

UNIVERSITÄT ZU KÖLN

MATHEMATISCH-NATURWISSENSCHAFTLICHE FAKULTÄT



PRAKTIKUM B

11. JUNI 2024

B1.4

Photoelektrischer Effekt

CATHERINE TRAN
CARLO KLEEFISCH
OLIVER FILLA

Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	3
2	Theoretische Grundlagen	4
2.1	Physikalische Grundlagen	4
2.1.1	Elektrische Felder	4
2.1.2	Spannung	4
2.1.3	Transmission von Licht	4
2.1.4	Austrittsarbeit	5
2.1.5	Kontaktspannung	5
2.1.6	Photoeffekt	6
2.2	Elektrotechnik	7
2.2.1	Funktionsweise einer Photozelle	7
2.2.2	stromfreie Spannungsmessung	8
3	Durchführung	9
3.1	Energiemessung	9
3.1.1	Gegenspannungsmethode	9
3.1.2	direkte Methode	10
3.2	Photostrom	10
3.2.1	Photostrom	11
3.2.2	Intensität	11
3.3	Leuchtdioden	12
4	Auswertung	13
4.1	Energie der Elektronen	13
4.1.1	Diskussion der Ergebnisse	14
4.1.2	Vergleich der Methoden	15
4.2	Photostrom	15
4.2.1	Photostrom	15
4.2.2	Intensität	16
4.3	Untersuchung von Leuchtdioden mit der Photozelle	17
5	Fazit	19
6	Literatur	20

1 Einleitung

Der photoelektrische Effekt beschreibt die Auslösung von Elektronen aus einem Material, das mit Licht einer bestimmten Frequenz bestrahlt wird. Diese Elektronen haben nach dem Austritt eine kinetische Energie, die von der Frequenz des Lichts abhängt.

Die Energie der Elektronen hängt jedoch nicht von der Intensität des Lichtes ab. Dadurch kann nicht jede elektromagnetische Strahlung für den Photoeffekt verwendet werden. Die Intensität bestimmt stattdessen die Anzahl der Elektronen, die in einer bestimmten Zeit ausgelöst werden und einen Photostrom bilden.

Dieses Phänomen war bereits im 19. Jahrhundert beobachtet worden, konnte jedoch nicht erklärt werden. Ohne die Quantenphysik nahm man an, dass die Energie des Lichts von seiner Amplitude und Intensität abhängt, ähnlich wie bei makroskopischen Wellen. Dies stand jedoch im Widerspruch zum beobachteten Photoeffekt.

ALBERT EINSTEIN erklärte diesen Effekt im Jahr 1905 durch seine Lichtquantenhypothese. Nach dieser besteht das Licht einer Frequenz ν aus Quanten mit der Energie $h\nu$. Damit ist der fehlende Zusammenhang von Lichtintensität und kinetischer Energie der Elektronen erklärbar.

2 Theoretische Grundlagen

2.1 Physikalische Grundlagen

2.1.1 Elektrische Felder

Das elektrische Feld ist ein Vektorfeld, welches jedem Punkt im Raum den Vektor der elektrischen Feldstärke \vec{E} zuordnet. Diese beschreibt die Coulomb-Kraft \vec{F}_C , die auf eine Ladung Q an diesem Ort wirkt.

$$\vec{E} = \frac{\vec{F}_C}{Q} \quad (2.1)$$

Feldlinien werden als Darstellungsmittel verwendet und liegen tangential an der Feldstärke \vec{E} . Feldlinien beginnen in positiven und enden in negativen Ladungen.

2.1.2 Spannung

Um eine elektrische Ladung von einem Ort A zu einem Ort B zu bewegen, muss elektrische Arbeit W_{AB} aufgebracht werden. Sie hängt von der Feldstärke ab.

Die *elektrische Spannung* beschreibt diese Arbeit unabhängig von der zu verschiebenden Ladung Q . [2]

$$U_{AB} = \frac{W_{AB}}{Q} \quad (2.2)$$

2.1.3 Transmission von Licht

Wie jede Welle kann auch Licht ein Medium durchdringen. Der *Transmissionsgrad* T eines Mediums beschreibt, welcher Anteil von einfallender Strahlung transmittiert wird. Er ist der Quotient aus der Beleuchtungsstärke vor dem Medium I_0 sowie hinter demselben I . [2]

$$T = \frac{I}{I_0} \quad (2.3)$$

Der Transmissionsgrad eines Mediums hängt im Allgemeinen von der betrachteten Wellenlänge ab. Es gibt verschiedene Filter, um die Strahlungsintensität zu reduzieren.

Ein *Farbfilter* lässt nur Licht einer bestimmten Wellenlänge hindurch. Für diese Wellenlänge beträgt der Transmissionsgrad näherungsweise 1, für alle anderen Wellenlängen 0.

Im Unterschied dazu lässt ein *Graufilter* oder Neutralfilter alle Wellenlängen in gleicher Stärke hindurch. Der Transmissionsgrad ist damit idealerweise unabhängig von der Wellenlänge.

2.1.4 Austrittsarbeit

Die Austrittsarbeit W_A ist die Energiedifferenz zwischen Fermi-Niveau E_F in einem Material und dem Vakuumniveau mit $E_{\text{pot}}(\infty) = 0$, das dem elektrischen Potential in unendlicher Entfernung entspricht. Da die Fermi-Niveaus materialabhängig sind, trifft dies auch auf die Austrittsarbeit zu. [1]

$$W_A = E_{\text{pot}}(\infty) - E_F \quad (2.4)$$

$$W_A = -E_F \quad (2.5)$$

Das einfachste quantenmechanische Erklärungsmodell ist der Potentialkasten, der in Abbildung 1 dargestellt ist.

