного стабильного изотопа меди.

2	II	${}^7_{93} 6_7$ 3 <i>Li</i> литий	${}^9_{100}$ 4 <i>Be</i> бериллий	${}^{11}_{80} 10_{20}$ 5 <i>B</i> бор
3	III	${}^{23}_{100}$ 11 <i>Na</i> натрий	${}^{24}_{79} 26_{11} 25_{10}$ 12 <i>Mg</i> магний	${}^{27}_{100}$ 13 <i>Al</i> алюминий
4	IV	${}^{39}_{93} 41_7$ 19 <i>K</i> калий	${}^{40}_{97} 44_{2,1}$ 20 <i>Ca</i> кальций	${}^{45}_{100}$ 21 <i>Sc</i> скандий
	V	${}^{63}_{69} 65_{31}$ 29 <i>Cu</i> медь	${}^{64}_{49} 66_{28} 68_{19}$ 30 <i>Zn</i> цинк	${}^{69}_{60} 71_{40}$ 31 <i>Ga</i> галлий _ф