

4.1.6. 綜合氣體的三項關係(p-V、p-T 和 V-T)得關係 $pV/T = \text{當數}$ (Combining the Three Relationships (p-V, p-T and V-T) of a Gas to Obtain the Relationship $pV/T = \text{Constant}$)

I 喺前面幾節入面，我哋學咗只要利用開氏度，氣體嘅壓強、體積同溫度有以下嘅關係：

n $pV = k_3$ (k_3 為常數)

n $p/T = k_1$ (k_1 為常數)

n $V/T = k_2$ (k_2 為常數)

I 綜合以上幾條式，我哋可以得到以下嘅關係：

$$\frac{pV}{T} = \text{常數}$$

I 以上公式嘅另一種較常用法係：

n 對固定質量嘅氣體嚟講（例如被密封喺容器內嘅氣體），

$$\frac{p_1 V_1}{T_1} = \frac{p_2 V_2}{T_2}$$