



Thermodynamik I – Übung 11

Folien von Dominic Landolf, angepasst durch Pascal Hodel

Ablauf

- Recap: Exergie offene Systeme
- Wirkungsgrad vs. Leistungsziffer
- Exergetischer Wirkungsgrad
- Anhang: Beweis Exergiebilanz für besonders interessierte Studenten

Recap: Exergie einer Strömung (offenes System)

- Die Exergie, welche ein Massenstrom bzgl. der Umgebung mit sich führt, kann man folgendermassen berechnen:

$$\dot{E}_{x, str.} = \dot{m} \cdot [h - h_0 - T_0(s - s_0) + ke + pe]$$

$$e_{x, str.} = h - h_0 - T_0(s - s_0) + ke + pe$$

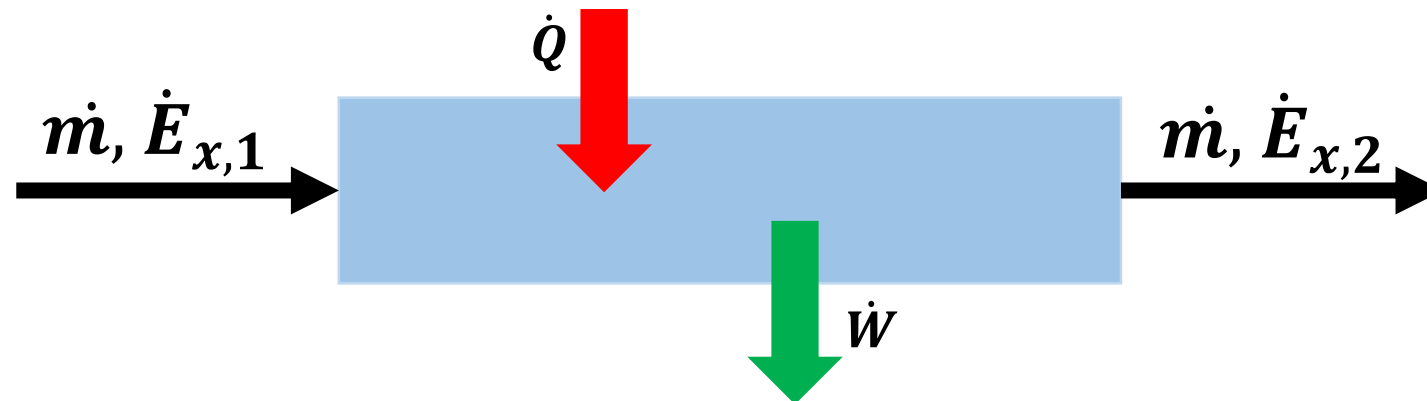
- $[\dot{E}_{x, str}] = J/s = W$
- $[e_{x, str}] = J/kg$

Recap: Exergiedifferenz einer Strömung

- Somit lässt sich die Exergiedifferenz eines Massenstromes von 1 \rightarrow 2 berechnen als:

$$\dot{E}_{x,2} - \dot{E}_{x,1} = \dot{m} \cdot [h_2 - h_1 - T_0(s_2 - s_1) + \Delta ke + \Delta pe]$$

$$e_{x,2} - e_{x,1} = h_2 - h_1 - T_0(s_2 - s_1) + \Delta ke + \Delta pe$$



Recap: Exergiebilanz für offene Systeme

- Die Exergiebilanz für offene Systeme lautet:

$$\frac{dE_x}{dt} = \sum_{i=1}^n \dot{m}_{ie} \cdot e_{x, str, ie} - \sum_{k=1}^m \dot{m}_{ka} \cdot e_{x, str, ka} + \sum_{j=1}^l \left(1 - \frac{T_0}{T_j} \right) \dot{Q}_j - \dot{W}_S - T_0 \cdot \dot{S}_{erz}$$

- T_0 : Umgebungstemperatur
 T_j : Grenztemperatur

Wirkungsgrad und Leistungsziffer

- Immer:

$$\frac{\text{Nutzen}}{\text{Aufwand}}$$

- **Wirkungsgrad** (Wärmekraftmaschine):

$$\eta_{th} = \frac{W_{KP}}{Q_{zu}} = 1 - \frac{Q_{ab}}{Q_{zu}}$$

- ➔ Nutzen ist die geleistete Arbeit während des Kreisprozesses
- ➔ Aufwand die benötigte Wärme

