



高等工程热力学

2. 焓方程

2.1 不可逆过程和熵损失

$$\text{能量} = \text{熵} + \text{火无}$$

可逆过程

$$\text{能量 (恒量)} = \text{熵 (恒量)} + \text{火无 (恒量)}$$

不可逆过程

$$\text{能量 (恒量)} = \text{熵}_{\downarrow} + \text{火无}_{\uparrow}$$

2.2 平衡方程和焓损失

□ 平衡的一般关系式

流入系统的焓 — (流出系统的焓+焓损失) = 系统焓的增量

进入焓 — (流出焓+焓损) = 焓增量

2.3 几种典型的不可逆熵损失

2.3.1 有限温差传热过程

高温物体放出热量熵值

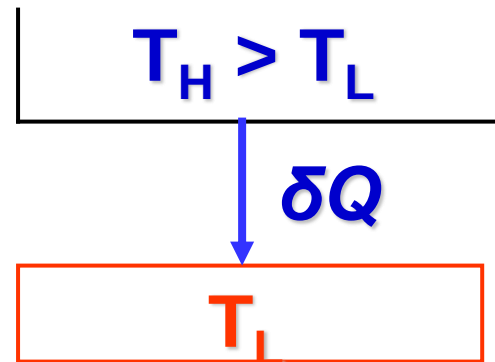
$$\left| \delta E_{x,Q_H} \right| = \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H} \right)$$

低温物体得到热量熵值

$$\delta E_{x,Q_L} = \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_L} \right)$$

□ 熵损失

$$\delta E_{x,L} = \left| \delta E_{x,Q_H} \right| - \delta E_{x,Q_L} = T_0 \delta Q \left(\frac{1}{T_L} - \frac{1}{T_H} \right) > 0$$



2.3 几种典型的不可逆熵损失

2.3.2 有摩擦耗散的熵损失

流入系统的熵—（流出系统的熵+熵损失）=系统熵的增量

入—（出+损失）=增量

$$\delta W_A = \delta Q$$

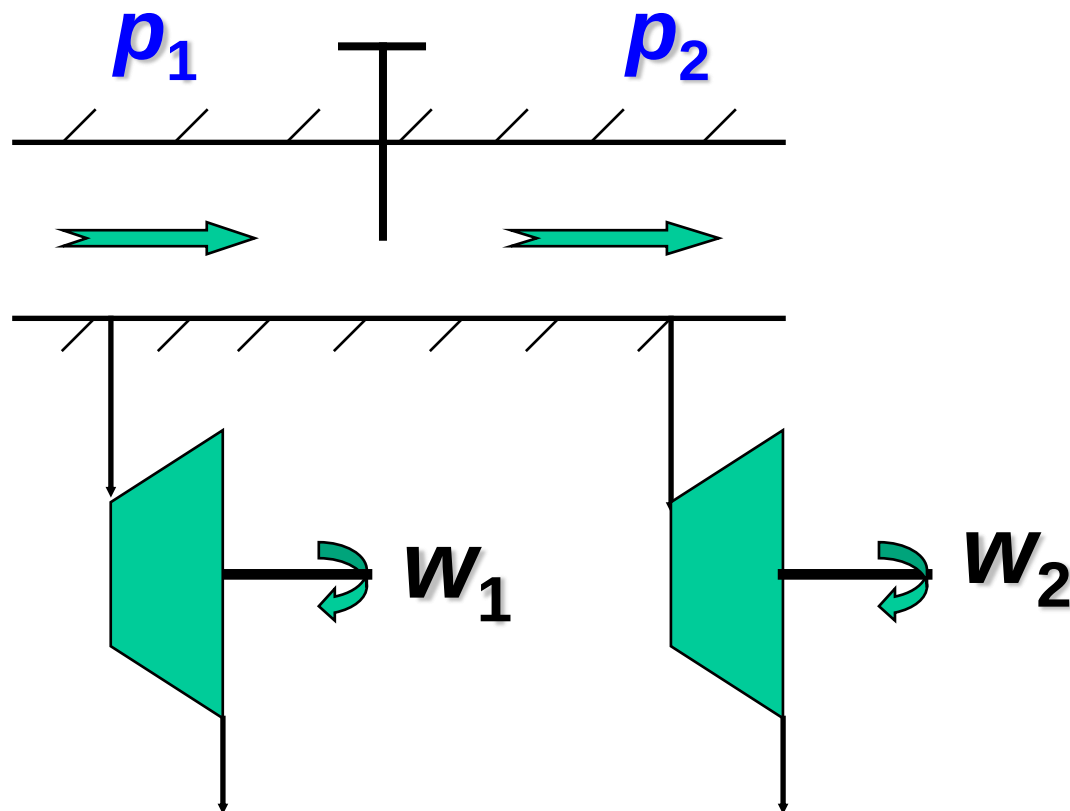
$$\delta E_{x,L} = \delta W_A - \delta Q(1 - \frac{T_0}{T}) = \delta Q \frac{T_0}{T} = \delta W_A \frac{T_0}{T} > 0$$

2.3 几种典型的不可逆熵损失

2.3.3 绝热节流过程引起的熵损失

$$h_1 = h_2$$

$$W_1 > W_2$$



2.3 几种典型的不可逆熵损失

2.3.3 绝热节流过程引起的熵损失

入— (出+损失) =增量

熵分析法

$$\Delta S_{ad} = S_2 - S_1 > 0$$

$$\Delta S_{ad} = \Delta s_f + \Delta s_g$$

$$I = T_0 \Delta S_g = T_0 \Delta S_{ad} = T_0 (S_2 - S_1)$$

焓分析法

$$E_{x,L} = E_{x,H_1} - E_{x,H_2} = H_1 - H_2 - T_0 (S_1 - S_2)$$

$$E_{x,L} = T_0 (S_2 - S_1) = I$$

2.3 熵平衡方程及熵损失

3.1 熵平衡方程

- 闭口系统能量方程

- 闭口系的熵平衡方程

$$Q = \Delta U + W$$

$$I = E_{x,Q} + E_{x,U1} - E_{x,U2} - W_u$$

$$E_{x,Q} = E_{x,U1} - E_{x,U2} - W_u + I$$

- 开口系统能量方程

$$Q = \Delta H + W_t$$

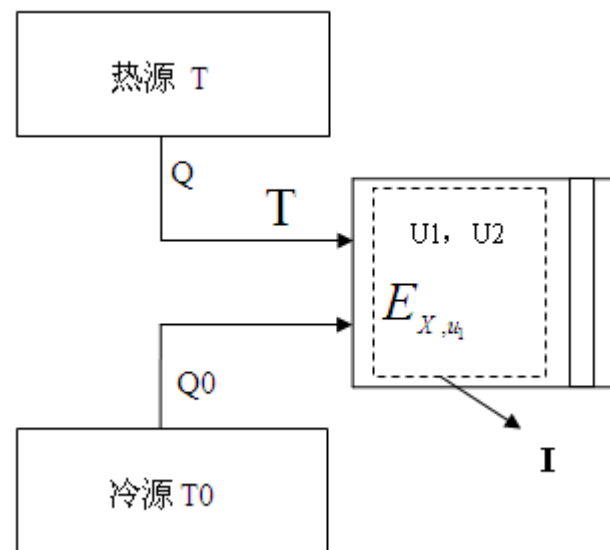
- 开口系的熵平衡方程

$$e_{x,Q} = e_{x,H2} - e_{x,H1} + \frac{1}{2}c_{f2}^2 - \frac{1}{2}c_{f1}^2 + w_i + i$$

$$i = e_{x,Q} + e_{x,H1} - e_{x,H2} - \frac{1}{2}c_{f2}^2 + \frac{1}{2}c_{f1}^2 + w_i$$

➤ 热力循环系统的熵方程

$$\sum Ex_{进} = \sum Ex_{出} + I$$



2.4 闭口系统的熵平衡方程与熵损失

例：1kg 空气，由 $p_1=50\text{bar}$, $t_1=17^\circ\text{C}$ ，膨胀到 $p_2=40\text{bar}$, $t_2=17^\circ\text{C}$ ，已知 $p_0=1\text{bar}$, $t_0=17^\circ\text{C}$

