

Aufgabe 15.1 – Lösung

Stoffdaten für R134a:

zweiphasiger Zustand:

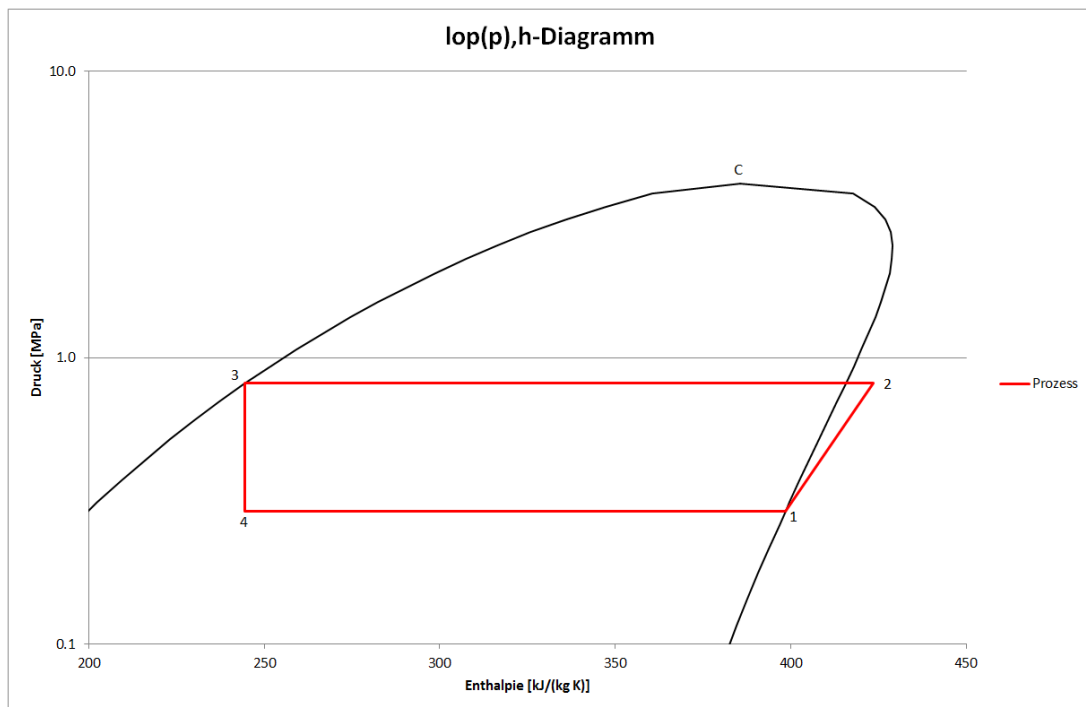
T [K]	p_s [MPa]	h' [kJ/kg]	h'' [kJ/kg]	s' [kJ/(kg K)]	s'' [kJ/(kg K)]
273	0.2912	199.8	398.52	0.999	1.727
305	0.8120	244.4	415.71	1.152	1.714

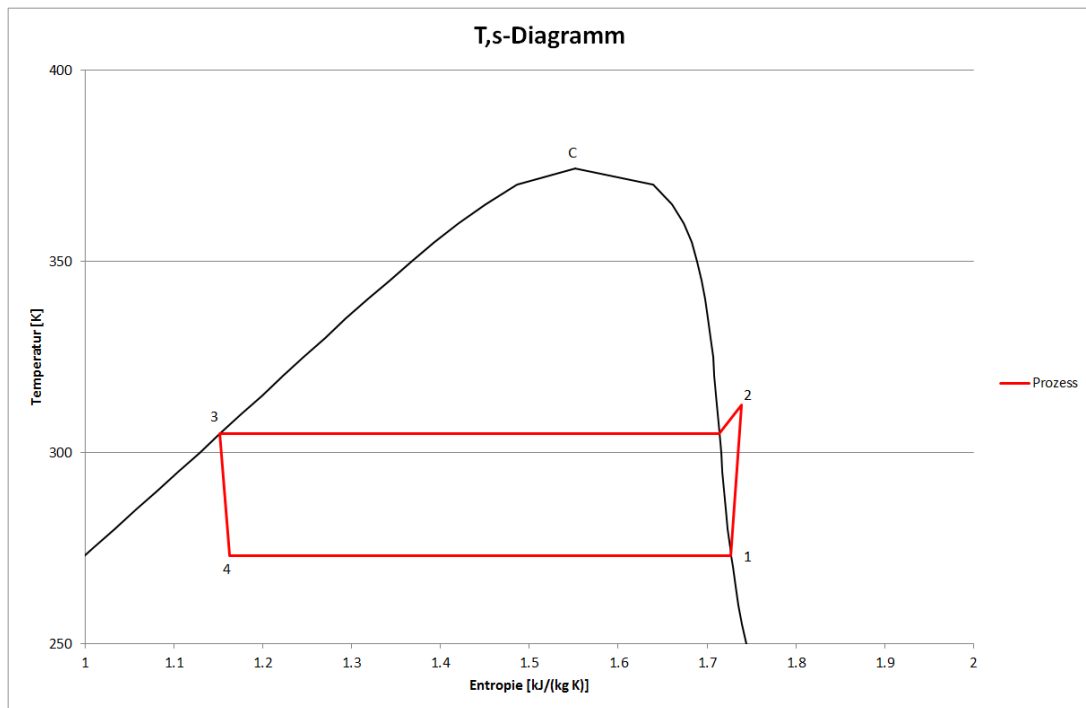
einphasiger Zustand:

T [K]	p_s [MPa]	h [kJ/kg]	s [kJ/(kg K)]
308.83	0.8120	419.79	1.727
312.40	0.8120	423.55	1.739

Zustand ① und ④
Zustand ②s
Zustand ②
Zustand ③

a)





b) **ges:** Druckverhältnis Π

$$\boxed{\Pi} = \frac{p_{\max}}{p_{\min}} = \frac{p_s(T_3)}{p_s(T_1)} = \frac{p_s(305 \text{ K})}{p_s(273 \text{ K})} = \frac{0.812 \text{ MPa}}{0.2912 \text{ MPa}} = \boxed{2.79} \quad (1)$$

c) **ges:** Leistungszahl ϵ_{WP}

$$\epsilon_{\text{WP}} = \frac{\text{Nutzen}}{\text{Aufwand}} = \frac{|\dot{Q}_c|}{P_e} = \frac{|q_c|}{w_{t,12}} = \frac{|h_3 - h_2|}{h_2 - h_1} \quad (\text{mit 1. HS: } q + w_t = \Delta h) \quad (2)$$

$$\eta_{s,v} = \frac{h_{2s} - h_1}{h_2 - h_1} \implies h_2 = h_1 + \frac{h_{2s} - h_1}{\eta_{s,v}} \quad (3)$$

$$\text{Aus Tabelle: } h_1 = h''(T_1) = 398.52 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (4)$$

$$h_3 = h'(T_3) = 244.4 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (5)$$

$$h_{2s} = h(s_{2s}, p_2) \quad \text{mit: } p_2 = p_3 = 0.812 \text{ MPa} \quad (6)$$

$$s_{2s} = s_1 = s''(T_1) = 1.727 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \quad (7)$$

$$\implies h_{2s} = 419.79 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (8)$$

$$\implies h_2 = 398.52 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} + \frac{(419.79 - 398.52) \text{ kJ/kg}}{0.85} = 423.55 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (9)$$

$$\implies \boxed{\epsilon_{\text{WP}}} = \frac{|(244.4 - 423.54) \text{ kJ/kg}|}{(423.54 - 398.52) \text{ kJ/kg}} = \boxed{7.16} \quad (10)$$

d) Exergieverlust allgemein:

$$\Delta e_v = de_v = T_a ds \quad (11)$$

i) **ges:** Exergieverlust Verdichter $\Delta e_{v,12}$

$$\Delta e_{v,12} = T_a \cdot \Delta s_{12} \quad (12)$$

$$\text{mit: } s_2 = 1.739 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \quad (13)$$

$$\Rightarrow \Delta e_{v,12} = (1.739 - 1.727) \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \cdot 280 \text{ K} = 3.36 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (14)$$

ii) **ges:** Exergieverlust Drossel $\Delta e_{v,34}$

Zunächst werten wir den 1. HS f. stat. FP über der adiabaten Drossel aus. Zu beachten ist dabei, dass wir hier **nicht** blind $P_{34} = \int_3^4 v dp$ einsetzen dürfen! An einer Drossel wird keine Leistung entnommen, also ist $P_{34} = 0$, auch wenn Druck und spez. Volumen sich verändern!

$$\dot{m}(h_4 - h_3) = P_{34} + \dot{Q}_{34} \quad (15)$$

$$\text{mit } P_{34} = 0 \quad (\text{keine Leistungsentnahme}) \quad (16)$$

$$\dot{Q}_{34} = 0 \quad (\text{adiabat}) \quad (17)$$

$$\Rightarrow \dot{m}(h_4 - h_3) = 0 \quad (18)$$

$$\Rightarrow h_4 = h_3 \quad (19)$$

Nun können wir den Exergieverlust über der Drossel bestimmen:

$$\Delta e_{v,34} = T_a \cdot \Delta s_{34} \quad (20)$$

$$s_3 = s'(T_3) = 1.152 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \quad (21)$$