Wirkungsgrad und Leistungsziffer

- Leistungsziffer **Kältemaschine** (z.B. Kühlschrank):

$$\varepsilon_{KM} = \frac{\dot{Q}_C}{-\dot{W}_{KM}} = \frac{\dot{Q}_C}{\dot{Q}_H - \dot{Q}_C}$$

→ Nutzen ist dem kalten Reservoir entzogene Wärme,
also dem Kreisprozess zugeführte Wärme

- Leistungsziffer **Wärmepumpe** (z.B. Haus-Heizung):

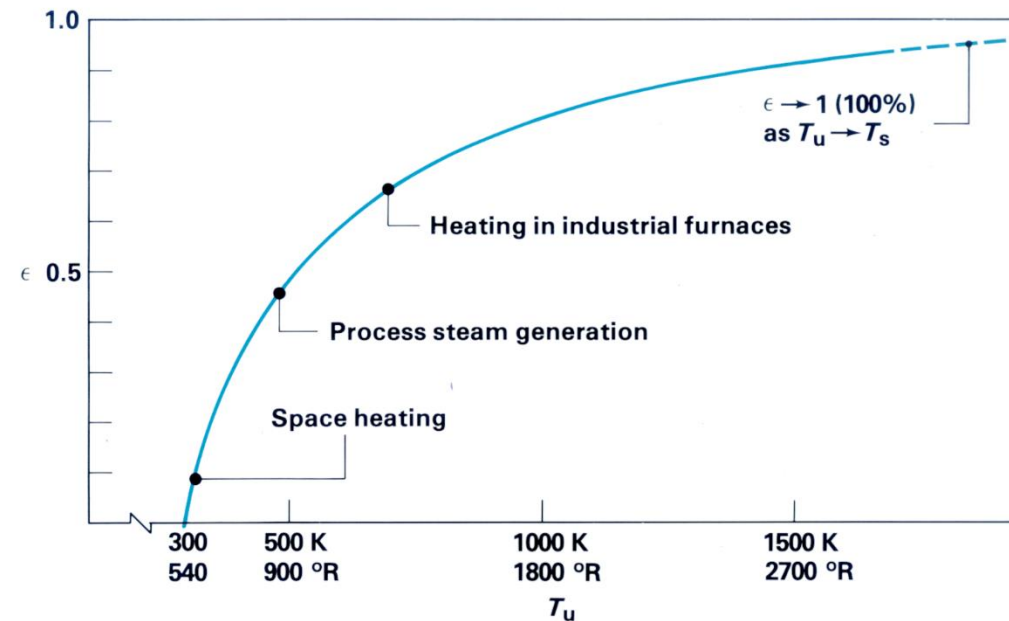
$$\varepsilon_{WP} = \frac{\dot{Q}_H}{-\dot{W}_{WP}} = \frac{\dot{Q}_H}{\dot{Q}_H - \dot{Q}_C}$$

→ Nutzen ist dem heissen Reservoir zugeführte Wärme,
also dem Kreisprozess entzogene Wärme

Exergetischer Wirkungsgrad

$$\varepsilon = \frac{\text{nutzbare Exergie}}{\text{zugeführte Exergie}}$$

- Exergetischer Wirkungsgrad nimmt mit höherer Nutzungstemperatur zu:



- Viele Beispiele auf Zusammenfassung

Anhang (nur für Interessierte)

- Der Beweis der Exergiebilanz für offene Systeme wird nicht geprüft, hilft aber vielleicht dem Verständnis für die einzelnen Terme.
- (Beweis aus Folien der Vorlesung)

Energiebilanz (1. HS) für das offene System

$$dE_s = \sum_{i=1}^l (e_{ie} + p_{ie} v_{ie}) \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k (e_{ia} + p_{ia} v_{ia}) \cdot dm_{ia} - \delta W_0 + \delta Q_0 + \sum_{i=1}^n \delta Q_i$$

wobei spez. Energie e :

$$e = u + ke + pe = u + \frac{w^2}{2} + g \cdot z$$

Entropiebilanz (2. HS) für das offene System

$$dS_{Erz} = \textcircled{dS_s} - \sum_{i=1}^l (s_i dm_i)_e + \sum_{i=1}^k (s_i dm_i)_a - \frac{\delta Q_0}{T_0} - \sum_{i=1}^n \frac{\delta Q_i}{T_i}$$