求：该膨胀过程对外界的最大有用功

$$ex_{u1} = RT_0 \left(\ln \frac{p_1}{p_0} + \frac{p_0}{p_1} - 1 \right) = 244 \text{kJ} / \text{kg}$$

$$ex_{u2} = RT_0 \left(\ln \frac{p_2}{p_0} + \frac{p_0}{p_2} - 1 \right) = 226 \text{kJ} / \text{kg}$$

$$w_{\max} = ex_{u1} - ex_{u2} = 18 \text{kJ/kg}$$

2.4 闭口系统的熵平衡方程与熵损失

入 - (出 + 损) = 增量

$$E_{x,Q} - (E_{x,W} + E_{x,L}) = \Delta E_{x,U}$$

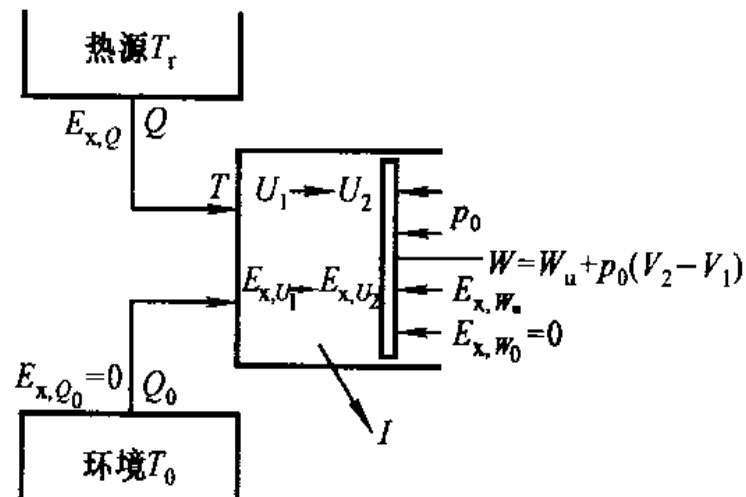
$$E_{x,Q} = E_{x,W} + (E_{x,U_2} - E_{x,U_1}) + E_{x,L}$$

$$E_{x,L} = E_{x,Q} + (E_{x,U_1} - E_{x,U_2}) - E_{x,W}$$

$$= E_{x,Q} - \Delta E_{x,U} - W_A$$

$$\Delta E_{x,U} = E_{x,U_2} - E_{x,U_1} = (U_2 - U_1) + p_0(V_2 - V_1) - T_0(S_2 - S_1)$$

$$E_{x,Q} = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right)$$



2.4 闭口系统的熵平衡方程与熵损失

$$E_{x,L} = E_{x,Q} + (E_{x,U_1} - E_{x,U_2}) - E_W$$

$$= E_{x,Q} - \Delta E_{x,U} - W_A$$

$$\Delta E_{x,U} = E_{x,U_2} - E_{x,U_1} = (U_2 - U_1) + p_0(V_2 - V_1) - T_0(S_2 - S_1)$$

$$E_{x,W} = W_A = W - p_0(V_2 - V_1)$$

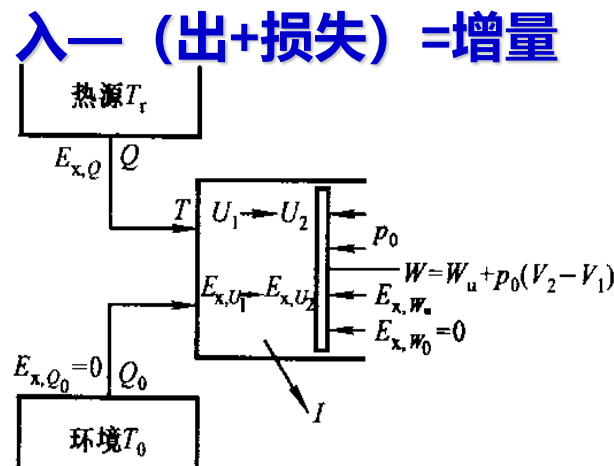
$$W_A = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) + E_{x,U_1} - E_{x,U_2} - E_{x,L}$$

$$= \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) + U_1 - U_2 + p_0(V_1 - V_2) - T_0(S_1 - S_2) - E_{x,L}$$

$$W_{A,\max} = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) + E_{x,U_1} - E_{x,U_2}$$

$$W_A = W_{A,\max} - E_{x,L}$$

$$W_A < W_{A,\max}$$



2.4 闭口系统的熵平衡方程与熵损失

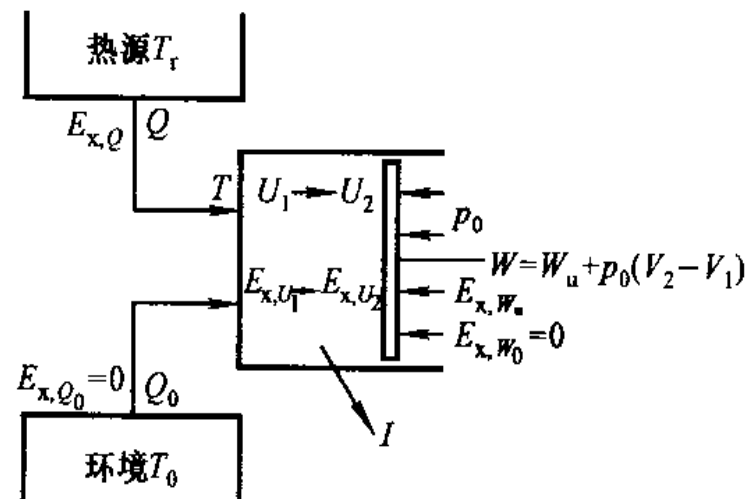
入 - (出 + 损失) = 增量

$$W_{A,\max} = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) + E_{x,U_1} - E_{x,U_2}$$

$$E_{x,L} = W_{A,\max} - W_A$$

$$W = (Q + Q_0) - \Delta U$$

$$W = W_A + p_0 \Delta V = W_A + p_0 (V_2 - V_1)$$

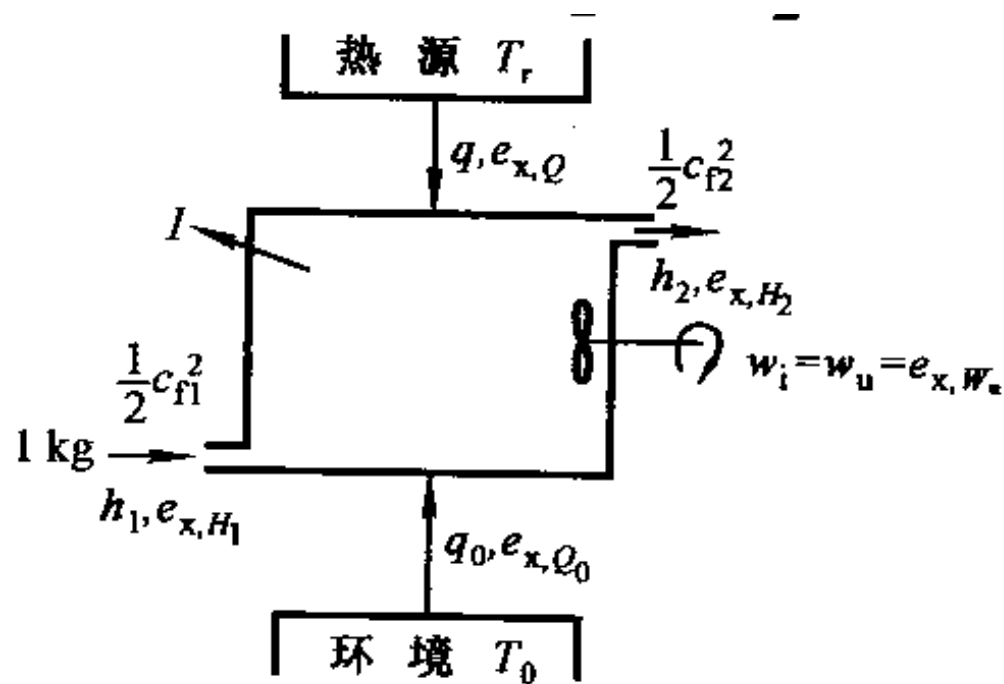


$$E_{x,L} = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) + (U_1 - U_2) + p_0 (V_1 - V_2) -$$

$$T_0 (S_1 - S_2) - [(Q + Q_0) - \Delta U - p_0 (V_2 - V_1)]$$

$$= T_0 (S_2 - S_1) - \int \delta Q \frac{T_0}{T_H} - Q_0$$

2.5 稳定流动系统的熵平衡方程与熵损失



流入系统的熵— (流出系统的熵+熵损失) =系统熵的增量

$$E_{x,L} = T_0 \int_1^2 \frac{\delta Q}{T_H} - T_0 (S_2 - S_1) - E_{x,Q_0}$$

2.6 循环系统的熵平衡方程式与熵损失分析

流入系统的熵—（流出系统的熵+熵损失）=系统熵的增量

$$E_{x,Q} - (E_{x,W} + E_{x,L}) = 0$$

$$E_{x,Q} = \oint \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$$

$$E_{x,W} = \oint \delta W$$

$$\oint \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q = \oint \delta W_A + E_{x,L}$$

