



Hochschule für Angewandte Wissenschaften Hamburg

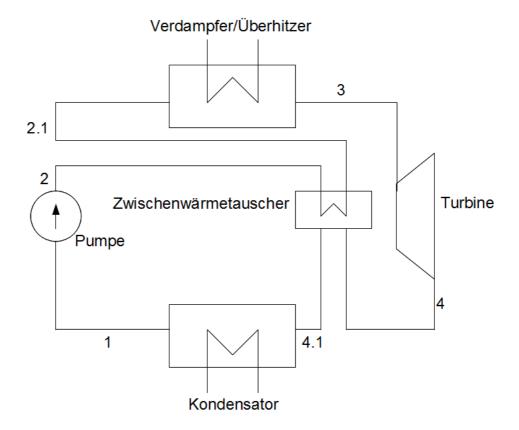
Hamburg University of Applied Sciences

## Berechnung von ORC-Prozessen mit Kältemitteln

Diplomarbeit

Christoph Wiesner

Matr.-Nr.: 1858108



Betreuer: Prof. Dr.-Ing. Franz Vinnemeier
 Betreuer: Prof. Dr.-Ing. Bernd Sankol

Abgabedatum: 02.02.2012

## Kurzfassung

Da der Wirkungsgrad einer Wärmekraftmaschine die wichtigste Kenngröße ist, dessen Steigerung selbst um wenige Prozentpunkte eine deutliche Energieerhöhung, bzw. Brennstoffersparnis bedeuten kann, widmet sich diese Diplomarbeit der Untersuchung des Einflusses der Temperatur und des Druckes auf diesen.

Christoph Wiesner Höpenweg 7 21357 Wittorf

Tel.: 0174/7111504

E-Mail: wiesnerberlin@gmx.net

# Inhaltsverzeichnis

Formelzeichen					
1	Einleitung				
2	ORG	ORC-Prozesse			
3	Kreisprozeß und Randbedingungen				
4 Kreisprozeßberechnung					
	Berechnung der Pumpe	7			
	4.2	Berechnung des Verdampfers/Überhitzers	8		
	4.3	Berechnung der Turbine	9		
	4.4	Berechnung des Kondensators	10		
	4.5	Berechnung der Wärmeströme	10		
	4.6	Berechnung des thermischen Wirkungsgrades	10		
	4.7	Berechnung des Zwischenwärmetauschers	10		
	4.8	Berechnung der Wärmeströme mit Zwischenwärmetauscher	13		
	4.9	Berechnung des thermischen Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher			
	4.10	Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades ohne Zwischenwärmetauscher			
		4.10.1 Berechnung der Exergie	13		
		4.10.2 Berechnung der Anergie	14		
		4.10.3 Berechnung der Exergieverluste	15		
		4.10.4 Berechnung der Exergie der Wärme	15		
		$4.10.5\;$ Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades	15		
	4.11	Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher	16		
		4.11.1 Berechnung der Exergie	16		
		4.11.2 Berechnung der Anergie	16		
		4.11.3 Berechnung der Exergieverluste	17		
		4.11.4 Berechnung der Exergie der Wärme	17		
		4.11.5 Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades	17		

5	Ergebnisse			18		
	5.1	1 Untersuchung der Kältemittel		19		
	5.2	Berech	nnung ohne Zwischenwärmetauscher	21		
		5.2.1	Untersuchung des Temperatureinflusses	21		
		5.2.2	Untersuchung des Druckeinflusses	25		
	5.3	Berech	nnung mit Zwischenwärmetauscher	28		
		5.3.1	Untersuchung des Temperatureinflusses	28		
		5.3.2	Untersuchung des Druckeinflusses	31		
	5.4	Unters	suchung des Zwischenwärmetauschers	34		
	5.5	Vergle	ich der Maximalwerte der Kältemittel	35		
	5.6	Unters	suchung der Druckverluste	36		
	5.7	Unters	suchung des exergetischen Wirkungsgrades der Pumpe	39		
	5.8	Unters	suchung des exergetischen Wirkungsgrades der Turbine	45		
6 Programm			n	51		
	6.1	Beschi	reibung des Quellcodes	51		
	6.2	Bedier	nung des Programms	51		
7	Offe	ene Punkte				
8	Zusammenfassung					
Li	Literatur					
$\mathbf{A}$	A Beispielrechnung					
В	Zip-	Zin-Archiy				

# Abbildungsverzeichnis

1.1	Schaltbild des Kreisprozeßes	1
3.1	Schaltbild des Kreisprozeßes	4
3.2	R 123 - log p(h)-Diagramm bei $p_3=28,5~bar$ und $T_3=468,15~K~\dots$	6
4.1	Schaltbild der Pumpe	7
4.2	Schaltbild des Verdampfers/Überhitzers $\ \ldots \ \ldots \ \ldots \ \ldots$	8
4.3	Schaltbild der Turbine	9
4.4	Schaltbild des Kondensators	10
4.5	Schaltbild des Zwischenwärmetauschers	11
5.1	NH3 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	21
5.2	$\mathbf{R}22$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	22
5.3	$\mathrm{R}123$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	22
5.4	$\rm R134a$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	23
5.5	R134a - Untersuchung des maximalen Wirkungsgrades	23
5.6	$\rm R152a$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	24
5.7	$\rm NH3$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck $$	25
5.8	$\mathbf{R}22$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck	26
5.9	${\bf R}123$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck $$	26
5.10	$\rm R134a$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck	27
5.11	$\rm R152a$ - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck	27
5.12	$\rm NH3$ - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur .	28
5.13	$\mathbf{R}22$ - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur .	29
5.14	R123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	29
5.15	R134a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	30
5.16	R152a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur	30
5.17	$\rm NH3$ - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck $$	31
5.18	R22 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck	31
5.19	R123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck	32

5.20	R134a - Wirkungsgrad mit Zwischenwarmetauscher über dem Druck	32
5.21	$\rm R152a$ - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck $$	33
5.22	R 123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über d T $\ \ldots \ \ldots$	34
5.23	R 123 - mit Druckverlusten in den Wärmetauschern	36
5.24	R123 - mit Druckverlust im Verdampfer/Überhitzer	37
5.25	R123 - mit Druckverlust im Kondensator	37
5.26	R123 - mit Druckverlust im Zwischenwärmetauscher $\ \ldots \ \ldots \ \ldots$	38
5.27	$\rm NH3$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur $$	39
5.28	$\rm NH3$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck	40
5.29	$\mathbf{R22}$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur $$	40
5.30	R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck $\ \ldots \ \ldots$	41
5.31	$\mathrm{R}123$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur	41
5.32	R 123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck 	42
5.33	${\bf R}134{\bf a}$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur $$ .	42
5.34	R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck	43
5.35	$\rm R152a$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur $$ .	43
5.36	R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck	44
5.37	$\rm NH3$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur	45
5.38	$\rm NH3$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck $$	46
5.39	$\mathbf{R}22$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur $\ .$ .	46
5.40	R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck	47
5.41	${\rm R}123$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur $$ .	47
5.42	R 123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck $\ .$	48
5.43	$\rm R134a$ - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur $.$	48
5.44	R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck	49
5.45	R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur .	49
5.46	R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck	50

# **Tabellenverzeichnis**

5.1 Maximalwerte des therm. Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher . 35

## Formelzeichen, Symbole und Indizes

## Formelzeichen, Symbole

```
b
      J/kg
                  spezifische Anergie
Ė
      J/s
                  Anergie
      J/(kg K)
                  spezifische Wärmekapazität
c
                  spezifische Exergie
      J/kg
e
Ė
      J/s
                  Exergie
                  spezifische Enthalpie
      J/kg
                  Massenstrom
\dot{m}
      kg/s
      N/m^2
                  Druck
p
      J/kg
                  spezifischer Wärmestrom
\dot{Q}
      W
                  zugeführter (+) oder abgeführter (-) Wärmestrom
      J/(kg\,K)
                  Entropie
      ^{\circ}C
t
                  Temperatur
T
      K
                  Temperatur
                  innere Energie
      J/kq
      m^3/kg
                  spezifisches Volumen
v
                  spezifische Strömungsarbeit
      J/kg
y
                  Wirkungsgrad
\eta
                  Carnot-Faktor
\eta_C
ξ
                  exergetischer Wirkungsgrad
```

### Indizes

Ffür ideale Flüssigkeit KKondensator misch mP Pumpe Wärme qSiedelinie sltechnisch thermisch thTTurbine Umgebung uvVVerdampfer/Überhitzer Zwischenwärmetauscher bei Punkt 1 1 2 bei Punkt 2 bei Punkt 2.1 2.1

Formelzeichen vii

- 3 bei Punkt 3
- 4 bei Punkt 4
- 4.1 bei Punkt 4.1
- $\overline{c_F}$  arithmetischer Mittelwert (hier am Beispiel von  $c_F$ )

viii Formelzeichen

## 1 Einleitung

Als Wärmekraftmaschinen werden Maschinen bezeichnet die Wärmeenergie in mechanische Energie umwandeln. Beispiele dafür sind die Dampfmaschine, die Dampfturbine, die Gasturbine, der Verbrennungsmotor, die Heißluftmaschine oder der Stirling-Motor.

Um die durch Verbrennung entstehende Wärmeenergie nutzbar zu machen wird diese auf das Arbeitsmedium der Wärmekraftmaschine übertragen und als Wellenarbeit einer Turbine, durch expandieren des heißen Gases, abgeführt. Dafür muss die Wärmekraftmaschine einen Kreisprozeß durchlaufen, bei dem alle Zustandsgrößen am Ende die selben Werte annehmen die sie auch am Anfangszustand hatten.

Die hier betrachtete Maschine durchläuft der Reihe nach eine Speisepumpe, einen Verdampfer/Überhitzer, eine Turbine und einen Kondensator. Zur erhöhung des Wirkungsgrades wird noch ein Zwischenwärmetauscher zwischengeschaltet, welcher dem System nach verlassen der Turbine Wärme entzieht und diese vor Eintritt in den Verdampfer/Überhitzer wieder zuführt.

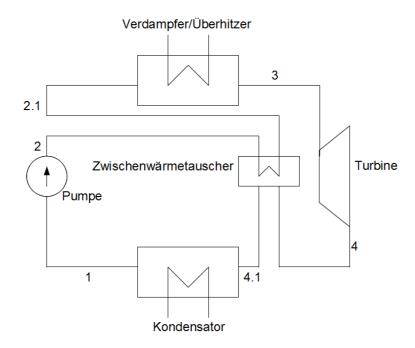


Abbildung 1.1: Schaltbild des Kreisprozeßes

Als einstellbare Größen werden dabei die Temperatur und der Druck im Punkt 3 nach verlassen des Verdampfers/Überhitzers vorgegeben.

Da der Wirkungsgrad einer Wärmekraftmaschine die wichtigste Kenngröße ist, dessen Steigerung selbst um wenige Prozentpunkte eine deutliche Energieerhöhung, bzw. Brennstoffersparnis bedeuten kann, widmet sich diese Diplomarbeit der Untersuchung des Einflusses der Temperatur und des Druckes auf diesen.

1: Einleitung

Für die Berechnung wird ein allgemeingültiger Gleichungssatz benötigt, mit dem alle relevanten Größen, auch unter Einsatz eines realen Gases als Kühlmittel, berechnet werden können. Da dies eine sehr aufwendige Rechnung ergibt, wird zusätzlich ein C-Programm benötigt, mit dem sich relativ schnell eine große Anzahl von Variationen der Eingangsgrößen berechnen läßt.

## 2 ORC-Prozesse

ORC-Prozesse (Organic Rankie Cycle) sind Verfahren für den Betrieb von Dampfturbinen mit anderen Kältemitteln als Wasserdampf. Der Name Organic Rankie Cycle geht auf William John Macquorn Rankine zurück, einem schottisch-britischen Physiker und Ingenieur. Als Kältemittel werden organische Flüssigkeiten mit einer niedrigen Verdampfungstemperatur verwendet.

Aufgrund der besonderen thermodynamischen Eigenschaften der ORC-Fluide ist es möglich selbst geringe Quellen thermischer Energie (z.B. aus Abwärme, Geothermie, Biomasse oder solarthermischen Quellen) effizient in elektrische Energie umzuwandeln.

Das Verfahren kommt besonders dann zum Einsatz, wenn das Temperaturgefälle zwischen Wärmequelle und -senke zu niedrig für den Betrieb mit einer von Wasserdampf angetriebenen Turbine ist.

## 3 Kreisprozeß und Randbedingungen

Für die Berechnung des in Abb. 3.2 dargestellten Kreisprozesses werden die Berechnungsgebiete wie folgt definiert:

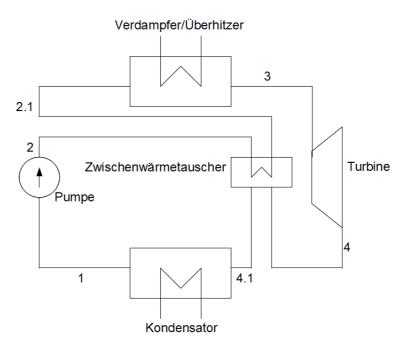


Abbildung 3.1: Schaltbild des Kreisprozeßes

Punkt 1: Austritt Kondensator, Eintritt Speisepumpe

Punkt 2: Austritt Speisepumpe, Eintritt Verdampfer/Überhitzer

Punkt 3: Austritt Verdampfer/Überhitzer, Eintritt Turbine

Punkt 4: Austritt Turbine, Eintritt Kondensator

und für die Berechnung mit Zwischenwärmetauscher werden noch die folgenden Zwischenpunkte definiert:

Punkt 2.1: Austritt Zwischwärmetauscher, Eintritt Verdampfer/Überhitzer

Punkt 4.1: Austritt Zwischenwärmetauscher, Eintritt Kondensator

Desweiteren sind folgende Daten bekannt:

- Umbegungstemperatur  $t_u = 15 \, {}^{\circ}C$
- Verwendetes Kältemittel: R 22, R123, R134a und NH3
- Der Punkt 1 liegt auf der Siedelinie.
- Eintrittstemperatur in die Speisepumpe:  $t_1 = 20 \, ^{\circ}C$ .

- Maximale Temperatur und der maximale Druck am Austritt des Verdampfers/Überhitzers richtet sich nach der Gültigkeit der Arbeitsgleichungen nach: [2]
- Keine Druckverluste im Kondensator, Verdampfer/Überhitzer sowie Zwischenwärmetauscher:  $p_2=p_{2.1}=p_3$  und  $p_4=p_{4.1}=p_1$
- Isentroper Wirkungsgrad der Speisepumpe:  $\eta_{Ps}=0,6$
- Isentroper Wirkungsgrad der Turbine:  $\eta_{Ts}=0,85$
- Die Temperatur  $T_3$  und der Druck  $p_3$  sind frei wählbar.
- Die kinetische und potentielle Energie wird vernachlässigt.
- $\bullet$  Die Temperaturdifferenz  $\Delta T$ zwischen  $T_2$  und  $T_{4.1}$  wird auf 5° festgelegt.

