Опираясь на данные фрагмента периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева, представленного на рисунке, определите число протонов в ядре наименее распространенного изотопа калия. Нижний индекс около массового числа указывает распространенность изотопа в природе (в процентах).

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

РешуЕГЭ.рф