2.6.1 动力循环

熵平衡方程

$$\oint \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q = \oint \delta W_A + E_{x,L}$$

$$\int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) - \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) - W_A = E_{x,L}$$

$$W_{A,\max} = \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) - \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right)$$

$$W_A = W_{A,\max} - E_{x,L}$$

当 $T_0 = T_L$ 时

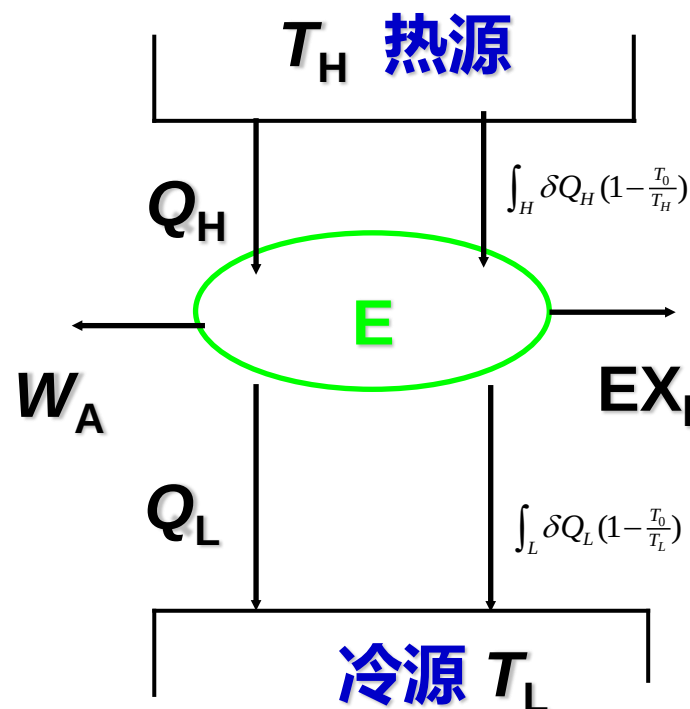
$$W_A = \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) - E_{x,L}$$

$$W_{A,\max} = \int_H \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right)$$

$$Q_H = W_A + Q_L = W_A + Q_0$$

$$E_{x,L} = \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) - W_A = Q_0 - T_0 \int \frac{\delta Q_H}{T_H} = Q_0 - A_{n,Q_H} < Q_0$$

入 - (出 + 损失) = 增量



2.6.2 制冷循环

冷量焓与冷量流方向相反

$$W_A + \left| \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) \right| - \left| \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) \right| = E_{x,L}$$

$$W_A = \left| \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) \right| - \left| \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) \right| + E_{x,L}$$

$$W_{A,\min} = \left| \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) \right| - \left| \int_H \delta Q_H \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) \right|$$

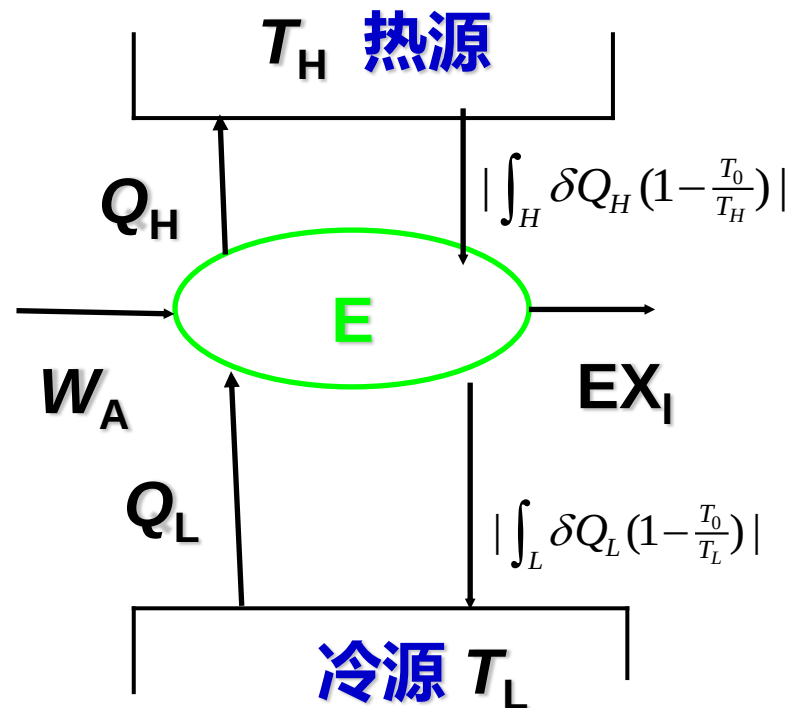
$$Q_H = Q_0 = W_A + Q_L$$

$$W_A = W_{A,\min} + E_{x,L} \quad T_H = T_0 \text{ 时}$$

$$W_A = \left| \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) \right| + E_{x,L}$$

$$W_A = - \int_L \delta Q_L \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) + E_{x,L}$$

入 - (出 + 损失) = 增量



$$E_{x,L} = Q_0 - T_0 \int \frac{\delta Q_L}{T_L} = Q_0 - A_{n,Q_L}$$

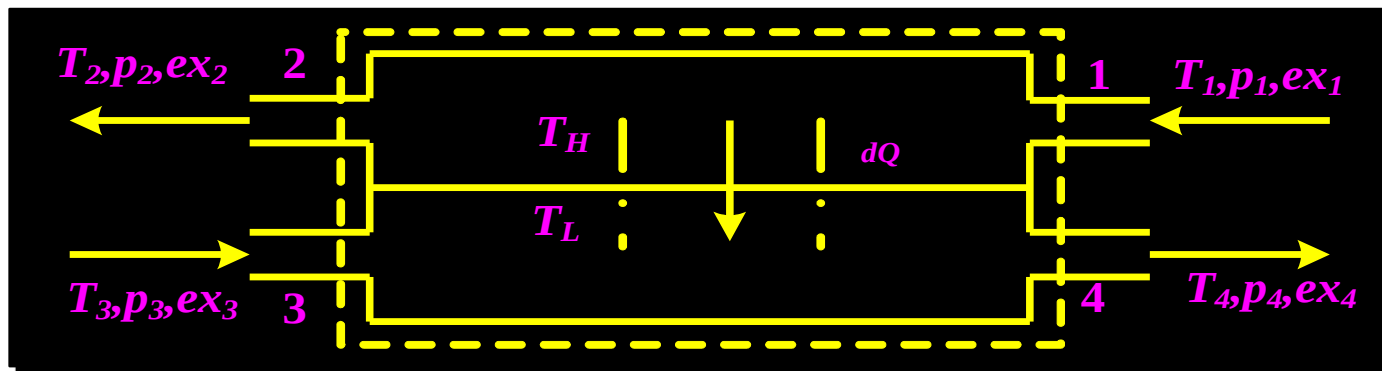
2.7 换热器的熵损失

$$\delta E_{x,l} = T_0 \delta Q \left(\frac{1}{T_L} - \frac{1}{T_H} \right) = T_0 \delta Q \frac{T_H - T_L}{T_H T_L}$$

