

目的 気圧を高さの関数として表すこと。高さ h [m] における気圧を $P(h)$ [N/m²] を求めること。

条件 温度は高さにかかわらず一定の T [K] (高度が高くなるほど気温は下がるのが普通だから、この条件は少し不自然だ)、地上での気圧を $P(0)=P_0$ [N/m²]、大気を構成する気体分子1個の質量を m [kg]、アボガドロ数を N_A [個/mol]、重力加速度を g [m/s²] とする。

説明 高さが h [m] から $h + \Delta h$ [m]、底面積を S [m²] の大気層を考える。

この大気層の平均気圧は $\bar{P}(h)=\frac{P(h)+P(h+\Delta h)}{2}$ とすると、この大気層の状態方程式は

$$\bar{P}(h) \cdot S \Delta h = nRT \text{ より、大気層の気体のモル数は } n = \frac{\bar{P}(h) \cdot S \Delta h}{RT} [\text{mol}] \text{ である。}$$

$$\text{この大気層の中の分子数は } nN_A [\text{個}] \text{ だから、質量は } m \cdot nN_A = \frac{mN_A \cdot \bar{P}(h) \cdot S \Delta h}{RT} [\text{kg}] \text{ だ。}$$

$$\text{大気層にかかる鉛直方向の力のつりあいから、} P(h) \cdot S = P(h + \Delta h) \cdot S + \frac{mN_A \cdot \bar{P}(h) \cdot S \Delta h}{RT} \cdot g \text{ であるから、}$$

$$P(h + \Delta h) - P(h) = -\frac{N_A mg \bar{P}(h) \Delta h}{RT} \text{ である。}$$

$$\Delta P(h) = P(h + \Delta h) - P(h) \text{ とすると、これより、} \frac{\Delta P(h)}{\Delta h} = -\frac{N_A mg \bar{P}(h)}{RT} \cdots ① \text{ である。}$$

$$\Delta h \text{ が微小量であるので、} \lim_{\Delta h \rightarrow 0} \frac{\Delta P(h)}{\Delta h} = \frac{dP(h)}{dh} \text{ また、} \lim_{\Delta h \rightarrow 0} \bar{P}(h) = P(h) \text{ が成立する。}$$

$$\text{よって、} ① \text{式は } \frac{dP(h)}{dh} = -\frac{N_A mg}{RT} \cdot P(h) \cdots ② \text{ と表す事ができる。}$$

②式はどのようにすれば解けるのか？ 数学のテクニックを使えばよい。

$$\text{まず、両辺を変数分離(関数 } P \text{、変数 } h \text{ の2つ)すると、} \frac{dP(h)}{P(h)} = -\frac{N_A mg}{RT} \cdot dh \text{ であるから、これを両辺積}$$

$$\text{分して、} \log_e |P(h)| = -\frac{N_A mg}{RT} \cdot h + C \quad (C \text{ は積分定数}) \cdots ③ \text{ になる。}$$

$$\text{③式の対数関数を指数関数に変換して } P(h) = \pm e^{-\frac{N_A mg}{RT} \cdot h + C} = \pm e^C \cdot e^{-\frac{N_A mg}{RT} \cdot h} \quad (C \text{ は積分定数}) \cdots ④ \text{ になる。ここで、積分定数 } C \text{ を決めてみよう。高さ } h=0 \text{ での気圧(地上での大気圧)を } P_0 \text{ [N/m}^2\text{] とすると}$$

$$\text{(これを境界条件、初期条件という)、これを④式に代入すると、} P(0) = \pm e^C \cdot e^0 = \pm e^C \text{ より、} \pm e^C = P_0 \text{ にな}$$

$$\text{り、積分定数 } C \text{ を決めることができる。したがって、} P(h) = P_0 \cdot e^{-\frac{N_A mg}{RT} \cdot h} \text{ である。}$$

結論 高さ h [m] における気圧は $P(h) = P_0 \cdot e^{-\frac{N_A mg}{RT} \cdot h}$ と表すことができる。

参考 アボガドロ数が $N_A = 6.02 \times 10^{23}$ 、気体定数 $R = 8.31$ [J/mol·K] である。この場合、大気の組成は窒素4:酸素1の混合気体であるから、平均分子量は28.8である。 $N_A m = 28.8 \times 10^{-3}$ [kg] より、気温

$$T = 300 \text{ [K]} \text{ として、} P(h) = P_0 \cdot e^{-\frac{28.8 \times 10^{-3} \times 9.8}{8.31 \times 300} \cdot h} = P_0 \cdot e^{-0.000113 \cdot h} \text{ であるから、高度 } 1000[\text{m}] \text{ 程度で気圧が3分の1に低下することがわかる。}$$

研究 この計算における問題点(欠陥)を指摘しなさい。