

吾 思

讀書拾遺

— ZEMANSKY'S

"HEAT AND THERMODYMICS"

在這本書的211—212頁上，討論 Gibbs U-V-S Surface時寫着

$$dU = d'Q - d'W$$

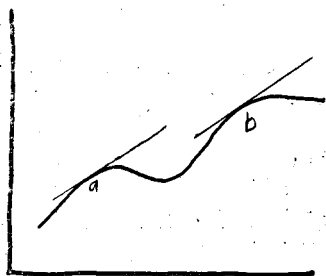
$$\therefore dU = TdS - PdV \text{ for a chemical system}$$

$$\therefore dU + PdV - TdS = 0 \quad (1)$$

書上說：在 (U, V, S) 空間裏，這是在表示 equation of state 之曲面上的切面方程式。

"If two points on the surface refer to the same P and T they must touch the same tangent plane"

如果不加其他條件這顯然是錯的，正如在 R^3 裏



a. b. 兩點雖然斜率一樣但切線並不相同。在 R^3 空間同樣能很容易地找到反例。

書上接著又說：

"If P, T are constant along a curve, this whole curve touches the tangent plane and is therefore a straight line"

什麼話？"therefore" 豈能亂用？Plane curve 並不一定就是 Straight line 啊！

書上由此就 "證出" triple point 在 (U, V, S) space 內是一三角形。

作者寫書太不負責了，作為一個學物理的人竟然荒唐到這種地步也實在太那個了。

下面是我想的正確的證明：

這個證明是根源於下列二假設

(1) $\frac{\partial U}{\partial m}$, $\frac{\partial V}{\partial m}$, $\frac{\partial S}{\partial m}$ 分別決定於「態」和 P, T.

(2) 全部的質量不變

證明：

(I) 令 v, L, s 分別代表氣態，液態，固態。

在等溫等壓汽化（液體變氣體）過程中

$$\left. \begin{aligned} dU &= \left(\frac{\partial U}{\partial m} \right)_v dm_v + \left(\frac{\partial U}{\partial m} \right)_L dm_L \\ dV &= \left(\frac{\partial V}{\partial m} \right)_v dm_v + \left(\frac{\partial V}{\partial m} \right)_L dm_L \\ dS &= \left(\frac{\partial S}{\partial m} \right)_v dm_v + \left(\frac{\partial S}{\partial m} \right)_L dm_L \end{aligned} \right\} \quad (2)$$

$$\text{由(2) } dm_v + dm_L = d(m_v + m_L) = 0$$

$$\text{令 } dm = dm_v$$

則(2)可寫成

$$\left. \begin{aligned} dS &= \left[\left(\frac{\partial S}{\partial m} \right)_v - \left(\frac{\partial S}{\partial m} \right)_L \right] dm \\ dU &= \left[\left(\frac{\partial U}{\partial m} \right)_v - \left(\frac{\partial U}{\partial m} \right)_L \right] dm \\ dV &= \left[\left(\frac{\partial V}{\partial m} \right)_v - \left(\frac{\partial V}{\partial m} \right)_L \right] dm \end{aligned} \right\} \quad (3)$$

因 P, T 不變，故由假設(1)上式中係數為常數。從幾何我們知道正是一根直線之方程式

如果加上 $0 < dm < m$ ，則(3)成為一線段之方程式

(II) 同理，在固液共存，固汽共存狀態，表示等溫等壓過程的曲線亦是直線。

在 triple point

$$\left. \begin{aligned} dU &= \sum_i \left(\frac{\partial U}{\partial m} \right)_i dm_i \\ dV &= \sum_i \left(\frac{\partial V}{\partial m} \right)_i dm_i \\ dS &= \sum_i \left(\frac{\partial S}{\partial m} \right)_i dm_i \end{aligned} \right\} \quad (4)$$

$$\text{由(2) } \sum_i dm_i = dm_v + dm_L + dm_s = d(m_v + m_L + m_s) = 0$$

$$m_s = 0$$

$$\therefore dw_s = -dw_v - dw_L$$

∴ (4) 可寫成

$$\left. \begin{aligned} dU &= A dm_v + B dm_L \\ dV &= A' dm_v + B' dm_L \\ dS &= A'' dm_v + B'' dm_L \end{aligned} \right\} \quad (5)$$

由假設(1)可知 A's, B's 為常數故(5)為「一個」平面的方程式。

此平面受限於表示汽化、昇華、熔解過程的三曲線而由(I)此三曲線均為直線。

故這表示一個三角形 (Q.E.D)