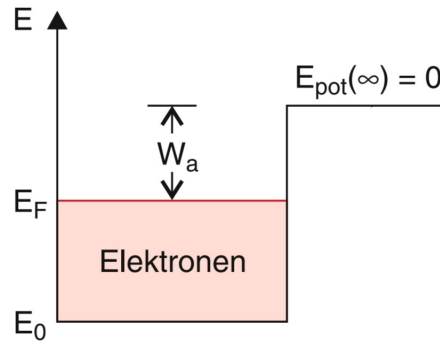


Abbildung 1: Austrittsarbeit W_a aus einem Potentialkasten [1]

2.1.5 Kontaktspannung

Berühren sich zwei unterschiedliche Metalle mit verschiedenen Austrittsarbeiten, so entsteht eine Spannung an der Kontaktstelle.

Diese *Kontaktspannung* U_K wird durch Elektronen verursacht, die von dem Metall mit der geringeren Austrittsarbeit W_1 in das mit der höheren Austrittsarbeit W_2 übergehen. Dadurch kommt es zu einem Ladungsungleichgewicht. Dieser Prozess endet in einem Gleichgewichtszustand, wenn U_K der Differenz der Fermi-Niveaus ΔE_F entspricht.

$$\Delta E_F = e \cdot (\Phi_2 - \Phi_1) \quad (2.6)$$

$$= e \cdot U_K \quad (2.7)$$

$$\Delta E_F = W_2 - W_1 \quad (2.8)$$

$$\Rightarrow U_K = \frac{W_2 - W_1}{e} \quad (2.9)$$

In diesem Versuch entspricht $W_2 = W_A(A)$ der Austrittsarbeit der Anode, während $W_1 = W_A(K)$ die der Kathode beschreibt.

Betrachtet man die Elektronen im Metall als Elektronengas, dann gilt die Boltzmann-Verteilung. Die Kontaktspannung lässt sich aus dem Verhältnis der Elektronenzahldichten n_1 und n_2 bestimmen. Dabei finden die Boltzmann-Konstante k_B , die Temperatur T in Kelvin und die Elementarladung e Verwendung.

$$U_K = \frac{k_B T}{e} \ln \left(\frac{n_2}{n_1} \right) \quad (2.10)$$

Aufgrund der dichten Gase muss korrekterweise die Fermi-Verteilung verwendet werden. [2] Dies wird jedoch in diesem Versuch vernachlässigt.

2.1.6 Photoeffekt

Der *äußere photoelektrische Effekt* beschreibt das Auslösen von Elektronen aus einer Materialoberfläche unter Bestrahlung mit elektromagnetischen Wellen. Dazu muss die Strahlung eine Grenzfrequenz ν_g aufweisen, deren Energie der Austrittsarbeit entspricht.

Ein Lichtquant mit einer Frequenz ν besitzt eine Energie $h\nu$, die durch das Planck'sche Wirkungsquantum h beschrieben wird. Aufgrund der Energieerhaltung erhält jedes herausgelöste Elektron eine maximale kinetische Energie E_{\max} .

$$E_{\max} = h\nu - W_A \quad (2.11)$$

$$= \frac{1}{2} m_e v^2 \quad (2.12)$$

$$h = 4.135 \cdot 10^{-15} \text{ eV} \cdot \text{s} \quad (2.13)$$

Die Grenzfrequenz ν_g kann durch die Austrittsarbeit W_A der Photokathode bestimmt werden.

$$\nu_g = \frac{W_A}{h} \quad (2.14)$$

Der Photoeffekt hängt vollständig von der Frequenz ab, nicht von der Intensität der Strahlung. Bei hoher Intensität werden in einem Zeitrahmen mehr Elektronen herausgelöst. Beträgt die Frequenz weniger als die Grenzfrequenz, findet unabhängig von der Intensität kein äußerer Photoeffekt statt.

Die Austrittsarbeit liegt in der Größenordnung Elektronenvolt, beispielsweise 2.1 eV (Barium) oder 4.91 eV (Nickel). [1] Daher kann Licht im sichtbaren und ultravioletten Spektrum den äußeren Photoeffekt auslösen.

Im *inneren Photoeffekt* werden Elektronen nicht aus dem Material gelöst, sondern aus dem Valenzband in das Leitungsband angeregt. Dieser Prozess kann in Halbleitermaterialien stattfinden.

2.2 Elektrotechnik

2.2.1 Funktionsweise einer Photozelle

Eine Photozelle besteht aus einer Photokathode und einer Anode in einem Glaskolben, siehe Abbildung 2.

Fällt Licht auf die Photokathode, so werden durch den Photoeffekt Elektronen aus der Kathode gelöst. Einige dieser sogenannten *Photoelektronen* treffen auf die Anode. Dadurch entsteht ein elektrisches Feld zwischen den Elektroden.

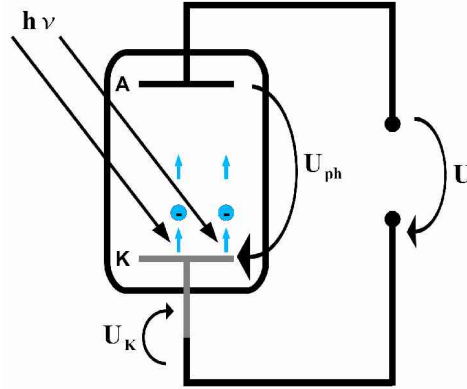


Abbildung 2: Darstellung einer Photozelle mit Kathode K und Anode A , mit Stoppspannung U_{Ph} , Kontaktspannung U_K und messbarer Spannung U [3]

Die Photoelektronen können auf ihrem Weg zur Anode abgebremst werden, indem eine externe Spannung an den Elektroden angelegt wird. Hierbei muss an der Anode eine negative Spannung angelegt werden.

