

II-3. デバイ・ヒュッケル近似と電解質溶液

3-2 電解質への応用

(3) DH 近似

①DH 近似

電解質系は、イオンが 2 種以上ある。したがって、多成分系を考えなければいけない。 n 成分系で、 $\rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r}, \mathbf{r}')$ を、 a 番目のイオン種の粒子がどれでも \mathbf{r} に、 b 番目のイオン種の粒子がどれでも \mathbf{r}' にいる同時確率とすると、 $\rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = C_a C_b g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ となる。ここで、 C_a は a 番目の成分の濃度を表す。この $g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ を使うと、ブラソフ方程式は、 n 成分系で、

$$\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}} g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\beta \frac{\partial v_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)}{\partial \mathbf{r}} g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) - \beta \sum_c^n C_c \int d\mathbf{r}_2 \frac{\partial v_{ac}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_2)}{\partial \mathbf{r}} g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) g_{cb}(\mathbf{r}_2 - \mathbf{r}_0) \quad (1)$$

とかける (宿題 35)。ここで、

$$v_{ab}(\mathbf{r}) = \frac{1}{4\pi\epsilon} \frac{q_a q_b}{|\mathbf{r}|} \quad (2)$$

$\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -k_B T \ln g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ とすると、 $g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = e^{-\beta\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)}$ だから、

$$\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}} \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = \frac{\partial v_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)}{\partial \mathbf{r}} + \sum_c^n C_c \int d\mathbf{r}_2 \frac{\partial v_{ac}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_2)}{\partial \mathbf{r}} g_{cb}(\mathbf{r}_2 - \mathbf{r}_0) \quad (3)$$

これをデバイ・ヒュッケル近似と呼ぶ。

あるいは、両辺に $\partial/\partial \mathbf{r}$ を作用させると、 $(\partial/\partial \mathbf{r})^2 1/|\mathbf{r}| = -4\pi\delta(\mathbf{r})$ (宿題 37 参照) を使えば、

$$\left(\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}}\right)^2 \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\frac{q_a q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) - \sum_c^n C_c \frac{q_a q_c}{\epsilon} g_{cb}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (4)$$

を示すことが出来る (宿題 37)。

③線形 DH 近似

$\beta\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \ll 1$ とする。この時、

$$g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \approx 1 - \beta\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (5)$$

と出来るから、(4) 式に代入すると、

$$\left(\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}}\right)^2 \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\frac{q_a q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) - \sum_c^n C_c \frac{q_a q_c}{\epsilon} \{1 - \beta \psi_{cb}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)\} \quad (6)$$

イオンの中性の条件

$$\boxed{\sum_a^n C_a q_a = 0} \quad (7)$$

を仮定すると、

$$\left(\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}}\right)^2 \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\frac{q_a q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) + \sum_c^n C_c \frac{q_a q_c}{\epsilon} \beta \psi_{cb}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (8)$$

これを線形デバイ・ヒュッケル近似と呼ぶ。

④線形 DH 近似の解

微分方程式 (8) は、解析的に解く事ができる。 $\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = q_a q_b \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ とすると、

$$\left(\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}}\right)^2 q_a q_b \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\frac{q_a q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) + \beta \sum_c^n C_c \frac{q_a q_c}{\epsilon} q_b q_c \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (9)$$

両辺 $q_a q_b$ で割って、

$$\left(\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}}\right)^2 \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = -\frac{1}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) + \beta \sum_c^n C_c \frac{q_c^2}{\epsilon} \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (10)$$

この微分方程式は、

$$\boxed{\kappa^2 = \beta \sum_c^n C_c \frac{q_c^2}{\epsilon}} \quad (11)$$

とすると、

$$\bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = \frac{e^{-\kappa r}}{4\pi\epsilon r} \quad (12)$$

と解ける (宿題 37 参照)。 $r = |\mathbf{r} - \mathbf{r}_0|$ とした。 κ は、デバイの遮へい因子という。濃度のルートに比例することに注意。今の近似の範囲で、

$$g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \approx 1 - \beta \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = 1 - \beta q_a q_b \bar{\psi}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = 1 - \beta q_a q_b \frac{e^{-\kappa r}}{4\pi\epsilon r} \quad (13)$$