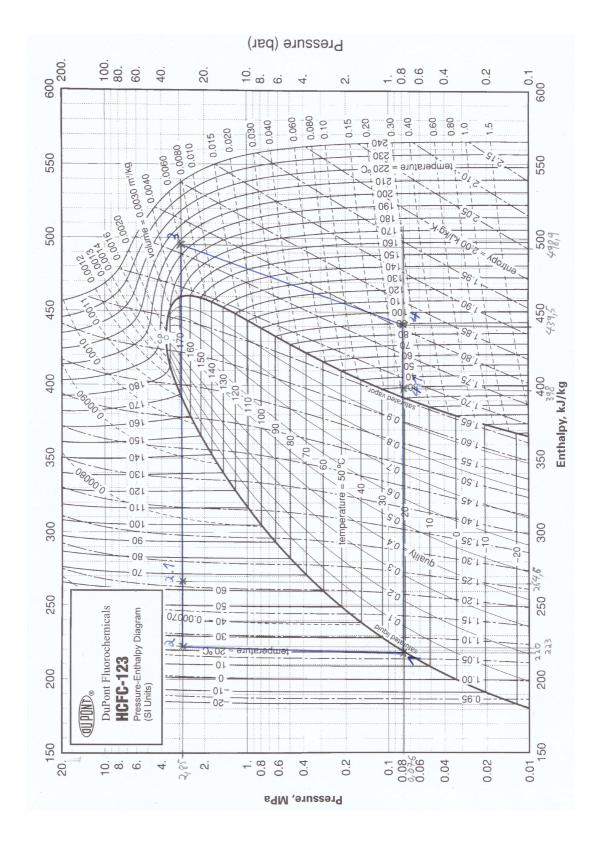


Abbildung 3.2: R<br/>123 - log p(h)-Diagramm bei  $p_3=28,5\ bar$  und  $T_3=468,15\ K$  Quelle: [7] Seite 9

### Kreisprozeßberechnung 4

Bei dem Kältemittel R123 handelt es sich um ein reales Fluid, für das die Formeln für ideale Fluide nicht verwendet werden können. Deshalb muss ein Weg gefunden werden wie mit den Stoffwerten die Berechnung erfolgen kann.

### 4.1 Berechnung der Pumpe

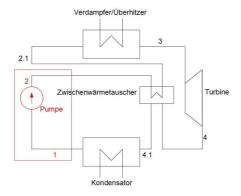


Abbildung 4.1: Schaltbild der Pumpe

Da sich der Punkt 1 mit der Temperatur  $T_1 = 20$  °C auf der Siedelinie befindet, ist dieser bestimmt und der Druck  $p_1$ , die Dichte  $\rho_1$ , die Enthalpie  $h_1$  sowie die Entropie  $s_1$  können Stoffwerttabellen entnommen werden:

$$p_1, \rho_1, h_1, s_1 = f(T_1) \tag{4.1}$$

Der Druck im Punkt 2 ist  $p_2 = p_3$  da angenommen wird, dass keine Druckverluste im Verdampfer/Überhitzer auftreten. Damit liegen alle benötigten Werte für die Berechnung der Speisepumpe vor.

Als erstes wird die spezifische Strömungsarbeit der Pumpe bestimmt:

$$y_P = \int v dp = \frac{p_2 - p_1}{\rho_1} \tag{4.2}$$

Für eine ideale Flüssigkeit gilt bei einer isentropen Zustandsänderung:

$$y_P = y_{Ps} = \Delta h_{Ps} \tag{4.3}$$

Über den isentropen Wirkungsgrad  $\eta_{Ps}$  wird die wirkliche Enthalpieänderung über die Pumpe  $\Delta h_P$  berechnet:

$$\eta_{Ps} = \frac{\Delta h_{Ps}}{\Delta h_P} \tag{4.4}$$

$$\eta_{Ps} = \frac{\Delta h_{Ps}}{\Delta h_{P}}$$

$$\Delta h_{P} = h_{2} - h_{1} = \int c_{F} dT + \frac{\Delta p}{\rho} = \frac{\Delta h_{Ps}}{\eta_{Ps}}$$
(4.4)

Da die Enthalpie  $h_1$  bekannt ist folgt:

$$h_2 = \Delta h_P + h_1 \tag{4.6}$$

Aus der Definition der Enthalpie wird die innere Energie  $u_1$  berechnet:

$$h_1 = u_1 + p_1 \cdot v_1 = u_1 + \frac{p_1}{\rho_1} \tag{4.7}$$

$$u_1 = h_1 - \frac{p_1}{\rho_1} \tag{4.8}$$

Mit dieser wird die spezifische Wärmekapazität  $c_F$  bestimmt:

$$c_F = \frac{u_1}{T_1} \tag{4.9}$$

Damit sind alle Werte bekannt um mit den Gleichungen 4.2 und 4.5 die Temperatur  $T_2$  zu berechnen:

$$T_2 = T_1 + \frac{\Delta h_P - y_P}{c_F} \tag{4.10}$$

Nun wird die Entopieänderung  $\Delta s_P$  berechnet und mit dieser die Entropie im Punkt 2:

$$\Delta s_P = c_F \cdot \ln \left( \frac{T_2}{T_1} \right) \tag{4.11}$$

$$s_2 = \Delta s_P + s_1 \tag{4.12}$$

Damit ist der Punkt 2 und somit die Pumpe vollständig bestimmt.

## 4.2 Berechnung des Verdampfers/Überhitzers

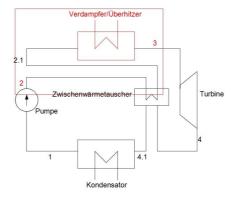


Abbildung 4.2: Schaltbild des Verdampfers/Überhitzers

Die Temperatur  $T_3 < 200$  °C und der Druck  $p_3 < 30$  bar im Punkt3 können innerhalb der Grenzen frei gewählt werden, mit diesen können die restlichen Werte (Dichte  $\rho_3$ , Enthalpie  $h_3$  und Entropie  $s_3$ ) Stoffwerttabellen entnommen werden:

$$\rho_3, h_3, s_3 = f(T_3, p_3) \tag{4.13}$$

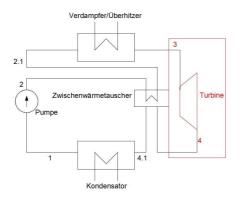


Abbildung 4.3: Schaltbild der Turbine

### 4.3 Berechnung der Turbine

Für die Berechnung des Zustandes am Turbinenaustritt ( $Punkt\ 4$ ) wird zunächst die isentrope Enthalpie  $h_{4s}$  benötigt. Für den isentropen Austrittszustand  $s_{4s}$  kann dieser mit der Entropie  $s_3$  im  $Punkt\ 3$  gleichgesetzt werden:

$$s_{4s} = s_3 (4.14)$$

und da keine Druckverluste im Kondensator angenommen werden folgt:

$$p_4 = p_1 (4.15)$$

Damit kann die isentrope Enthalpie  $h_{4s}$  den Stoffwerttabellen entnommen werden:

$$h_{4s} = f(s_{4s}, p_4) (4.16)$$

Jetzt kann die isentrope Enthalpiedifferenz  $\Delta h_{Ts}$  berechnet werden:

$$\Delta h_{Ts} = h_{4s} - h_3 \tag{4.17}$$

Über den isentropen Wirkungsgrad  $\eta_{Ts}$  der Turbine wird die wirkliche Enthalpiedifferenz  $\Delta h_T$  und die Enthalpie  $h_4$  im Punkt 4 bestimmt:

$$\eta_{Ts} = \frac{\Delta h_T}{\Delta h_{Ts}} \tag{4.18}$$

$$\Delta h_{Ts} = h_4 - h_3 = \Delta h_{Ts} \cdot \eta_{Ts} \tag{4.19}$$

$$h_4 = \Delta h_T + h_3 \tag{4.20}$$

Mit dem Druck  $p_4$  und der Enthalpie  $h_4$  können die noch fehlenden Werte vom Punkt 4 (Temperatur  $T_4$ , Dichte  $\rho_4$  und Entropie  $s_4$ ) Stoffwerttabellen entnommen werden:

$$T_4, \rho_4, s_4 = f(p_4, h_4) \tag{4.21}$$

Als letztes wird noch die Entopieänderung  $\Delta s_T$  berechnet:

$$\Delta s_T = s_4 - s_3 \tag{4.22}$$

Damit ist der *Punkt* 4 und somit die Turbine vollständig bestimmt.

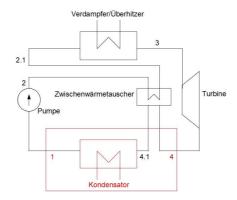


Abbildung 4.4: Schaltbild des Kondensators

### 4.4 Berechnung des Kondensators

Der Kondensator senkt die Temperatur  $T_4$  des Kältemittels nach verlassen der Turbine auf die Temperatur  $t_1 = 20$  °C vor dem Eintritt in die Pumpe. Damit ist der Kreisprozeß geschlossen.

### 4.5 Berechnung der Wärmeströme

Die Wärmeströme des Verdampfers/Überhitzers und des Kondensators könne mit Hilfe der Enthalpien bestimmt werden:

$$\dot{Q}_{23} = \dot{m} \cdot h_3 - h_2 \tag{4.23}$$

$$\dot{Q}_{41} = \dot{m} \cdot h_1 - h_4 \tag{4.24}$$

bzw.:

$$q_{23} = h_3 - h_2 (4.25)$$

$$q_{41} = h_1 - h_4 (4.26)$$

für die spezifischen Wärmeströme.

### Berechnung des thermischen Wirkungsgrades 4.6

Für die Berechnung des thermischen Wirkungsgrades  $\eta_{th}$  wird zunächst die technische Arbeit des Kreisprozesses  $w_t$  bestimmt:

$$w_t = w_{t34} - w_{t12} = (h_4 - h_3) - (h_2 - h_1) (4.27)$$

$$w_t = w_{t34} - w_{t12} = (h_4 - h_3) - (h_2 - h_1)$$

$$\eta_{th} = \frac{|w_t|}{q_{23}}$$

$$(4.27)$$

### Berechnung des Zwischenwärmetauschers 4.7

Um einen besseren Wirkungsgrad zu erzielen wird die Turbinenaustrittstemperatur  $T_4$ vor Eintritt in den Kondensator durch einen Zwischenwärmetauscher auf die Temperatur  $T_{4.1}$ , gleich Pumpenaustrittstemperatur  $T_2$  plus die Temperaturdifferenz  $\Delta T$  des Zwischenwärmetauschers, gesenkt:

$$T_{4,1} = T_2 + \Delta T \tag{4.29}$$

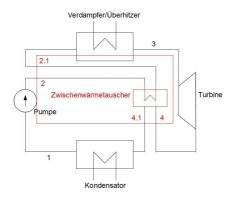


Abbildung 4.5: Schaltbild des Zwischenwärmetauschers

Dadurch erhält man den Zwischenpunkt 4.1.

Da keine Druckverluste im Zwischenwärmetauscher angenommen werden ist der Druck nach verlassen des Zwischenwärmetauschers  $p_{4,1}$  gleich dem Druck nach verlassen der Turbine  $p_4$ :

$$p_{4.1} = p_4 \tag{4.30}$$

Damit können die restlichen Werte des Punktes 4.1 (Dichte  $\rho_{4.1}$ , Enthalpie  $h_{4.1}$  und Entropie  $s_{4.1}$ ) mit Hilfe von Stoffwerttabellen bestimmt werden:

$$\rho_{4,1}, h_{4,1}, s_{4,1} = f(T_{4,1}, p_{4,1}) \tag{4.31}$$

Für die weitere Berechnung wird der Wärmestrom über den Zwischenwärmetauscher  $Q_{44.1}$  benötigt:

$$\dot{Q}_{44,1} = \dot{m} \cdot (h_{4,1} - h_4) \tag{4.32}$$

Diese im Zwischenwärmetauscher abgeführte Wärme wird zwischen dem Pumpenaustritt und dem Eintritt in den Verdampfer/Überhitzer dem Kreislauf wieder zugeführt und man erhält zusätzlich noch den Punkt 2.1.

$$\dot{Q}_{2.12} = -\dot{Q}_{44.1} \tag{4.33}$$

Zur Berechnung des Punktes 2.1 werden zunächst die Werte auf der Siedeline für den Druck  $p_{2sl}$ , die Dichte  $\rho_{2sl}$  und die Enthalpie  $h_{2sl}$  bei der Temperatur  $T_2$  mit Hilfe von Stoffwerttabellen bestimmt:

$$p_{2sl}, \rho_{2sl}, h_{2sl} = f(T_{2sl}) \tag{4.34}$$

Mit diesen wird analog zu den bei der Berechnung der Pumpe verwendeten Gleichungen 4.8 und 4.9 die spezifische Wärmekapazität  $c_{2sl}$  bestimmt:

$$u_{2sl} = h_{2sl} - \frac{p_{2sl}}{\rho_{2sl}} \tag{4.35}$$

$$u_{2sl} = h_{2sl} - \frac{p_{2sl}}{\rho_{2sl}}$$

$$c_{2sl} = \frac{u_{2sl}}{T_{2sl}}$$

$$(4.35)$$

Zusammen mit dem Wärmestrom  $\dot{Q}_{2.12}$  können nun die Temperatur  $T_{2.1}$  und die Enthalpie  $h_{2.1}$  im Punkt 2.1 berechnet werden. Dafür wird die Formel für den Wärmestrom nach diesen umgestellt:

$$\dot{Q}_{2.12} = \dot{m} \cdot (h_{2.1} - h_2) = \dot{m} \cdot c_{2sl} \cdot (T_{2.1} - T_2) \tag{4.37}$$

$$T_{2.1} = \frac{\dot{Q}_{2.12}}{\dot{m} \cdot c_{2sl}} + T_2 \tag{4.38}$$

$$h_{2.1} = \frac{\dot{Q}_{2.12}}{\dot{m}} + h_2 \tag{4.39}$$

Da keine Druckverluste im Zwischenwärmetauscher angenommen werden ist der Druck nach verlassen des Zwischenwärmetauschers  $p_{2,1}$  gleich dem Druck vor dem Turbineneintritt  $p_3$ :

$$p_{2.1} = p_3 \tag{4.40}$$

Das Kältemittel befindet sich bei der Temperatur  $T_{2.1}$  im Flüssigkeitsgebiet, somit entspricht die Dichte in diesem Punkt dem Wert auf der Sidelinie  $\rho_{2.1sl}$  und kann mit Hilfe von Stoffwerttabellen bestimmt werden, um mit dieser die Genauigkeit der Berechnung der Temperatur  $T_{2,1}$  zu erhöhen:

$$\rho_{2sl} = f(T_{2sl}) \tag{4.41}$$

Damit wird die spezifische Wärmekapazität  $c_{2.1sl}$  bestimmt:

$$u_{2.1sl} = h_{21} - \frac{p_{21}}{\rho_{2sl}} \tag{4.42}$$

$$u_{2.1sl} = h_{21} - \frac{p_{21}}{\rho_{2sl}}$$

$$c_{2.1sl} = \frac{u_{2sl}}{T_{2sl}}$$

$$(4.42)$$

Mit dieser wird die mittlere spezifische Wärmekapazität  $\overline{c_{2.1sl}}$  bestimmt:

$$\overline{c_{2.1sl}} = \frac{c_{2sl} + c_{2.1sl}}{2} \tag{4.44}$$

Damit wird die Temperatur  $T_{2.1}$  neu bestimmt:

$$T_{2.1} = \frac{\dot{Q}_{2.12}}{\dot{m} \cdot \overline{c}_{2.1sl} + T_2} \tag{4.45}$$

Dieser Teil der Rechnung muss solange wiederholt werden bis sich die Temperatur  $T_{2,1}$ nicht mehr ändert. Dafür wird die Dichte  $\rho_{2.1sl}$  jeweils mit der neu berechneten Temperatur  $T_{2.1}$  erneut bestimmt.

Zusätzlich kann, falls benötigt, mit der Gleichung 4.11 die Entropie  $s_{2.1}$  bestimmt werden:

$$s_{2.1} = \overline{c_{2.1sl}} \cdot \ln\left(\frac{T_{2.1}}{T_1}\right) + s_1$$
 (4.46)

Zur Überprüfung, ob sich der Punkt 2.1 im Flüssigkeitsgebiet befindet, wird die Temperatur  $T_{2.1sl}$  auf der Siedeline bei dem Druck  $p_{2.1}$  den Stoffwerttabellen entnommen und diese mit der Temperatur  $T_{2.1}$  verglichen:

$$T_{2.1sl} = f(p_{2.1}) (4.47)$$

Wenn die Temperatur  $T_{2.1} < T_{2.1sl}$  ist, ist das Kühlmittel beim Punkt 2.1 flüssig und die verwendeten Formeln sind zulässig.

