

Versuch 201

Das Dulong-Petitsche Gesetz

Jonah Nitschke
lejonah@web.de

Sebastian Pape
sepa@gmx.de

Durchführung: 29.11.2016

Abgabe: 06.12.2016

Inhaltsverzeichnis

1	Einfuehrung	3
2	Theorie	3
2.1	<i>spezifische Wärmekapazität</i>	3
2.2	Dulong-Petit	3
2.3	Messung der spez. Wärmekapazität fester Körper mit dem Mischungska- lorimeter	4
3	Messtechnische Hinweise	5
4	Durchführung	5

1 Einfuehrung

Bei dem folgenden Versuch geht es darum, die Aussage des Dulong-Petitschen Gesetzes über die Gleichmäßigkeit der Molwärme von verschiedenen Stoffen zu überprüfen und darauf basierend zu Entscheiden, ob die klassische Mechanik zur Beschreibung der oszillatorischen Bewegung von Atomen ausreicht oder ob dies nur auf der Grundlage der Quantenmechanik geschehen kann.

2 Theorie

2.1 spezifische Wärmekapazität

Erhöht sich die Temperatur eines Körpers um ΔT so ergibt sich für aufgenommene Wärmeenergie und Temperaturdifferenz entsprechend des 1. Thermodynamischen Hauptsatzes folgende Beziehung:

$$\Delta Q = mc\Delta T \quad (1)$$

Bei c handelt es sich dabei um die Wärmekapazität bzw. im Bezug auf den vorliegenden Stoff um die *spezifische Wärmekapazität*. Von Bedeutung für das vorliegende Experiment ist zudem die *Molwärme* C . Sie beschreibt die benötigte Wärmemenge, um ein Mol eines Stoffes um dT zu erwärmen. Dabei wird noch unter C_V für konstante Volumen und C_p für konstanten Druck unterschieden.

2.2 Dulong-Petit

Das Dulong-Petitsche Gesetz trifft die Aussage, dass die Atomwärme bei konstanten Volumen C_V im festen Aggregatzustand unabhängig von dem Charakter des Elements ist, sondern konstant den Wert $3R$ annimmt (R = Allgemeine Gaskonstante). Die Herleitung dieses Zusammenhanges basiert dabei auf der Annahme, dass Atome in einem Festkörperlattice um feste Punkte schwingen, und ihre potentielle und kinetische Energie dabei gleich sind. Gleichzeitig besagt das *Äquipartitionstheorem*, dass ein Atom dabei die kinetische Energie $\langle E_{kin} \rangle = 1/2 kT$ besitzt. Aus beiden folgt dann für die mittlere Energie des Festkörpers der Wert $3RT$ und aus diesem der oben geschriebene Wert für die *Molwärme* C_V .

Die Molwärme C_V von allen festen chemischen Elementen nimmt bei hoher Temperatur tatsächlich etwa den Wert $3R$ an, bei vielen Stoffen auch schon bei Zimmertemperatur. Die kinetische Theorie kann allerdings nicht beschreiben, warum die Molwärme aller chemischen Elementen bei hinreichend tiefen Temperaturen beliebig klein wird.

Das liegt an der Annahme, dass die Energie der atomaren Oszillatoren sich beliebig ändern kann. Dies steht im Widerspruch zu Quantentheorie, die Energieänderungen nur in bestimmten Beträgen erlaubt. Die nun auf komplizierte Weise von T abhängige mittlere Energie kann somit nur über eine Aufsummierung der verschiedenen Energiezustände multipliziert mit der jeweiligen Wahrscheinlichkeit ihres Auftretens geschehen. Mit der Boltzmann-Verteilung ergibt sich für die innere Energie damit folgender Ausdruck:

$$\langle U_{qu} \rangle = \frac{3N_l \hbar \omega}{\exp(\hbar \omega / kT) - 1} \quad (2)$$

Für den Grenzfall von $T \rightarrow \infty$ ergibt sich jedoch auch hier wieder der bekannte Zusammenhang von $\langle U_{qu} \rangle = 3RT$.

2.3 Messung der spez. Wärmekapazität fester Körper mit dem Mischungskalorimeter

Da eine Messung mit konstantem Volumen schwer zu realisieren ist, wird bei dem Experiment auf ein konstanten Druck zurückgegriffen. Dafür ist es notwendig, den Zusammenhang zwischen C_V und C_p zu kennen:

$$C_p - C_V = 9\alpha^2 \kappa V_0 T \quad (3)$$

Bei α , κ und V_0 handelt es sich um Konstanten. Für die abgegebene Wärmeenergie des Körpers (Q_1) und die aufgenommene Wärmemenge der Kalorimeterwände ergeben sich folgende Formel:

$$Q_1 = c_k m_k (T_k - T_m) \quad (4)$$

$$Q_2 = (c_W m_W + c_g m_g)(T_k - T_m) \quad (5)$$

Bei T_m handelt es sich um die sich einstellende Mischtemperatur und alle Werte mit Index k und W beziehen sich auf den Körper bzw. das Wasser.

Bei dem Experiment wird ein Wärmeverlust des Systems vernachlässigt, so dass für die Bestimmung der spez. Wärmekapazität des Körpers die obigen Formeln lediglich gleichgesetzt werden müssen ($Q_1 = Q_2$):

$$c_k = \frac{(c_W m_W + c_g m_g)(T_k - T_m)}{m_k (T_k - T_m)} \quad (6)$$

Die Wärmekapazität $c_g m_g$ des Kalorimeters muss am Anfang des Experiments noch einmal extra bestimmt werden und kann mit folgender Formel errechnet werden:

$$c_g m_g = \frac{c_W m_y (T_y - T'_m) - c_W m_x (T_x - T'_m)}{(T'_m - T_x)} \quad (7)$$

3 Messtechnische Hinweise

4 Durchführung

Bevor die Messungen für die *spezifische Wärmekapazität* begonnen werden, muss zuerst eine Referenzwert ermittelt werden, um hinterher mithilfe der gemessenen Spannungen die vorliegenden Temperaturen zu bestimmen. Dafür wird ein Dewar-Gefäß mit Eiswasser gefüllt und in einem Becherglas zum Kochen gebracht. Erst werden beide Enden des Kabels in das Eiswasser gelegt, um die Spannungsdifferent bei einem Temperaturunterschied von 0 K zu überprüfen. Anschließend wird ein Ende in das kochende Wasser gelegt um die Spannungsdifferenz bei einem Unterschied von 100 K zu überprüfen. Mit beiden Spannungen kann eine lineare Regression ausgeführt werden um die Parameter zur Bestimmung der Temperatur in Abhängigkeit der gemessenen Spannungen zu bestimmen.

Danach wird noch die *spezifische Wärmekapazität* des Kalorimeters bestimmt. In das Dewar-Gefäß werden zwei Mengen an Wasser der Masse m_x und m_y und der Temperaturen T_x und T_y gegeben. Anschließend wird die Mischtemperatur T_m gemessen und mit (7) kann die *spezifische Wärmekapazität* bestimmt werden.