

1. 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 <sub>ф</sub>

2. 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 цинка.

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 <sub>ф</sub>