Die *Stoppspannung* $U_{Ph,0}$ ist die minimale Spannung, die alle Photoelektronen abbremsst. Sie hängt von der Energie des Lichts $h\nu$ mit Frequenz ν und der Austrittsarbeit $W_A(K)$ der Kathode ab. [2]

$$e \cdot U_{Ph,0} = h \cdot \nu - W_A(K) \quad (2.15)$$

Die Photokathode besteht aus einem Material mit geringer Austrittsarbeit $W_A(K)$, was sie von der restlichen Schaltung unterscheidet. Im Folgenden wird angenommen, die Anode habe die selbe Austrittsarbeit $W_A(A)$ wie die restliche Schaltung. Dann besitzt der Versuchsaufbau eine Stelle mit einer Kontaktspannung U_K , ersichtlich in Abbildung 2.

Nach der Kirchhoff'schen Maschenregel muss die Summe der Spannungen 0 sein. Die Kontaktspannung ist durch (2.10) beschrieben.

$$U = \frac{U_{Ph,0}}{e} - U_K \quad (2.16)$$

$$U = \frac{h}{e} \cdot \nu - \frac{W_A(A)}{e} \quad (2.17)$$

2.2.2 stromfreie Spannungsmessung

Bei stromfreier Spannungsmessung wird die Spannung gemessen, ohne dass Strom durch das Messgerät fließt. Sie wird mittels eines Elektrometers durchgeführt.

Es gibt verschiedene Arten von Elektrometern, die alle nach dem gleichen Prinzip funktionieren. Eine elektrische Ladung ist an einer Art Zeiger angebracht, der sich in einem Kondensator befindet. Wird eine Spannung an den Kondensator angelegt, wird der Zeiger aufgrund des entstehenden elektrischen Feldes ausgelenkt. Eine passend angebrachte Skala ermöglicht die Bestimmung der Spannung anhand der Auslenkung des Zeigers [2].

Eine solche stromfreie Spannungsmessung wird in diesem Versuch verwendet.

3 Durchführung

Eine Photozelle bildet das zentrale Element des Versuchs. Sie wird an einem Messverstärker angeschlossen, der das Signal verstärkt und zum Voltmeter leitet. Als Strahlungsquelle dient eine Quecksilberdampflampe, die nach 10 min ihre Betriebstemperatur erreicht hat.

Zunächst wird die Energie der Elektronen mit zwei verschiedenen Methoden gemessen, um $\frac{h}{e}$ zu bestimmen. Daraufhin wird die Abhängigkeit des Photostroms von der einfallenden Intensität untersucht. Schließlich werden Leuchtdioden als Strahlungsquellen verwendet, um deren Wellenlängen zu bestimmen.

Am Messverstärker können die Verstärkung und eine Zeitkonstante eingestellt werden. Letztere glättet die Messwerte, indem die Werte über die eingestellte Zeit gemittelt werden. Nach jeder Änderung des Versuchsaufbaus muss der Nullpunkt des Messverstärkers korrekt justiert werden.

3.1 Energiemessung

Es gibt zwei verschiedene Methoden, die Energie der herausgelösten Elektronen zu messen. Entweder wird die Stoppspannung oder die Spannung an der Photozelle gemessen. Ersteres bezeichnet man als Gegenspannungsmethode, letzteres als direkte Methode. Beide Methoden werden in den folgenden Abschnitten 3.1.1 bzw. 3.1.2 beschrieben.

Zur Bestimmung von $\frac{h}{e}$ und zur Vermessung der LEDs gibt 5 verschiedene Interferenzfilter, die jeweils auf eine andere Wellenlänge aus dem ultravioletten und sichtbaren Spektrum filtern. Da die Wellenlänge proportional zu der Energie des Lichts ist, wird ein linearer Zusammenhang mit der Steigung $\frac{h}{e}$ zwischen Wellenlänge und Spannung gemessen. Die Eigenschaften der Filter sind in Tabelle 1 dargestellt.

Dabei ist der Messverstärker auf den Modus “Elektrometer” eingestellt. Weiterhin wird der Innenwiderstand $10^{13} \Omega$ verwendet, um den Photostrom möglichst zu stoppen. Der Messverstärker wird mit 10-facher Verstärkung und der Zeitkonstante 0.3 s verwendet.

Filter	Farbe	λ [nm]
1	UV	366
2	Violett	405
3	Blau	436
4	Grün	546
5	Gelb	578

Tabelle 1: Eigenschaften der Interferenzfilter mit $\Delta\lambda = \pm 7\text{nm}$

3.1.1 Gegenspannungsmethode

Bei der Gegenspannungsmethode wird die Stoppspannung gemessen, bei der der Photostrom verschwindet. Der Schaltplan ist in Abbildung 3 zu sehen. Anschließend wird das

Gegenspannungsmodul an die Photozelle angeschlossen.

Vor jeder Messung muss der Nullpunkt korrekt justiert werden. Dann wird Gegenspannung langsam von 0 V erhöht, bis der Spannungsabfall am Elektrometer verschwindet. Die angezeigte Gegenspannung ist die Stoppspannung U_0 .