换热器的熵损失与冷热源温差及乘积有关！

2.7 换热器的熵损失

2.7.1 换热器的熵平衡方程与熵损失



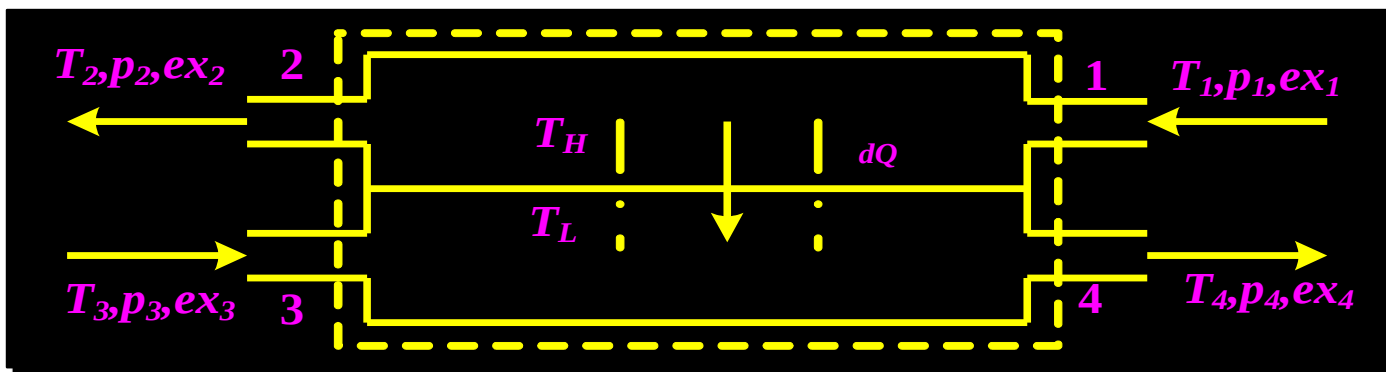
$$(E_{x,H_1} + E_{x,H_3}) - (E_{x,H_2} + E_{x,H_4}) = E_{x,L}$$

$$E_{x,L} = (E_{x,H_1} - E_{x,H_2}) + E_{x,H_3} - E_{x,H_4}$$

$$= (H_1 - H_2) - T_0(S_1 - S_2) + (H_3 - H_4) - T_0(S_3 - S_4)$$

2.7 换热器的熵损失

2.7.1 换热器的熵平衡方程与熵损失



$$E_{x,L} = (H_1 - H_2) - T_0(S_1 - S_2) + (H_3 - H_4) - T_0(S_3 - S_4)$$

$$H_1 - H_2 = H_4 - H_3$$

$$E_{x,L} = T_0[(S_2 - S_1) + (S_4 - S_3)]$$

熵分析法

$$\begin{aligned}\Delta S_g &= \Delta S_{ad} = S_{out} - S_{in} = (S_4 + S_2) - (S_1 + S_3) \\ &= (S_2 - S_1) + (S_4 - S_3)\end{aligned}$$

$$I = E_{x,L} = T_0 \Delta S_g = T_0[(S_2 - S_1) + (S_4 - S_3)]$$

2.7 换热器的熵损失

2.7.2 热交换过程的 η_c -Q

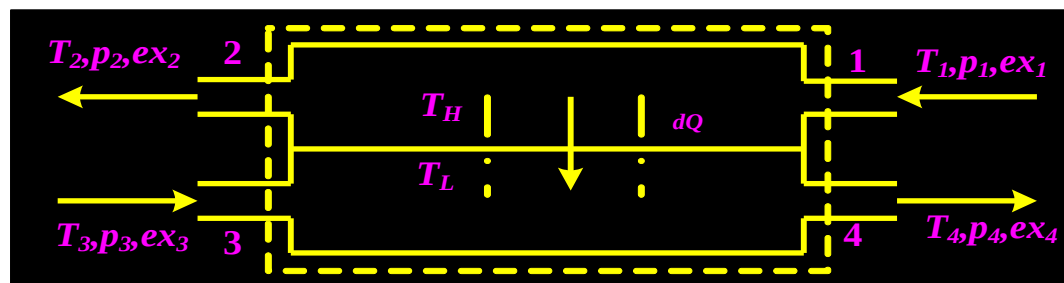
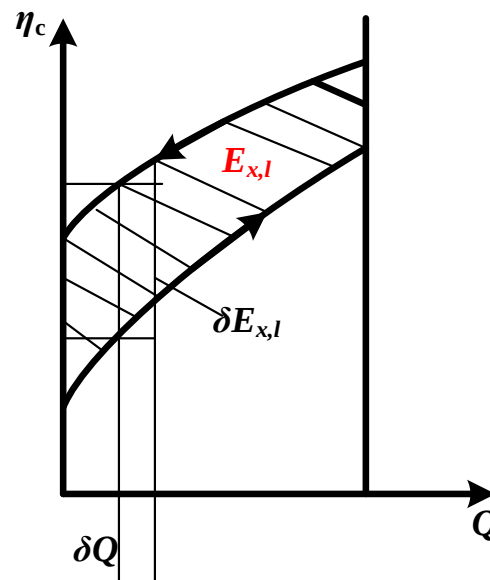
对某一物流，进出口状态1和2，有

$$E_{x,H_1} - E_{x,H_2} = \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) = \int_1^2 \eta_{c,H} \delta Q$$

$$\eta_c = 1 - \frac{T_0}{T}$$

$$E_{x,H_4} - E_{x,H_3} = \int_3^4 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) = \int_3^4 \eta_{c,L} \delta Q$$

$$E_{x,L} = (E_{x,H_2} - E_{x,H_1}) - (E_{x,H_4} - E_{x,H_3})$$



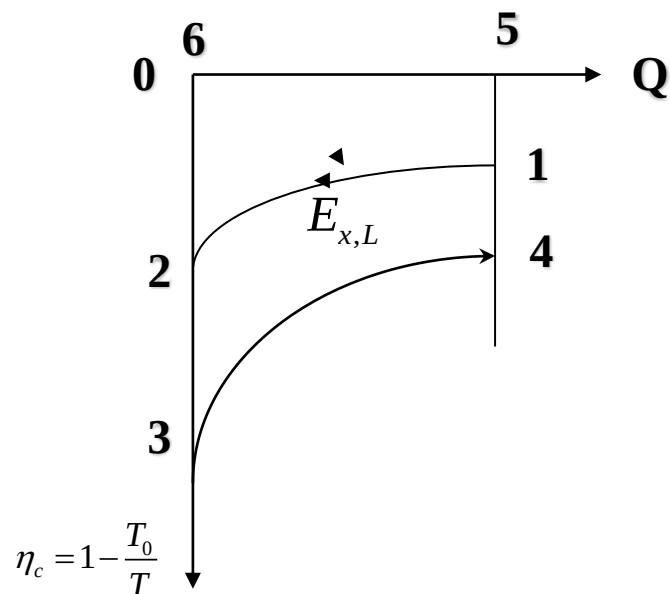
2.7 换热器的熵损失

2.7.2 热交换过程的 η_c - Q

低温换热器，如图，设 $T_H < T_0, T_L < T_0$ 。由于冷流体得到冷量，其熵减少，而热流体放出冷量，其熵增加。同理，在不计流体内部阻力损失时，流体熵的变化等于冷量熵。此时，卡诺系数 $1 - T_0/T$ 为负值。换热过程的熵损失为

