

Physikalisches Anfängerpraktikum

Universität Augsburg
Wintersemester 2025/26

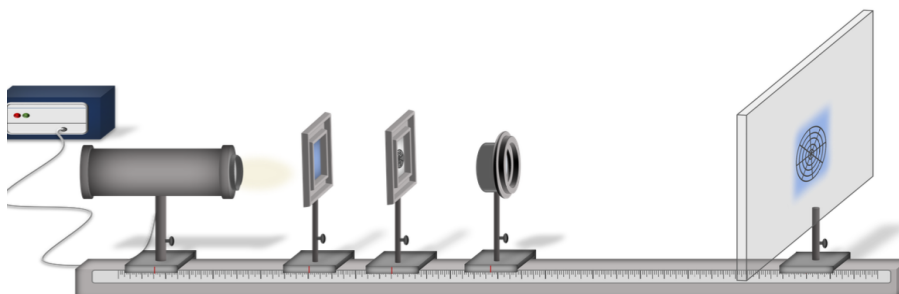
Versuch: W10 Wärmeleitung

Gruppe: G 04
Versuchsdatum: 05.11.2025
Abgabedatum: 16.11.2025



Gemeinsames Versuchsprotokoll

Ferdinand Frey
Tom Glaser



Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	3
2	Theoretische Grundlagen	4
3	Versuchsbeschreibung	5
3.1	Versuchsaufbau Teil 1	5
3.2	Versuchsdurchführung Teil 1	5
3.3	Versuchsaufbau Teil 2&3	5
3.4	Versuchsdurchführung Teil 2&3	5
4	Auswertung	6
5	zusammenfassung	7
6	Anhang	8
7	Literaturverzeichnis	9

1 Einleitung

Die Wärmeleitung ist ein grundlegendes Prinzip der Physik und sie kommt in allen möglichen Bereichen des Lebens vor. Sowohl im täglichen Leben als auch in der Wissenschaft. Im täglichen Leben tritt sie bei so simplen Dingen wie heißem Tee oder auch dem Kochen auf, und in der Wissenschaft bei den Niedrigtemperatur-Mikroskopen vom Experimental-Physik 5 und bei den Plasmaexperimenten der Plasma-Physik in unserem Institut. Wärme ist ein wirklich alltägliches Phänomen was bei eigentlich allem anfällt was irgendwie irgendwo passiert. Je genauer der Leitfähigkeit eines Stoffes bekannt ist desto besser kann also Technik die sich mit dem Transport von Wärme beschäftigt wie Kühlgeräte oder Klimanlagen weiterentwickelt werden. Der Versuch ist dem Gebiet der Wärmelehre unter zuordnen. Dementsprechen sind mögliche Messgrößen mit Thermometer und Stoppuhr feststellbar.

2 Theoretische Grundlagen

Bei dem Transport von Wärmeenergie gibt es nur drei unterschiedliche Phänomene. Das erste ist die Wärmestrahlung, hierbei wird Wärmeenergie über elektromagnetische Wellen, meist im Infrarotbereich, transportiert. Dies ist aber sehr ineffizient im Vergleich zu den anderen Arten des Wärmetransports. Aufgrund dessen ist es ziemlich komplex vernünftige Kühlsysteme innerhalb eines Vakuums zu entwickeln. Die zweite Art des Wärmetransports nennt sich Konvektion, diese beschreibt die Bewegung von Gasen und Flüssigkeiten, die sich aufgrund von Temperaturschwankungen innerhalb eines Raumes bewegen. Die dritte und letzte Art des Wärmetransports ist die Wärmeleitung. Die Wärmeleitung funktioniert aufgrund von Stößen der im Material vorhandenen Atomkerne und Elektronen dieser Energietransport funktioniert sehr Effizient innerhalb von Metallen, da in diesen die Elektronen sehr beweglich sind und somit auch viele Stöße passieren können, oder Materialien bei den die Atomkerne sehr nah bei einander liegen. In diesem Versuch wird die Wärmeleitung näher Betrachtet, sie wird mathematisch durch folgende Gleichung ausgedrückt:

$$\frac{\partial T}{\partial t} = \frac{\lambda}{c\rho} \nabla^2 T \quad (1)$$

In dieser Gleichung ist T die Temperatur, λ die Wärmeleitfähigkeitskonstante, c die Spezifische Wärmekapazität des Materials und ρ die Dichte des untersuchten Materials. Im einfacheren ein-dimensionalen Fall gibt es eine kleine Abwandlung der Formel

$$\frac{\partial T}{\partial t} = \frac{\lambda}{c\rho} \frac{\partial^2 T}{\partial x^2} \quad (2)$$

3 Versuchsbeschreibung

3.1 Versuchsaufbau Teil 1

Im ersten Teil wird ein zunächst ein Zwickelabgleich durchgeführt, um den Wasserwert des verwendeten Dewar-Gefäß zu bestimmen. Um diesen Zwickelabgleich durchzuführen werden, ein Dewar-Gefäß, zwei Messbecher wovon einer teilweise isoliert ist, zwei Thermometer, warmes und kaltes Wasser benötigt. Um den Vorgang zu erleichtern braucht man zusätzlich noch einen Magnetprüher und einen Magnetischen Rührfisch.

3.2 Versuchsdurchführung Teil 1

Nun zur Durchführung des Zwickelabgleiches. Hierfür werden 180 gramm kaltes Wasser und 200g warmes Wasser benötigt. Das kalte Wasser wird direkt in das Dewar-Gefäß gegeben, und das warme Wasser in das teilweise isolierte Becherglas. Damit im zweiten Teil der Messung die Werte nicht verfälscht werden wird nun der Magnetprüher in Position gebracht und schonmal angeschaltet. In beiden Behältern wird nun für 5 Minuten in 30 sekunden Abständen die Temperatur gemessen. Sobald die 5 Minuten vorbei sind wird das warme Wasser langsam in das kalte Wasser geschüttet, dieser Vorgang sollte ungefähr 1 bis 2 Minuten dauern, währenddessen misst der Laborpartner alle 5 sekunden die Temperatur im Dewar-Gefäß. Sobald die beiden Wassermengen vermischt sind und der Temperaturverlauf wieder linear ist, wird der Temperatur Messrhythmus wieder von 5 sekunden auf 30 sekunden erhöht diese letzte Phase der Temperatur Messung geht wieder 5 Minuten lang.

3.3 Versuchsaufbau Teil 2&3

hallo

3.4 Versuchsdurchführung Teil 2&3

hallo

4 Auswertung

5 zusammenfassung

6 Anhang

7 Literaturverzeichnis