$h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) - 1$ だから

$$\boxed{h_{ab}(\mathbf{r}) = -\frac{\beta q_a q_b}{4\pi\epsilon} \frac{e^{-\kappa r}}{r}} \quad r = |\mathbf{r}| \quad (14)$$

この近似の範囲内では、 $h_{ab}(\mathbf{r})$ は、 $1/r$ よりも速く落ちることがわかった。

(5) 内部エネルギー

授業ノート 6(16) 式を多成分に拡張したもの

$$U = \frac{3N}{2} k_B T + \frac{1}{2} \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \sum_{ab}^n C_a C_b g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') v_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') \quad (15)$$

を使って計算する。 $g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') = h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') - 1$ だから、(14) 式を代入する。また、 $v_{ab}(\mathbf{r}, \mathbf{r}')$ には (2) 式を代入し、イオンの中性の条件 (7) 式を使うと、

$$U = \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \sum_{ab}^n C_a C_b \frac{\beta (q_a q_b)^2}{4\pi\epsilon^2} \frac{1}{\kappa} \quad (16)$$

が計算できる (付録参照)。

イオンが 2 種しかなくて、1 価であれば、 $n = 2$ 、 $C_1 = C_2 = C$ 、 $q_1 = -q_2 = e$ 。ゆえに、(11) 式から

$$\kappa = \sqrt{\beta \sum_c^n C_c \frac{q_c^2}{\epsilon}} = \sqrt{\beta \left(C_1 \frac{q_1^2}{\epsilon} + C_2 \frac{q_2^2}{\epsilon} \right)} = \sqrt{\beta C \frac{2e^2}{\epsilon}} \quad (17)$$

これを代入して、

$$U = \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \sum_{ab}^n C_a C_b \frac{\beta e^4}{4\pi\epsilon^2} \sqrt{\frac{\epsilon}{2e^2\beta C}} \quad (18)$$

$$= \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} (C_1 C_1 + C_1 C_2 + C_2 C_1 + C_2 C_2) \frac{\beta e^4}{4\pi\epsilon^2} \sqrt{\frac{\epsilon}{2e^2\beta C}} \quad (19)$$

$$= \frac{3N}{2} k_B T - 2VC^2 \frac{\beta e^4}{4\pi\epsilon^2} \sqrt{\frac{\epsilon}{2e^2\beta C}} \quad \propto C^{3/2} \quad (20)$$

付録 1. (16) 式の導出:

(15) 式に、 $g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') = h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') - 1$ と $v_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}')$ を代入すると、

$$U = \frac{3N}{2} k_B T + \frac{1}{2} \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \sum_{ab}^n C_a C_b \{1 + h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}')\} \frac{q_a q_b}{4\pi\epsilon r} \quad (21)$$

$$= \frac{3N}{2} k_B T + \frac{1}{2} \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{1}{4\pi\epsilon r} \sum_{ab}^n \{C_a C_b q_a q_b + C_a C_b q_a q_b h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}')\} \quad (22)$$

ここで、 $r = |\mathbf{r} - \mathbf{r}'|$ 。(7) 式の両辺を 2 乗すると、 $\sum_{ab}^n C_a q_a C_b q_b = 0$ だから、(22) 式の {} の 1 項目は 0 になる。

$$U = \frac{3N}{2} k_B T + \frac{1}{2} \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{1}{4\pi\epsilon r} \sum_{ab}^n C_a C_b q_a q_b h_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}') \quad (23)$$

$h_{ab}(\mathbf{r}, \mathbf{r}')$ に (14) 式を代入し、 \mathbf{r}' から $\mathbf{r}_{12} = \mathbf{r} - \mathbf{r}'$ に変数変換

$$U = \frac{3N}{2} k_B T - \frac{1}{2} \int d\mathbf{r} d\mathbf{r}_{12} \frac{1}{4\pi\epsilon r} \sum_{ab}^n C_a C_b q_a q_b \frac{\beta q_a q_b}{4\pi\epsilon} \frac{e^{-\kappa r}}{r} \quad (24)$$

$$= \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \int d\mathbf{r}_{12} \frac{1}{4\pi\epsilon r} \sum_{ab}^n C_a C_b q_a q_b \frac{\beta q_a q_b}{4\pi\epsilon} \frac{e^{-\kappa r}}{r} \quad (25)$$

