Anfängerpraktikum der Fakultät für Physik, Universität Göttingen

Dampfdruck von Wasser Protokoll:

Praktikant: Felix Kurtz

Michael Lohmann

E-Mail: felix.kurtz@stud.uni-goettingen.de

m.lohmann@stud.uni-goettingen.de

Betreuer: Martin Ochmann

Versuchsdatum: 23.06.2014

Testat:		

In halts verzeichn is

Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung			
2	Theorie	3		
	2.1 Van-der-Waals-Gleichung	3		
	2.2 Maxwell'sche Gerade			
	2.3 Carnot'scher Kreisprozess	3		
	2.4 Clausius-Clapeyron-Gleichung	3		
	2.5 Widerstandsthermometer	3		
3	Durchführung	3		
	3.1 Sicherheitshinweise	4		
4	Auswertung	4		
	4.1 Druckkurven	4		
	4.2 Siedetemperatur auf der Zugspitze	6		
5	Diskussion	7		
6	5 Anhang			
Lit	teratur	7		

1 Einleitung

Der Dampfdruck von Wasser ist für Lebewesen eine entscheidende Größe, da er für die Abkühlung des Körpers unabdingbar ist. Dieser kann seine Temperatur nur aufgrund der Sublimationskälte konstant halten.

2 Theorie

2.1 Van-der-Waals-Gleichung

Die reale Gasgleichung lautet nach [Mes10, S. 303] mit der Ersetzung von $V_{\rm mol}=V/n$

$$\left(p + \frac{n^2 a}{V^2}\right)(V - nb) = nRT$$

Dabei betragen für Wasser die *Van-der-Waals-Konstanten a* = 0.5537Pa m⁶ (Binnendruck) und $b = 3.05 \cdot 10^{-5}$ m³ (Sättigungsdruck).

- 2.2 Maxwell'sche Gerade
- 2.3 Carnot'scher Kreisprozess
- 2.4 Clausius-Clapeyron-Gleichung
- 2.5 Widerstandsthermometer

3 Durchführung

Nachdem die Sicherheitshinweise (insbesondere die starke Erwärmung steigert das Gefahrenpotential) sorgfältig durchgelesen wurden, schaltet man das Gerät ein. Der Heizstrahler erwärmt dann den mit Wasser gefüllten Kolben, welches dadurch verdampft. Am angeschlossenen Manometer liest man den Druck ab. Zeitgleich notiert man den Wert des Widerstandsthermometers und somit indirekt die Temperatur. Dies geschieht in 1 Bar-Schritten. Das Heizen wird beendet, wenn 1900 Ω oder 45bar überschritten werden, damit das Gerät keinen Schaden nimmt. Nun wird die Messung während des Abkühlens wiederholt.



Abbildung 1: Versuchsaufbau Quelle:LP

R_0	1000 Ω	
A	$3.9083 \cdot 10^{-3} {}^{\circ}\mathrm{C}^{-1}$	
В	$-5.775 \cdot 10^{-7} ^{\circ}\mathrm{C}^{-2}$	

Tabelle 1: Kennwerte des Widerstandsthermometers

3.1 Sicherheitshinweise

4 Auswertung

4.1 Druckkurven

$$R(\vartheta) = R_0 \cdot \left(1 + A\vartheta + B\vartheta^2\right) \tag{1}$$

$$R(\vartheta) = R_0 \cdot \left(1 + A\vartheta + B\vartheta^2\right)$$

$$\Rightarrow \vartheta = -\frac{A}{2B} - \sqrt{\frac{A^2}{4B^2} - \frac{1}{B} + \frac{R}{R_0 B}}$$

$$\tag{2}$$

$$\Delta \vartheta = \pm (0.3 \text{ }^{\circ}\text{C} + 0.005\vartheta) \tag{3}$$

Nun muss ϑ noch in Kelvin umgerechnet werden. Außerdem wird für p_0 der gemessene Umgebungsdruck von 1017 hPa verwendet.