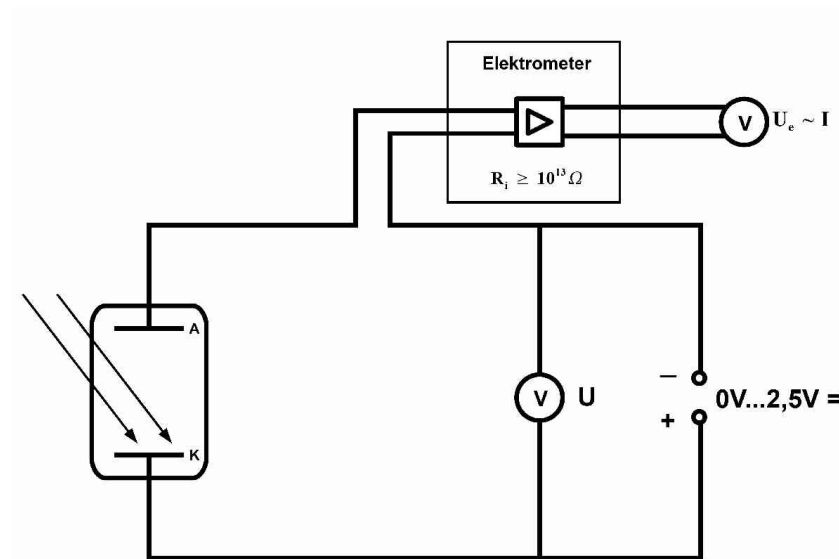


Abbildung 3: Schaltplan der Gegenspannungsmethode

3.1.2 direkte Methode

Anstatt der Gegenspannung kann auch die Spannung an der Photozelle direkt gemessen werden. Dazu wird die Zelle mit dem Elektrometer verbunden. Wie bei der Gegenspannungsmethode ist der Messverstärker als “Elektrometer” eingestellt, der Innenwiderstand beträgt auch hier $10^{13} \Omega$.

Anders als bei der Gegenspannungsmethode muss die Photozelle bei der direkten Methode vor jeder Messung entladen werden, um die Spannung zurückzusetzen. Zu diesem Zweck besitzt sie einen Kurzschlusschalter.

3.2 Photostrom

Zur Messung des Photostroms wird der Messverstärker auf “Low Drift”. Der Innenwiderstand wird auf $10 \text{ k}\Omega$ heruntergeregelt, um einen Photostrom zu ermöglichen. Die Messung des Stroms erfolgt indirekt über eine Spannung, dazu wird ein Widerstand $R = 10 \text{ k}\Omega$ benutzt.

Die Zeitkonstante wird wie bei den vorherigen Messungen in Abschnitt 3.1 als 0.3 s eingestellt, der Messverstärker dagegen auf 10^4 -fache Verstärkung erhöht. Da der Photostrom schwach ist, muss das Signal deutlich mehr verstärkt werden.

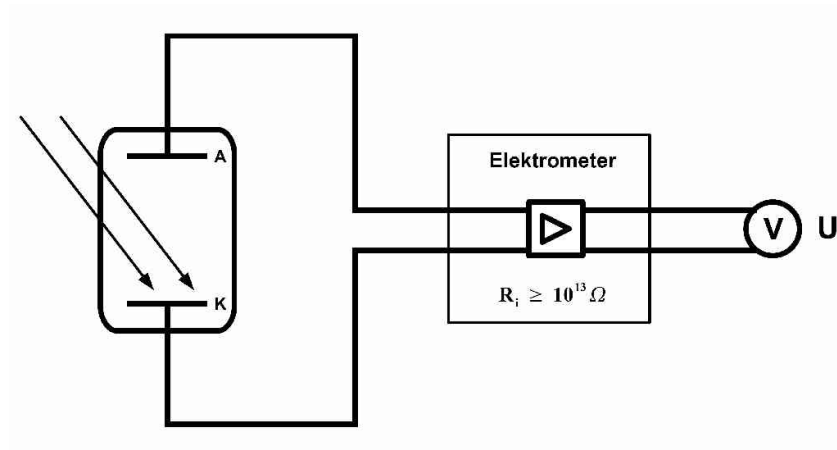


Abbildung 4: Schaltplan der direkten Methode

Für diesen Versuchsteil wird die direkte Methode verwendet, der Schaltplan ist in Abbildung 5 zu sehen. Die gemessene Spannung U_e ist durch Ohm'sche Gesetz proportional zu dem Photostrom I_{Ph} .

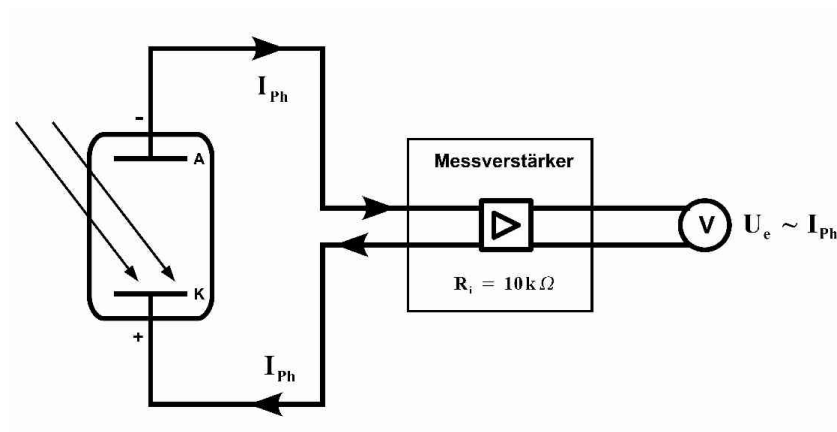


Abbildung 5: Schaltplan der Photostrommessung

3.2.1 Photostrom

Zur Messung des Photostroms werden abwechselnd der blaue und der grüne Interferenzfilter verwendet, zusammen mit einem von 6 Graufiltern. Die Eigenschaften der Graufilter sind in Tabelle 2 dargestellt, die der Interferenzfilter in Tabelle 1 in Abschnitt 3.1. Die Graufilter sind zwischen Interferenzfilter und Photozellengehäuse positioniert.