2. HS nach Q_0 auflösen, in 1. HS einsetzen

$$\begin{aligned}\delta W_0 = & \sum_{i=1}^l (e_{ie} + p_{ie} \cdot v_{ie} - T_0 \cdot s_{ie}) \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k (e_{ia} + p_{ia} \cdot v_{ia} - T_0 \cdot s_{ia}) \cdot dm_{ia} - \\ & - d(E - T_0 \cdot S) + \sum_{i=1}^n \delta Q_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right) - T_0 \cdot \delta S_{Erz}\end{aligned}$$

Vergleiche mit reversiblen Fall

$$\delta W_{0,\max} = \delta W_{0,\text{rev}} \quad \rightarrow \quad \delta S_{\text{erz}} = 0$$

$$\begin{aligned}\delta W_{0,\text{rev}} = & \sum_{i=1}^l (e_{ie} + p_{ie} \cdot v_{ie} - T_0 \cdot s_{ie}) \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k (e_{ia} + p_{ia} \cdot v_{ia} - T_0 \cdot s_{ia}) \cdot dm_{ia} \\ & - d(E - T_0 \cdot S) + \sum_{i=1}^n \delta Q_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right)\end{aligned}$$

Gouy-Stodola-Theorem gilt auch für offene Systeme

$$\delta W_{0,Verlust} = \delta W_{0,rev} - \delta W_0 = T_0 (\delta S_{erz})$$

zeitliche Ableitung der Energiebilanz für den reversiblen Fall, enthält
Arbeitsleistung, Massenströme, Wärmeströme

$$\begin{aligned} \dot{W}_{0,rev} = & \sum_{i=1}^l \left(e_{ie} + p_{ie} \cdot v_{ie} - T_0 \cdot s_{ie} \right) \cdot \dot{m}_{ie} - \sum_{i=1}^k \left(e_{ia} + p_{ia} \cdot v_{ia} - T_0 \cdot s_{ia} \right) \cdot \dot{m}_{ia} \\ & - \frac{d}{dt} \left(E - T_0 \cdot S \right) + \sum_{i=1}^n \dot{Q}_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right) \end{aligned}$$

Umwandlung der Energiebilanz in Exergiebilanz, ersetze Arbeit durch nutzbare Arbeit

$$dE_x \text{ (wegen Arbeit)} = dW_{0,rev,nutz} = dW_{0,rev} - p_0 \times dV$$

$$\begin{aligned} \delta W_{s_{rev} \atop nutz} = & \sum_{i=1}^l (e_{ie} + p_{ie} \cdot v_{ie} - T_0 \cdot s_{ie}) \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k (e_{ia} + p_{ia} \cdot v_{ia} - T_0 \cdot s_{ia}) \cdot dm_{ia} - \\ & - d(E - T_0 \cdot S + p_0 \cdot V) + \sum_{i=1}^n \delta Q_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right) \end{aligned}$$

Bedeutung der Energieterme (spezifisch e, gesamt E)

$$e_y + p_y \cdot v_y = u_y + p_y \cdot v_y + ke_y + pe_y = h_y + \frac{1}{2} w_y^2 + g \cdot z_y$$

vollständige Exergiebilanz, nach Einführung der spezifischen Enthalpie h

$$\begin{aligned}
 dW_{0,rev,nutz} = & \underbrace{\sum_{i=1}^l \left(h_{ie} - T_0 \cdot s_{ie} + \frac{1}{2} w_{ie}^2 + g \cdot z_{ie} \right) dm_{ie} - \sum_{i=1}^k \left(h_{ia} - T_0 \cdot s_{ia} + \frac{1}{2} w_{ia}^2 + g \cdot z_{ia} \right) dm_{ia}}_{\text{Differenz zwischen ein- und ausstroemender, an die Massenstroeme gebundene Exergie}} - \\
 & \underbrace{-d \left(U + p_0 \cdot V - T_0 \cdot S + \frac{1}{2} M \cdot w^2 + M \cdot g \cdot z \right)}_{\text{Aenderung des Exergieinhaltes des Systems}} + \underbrace{\sum_{i=1}^n dQ_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right)}_{\text{Exergieuebertragung durch Waermestroeme}}
 \end{aligned}$$