極座標に変換 ($r = |\mathbf{r}_{12}|$)

$$U = \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \int_0^\infty 4\pi r^2 dr \frac{1}{4\pi\epsilon r} \sum_{ab}^n C_a C_b q_a q_b \frac{\beta q_a q_b}{4\pi\epsilon} \frac{e^{-\kappa r}}{r} \quad (26)$$

$$= \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \sum_{ab}^n \frac{C_a C_b q_a q_b}{4\pi\epsilon} \frac{\beta q_a q_b}{4\pi\epsilon} \int_0^\infty 4\pi r^2 dr \frac{1}{r} \frac{e^{-\kappa r}}{r} \quad (27)$$

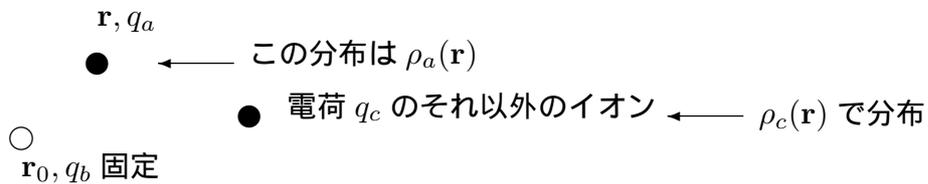
$$= \frac{3N}{2} k_B T - \frac{V}{2} \sum_{ab}^n C_a C_b \frac{\beta (q_a q_b)^2}{4\pi\epsilon^2} \int_0^\infty dr e^{-\kappa r} \quad (28)$$

(28) 式の積分を実行すれば、(16) 式になる。

付録 2. デバイ・ヒュッケル近似の別の見方:

(4) 式は、別の観点からも導ける。

パーカスの方法に従い、まず、 \mathbf{r}_0 に電荷が q_b のイオンを 1 個固定して、 $\rho_a^{(1)}(\mathbf{r})$ を考える。



$$\mathbf{r} \text{ にかかる電位 } \phi(\mathbf{r}) \longrightarrow \left\{ \begin{array}{l} \mathbf{r}_0 \text{ にあるイオン} \\ \text{それ以外のイオン} \end{array} \right\} \text{ 両方なので、} \quad (29)$$

$$\boxed{\text{ポアソン方程式}} \quad \nabla^2 \phi(\mathbf{r}) = -\frac{q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) - \sum_c \frac{q_c}{\epsilon} \rho_c^{(1)}(\mathbf{r}) \quad (30)$$

$\rho_c^{(1)}(\mathbf{r})$ は、 $\phi(\mathbf{r})$ のもとでの、 c 番目のイオンの 1 粒子分布関数
 他の粒子の相関を無視して、

$$\rho_c^{(1)}(\mathbf{r}) = C_c e^{-\beta q_c \phi(\mathbf{r})} : \boxed{\text{ボルツマン分布}} \quad (31)$$

このボルツマン分布 (31) 式をポアソン方程式 (30) に代入すると、 $\phi(\mathbf{r})$ について閉じた式が得られる。

$$\nabla^2 \phi(\mathbf{r}) = -\frac{q_b}{\epsilon} \delta(\mathbf{r} - \mathbf{r}_2) - \sum_c \frac{q_c}{\epsilon} C_c e^{-\beta q_c \phi(\mathbf{r})} \quad (32)$$

