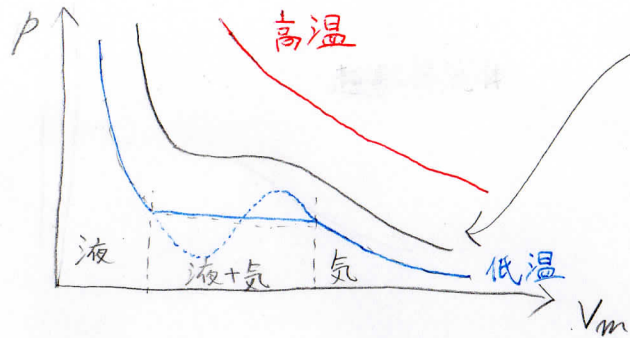


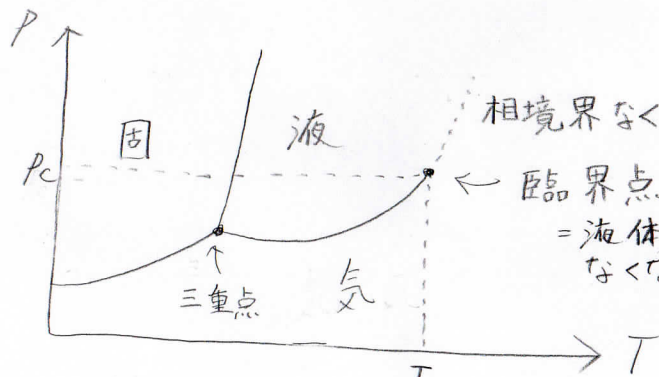
臨界点

☆ ファンデルワールスの状態方程式と臨界点

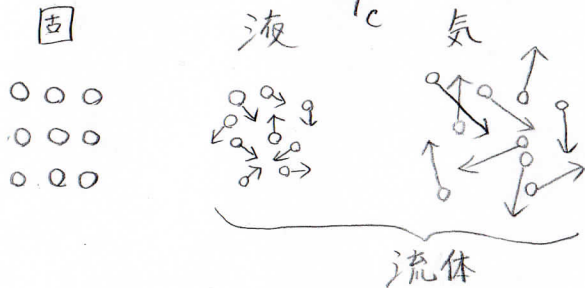
$$\left(p + \frac{a}{V_m^2}\right)(V_m - b) = RT$$



ある温度 T_c で
 $\frac{\partial P}{\partial V_m}(V_{m,c}) = \frac{\partial^2 P}{\partial V_m^2}(V_{m,c}) = 0$
 となる $V_{m,c}$ を持つ
 臨界点
 P_c : 臨界圧力
 $V_{m,c}$: 臨界モル体積
 T_c : 臨界温度



← 臨界点
 = 液体と気体の区別が
 なくなる点



液体の分子間距離
 が温度上昇に伴い
 気体相当になると、
 相分離が起こらない
 ↓
 超臨界流体

☆ 臨界点の求め方

$$\frac{\partial P}{\partial V_m}(V_{m,c}) = \frac{\partial^2 P}{\partial V_m^2}(V_{m,c}) = 0 \text{ を解く}$$

$$P = \frac{RT}{V_m - b} - \frac{a}{V_m^2}$$

$$\begin{cases} \frac{\partial P}{\partial V_m} = -\frac{RT}{(V_m - b)^2} + \frac{2a}{V_m^3} = 0 \\ \frac{\partial^2 P}{\partial V_m^2} = \frac{2RT}{(V_m - b)^3} - \frac{6a}{V_m^4} \end{cases}$$

$$\begin{cases} \frac{RT_c}{(V_{m,c} - b)^2} = \frac{2a}{V_{m,c}^3} \dots \textcircled{1} \\ \frac{2RT_c}{(V_{m,c} - b)^3} = \frac{6a}{V_{m,c}^4} \dots \textcircled{2} \end{cases}$$

① / ②

$$\frac{V_{m,c} - b}{2} = \frac{V_{m,c}}{3}$$

$$V_{m,c} = 3b$$

$$\begin{aligned} \textcircled{1} \text{より} \quad T_c &= \frac{2a(V_{m,c} - b)^2}{R \cdot R V_{m,c}^3} \\ &= \frac{2a \cdot 4b^2}{R \cdot 27b^3} \\ &= \frac{8a}{27Rb} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 P_c &= \frac{RT_c}{V_{m,c} - b} - \frac{a}{V_m^2} \\
 &= \frac{R}{2b} \frac{8a}{27Rb} - \frac{a}{9b^2} \\
 &= \frac{8a}{54b^2} - \frac{a}{9b^2} \\
 &= \frac{a}{27b^2}
 \end{aligned}$$

臨界定数

$$\begin{aligned}
 V_{m,c} &= 3b \\
 T_c &= \frac{8a}{27Rb} \\
 P_c &= \frac{a}{27b^2}
 \end{aligned}$$

