

# Aufgabe 1

$$a) \quad h = h_f + x_D \cdot (h_g - h_f) = h_f + x_D \cdot h_{fg} = 419.04 \text{ kJ/kg} + 0.005 \times 2257.0 \text{ kJ/kg} \\ = 430.325 \text{ kJ/kg}$$

$$\dot{Q}_{\text{aus}} = \dot{m}_{\text{aus}} h = 0.3 \text{ kg/s} \cdot 430.325 \text{ kJ/kg} = 129.1 \text{ kW}$$

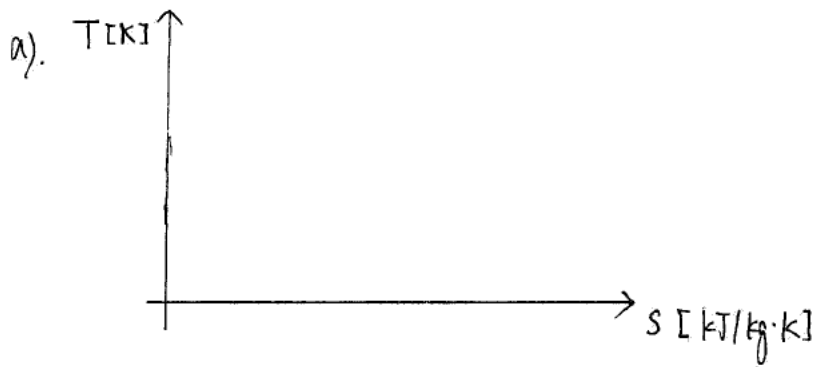
$$b) \quad C = \text{const.} \Rightarrow S(T=298.15 \text{ K}) - S(T=298.15 \text{ K}) = \int_{T_1}^{T_2} \frac{1}{T} dT \cdot C = C \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)$$

$$\bar{T}_{\text{KF}} = \frac{\int_a^b T ds}{s_a - s_e} = \frac{T_a s_a - T_e s_e}{C \cdot \ln\left(\frac{298.15 \text{ K}}{298.15 \text{ K}}\right)} = [\dots] \approx 295 \text{ K}$$

$$c) \quad \dot{S}_{\text{erz}}(t) = -\dot{m} [s_e - s_a] - \frac{\dot{Q}_{\text{aus}}}{\bar{T}_{\text{KF}}} \\ = -0.3 \text{ kg/s} \cdot (C \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)) - \frac{65 \text{ kW}}{295 \text{ K}} \\ =$$

$$d) \quad U_1 = (1 - x_D) m_{\text{ges},1} h_f + x_D \cdot m_{\text{ges},1} h_g + \int \dot{Q}_{\text{Rdt}} - \int \dot{Q}_{\text{aus}} dt \\ = (1 - 0.005) \cdot 1755 \text{ kg} \cdot$$

## Aufgabe 2



b). Energiebilanz:

$$\dot{m} e_{x, str} = \dot{m} [h]$$

# Aufgabe 3

a).  $A = \pi \cdot \left(\frac{D}{2}\right)^2 = 25\pi \text{ cm}^2 = 25\pi \times 10^{-4} \text{ m}^2$

$$p_{\text{oben}} = \frac{(m_K + m_{\text{EW}})g}{A} + p_{\text{amb}} = \frac{(32 \text{ kg} + 0.1 \text{ kg}) \cdot 9.81 \text{ N/kg}}{25\pi \times 10^{-4} \text{ m}^2} + 1 \times 10^5 \text{ Pa} \approx 140 \text{ kPa} = 1.4 \text{ bar}$$

Mechanische Gleichgewicht:  $p_{g,1} = p_{\text{oben}} \approx 1.4 \text{ bar}$

$$R_g = \frac{\bar{R}}{M_g} = \frac{8.314 \text{ J/mol} \cdot \text{K}}{50 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}} = 166.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K}$$

$$m_g = \frac{p_{g,1} V_{g,1}}{R_g T_{g,1}} = \frac{1.4 \times 10^5 \text{ Pa} \cdot 3.14 \times 10^{-3} \text{ m}^3}{166.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K} \cdot 773.15 \text{ K}} \approx 0.0034 \text{ kg} = 3.4 \text{ g}$$

b).  $T_{g,2} = 0^\circ \text{C} = 273.15 \text{ K}$

Da  $x_{\text{EW},2} > 0$ , ist die Temperatur vom EW im Zustand 2  $0^\circ \text{C}$ . Da Zustand 2 schon der Gleichgewichtszustand (Endzustand) ist, ist die Temperatur vom Gas gleich wie die vom EW, also  $0^\circ \text{C}$ .

