

統計物理学I, 小テスト(5/6) 解答例.

$$(1) \alpha \equiv \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P$$

よって, 状態方程式 $PV = nRT$ から,

$$\alpha = \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P = \frac{1}{V} \left(\frac{nR}{P} \right)$$

$$= \frac{P}{nRT} \cdot \frac{nR}{P} = \frac{1}{T} \quad \therefore \alpha = \frac{1}{T}$$

よって, $T \rightarrow 0$ のとき, 熱膨張率は $\alpha \rightarrow \infty$ とおき, 発散する.

(2). Maxwell の関係式から,

$$\alpha \equiv \frac{1}{V} \left(\frac{\partial V}{\partial T} \right)_P = - \frac{1}{V} \left(\frac{\partial S}{\partial P} \right)_T$$

⑦: S は $T \rightarrow 0$ まで先に導かれた後,
 P によって微分したと仮定されている。

$T \neq 0$ のときに P を微分した場合は, $\left(\frac{\partial S}{\partial P} \right)_T$ はおおよそ
 有限値にとおまると考えられる。

よって, 熱力学の第三法則より, S は $T \rightarrow 0$ において, 圧力 P に関らず 0 に近づくため,

$$= 0 \quad (T \rightarrow 0).$$

(3). (1), (2) の結果は, α の挙動とよく一致している。

考えられる原因としては, 単原子古典理想気体の状態方程式は, 原子の排除体積が考慮されていない (2つの原子が空間中で同じ位置に存在することを許す) ので, 圧力一定のもとに T を下げた場合, 系の体積 V が 0 に近づく。しかし, 実在気体は排除体積があるため, そのようなことは起こり得ない。よって, 理想気体と一般の気体では, 排除体積の違いから, α の表式における体積 (V) の挙動が異なり, 一方は発散, 一方は 0 に収束すると考えられる。