# V206 - Die Wärmepumpe

 ${\it Jan~Herdieckerhoff} \\ {\it jan.herdieckerhoff@tu-dortmund.de}$ 

Karina Overhoff karina.overhoff@tu-dortmund.de

Durchführung: 18.12.2018, Abgabe: 08.01.2018

TU Dortmund – Fakultät Physik

# Inhaltsverzeichnis

1	Ziel		3				
2	The	orie	3				
	2.1	Theoretische Grundlagen einer Wärmepumpe	3				
	2.2	Funktionsweise einer Wärmepumpe	4				
	2.3	Bestimmung der Güteziffer	4				
	2.4	Bestimmung des Massendurchsatzes	5				
	2.5	Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung	5				
3	Fehl	errechnung	6				
4	Dur	chführung	7				
5	Ausv	vertung	8				
	5.1	Temperaturverläufe	9				
	5.2	Bestimmung der Güteziffern	11				
	5.3	Bestimmung des Massendurchsatzes	12				
	5.4	Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung $\ .\ .\ .\ .\ .$	13				
6	Disk	ussion	14				
	6.1	Temperaturverläufe	14				
	6.2	Bestimmung der Güteziffern	14				
	6.3	Bestimmung des Massenduchsatzes	14				
	6.4	Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung	15				
Lit	Literatur 1						

#### 1 Ziel

Die Funktionsweise und das physikalische Verhalten einer Wärmepumpe soll bei diesem Versuch übermittelt werden.

#### 2 Theorie

#### 2.1 Theoretische Grundlagen einer Wärmepumpe

Die thermische Energie geht in einem abgeschlossenen System immer vom heißeren zum kälteren Körper über. Es ist möglich, die Richtung des Wärmeflusses mit der Aufwendung zusätzlicher Energie umzukehren. Eine Vorrichtung, die diesen Prozess durchführt, ist eine sogenannte Wärmepumpe.

Das Verhältnis aus der transportierten Wärmemenge und der dafür aufgebrachten Arbeit nennt man Güteziffer  $\nu$  der Wärmepumpe. Aus dem ersten Hauptsatz der Thermodynamik lässt sich ableiten, dass sich die abgegebene Wärmemenge  $Q_1$  aus der Summe der entnommenen Wärmemenge  $Q_2$  und der aufgewandten Energie W bestimmt. Somit gilt

$$Q_1 = Q_2 + W.$$

Die Güteziffer ergibt sich zu

$$\nu = \frac{Q_1}{W}.$$

Aus dem zweiten Hauptsatz der Thermodynamik lässt sich ableiten, dass zwischen den Wärmemengen  $Q_1$  und  $Q_2$  und den Temperaturen  $T_1$  und  $T_2$  in einem idealen System folgende Beziehung besteht:

$$\frac{Q_1}{T_1} - \frac{Q_2}{T_2} = 0.$$

Für die Richtigkeit dieser Gleichung muss aber die Voraussetzung gelten, dass der Prozess der Wärmeübertragung reversibel, also umkehrbar, ist.

Aus diesen Gleichungen folgt, dass

$$Q_1 = W + \frac{T_2}{T_1} Q_1$$

gilt und sich die Güteziffer  $\nu$  zu folgender Gleichung ergibt:

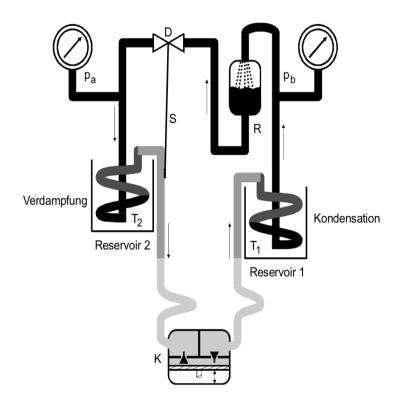
$$\nu_{id} = \frac{T_1}{T_1 - T_2}. (1)$$

Dies gilt aber nur im Idealfall. Für die reale Wärmepumpe gilt die Ungleichung:

$$\nu_{real} < \frac{T_1}{T_1 - T_2}.$$

#### 2.2 Funktionsweise einer Wärmepumpe

Die Wärme wird innerhalb der Pumpe als Phasenumwandlungsenergie eines Gases transportiert, das beim Verdampfen Wärme aufnimmt und bei der Verflüssigung wieder abgibt. Der schematische Aufbau der hier verwendeten Apparatur ist in Abb. 1 zu erkennen.



