

1a

$$\text{a) } \dot{m}(h_e - h_a) + \dot{Q} = 0 \quad h_e = 292,98 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$0,3069$

$$h_a = 419,04 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$\dot{m}(h_e - h_a) + \dot{Q}_R = \dot{Q}_{aus} = \underline{\underline{62,18 \text{ kW}}}$$

$$\text{b) } T = \frac{\int_e^a T ds}{s_a - s_e} = \frac{\int_e^a c \ln\left(\frac{T}{T_1}\right) ds}{s_a - s_e} = \frac{(s_a - s_e) c \ln\left(\frac{T_a}{T_1}\right)}{c \ln\left(\frac{T_a}{T_e}\right)}$$

$$= \frac{c(T_a - T_e)}{c \ln\left(\frac{T_a}{T_e}\right)} = \underline{\underline{293,12 \text{ K}}}$$

$$\text{c) } 0 = \dot{m} [s_e - s_a] + \frac{\dot{Q}_{aus}}{T} + \dot{s}$$

$$- \dot{s} = 0,3 \frac{\text{kg}}{\text{s}} \cdot \left[ 0,9549 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}} - 1,3069 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}} \right]$$

$$\Rightarrow + \frac{62,18 \text{ kW}}{293,12 \text{ K}} \Rightarrow \dot{s} = 0,1 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$$

$s_e = 0,9549 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$   
 $s_a = 1,3069 \frac{\text{kJ}}{\text{kgK}}$

$$\text{d) } Q_{aus12} = 35 \text{ MJ}$$

$$\underline{\underline{m_2 h_2 - m_1 h_1 = \Delta m_{12} h_f}}$$

Energie Wasser in Kessel Zustand 1

$$x \cdot m_{ges} h_g + (1-x) \cdot m_{ges} \cdot h_f = \underline{\underline{2706988,75 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} = H_{ges1}}}$$

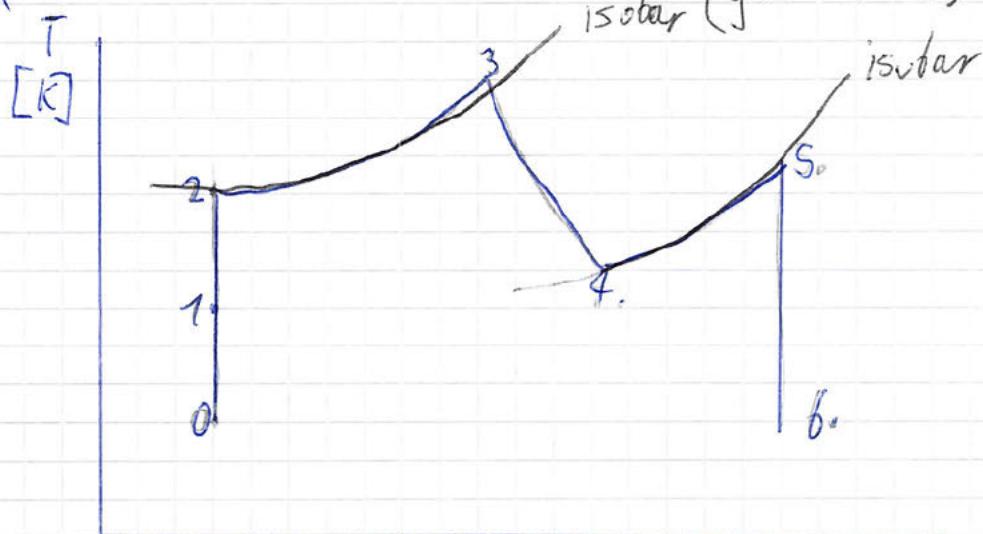
$H_{ges1}$

100%

$$h_g = 2676,1 \frac{\text{kJ}}{\text{K}}$$

$$h_f = 479,04 \frac{\text{kJ}}{\text{K}}$$

2a



$$\left[ \frac{\text{kg}}{\text{kg} \cdot \text{K}} \right] \text{S}$$

b) ges w 6 T6

$$s_5 = s_6 \quad p_6 = 0,191 \text{ bar}$$

$$\frac{T_6}{T_5} = \left( \frac{p_6}{p_5} \right)^{\frac{n-1}{n}} \Rightarrow T_6 = \left( \frac{p_6}{p_5} \right)^{\frac{0,7}{1,4}} \cdot T_5 = \underline{\underline{328,07 \text{ K}}}$$