この式をポアソン・ボルツマン (PB) 方程式と呼ぶ。

パーカスの方法によれば、 $\rho_a^{(1)}(\mathbf{r})$ は、 \mathbf{r}_0 に電荷 q_b の粒子があるという条件付き確率なので、ノート 9(3) 式から $\rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r}, \mathbf{r}_0) = C_b \rho_a^{(1)}(\mathbf{r})$ と書ける。 $\rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r}, \mathbf{r}_0) = C_a C_b g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ から、 $\rho_a^{(1)}(\mathbf{r}) = C_a g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0)$ なので、 $\psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = q_a \phi(\mathbf{r})$ とすれば、(4) 式が導ける。

II-4. 積分方程式の理論と液体の物性

4-1. Ornstein-Zernike(OZ) 方程式と HNC 近似

目標 近似に対して、常に限界を気にする態度を身につける。液体の $g(\mathbf{r})$ を計算する理論があることを理解し、OZ 方程式の名前を覚える。

- 近似には、適応限界がはっきりしているものとしていないものがある。
- LDH 近似と等価な Yvon 近似は液体の研究には使えない。
- Yvon 近似の欠点を克服するために OZ 方程式が考えられる。
- 積分方程式の理論 (HNC 近似、PY 近似) は、相互作用を $\rho^{(1)}(\mathbf{r}) - \rho_0$ で展開して、高次の項を無視する。

目次 (1) LDH 近似のまとめ

(2) Yvon 近似

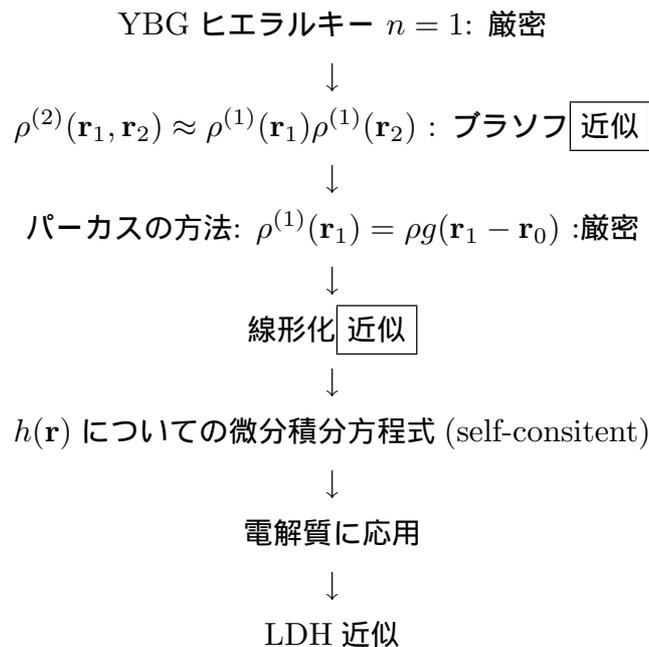
(3) OZ 方程式

(4) HNC 近似と PY 近似

例題 コロイド粒子の depression の問題を扱うとき、Yvon 近似か HNC 近似あるいは、PY 近似のどれを使えば良いか。

(1) LDH 近似のまとめ

LHD 近似のまとめ



つまり、2 段階の近似

近似の種類

- ① ある物理量が小さいとして、展開して高次の項を無視する。例: 線形化近似

$$X(\epsilon) = X_0 + \epsilon X_1 + \epsilon^2 X_2 + \dots \approx X_0 + \epsilon X_1 \quad (33)$$

- 近似の限界がはっきりしている。→ 物理的な意味が分かりやすい。
- 系統的に近似の精度を上げるのは、簡単。

- ② 物理的な直感により、ある式を別の式に置きかえる。例: 階層構造を切断。ブラソフ近似など。

- ①より良い精度のことがある。
- 近似の限界が①よりはっきりしない。
逆に良い結果を与えた時 ⇒ 置き換えが良いことがわかる。
- $\left. \begin{array}{l} \text{精度が上げられないもの (PB 方程式)} \\ \text{精度が上げられるもの} \end{array} \right\} 2 \text{種類ある。}$

(2) Yvon 近似

ブラソフ近似を線形化した式:

$$\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}_1} h(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) = -\beta \frac{\partial v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2)}{\partial \mathbf{r}_1} - \beta \rho \int d\mathbf{r}_3 \frac{\partial v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_3)}{\partial \mathbf{r}_1} h(\mathbf{r}_2 - \mathbf{r}_3) \quad (34)$$