3.2.2 Intensität

Die direkte Messmethode aus Abschnitt 3.1.2 wird zudem dazu verwendet, die Abhängigkeit des Photostroms von der Intensität zu messen. Dabei wird die Stoppspannung

λ [nm]	Transmissionsgrad T [%]					
	1	2	3	4	5	6
436	68	48	33	28	20	14
546	67	46	31	23	16	11

Tabelle 2: Eigenschaften der Graufilter mit $\Delta T = 1\%$

mit dem grünen Interferenzfilter je einmal mit und ohne Graufilter 1 gemessen. Dieser wird vor den Interferenzfilter gehalten, ohne befestigt zu werden.

3.3 Leuchtdioden

Zuletzt sollen die Wellenlängen von drei verschiedenen Leuchtdioden bestimmt werden.

Die jeweilige Leuchtdiode wird auf das Photozellengehäuse gesteckt und mit $I = 100\text{ mA}$ betrieben. Dann wurde die Spannung mit der direkten Methode bestimmt, die in Abschnitt 3.1.2 beschrieben ist.

Für die Messungen werden Leuchtdioden mit den Farbbezeichnungen “blue”, “verde” und “true green” verwendet. Der Schaltplan ist in Abbildung 6 ersichtlich.

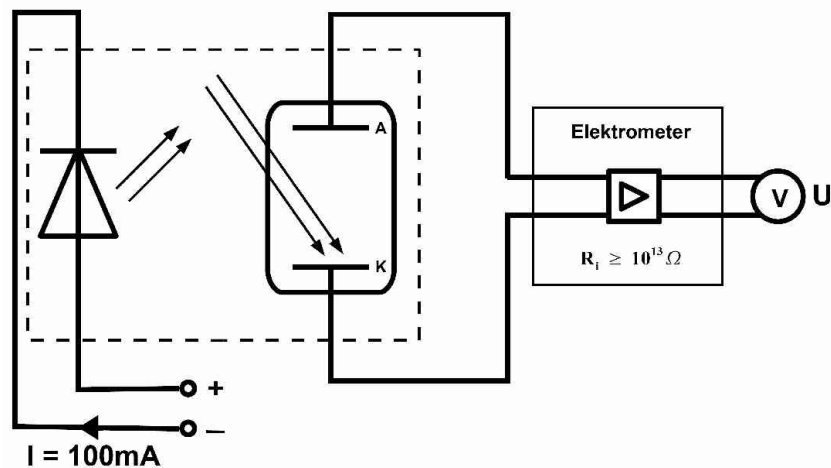


Abbildung 6: Schaltplan der Messungen mit LEDs

4 Auswertung

4.1 Energie der Elektronen

Zunächst wird die Energie der Elektronen untersucht, woraus $\frac{h}{e}$ und die Austrittsarbeit der Anode W_A bestimmt werden. Dies erfolgt für beide angewandte Messmethoden getrennt, womit die Ergebnisse verglichen werden können.

Dazu werden die Frequenzen ν zu den angegebenen Wellenlängen λ bestimmt, wozu die Lichtgeschwindigkeit c benötigt wird. Der Fehler $\Delta\nu$ folgt aus der Gauß'schen Fehlerfortpflanzung. Sie werden zusammen mit den Messergebnissen in Tabelle 3 dargestellt.

$$\nu = \frac{c}{\lambda} \quad (4.1)$$

$$\Delta\nu = \frac{c \cdot \Delta\lambda}{\lambda^2} \quad (4.2)$$

Messung	λ [nm]	ν [10^{14} Hz]	$U_{0,G}$ [V]	$U_{0,D}$ [V]
1	366 ± 7	8.19 ± 0.16	1.769 ± 0.003	1.770 ± 0.003
2	405 ± 7	7.40 ± 0.13	1.434 ± 0.003	1.434 ± 0.003
3	436 ± 7	6.88 ± 0.11	1.232 ± 0.003	1.232 ± 0.003
4	546 ± 7	5.49 ± 0.07	0.705 ± 0.003	0.696 ± 0.003
5	578 ± 7	5.19 ± 0.06	0.645 ± 0.003	0.635 ± 0.003

Tabelle 3: Gemessene Stoppspannungen nach Gegenspannungsmethode $U_{0,G}$ und direkter Methode $U_{0,D}$ zu Wellenlängen λ bzw. Frequenzen ν