$$V_5 = 220 \frac{\text{m}^3}{\text{s}} \cdot T_5 \cdot A$$

Durchfluss Dose

3. a) ges.  $p_{g1}$   $m_g$

$$R = \frac{\bar{P}}{M} = 166,28 \frac{\text{Nm}}{\text{Kkg}}$$

$$p_{g1} \approx \frac{m_{EW} \cdot 9,81 \text{ m/s}^2 + 32 \text{ kg} \cdot 9,81 \text{ m/s}^2}{(0,05 \text{ m})^2 \cdot \pi} = 40094,4 \text{ Pa}$$

$$p_{g1} = p_{amb} + 40094,4 \text{ Pa} = 140094,43 \text{ Pa} = \underline{\underline{1,4 \text{ bar}}}$$

$$m_g = \frac{pV}{RT} = \frac{1,4 \text{ bar} \cdot 0,00318 \text{ m}^3}{166,28 \frac{1}{\text{Kkg}} \cdot 273,15 \text{ K}} = \underline{\underline{3,4 \text{ g}}}$$

b)  $c_p = R + c_v = 799,28 \frac{\text{J}}{\text{Kkg}}$

Druck bleibt von 1 nach 2 konstant.

$$\underline{\underline{p_{g12} = 1,4 \text{ bar}}}$$

$$c_p \cdot m_g \cdot T_{g1} + 0,6 \cdot m_{EW}$$

$$\frac{c_p}{c_v} = n = 1,26$$

$$\frac{T_{g2}}{T_{g1}} \neq P_2$$

Die Temperatur  $T_{g2}$  des Gases wird knapp über  $0^\circ \text{C}$  sein, da weiterhin Eis vorhanden ist, und das EW-Gemisch eine  $T$  von  $\approx 0^\circ \text{C}$  hat.

$$3c) \quad T_{g,12} = 0,003^\circ C$$

$$\text{Durch } mg(h_2 - h_1) = Q_{12}$$

$$mg(h_2 - h_1) = Q_{12}$$

$$mg(h_1 - h_2) = Q_{12}$$

$$m \cdot c_p (T_2 - T_1) = -Q_{12} \Rightarrow |Q_{12}| = \underline{\underline{1358,7}}$$

$$d) \quad p_{EW} = \frac{m \cdot g}{A} + p_{\text{amb}} = \frac{32 \text{ kg} \cdot 9,81 \text{ m/s}^2}{(0,05 \text{ m})^2 \cdot \pi} = 39969,5 \text{ Pa} + 1 \text{ bar} = \underline{\underline{1,399 \text{ bar}}} = 1,399 \text{ bar}$$

$$u = u_F + x \cdot f$$

$$u = u_{\text{flüssig}} + x (u_{\text{Fest}} - u_{\text{flüssig}}) \Rightarrow x = \frac{u - u_{\text{flüssig}}}{u_{\text{Fest}} - u_{\text{flüssig}}}$$