において、 $\mathbf{r}_1 \rightarrow \pm\infty$ で、 $h(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) \rightarrow 0$ 、 $v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) \rightarrow 0$ とすると、

$$\boxed{h(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) = -\beta v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) - \beta \rho \int d\mathbf{r}_3 v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_3) h(\mathbf{r}_2 - \mathbf{r}_3)} \quad (35)$$

のように積分方程式にすることが出来る。これは、Yvon 近似と呼ばれている。

Yvon 近似 (LDH 近似) の利点と欠点

利点 簡単な式で当たり前でない結果 ($U \propto C^{3/2}$) を与える。これは、(35) 式が積分方程式になっていて、self-consistent である事が重要である。

欠点 2 段階の近似で厳密でない。

$$\left\{ \begin{array}{ll} \text{ブラソフ近似} & \longrightarrow \text{相関が弱い} \\ \text{線形化} & \longrightarrow \psi_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \text{ が小} \end{array} \right. \quad (36)$$

上記の場合にしか使えない。⇒ 液体にあてはまらない。

特に液体の場合は、 $|\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2| \rightarrow 0$ を考えると、 $v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2) \rightarrow \infty$ となる事が多い。この時は、Yvon 近似の右辺 1 項目が発散してしまう。実は、Yvon 近似は、 $v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2)$ が小さいという仮定からだけで導く事が出来る (後述)。

(2) OZ 方程式

欲しい理論の条件 (液体でも使える)

1. 積分方程式 (self-consistent)
2. 厳密 or $v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2)$ が大きくても OK

Yvon 近似で $-\beta v(\mathbf{r}_1 - \mathbf{r}_2)$ を $C(\mathbf{r} - \mathbf{r}')$ に置き換える。

$$h(\mathbf{r} - \mathbf{r}') = C(\mathbf{r} - \mathbf{r}') + \rho \int d\mathbf{r}'' C(\mathbf{r} - \mathbf{r}'') h(\mathbf{r}'' - \mathbf{r}') \quad (37)$$

この積分方程式は、両辺に $h(\mathbf{r} - \mathbf{r}')$ があるので、self-consistent。しかも、 $C(\mathbf{r} - \mathbf{r}')$ をこの式で定義するので、厳密。この式の事を Ornstein-Zernike(OZ) 方程式といい、 $C(\mathbf{r} - \mathbf{r}')$ の事を直接相関関数という。

宿題:

35 (20 点) (1) 式を、多成分の YBG

$$\frac{\partial}{\partial \mathbf{r}_1} \rho_a^{(1)}(\mathbf{r}_1) = -\beta \frac{\partial \phi_a(\mathbf{r}_1)}{\partial \mathbf{r}_1} \rho_a^{(1)}(\mathbf{r}_1) - \beta \sum_b^n \int d\mathbf{r}_2 \frac{\partial v_{ab}(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2)}{\partial \mathbf{r}_1} \rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2) \quad (38)$$

から、1 成分の時と同じ様に求めなさい。ただし、 $\rho_a^{(1)}(\mathbf{r}_1)$ と $\rho_{ab}^{(2)}(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2)$ は、多成分の 1 粒子密度と 2 粒子密度である。

36 (10 点) (3) 式の右辺第 2 項を無視すると、 $|\mathbf{r} - \mathbf{r}_0|$ の大きい所では、

$$g_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) = 1 - \beta v_{ab}(\mathbf{r} - \mathbf{r}_0) \quad (39)$$

となるので、これを (15) 式に代入すると、発散する事を示しなさい。ただし、中性の条件 (7) 式は使って良い。

37 (10 点) $(\partial/\partial r)^2 1/r = -4\pi\delta(r)$ を示しなさい。これを使って、(4) 式を導きなさい。また、(8) 式から逆に (3) 式のような積分の含んだ方程式を導きなさい。さらに、(10) 式の解が (12) 式となる事を示しなさい。文献を見ても良いが、その場合は、文献の名前を明記すること。