$$p_{g,2} = p_{g,1} = 1.4 \text{ bar}$$

Da die obige Masse unverändert ist, muss der Druck gleich bleiben, sodass das Gas die Masse "tragen" könnte, d.h. Gleichgewichtszustand bleiben.

c).  $C_p = R_g + C_v = 166.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K} + 633 \text{ J/kg} \cdot \text{K} = 799.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K}$

$$\Delta U_g = C_p m_g \Delta T = 799.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K} \cdot 0.0034 \text{ kg} \cdot (273.15 \text{ K} - 773.15 \text{ K}) \approx -1358.8 \text{ J}$$

$$V_{g,2} = \frac{m_g R_g T_{g,2}}{p_{g,2}} = \frac{0.0034 \text{ kg} \cdot 166.28 \text{ J/kg} \cdot \text{K} \cdot 273.15 \text{ K}}{1.4 \times 10^5 \text{ Pa}} \approx 1.103 \text{ L}$$

$$\Delta h = \frac{\Delta V}{A} = \frac{(1.103 \text{ L} - 3.14 \text{ L}) \cdot 1 \times 10^{-3} \text{ m}^3/\text{L}}{25\pi \times 10^{-4} \text{ m}^2} \approx -0.26 \text{ m}$$

$$W = (m_K + m_{\text{EW}}) g \Delta h = (32 \text{ kg} + 0.1 \text{ kg}) \cdot 9.81 \text{ N/kg} \cdot (-0.26 \text{ m}) \approx -81.9 \text{ J}$$

$$Q_{12} = \Delta U_g + W = -1358.8 \text{ J} - 81.9 \text{ J} = -1440.7 \text{ J}$$

$$|Q_{12}| = 1440.7 \text{ J}$$

d).

$$x_{Eis,1} = \frac{m_{Eis,1}}{m_{EW}} = \frac{m_{Eis,1}}{0.1 \text{ kg}} \stackrel{!}{=} 0.6 \Leftrightarrow m_{Eis,1} = 0.06 \text{ kg} \Rightarrow m_{FL,1} = m_{EW} - m_{Eis,1} = 0.04 \text{ kg}$$

$$U_{EW,1} = m_{Eis,1} u_{Fest} + m_{FL,1} u_{FL} = 0.06 \text{ kg} (-333.458 \text{ kJ/kg}) + 0.04 \text{ kg} (-0.045 \text{ kJ/kg}) \\ \approx -20 \text{ kJ}$$

$$U_{EW,2} = U_{EW,1} + |Q_{12}| = -20 \text{ kJ} + 1440.7 \text{ J} = -18.56 \text{ kJ}$$

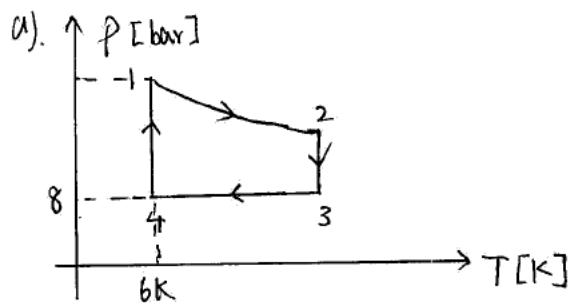
$$\stackrel{!}{=} m_{Eis,2} u_{Fest} + m_{FL,2} u_{FL} = m_{Eis,2} \cdot (-333.458 \text{ kJ/kg}) + (0.1 \text{ kg} - m_{Eis,2}) (-0.045 \text{ kJ/kg})$$

$$= m_{Eis,2} \cdot (-333.458 \text{ kJ/kg} + 0.045 \text{ kJ/kg}) - 0.1 \text{ kg} \cdot 0.045 \text{ kJ/kg}$$

$$\Leftrightarrow m_{Eis,2} = \frac{0.1 \text{ kg} \cdot 0.045 \text{ kJ/kg} - 18.56 \text{ kJ}}{-333.458 \text{ kJ/kg} + 0.045 \text{ kJ/kg}} \approx 0.0557 \text{ kg}$$

$$\Rightarrow x_{Eis,2} = \frac{m_{Eis,2}}{m_{EW}} = \frac{0.0557 \text{ kg}}{0.1 \text{ kg}} = 0.557$$

# Aufgabe 4



Zustand 1.

$$T = 6 \text{ K}$$

Zustand 2:

$$x_2 = 1$$

Zustand 3:  $p_3 = 8 \text{ bar}$

Zustand 4:  $p_4 = 8 \text{ bar}$

$$x_4 = 0$$

b).