## 2. 次のSection

## 2.1. Boltzmann 方程式

希薄気体の支配方程式は Boltzmann 方程式と呼ばれ、外力がない場合には次のように表される.

$$\frac{\partial f}{\partial t} + \boldsymbol{\xi} \cdot \frac{\partial f}{\partial \boldsymbol{x}} = J[f], \tag{2.1}$$

$$J[f] = \int_{|\boldsymbol{\xi}| < \infty, |\boldsymbol{\alpha}| = 1} \left[ f(\boldsymbol{\xi'}) f(\boldsymbol{\zeta'}) - f(\boldsymbol{\xi}) f(\boldsymbol{\zeta}) \right] \left( \frac{d_m^2}{2} |\boldsymbol{V} \cdot \boldsymbol{\alpha}| \right) d\Omega(\boldsymbol{\alpha}) d\boldsymbol{\zeta},$$

$$V = \zeta - \xi, \qquad \xi' = \xi + (V \cdot \alpha) \alpha, \qquad \zeta' = \zeta + (V \cdot \alpha) \alpha.$$

ここで、x は空間 3 次元の位置座標、 $\xi$  は気体分子の速度ベクトル、t は時刻、 $f(x,\xi,t)$  は速度分布関数、J[f] は衝突項である。また、 $\partial f/\partial x=(\partial f/\partial x,\partial f/\partial y,\partial f/\partial z)^{\top}$  を表すものとする。ここで  $^{\top}$  は転置を表す。 $d_m$  は気体分子の直径、 $\alpha$  は分子の衝突パラメータ、 $d\Omega(\alpha)$  は立体角素である。気体の巨視的物理量は速度分布関数  $f(x,\xi,t)$  に関する積分によって表される。気体の数密度 n、流速 v、温度 T、応力テンソル  $p_{ij}$  はそれぞれ

$$n(\boldsymbol{x},t) = \int_{|\boldsymbol{\xi}| < \infty} f(\boldsymbol{x}, \boldsymbol{\xi}, t) \,d\boldsymbol{\xi}, \qquad (2.2 a)$$

$$n\mathbf{v}(\mathbf{x},t) = \int_{|\boldsymbol{\xi}| < \infty} \boldsymbol{\xi} f(\mathbf{x}, \boldsymbol{\xi}, t) \, d\boldsymbol{\xi},$$
 (2.2 b)

$$\frac{3}{2}\kappa n T(\boldsymbol{x}, t) = \int_{|\boldsymbol{\xi}| < \infty} \frac{m}{2} |\boldsymbol{\xi} - \boldsymbol{v}|^2 f(\boldsymbol{x}, \boldsymbol{\xi}, t) d\boldsymbol{\xi},$$
(2.2 c)

$$(p_{ij} + \rho v_i v_j)(\boldsymbol{x}, t) = \int_{|\boldsymbol{\xi}| < \infty} m \, \xi_i \xi_j f(\boldsymbol{x}, \boldsymbol{\xi}, t) \, \mathrm{d}\boldsymbol{\xi}$$
(2.2 d)

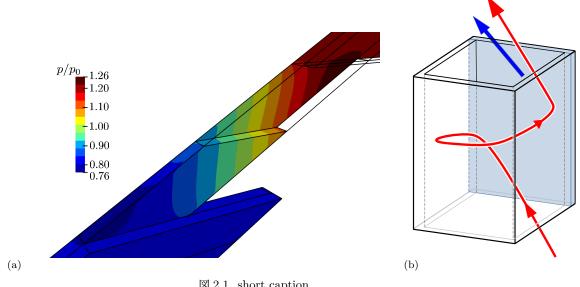
によって得られる. なお,  $\kappa$  はボルツマン定数, m は分子の質量,  $\rho=mn$  は気体の密度である. 今後, 気体は 単原子分子の理想気体とする [1] と, 気体の圧力 p は

$$p = \kappa nT$$
 (2.2 e)

となる.

## 参考文献

[1] 朝倉 and 杉元. ネジ溝式真空ポンプ内部における 3 次元希薄気流の BGK 方程式に基づく数値解析. In **日本流体力学会年会講演論文集**, 2022.



 $\ensuremath{\boxtimes}$  2.1. short caption. explanation of figures.