

Institut für Experimentalphysik der Technischen Universität Graz

&

Institut für Physik der Universität Graz

LABORÜBUNGEN 2: ELEKTRIZITÄT, MAGNETISMUS, OPTIK

Übungsnummer: 10

Übungstitel: Gitter/Prisma (TU)

Betreuer: Valentin Weis

Gruppennummer: 42

Name: Nico Eisner

Name: Philip Waldl

Mat. Nr.: 12214121

Mat. Nr.: 12214120

Datum der Übung: 13.10.2023

WS 2021/2022

Inhaltsverzeichnis

1 Aufgabenstellung	3
2 Voraussetzungen & Grundlagen	3
2.1 Transmission,Extinktion und Absorptionsquerschnitt	4
2.2 Referenzspektrum	5
2.3 Wichtige Zusammenhänge	5
3 Versuchsanordnung	5
4 Geräteliste	7
5 Versuchsdurchführung & Messergebnisse	7
6 Auswertung und Unsicherheitsanalyse	10
6.1 Transmission/Extinktion Glasblättchen	12
6.2 Additivität von Extinktion	12
6.3 Stoffmengenkonzentration von Methylenblaulösung	12
6.4 Dicke des Glasblättchens	12
7 Diskussion	12
8 Zusammenfassung	12
Literatur	12

1 Aufgabenstellung

Der Versuch Spektralphotometer beschäftigt sich, wie der Name bereits vermuten lässt, mit dem Spektralphotometer. Dabei wird vor allem Wert auf das feststellen von Transmission- und optischer Extinktion gesetzt. Mit diesen Tools können weiters einige andere Größen bestimmt werden, wie beispielsweise die Stoffmengenkonzentration und Dicke von verschiedenen Proben.

Die genaue Aufgabenstellung sieht wie folgt aus:

- Messen der optischen Transmissionen von Farbfiltern mittels Spektralphotometer
- Zeigen der Additivität der Extinktion anhand zweier Farbfiltern
- Bestimmung der Stoffmengenkonzentration von Methylenblaulösung
- Diskussion des Farbeindrücke der jeweilig gemessenen Spektren
- Messung der Glasplattendicke durch Auswertung der Transmissionssmaxima

Alle Informationen und Methodiken wurden uns von der Technischen Universität bereitgestellt [1].

2 Voraussetzungen & Grundlagen

Wie im Kapitel Aufgabenstellung bereits erwähnt, dreht sich bei diesem Versuch beinahe alles um das Spektralphotometer. Dieses wissenschaftliche Messinstrument wird verwendet, um die Lichtintensitäten von verschiedenen Bereichen des elektromagnetischen Spektrums zu messen. Dabei finden sich Anwendungsmöglichkeiten in fast jeden naturwissenschaftlichen Bereichen. Der grundlegende Aufbau eines solchen optischen Instrumentes ist in folgender Abbildung 1 ersichtlich.

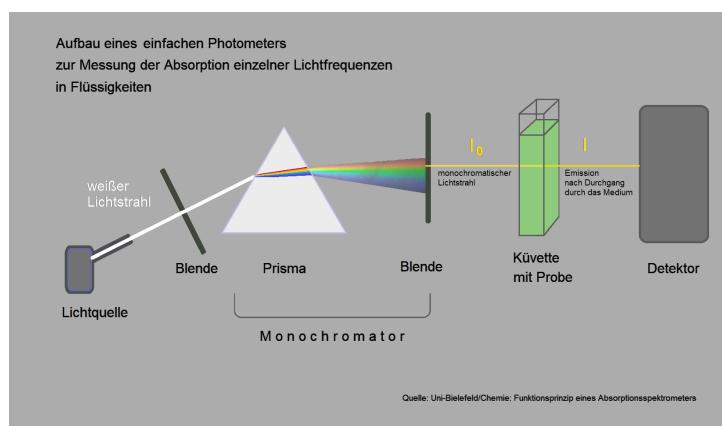


Abb. 1: Grundlegender Aufbau eines Spektralphotometer [2]

Wie sich erkennen lässt, bildet ein Monochromator, genauer der Czerny-Turner-Monochromator, das Herzstück des Spektralphotometers. Dieser sorgt dafür, dass das eingehende Licht der Lichtquelle in ihre einzelnen Farbspektren zerlegt werden. Mit einer Blende wird dann

nur eine der Farbstrahlen an die Probe und in weiterer Folge an den Detektor durchgelassen. Die Intensität des Lichtstrahles, welcher vom Monochromator auf die Probe trifft, ist die einfallende Lichtintensität I_0 , die Intensität des Strahls nach der Probe I_T ist jene vom transmittierten Lichtes durch die Probe. Der eben genannte Monochromator sieht in vereinfachter Darstellung so aus:

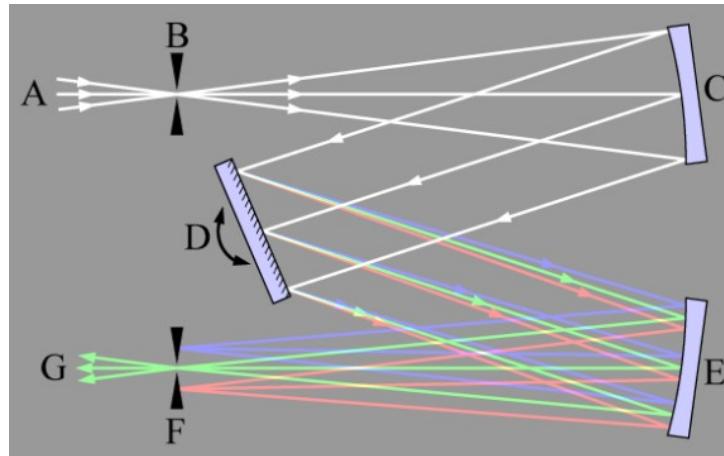


Abb. 2: Grundlegender Aufbau eines Czerny-Turner-Monochromators

Das Licht trifft hierbei von der Quelle A durch eine Blende B auf einen Hohlspiegel C, welcher die Strahlen auf ein schwenkbares optisches Prisma/Gitter D leitet, wo sie in ihre einzelnen Spektren aufgeteilt wird. Von dort wird das Licht auf einen weiteren Hohlspiegel E gelenkt. Dadurch, dass die abgespalteten Farbstrahlen durch das Prisma/Gitter je nach Neigung unterschiedlich abgelenkt werden, kann durch justieren der Prisma-/Gitterneigung jenes Farbspektrum bestimmt werden, welches den Monochromator durch eine Blende F verlassen und zum Detektor G weitergeleitet werden darf.

Da die grundlegende Funktionsweise des Spektralphotometers nun bekannt ist, wird es Zeit, sich mit einigen Begriffen im Zusammenhang mit dem Messgerät und dessen Einsatz bekannt zu machen:

2.1 Transmission, Extinktion und Absorptionsquerschnitt

Farben sind im Grund nichts anderes, als die unterschiedliche Reflexion, Absorption und Streuung von verschiedenen Wellenlängen des Lichtes aufgrund der chemischen und physikalischen Eigenschaften des Materials. Scheint Licht also auf einen teiltransperenter Körper, so wird ein Teil davon durch diesen hindurchgehen, was als Transmission T bezeichnet wird. Diese setzt sich aus dem Verhältnis der Lichtintensität des eingehenden Strahles I_0 zur Intensität des transmittierten Strahlen I_T zusammen, als Gleichung formuliert in Formel 1.

$$T = \frac{I_T}{I_0} \quad (1)$$

In der Spektroskopie wird jedoch meist mit logarithmischen Werten als Maß für die Lichtabschwächung gearbeitet - der Extinktion E.

$$E = -\log(T) = -\log\left(\frac{I_T}{I_0}\right) = \log\left(\frac{I_0}{I_T}\right) \quad (2)$$

Bei einer Überlagerung von mehreren Extinktionen ist die resultierende Extinktion einfach die Summe der Einzelextinktionen, was auch als Additivität der Extinktionsspektren bezeichnet wird.

Der Anteil eines einzelnen Moleküls zur Extinktion wird auch als Absorptionsquerschnitt q bezeichnet, welcher sich durch folgende Gleichung beschreiben lässt:

$$q = \frac{\varepsilon * \ln(10)}{N_A} \quad \text{mit } N_A = 6,0210^{23} \frac{1}{mol} \quad (3)$$

Dieser ist jedoch nicht zwingend gleich dem Molekülquerschnittes, sondern lediglich ein Wirkungsquerschnitt.

2.2 Referenzspektrum

Um die optische Transmission nun bestimmen zu können ist es notwendig, zuvor das Referenzspektrum festzulegen. Dieses ist das Spektrum, welches vom Spektrograph selbst kommt und dessen Intensität somit der Größe I_0 entspricht. Das Referenzspektrum ist also das ohne Probe gemessene Lichtspektrum des Spektralphotometers.