**Abbildung 1:** Schematischer Aufbau einer Wärmepumpe. Der Druck  $p_b$  und die Temperatur  $T_1$  beziehen sich auf das Reservoir 1. Der Druck  $p_a$  und die Temperatur  $T_2$  beziehen sich auf das Reservoir 2.[1]

#### 2.3 Bestimmung der Güteziffer

Aus dem Quotienten aus  $\varDelta T_1$  und  $\varDelta t$ ergibt sich die pro Zeiteinheit gewonnene Wärmemenge zu

$$\frac{\varDelta Q_1}{\varDelta t} = (m_1 c_w + m_k c_k) \frac{\varDelta T_1}{\varDelta t}.$$

 $m_1c_w$  ist dabei die Wärmekapazität des Wassers in Reservoir 1.  $m_kc_k$  ist die Wärmekapazität der Kupferschlange und des Eimers. Für die Güteziffer ergibt sich dann mit N als die vom Wattmeter angezeigte und über das Zeitintervall  $\Delta t$  gemittelte Leistungsaufnahme des Kompressors:

$$\nu = \frac{\Delta Q_1}{\Delta t \cdot N} = \frac{(m_1 c_{\rm w} + m_{\rm k} c_{\rm k})}{N} \frac{\Delta T_1}{\Delta t}.$$
 (2)

#### 2.4 Bestimmung des Massendurchsatzes

Für  $Q_2$  lässt sich die Gleichung 2.3 analog anwenden:

$$\nu = \frac{\Delta Q_2}{\Delta t \cdot N} = \frac{(m_2 c_{\rm w} + m_{\rm k} c_{\rm k})}{N} \frac{\Delta T_2}{\Delta t}.$$

Die Verdampfungswärme L wird mittels der Temperaturen T und der Drücke p bestimmt. Es gilt:

$$p = exp\left(L\frac{1}{TR}\right).$$

Umgeformt führt das zu einer Linearität:

$$log(p) = L \cdot \frac{1}{TR}.$$

Für die Wärmeentnahme durch Verdampfung des Transportmediums wird pro Massenund Zeiteinheit die Verdampfungswärme L verbraucht:

$$\frac{\Delta Q_2}{\Delta t} = L \frac{\Delta m}{\Delta t}.$$

Der Massendurchsatz wird also durch

$$\frac{\Delta m}{\Delta t} = \frac{\Delta Q_2}{\Delta t \cdot L} = \frac{(m_2 c_w + m_k c_k)}{L} \frac{\Delta T}{\Delta t}$$
 (3)

bestimmt.

#### 2.5 Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung

Die mechanische Kompressorleistung  $N_{mech}$ ergibt sich zu

$$N_{mech} = \frac{1}{\kappa - 1} \left( p_b \sqrt[\kappa]{\frac{p_a}{p_b}} - p_a \right) \frac{1}{\rho} \frac{\Delta m}{\Delta t}. \tag{4}$$

Dabei ist  $\kappa$  das Verhältnis der Molwärmen  $C_P$  und  $C_V$ .  $\rho$  ist die Dichte des Transportmediums im gasförmigen Zustand. Diese wird bestimmt durch

$$\rho = \frac{p_a}{p_0} \frac{T_0}{T_2} \rho_0. \tag{5}$$

Die Normalbedingungen lauten  $p_0=10^5\,\mathrm{Pa}$  und  $T_0=273{,}15\,\mathrm{K}.$ 

# 3 Fehlerrechnung

Der Mittelwert einer Stichprobe von N Werten wird durch

$$\overline{x} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{N} x_i$$

bestimmt.

Die Standardabweichung der Stichprobe wird berechnet mit:

$$\sigma_x = \sqrt{\frac{1}{N-1} \sum_{i=1}^N (x_i - \overline{x})^2}.$$

Der realtive Fehler zwischen zwei Werten kann durch

$$\frac{a-b}{a}$$

bestimmt werden.

Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Ableitung eines Polynoms dritten Grades mit den fehlerbehafteten Größen a, b, c und t lautet:

$$\sigma_{\mathrm{T}'(t)} = \sqrt{9\sigma_a^2 t^4 + 4\sigma_b^2 t^2 + \sigma_c^2 + \sigma_t^2 (6at + 2b)^2}.$$
 (6)

Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Formel 2, mit der die Güteziffer bestimmt wird, ergibt sich mit den fehlerbehafteten Größen  $m_1,~N,~\frac{\Delta T_1}{\Delta t}$  zu:

$$\begin{split} \sigma_{\nu} &= \left( \left( \frac{\Delta T_{1}}{\Delta t} \right)^{2} \frac{c_{w}^{2} \sigma_{m_{1}}^{2}}{N^{2}} + \frac{\sigma_{\frac{\Delta T_{1}}{\Delta t}}^{2}}{N^{2}} \left( c_{k} m_{k} + c_{w} m_{1} \right)^{2} \right. \\ &+ \left( \frac{\Delta T_{1}}{\Delta t} \right)^{2} \frac{\sigma_{N}^{2}}{N^{4}} \left( c_{k} m_{k} + c_{w} m_{1} \right)^{2} \right)^{\frac{1}{2}}. \end{split} \tag{7}$$

Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Formel 1, mit der die ideale Güteziffer bestimmt wird, ergibt sich mit den fehlerbehafteten Größen  $T_1$  und  $T_2$  zu:

$$\sqrt{\frac{T_1^2 \sigma_{T_2}^2}{(T_1 - T_2)^4} + \sigma_{T_1}^2 \left( -\frac{T_1}{(T_1 - T_2)^2} + \frac{1}{T_1 - T_2} \right)^2}.$$
 (8)

Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Formel 3, mit der der Massendurchsatz bestimmt wird, ergibt sich mit den fehlerbehafteten Größen  $m_2$ , N,  $\frac{\Delta T_2}{\Delta t}$  zu:

$$\begin{split} \sigma_{\frac{\Delta m}{\Delta t}} &= \left( \left( \frac{\Delta T_2}{\Delta t} \right)^2 \frac{c_w^2 \sigma_{m_2}^2}{N^2} + \frac{\sigma_{\frac{\Delta T_2}{\Delta t}}^2}{N^2} \left( c_k m_k + c_w m_2 \right)^2 \right. \\ &+ \left( \frac{\Delta T_2}{\Delta t} \right)^2 \frac{\sigma_N^2}{N^4} \left( c_k m_k + c_w m_2 \right)^2 \right)^{\frac{1}{2}}. \end{split} \tag{9}$$

Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Formel 5, mit der die Dichte bestimmt wird, ergibt sich mit den fehlerbehafteten Größen  $p_a,\,T_2$  zu:

$$\sigma_{\rho} = \sqrt{\frac{T_0^2 \sigma_{p_a}^2 \rho_0^2}{T_a^2 p_0^2} + \frac{T_0^2 \sigma_{T_a}^2 p_a^2 \rho_0^2}{T_a^4 p_0^2}}.$$
 (10)

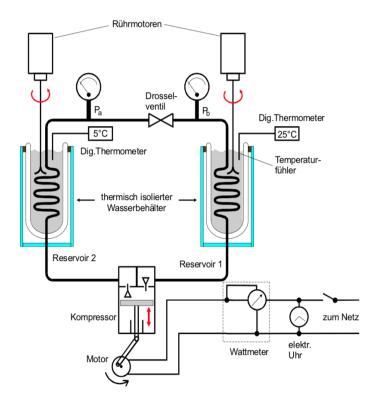
Die Formel der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung für die Formel 4, mit der die mechanische Leistung bestimmt wird, ergibt sich mit den fehlerbehafteten Größen  $p_a, p_b, \rho$  und  $\frac{\Delta m}{\Delta t}$  zu:

$$\sigma_{N_{mech}} = \left(\frac{\sigma_{\frac{\Delta m}{\Delta t}}^{2} \left(-p_{a} + p_{b} \left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}}\right)^{2}}{\rho_{0}^{2} \left(\kappa - 1\right)^{2}} + \frac{\sigma_{p_{a}}^{2} \left(\frac{\Delta m}{\Delta t}\right)^{2} \left(-1 + \frac{p_{b} \left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}}}{\kappa p_{a}}\right)^{2}}{\rho_{0}^{2} \left(\kappa - 1\right)^{2}} + \frac{\sigma_{p_{b}}^{2} \left(\frac{\Delta m}{\Delta t}\right)^{2} \left(\left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}} - \frac{\left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}}}{\kappa}\right)^{2}}{\rho_{0}^{2} \left(\kappa - 1\right)^{2}} + \frac{\sigma_{p_{b}}^{2} \left(\frac{\Delta m}{\Delta t}\right)^{2} \left(\left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}} - \frac{\left(\frac{p_{a}}{p_{b}}\right)^{\frac{1}{\kappa}}}{\kappa}\right)^{2}}{\rho_{0}^{2} \left(\kappa - 1\right)^{2}}\right)^{\frac{1}{2}}.$$

$$(11)$$

# 4 Durchführung

Die Reservoire der in Abb. 2 dargestellten Apparatur werden jeweils mit einer Wassermenge von 3L aufgefüllt. Anschließend werden die Temperaturen  $T_1$  und  $T_2$  in den Reservoiren, die Drücke  $p_{\rm a}$  und  $p_{\rm b}$  im Verdampfungs- bzw. Verflüssigungsbereich und die Leistungsaufnahme des Kompressors gemessen. Der Zeittakt beträgt dabei eine Minute. Die Messung wird abgebrochen, sobald  $T_1$  einen Wert von ca. 50 °C erreicht hat.



**Abbildung 2:** Aufbau einer Wärmepumpe sowie der Messapparatur. Der Druck  $p_b$  und die Temperatur  $T_1$  beziehen sich auf das Reservoir 1. Der Druck  $p_a$  und die Temperatur  $T_2$  beziehen sich auf das Reservoir 2. [1]

# 5 Auswertung

Für die Auswertung wird Python, im Speziellen Matplotlib [2], NumPy [5], Uncertainties [4] und SciPy [3] benutzt.

Die Formel für ein Polynom dritten Grades lautet

$$T(t) = at^3 + bt^2 + ct + d. (12)$$

Deren Ableitung ergibt sich folgendermaßen:

$$\frac{\Delta T(t)}{\Delta t} = 3at^2 + 2bt + c. \tag{13}$$

Die gemessenen Temperaturen  $T_1$  und  $T_2$ , sowie die Drücke  $p_a$  und  $p_b$  und die Leistungsaufnahme des Kompressors zu verschiedenen Zeiten t sind in Tabelle 1 dargestellt.

**Tabelle 1:** Die Temperatur in Reservoir 1 und Reservoir 2 und die dazugehörenden Drücke und die Leistungsaufnahme des Kompressors zu verschiedenen Zeitpunkten.

$t/\min$	$T_1/^{\circ}\mathrm{C}$	$p_b/\mathrm{bar}$	$T_2/^{\circ}\mathrm{C}$	$p_a/\mathrm{bar}$	N/W
0,0	22,4	5,0	22,1	5,4	0,0
1,0	23,2	7,3	22,1	2,6	165,0
2,0	$24,\!2$	7,5	22,0	2,8	180,0
3,0	25,6	8,0	20,9	3,0	185,0
4,0	27,3	8,5	19,3	3,1	195,0
5,0	29,0	8,8	17,3	$^{3,2}$	200,0
6,0	30,9	9,3	15,7	$^{3,2}$	203,0
7,0	32,7	9,6	14,1	$^{3,2}$	205,0
8,0	$34,\!5$	10,0	12,3	3,3	205,0
9,0	36,2	10,5	10,7	3,3	208,0
10,0	37,8	10,9	9,1	3,3	208,0
11,0	39,4	11,2	7,6	3,3	210,0
12,0	41,0	11,5	6,2	3,3	210,0
13,0	$42,\!5$	11,9	4,9	3,3	212,0
14,0	44,0	12,2	3,8	3,3	212,0
15,0	$45,\!4$	$12,\!5$	$^{2,9}$	3,3	212,0
16,0	46,7	12,9	$^{2,5}$	3,3	212,0
17,0	48,0	13,3	1,6	3,3	210,0
18,0	49,3	13,5	1,2	$^{3,2}$	210,0
19,0	50,4	13,9	0,7	3,3	210,0