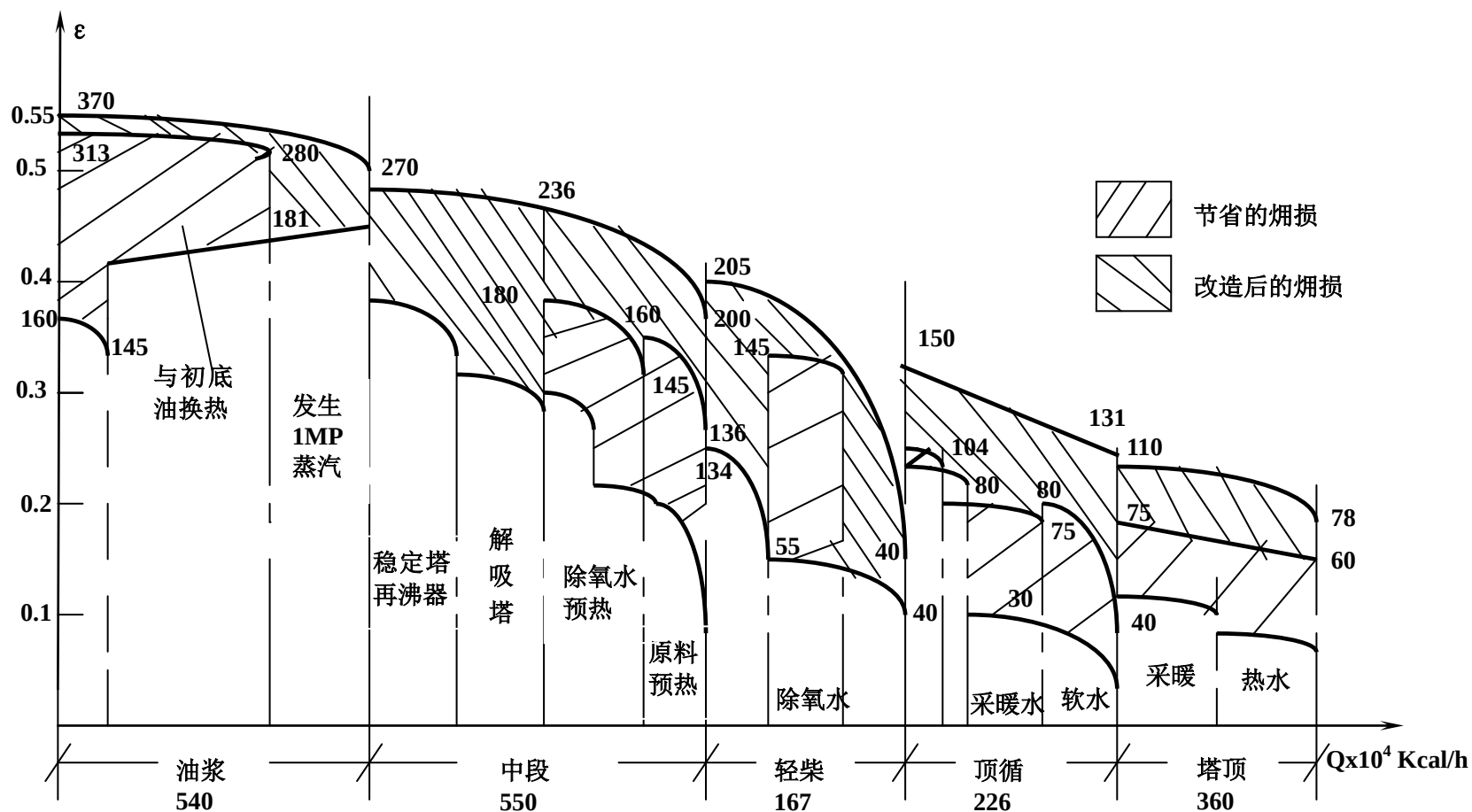
$$\begin{aligned} E_{x,L} &= (E_{x,H_3} - E_{x,H_4}) - (E_{x,H_2} - E_{x,H_1}) \\ &= \int_3^4 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_L} \right) - \int_1^2 \delta Q \left(1 - \frac{T_0}{T_H} \right) \\ &= \int_3^4 \eta_{c,L} \delta Q - \int_1^2 \eta_{c,H} \delta Q \\ &= \text{面积}43654 - \text{面积}12651 \\ &= \text{面积}12341 \end{aligned}$$

上式表明，低温换热器的熵损失等于冷流体熵的减少量与热流体的熵的增加量之差。

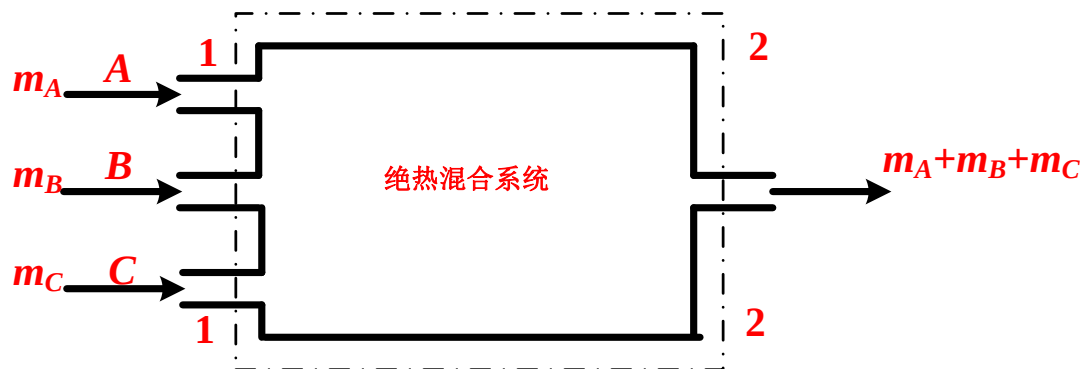


2.7 换热器的焓损失

2.7.2 热交换过程的 η_c -Q



2.8 气体混合过程的熵损失



$$E_{x,H_A} + E_{x,H_B} + E_{x,H_C} - E_{x,H_M} = E_{x,L}$$

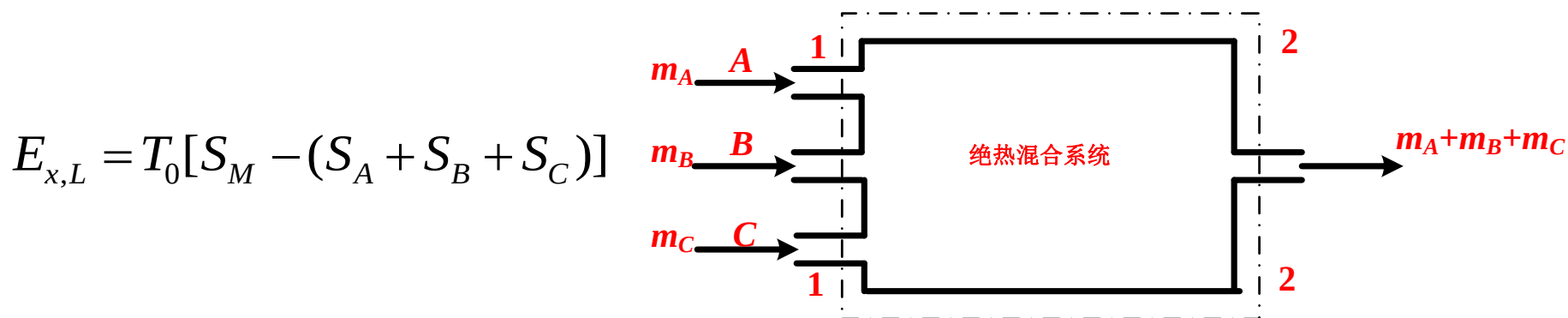
$$(H_A + H_B + H_C) - T_0(S_A + S_B + S_C) - (H_M - T_0 S_M) = E_{x,L}$$

$$E_{x,L} = [(H_A + H_B + H_C) - H_M] - T_0[(S_A + S_B + S_C) - S_M]$$

$$H_A + H_B + H_C = H_M$$

$$E_{x,L} = T_0[S_M - (S_A + S_B + S_C)]$$

2.8 气体混合过程的熵损失



上述结论根据熵增原理得到，取绝热混合器为系统则

$$\Delta S_g = \Delta S_{ad} = S_{out} - S_{in}$$

$$= S_M - (S_A + S_B + S_C)$$

$$I = E_{x,L} = T_0 \Delta S_g = T_0 [S_M - (S_A + S_B + S_C)]$$

从而说明熵法（熵平衡方程式）和熵法所得结论一样

2.8.2 理想气体等压等温的混合过程

设图中混合过程中压力、温度保持不变，则

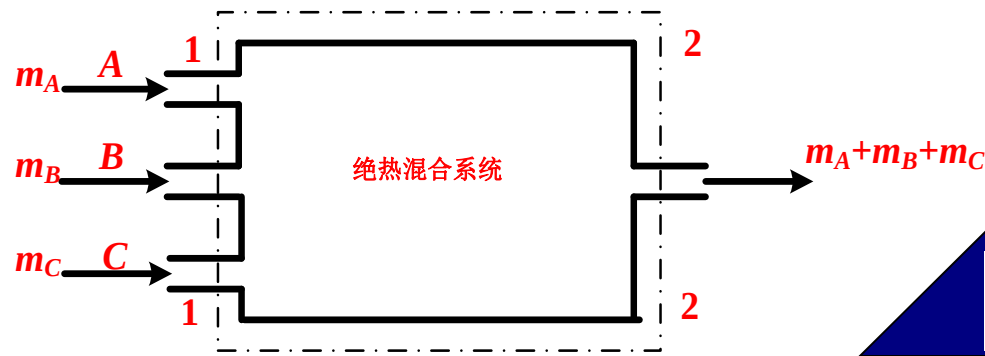
$$\Delta S = \sum m_i \left(\int_1^2 c_{pi} \frac{dT}{t} - R_{gi} \ln \frac{p_i}{p} \right)$$