# 4.8 Berechnung der Wärmeströme mit Zwischenwärmetauscher

Analog zur Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher können die Wärmeströme des Verdampfers/Überhitzers sowie des Kondensators mit Hilfe der Enthalpien bestimmt werden:

$$\dot{Q}_{2.13} = \dot{m} \cdot h_3 - h_2 \tag{4.48}$$

$$\dot{Q}_{4.11} = \dot{m} \cdot h_1 - h_4 \tag{4.49}$$

bzw.:

$$q_{2.13} = h_3 - h_{2.1} (4.50)$$

$$q_{4.11} = h_1 - h_{4.1} (4.51)$$

für die spezifischen Wärmeströme.

# 4.9 Berechnung des thermischen Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher

Die Berechnung des thermischen Wirkungsgrades  $\eta_{th}$  mit Zwischenwärmetauscher erfolgt analog zur Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher. Dafür wird in Gleichung 4.28  $q_{2.13}$  anstelle von  $q_{23}$  eingesetzt.

$$\eta_{th,zwt} = \frac{|w_t|}{q_{2.13}} \tag{4.52}$$

# 4.10 Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades ohne Zwischenwärmetauscher

Bei der Umwandlung von Wärme in Arbeit bleibt immer ein Teil der Energie als Wärme übrig. Mechanische und elektrische Arbeit dagegen lassen sich vollständig in Wärme umwandeln. Daher unterscheidet man zwischen wandelbaren und nicht wandelbaren Energiearten. Den wandelbaren Anteil der Energie bezeichnet man als Exergie und den nicht wandelbaren als Anergie.

Da es sich bei dem hier betrachteten System um einen Kreisprozeß handelt, muss die Summe der Exergien und Anergien null ergeben.

Somit gilt:

Energie = Exergie + Anergie = 
$$\sum \dot{E}_u + \sum \dot{B}_u = 0$$

### 4.10.1 Berechnung der Exergie

Für die Exergie im Punkt 1 gilt:

$$\dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot \left( h_1 - h_u + \frac{c_1^2}{2} + g \cdot z_1 - T_u \cdot (s_1 - s_u) \right)$$
(4.53)

bzw.:

$$e_{u1} = h_1 - h_u + \frac{c_1^2}{2} + g \cdot z_1 - T_u \cdot (s_1 - s_u)$$
 (4.54)

Da in diesem Kreisprozeß keine Änderung der kinetischen und potentiellen Energie angenommen wird vereinfachen sich die Gleichungen zu:

$$\dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_u - T_u \cdot (s_1 - s_u)) \tag{4.55}$$

$$e_{u1} = h_1 - h_u - T_u \cdot (s_1 - s_u) \tag{4.56}$$

Analog gilt für die Exergie nach der Zustandsänderung im Punkt 2:

$$\dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_2 - h_u - T_u \cdot (s_2 - s_u)) \tag{4.57}$$

$$e_{u2} = (h_2 - h_u - T_u \cdot (s_2 - s_u)) \tag{4.58}$$

Damit ergibt sich die Exergieänderung von Punkt 1 nach Punkt 2 zu:

$$\dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_2 - h_1 - T_u \cdot (s_2 - s_1)) \tag{4.59}$$

$$e_{u2} - e_{u1} = h_2 - h_1 - T_u \cdot (s_2 - s_1) \tag{4.60}$$

Analog gilt für die anderen Zustandsänderungen:

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_3 - h_2 - T_u \cdot (s_3 - s_2)) \tag{4.61}$$

$$\dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} = \dot{m} \cdot (h_4 - h_3 - T_u \cdot (s_4 - s_3)) \tag{4.62}$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_4 - T_u \cdot (s_1 - s_4)) \tag{4.63}$$

bzw.:

$$e_{u3} - e_{u2} = h_3 - h_2 - T_u \cdot (s_3 - s_2) \tag{4.64}$$

$$e_{u4} - e_{u3} = h_4 - h_3 - T_u \cdot (s_4 - s_3) \tag{4.65}$$

$$e_{u1} - e_{u4} = h_1 - h_4 - T_u \cdot (s_1 - s_4) \tag{4.66}$$

### 4.10.2 Berechnung der Anergie

Die Anergie im *Punkt* 1 erhält man aus:

$$\dot{B}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_u + T_u \cdot (s_1 - s_u)) \tag{4.67}$$

bzw.:

$$b_{u1} = h_u + T_u \cdot (s_1 - s_u) \tag{4.68}$$

Analog gilt für die Anergie nach der Zustandsänderung im Punkt 2:

$$\dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_u + T_u \cdot (s_2 - s_u)) \tag{4.69}$$

$$b_{u2} = h_u + T_u \cdot (s_2 - s_u) \tag{4.70}$$

Damit ergibt sich die Anergieänderung von Punkt 1 nach Punkt 2 zu:

$$\dot{B}_{u2} - \dot{B}_{u1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_2 - s_1)) \tag{4.71}$$

$$b_{u2} - b_{u1} = T_u \cdot (s_2 - s_1) \tag{4.72}$$

Analog gilt für die anderen Zustandsänderungen:

$$\dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_3 - s_2)) \tag{4.73}$$

$$\dot{B}_{u4} - \dot{B}_{u3} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_4 - s_3)) \tag{4.74}$$

$$\dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_1 - s_4)) \tag{4.75}$$

bzw.:

$$b_{u3} - b_{u2} = T_u \cdot (s_3 - s_2) \tag{4.76}$$

$$b_{u4} - b_{u3} = T_u \cdot (s_4 - s_3) \tag{4.77}$$

$$b_{u1} - b_{u4} = T_u \cdot (s_1 - s_4) \tag{4.78}$$

#### 4.10.3Berechnung der Exergieverluste

Die Exergieverluste einer Zustandsänderung errechnen sich aus:

$$e_{v12} = T_u \cdot \Delta s_{irr} \tag{4.79}$$

Mit der Entropiedifferenz:

$$s_2 - s_1 = \Delta s_{Aus} + \Delta s_{irr} \tag{4.80}$$

Und der Annahme, dass der Kreisprozeß adiabat ist und somit  $\Delta s_{Aus} = 0$  ist, wird der Exergieverlust zu:

$$e_{v12} = T_u \cdot (s_2 - s_1) = b_{u2} - b_{u1}$$
 (4.81)

Analog gilt für die restlichen Zustandsänderungen:

$$e_{v23} = T_u \cdot (s_3 - s_2) = b_{u3} - b_{u2} \tag{4.82}$$

$$e_{v34} = T_u \cdot (s_4 - s_3) = b_{u4} - b_{u3}$$
 (4.83)

$$e_{v41} = T_u \cdot (s_1 - s_4) = b_{u1} - b_{u4}$$
 (4.84)

#### Berechnung der Exergie der Wärme 4.10.4

Für die in der Wärme erhaltene Exergie einer Zustandsänderung gilt:

$$e_{q12} = q_{12} - T_u \cdot \Delta s_{Aus} = e_2 - e_1 - w_{t12} \tag{4.85}$$

(4.86)

Damit ergeben sich für die Zustandsänderungen des Kreisprozeßes:

$$e_{q12} = e_{u2} - e_{u1} - w_{t12} (4.87)$$

$$e_{a23} = q_{23} - 0 (4.88)$$

$$e_{q34} = e_{u4} - e_{u3} - w_{t34} (4.89)$$

$$e_{q41} = q_{41} - 0 (4.90)$$

#### 4.10.5Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades

Allgemein ergibt sich der Wirkungsgrad aus zugeführter durch abgeführter Leistung. Im Falle der Exergie bedeutet dies, die Exergie einer Zustandsänderung abzüglich des Exergieverlustes durch die Exergie der Zustandsänderung. Daraus folgt für Pumpe und Turbine:

$$\xi_P = \frac{e_{u12} - e_{v12}}{e_{u12}}$$

$$\xi_T = \frac{e_{u34} - e_{v34}}{e_{v34}}$$

$$(4.91)$$

$$\xi_T = \frac{e_{u34} - e_{v34}}{e_{u34}} \tag{4.92}$$

Für den Verdichter/Überhitzer und den Kondensator wird die Exergie der Wärme verwendet:

$$\xi_V = \frac{e_{q23} - e_{v23}}{e_{q23}} \tag{4.93}$$

$$\xi_V = \frac{e_{q23} - e_{v23}}{e_{q23}}$$

$$\xi_K = \frac{e_{q41} - e_{v41}}{e_{q41}}$$
(4.93)

### 4.11 Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher

Für die Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher müssen noch zusätzlich die Exergien und Anergien der Zustandsänderungen  $2 \rightarrow 2.1$ ,  $2.1 \rightarrow 3$ ,  $4 \rightarrow 4.1$  und  $4.1 \rightarrow 1$  berechnet werden.

#### 4.11.1 Berechnung der Exergie

Analog zu der Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher ergeben sich die Formeln für die Exergie zu:

$$\dot{E}_{u2.1} - \dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_{2.1} - h_2 - T_u \cdot (s_{2.1} - s_2)) \tag{4.95}$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2.1} = \dot{m} \cdot (h_3 - h_{2.1} - T_u \cdot (s_3 - s_{2.1})) \tag{4.96}$$

$$\dot{E}_{u4.1} - \dot{E}_{u4} = \dot{m} \cdot (h_{4.1} - h_4 - T_u \cdot (s_{4.1} - s_4)) \tag{4.97}$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4.1} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_{4.1} - T_u \cdot (s_1 - s_{4.1})) \tag{4.98}$$

bzw.:

$$e_{u2.1} - e_{u2} = h_{2.1} - h_2 - T_u \cdot (s_{2.1} - s_2)$$
 (4.99)

$$e_{u3} - e_{u2.1} = h_3 - h_{2.1} - T_u \cdot (s_3 - s_{2.1})$$
 (4.100)

$$e_{u4.1} - e_{u4} = h_{4.1} - h_4 - T_u \cdot (s_{4.1} - s_4) \tag{4.101}$$

$$e_{u1} - e_{u4,1} = h_1 - h_{4,1} - T_u \cdot (s_1 - s_{4,1}) \tag{4.102}$$

#### 4.11.2Berechnung der Anergie

Analog zu der Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher ergeben sich die Formeln für die Anergie zu:

$$\dot{B}_{u2.1} - \dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_{2.1} - s_2)) \tag{4.103}$$

$$\dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2.1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_3 - s_{2.1})) \tag{4.104}$$

$$\dot{B}_{u4.1} - \dot{B}_{u4} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_{4.1} - s_4)) \tag{4.105}$$

$$\dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4.1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_1 - s_{4.1})) \tag{4.106}$$

bzw.:

$$b_{u2,1} - b_{u2} = T_u \cdot (s_{2,1} - s_2) \tag{4.107}$$

$$b_{u3} - b_{u2.1} = T_u \cdot (s_3 - s_{2.1}) \tag{4.108}$$

$$b_{u4.1} - b_{u4} = T_u \cdot (s_{4.1} - s_4) \tag{4.109}$$

$$b_{u1} - b_{u4.1} = T_u \cdot (s_1 - s_{4.1}) \tag{4.110}$$

#### Berechnung der Exergieverluste 4.11.3

Analog zu der Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher ergeben sich die Formeln für die Exergieverluste zu:

$$e_{v22.1} = T_u \cdot (s_{2.1} - s_2) = b_{u2.1} - b_{u2}$$
 (4.111)

$$e_{v2.13} = T_u \cdot (s_3 - s_{2.1}) = b_{u3} - b_{u2.1}$$
 (4.112)

$$e_{v44.1} = T_u \cdot (s_{4.1} - s_4) = b_{u4.1} - b_{u4}$$
 (4.113)

$$e_{v4.11} = T_u \cdot (s_1 - s_{4.1}) = b_{u1} - b_{u4.1}$$
 (4.114)

#### Berechnung der Exergie der Wärme 4.11.4

Analog zu der Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher ergeben sich die Formeln für die Exergie der Wärme zu:

$$e_{q22.1} = q_{22.1} \tag{4.115}$$

$$e_{q2.13} = q_{2.13} (4.116)$$

$$e_{q44.1} = q_{44.1} (4.117)$$

$$e_{q4.11} = q_{4.11} (4.118)$$

#### 4.11.5Berechnung des exergetischen Wirkungsgrades

Analog zu der Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher ergeben sich die Formeln für die exergetischen Wirkungsgrade zu:

$$\xi_{22.1} = \frac{e_{q22.1} - e_{v22.1}}{e_{q22.1}} \tag{4.119}$$

$$\xi_{22.1} = \frac{e_{q22.1}}{e_{q22.1}}$$

$$\xi_{2.13} = \frac{e_{q2.13} - e_{v2.13}}{e_{q2.13}}$$

$$\xi_{44.1} = \frac{e_{q44.1} - e_{v44.1}}{e_{q44.1}}$$
(4.121)

$$\xi_{44.1} = \frac{e_{q44.1} - e_{v44.1}}{e_{q44.1}} \tag{4.121}$$

$$\xi_{4.11} = \frac{e_{q4.11} - e_{v4.11}}{e_{q4.11}} \tag{4.122}$$

## 5 Ergebnisse

Da für einen Kreisprozess dessen Wirkungsgrad die wichtigste Kenngröße ist, wurde dieser genauer untersucht. Dabei wurde besonderes Augenmerk auf den Einfluss der Temperatur und des Druckes, als steuerbare Parameter des Prozesses, gelegt. Außerdem wurde untersucht, wie sich ein Zwischenwärmetauscher, sowie Druckverluste in den Wärmetauschern auf den Wirkungsgrad auswirken und die Maximalwerte der erreichbaren Wirkungsgrade innerhalb des hergeleiteten Gleichungssatzes verglichen. Zusätzlich wurden noch die exergetischen Wirkungsgrade der Pumpe und der Turbine untersucht.

Für die Kältemittel ist der Gültigkeitsbereich der verwendeten Stoffwerte:

- NH3: 200  $K \le T_3 \le 450 K$  und  $p_3 < 60 bar$
- $R22: 190 \ K \le T_3 \le 450 \ K \ \text{und} \ p_3 < 35 \ bar$
- R123: 200  $K \le T_3 \le 480 K$  und  $p_3 < 30 bar$
- R134a: 195  $K \le T_3 \le 455 K$  und  $p_3 < 35 bar$
- R152a: 190  $K \le T_3 \le 435 K$  und  $p_3 < 35 bar$

Um eine qualitativ möglichst aussagekräftige Untersuchung der berechneten Werte durchzuführen, musste innerhalb dieser Grenzen ein Bereich gefunden werden, in dem der hergeleitete Gleichungssatz gültig ist.

Für das Kältemittel NH3 muss bei  $p_3 = 59 \ bar \ T_3 > 370, 19 \ K$  sein, damit der  $Punkt \ 3$  sich im Gasgebiet befindet. Allerdings muss  $T_3 > 406 \ K$  sein, damit nach Gleichung 4.34 die Temperatur  $T_2$  bestimmt werden kann. Des weiteren gibt es, abhängig vom Druck  $p_3$ , eine maximale Temperatur  $T_3$ , bei der sich der  $Punkt \ 2.1$  nicht mehr im Flüssigkeitsgebiet befindet. Bei  $p_3 < 46 \ bar$  ist dies bei  $T_3 > 444 \ K$  der Fall. Für einen anschaulichen Wertebereich wurde daher die minimale Temperatur auf  $T_3 = 410 \ K$  und der minimale Druck auf  $p_3 = 50 \ bar$  gesetzt.

