

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 протонов 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
		${}^{23}_{100}$ 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
		${}^{63}_{69}$ ${}^{65}_{31}$ 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