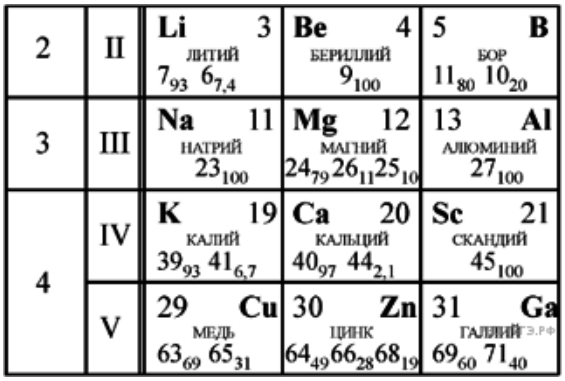
На рисунке представлен фрагмент Периодической системы элементов Д. И. Менделеева. Под названием каждого элемента приведены массовые числа его основных стабильных изотопов. При этом нижний индекс около массового числа указывает (в процентах) распространенность изотопа в природе.



2	II	**Li** 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}

Укажите число нейтронов в ядрах указанных стабильных изотопов калия.

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