Für die anderen Kältemittel wurden durch Berechnungen vergleichbare Grenzen gefunden. Diese sind:

- NH3: 410  $K \le T_3 \le 450 \ K$  und 50  $bar \le p_3 \le 59 \ bar$
- $R22: 350 \ K \le T_3 \le 389 \ K \text{ und } 25 \ bar \le p_3 \le 34 \ bar$
- R123: 444  $K \le T_3 \le 480 \ K$  und 17  $bar \le p_3 \le 30 \ bar$
- R134a: 370  $K \le T_3 \le 400 \ K$  und 28  $bar \le p_3 \le 34 \ bar$
- R152a: 370  $K \le T_3 \le 400 \ K$  und 28  $bar \le p_3 \le 34 \ bar$

Mit diesen Grenzen wurde mit Hilfe des für diese Diplomarbeit geschriebenen C-Programmes zur genaueren Untersuchung des thermischen Wirkungsgrades Berechnungen durchgeführt und aus den Ergebnissen Diagramme erstellt, die den Verlauf des Wirkungsgrades in Abhängigkeit von der Temperatur, des Druckes oder des Zwischenwärmetauschers zeigen.

## 5.1 Untersuchung der Kältemittel

An den Diagrammen für das Kältemittel NH3 (Abb. 5.1, Abb. 5.7, Abb. 5.12 und Abb. 5.17) sieht man, dass der Wirkungsgrad durch einen höheren Druck, bzw. Temperatur noch deutlich gesteigert werden kann, da die Kurven durchgängig eine nahezu konstante Steigung haben.

Bei dem Kältemittel R22 haben die Kurven von Abb. 5.2 einen sinusförmigen Verlauf. Daraus kann man schließen, dass der Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher durch eine weitere Steigerung der Temperatur nur noch geringfügig steigen würde und ab einem bestimmten Wert (abhängig vom Druck) wieder sinkt. Auch scheint es im unteren Temperaturbereich einen bestimmten, druckabhängigen, Wert zu geben, unterhalb dessen der Wirkungsgrad zumindest geringfügig wieder steigt. Eine weitere Steigerung des Druckes hingegen würde den Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher (Abb. 5.8) noch weiter steigern. An Abb. 5.18 erkennt man wiederum, dass eine weitere Erhöhung des Druckes, bei hohen Temperaturen, den Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher zwar ebenfalls steigert, aber bei niedrigeren Temperaturen ist bereits eine deutliche Abflachung der Steigung zu erkennen. Daraus kann man schließen, dass auch bei hohen Temperaturen sich der Wirkungsgrad nicht viel mehr steigern lässt. Bei Abb. 5.13 erkennt man bei genauer Betrachtung zwar ebenfalls eine leichte Abflachung der Kurven, allerdings ist diese nur gering und eine weitere Erhöhung der Temperatur würde den Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher noch stark verbessern.

Das Diagramm Abb. 5.3 des Kältemittels R123 zeigt, dass der Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher, innerhalb des Gültigkeitsbereiches des hergeleiteten Gleichungssatzes bereits sein Maximum von ca.  $\eta_{th}=22,8$  % bei  $T_3=470$  K und  $p_3=30$  bar erreicht hat und eine weitere Steigerung der Temperatur diesen nur senken würde. Abb. 5.9 wiederum zeigt, dass eine weitere Erhöhung des Druckes den Wirkungsgrad weiter steigert. Interessant ist hier wiederum, dass unterhalb von ca. 25 bar niedrigere Temperaturen einen höheren Wirkungsgrad erziehlen als höhere. Dies erkennt man ebenfalls an Abb. 5.14. Speziell der Verlauf der Kurve bei  $p_3=30$  bar deutet an, dass je dichter die Temperatur  $T_3$  am minimalen Wert liegt, bei dem sich der Punkt 3 noch außerhalb des Nassdampfgebietes befindet, der Wirkungsgrad stark singt. Durch eine Erhöhung der Temperatur wiederum würde der Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher weiter steigen. Abb. 5.19 bestätigt dies, zeigt aber auch, dass ähnlich wie ohne Zwischenwärmetauscher, eine weitere Erhöhung des Druckes den Wirkungsgrad nur bei sehr hohen Temperaturen steigert, bei niedrigeren allerdings senkt, z.B. hat die Kurve  $T_3=444$  K bei ca.  $p_3=26$  bar ihr Maximum von ca.  $\eta_{th,zwt}=24,5$  %.

Die Diagramme des Kältemittels R134a (Abb. 5.4, Abb. 5.10, Abb. 5.15 und Abb. 5.20) entsprechen qualitativ denen des R123, daher gelten auch hier die zuvor gemachten Überlegungen.

Das Kältemittel R152a (Abb. 5.6, Abb. 5.11, Abb. 5.16 und Abb. 5.21) ähnelt in seinen Kurvenverläufen dem R22 und entspricht somit den dort gemachten Überlegungen. Nur Abb. 5.16 entspricht eher den entsprechenden Diagrammen und somit Beobachtungen von R123 und R134a, allerdings deuten die Kurvenverläufe von Abb. 5.13 an, dass auch für das R22 die Überlegung gilt, dass je dichter die Temperatur  $T_3$  am minimalen Wert

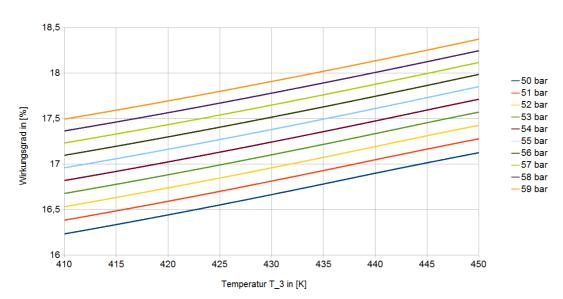
20 5: Ergebnisse

liegt, bei dem sich der Punkt3 noch außerhalb des Nassdampfgebietes befindet, der Wirkungsgrad stark singt.

## 5.2 Berechnung ohne Zwischenwärmetauscher

### 5.2.1 Untersuchung des Temperatureinflusses

Die Untersuchung des Temperatureinflusses auf den thermischen Wirkungsgrad zeigt, dass diese einen leicht sinusförmigen Verlauf des Wirkungsgrades bewirkt (deutlich zu sehen in Abb. 5.2). Demnach gibt es für jedes Kältemittel nur einen bestimmten Bereich, in dem eine Änderung der Temperatur auch eine deutliche Änderung des Wirkungsgrades bewirkt. Wird die Temperatur zu sehr erhöht, sinkt der Wirkungsgrad wieder (erkennbar in Abb. 5.3). Verbindet man, wie in Abb. 5.5, die Punkte der Kurven mit den maximalem Wirkungsgrad miteinander, zeigt sich ein annähernd linearer Verlauf der Steigerung des Wirkungsgrades in Abhängigkeit von Druck und Temperatur.



NH3: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.1: NH3 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

22 5: Ergebnisse

R22: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

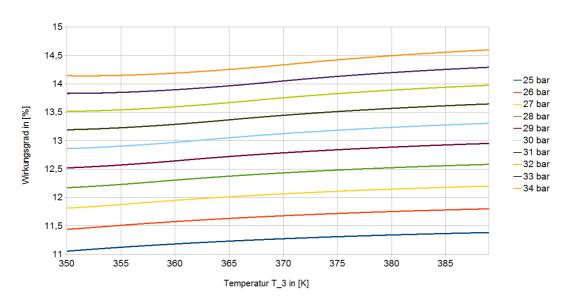


Abbildung 5.2: R22 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

R123: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

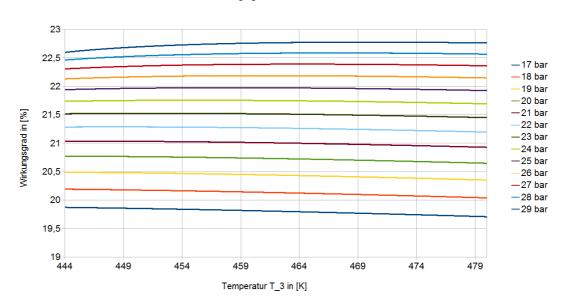


Abbildung 5.3: R<br/>123 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

16,5 16 —28 bar Wirkungsgrad in [%] —29 bar 15,5 —30 bar —31 bar —32 bar 33 bar 15 —34 bar 14,5 14 370 375 380 385 390 395 400 Temperatur T\_3 in [K]

R134a: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.4: R<br/>134a - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

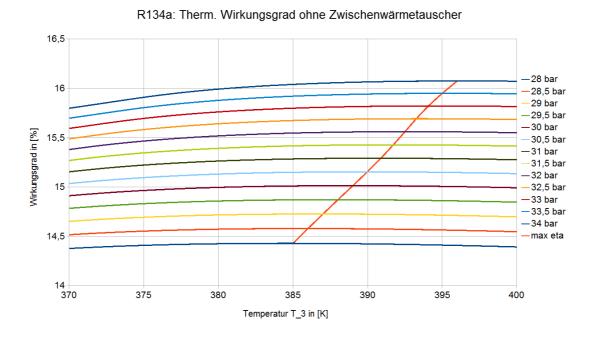


Abbildung 5.5: R134a - Untersuchung des maximalen Wirkungsgrades

24 5: Ergebnisse

R152a: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

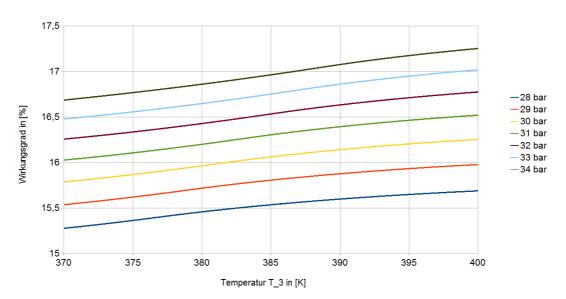
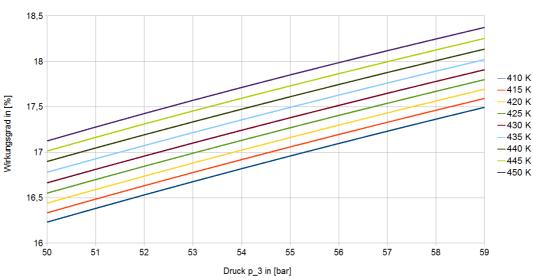


Abbildung 5.6: R<br/>152a - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

### 5.2.2 Untersuchung des Druckeinflusses

Die Untersuchung des Druckeinflusses auf den thermischen Wirkungsgrad deutet an, dass es auch hier einen Maximalwert gibt, der eine Erhöhung des Wirkungsgrades bewirkt, dieser aber außerhalb des Gültigkeitsbereiches des hergeleiteten Gleichungssatzes liegt. Interessant ist, das bei niedrigeren Drücken, eine niedrigere Temperatur einen höheren Wirkungsgrad erzielt als höhere Temperaturen (erkennbar in Abb. 5.9 und Abb. 5.10).

Daraus kann man folgern, das der Druck einen wesentlich stärkeren Einfluss auf den Wirkungsgrad hat als die Temperatur, es aber auch sehr Wichtig ist das richtige Verhältnis zwischen diesen beiden Werten zu wählen.



NH3: Therm. Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.7: NH3 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck

26 5: Ergebnisse

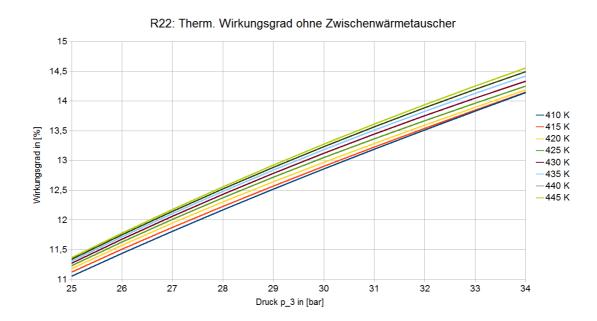


Abbildung 5.8: R22 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck

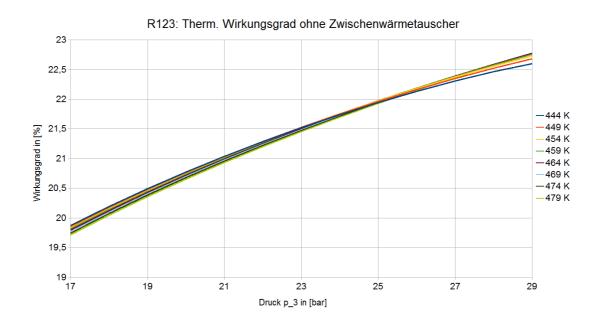


Abbildung 5.9: R<br/>123 - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck

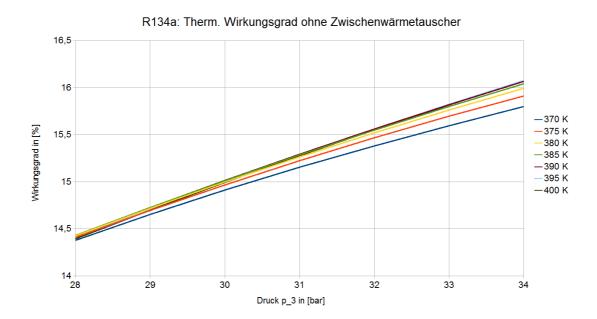


Abbildung 5.10: R<br/>134a - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck



Abbildung 5.11: R152a - Wirkungsgrad ohne Zwischenwärmetauscher über dem Druck

28 5: Ergebnisse

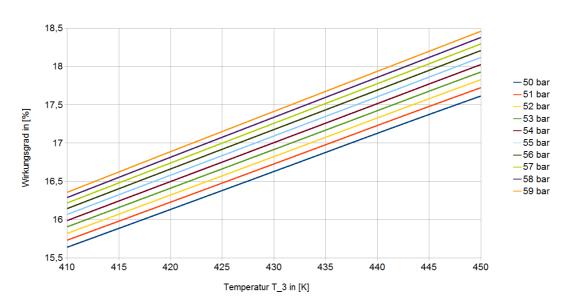
#### 5.3 Berechnung mit Zwischenwärmetauscher

Die Berechnung mit Zwischenwärmetauscher zeigt, dass mit diesem eine Steigerung des Wirkungsgrades um mehrere Prozent möglich ist. Allerdings zeigt ein Vergleich von Abb. 5.10 mit Abb. 5.20, dass bei niedrigen Temperaturen und hohen Drücken sich der Wirkungsgrad durch den Einsatz eines Zwischenwärmetauschers auch verschlechtern kann.

Daraus lässt sich folgern, dass beim Einsatz eines Zwischenwärmetauschers die Temperatur einen stärkeren Einfluss hat als ohne und dass diese möglichst hoch sein sollte.

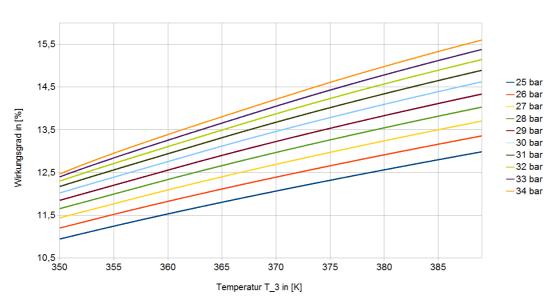
#### 5.3.1 Untersuchung des Temperatureinflusses

Die Untersuchung des Temperatureinflusses mit Zwischenwärmetauscher auf den thermischen Wirkungsgrad zeigt, dass bei niedrigeren Drücken, höhere Temperaturen einen niedrigeren Wirkungsgrad bewirken als niedrigere Temperaturen (deutlich zu sehen in  $Abb.\ 5.16$ ). Dies zeigt ebenfalls wie wichtig es ist das richtige Verhältnis zwischen Druck und Temperatur einzustellen.



