

599

1mol当たりの水素原子の質量は $1.008 \times 10^{-3} kg$ なので、

これをアボガドロ定数で割ったものは、水素原子 1 個の質量 $m[kg]$ と等しくなる。

$$m = \frac{1.008 \times 10^{-3}}{6.0 \times 10^{23}} = 1.68 \times 10^{-27} kg$$

$$\frac{m}{m_e} = \frac{1.68 \times 10^{-27}}{9.1 \times 10^{-31}} = 1.85 \times 10^3 \text{ 倍}$$