式中： p_i 为某组分混合后的分压力 $x_i = \frac{p_i}{p}$ $R_{gi} = R_{eq} \frac{x_i}{w_i}$

对于单位质量的混合气体，有

$$\Delta S_g = -\sum m_i R_{gi} \ln x_i = -\sum m_i R_{eq} \frac{x_i}{w_i} \ln x_i = -R_{eq} \sum m_i \frac{x_i}{w_i} \ln x_i$$

$$\Delta S_g = -\sum w_i R_{gi} \ln x_i = -R_{eq} \sum x_i \ln x_i$$



2.8.2 理想气体等压等温的混合过程

绝热混合过程的熵损失为

$$E_{x,L} = T_0 \Delta S_g = -T_0 \sum m_i R_{gi} \ln x_i$$
$$= -T_0 R_{eq} \sum m_i \frac{x_i}{w_i} \ln x_i$$

或

$$e_{x,L} = T_0 \Delta s_g = -T_0 \sum w_i R_{gi} \ln x_i$$
$$= -T_0 R_{eq} \sum x_i \ln x_i$$

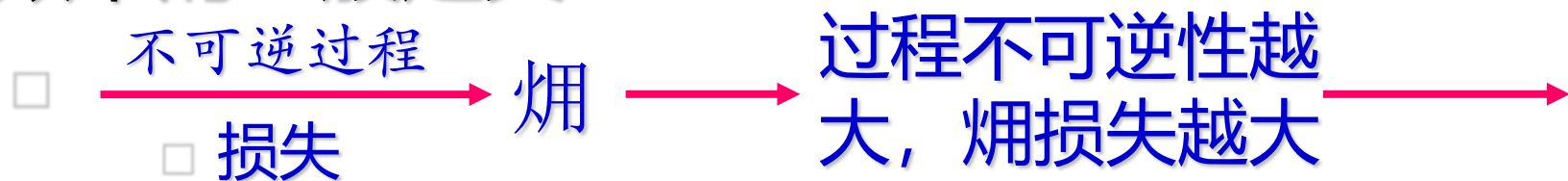
单位摩尔的熵损失为

$$E_{xm,L} = -T_0 R \sum x_i \ln x_i$$

最小分离功：混合过程要引起熵损失，根据热力学第二定律，要将混合物分离成各纯组分，必须消耗熵或有用功，而且至少要消耗和混合时的熵损失相等的分离功，称为可逆分离时消耗的最小分离功。

2.9 能量系统的熵效率

熵效率的一般定义



熵的总量随不可逆过程进行不断减少 $\longrightarrow$ 用能的实质是用熵 $\longrightarrow$

能量的合理利用, 是能量中熵的合理利用。

 { 要充分利用为实施某种过程所提供能量中的熵
在完成一个特定过程时要耗费尽量少的熵
在实际的能量转换过程中应尽量减少熵的损失。

——显然, 对于在给定条件下进行的过程, 能够用熵损失的大小用来衡量该过程热力学完善程度。

2.9 能量系统的㶲效率

1、Ex效率

Ex效率

$$\eta_{\text{ex}} = \frac{\text{有效的输出}Ex}{\text{输入的}Ex}$$

$$\eta_t = \frac{W_{\text{net}}}{Q_1}$$

动力装置

$$\eta_{\text{ex}} = \frac{W_{\text{net}}}{Ex_{\text{in}} - Ex_{\text{out}}}$$

耗功装置

$$\eta_{\text{ex}} = \frac{Ex_{\text{out}} - Ex_{\text{in}}}{W}$$

换热设备

$$\eta_{\text{ex}} = \frac{\text{冷流体得到的}Ex}{\text{热流体放出的}Ex}$$

加热

2.9 能量系统的熵效率

3.3 Ex损失与做功能力损失

(1) 热变功

$$I = Ex_1 - Ex_2 - W_s$$

热一律

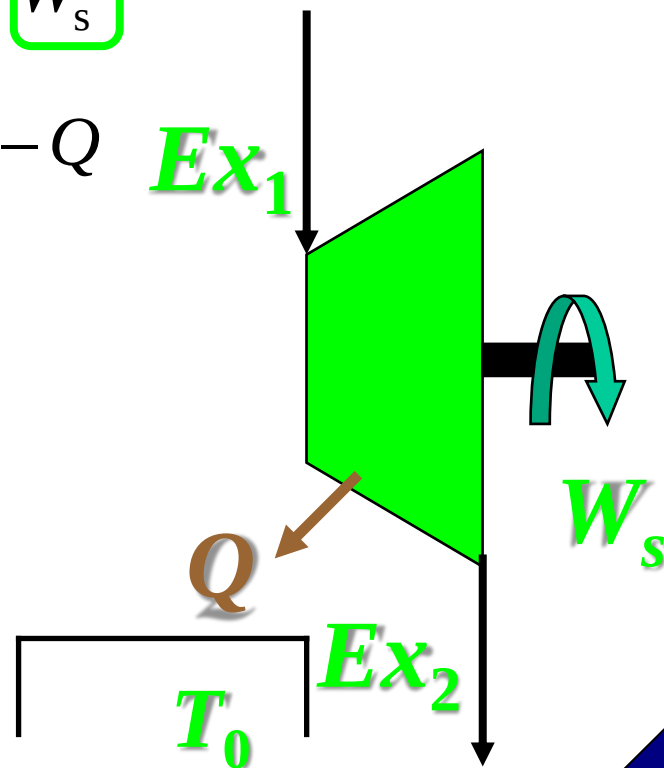
$$Q = H_2 - H_1 + W_s$$

$$I = H_1 - H_2 - T_0(S_1 - S_2) + (H_2 - H_1) - Q$$

$$= -T_0(S_1 - S_2) - Q$$

$$= T_0 \left((S_2 - S_1) - \frac{Q}{T_0} \right)$$

$$= T_0 \Delta S_{iso}$$



2.9 能量系统的熵效率

(2) 传热过程

放热 $m_{\text{热}}(h_1 - h_2)$ 吸热 $m_{\text{冷}}(h_4 - h_3)$

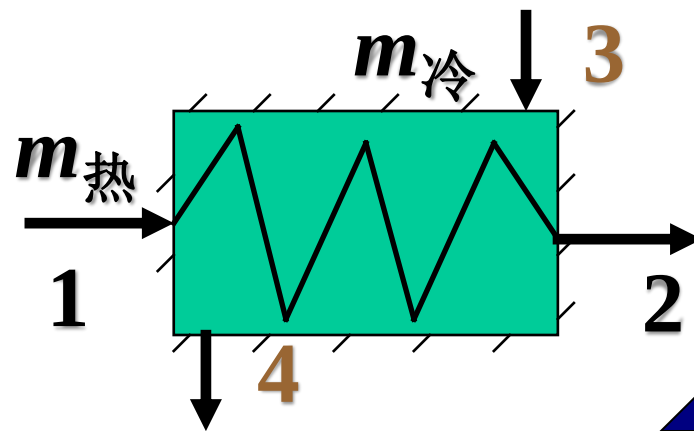
$$I = m_{\text{热}} ex_{h1} + m_{\text{冷}} ex_{h3} - m_{\text{热}} ex_{h2} - m_{\text{冷}} ex_{h4}$$