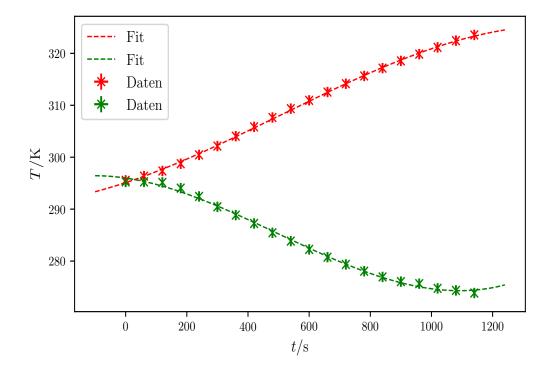
#### 5.1 Temperaturverläufe

Die Temperaturverläufe der beiden Reservoire sind in Abbildung 3 zu sehen. Die Fitparameter der Kurve der Temperatur im ersten Reservoir sind

$$\begin{split} a_1 &= (-1{,}20 \pm 0{,}17) \cdot 10^{-8} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}^3}, \\ b_1 &= (1{,}83 \pm 0{,}30) \cdot 10^{-5} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}^2}, \\ c_1 &= (1{,}95 \pm 0{,}14) \cdot 10^{-2} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}}, \\ d_1 &= 295{,}11 \pm 0{,}18\mathrm{K}. \end{split}$$

Die Fitparameter der Kurve der Temperatur im zweiten Reservoir sind

$$\begin{split} a_2 &= (2{,}61 \pm 0{,}30) \cdot 10^{-8} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}^3}, \\ b_2 &= (-3{,}87 \pm 0{,}52) \cdot 10^{-5} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}^2}, \\ c_2 &= (-0{,}87 \pm 0{,}25) \cdot 10^{-2} \frac{\mathrm{K}}{\mathrm{s}}, \\ d_2 &= 295{,}99 \pm 0{,}32\mathrm{K}. \end{split}$$



**Abbildung 3:** Temperaturverläufe. Es sind jeweils die Daten und ein Fit dargestellt. Die rote Kurve stellt die Temperatur in Reservoir 1 dar. Die grüne Kurve stellt die Temperatur in Reservoir 2 dar. Dabei wird die Temperatur durch Gleichung 12, ein Polynom dritten Grades, dargestellt.

Die Differentialquotienten  $\frac{\Delta T}{\Delta t}$  für vier verschiedene Temperaturen sind im Folgenden zu

sehen. Es werden die Temperaturen

$$\begin{split} T_1 &= 1\,^{\circ}\text{C} = 274,\!15\,\text{K} \\ T_2 &= 5\,^{\circ}\text{C} = 278,\!15\,\text{K} \\ T_3 &= 10\,^{\circ}\text{C} = 283,\!15\,\text{K} \\ T_4 &= 15\,^{\circ}\text{C} = 288,\!15\,\text{K} \end{split}$$

betrachtet. Dabei ist (13) die Ableitung der Funktion der Temperatur T(t). Für  $\frac{\Delta T_1}{\Delta t}$  folgt:

$$\frac{\Delta T_1}{\Delta t}(1) = 0.0216 \pm 0.0015 \frac{\text{K}}{\text{s}}$$

$$\frac{\Delta T_1}{\Delta t}(5) = 0.0272 \pm 0.0023 \frac{\text{K}}{\text{s}}$$

$$\frac{\Delta T_1}{\Delta t}(10) = 0.028 \pm 0.004 \frac{\text{K}}{\text{s}}$$

$$\frac{\Delta T_1}{\Delta t}(15) = 0.023 \pm 0.007 \frac{\text{K}}{\text{s}}$$

Für  $\frac{\Delta T_2}{\Delta t}$  gilt:

$$\frac{\Delta T_2}{\Delta t}(1) = -0.0130 \pm 0.0026 \frac{K}{s}$$

$$\frac{\Delta T_2}{\Delta t}(5) = -0.025 \pm 0.004 \frac{K}{s}$$

$$\frac{\Delta T_2}{\Delta t}(10) = -0.027 \pm 0.007 \frac{K}{s}$$

$$\frac{\Delta T_2}{\Delta t}(15) = -0.015 \pm 0.012 \frac{K}{s}$$

#### 5.2 Bestimmung der Güteziffern

Die spezifische Wärmekapazität [6] beträgt

$$c_{\rm w} = 4182\,\frac{\rm J}{\rm kg\,K}.$$

Die Wärmekapazität der Kupferschlange und des Eimers beträgt

$$m_{\rm k}c_{\rm k} = 750\,{\rm \frac{J}{K}}$$

und ist eine Größe, deren Wert an der Apparatur vorgegeben ist. Die realen Güteziffern für die vier Temperaturen werden mittels Gleichung (2) berechnet. Die idealen Güteziffern werden mit Gleichung (1) bestimmt. Beide Größen sind in Tabelle 2 jeweils gegenübergestellt.

**Tabelle 2:** Die Ergebnisse für die realen und idealen Gütewerte für die vier verschiedenen Temperaturwerte, berechnet mit Gleichung 2 für die Werte und Gleichung 7 für die Fehler.

$ u_{\rm real} $	$ u_{\mathrm{ideal}} $	
$0.64 \pm 0.05$	$270,0 \pm 3$	350,00
$0.67 \pm 0.06$	$25{,}8 \pm$	3,10
$0.68 \pm 0.10$	$10.8 \pm$	0,50
$0,\!54\pm0,\!16$	7,5 $\pm$	0,23

#### 5.3 Bestimmung des Massendurchsatzes

Das im Versuch verwendete Gas ist Dichlordifluormethan. Die Verdampfungswärme L des Gases wird durch die Dampfdruck-Kurve in Abb. 4 bestimmt. Die Wertepaare des Drucks p und der Temperatur T, die zur Darstellung der Dampfdruck-Kurve nötig sind, befinden sich in Tabelle 3.

Tabelle 3: Druck- und Temperaturskala gegeneinander aufgetragen.

p / bar	$T / ^{\circ}C$
1,0	-30,0
2,0	-13,0
3,0	-0.5
4,0	8,0
5,0	15,5
6,0	22,0
7,0	27,5
8,0	33,0
9,0	$37,\!5$
10,0	42,0

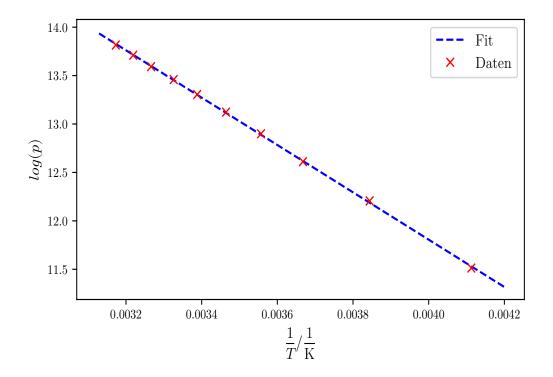


Abbildung 4: Dampfdruck-Kurve.

Die Verdampfungswärme ist durch eine Ausgleichsrechnung somit

$$L = (168.1 \pm 0.9) \, \frac{J}{g}.$$

Die Massendurchsätze ergeben sich damit mit Gleichung (3) zu

$$\frac{\Delta m}{\Delta t}(1) = (0.38 \pm 0.08) \frac{g}{s}$$

$$\frac{\Delta m}{\Delta t}(5) = (0.73 \pm 0.12) \frac{g}{s}$$

$$\frac{\Delta m}{\Delta t}(10) = (0.61 \pm 0.24) \frac{g}{s}$$

$$\frac{\Delta m}{\Delta t}(15) = (0.34 \pm 0.31) \frac{g}{s}.$$

#### 5.4 Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung

Dichlordifluormethan hat bei den Werten [1]

$$T=273,15\,\mathrm{K}$$
 
$$p=1\cdot 10^5\,\mathrm{Pa}$$
 
$$\kappa=1,14$$

die Dichte

$$\rho_0 = 5.51 \, \frac{\text{g}}{\text{L}},$$

die mit Gleichung (5) berechnet werden kann. Die mechanischen Kompressorleistungen für die vier Temperaturen ergeben sich mit Gleichung (4) zu den in Tabelle 4 stehenden Werten.