hier Exergie des strömenden Fluids als Differenz zwischen Ein- und Ausströmen

Exergie eines strömenden Fluids, relativ zu Umgebungsbedingungen

$$\begin{aligned} e_{x,Strömung} &= \left(h - T_0 \cdot s + \frac{1}{2} \cdot w^2 + g \cdot z \right) - (h_0 - T_0 \cdot s_0) \\ &= (h - h_0) - T_0 (s - s_0) + \frac{1}{2} \cdot w^2 + g \cdot z \end{aligned}$$

Exergie der gesamten strömenden Fluidmasse Strömungsexergie oder „flow availability“

$$E_{x,Strömung} = (H - H_0) - T_0 \cdot (S - S_0) + \frac{1}{2} \cdot m \cdot w^2 + m \cdot g \cdot z$$

$$E_{x,Strömung,2} - E_{x,Strömung,1} = H_2 - H_1 - T_0 (S_2 - S_1) + m \frac{w_2^2 - w_1^2}{2} + mg(z_2 - z_1)$$

Anwendung von $Ex_{\text{Strömung}}$ auf Exergiebilanz

$$\begin{aligned} \delta W_{0,rev,nutz} = & \sum_{i=1}^l e_{x,i,str,e} \cdot dm_{ie} + \sum_{i=1}^l (h_0 - T_0 \cdot s_0) \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k e_{x,i,str,a} \cdot dm_{ia} - \sum_{i=1}^k (h_0 - T_0 \cdot s_0) \cdot dm_{ia} - \\ & - dE_x - (h_0 - T_0 \cdot s_0) \cdot dM + \sum_{i=1}^n \delta Q_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right) \end{aligned}$$

Zusammenfassen der Terme bezüglich Umgebungszustand T_0

$$\begin{aligned} dW_{0,rev,nutz} = & \sum_{i=1}^l e_{x,str,ie} \cdot dm_{ie} - \sum_{i=1}^k e_{x,str,ia} \cdot dm_{ia} - dE_x + \sum_{i=1}^n dQ_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i} \right) + \\ & + (h_0 - T_0 \cdot s_0) \cdot \underbrace{\left[\sum_{i=1}^l dm_{ie} - \sum_{i=1}^k dm_{ia} - dM \right]}_{=0 \text{ wegen Massenerhaltung}} \end{aligned}$$

$$\delta W_{0,rev,nutz} = \underbrace{\sum_{i=1}^l e_{x,str,ie} dm_{ie}}_{\text{Einströmen}} - \underbrace{\sum_{i=1}^k e_{x,str,ia} dm_{ia}}_{\text{Ausströmen}} - \underbrace{dE_x}_{\substack{\uparrow \\ \text{Änderung Systeminhalt}}} + \underbrace{\sum_{i=1}^n \delta Q_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i}\right)}_{\text{Wärmeübertragung}}$$

Exergiebilanz für das offene System, zeitliche Ableitung

$$\frac{dE_x}{dt} = \sum_{i=1}^l \dot{m}_{ie} e_{x,str,ie} - \sum_{i=1}^k \dot{m}_{ia} e_{x,str,ia} - \dot{W}_{0,rev,nutz} + \sum_{i=1}^n \dot{Q}_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i}\right)$$

wenn irreversibel: $\dot{W}_{0,nutz} = \dot{W}_{0,nutz,rev} - T_0 \cdot \dot{S}_{erz}$

$$\frac{dE_x}{dt} = \sum_{i=1}^l \dot{m}_{ie} e_{x,str,ie} - \sum_{i=1}^k \dot{m}_{ia} e_{x,str,ia} - \dot{W}_{0,nutz} + \sum_{i=1}^n \dot{Q}_i \left(1 - \frac{T_0}{T_i}\right) - T_0 \dot{S}_{erz}$$

$$e_{x,Strömung} = (h - h_0) - T_0 (s - s_0) + \frac{1}{2} \times w^2 + g \times z$$