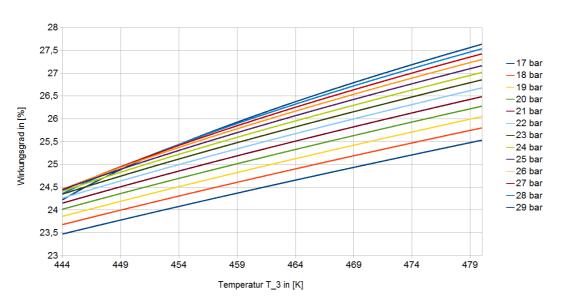
NH3: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.12: NH3 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur



R22: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.13: R22 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur



R123: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.14: R<br/>123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

30 5: Ergebnisse

R134a: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

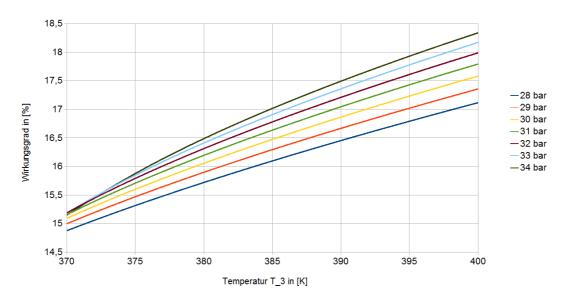


Abbildung 5.15: R<br/>134a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

R152a: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

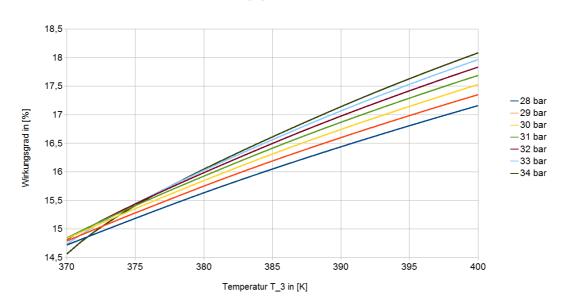
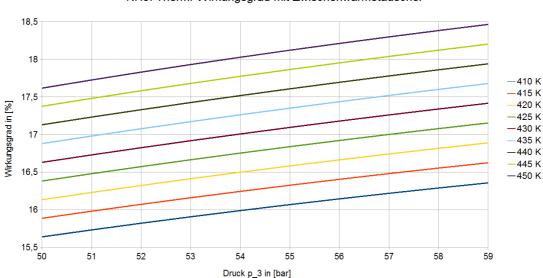


Abbildung 5.16: R<br/>152a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über der Temperatur

#### 5.3.2 Untersuchung des Druckeinflusses

Die Untersuchung des Druckeinflusses mit Zwischenwärmetauscher auf den thermischen Wirkungsgrad zeigt deutlich, dass es je nach gewähltem Kältemittel und Verhältnis zwischen Druck und Temperatur es einen Maximalwert gibt, bis zu dem eine Erhöhung des Druckes den Wirkungsgrad erhöht (deutlich zu sehen in Abb. 5.19 und Abb. 5.21).



NH3: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.17: NH3 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck

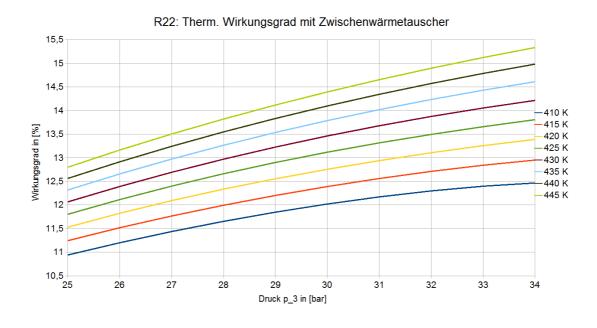


Abbildung 5.18: R22 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck

32 5: Ergebnisse

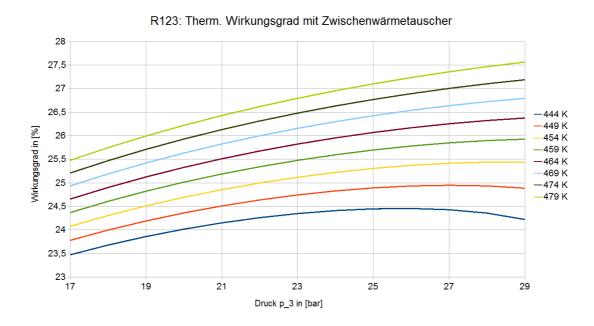


Abbildung 5.19: R<br/>123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck

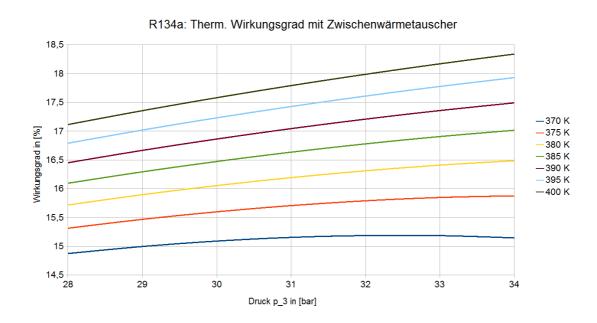


Abbildung 5.20: R<br/>134a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck

R152a: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

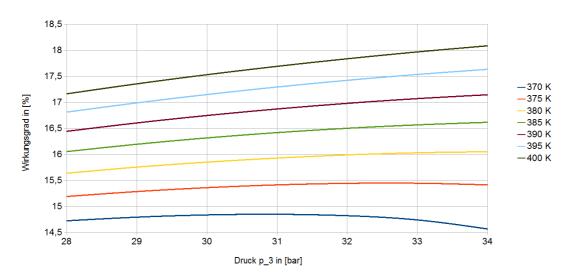
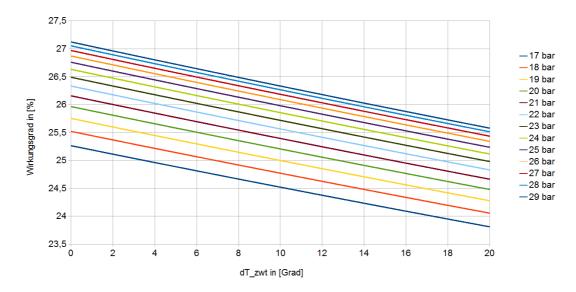


Abbildung 5.21: R152a - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dem Druck

34 5: Ergebnisse

### 5.4 Untersuchung des Zwischenwärmetauschers

Die Untersuchung des Zwischenwärmetauschers zeigt, dass ein linearer Zusammenhang zwischen dem thermischen Wirkungsgrad und der Temperaturdifferenz des Zwischenwärmetauschers besteht. So bewirkt ein Unterschied von  $10^{\circ}$  eine Änderung des Wirkungsgrades um ca. 0,7% bei dem Kältemittel R123.



R123: Therm. Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher

Abbildung 5.22: R123 - Wirkungsgrad mit Zwischenwärmetauscher über dT

#### 5.5 Vergleich der Maximalwerte der Kältemittel

Wenn man die Wirkungsgrade der Kältemittel nahe der Obergrenze des Gültigkeitsbereiches des Gleichungssatzes vergleicht (Tabelle 5.1), sieht man, dass mit dem R123 ein um bis zu 10 % höherer Wirkungsgrad erreicht werden kann, als mit den anderen Kältemitteln. Dafür wird zwar mit  $T_3 = 480~K$  die höchste Temperatur benötigt, aber mit  $p_3 = 29~bar$  auch der niedrigste Druck. Die Kältemittel R134a und R152a haben, wie die Diagramme bereits zeigen, sehr ähnliche Werte. Zwar erreicht das R152a einen um ca. 0,6 % höheren Wirkungsgrad, benötigt dafür aber auch eine um 10° höhere Temperatur. Mit 17,436047 % scheint das R22 auf den ersten Blick den niedrigsten Wirkungsgrad zu haben, allerdings benötigt das NH3 für seine 18,462829 % einen um 25 bar höheren Druck und eine um 30° höhere Temperatur. Somit besitzt es den schlechtesten Wirkungsgrad im Verhältnis zu Druck und Temperatur.

Stoff	Druck in [bar]	Temperatur in [K]	therm. Wirkungsgrad in [%]
	$p_3$	$T_3$	$\eta_{th,zwt}$
NH3	59	450	18,462829
R22	34	420	17, 436047
R123	29	480	27,635763
R134a	34	420	19,779905
R152a	34	430	20, 343112

Tabelle 5.1: Maximalwerte des therm. Wirkungsgrades mit Zwischenwärmetauscher

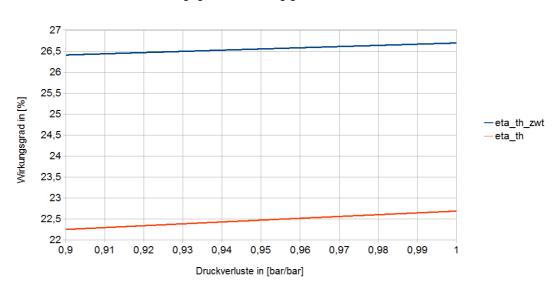
36 5: Ergebnisse

#### 5.6 Untersuchung der Druckverluste

Die bisherigen Berechnungen wurden ohne Druckverluste in den Wärmetauschern durchgeführt. Da dies in der Realität nicht der Fall ist, wurde der Einfluss der Druckverluste auf den Wirkungsgrad untersucht.

Dafür wurden diese zuerst in allen drei Wärmetauschern (Verdampfer/Überhitzer, Kondensator und Zwischenwärmetauscher) gleichmäßig von  $0, 9-1 \ bar/bar$  erhöht (Abb. 5.23). Danach wurden noch die einzelnen Wärmetauscher untersucht (Abb. 5.24, Abb. 5.25 und Abb. 5.26). Zu beachten ist dabei, dass die Drücke in Punkt 1 und Punkt 3 konstant gehalten wurden und somit ein angenommener Druckverlust in den Wärmetauschern zu einer Erhöhung des Druckes vor Eintritt in diese führt.

Der Verlauf der Kurven zeigt, dass es einen linearen Zusammenhang zwischen den Druckverlusten und dem Wirkungsgrad gibt. Somit bestätigt sich das zu erwartende Verhalten, dass der Wirkungsgrad mit zunehmenden Druckverlusten singt. Dass der Wirkungsgrad in Abb. 5.24 sich gegenteilig verhält, liegt daran, dass dadurch, wie zuvor erwähnt, der Druck und somit auch die Temperatur im Punkt 2, mit zunehmendem Druckverlust, steigen und dadurch wiederum der Wirkungsgrad ebenfalls steigt. Wäre der Druck im Punkt 3 nicht konstant gehalten, würde auch hier ein Druckverlust zum sinken des Wirkungsgrades führen.



Therm. Wirkungsgrad in Abhängigkeit von den Druckverlusten

Abbildung 5.23: R123 - mit Druckverlusten in den Wärmetauschern

Therm. Wirkungsgrad in Abhängigkeit von den Druckverlusten des Verdampfers

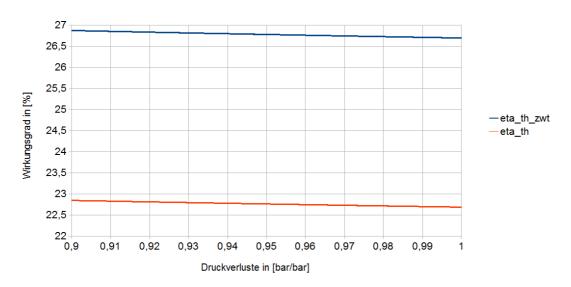


Abbildung 5.24: R123 - mit Druckverlust im Verdampfer/Überhitzer

#### Therm. Wirkungsgrad in Abhängigkeit von den Druckverlusten im Kondensator

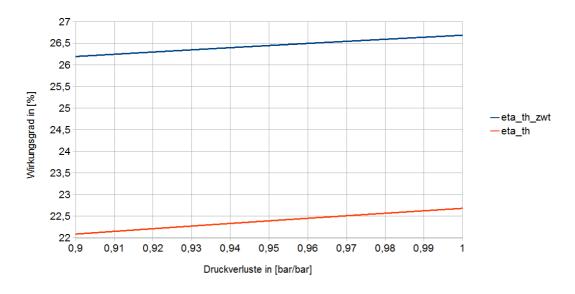


Abbildung 5.25: R123 - mit Druckverlust im Kondensator

38 5: Ergebnisse

Therm. Wirkungsgrad in Abhängigkeit von den Druckverlusten im ZWT

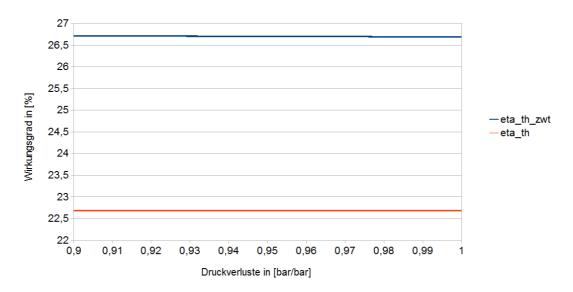
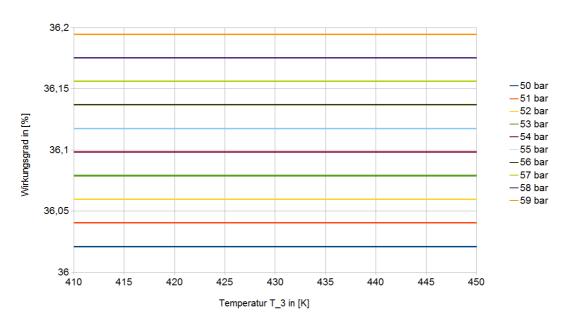


Abbildung 5.26: R123 - mit Druckverlust im Zwischenwärmetauscher

# 5.7 Untersuchung des exergetischen Wirkungsgrades der Pumpe

Die Untersuchung des exergetischen Wirkungsgrades der Pumpe zeigt, dass dieser nur vom Druck und nicht von der Temperatur im Punkt 3 abhängt. Zudem zeigt die Steigung der Kurven an, dass es einen linearen Zusammenhang zwischen dem Druck und dem exergetischen Wirkungsgrad gibt.