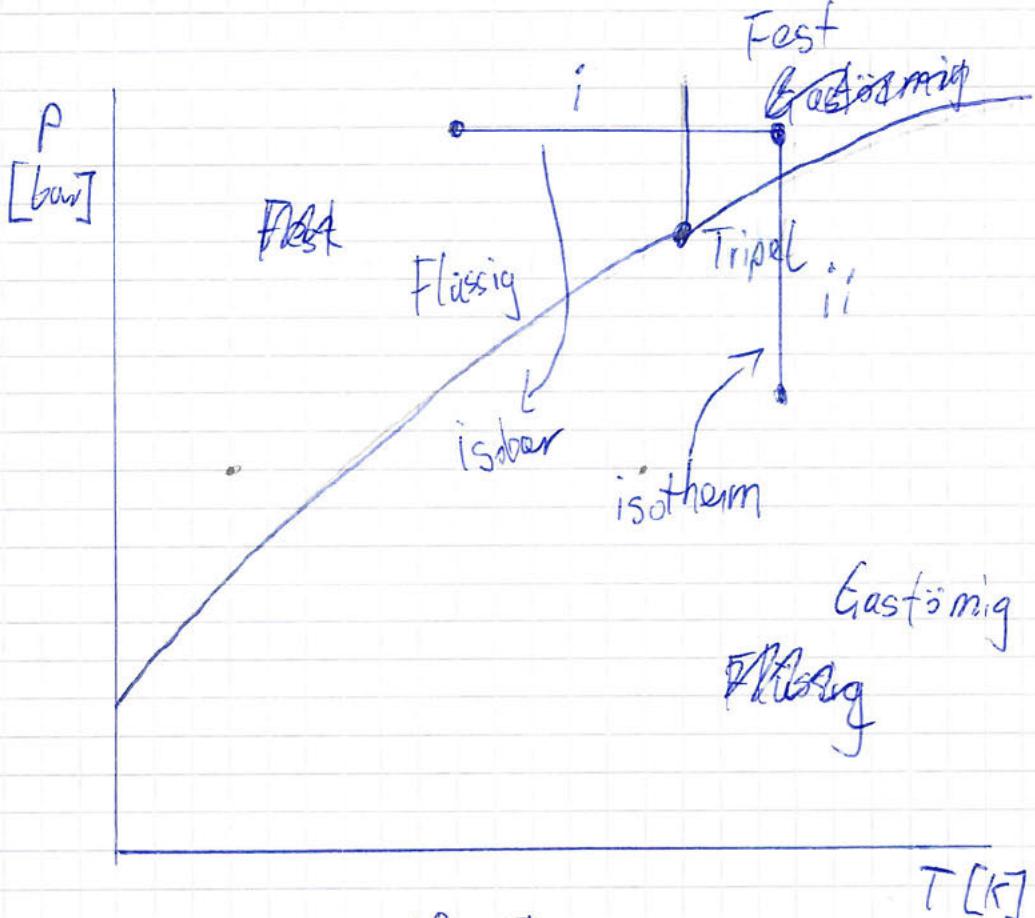
interpolieren

$$y = \frac{x - x_1}{x_2 - x_1} (y_2 - y_1) + y_1$$

$$x_1 = 5 \text{ kA} / 0,003$$

$$x_2 =$$

4. a



$$\dot{m}_{\text{ges}} = \dot{m}_i$$

$$T_{\text{in Verdampfer}} = 9^\circ\text{C} - 6k = 3^\circ\text{C}$$

1. HS um Verdichter

-22°C

$$0 = \dot{m} [h_2 - h_3] + -w_k$$

$$\frac{w_k}{\dot{m}} = \frac{h_2 - h_3}{h_2 - h_1}$$

$h_3$  aus Tabelle A-12 1bar  
interpolieren

$$y_3 = \frac{x-x_1}{x_2-x_1} (y_2-y_1) + y_1$$

$h_2$  bei  $T_2 = 3^\circ\text{C}$  vollständig Verdampft

$$h_2 = \text{bei } -22^\circ\text{C} = 234,08 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

Interpolation zwischen  $0^\circ\text{C}$  und  $3^\circ\text{C}$

$$y = \frac{x-x_1}{x_2-x_1} (y_2-y_1) + y_1$$

$$y_1 = 229,53 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$y_2 = 244,53 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$x_1 = 0^\circ\text{C}$$

$$x_2 = 3^\circ\text{C}$$

$$h_3 = 234,95 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$T_0 = -22^\circ C$$

$$s = s_f + x(s_g - s_f)$$

$$\frac{s - s_f}{s_g - s_f} = x$$

$s_3 = s_2$  da Verdichtung isentrop

$s_2$  herausfinden durch Interpolation zwischen 20 und

$$s_2 = 0,69351 \frac{kJ}{kg \cdot K}$$

Drossel = isenthalp

$$u_f = u_2$$

$$u_f = 93,42 \frac{kJ}{kg}$$

$$u = u_f + x(s_g - s_f)$$

$$x = \frac{u - u_f}{u_g - u_f}$$

$u_f$  und  $u_g$  bei Ausgangsdruck

$$d) \# \eta = \frac{\dot{Q}_{zul}}{\dot{m}_v \cdot h} = \underline{\underline{\frac{\dot{Q}_k}{2 \cdot \dot{W}}}}$$

- e) Die Lebensmittel würden weiter runtergekühlt werden, wenn der Wärmestrom  $\dot{Q}_k$  immer konstant bleibt, d. h. wäre es am Ende 0K kühl