

Thermo
Prof. Dr.-Ing. habil. Jadran Vrabec
Fachgebiet Thermodynamik
Fakultät III – Prozesswissenschaften

Aufgabe 2.1 - Lösung

- Die allgemeine Bilanzgleichung hat die Form:
 - Speicherung = Transport (Zustrom Abstrom) + Wandlungsterm (Erzeugung Vernichtung)
- Erhaltungsgrößen sind Größen, die durch Prozesse weder erzeugt noch vernichtet werden können. Die Gesamtmenge einer Erhaltungsgröße bleibt somit immer konstant.
 - \Rightarrow Beim Bilanzieren von Erhaltungsgrößen ist der Wandlungsterm in der Bilanzgleichung gleich null.
- Beim Bilanzieren von Erhaltungsgrößen gilt:
 - Die Menge der bilanzierten Größe, die in das System eintritt,
 - muss dieses wieder verlassen (Zustrom = Abstrom) ⇒ stationär.
 - wird darin gespeichert \Rightarrow instationär.
 - Auch in instationären Systemen gilt, dass die Gesamtmenge der Erhaltungsgröße über das System und seine Umgebung konstant bleibt (Gesamterhaltung)
- In der Thermodynamik stellen **Masse** und **Energie** Erhaltungsgrößen dar (vgl. Massenerhaltung bzw. Energieerhaltung).
- Beispiel:

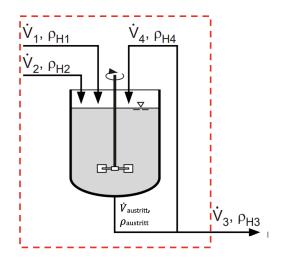
Eine leere Wanne wird mit 100 kg Wasser befüllt. Durch den Befüllvorgang steigt die Masse des Wassers (= Bilanzgröße) im System Wanne auf 100 kg. Wird die Wanne wieder vollständig entleert, verlassen genau 100 kg Wasser das System. Das zugeführte Wasser wird also vollständig im System gespeichert bzw. verlässt dieses vollständig wieder.

Aufgabe 2.2 – Lösung

a) Durch geschickte Wahl der Bilanzgrenze kann der Rückstrom vernachlässigt werden. Aufstellen der integralen Massenbilanz um das Gesamtsystem liefert:

Thermo

Prof. Dr.-Ing. habil. Jadran Vrabec Fachgebiet Thermodynamik Fakultät III – Prozesswissenschaften



$$\frac{dm}{d\tau} = \dot{m}_1 + \dot{m}_2 - \dot{m}_3 \tag{1}$$

$$0 = \rho_1 \cdot \dot{V}_1 + \rho_2 \cdot \dot{V}_2 - \rho_3 \cdot \dot{V}_3 \tag{2}$$

$$\dot{V}_3 = \frac{\rho_1 \cdot \dot{V}_1 + \rho_2 \cdot \dot{V}_2}{\rho_3} \tag{3}$$

$$\dot{V}_3 = \frac{2 \frac{g}{\ell} \cdot 4000 \frac{\ell}{h} + 0.5 \frac{g}{\ell} \cdot 150 \frac{\ell}{h}}{1.945 \frac{g}{m^3}} = 4151,67 \frac{\ell}{h}$$

b) Durch Wahl eines anderen Bilanzraums kann $\dot{V}_{austritt}$ bestimmt werden.

$$\frac{dm}{d\tau} = \dot{m}_1 + \dot{m}_2 - \dot{m}_{austritt} + \dot{m}_4 \tag{4}$$

$$0 = \rho_1 \cdot \dot{V}_1 + \rho_2 \cdot \dot{V}_2 - \rho_{austritt} \cdot \dot{V}_{austritt} + \rho_4 \cdot \dot{V}_4$$
 (5)

$$\rho_3 = \rho_4 = \rho_{austritt} \tag{6}$$

$$\dot{V}_{austritt} = \frac{\rho_1 \cdot \dot{V}_1 + \rho_2 \cdot \dot{V}_2 + \rho_4 \cdot \dot{V}_4}{\rho_{austritt}} \tag{7}$$

$$\dot{V}_{austritt} = \frac{2 \frac{g}{\ell} \cdot 4000 \frac{\ell}{h} + 0, 5 \frac{g}{\ell} \cdot 150 \frac{\ell}{h} + 1,945 \frac{g}{\ell} \cdot 2,36 \frac{\ell}{h}}{1,945 \frac{g}{\ell}} = 4154,03 \frac{\ell}{h}$$

Aufgabe 2.3 - Lösung

Energiegehalt des Fetts:

$$Q_{Fett} = 0.5 \text{ kg} \cdot 32000 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = 16000 \text{ kJ}$$
 (8)



Thermo

Prof. Dr.-Ing. habil. Jadran Vrabec Fachgebiet Thermodynamik Fakultät III – Prozesswissenschaften

Energiebedarf zur Erwärmung des Wassers:

$$Q_W = m \cdot c_w \cdot \Delta T = Q_{Fett} \tag{9}$$

$$m = \frac{Q_{Fett}}{c_w \cdot \Delta T} = \frac{16000 \text{ kJ}}{4,186 \frac{\text{kJ}}{\text{kg·K}} \cdot 37 \text{ K}} = 103,3 \text{ kg} \approx 103,3 \ell$$
 (10)