**Tabelle 4:** Die Ergebnisse für die mechanische und die elektrische Leistung für die vier verschiedenen Temperaturwerte.

$N_{ m mech}$	$N_{ m real}$
$7,2 \pm 1,5$	165
$13{,}3\pm2{,}2$	200
$13{,}0\pm5{,}0$	208
$8,0\pm7,0$	212

#### 6 Diskussion

#### 6.1 Temperaturverläufe

Die Temperaturverläufe, die in den Plots aufgetragen wurden, können mit einem Polynom dritten Grades ziemlich exakt gefittet werden.

Die Differentialquotienten haben relative Fehler im Bereich von 6.9% bis 80%. Sie sind somit zum Teil ziemlich groß. Was dabei auffällt, ist, dass die relativen Fehler am Anfang klein sind und dann für spätere Zeitpunkte größer werden.

#### 6.2 Bestimmung der Güteziffern

Die realen Güteziffern haben einen relativen Fehler. Bei der ersten Temperatur beträgt dieser 7,8 %. Bei der zweiten Messung liegt der relative Fehler bei 9,0 %, bei der dritten bei 14,7 % und bei der vierten Messung bei 29,6 %. Die idealen Güteziffern haben aufgrund der fehlerbehafteten Temperaturwerte einen relativen Fehler, der im Bereich von 3,1 % bis 129,6 % liegt. Der relative Fehler ist bei der ersten idealen Ziffer besonders hoch und nimmt bei den anderen drei Werten dann ziemlich stark ab. Die realen Gütewerte sind prozentual betrachtet für die erste Temperatur 0,24 %, für die zweite Temperatur 2,60 %, für die dritte Temperatur 6,30 % und für die vierte Temperatur 7,2 % der idealen Gütewerte.

#### 6.3 Bestimmung des Massenduchsatzes

Die Verdampfungswärme L, die mittels einer Ausgleichsrechnung bestimmt wurde, ergibt einen Wert von  $-20\,320\,\mathrm{J/mol}$  mit einem relativen Fehler von  $0.54\,\%$ .

Der Massenduchsatz für die erste Temperatur hat einen relativen Fehler von 18,75%, für die zweite Temperatur 16,67%, für die dritte Temperatur 28,16% und für die vierte Temperatur 83,33%.

# 6.4 Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung

Die mechanische Leistung bei der ersten Temperatur entspricht  $4,36\,\%$  der Leistung, die verbraucht wurde, um die Wärmepumpe anzutreiben. Für die zweite Temperatur ergibt sich ein Wert von  $6,65\,\%$ , für die dritte Temperatur  $1,25\,\%$  und für die vierte Temperatur  $0,75\,\%$ . Somit ist das System der Wärmepumpe nicht als sonderlich effizient zu bewerten.

# Literatur

- [1] TU Dortmund. Versuch 206 Die Wärmepumpe. 2018. URL: http://129.217.224. 2/HOMEPAGE/PHYSIKER/BACHELOR/AP/SKRIPT/V206.pdf.
- [2] John D. Hunter. "Matplotlib: A 2D Graphics Environment". Version 1.4.3. In: Computing in Science & Engineering 9.3 (2007), S. 90–95. URL: http://matplotlib.org/.
- [3] Eric Jones, Travis E. Oliphant, Pearu Peterson u. a. "SciPy: Open source scientific tools for Python". Version 0.16.0. In: (). URL: http://www.scipy.org/.
- [4] Eric O. Lebigot. "Uncertainties: a Python package for calculations with uncertainties". Version 2.4.6.1. In: (). URL: http://pythonhosted.org/uncertainties/.
- [5] Travis E. Oliphant. "NumPy: Python for Scientific Computing". Version 1.9.2. In: Computing in Science & Engineering 9.3 (2007), S. 10–20. URL: http://www.numpy.org/.
- [6] "Spezifische Wärmekapazität". In: (). URL: https://de.wikipedia.org/wiki/Spezifische\_W%C3%A4rmekapazit%C3%A4t.