## V206

# Wärmepumpe

 $Annika\ Burkowitz\\ annika.burkowitz@tu-dortmund.de$ 

Phillip Alexander Greve phillip.greve@tu-dortmund.de

Durchführung: 27.10.2015 Abgabe: 03.11.2015

TU Dortmund – Fakultät Physik

## Inhaltsverzeichnis

1	Zielsetzung		3	
2	The 2.1 2.2 2.3	Prinzi Aufba Kenng 2.3.1 2.3.2	p einer Wärmepumpe und ihre Güteziffer	4 5 5 5
3	Dur	2.3.3 chführu	Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung $N_{\mathrm{mech}}$	6
4 Auswertung		6		
5	Disk			6
Lit	Literatur			

### 1 Zielsetzung

In diesem Versuch wird der Transport von Wärmeenergie von einem kälteren zu einem wärmenen Reservoir unter Aufbringen mechanischer Arbeit untersucht. Ein solches System nennt sich Wärmepumpe. Wichtige Kenngrößen sind die Güteziffer und der Massendurchsatz, welche in diesem Versuch bestimmt werden.

#### 2 Theorie

#### 2.1 Prinzip einer Wärmepumpe und ihre Güteziffer

Nach dem zweiten Hauptsatz der Themodynamik, der besagt, dass die Entropie in einem abgeschlossenen System niemals abnehmen kann, verläuft ein Wärmeaustausch zwischen zwei Reservoiren unterschiedlicher Temperatur immer vom Wärmeren zum Kälteren hin. Es ist jedoch möglich die Richtung des Wärmetransports umzukehren, wenn man dem System Energie in Form von mechanischer Arbeit zuführt. Ist dies der Fall, so spricht man von einer Wärmepumpe.

Aus dem Verhältnis der aufzuwendenden Arbeit A und der an das wärmere Reservoir abgegebenen Wärmemenge  $Q_1$  resultiert die Güteziffer v einer Wärmepumpe. Da nach dem ersten Hauptsatz der Themodynamik die totale Energie ein einem abgeschlossenen System erhalten bleiben muss, muss die abgegebene Wärmemenge  $Q_1$  gleich der Summe aus der aufgewandten Arbeit und der aus dem kälteren Reservoir entnommenen Wärmemenge  $Q_2$  sein:

$$Q_1 = Q_2 + A \tag{1}$$

Damit ist

$$v = \frac{Q_1}{A} \tag{2}$$

der Wirkungsgrad einer Wärmepumpe.

Unter der Voraussetzung, dass sich die Temperaturen in den Reservoiren während der Wärmeübertragung nicht ändern und der Prozess reversibel verläuft, folgt aus dem zweiten Hauptsatz der Themodynamik, dass die Summe der reduzierten Wärmemengen  $\int \frac{\mathrm{d}Q}{T}$  verschwindet:

$$\frac{Q_1}{T_1} - \frac{Q_2}{T_2} = 0 (3)$$

Reversibilität bedeutet in diesem Zusammenhang, dass der Prozess des Energieaustausches zu jedem Zeitpunkt verlustfrei umgekehrt werden kann. Dies ist jedoch nur bei idealen Systemen gegeben, so dass für den irreversiblen, realen Fall nur die Ungleichung

$$\frac{Q_1}{T_1} - \frac{Q_2}{T_2} > 0 \tag{4}$$

gilt.

Verwendet man Gleichung (3) in (1), so ergibt sich nach (2) die Güteziffer für eine ideale Wärmepumpe:

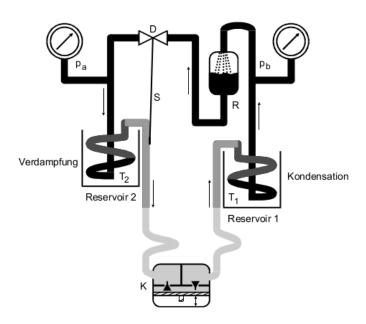
$$v_{\text{ideal}} = \frac{Q_1}{A} = \frac{T_1}{T_1 - T_2}.$$
 (5)

Analog gilt mit (1) und (4) nach Gleichung (2) für die reale Wärmepumpe

$$v_{\text{real}} < \frac{T_1}{T_1 - T_2}.\tag{6}$$

Daraus kann man leicht erkennen, dass die Wärmepumpe einen besseren Wirkungsgrad hat, je geringer die Temperaturdifferenz zwischen den Reservoiren ist. Wärmepumpen werden beispielsweise in der Heiztechnik verwendet und haben dabei gegenüber anderen Verfahren den großen Vorteil, dass die gewonnene Wärmemenge auch größer als die geleistete mechanische Arbeit sein kann. < Gleichung? >

#### 2.2 Aufbau und Funktionsweise einer Wärmepumpe



**Abbildung 1:** Aufbau einer Wärmepumpe  $(p_b > p_a; T_1 > T_2)$ .

In Abbildung 1 ist der schematische Aufbau einer Wärmepumpe zu sehen. Wichtige Elemente sind die Reservoire 1 und 2, welche mit einer genau definierten Menge Wasser gefüllt sind, und in denen sich Kupferspiralen für den Wärmeaustausch zwischen Transportmedium und Wasser befinden. Bei dem Transportmedium handelt es sich um ein reales Gas, welches eine möglichs hohe Kondensationswärme besitzt. In unserem Fall wurde Dicholordiflourmethan ( $\text{Cl}_2\text{F}_2\text{C}$ ) verwendet. Das Gas ist bei Temperatur  $T_1$  und dem Druck  $p_{\text{b}}$  flüssig und bei  $T_2$  und Druck  $p_{\text{a}}$  gasförmig. Das flüssige Gas verdampft in Reservoir 2 und entzieht diesem die Verdampfungswärme L pro Gramm.

