

На рисунке представлен фрагмент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева. Под названием каждого элемента массовые числа основных стабильных изотопов. При этом 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 $69_{60} \ 71_{40}$ рф

Укажите число нейтронов в ядре наименее распространенного стабильного цинка.