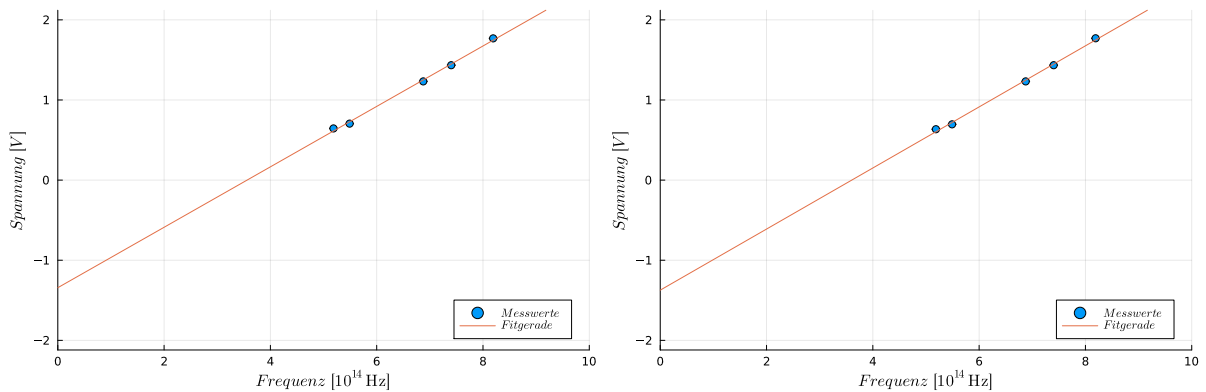


Abbildung 7: Messwerte und Geradenanpassung aus der Gegenspannungsmethode (links) und der direkten Methode (rechts)

An diesen Ergebnissen wird mittels des Julia-Pakets `LsqFit` [4] eine Geradenanpassung durchgeführt, die in Abbildung 7 dargestellt ist.

Mithilfe von Gleichung (2.17) wird $\frac{h}{e}$ als Steigung a identifiziert. Die Austrittsarbeit W_A der Anode ergibt sich aus dem y -Achsenabschnitt b , wobei die Einheit Elektronenvolt vorausgesetzt ist. Die Ergebnisse sind in Tabelle 4 dargelegt.

$$\frac{h}{e} = a \quad (4.3)$$

$$b = -\frac{W_A}{e} \quad (4.4)$$

$$\Leftrightarrow W_A = -b \cdot e \quad (4.5)$$

	$\frac{h}{e} [10^{-15} \text{ Vs}]$	$W_A [\text{eV}]$
Gegenspannungsmethode	3.77 ± 0.11	1.34 ± 0.08
direkte Methode	3.81 ± 0.11	1.37 ± 0.08

Tabelle 4: Steigung $\frac{h}{e}$ und Austrittsarbeit W_A der Anode

Die Austrittsarbeit W_A kann alternativ aus der Nullstelle der gefitteten Geraden bestimmt werden kann. Dies wäre theoretisch eine genauere Methode der Bestimmung, da die Nullstelle näher als der y -Achsenabschnitt an den Messwerten liegt, damit wäre der Fehler geringer.

Allerdings ist die Nullstelle der Geraden nicht so genau bestimmbar wie der y -Achsenabschnitt, da letzterer direkt aus dem Fitprozess folgt. Die Nullstelle müsste dagegen extra ermittelt werden. Da sowohl Steigung als auch y -Achsenabschnitt fehlerbehaftet sind, würde der Fehler der Nullstelle durch die Fehlerfortpflanzung bestimmt werden müssen.

Die Bestimmung der Austrittsarbeit W_A erfolgt durch den Achsenabschnitt, weil der Fehler der Nullstelle nur größer als der des Achsenabschnitts sein kann.

4.1.1 Diskussion der Ergebnisse

In der Literatur beträgt $\frac{h}{e} \approx 4.14 \cdot 10^{-15} \text{ Vs}$. [2] Die Messergebnisse weichen auch innerhalb ihrer Fehler leicht von diesem Wert ab.

Dies könnte unter anderem auf den Lichteinfall durch ein kleines Fenster und die Deckenlampen im Versuchsraum zurückzuführen sein, der die Messergebnisse möglicherweise verändert hat. Zudem könnten die Stromkabel eine andere Austrittsarbeit als die Anode haben. Dies würde zu einer weiteren Kontaktspannung führen, die die Ergebnisse verzerrt.

Die Größenordnung der ermittelten Austrittsarbeiten entsprechen den Erwartungen. Beispielsweise könnte die Kathode aus einer Wolfram-Cäsium-Legierung bestehen, deren Austrittsarbeit in der Größenordnung von 1.4 eV [1] angegeben ist. Dieser Wert wird bei beiden Messmethoden innerhalb der Fehler getroffen.

Damit wird dieser Versuchsteil als Erfolg gewertet.

4.1.2 Vergleich der Methoden

Beide Messmethoden liefern die gleichen Ergebnisse innerhalb der Fehlergrenzen. Selbst die Ungenauigkeiten sind in den ersten Stellen gleich groß. Daher scheinen beide Methoden vergleichbar genau zu sein.

Vorteilhaft bei der Gegenspannungsmethode ist das Stoppen des Stromflusses durch den hohen Widerstand. Fließt bei einer Spannungsmessung Strom, so wird diese beeinträchtigt. Somit liefert diese Methode eine ideale Spannungsmessung. Nachteilig ist die manuelle Einstellung der Gegenspannung, die aufgrund von starken Schwankungen ungenau ist.

Bei der direkten Messmethode muss dagegen keine ungenaue Gegenspannung eingestellt werden. Dies vereinfacht die Durchführung der Methode und reduziert eine Fehlerquelle. Dafür wird die Stoppspannung bei fließendem Strom gemessen, was systematisch ungenauer ist.

Obwohl die Gegenspannungsmethode theoretisch von Vorteil ist, sind beide Messmethoden in der Praxis vergleichbar genau. Falls die Gegenspannung digital ermittelt wird, könnte dies anders sein.

