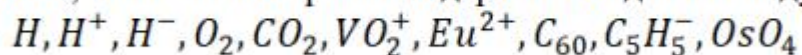


5. Укажите, сколько электронов содержит каждая из следующих частиц:



I вариант

Атом водорода имеет порядковый номер один, поэтому его ядро несёт на себе заряд +1, а для компенсации этого заряда вокруг ядра вращается один электрон.

В катионе водорода электронов нет совсем, поэтому заряд такой частицы +1.

В анионе водорода, напротив, один электрон лишний, поэтому ион имеет заряд -1.

Кислород имеет порядковый номер 8, поэтому в молекуле O_2 16 электронов.

В молекуле CO_2 $6 + 8 + 8 = 22$ электрона.

В ионе VO_2^+ $23 - 1 + 8 \cdot 2 = 38$ электронов

В ионе Eu^{2+} $63 - 2 = 61$ электрон

В молекуле фуллерена C_{60} $60 \cdot 6 = 360$ электронов

В анионе $C_5H_5^-$ $5 \cdot 6 + 5 \cdot 1 + 1 = 36$ электронов

В молекуле OsO_4 $76 + 4 \cdot 8 = 108$ электронов.