2.3 Wichtige Zusammenhänge

Für eine erfolgreiche Auswertung des Experiments ist sind außerdem folgende Zusammenhänge vonnöten:

$$\begin{array}{lll} \text{Wellenzahl} & v = \frac{1}{\lambda} = \frac{m}{2n_p d} & \Delta v = \\ \end{array} \quad (4)$$

$$\begin{array}{ll} \text{Mittelwert} & \bar{\varphi} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^N \varphi_i \\ \end{array} \quad (5)$$

$$\begin{array}{ll} \text{Standardabweichung} & \sigma_\varphi = \sqrt{\frac{1}{N-1} \sum_{i=1}^N (\varphi_i - \bar{\varphi})^2} \\ \end{array} \quad (6)$$

3 Versuchsanordnung

Bevor die Messungen überhaupt starten konnten musste natürlich alles richtig aufgebaut werden. Hierfür wurde das Spektralphotometer mit Strom versorgt und in weiterer Folge mit einem Computer der Universität verbunden. Am Spektralphotometer befindet sich außerdem eine Halogen-Lichtquelle, eine Probenhalterung und ein Lichtleiter, welcher das

transmittierte Licht an das Spektralphotometer weitergibt. Am PC wurde dann die Software Splicco gestartet, welches zur grafischen Darstellung der Spektren bzw. deren export als CSV-Files dient und das optische Messgerät verbunden.

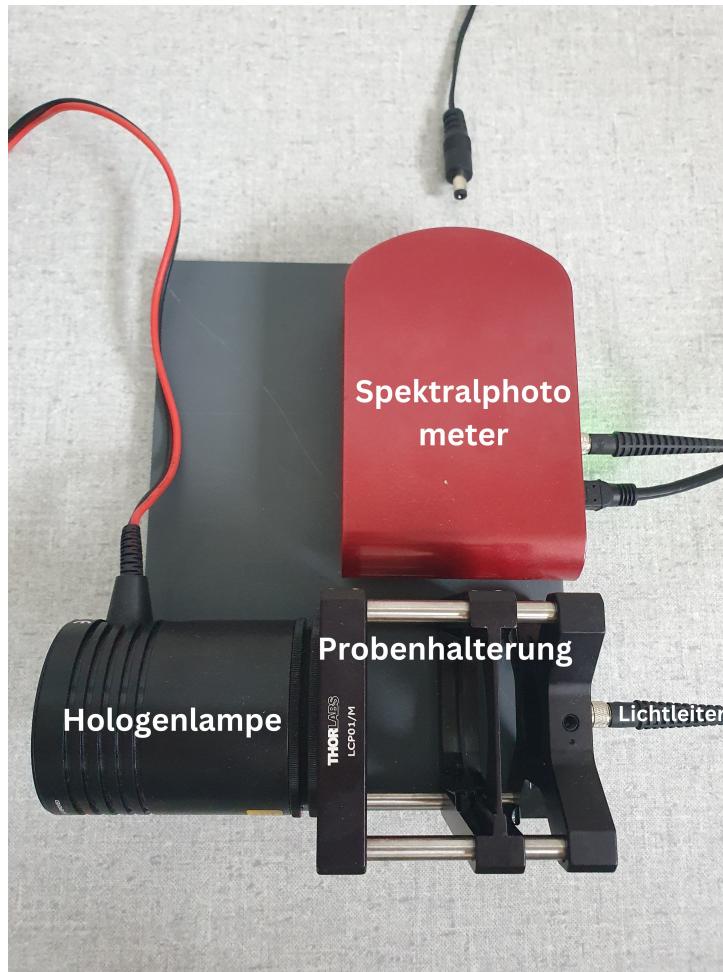


Abb. 3: Aufbau Spektralphotometer

Nach einschalten der Hologenlampe konnten dann bereits die ersten Graphen der Lichtspektren am Monitor beobachtet werden.

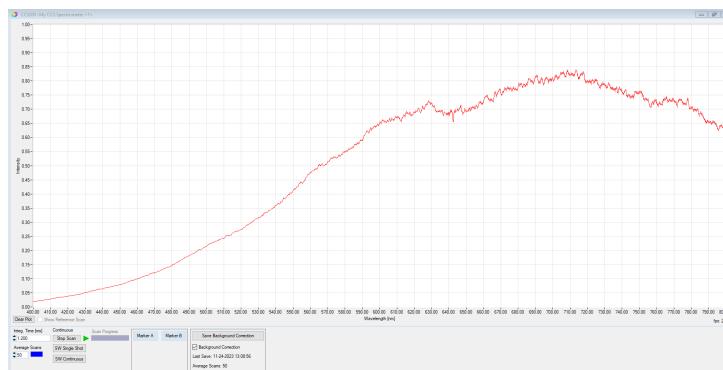


Abb. 4: Beispiel Spektrumsdarstellung am PC

Durch einsetzen von verschiedenen Proben können nun die dazugehörigen Spektren grafisch beobachtet und zur weiteren Auswertung CSV-file exportiert werden.