Infolgedessen sinkt die Temperatur  $T_2$  in Reservoir 2. Der Kompressor K komprimiert das Gas, wodurch der Druck  $p_{\rm b}$  steigt, so dass das Gas in Reservoir 1 kondensiert und dabei die zuvor aufgenommene Verdampfungswärme als Kondensationswärme L pro Gramm abgibt. Dadurch steigt die Temperatur  $T_1$  in Reservoir 1. Zwischen den Reservoiren liegt das Drosselventil D, welches durch Strömungswiderstände den Druckunterschied zwischen  $p_{\rm b}$  und  $p_{\rm a}$  erzeugt. Der Reiniger R und die Steuerungsvorrichtung S gewährleisten eine störungsfreien Funktionsweise. Der Reiniger entfernt verbliebene Gasreste aus dem flüssigen Medium, die Steuerungsvorrichtung regelt den Durchlass des Drosselventils.

#### 2.3 Kenngrößen einer Wärmepumpe

Zur Beurteilung einer Wärmepumpe ist ihre Güteziffer v, der Massendurchsatz  $\frac{\mathrm{d}m}{\mathrm{d}t}$  des Transportmediums und der Wirkungsgrad des Kompressors von Interesse. Wie diese Kenngrößen aus den Messwerten bestimmt werden können wird nachfolgend beschrieben.

#### 2.3.1 Bestimmung der realen Güteziffer v

Aus den gemessenen Temperaturen  $T_1$  pro Zeitintervall  $\Delta t$  berechnet man die pro Zeitintervall gewonnene Wärmemenge

$$\frac{\Delta Q_1}{\Delta t} = (m_1 c_w + m_k c_k) \frac{\Delta T_1}{\Delta t}.$$
 (7)

Dabei ist  $m_1c_w$  die Wärmekapazität des Wassers in Reservoir 1 und  $m_kc_k$  die Wärmekapazität der Kupferschlange und des Behälters gemeinsam. Mit der über  $\Delta t$  gemittelten Leistungsaufnahme des Kompressors N ergibt sich für die Güteziffer mit (7)

$$v = \frac{\Delta Q_1}{N\Delta t} = \frac{m_1 c_w + m_k c_k}{N} \frac{\Delta T_1}{\Delta t} \tag{8}$$

#### 2.3.2 Bestimmung des Massendurchsatzes

Gleichung (7) lässt sich analog für Reservoir 2 für  $\Delta T_2$  aufstellen:

$$\frac{\Delta Q_2}{\Delta t} = (m_2 c_w + m_k c_k) \frac{\Delta T_2}{\Delta t}.$$
 (9)

Die Wärmeentnahme geschieht in Form der Verdampfungswärme L pro Massen- und Zeiteinheit. Der Massendurchsatz lässt sich mit (9) berechnen, wenn L bekannt ist:

$$\frac{\Delta m}{\Delta t} = \frac{\Delta Q_2}{L\Delta t} = \frac{m_2 c_w + m_k c_k}{L} \frac{\Delta T_2}{\Delta t} \tag{10}$$

#### 2.3.3 Bestimmung der mechanischen Kompressorleistung $N_{ m mech}$

Die Arbeit  $A_{\text{mech}}$ , die von dem Kompressor verrichtet wird, wenn er ein Gasvolumen  $V_{\text{a}}$  auf das Volumen  $V_{\text{b}}$  verdichtet, ist

$$A_{\text{mech}} = -\int_{V_{\mathbf{a}}}^{V_{\mathbf{b}}} p \, \mathrm{d}V \tag{11}$$

Unter der idealisierten Annahme, dass die Kompression des Gases adiabatisch erfolgt, gilt die Poissonsche Gleichung

$$p_{\rm a}V_{\rm a}^{\kappa}=p_{\rm b}V_{\rm b}^{\kappa}=pV^{\kappa} \eqno(12)$$

mit  $\kappa=\frac{C_{\rm p}}{C_{\rm v}},\,\kappa>1$  und den Molwärmen  $C_{\rm p}$  (für konstanten Druck) und  $C_{\rm V}$  (für konstantes Volumen). Dies kann man nach p umformen und in Gleichung (11) einsetzen. Für  $A_{\rm mech}$  erhält man dann

$$A_{\rm mech} = -p_{\rm a} V_{\rm a}^{\kappa} \int_{V_{\rm a}}^{V_{\rm b}} V^{-\kappa} \mathrm{d}V = \frac{1}{\kappa - 1} \left( p_{\rm b} \sqrt[\kappa]{\frac{p_{\rm a}}{p_{\rm b}}} - p_{\rm a} \right) V_{\rm a} \tag{13}$$

[1]

## 3 Durchführung

## 4 Auswertung

### 5 Diskussion

### Literatur

[1] TU Dortmund. Versuchsanleitung zur Wärmepumpe. 2015.