

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

2	II	Li литий $7_{93} 6_{7,4}$	3	Be БЕРИЛИЙ 9_{100}	4	5	B БОР $11_{80} 10_{20}$
3	III	Na НАТРИЙ 23_{100}	11	Mg МАГНИЙ $24_{79} 26_{11} 25_{10}$	12	13	Al АЛЮМИНИЙ 27_{100}
4	IV	K КАЛИЙ $39_{93} 41_{6,7}$	19	Ca КАЛЬЦИЙ $40_{97} 44_{2,1}$	20	Sc СКАНДИЙ 45_{100}	21
	V	29 МЕДЬ $63_{69} 65_{31}$	Cu	30 ЦИНК $64_{49} 66_{28} 68_{19}$	Zn	31 ГАЛЛИЙ $69_{60} 71_{40}$	Ga

Укажите число нейтронов в ядрах указанных стабильных изотопов калия.

- 1) 39 и 19
- 2) 39 и 41
- 3) 20 и 22
- 4) 19 и 19

1) 39 и 19 2) 39 и 41 3) 20 и 22 4) 19 и 19