NH3: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

Abbildung 5.27: NH3 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur

5: Ergebnisse

NH3: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

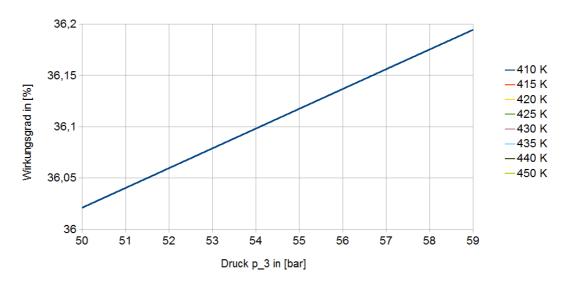


Abbildung 5.28: NH3 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck

R22: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

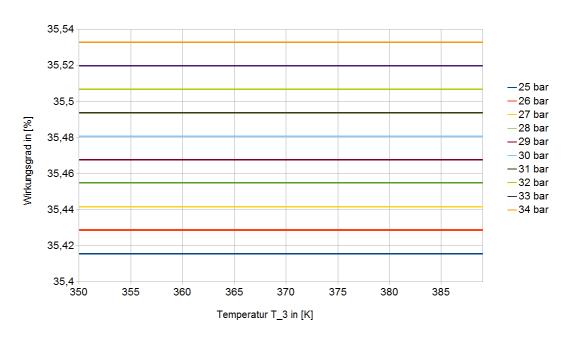
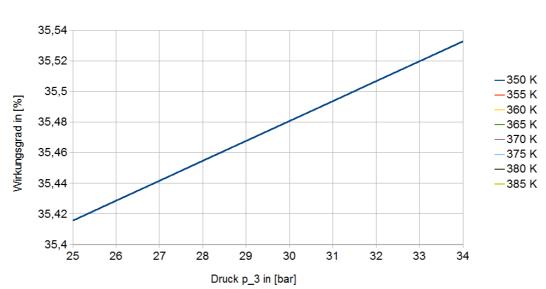
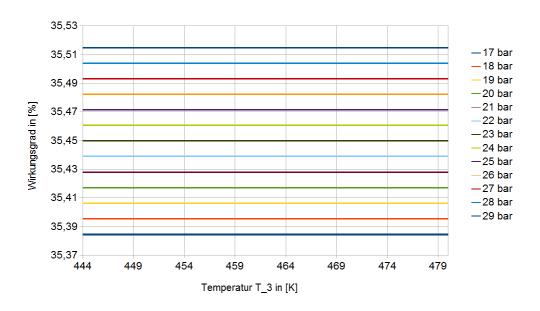


Abbildung 5.29: R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur



R22: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

Abbildung 5.30: R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck



R123: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

Abbildung 5.31: R123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur

5: Ergebnisse

R123: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

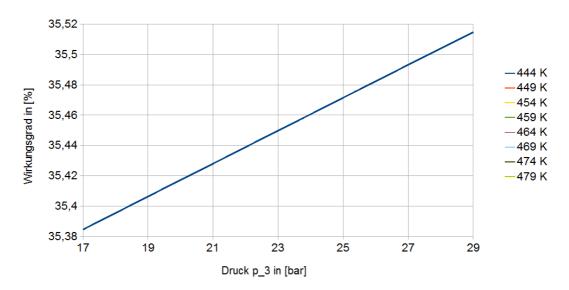


Abbildung 5.32: R<br/>123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck

R134a: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

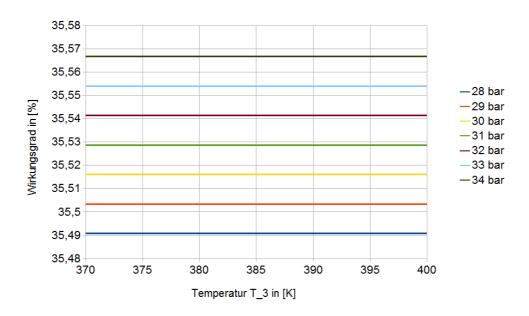
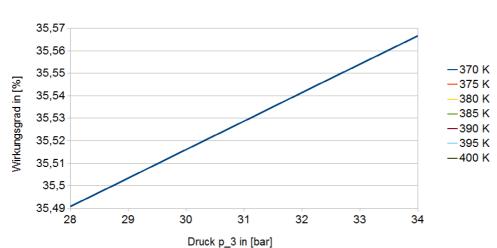
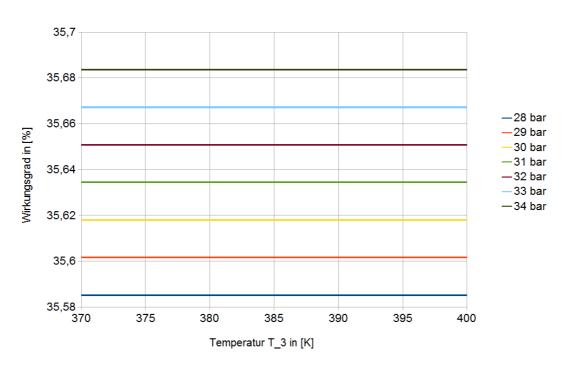


Abbildung 5.33: R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur



R134a: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

Abbildung 5.34: R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck



R152a: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

Abbildung 5.35: R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über der Temperatur

5: Ergebnisse

R152a: Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe

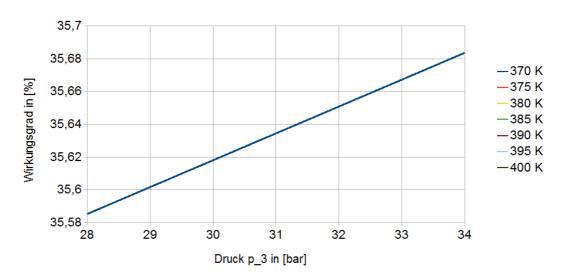
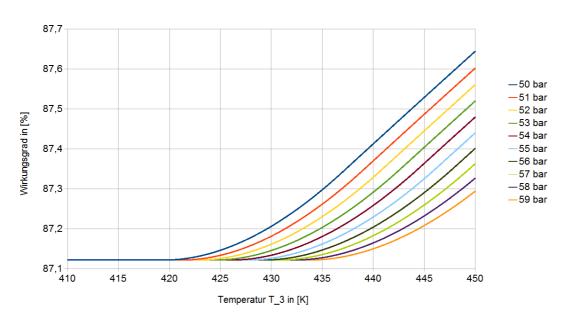


Abbildung 5.36: R<br/>152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Pumpe über dem Druck

# 5.8 Untersuchung des exergetischen Wirkungsgrades der Turbine

Die Untersuchung des exergetischen Wirkungsgrades der Turbine zeigt, dass dieser mit Zunahme der Temperatur  $T_3$  zunimmt, durch eine Steigerung des Druckes  $p_3$  hingegen sinkt. Zudem hat sich gezeigt, dass es, unabhängig vom Kältemittel, einen Minimalwert des exergetischen Wirkungsgrades der Turbine gibt. Dieser liegt bei  $\xi_{T,min} = 87,1217\%$ . Eine genaue Betrachtung der berechneten Werte deutet an, dass durch eine Erhöhung der Temperatur der exergetische Wirkungsgrad kurzfristig vom Minimalwert an exponentiell steigt, diese Steigung aber auch schnell wieder geringfügig abflacht.



NH3: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

Abbildung 5.37: NH3 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur

5: Ergebnisse

NH3: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

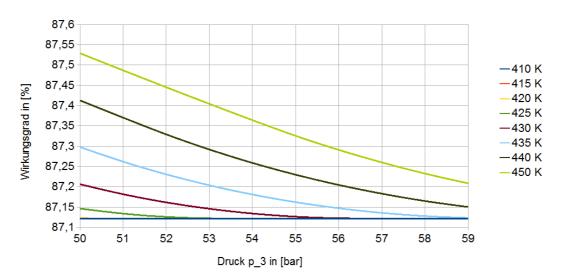


Abbildung 5.38: NH3 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck

R22: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

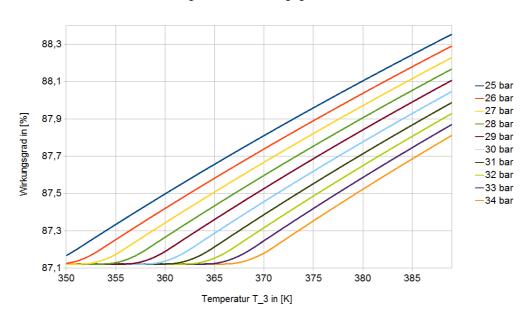


Abbildung 5.39: R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur



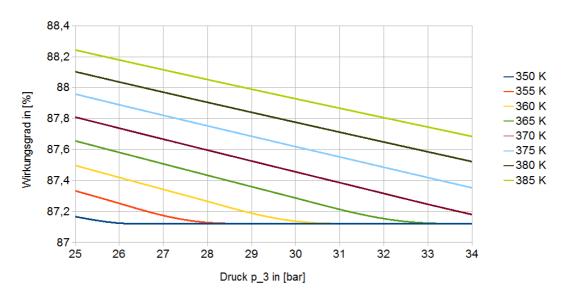


Abbildung 5.40: R22 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck

R123: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

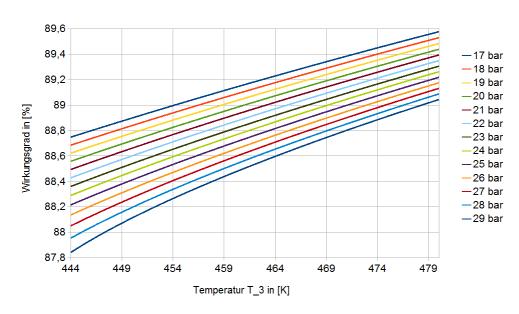


Abbildung 5.41: R123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur

48 5: Ergebnisse

R123: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

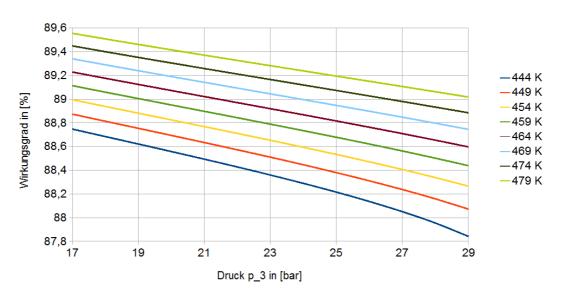


Abbildung 5.42: R<br/>123 - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck

R134a: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

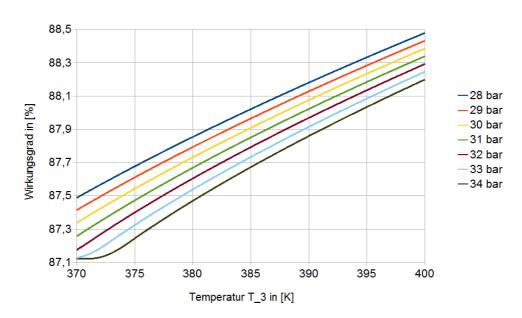


Abbildung 5.43: R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur

R134a: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

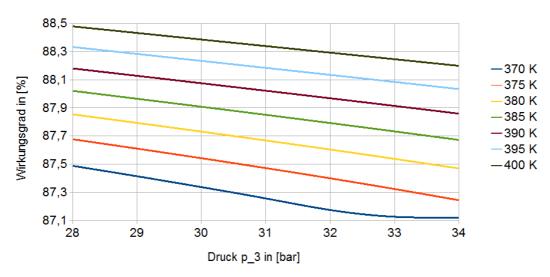


Abbildung 5.44: R134a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck

R152a: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

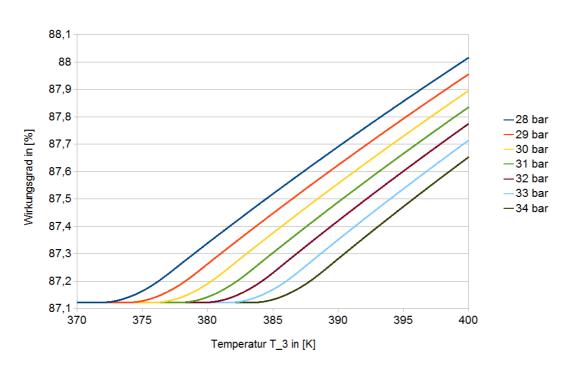


Abbildung 5.45: R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über der Temperatur

5: Ergebnisse

R152a: Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine

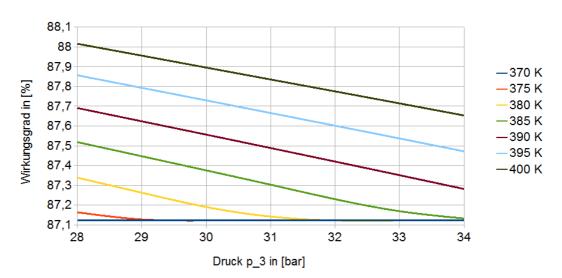


Abbildung 5.46: R152a - Exergetischer Wirkungsgrad der Turbine über dem Druck

## 6 Programm

Da der hergeleitete Gleichungssatz zu komplex und aufwendig für eine mehrmalige Handrechnung ist, wurde für die schnelle Durchführung mehrerer Berechnungen das für Linux ausgelegte C-Programm wkm geschrieben.

#### 6.1 Beschreibung des Quellcodes

Beim schreiben des Programms wurde auf die Verwendung von Funktionen verzichtet und die für die Berechnung der Stoffwerte benötigten Stoffwertbibliotheken wurden mittels der Pakete fmvc01.h und fmvbtr.h eingebunden.

Der Quellcode gliedert sich folgendermaßen:

- Definition der Variablen
- Abfrage der Eingabe
- Überprüfung der eingegeben Werte
- Berechnung
- Speichern der Werte in Dateien
- Bildschirmausgabe der Werte
- Plotten von Diagrammen mittels Gnuplot

## 6.2 Bedienung des Programms

Zur Bedienung des Programms stehen drei Möglichkeiten zur Auswahl:

Durch Eingabe von wkm wird das Programm normal gestartet und alle Werte können nacheinander eingegeben werden.

Durch Eingabe von wkm test wird eine Variante gestartet bei der nur das Kältemittel, die Temperatur  $T_3$  und der Druck  $p_3$  frei wählbar sind, die restlichen Werte sind festgelegt auf:

- Umgebungstemperatur:  $T_u = 288.15 \ K$
- Massenstrom:  $\dot{m} = 1 \ kg/s$
- Isentroper Wirkungsgrad der Pumpe:  $\eta_{Ps} = 60 \%$
- Isentroper Wirkungsgrad der Turbine:  $\eta_{Ts} = 85 \%$

52 6: Programm

- Zwischenwärmetauscher:  $\Delta T_{zwt} = 5 \ Grad$
- Druckverlust des Überhitzers:  $p_{verl,23} = 1 \ bar/bar$
- Druckverlust des Kondensators:  $p_{verl41} = 1 \ bar/bar$
- Druckverlust des Zwischenwärmetauschers:  $p_{verl,zwt} = 1 \ bar/bar$
- Temperatur im Punkt 1:  $T_1 = 293.15 K$

Als dritte Möglichkeit können alle Werte an den Programmnamen angehängt werden. Dafür müssen folgende Werte der Reihenfolge nach an den Programmnamen angehängt werden:

- 1. Kältemittel:  $nh3 \mid r22 \mid r123 \mid r134a \mid r152a$
- 2. Umgebungstemperatur:  $T_u$  in [K]
- 3. Massenstrom:  $\dot{m}$  in [kg/s]
- 4. Isentroper Wirkungsgrad der Pumpe:  $\eta_{Ps}$  in [%]
- 5. Isentroper Wirkungsgrad der Turbine:  $\eta_{Ts}$  in [%]
- 6. Zwischenwärmetauscher:  $\Delta T_{zwt}$  in [Grad]
- 7. Druckverlust des Überhitzers:  $p_{verl,23}$  in [bar/bar]
- 8. Druckverlust des Kondensators:  $p_{verl,41}$  in [bar/bar]
- 9. Druckverlust des Zwischenwärmetauschers:  $p_{verl,zwt}$  in [bar/bar]
- 10. Temperatur im Punkt 1:  $T_1$  in [K]
- 11. Temperatur im Punkt 3:  $T_3$  in [K]
- 12. Maximale Temperatur im Punkt 3:  $T_{3,max}$  in [K]
- 13. Druck im Punkt 3:  $p_3$  in [bar]
- 14. Auswahl welcher Wert variabel sein soll:  $\,T\,\_3\mid p\,\_3\mid dT\,\_zwt\mid keiner$
- 15. Erhöhung des Wertes: in [Grad] oder [bar]
- 16. Auswahl ob ein weiterer Wert variabel sein soll:  $T_3 \mid p_3 \mid keiner$
- 17. Erhöhung des Wertes: in [Grad] oder [bar]
- 18. Auswahl der Ausgabe der Werte: Bildschirm | Datei | beides

Mit der Auswahl bei den Punkten 14 und 16 kann gesteuert werden, ob nur ein Berechnungspunkt berechnet werden soll, oder ob die Berechnung über einen größeren Bereich des Kältemittels durchgeführt werden soll.