Gewichtete Mittelwerte

$$m = (-4407 \pm 11) \text{ K}$$
 $b = 12.201 \pm 0.024$

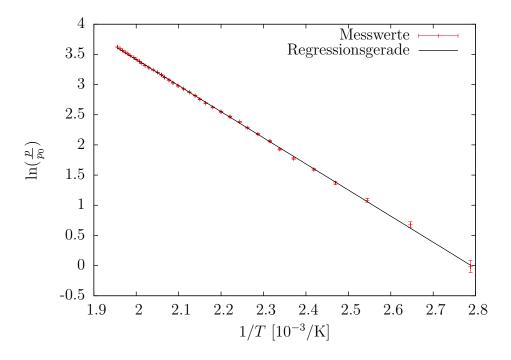


Abbildung 2: Arrheniusplot für das Erwärmen

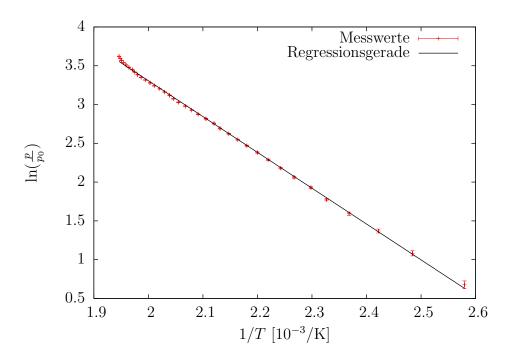


Abbildung 3: Arrheniusplot für das Abkühlen

Größe	Erwärmen	Abkühlen
m	$(-4326 \pm 13) \text{ K}$	$(-4618 \pm 21) \text{ K}$
b	12.0672 ± 0.02819	12.5427 ± 0.04496

$$\begin{split} & \Lambda_V = -m \cdot R \\ & \sigma_{\Lambda_V} = \sigma_m \cdot R \\ & \Lambda_V = (36640 \pm 100) \text{ J/mol} \end{split}$$

$$T_{0} = -\frac{m}{b}$$

$$\sigma_{T_{0}} = \sqrt{\left(\frac{\sigma_{m}}{b}\right)^{2} + \left(\frac{m \cdot \sigma_{b}}{b^{2}}\right)^{2}}$$

$$T_{0} = (361.2 \pm 1.3) \text{K} = (88.0 \pm 1.3)^{\circ} \text{C}$$

Dampfdruck vun Wasser bei $T=0^{\circ}\mathrm{C}=273.15\mathrm{K}$

$$p = p_0 \exp\left(m\frac{1}{T} + b\right)$$
$$\sigma_p = p \sqrt{\frac{\sigma_m^2}{T^2} + \sigma_b^2}$$
$$p = (1990 \pm 100) \text{Pa}$$

4.2 Siedetemperatur auf der Zugspitze

barometrische Höhenformel

$$p(h) = p_0 \exp\left(\frac{-\rho gh}{p_0}\right) \tag{4}$$

$$\frac{\Lambda_V}{R} \left(\frac{1}{T_0} - \frac{1}{T} \right)$$

Höhe der Zugspitze h = 2962 m

$$T = \left(\frac{1}{T_0} + \frac{\rho g h R}{p_0 \Lambda_V}\right)^{-1}$$
$$T = 362.9 \text{ K} = 89.8^{\circ}\text{C}$$

Größe	Wert	
T_0	373.15 K	
ρ	$1.29 \; {\rm kg/m^3}$	
g	9.81 m/s^2	
R	8.31 J/(mol K)	
p_0	1013.25 hPa	
Λ_V	40642 J/mol	

Tabelle 2: Literaturwerte

5 Diskussion

6 Anhang

Literatur

[Mes
10] Meschede, Dieter: Gerthsen Physik. Springer-Verlag, Berlin Heidelberg, 24. Auflage, 2010, ISBN 978-3-642-12893-6.