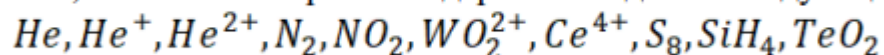


5. Укажите, сколько электронов содержит каждая из следующих частиц:



### II вариант

Атом гелия имеет порядковый номер два, поэтому его ядро несёт на себе заряд +2, а для компенсации этого заряда вокруг ядра вращается два электрона.

В однозарядном катионе гелия на один электрон меньше, поэтому заряд такой частицы +1.

В двухзарядном катионе гелия оба электрона отсутствуют.

Азот имеет порядковый номер 7, поэтому в молекуле  $N_2$  14 электронов.

В молекуле  $NO_2$   $7 + 8 + 8 = 23$  электрона.

В ионе  $WO_2^{2+}$   $74 + 8 \cdot 2 - 2 = 88$  электронов

В ионе  $Ce^{4+}$   $58 - 4 = 54$  электрон

В молекуле  $S_8$   $16 \cdot 8 = 128$  электронов

В молекуле  $SiH_4$   $14 \cdot 1 + 4 \cdot 1 = 18$  электронов

В молекуле  $TeO_2$   $52 + 2 \cdot 8 = 68$  электронов.