$$s_4 = s'(1 - x_4) + s'' \cdot x_4 \quad (\text{bei } p_4) \quad (22)$$

$$x_4 = \frac{h_4 - h'}{h'' - h'} = \frac{(244.4 - 199.8) \text{ kJ/kg}}{(398.52 - 199.8) \text{ kJ/kg}} = 0.2244 \quad \text{mit: } h_4 = h_3 \quad (23)$$

$$\Rightarrow s_4 = 0.999 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \cdot (1 - 0.2244) + 1.727 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \cdot 0.2244 \quad (24)$$

$$= 1.1624 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \quad (25)$$

$$\Rightarrow \Delta e_{v,34} = 280 \text{ K} \cdot (1.1624 - 1.152) \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} = 2.91 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (26)$$

iii) **ges:** Exergieverlust bei Wärmeaufnahme im Verdampfer $\Delta e_{v,41}$

1. HS f. stat. FP:

$$\dot{m}(h_1 - h_4) = P_{41} + \dot{Q}_{41} \quad (27)$$

$$\text{mit } P_{41} = 0 \quad (\text{keine Leistungsentnahme}) \quad (28)$$

$$\Rightarrow \dot{m}(h_1 - h_4) = \dot{Q}_{41} \quad (29)$$

$$\Leftrightarrow (h_1 - h_4) = q_{41} \quad (30)$$

Nun können wir den Exergieverlust über den Verdampfer bestimmen:

$$\Delta e_{v,41} = \left(1 - \frac{T_a}{T_{a*}}\right) q_{41} - \left(1 - \frac{T_a}{T_{m,41}}\right) q_{41} \quad (31)$$

$$= T_a \left(\frac{T_{a*} - T_{m,41}}{T_{a*} \cdot T_{m,41}} \right) \cdot (h_1 - h_4) = T_a \cdot \frac{T_{a*} - T_1}{T_{a*} \cdot T_1} \cdot (h_1 - h_4) \quad (32)$$

$$\Rightarrow \boxed{\Delta e_{v,41}} = 280 \text{ K} \cdot \frac{(278 - 273) \text{ K}}{278 \text{ K} \cdot 273 \text{ K}} \cdot (398.52 - 244.4) \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = \boxed{2.84 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}} \quad (33)$$

e) **ges:** exergetischer Wirkungsgrad $\eta_{\text{ex},P}$; $\eta_{\text{ex},R}$

$$\eta_{\text{ex}} = \frac{\text{ex. Nutzen}}{\text{ex. Aufwand}} = \frac{|\dot{E}_{\dot{Q}_c}|}{P_e} = \frac{|e_{q_c}|}{w_{t,12}} \quad (34)$$

$$w_{t,12} = h_2 - h_1 = (423.54 - 398.52) \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = 25.02 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (35)$$

i) **Prozess** ($T_{\text{Waermeuebergang}} = T_{m,23}$; $T_a = 280 \text{ K}$)

$$e_{q_c} = \Delta e_{23} = \Delta h_{23} - T_a \cdot \Delta s_{23} \quad (36)$$

$$e_{q_c} = (244.4 - 423.54) \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} - 280 \text{ K} \cdot (1.152 - 1739) \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} = -14.78 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (37)$$

$$\Rightarrow \boxed{\eta_{\text{ex},P}} = \frac{|(-14.78)| \text{ kJ/kg}}{25.02 \text{ kJ/kg}} = \boxed{0.59} \quad (38)$$

ii) **Raumtemperatur:** ($T_{\text{Waermeuebergang}} = T_R = 293.15 \text{ K}$)

$$e_{q_c} = \left(1 - \frac{T_a}{T_R}\right) \cdot q_c = \left(1 - \frac{280 \text{ K}}{293.15 \text{ K}}\right) \cdot (-179.14) \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = -8.036 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (39)$$

$$\Rightarrow \boxed{\eta_{\text{ex},R}} = \frac{|(-8.036)| \text{ kJ/kg}}{25.02 \text{ kJ/kg}} = \boxed{0.32} \quad (40)$$

f) **ges:** Antriebsleistung P_e

$$\epsilon_{\text{WP}} = 7.16 = \frac{|\dot{Q}_c|}{P_e} \quad (41)$$

$$\Rightarrow P_e = \frac{|\dot{Q}_c|}{7.16} \quad (42)$$

$$-\dot{Q}_c = \dot{Q}_{\text{Heiz}} = (T_R - T_a) \cdot 0.3 \frac{\text{kW}}{\text{K}} \quad (43)$$

$$= (293.15 \text{ K} - 280 \text{ K}) \cdot 0.3 \frac{\text{kW}}{\text{K}} = 3.945 \text{ kW} \quad (44)$$

$$\Rightarrow \boxed{P_e} = \frac{3.945 \text{ kW}}{7.16} = \boxed{0.55 \text{ kW}} \quad (45)$$