4.2 Photostrom

4.2.1 Photostrom

Der Photostrom I_{Ph} wird durch das Ohm'sche Gesetz aus der Photospannung U_{Ph} bestimmt. Der Widerstand in der Messung beträgt $10\text{ k}\Omega$. Die Ergebnisse sind in Tabelle 5 dargestellt.

$$I_{\text{Ph}} = \frac{U_{\text{Ph}}}{R} \quad (4.6)$$

$$\Delta I_{\text{Ph}} = \frac{\Delta U_{\text{Ph}}}{R} \quad (4.7)$$

$$(4.8)$$

Filter	Farbe	Photostrom I_{Ph} [10^{-4} A]						ohne Filter
		1	2	3	4	5	6	
3	Blau	1.486	1.067	0.807	0.655	0.440	0.338	1.777
4	Grün	0.536	0.357	0.265	0.190	0.126	0.090	0.608

Tabelle 5: Photoströme für verschiedenen Graufilter mit $\Delta I_{\text{Ph}} = \pm 5 \cdot 10^{-7}\text{ A}$

Trägt man den Photostrom gegen die jeweiligen relativen Transmissionsgrade auf, erkennt man einen linearen Zusammenhang, sichtbar in Abbildung 8. Der Photostrom ist daher proportional zur Intensität der einfallenden Strahlung.

Auffällig sind die Unterschiede in der Stärke des Photostroms bei verschiedenen Farben. Der Photostrom ist bei Verwendung des blauen Interferenzfilters deutlich höher als bei der des grünen.

Das Phänomen kann durch die Energie der Strahlungen erklärt werden. Blaues Licht hat eine kürzere Wellenlänge als grünes, daher hat es eine höhere Energie.

Weiterhin könnte die Quecksilberdampflampe blaues Licht in höherer Intensität als grünes produzieren. Dadurch käme auch weniger Strahlung an der Photokathode an, da die transmittierte Intensität proportional zu der auf den Graufilter treffenden Intensität ist.

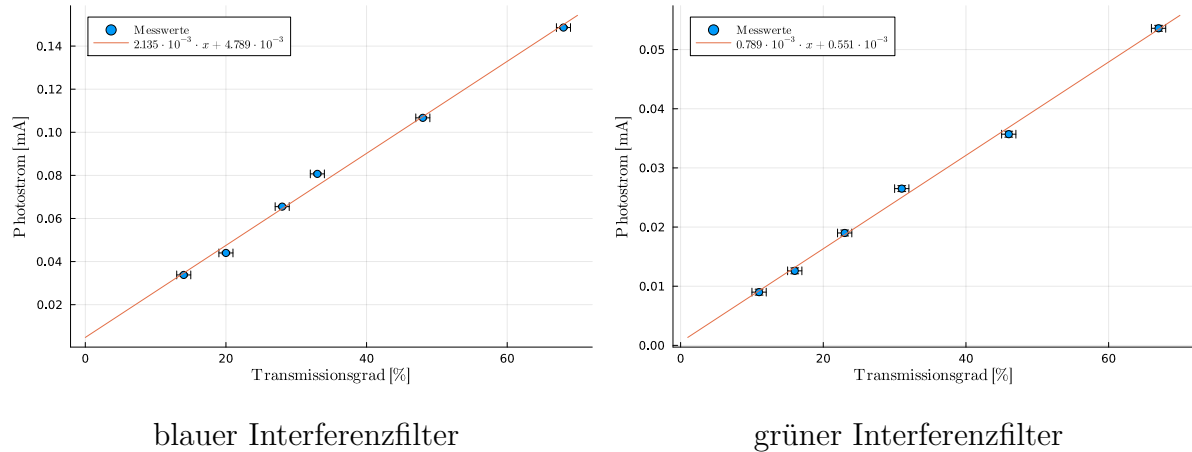


Abbildung 8: Photoströme bei verschiedenen Graufiltern

4.2.2 Intensität

Zusätzlich wurde die Abhängigkeit Energie der Elektronen von der Intensität des Lichtes untersucht. Dazu wurde der stärkste Graufilter (Nummer 6) vor die Lampe gehalten und die Veränderung der Spannung beobachtet.

Die Ergebnisse zeigen deutlich die Unabhängigkeit dieser Größen und sind in Tabelle 6 dargestellt. Innerhalb der Fehler sind die Spannungen identisch, obwohl der Intensitätsunterschied ziemlich groß ist.

Eine höhere Intensität entspricht einer größeren Photonendichte. Die Anzahl der Photonen ist jedoch irrelevant für die Energie der ausgelösten Elektronen. Nach der klassischen Wellentheorie bekämen die Elektronen durch höhere Intensität mehr Energie, was hier eindeutig nicht zu beobachten ist. Daher belegen die Messungen die Quantenhypothese für Licht.

	Stoppspannung [V]
ohne Graufilter	0.688 ± 0.005
Graufilter 6	0.693 ± 0.005

Tabelle 6: Spannung bei verschiedenen Intensitäten

4.3 Untersuchung von Leuchtdioden mit der Photozelle

Zuletzt werden die Wellenlängen von drei Leuchtdioden aus gemessenen Stoppspannungen bestimmt. Zur Messung wurde die direkte Methode verwendet, weshalb im Folgenden die Messergebnisse ebendieser Methodik gewählt werden..