$$= m_{\text{热}} (ex_{h1} - ex_{h2}) + m_{\text{冷}} (ex_{h3} - ex_{h4})$$

$$= m_{\text{热}} [h_1 - h_2 - T_0(s_1 - s_2)] + m_{\text{冷}} [h_3 - h_4 - T_0(s_3 - s_4)]$$

$$= T_0(S_2 - S_1) + T_0(S_4 - S_3)$$

$$= T_0 \Delta S_{\text{iso}}$$



2.9 能量系统的熵效率

(3) 膨胀过程

可逆绝热膨胀

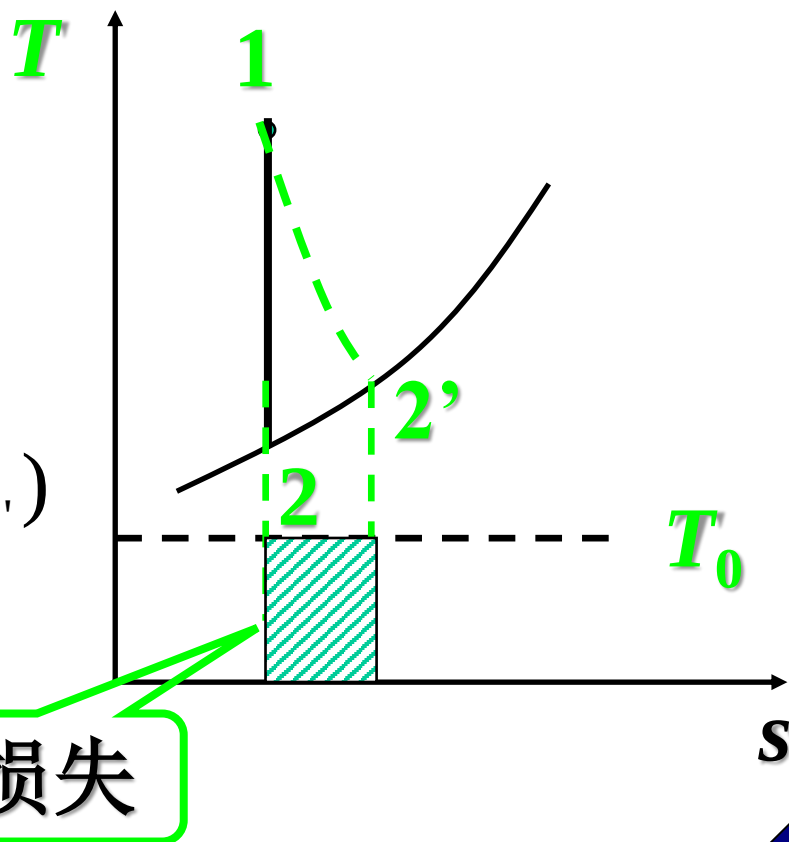
$$\begin{aligned}w_{\max} &= ex_{h1} - ex_{h2} \\&= h_1 - h_2 - T_0(s_1 - s_2) \\&= h_1 - h_2\end{aligned}$$

不可逆绝热膨胀

$$ex_{h1} - ex_{h2'} = \underbrace{h_1 - h_{2'}}_W - T_0(s_1 - s_{2'})$$

由于不可逆少做功

$$w_{\max} - w = h_{2'} - h_2$$



2.9 能量系统的熵效率

系统或设备熵效率：

熵效率：热力系统或热工设备中熵的利用程度，或系统中进行热力过程的热力学完善程度。

在系统或设备进行的过程中，被利用或收益的熵与支付或耗费的熵的比值

$$\eta_{e_x} = \frac{E_{x,\text{gain}}}{E_{x,\text{pay}}} \leq 1$$

熵损失系数

系统或过程中耗费熵与收益熵之差即为系统或设备进行的不可逆过程所引起的熵损失：

$$E_{xl} = E_{x,\text{pay}} - E_{x,\text{gain}}$$

2.9 能量系统的焓效率

焓效率和焓损失系数

所以

$$\eta_{ex} = \frac{E_{x, pay} - E_{xl}}{E_{x, pay}} = 1 - \frac{E_{xl}}{E_{x, pay}} = 1 - \xi$$

焓损失系数

$$\xi = \frac{E_{xl}}{E_{x, pay}}$$

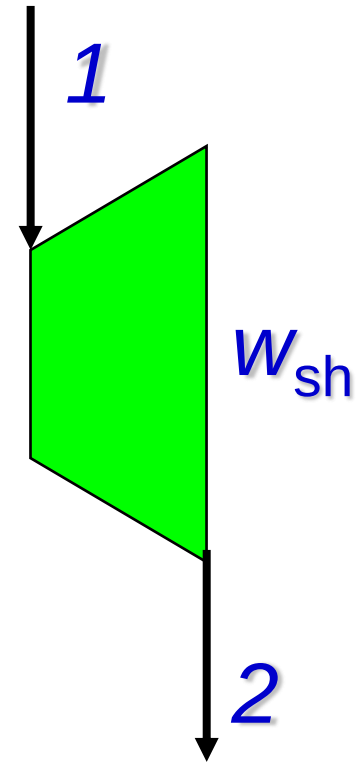
因此 焓效率是耗费焓的利用份额，
焓损失系数是耗费焓的损失份额。

2.9 能量系统的熵效率

熵效率的不同形式

$$\eta_{e_{x1}} = \frac{\omega_{sh}}{e_{x,H1} - e_{x,H2}}$$

$$\eta_{e_{x2}} = \frac{\omega_{sh} + e_{x,H2}}{e_{x,H1}}$$



2.9 能量系统的熵效率

建立熵效率公式的原则

$$\eta_{e_x} = \frac{E_{x,\text{gain}}}{E_{x,\text{pay}}} \leq 1$$

- ✓ 分子分母中必须包含所有进出系统的熵；
- ✓ 任意一项熵只能出现一次；
- ✓ 进入的熵在分子上为负，分母上为正；
- ✓ 输出的熵在分子上为正，分母上为负；
- ✓ 熵效率大于0小于等于1。

2.9 能量系统的熵效率

按熵的作用，可以将外界分为三种：

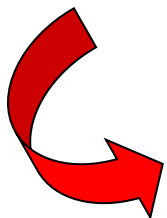
- ⊙向系统或设备提供耗费熵的能源或熵源A；
- ⊙熵的主要收益户B；
- ⊙熵的辅助收益户C。

稳定工作系统熵平衡方程式：

$$E_{xA}^+ + E_{xB}^+ + E_{xC}^+ = E_{xA}^- + E_{xB}^- + E_{xC}^- + E_{xl}$$

其中每项

$$E_{xi} = \sum \left[E_{x,H} + \frac{1}{2} mc_f^2 + E_{x,Q} + E_{x,W} \right]_i$$

