

第七章热力学基础

华中科技大学大学物理 A

2025 年 4 月 24 日

1 notes

1.1 热力学第一定律

$$dQ = dE + dA$$

含义分别为系统吸收的热量、系统内能的增量、系统对外做的功
在准静态过程中, 有:

$$A = \int_{V_1}^{V_2} P dV$$

在非静态过程中则不一定, 例如气体自由膨胀时做功一定为 0
热容 C 的单位为 $J \cdot K$, 定义式为

$$C = \frac{dQ}{dT}$$

定义摩尔热容

$$C_m = \frac{1}{\nu} \frac{dQ}{dT}$$

也可以定义比热容 (质量热容) 为单位质量气体的热容
定压热容、定容热容

1.2 理想气体的热容

容易推导迈耶公式

$$C_{p,m} = C_{v,m} + R$$

于是定义气体的摩尔热容比

$$\gamma = \frac{C_{p,m}}{C_{v,m}} = 1 + \frac{R}{C_{v,m}}$$

又由理想气体:

$$E_m = \frac{1}{2}(t + r + 2s)RT$$

于是

$$C_{v,m} = \frac{dE_m}{dT} = \frac{1}{2}(t + r + 2s)R$$

定义物体在相变过程中吸收的热量叫做**潜热**, 例如熔化热和汽化热

1.3 热力学第一定律对理想气体的应用

理想气体所经历的**任意一个过程**, 内能增量均满足

$$\Delta E = \nu C_{V,m} \Delta T$$

对于**准静态绝热过程**, 有绝热方程

$$pV^\gamma = C_1$$

再利用 $pV = \nu RT$, 也可以写成

$$TV^{\gamma-1} = C_2$$

$$p^{\gamma-1} T^{-\gamma} = C_3$$

绝热过程中功的表达式为

$$A = -\Delta E = -\nu C_{V,m} \Delta T$$

对于**准静态绝热过程**, 有

$$A = \frac{p_1 V_1 - p_2 V_2}{\gamma - 1}$$

可以用一个统一的公式来刻画理想气体等值过程

$$pV^n = \text{const.}$$