Durch Eingabe von wkm hilfe oder wkm help wird diese Beschreibung zur Bedienung des Programms ausgegeben.

## 7 Offene Punkte

Mit dem hier gezeigtem Verfahren ist die Berechnung eines Kreisprozesses möglich. Allerdings beruht der hier hergeleitete Gleichungssatz auf den in der Literatur ([2]) hergeleiteten Arbeitsgleichungen und ist somit nur für einen begrenzten Temperaturund Druckbereich gültig. In einer weiterführenden Arbeit müsste der Gleichungssatz um die Fundamentalgleichungen erweitert werden, um das ganze Spektrum der Kältemittel berechnen zu können. Des weiteren müssten die Gleichungen so erweitert werden, dass die *Punkte* 2.1 und 4.1 auch berechnet werden können, wenn diese ins Nassdampfgebiet fallen.

Mit diesem erweiterten Gleichungssatz müssten neue Diagramme über einen wesentlich größeren Anwendungsbereich erstellt werden, um zu überprüfen, ob die hier gemachten Überlegungen zum Verlauf des thermischen und exergetischen Wirkungsgrades außerhalb der berechneten Bereiche zutreffen und wo genau das jeweilige Maximum des Wirkungsgrades der Kältemittel liegt.

Das z.B. in *Abb.* 5.9 erkennbare Verhalten, dass bei niedrigeren Drücken höhere Temperaturen einen geringeren Wirkungsgrad bewirken als niedrigere Temperaturen sollte ebenfalls weiter untersucht werden.

Ein Vergleich der hier gemachten Beobachtungen mit anderen Kältemitteln und vor allem mit Wasser wäre ebenfalls sehr wünschenswert, um zu überprüfen ob die hier verwendeten Kältemittel eine wirkliche Alternative sind.

Das erstellte C-Programm wkm ist in seiner finalen Version sehr ausgereift, allerdings wäre es wünschenswert, wenn die zugrundeliegenden Stoffwertbibliotheken um weitere Kältemittel erweitert würden und diese ins Programm eingebunden werden.

Um die Genauigkeit dieses Verfahrens zu überprüfen, sollten die berechneten Werte mit Messwerten einer Wärmekraftmaschine verglichen werden.

## 8 Zusammenfassung

Die Untersuchung der Wärmekraftmaschine hat gezeigt, dass durch den Einsatz eines Zwischenwärmetauschers der Wirkungsgrad um ca. 4-5 % gesteigert werden kann. Des weiteren deuten die Ergebnisse an, dass selbst wenn der Druck und die Temperatur am Turbineneintritt beliebig stark erhöht werden könnten, es dennoch einen maximalen Wert für den Wirkungsgrad gibt, der nicht überschritten werden kann. Dieser liegt allerdings außerhalb der vorgegebenen Maximalwerte und lässt sich durch den Einsatz eines Zwischenwärmetauschers noch weiter Verschieben, so dass der Wirkungsgrad noch deutlich gesteigert werden kann. Die Ergebnisse haben ebenfalls gezeigt, dass je dichter die Temperatur  $T_3$  am minimalen Wert liegt, bei dem sich der Punkt 3 noch außerhalb des Nassdampfgebietes befindet, der Wirkungsgrad stark singt. Abschließend kann man sagen, das es für den Betrieb einer Wärmekraftmaschine sehr wichtig ist, das richtige Verhältnis zwischen Druck und Temperatur zu finden.

Der Vergleich der Kältemittel hat gezeigt, dass mit dem R123 (auch Dichlortrifluorethan, HFA-123 oder HCFC-123 genannt) ein um bis zu 10 % höherer Wirkungsgrad erreichbar ist und dieses somit von den Werten her das beste Kältemittel ist. Allerdings enthält es zwei Chloratome und trägt somit zur Ozonzerstörung bei, dies aber nur in sehr geringem Maße, da es sich schnell verflüchtigt und nur in geringen Mengen in die Stratosphäre gelangt.

# Literaturverzeichnis

- [1] Baehr/Kabelac: Thermodynamik. 14. Auflage. Springer-Verlag, 2009, ISBN 978-3-642-00555-8.
- [2] Baehr/Tillner-Roth: Thermodynamische Eigenschaften umweltverträglicher Kältemittel. Springer-Verlag, 1995, ISBN 3-540-58693-8.
- [3] Vinnemeier, Franz: Skript Thermodynamik.
- [4] Vinnemeier, Franz: Skript Strömungsmaschinen.
- [5] Vinnemeier, Franz: Programm zur Berechnung von Stoffwerten btr.
- [6] VDI Berichte 539: ORC-HP-Technology. VDI-Verlag GmbH, Düsseldorf 1984, ISBN 3-18-090539-5.
- [7] http://www2.dupont.com/Refrigerants/en\_US/assets/ /downloads/h52157\_Suva123\_push.pdf (abgerufen am 26.01.2012)

56 Literaturverzeichnis

## Beispielrechnung

Ebene 1: Austritt Kondensator, Eintritt Speisepumpe

Ebene 2: Austritt Speisepumpe, Eintritt Verdampfer/Überhitzer

Ebene 3: Austritt Verdampfer/Überhitzer, Eintritt Turbine

Ebene 4: Austritt Turbine, Eintritt Kondensator

geg: 
$$\dot{m}=1~kg/s; T_u=15~^{\circ}C$$
  
 $T_1=293,15~~{\rm K}; T_3=468,15~K; p_3=2850000~N/m^2<30~bar;$   
 $\eta_{Ps}=0,6; \eta_{Ts}=0,85$ 

Zunächst werden mit Hilfe des Stoffwertberechnungsprogramm btr die restlichen Werte bestimmt, die für die weitere Rechnung benötigt werden:

mit  $T_1$  über btr Siedelinie  $\Rightarrow p_1 = 75591, 43 \ N/m^2; \ \rho_1 = 1476, 52 \ kg/m^3; \ h_1 =$  $220060, 3 J/kg \text{ und } s_1 = 1070, 79 J/(kgK)$ 

mit  $T_3$  und  $p_3$  über btr überhitztes Gebiet  $\Rightarrow \rho_3 = 162,07 \ kg/m^3; h_3 = 498851,1 \ J/kg$ und  $s_3 = 1774,04 J/(kgK)$ 

mit  $s_4 = s_3$  und  $p_4 = p_1$  über btr überhitztes Gebiet  $\Rightarrow h_{4s} = 428968, 31 \ J/kg$ 

Pumpe:

$$p_2 = p_3 = 2850000 \ N/m^2 \tag{A.1}$$

$$y_P = \int v dp = \frac{p_2 - p_1}{\rho_1} = y_{Ps} = \Delta h_{Ps}$$
 (A.2)

$$y_P = \frac{2850000 \ N/m^2 - 75591, 43 \ N/m^2}{1476, 52 \ kg/m^3} = 1879, 02 \ J/kg$$

$$\eta_{Ps} = \frac{\Delta h_{Ps}}{\Delta h_P}$$
(A.3)

$$\eta_{Ps} = \frac{\Delta h_{Ps}}{\Delta h_{P}} \tag{A.4}$$

$$\Delta h_P = \frac{\Delta h_{Ps}}{\eta_{Ps}} = h_2 - h_1 \tag{A.5}$$

$$\Delta h_P = \frac{1879,02 \ J/kg}{0.6} = 3131,7 \ J/kg \tag{A.6}$$

$$h_2 = \Delta h_P + h_1 \tag{A.7}$$

$$h_2 = 3131, 7 J/kg + 220060, 3 J/kg = 223192 J/kg$$
 (A.8)

$$h_1 = u_1 + p_1 \cdot v_1 = u_1 + \frac{p_1}{\rho_1}$$
 (A.9)

$$u_1 = h_1 - \frac{p_1}{\rho_1} \tag{A.10}$$

A: Beispielrechnung

$$u_1 = 220060, 3 J/kg - \frac{75581, 43 N/m^2}{1476, 52 kg/m^3} = 220009, 11 J/kg$$
 (A.11)

$$c_F = \frac{u_1}{T_1} \tag{A.12}$$

$$c_F = \frac{220009, 11 \ J/kg}{293, 15 \ K} = 750, 5 \ J/(kgK) \tag{A.13}$$

$$T_2 = T_1 + \frac{\Delta h_P - y_P}{c_F} \tag{A.14}$$

$$T_2 = 293,15 K + \frac{3131,7 J/kg - 1879,02 J/kg}{750,5 J/(kgK)} = 294,82 K$$
 (A.15)

$$\Delta s_P = c_F \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right) = s_2 - s_1 \tag{A.16}$$

$$\Delta s_P = 750, 5 J/(kgK) \cdot \ln\left(\frac{294, 82 K}{293, 15 K}\right) = 4,26 J/(kgK)$$
 (A.17)

$$s_2 = \Delta s_P + s_1 \tag{A.18}$$

$$s_2 = 4,26 J/(kgK) + 1070,79 J/(kgK) = 1075,05 J/(kgK)$$
 (A.19)

Turbine:

$$\Delta h_{Ts} = h_{4s} - h_3 \tag{A.20}$$

$$\Delta h_{Ts} = 428968, 31 \ J/kg - 498851, 1 \ J/kg = -69882, 79 \ J/kg$$
 (A.21)

$$\eta_{Ts} = \frac{\Delta h_T}{\Delta h_{Ts}} \tag{A.22}$$

$$\Delta h_T = \Delta h_{Ts} \cdot \eta_{Ts} \tag{A.23}$$

$$\Delta h_T = -69882,79 \ J/kg \cdot 0,85 = -59400,37 \ J/kg$$
 (A.24)

$$h_4 = \Delta h_T + h_3 \tag{A.25}$$

$$h_4 = -59400, 37 J/kg + 498851, 1 J/kg = 439450, 73 J/kg$$
 (A.26)

mit  $p_4$  und  $h_4$  über btr überhitztes Gebiet  $\Rightarrow T_4 = 357, 29~K$ ;  $\rho_4 = 3,96~kg/m^3$  und  $s_4 = 1803, 97~J/(kgK)$ 

$$\Delta s_T = s_4 - s_3 \tag{A.27}$$

$$\Delta s_T = 1803,97 J/(kgK) - 1774,04 J/(kgK) = 29,93 J/(kgK)$$
 (A.28)

Zwischenwärmetauscher:

Punkt 4.1:

$$p_{4.1} = p_4 = 75591, 43 N/m^2$$
 (A.29)

$$T_{4,1} = T_2 + 5 K$$
 (A.30)

$$T_{4,1} = 294,82 K + 5 K = 299,82 K$$
 (A.31)

mit  $p_{4.1}$  und  $T_{4.1}$  über btr überhitztes Gebiet  $\Rightarrow \rho_{4.1} = 4,79 \ kg/m^3; h_{4.1} = 398074, 24 \ J/kg$  und  $s_{4.1} = 1677, 85 \ J/(kgK)$ 

$$\dot{Q}_{44,1} = \dot{m} \cdot (h_{4,1} - h_4) \tag{A.32}$$

$$\dot{Q}_{44.1} = 1 kg/s \cdot (398074, 24 J/kg - 439450, 73 J/kg) = -41376, 49 W (A.33)$$

Punkt 2.1:

mit  $T_2$  über btr Siedelinie  $\Rightarrow p_{2sl} = 80589, 43 \ N/m^2; \ \rho_{2sl} = 1472, 3 \ kg/m^3$  und

 $h_{2sl} = 221757, 2 J/kg$ 

$$u_{2sl} = h_{2sl} - \left(\frac{p_{2sl}}{\rho_{2sl}}\right) \tag{A.34}$$

$$u_{2sl} = 221757, 2 - \left(\frac{80589, 43 J/kg}{1472, 3 N/m^2 kg/m^3}\right) = 221702, 46 J/kg$$
 (A.35)

$$c_{2sl} = \frac{u_{2sl}}{T_2} \tag{A.36}$$

$$c_{2sl} = \frac{221702, 46 \ J/kg}{294, 82 \ K} = 751, 99 \ J/(kgK) \tag{A.37}$$

$$\dot{Q}_{2.12} = \dot{m} \cdot (h_{2.1} - h_2) = \dot{m} \cdot c_{2sl} \cdot (T_{2.1} - T_2)$$
 (A.38)

$$\dot{Q}_{2.12} = -\dot{Q}_{44.1} = 41376, 49 W$$
 (A.39)

$$T_{2.1} = \frac{\dot{Q}_{2.12}}{\dot{m} \cdot c_{2sl}} + T_2 \tag{A.40}$$

$$T_{2.1} = \frac{41376,49 W}{1 kg/s \cdot 751,99 J/(kgK)} + 294,82 K = 349,84 K$$
 (A.41)

$$h_{2.1} = \frac{\dot{Q}_{2.12}}{\dot{m}} + h_2 \tag{A.42}$$

$$h_{2.1} = \frac{41376,49 W}{1 kq/s} + 223192 J/kg = 264568,49 J/kg$$
 (A.43)

$$s_{2.1} = c_F \cdot \ln\left(\frac{T_{2.1}}{T_1}\right) + s_1$$
 (A.44)

$$s_{2.1} = 750, 5 J/(kgK) \cdot \ln\left(\frac{349, 84 K}{293, 15 K}\right) + 1070, 79 J/(kgK)$$
 (A.45)

$$s_{2.1} = 1203,47 J/(kgK)$$
 (A.46)

mit  $p_{2.1} = p_2$  über btr Siedelinie  $\Rightarrow T_{2.1sl} = 441,32 \text{ K}$ 

Da  $T_{2.1} < T_{2.1sl}$  ist das Kühlmittel r123 beim Punkt 2.1 flüssig und die verwendeten Formeln sind zulässig.

