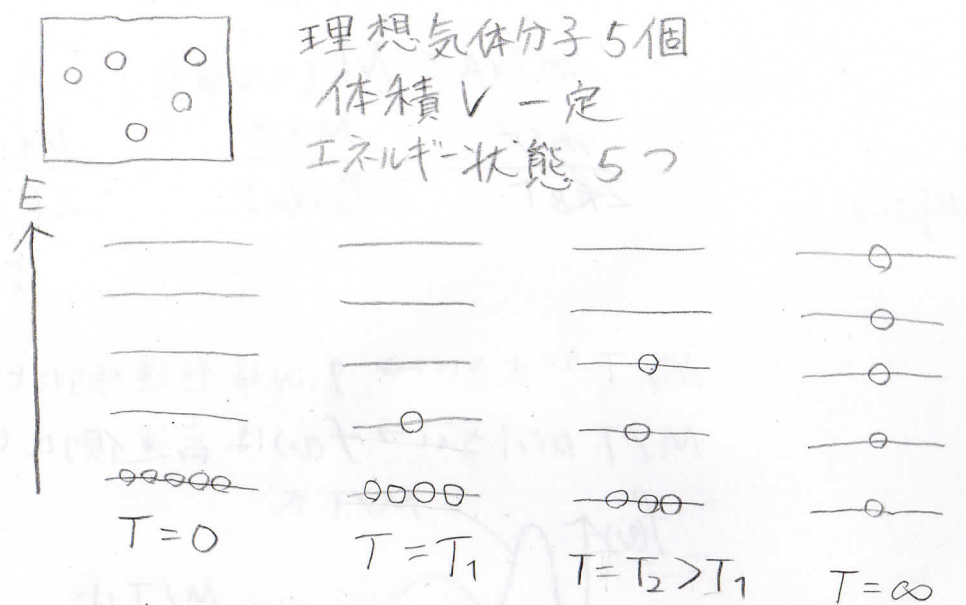


# マクスウェル-ボルツマン分布

## ★ ボルツマン分布



温度と各状態の分子数に相関

$$\frac{N_j}{N_i} = \exp\left(-\frac{E_j - E_i}{RT}\right) = \exp\left(-\frac{\epsilon_j - \epsilon_i}{k_B T}\right)$$

- $i, j$ : 状態の番号
- $N$ : 分子数
- $E$ : モルあたりのエネルギー
- $\epsilon$ : 1個あたりのエネルギー
- $R$ : 気体定数
- $k_B$ : ボルツマン定数
- $1.38 \times 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$

※ 縮退があるとき

$$\frac{N_j}{N_i} = \frac{g_j}{g_i} \exp\left(-\frac{\epsilon_j - \epsilon_i}{k_B T}\right) \quad g: \text{縮退度}$$

## ★ マクスウェル-ボルツマン分布

分子がもつエネルギーを並進エネルギー(連続量)として考えた速度分布

速度  $\vec{v} = (v_x, v_y, v_z)$ ,  $v = |\vec{v}|$  とする

$$E = \frac{1}{2} m v^2 = \frac{1}{2} m v_x^2 + \frac{1}{2} m v_y^2 + \frac{1}{2} m v_z^2$$

・ x軸方向のみで考えると、

$$f_x(v_x) dv_x = k \exp\left(-\frac{m v_x^2}{2 k_B T}\right) dv_x$$

確率密度      規格化定数

規格化条件より

$$\int_{-\infty}^{\infty} f_x(v_x) dv_x = k \int_{-\infty}^{\infty} \exp\left(-\frac{m v_x^2}{2 k_B T}\right) dv_x$$

(ガウス積分  $\int_{-\infty}^{\infty} e^{-\alpha x^2} dx = \sqrt{\frac{\pi}{\alpha}}$ )

$$= k \left(\frac{2\pi k_B T}{m}\right)^{\frac{1}{2}}$$

$$= 1$$

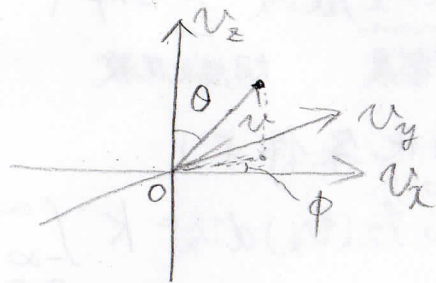
$$k = \left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^{\frac{1}{2}}$$

・全方向について考えると.

$$\begin{aligned}
 f(\vec{v}) d\vec{v} &= \{f_x(v_x)dv_x\} \{f_y(v_y)dv_y\} \{f_z(v_z)dv_z\} \\
 &= f_x(v_x) f_y(v_y) f_z(v_z) dv_x dv_y dv_z \\
 &= \left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^{\frac{3}{2}} \exp\left(-\frac{m(v_x^2 + v_y^2 + v_z^2)}{2k_B T}\right) dv_x dv_y dv_z
 \end{aligned}$$

極座標に変換

$$(v_x, v_y, v_z) \rightarrow (v, \theta, \phi)$$



$$dv_x dv_y dv_z = \frac{v^2 \sin\theta dv d\theta d\phi}{\text{ヤコビアン}}$$

$$\begin{aligned}
 \int_0^{2\pi} \int_0^\pi \sin\theta d\theta d\phi &= [\phi]_0^{2\pi} [-\cos\theta]_0^\pi \\
 &= 2\pi \times 2 \\
 &= 4\pi
 \end{aligned}$$

$$f(v) dv = 4\pi v^2 \left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^{\frac{3}{2}} \exp\left(-\frac{mv^2}{2k_B T}\right) dv$$

マクスウェル-ボルツマン分布

☆ 温度、モル質量による速度分布の変化

アボガドロ数  $N_A$  とすると.

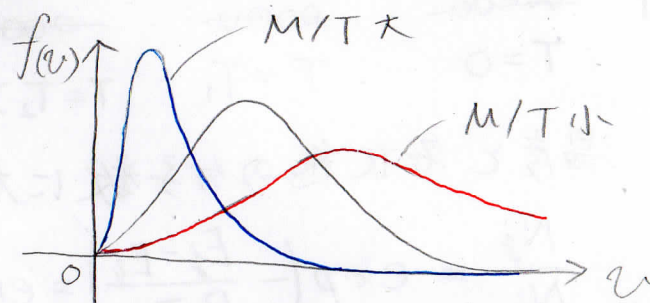
$$m N_A = M \text{ (モル質量)}$$

$$\frac{mv^2}{2k_B T} = \frac{Mv^2}{2k_B N_A T} = \frac{Mv^2}{2RT}$$

↑  
気体定数

$M/T$  が大きい  $\rightarrow f(v)$  は低速側にピーク

$M/T$  が小さい  $\rightarrow f(v)$  は高速側にピーク



低温, 大きなモル質量の場合

$\rightarrow$  速い分子はほぼいない

高温, 小さなモル質量の場合

$\rightarrow$  遅い分子もまああいる