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