Technische Arbeit:

$$w_t = w_{t34} - w_{t12} = (h_4 - h_3) - (h_2 - h_1) \tag{A.47}$$

$$w_{t12} = (223192 J/kg - 220060, 3 J/kg) = 3131, 7 J/kg$$
 (A.48)

$$w_{t34} = (439450, 73 J/kg - 498851, 1 J/kg) = -59400, 37 J/kg$$
 (A.49)

$$w_t = -59400, 37 J/kg - 3131, 7 J/kg = -62532, 07 J/kg$$
 (A.50)

Thermischer Wirkungsgrad: ohne Zwischenwärmetauscher:

$$q_{23} = h_3 - h_2 \tag{A.51}$$

$$q_{23} = 498851, 1 J/kg - 223192 J/kg = 275659, 11 J/kg$$
 (A.52)

$$q_{41} = h_1 - h_4 \tag{A.53}$$

$$q_{41} = 220060, 3 J/kg - 439450, 73 J/kg = -219390, 43 J/kg$$
 (A.54)

$$\eta_{th} = 100 \cdot \frac{|w_t|}{q_{23}} \tag{A.55}$$

$$\eta_{th} = 100 \cdot \frac{|w_t|}{q_{23}}$$
(A.55)
$$\eta_{th} = 100 \cdot \frac{62532,07 J/kg}{275659,11 J/kg} = 22,68 \%$$
(A.56)

A: Beispielrechnung

mit Zwischenwärmetauscher:

$$q_{2.13} = h_3 - h_{2.1} (A.57)$$

$$q_{2.13} = 498851, 1 J/kg - 264568, 49 J/kg = 234282, 61 J/kg$$
 (A.58)

$$q_{4.11} = h_1 - h_{4.1} \tag{A.59}$$

$$q_{4.11} = 220060, 3 J/kg - 398074, 24 J/kg = -178013, 94 J/kg$$
 (A.60)

$$\eta_{th,zwt} = 100 \cdot \frac{|w_t|}{q_{2.13}}$$
(A.61)

$$\eta_{th,zwt} = 100 \cdot \frac{62532,07 \ J/kg}{234282,61 \ J/kg} = 26,69 \%$$
(A.62)

Exergetischer Wirkungsgrad: ohne Zwischenwärmetauscher:

Exergie:

$$\dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot \left( h_1 - h_u + \frac{c_1^2}{2} + g \cdot z_1 - T_u \cdot (s_1 - s_u) \right)$$
(A.63)

$$\dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_u - T_u \cdot (s_1 - s_u)) \tag{A.64}$$

$$\dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_2 - h_u - T_u \cdot (s_2 - s_u)) \tag{A.65}$$

$$\dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_2 - h_1 - T_u \cdot (s_2 - s_1)) \tag{A.66}$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_3 - h_2 - T_u \cdot (s_3 - s_2)) \tag{A.67}$$

$$\dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} = \dot{m} \cdot (h_4 - h_3 - T_u \cdot (s_4 - s_3)) \tag{A.68}$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_4 - T_u \cdot (s_1 - s_4)) \tag{A.69}$$

$$\sum \dot{E}_{u} = \dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} + \dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2} + \dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} + \dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4}$$
 (A.70)

$$\dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} = 1 \, kg/s \cdot (223191, 99 \, J/kg - 220060, 3 \, J/kg) \\
- 1 \, kg/s \cdot 288, 15 \, K \cdot (1075, 04 \, J/(kgK) - 1070, 79 \, J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} = 1903, 9 \, J/s \qquad (A.71)$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2} = 1 \, kg/s \cdot (498851, 1 \, J/kg - 223191, 99 \, J/kg) \\
- 1 \, kg/s \cdot 288, 15 \, K \cdot (1774, 04 \, J/(kgK) - 1075, 04 \, J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2} = 74245, 1 \, J/s \qquad (A.72)$$

$$\dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} = 1 \, kg/s \cdot (439450, 7 \, J/kg - 498851, 1 \, J/kg) \\
- 1 \, kg/s \cdot 288, 15 \, K \cdot (1803, 97 \, J/(kgK) - 1774, 04 \, J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} = -68025, 8 \, J/s \qquad (A.73)$$

$$\dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u4} = 1 \, kg/s \cdot (220060, 3 \, J/kg - 439450, 7 \, J/kg) \\
- 1 \, kg/s \cdot 288, 15 \, K \cdot (1070, 79 \, J/(kgK) - 1803, 97 \, J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4} = -8123, 2 \, J/s \qquad (A.74)$$

$$\dot{\Sigma} \dot{E}_{u} = 1903, 9 \, J/s + 74245, 1 \, J/s - 68025, 8 \, J/s - 8123, 2 \, J/s$$

$$\dot{\Sigma} \dot{E}_{u} = 0 \qquad (A.75)$$

Anergie:

$$\dot{B}_{u1} = \dot{m} \cdot (h_u + T_u \cdot (s_1 - s_u)) \tag{A.76}$$

$$\dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_u + T_u \cdot (s_2 - s_u))$$
 (A.77)

$$\dot{B}_{u2} - \dot{B}_{u1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_2 - s_1)) \tag{A.78}$$

$$\dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_3 - s_2))$$
 (A.79)

$$\dot{B}_{u4} - \dot{B}_{u3} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_4 - s_3)) \tag{A.80}$$

$$\dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_1 - s_4)) \tag{A.81}$$

$$\sum \dot{B}_u = \dot{B}_{u2} - \dot{B}_{u1} + \dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2} + \dot{B}_{u4} - \dot{B}_{u3} + \dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4} \tag{A.82}$$

Exergieverluste:

$$e_{v12} = T_u \cdot \Delta s_{irr} = T_u \cdot (s_2 - s_1) = b_{u2} - b_{u1}$$
 (A.88)

$$e_{v23} = T_u \cdot (s_3 - s_2) = b_{u3} - b_{u2}$$
 (A.89)

$$e_{v34} = T_u \cdot (s_4 - s_3) = b_{u4} - b_{u3} \tag{A.90}$$

$$e_{v41} = T_u \cdot (s_1 - s_4) = b_{u1} - b_{u4} \tag{A.91}$$

$$e_{v12} = 1227, 8 J/kg$$
 (A.92)

$$e_{v23} = 201414 J/kg$$
 (A.93)

$$e_{v34} = 8625, 4 J/kg$$
 (A.94)

$$e_{v41} = -211267, 2 J/kg$$
 (A.95)

Exergie der Wärme:

$$e_{a12} = q_{12} - T_u \cdot \Delta s_{Aus} = e_2 - e_1 - w_{t12}$$
 (A.96)

$$e_{q12} = e_{u2} - e_{u1} - w_{t12} \tag{A.97}$$

$$e_{q23} = q_{23} - 0 (A.98)$$

$$e_{q34} = e_{u4} - e_{u3} - w_{t34} (A.99)$$

$$e_{q41} = q_{41} - 0 \tag{A.100}$$

$$\begin{array}{lll} e_{q12} & = & 1903, 9 \; J/kg - 3131, 7 \; J/kg = -1227, 8 \; J/kg \\ e_{q23} & = & 275659, 11 \; J/kg \\ e_{q34} & = & -68025, 8 \; J/kg + 59400, 37 \; J/kg = -8625, 4 \; J/kg \\ e_{q41} & = & -219390, 43 \; J/kg \end{array}$$

Exergetischer Wirkungsgrad:

$$\xi_P = \frac{e_{u12} - e_{v12}}{e_{u12}}$$

$$\xi_P = \frac{1903, 9 \ J/kg - 1227, 8 \ J/kg}{1903, 9 \ J/kg}$$
(A.101)

A: Beispielrechnung

$$\xi_P = 0.36 = 36 \%$$
 (A.102)

$$\xi_T = \frac{e_{u34} - e_{v34}}{e_{u34}} \tag{A.103}$$

$$\xi_T = \frac{-68025, 8 J/kg}{-68025, 8 J/kg - 8625, 4 J/kg}$$

$$\xi_T = 0.89 = 89 \%$$
 (A.104)

$$\xi_V = \frac{e_{q23} - e_{v23}}{e_{q23}} \tag{A.105}$$

$$\xi_V = \frac{275659, 11 \ J/kg - 201414 \ J/kg}{275659, 11 \ J/kg}$$

$$\xi_V = 0,269 = 27 \% \tag{A.106}$$

$$\xi_K = \frac{e_{q41} - e_{v41}}{e_{q41}} \tag{A.107}$$

$$\xi_K \ = \ \frac{-219390, 43\ J/kg + 211267, 2\ J/kg}{-219390, 43\ J/kg}$$

$$\xi_K = 0.04 = 4 \%$$
 (A.108)

mit Zwischenwärmetauscher:

Exergie:

$$\dot{E}_{u2.1} - \dot{E}_{u2} = \dot{m} \cdot (h_{2.1} - h_2 - T_u \cdot (s_{2.1} - s_2)) \tag{A.109}$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2.1} = \dot{m} \cdot (h_3 - h_{2.1} - T_u \cdot (s_3 - s_{2.1})) \tag{A.110}$$

$$\dot{E}_{u4.1} - \dot{E}_{u4} = \dot{m} \cdot (h_{4.1} - h_4 - T_u \cdot (s_{4.1} - s_4)) \tag{A.111}$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4.1} = \dot{m} \cdot (h_1 - h_{4.1} - T_u \cdot (s_1 - s_{4.1})) \tag{A.112}$$

$$\sum \dot{E}_{u} = \dot{E}_{u2} - \dot{E}_{u1} + \dot{E}_{u2.1} - \dot{E}_{u2} + \dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2.1}$$

$$+ \dot{E}_{u4} - \dot{E}_{u3} + \dot{E}_{u4.1} - \dot{E}_{u4} + \dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4.1}$$

$$\dot{E}_{u2.1} - \dot{E}_{u2} = 1 \ kg/s \cdot (264568, 5 \ J/kg - 223191, 99 \ J/kg) 
- 1 \ kg/s \cdot 288, 15 \ K \cdot (1203, 7 \ J/(kgK) - 1075, 04 \ J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u2.1} - \dot{E}_{u2} = 4303, 1 \ J/s \tag{A.114}$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2.1} = 1 \ kg/s \cdot (498851, 1 \ J/kg - 264568, 5 \ J/kg)$$

$$-1 kg/s \cdot 288, 15 K \cdot (1774, 04 J/(kgK) - 1203, 7 J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u3} - \dot{E}_{u2.1} = 69939, 1 \ J/s \tag{A.115}$$

$$\dot{E}_{u4.1} - \dot{E}_{u4} = 1 \ kg/s \cdot (398074, 2 \ J/kg - 439450, 7 \ J/kg)$$

$$- 1 kg/s \cdot 288, 15 K \cdot (1677, 9 J/(kgK) - 1803, 97 J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u4.1} - \dot{E}_{u4} = -5049, 4 J/s \tag{A.116}$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4.1} = 1 \ kg/s \cdot (220060, 3 \ J/kg - 398074, 2 \ J/kg)$$

$$- \quad 1 \; kg/s \cdot 288, 15 \; K \cdot (1070, 79 \; J/(kgK) - 1677, 9 \; J/(kgK))$$

$$\dot{E}_{u1} - \dot{E}_{u4.1} = -3075, 2 J/s \tag{A.117}$$

$$\sum \dot{E}_u = 1903, 9 J/s + 4303, 1 J/s + 69939, 1 J/s - 68025, 8 J/s - 5049, 4 J/s - 3075, 2 J/s$$

$$\sum \dot{E}_u = 0 \tag{A.118}$$

Anergie:

$$\dot{B}_{u2.1} - \dot{B}_{u2} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_{2.1} - s_2)) \tag{A.119}$$

(A.113)

$$\dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2.1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_3 - s_{2.1})) \tag{A.120}$$

$$\dot{B}_{u4.1} - \dot{B}_{u4} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_{4.1} - s_4)) \tag{A.121}$$

$$\dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4.1} = \dot{m} \cdot (T_u \cdot (s_1 - s_{4.1})) \tag{A.122}$$

$$\sum \dot{B}_{u} = \dot{B}_{u2} - \dot{B}_{u1} + \dot{B}_{u2.1} - \dot{B}_{u2} + \dot{B}_{u3} - \dot{B}_{u2.1} + \dot{B}_{u4} - \dot{B}_{u3} + \dot{B}_{u4.1} - \dot{B}_{u4} + \dot{B}_{u1} - \dot{B}_{u4.1}$$
(A.123)

Exergieverluste:

$$e_{v22.1} = T_u \cdot (s_{2.1} - s_2) = b_{u2.1} - b_{u2}$$
 (A.129)

$$e_{v2.13} = T_u \cdot (s_3 - s_{2.1}) = b_{u3} - b_{u2.1}$$
 (A.130)

$$e_{v44.1} = T_u \cdot (s_{4.1} - s_4) = b_{u4.1} - b_{u4}$$
 (A.131)

$$e_{v4.11} = T_u \cdot (s_1 - s_{4.1}) = b_{u1} - b_{u4.1}$$
 (A.132)

$$e_{v22.1} = 37073, 4 J/kg$$
 (A.133)

$$e_{v2.13} = 164343, 5 J/kg$$
 (A.134)

$$e_{v44.1} = -36327, 1 J/kg$$
 (A.135)

$$e_{v4.11} = -174938, 7 J/kg$$
 (A.136)

Exergie der Wärme:

$$e_{q22.1} = q_{22.1} \tag{A.137}$$

$$e_{q2.13} = q_{2.13} \tag{A.138}$$

$$e_{q44.1} = q_{44.1} \tag{A.139}$$

$$e_{q4.11} = q_{4.11} \tag{A.140}$$

$$\begin{array}{lll} e_{q22.1} & = & 41376, 5 \ J/kg \\ e_{q2.13} & = & 234282, 6 \ J/kg \\ e_{q44.1} & = & -41376, 5 \ J/kg \\ e_{q4.11} & = & -178013, 9 \ J/kg \end{array}$$

Exergetischer Wirkungsgrad:

$$\xi_{22.1} = \frac{e_{q22.1} - e_{v22.1}}{e_{q22.1}} \tag{A.141}$$

A: Beispielrechnung

$$\xi_{22.1} \ = \ \frac{41376, 5 \; J/kg - 37073, 4 \; J/kg}{41376, 5 \; J/kg}$$

$$\xi_{22.1} = 0, 1 = 10 \%$$
 (A.142)

$$\xi_{2.13} = \frac{e_{q2.13} - e_{v2.13}}{e_{q2.13}} \tag{A.143}$$

$$\xi_{2.13} \ = \ \frac{234282, 6\ J/kg - 164343, 5\ J/kg}{234282, 6\ J/kg}$$

$$\xi_{2.13} = 0, 3 = 30 \%$$
 (A.144)

$$\xi_{44.1} = \frac{e_{q44.1} - e_{v44.1}}{e_{q44.1}} \tag{A.145}$$

$$\xi_{44.1} \ = \ \frac{|-41376, 5\ J/kg| - |-36327, 1\ J/kg|}{|-41376, 5\ J/kg|}$$

$$\xi_{44.1} = 0, 12 = 12 \%$$
 (A.146)

$$\xi_{4.11} = \frac{e_{q4.11} - e_{v4.11}}{e_{q4.11}} \tag{A.147}$$

$$\xi_{4.11} = \frac{|-178013, 9 J/kg| - |-174938, 7 J/kg|}{|-178013, 9 J/kg|}$$

$$\xi_{4.11} = 0,02 = 2\%$$
 (A.148)

# B Zip-Archiv

In dem Zip-Archiv finden Sie:

- $\bullet\,$  Dieses Dokument im .pdf Format
- $\bullet$  Das C-Programm wkm
- Den Quellcode des Programms
- Die Ergebnisse der Berechnungen als OpenOffice-Tabellen

66 B: Zip-Archiv

Erklärung 67





Hochschule für Angewandte Wissenschaften Hamburg

Hamburg University of Applied Sciences

## Erklärung zur selbständigen Bearbeitung einer ausgeführten Diplomarbeit

Zur Erläuterung des Zwecks dieses Blattes:

§ 27 Abs. 5 der Prüfungs- und Studienordnung M+P vom 13. November 2001 lautet:

"Zusammen mit der Diplomarbeit ist eine schriftliche Erklärung abzugeben, dass die Arbeit — bei einer Gruppenarbeit die entsprechend gekennzeichneten Teile der Arbeit — ohne fremde Hilfe selbständig verfaßt und nur die angegebenen Quellen und Hilfsmittel benutzt wurden. Wörtlich oder dem Sinn nach aus anderen Werken entnommene Stellen sind unter Angabe der Quellen kenntlich zu machen."

Dieses Blatt mit der folgenden Erklärung ist nach Fertigstellung der Arbeit durch jede/n Kandidat/en/in auszufüllen und jeweils mit Originalunterschrift (keine Ablichtungen!) als letztes Blatt des als Prüfungsexemplar der Diplomarbeit gekennzeichneten Exemplars einzubinden.

Eine unrichtig abgegebene Erklärung kann — auch nachträglich — zur Ungültigkeit der Diplomprüfung führen.

#### Erkärung

Hiermit versichere ich,

Name: Wiesner Vorname: Christoph

daß ich die vorliegende Diplomarbeit — bzw. bei einer Gruppenarbeit die entsprechend gekennzeichneten Teile der Arbeit — mit dem Thema

Berechnung von ORC-Prozessen mit Kältemitteln

ohne fremde Hilfe selbständig verfaßt und nur die angegebenen Quellen und Hilfsmittel benutzt habe. Wörtlich oder dem Sinn nach aus anderen Werken entnommene Stellen sind unter Angabe der Quellen kenntlich gemacht.

Die folgende Aussage ist bei Gruppenarbeiten auszufüllen und entfällt bei Einzelarbeiten:

Die Kennzeichnung der von mir erstellten und verantworteten Teile der Diplomarbeit ist erfolgt durch . . .

Ort	Datum	Unterschrift im Orginal

68 Erklärung