

Astrophysical Quantities by Allen, C-W , the Athlone Press, Univ. of London 1973. Prof. Sing IAG USP

$$m_p := 1.6726231 \cdot 10^{-24} \cdot \text{gm} \quad m_e := 9.10956 \cdot 10^{-28} \cdot \text{gm} \quad \text{esu} := 4.80325 \cdot 10^{-10} \cdot \frac{\text{gm}^{0.5} \cdot \text{cm}^{1.5}}{\text{sec}}$$

$$R_o := 8.314510 \cdot 10^7 \cdot \frac{\text{erg}}{\text{mole} \cdot \text{K}} \quad \alpha_b := 137.041613064 \quad N_A := 6.0221367 \cdot 10^{23} \cdot \frac{1}{\text{mole}} \quad k_b := \frac{R_o}{N_A}$$

$$G := 6.67259 \cdot 10^{-8} \cdot \frac{\text{cm}^3}{\text{gm} \cdot \text{sec}^2} \quad \lambda_m := \frac{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b \cdot \text{esu}^2}{k_b} \quad c := 2.99792458 \cdot 10^{10} \cdot \frac{\text{cm}}{\text{sec}}$$

$$\frac{R_o}{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b} = 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K} \cdot \text{substance}} \quad \lambda_m = 1.438853782 \text{ cm} \cdot \text{K} \quad \Delta := \frac{m_p}{m_e}$$

$$\frac{R_o}{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b \cdot N_A} = 1.603443717 \cdot 10^{-19} \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}} \quad \frac{k_b}{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b} = 1.603443717 \cdot 10^{-19} \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}$$

$$\text{esu} := \sqrt{\frac{\lambda_m \cdot k_b}{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b}}$$

$$\alpha_b := \sqrt[23]{\frac{\Delta^3 \cdot \text{emu}^2 \cdot c^2}{G \cdot m_p \cdot m_e}}$$

$$\text{emu} := \sqrt{\frac{\lambda_m \cdot k_b}{2 \cdot \pi \cdot \alpha_b \cdot c^2}}$$

$$\text{esu} = 4.80325 \cdot 10^{-10} \frac{\text{gm}^{0.5} \cdot \text{cm}^{1.5}}{\text{sec}}$$

$$\text{emu} = 1.60219174 \cdot 10^{-20} \text{ gm}^{0.5} \cdot \text{cm}^{0.5}$$

$$\frac{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{c^2 \cdot \text{emu}^2} = 6.0221367 \cdot 10^{23}$$

$$\frac{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{\text{esu}^2} = 6.0221367 \cdot 10^{23}$$

$$\frac{\alpha_b^{23}}{\Delta^3} \cdot \frac{G \cdot m_p \cdot m_e}{c} = h_o$$

$$\frac{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{N_A \cdot \text{mole} \cdot c} = 7.695727477 \cdot 10^{-30} \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}}$$

$$\frac{\alpha_b^{23}}{\Delta^3} \cdot \frac{G \cdot m_p \cdot m_e}{c} = 7.695727476 \cdot 10^{-30} \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}}$$

$$\frac{\alpha_b^{23}}{\Delta^3} \cdot \frac{G \cdot m_p \cdot m_e}{c} = \frac{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{N_A \cdot c}$$

$$\frac{c \cdot \lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{G \cdot m_p \cdot m_e \cdot c} \cdot \frac{\Delta^3}{\alpha_b^{23}} = 6.0221367 \cdot 10^{23}$$

Avogadro number

$$\frac{\Delta^3}{\alpha_b^{23}} \cdot \frac{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}}{G \cdot m_p \cdot m_e} = 6.0221367 \cdot 10^{23}$$

$$\frac{1}{N_A} = 1.660540187 \cdot 10^{-24} \text{ substance}$$

Mass of unit atomic weight Carbono 12

$$\frac{\alpha_b^{23}}{\Delta^3} \cdot \frac{G \cdot m_p \cdot m_e}{\lambda_m \cdot 9.656157253 \cdot 10^4 \cdot \frac{\text{gm} \cdot \text{cm}^2}{\text{sec}^2 \cdot \text{K}}} = 1.660540187 \cdot 10^{-24}$$