In Abschnitt 4.1 wurde anhand der Messergebnisse eine Geradengleichung ermittelt, die im Folgenden verwendet wird. Sie ergibt sich aus den Gleichungen (4.3) und (4.4) sowie den Werten aus Tabelle 4. Hierbei wird die Austrittsarbeit durch die Elementarladung e dividiert.

$$U_0 = a \cdot \nu + b \quad (4.9)$$

$$a = (3.81 \pm 0.11) \cdot 10^{-15} \text{ Vs} \quad (4.10)$$

$$b = (1.27 \pm 0.08) \frac{\text{eV}}{e} \quad (4.11)$$

Die Umformung dieser Gleichung ermöglicht die Bestimmung der Wellenlängen λ aus den gemessenen Stoppspannungen U_0 , wobei Gleichung (4.1) mit der Lichtgeschwindigkeit c Anwendung findet. Der Fehler $\Delta\lambda$ folgt nach Gauß'scher Fehlerfortpflanzung.

$$\lambda = \frac{a \cdot c}{U_0 - b} \quad (4.12)$$

$$\Delta\lambda = \sqrt{\left(\frac{c \cdot \Delta a}{U_0 - b}\right)^2 + \left(\frac{a \cdot c \cdot \Delta U_0}{(U_0 - b)^2}\right)^2 + \left(\frac{a \cdot c \cdot \Delta b}{(U_0 - b)^2}\right)^2} \quad (4.13)$$

Die gemessenen Stoppspannungen sind samt ermittelter Wellenlängen und Literaturwerten in Tabelle 7 dargestellt.

Bezeichnung	U_0 [V]	λ [nm]	Literaturwert [nm]
blue	1.047 ± 0.003	472 ± 20	400 – 480
verde	0.891 ± 0.003	504 ± 22	480 – 560
true green	0.807 ± 0.003	524 ± 24	480 – 560

Tabelle 7: Gemessene Stoppspannungen U_0 , berechnete Wellenlängen λ und Literaturwerte [2]

Üblicherweise senden Leuchtdioden ein Spektrum von Licht aus, anstelle von monochromatischem Licht. In diesem Versuch wurde allerdings nur eine Wellenlänge pro Leuchtdiode bestimmt.

Bei der Messung der Stoppspannung wird die maximale Energie gemessen, die ein ausgelöstes Elektron erhalten kann. Die schnellsten Elektronen werden durch die Photonen mit maximaler Energie erzeugt, also durch die mit der niedrigsten verfügbaren Wellenlänge.

Die hier bestimmte Wellenlänge ist daher die niedrigste Wellenlänge des jeweiligen LED-Spektrums. Üblicherweise ist ein solches Spektrum näherungsweise gaußverteilt.

Damit liegen die Wellenlängen mit maximaler Amplitude bei einer größeren Wellenlänge als der hier bestimmten. Für eine genaue Bestimmung der Maxima der Spektren ist die Breite derselben notwendig.

Alle gemessenen minimalen Wellenlängen liegen in den jeweiligen Bereichen der Literaturwerte, deshalb kann dieser Versuchsteil als erfolgreich betrachtet werden.

5 Fazit

Die in diesem Versuch gewonnenen Ergebnisse bestätigen die theoretischen Grundlagen des äußeren Photoeffekts. Die durchgeführten Experimente demonstrieren die Abhängigkeit der kinetischen Energie der ausgestoßenen Elektronen von der Frequenz des einfallenden Lichts sowie ihre Unabhängigkeit von dessen Intensität. Dieser Zusammenhang unterstützt die Quantenhypothese für Licht.

Die Messung von $\frac{h}{e}$ liefert ein grob vergleichbares, aber von der Literatur abweichendes Ergebnis. Die Messungen der Austrittsarbeit zeigen eine gute Übereinstimmung mit den theoretischen Werten, obwohl kleinere Abweichungen aufgrund externer Faktoren wie Umgebungslicht und den Materialeigenschaften der Elektroden auftreten. Beide verwendeten Messmethoden liefern innerhalb der Fehlergrenzen vergleichbare Ergebnisse. Jede Methode hat spezifische Vor- und Nachteile: Während die direkte Messmethode einfacher und präziser durchzuführen ist, könnte die Gegenspannungsmethode theoretisch präzisere Ergebnisse ermöglichen.

Die Experimente zur Untersuchung des Zusammenhangs zwischen Photostrom und Lichtintensität bestätigten die Proportionalität dieser Größen. Unterschiede im Photostrom bei verschiedenen Lichtfarben können durch die unterschiedliche Energie der Photonen und die Eigenschaften der verwendeten Lichtquelle erklärt werden.

Die Messung der minimalen Wellenlängen des Lichts, das von Leuchtdioden emittiert wurde, entspricht den Literaturwerten und bestätigt die korrekte Durchführung der Versuche.

Zusammenfassend bestätigen die Ergebnisse die Quantenhypothese für Licht und den photoelektrischen Effekt. Trotz kleiner systematischer Fehler und externer Einflüsse kann die theoretische Erwartung gut nachvollzogen werden. Somit gelten die Experimente als erfolgreich durchgeführt.

6 Literatur

- [1] W. Demtröder, “Experimentalphysik 3”, 5. Auflage, Springer Verlag, DOI 10.1007/978-3-662-49094-5
- [2] D. Meschede, “Gerthsen Physik”, 25. Auflage, Springer Verlag, DOI 10.1007/978-3-662-45977-5
- [3] Universität zu Köln, “B1.4: Photoeffekt: Bestimmung von h/e ”, Juli 2008, Online verfügbar unter https://teaching.astro.uni-koeln.de/sites/default/files/praktikum_b/Anleitung_1.4.pdf, Abruf am 10.04.2024
- [4] Julia-Paket LsqFit, Dokumentation unter <https://docs.juliahub.com/General/LsqFit/stable>