

# 単原子分子気体の音響ビリアル係数から第三密度ビリアル係数を求める公式<sup>[1]</sup>

多田 康平<sup>a) b)</sup>

<sup>a)</sup>京都大学 大学院工学研究科 附属桂インテックセンター、<sup>b)</sup>京都大学 環境安全保健機構 低温物質管理部門

## 1. 序論

液化ガスの製造などで高压ガスを取り扱う場合には、その気体のふるまいは理想気体から逸れることがあるため、実在気体としてのふるまいを理解しておくことは重要であると考えられる。また、希薄な実在気体の記述には、物理量のビリアル展開がしばしば用いられる。このような背景から筆者は、ビリアル係数、とりわけ密度ビリアル係数を精度よく決定する方法論に興味を持っている。密度ビリアル係数は、注目する気体の  $P$ - $V$ - $T$  (圧力・体積・熱力学温度) データの取得および解析から決定することが一般的であるが、音響ビリアル係数と密度ビリアル係数をむすぶ関係式を利用して、音響ビリアル係数から決定することも原理的には可能である<sup>[2,3]</sup>。最近、筆者は、第二音響ビリアル係数から第二密度ビリアル係数を決定する公式を導出した<sup>[4]</sup>。本稿では、その続きとして、単原子分子気体の場合に有効な、音響ビリアル係数から第三密度ビリアル係数を決定する公式を導出したので、報告する。

## 2. 公式の導出

第二音響ビリアル係数  $\beta_a$  と第二密度ビリアル係数  $B$  は次の微分方程式で結ばれており<sup>[5]</sup>、

$$\beta_a = 2B + 2(\gamma_0 - 1)T \frac{dB}{dT} + \frac{(\gamma_0 - 1)^2}{\gamma_0} T^2 \frac{d^2B}{dT^2} \quad (1)$$

また、第三音響ビリアル係数  $\gamma_a$  と第三密度ビリアル係数  $C$  は次の微分方程式で結ばれている<sup>[5]</sup>。

$$\begin{aligned} \gamma_0(RT\gamma_a + \beta_a B) = (\gamma_0 - 1) \left[ B + (2\gamma_0 - 1)T \frac{dB}{dT} + (\gamma_0 - 1)T^2 \frac{d^2B}{dT^2} \right]^2 + (2\gamma_0 + 1)C + (\gamma_0^2 - 1)T \frac{dC}{dT} \\ + \frac{(\gamma_0 - 1)^2}{2} T^2 \frac{d^2C}{dT^2} \end{aligned} \quad (2)$$

ここに  $R$  は気体定数、 $\gamma_0$  は理想気体における比熱比を表す。単原子分子気体の場合には、 $\gamma_0$  は温度によらず一定の値  $5/3$  をとり、そのため、式(1)および(2)は、いわゆるオイラー型の微分方程式となる。式(1)および(2)を  $T$  について積分すれば求めたい公式が得られるはずだが、 $\beta_a$  および  $\gamma_a$  の具体的な関数形が与えられていなければ、実際に積分を実行して汎用的な公式を得ることは難しい。そこで、 $\beta_a$  および  $\gamma_a$  に適当な関数形を仮定することにした。ビリアル係数の温度依存性がしばしば実験的に  $T$  のべき級数で表されることを踏まえ、 $\beta_a$  および  $\gamma_a$  が式(3)のように表されるものとした。ここに、 $\beta_j$  および  $\gamma_k$  は温度によらない定数係数とする。また、 $j$  および  $k$  は、整数に限らず、実数であれば非整数でもよい。

$$\beta_a = \sum_j \beta_j T^j, \quad RT\gamma_a = \sum_k \gamma_k T^k \quad (3)$$

比熱比  $\gamma_0$  が温度によらず一定の値  $5/3$  であるとし、また、式(3)のように仮定された関数形を用いて、式(1)および(2)の微分方程式を解いた。その結果、第二密度ビリアル係数  $B$  については、

$$B(T) = T^{-2} \left( B_1 \sin \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T + B_2 \cos \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T \right) + \Omega_B(T), \quad \Omega_B(T) = \sum_j \frac{15}{4j^2 + 16j + 30} \beta_j T^j \quad (4)$$