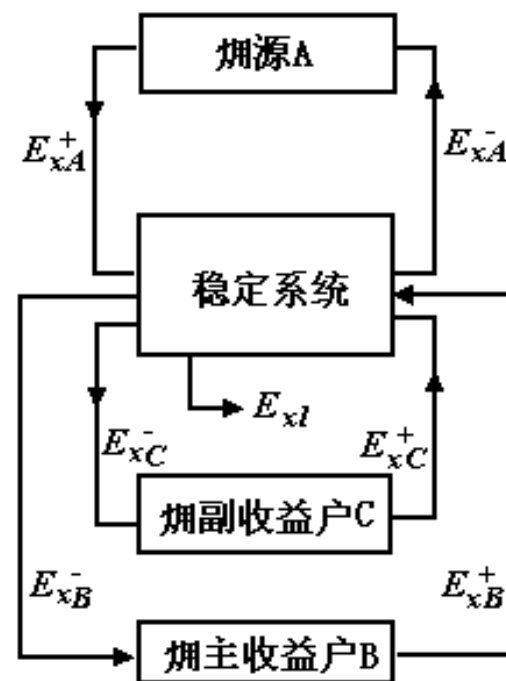


没有计入宏观位能

E_{xA}^+ 和 E_{xB}^- 上述四项至少有一项不为零

其它熵流，上述四项可以全为零。

入 = (出 + 损失) + 增量



$\lambda = (\text{出} + \text{损失}) + \text{增量}$

$$\eta_{ex} = \frac{E_{x,\text{gain}}}{E_{x,\text{pay}}} \leq 1$$

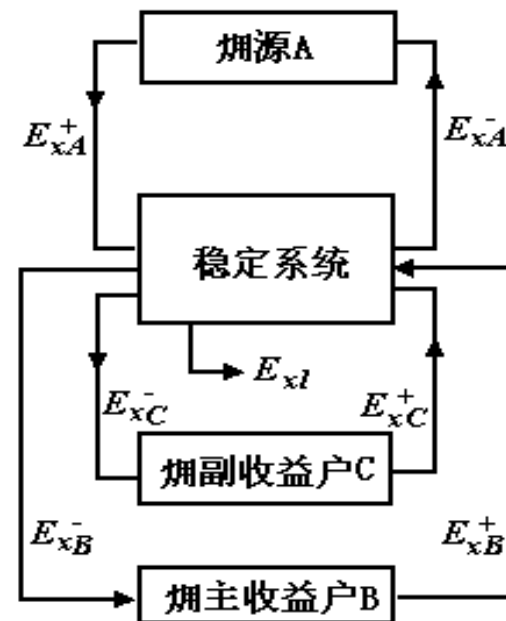
$$E_{xA}^+ + E_{xB}^+ + E_{xC}^+ = E_{xA}^- + E_{xB}^- + E_{xC}^- + E_{xl} \rightarrow \eta_{ex}^I = \frac{E_{xA}^- + E_{xB}^- + E_{xC}^-}{E_{xA}^+ + E_{xB}^+ + E_{xC}^+}$$

$$(E_{xA}^+ - E_{xA}^-) = (E_{xC}^- - E_{xC}^+) + (E_{xB}^- - E_{xB}^+) + E_{xl} \rightarrow \eta_{ex}^{II} = \frac{(E_{xB}^- - E_{xB}^+) + (E_{xC}^- - E_{xC}^+)}{E_{xA}^+ - E_{xA}^-}$$

$$(E_{xA}^+ - E_{xA}^-) - (E_{xC}^- - E_{xC}^+) = (E_{xB}^- - E_{xB}^+) + E_{xl} \rightarrow \eta_{ex}^{III} = \frac{E_{xB}^- - E_{xB}^+}{(E_{xA}^+ - E_{xA}^-) - (E_{xC}^- - E_{xC}^+)}$$

以上所列是针对所研究的系统及其内部进行的过程，熵损失也是指系统内部以及系统与有关外界间进行不可逆过程所引起的熵损失，如，系统内部摩擦不可逆因素引起的熵损失，以及系统与有关外界（包括环境大气）间温差传热等——这种熵损失称为系统内部熵损失。

$$(E_{xl})_{in}$$



但系统以外也发生炯损失，例如，燃气轮机的排气、锅炉的排烟和其它场合下的向环境大气的排汽、排热水和排热物体等。由于都排放到环境，它们所具有的炯也全部或部分损失在环境中。这种损失在系统之外进行，所以这种炯损失称为系统**外部炯损失**。 $(E_{xl})_{out}$

同时考虑了内部和外部炯损失的炯效率总是**小于**只考虑内部炯损失的炯效率。

常用热工装置或设备的炯效率

锅炉、透平、压缩机、节流阀、闭口蒸汽动力循环、燃气轮机装置、压缩式制冷、吸收式制冷、暖气取暖、电取暖

	热工设备	耗费炯	收益炯	炯效率
1	锅炉	$m_f \cdot e_{xf}$	$m_v(e_{x1} - e_{x2})$	$m_v(e_{x1} - e_{x2}) / (m_f \cdot e_{xf})$
2	燃烧室	$m_f \cdot e_{xf}$	$m_g e_{xg} - m_a e_{xa}$	$(m_g e_{xg} - m_a e_{xa}) / (m_f \cdot e_{xf})$
3	透平	$m(e_{x1} - e_{x2})$	W_{sh}	$W_{sh} / [m(e_{x1} - e_{x2})]$
4	压缩机或泵	W_c	$m(e_{x1} - e_{x2})$	$m(e_{x1} - e_{x2}) / W_c$

	热工设备	耗费炯	收益炯	炯效率
5	节流阀	me_{x1}	me_{x2}	e_{x2}/e_{x1}
6	闭口蒸汽 动力循环	$\int_H \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$	W_o	$W_o / \int_H \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$
7	燃气轮机装置	$m_f \cdot e_{xf}$	W_{sh}	$W_{sh} / (m_f \cdot e_{xf})$
8	压缩式制冷机	W_c	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L / W_c$
9	吸收式制冷机	$\int_H \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L / \int_H \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$
10	蒸汽喷射制冷机	$m(e_{x1} - e_{x2})$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_L}\right) Q_L / [m(e_{x1} - e_{x2})]$
11	空气液化	w_c	ye_{xli}	ye_{xli} / w_c
12	蒸汽压缩变热器	W_c	$\left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) Q$	$\left(1 - \frac{T_0}{T_H}\right) Q / W_c$
13	表面式换热器	$m_H(e_{x1} - e_{x2})$	$m_L(e_{x4} - e_{x3})$	$m_L(e_{x4} - e_{x3}) / [m_H(e_{x1} - e_{x2})]$

【例】 1kg氮气由初态 $p_1=0.45\text{MPa}$, $t_1=37^\circ\text{C}$, 经绝热节流压力变化到 $p_2=0.11\text{MPa}$ 。环境温度 $t_0=17^\circ\text{C}$ 。已知氮气气体常数 $R_g=0.287\text{kJ/kg}\cdot\text{K}$
求：1) 节流过程的熵损失；2) 最大有用功；3) 在同样的初、终压力之间进行可逆定温膨胀时的最大有用功。

已知： $p_1=0.45\text{Mpa}$, $T_1=37+273=310\text{K}$,
 $T_0=17+273=290\text{K}$, $p_2=0.11\text{MPa}$

解： (1) 绝热节流过程特征： $h_2=h_1$, 氮气为理想气体, 所以 $T_2=T_1=310\text{K}$ 。不计节流前后动能损失, 据稳定流动系统熵平衡方程可知熵损失为：

$$E_{x,l} = e_{x,h1} - e_{x,h2} + e_{x,Q} - w_u$$

过程绝热 $e_{x,Q} = 0$, 不对外做功 $w_u = 0$,

$$E_{x,l} = e_{x,h1} - e_{x,h2} = h_1 - h_2 - T_0(s_1 - s_2) = T_0(s_1 - s_2)$$

$$= T_0 \left(c_p \ln \frac{T_2}{T_1} - R_g \ln \frac{p_2}{p_1} \right) = -T_0 R_g \ln \frac{p_2}{p_1}$$

$$= -290K \times 0.287 \text{ kJ} / (\text{kg} \cdot K) \times \ln \frac{0.11 \text{ MPa}}{0.45 \text{ MPa}} = 121.34 \text{ kJ} / \text{kg}$$

(2) 最大有用功

$$w_{1-2,\max} = e_{x,h1} - e_{x,h2} = 121.34 \text{ kJ} / \text{kg}$$

(3) 可逆定温膨胀的最大有用功

由第一定律，理想气体定温过程，吸热量等于过程功：

$$q_T = w_T = w_{t,T}$$

$$= -R_g T \ln \frac{p_2}{p_1} = -310K \times 0.287 \text{kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K}) \times \ln \frac{0.11 \text{MPa}}{0.45 \text{MPa}} = 129.71 \text{kJ/kg}$$

$$w_{1-2,\max} = e_{x,1} - e_{x,2} + e_{x,Q} = e_{x,H_1} - e_{x,H_2} + \int \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) \delta Q$$

$$= e_{x,H_1} - e_{x,H_2} + \left(1 - \frac{T_0}{T}\right) q$$

$$= 121.34 \text{kJ/kg} + \left(1 - \frac{290K}{310K}\right) \times 129.71 \text{kJ/kg} = 121.34 \text{kJ/kg} + 8.37 \text{kJ/kg} = 129.71 \text{kJ/kg}$$

—可逆等温过程系统自热源吸热129.71kJ
同时得到热量炯8.37kJ。