なる公式が得られた<sup>[4]</sup>。また、第三密度ビリアル係数  $C$  については、

$$C(T) = T^{-\frac{7}{2}} \left( C_1 \sin \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T + C_2 \cos \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T \right) + \Omega_C(T),$$

$$\begin{aligned}
\Omega_c(T) = & \sum_k \frac{15}{2k^2 + 14k + 39} \gamma_k T^k + \sum_l \frac{15}{2l^2 + 14l + 39} R_l T^l - \sum_l \frac{6}{2l^2 + 14l + 39} S_l T^l \\
& + \sum_j \left\{ \frac{150j^4 + 1290j^3 + 4245j^2 + 5940j + 3375}{4j^6 + 40j^5 + 266j^4 + 1052j^3 + 2568j^2 + 3420j + 2025} \right. \\
& \times \left( B_1 \sin \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T + B_2 \cos \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T \right) \\
& + \frac{60j^4 + 30j^3 - 390j^2 - 900j - 675}{4j^6 + 40j^5 + 266j^4 + 1052j^3 + 2568j^2 + 3420j + 2025} \sqrt{\frac{7}{2}} \\
& \times \left( B_1 \cos \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T - B_2 \sin \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T \right) \left. \right\} \beta_j T^{j-2} \\
& + \left[ \left\{ \frac{2}{3} \sqrt{\frac{7}{2}} (B_1^2 - B_2^2) + \frac{5}{3} B_1 B_2 \right\} \sin 2 \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T + \left\{ -\frac{5}{6} (B_1^2 - B_2^2) + \frac{4}{3} \sqrt{\frac{7}{2}} B_1 B_2 \right\} \cos 2 \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T \right. \\
& \left. - \frac{3}{2} (B_1^2 + B_2^2) \right] T^{-4}
\end{aligned} \tag{5}$$

なる公式が得られた。ここに

$$\sum_l R_l T^l = \left( \sum_j \beta_j T^j \right) \left( \sum_j \frac{15}{4j^2 + 16j + 30} \beta_j T^j \right), \quad \sum_l S_l T^l = \left( \sum_j \frac{10j^2 + 25j + 15}{4j^2 + 16j + 30} \beta_j T^j \right)^2 \tag{6}$$

と定義した。また、 $B_1, B_2, C_1, C_2$ は積分定数である。初期条件として、2 温度点  $T_\alpha, T_\beta$  での  $B$  の値  $B(T_\alpha), B(T_\beta)$ 、また、2 温度点  $T_\gamma, T_\delta$  での  $C$  の値  $C(T_\gamma), C(T_\delta)$  を選べば、積分定数は式(7)および(8)で与えられる。初期条件に使える気体固有の温度としては、ボイル温度、通常沸点、三重点などが挙げられる。

$$\begin{aligned}
B_1 = & \frac{\frac{\{B(T_\alpha) - \Omega_B(T_\alpha)\} T_\alpha^2}{\cos \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\alpha} - \frac{\{B(T_\beta) - \Omega_B(T_\beta)\} T_\beta^2}{\cos \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\beta}}{\tan \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\alpha - \tan \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\beta}, & B_2 = & \frac{\frac{\{B(T_\alpha) - \Omega_B(T_\alpha)\} T_\alpha^2}{\sin \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\alpha} - \frac{\{B(T_\beta) - \Omega_B(T_\beta)\} T_\beta^2}{\sin \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\beta}}{\cot \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\alpha - \cot \sqrt{\frac{7}{2}} \ln T_\beta}
\end{aligned} \tag{7}$$

$$\begin{aligned}
C_1 = & \frac{\frac{\{C(T_\gamma) - \Omega_C(T_\gamma)\} T_\gamma^{\frac{7}{2}}}{\cos \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\gamma} - \frac{\{C(T_\delta) - \Omega_C(T_\delta)\} T_\delta^{\frac{7}{2}}}{\cos \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\delta}}{\tan \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\gamma - \tan \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\delta}, & C_2 = & \frac{\frac{\{C(T_\gamma) - \Omega_C(T_\gamma)\} T_\gamma^{\frac{7}{2}}}{\sin \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\gamma} - \frac{\{C(T_\delta) - \Omega_C(T_\delta)\} T_\delta^{\frac{7}{2}}}{\sin \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\delta}}{\cot \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\gamma - \cot \sqrt{\frac{29}{4}} \ln T_\delta}
\end{aligned} \tag{8}$$

参考文献 [1] K. Tada, Int. J. Thermophys. **43**, 148 (2022). [2] L. W. Bruch, Phys. Rev. **178**, 303 (1969). [3] M. E. Boyd and R. D. Mountain, Phys. Rev. A **2**, 2164 (1970). [4] K. Tada, Int. J. Thermophys. **43**, 64 (2022). [5] K. A. Gillis and M. R. Moldover, Int. J. Thermophys. **17**, 1305 (1996).