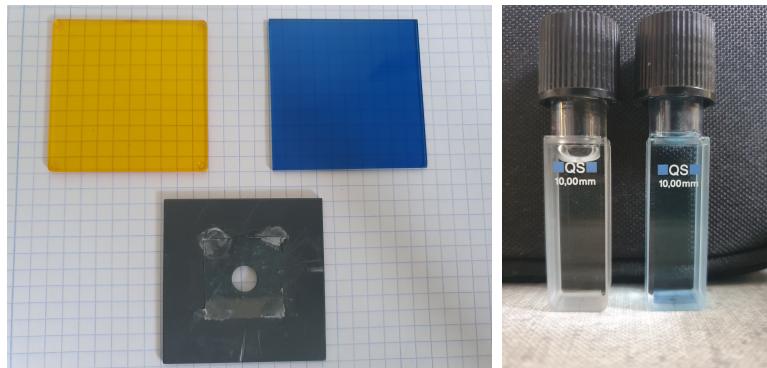


Abb. 5: Proben von Farbblättchen/Glasblättchen und Wasser/Methylenblaulösung

4 Geräteliste

Tab. 1: Im Versuch verwendete Geräte und Utensilien.

Gerät	Gerätenummer	Unsicherheit
Spektralphotometer	n.a	n.a
Hologenlampe	n.a	n.a
Probenhalterung	n.a	n.a
Lichtleiter	n.a	n.a
Proben	n.a	n.a
PC mit Slicco-Software	n.a	n.a

5 Versuchsdurchführung & Messergebnisse

Der erste Teil des Versuches bestand daraus, die optischen Transmissionen von verschiedenen Farbfiltern mittels Spektralphotometer zu ermitteln. Dabei wurden zunächst einige Einstellungen in der Software getätigt. Der Wellenlängenbereich wurde auf 400-800 nm beschränkt, was ziemlich genau den fürs menschliche Auge sichtbaren Bereich der elektromagnetischen Strahlen (sichtbares Licht) beinhaltet. Weiters wurde die Integrationtime auf 1.2 ms gesetzt, damit das Spektrum des Lichtes den y-Achsenbereich gut ausfüllt, aber nicht abgeschnitten wird. Außerdem wurde der average-scans Wert noch auf 50 gesetzt.

Sobald die Software brauchbar eingestellt war, wurde eine Hintergrund-Korrektur durchgeführt. Hierfür musste lediglich die Lichtquelle abgeblendet werden, sodass jegliche Störquellen wie das Umgebungslicht, Thermische Effekte, ... die vom Spektralphotometer aufgezeichnet werden übrig bleiben. Durch einen Klick auf Save Background Correction wurde dieses Scenario dann gespeichert und von der Software bei folgenden Messungen automatisch abgezogen. Wichtig zu beachten ist, dass die Hintergrund-Korrektur nach jedem Programmneustart oder bei einer Änderung des Umgebungslichtes bzw. der Integrationszeit zu wiederholen ist.

Folgend darauf konnten nun auch schon die ersten Messungen beginnen. Zunächst wurde das Referenzspektrum für die Intensitäten (I_0) aufgenommen. Dazu wurde einfach eine Aufnahme ohne Probe, also nur mit Halogenlampe aufgezeichnet und als CSV-Datei exportiert. Für den Export von CSV-Daten aus Slicco wurden folgende Einstellungen für

diese, als auch für alle folgenden Exporte getätigt: Separator: Tabulator, Decimal Point ",".

Danach wurden diese Daten auch für eingesetzte Farbfilter erhoben (I_T), indem einmal ein oranger-, einmal einmal ein blauer- und schließlich beide gemeinsam eingesetzt wurden. Zur Abschätzung der Messfehler wurde dieser Vorgang (also von Referenzspektrum bis hin zu den drei Filtermessungen) fünfmal wiederholt. Am Ende resultierten also fünfmal vier CSV-Daten der Spektren, welche in den folgenden Abbildungen grafisch dargestellt sind:



Abb. 6: Referenzspektrum der ersten Messung



Abb. 7: Spektren des Lichtes mit oranger/blauer Filterprobe

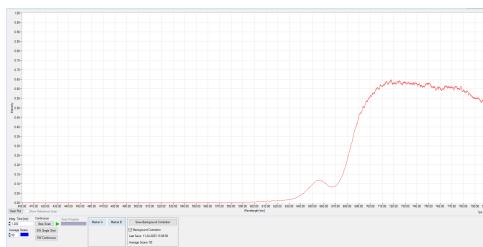


Abb. 8: Spektrum des Lichtes mit oranger und blauer Filterproben

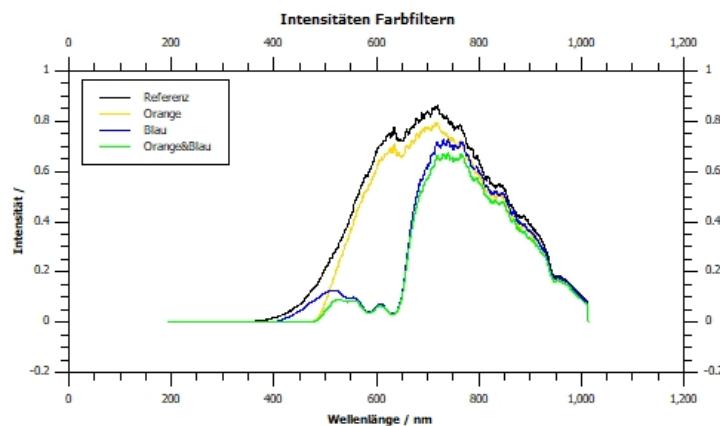


Abb. 9: Spektrum des Lichtes aller Messungen des Versuchsteiles mit Farbfiltern

Zur Durchführung des zweiten Versuchsteiles wurden die Farbfilter dann durch Flüssigkeiten ausgetauscht. Dabei wurde zunächst Wasser als Referenzspektrum in den dafür vorgesehenen Küvettenhalter eingesetzt und als Spektrogramm dargestellt bzw. exportiert. Danach wurde die Methylenblaulösung in die Halterung eingesetzt und die für die Auswertung wichtigen Daten gespeichert. Auch hier wurde dieser Vorgang zur Bestimmung der Unsicherheiten fünfmal wiederholt.

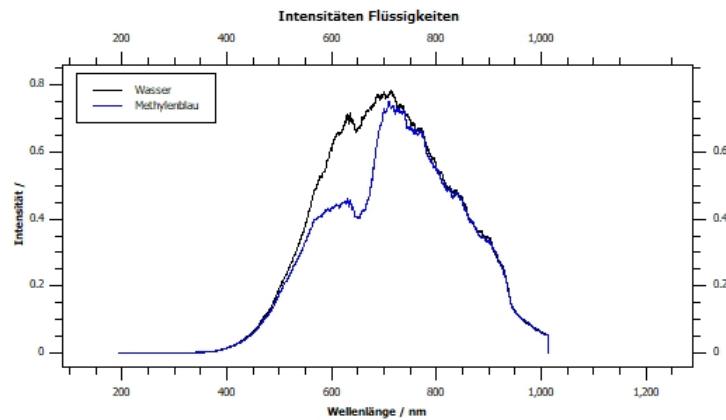


Abb. 10: Spektrum des Lichtes aller Messungen des Versuchsteiles mit Flüssigkeiten

Zu guter Letzt soll nun das Glasblättchen vermessen werden. Wie bereits bei den vorherigen Messungen wurde auch hier ein Referenzspektrum ohne Probe aufgenommen. Danach selbiges mit eingesetzter Probe und das ganze fünfmal wiederholt und schon waren die Messungen abgeschlossen.

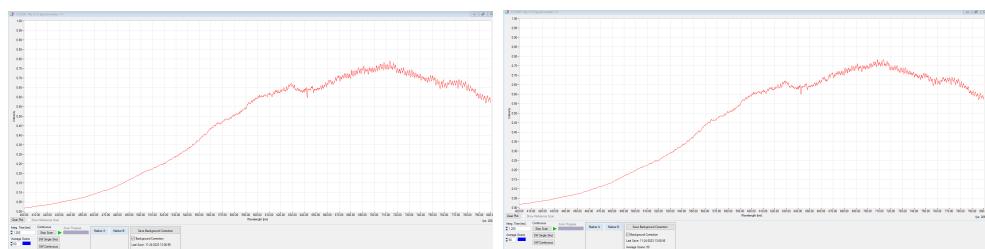


Abb. 11: Referenzspektrum für Glasblättchen / Spektrum mit eingesetztem Glasblättchen

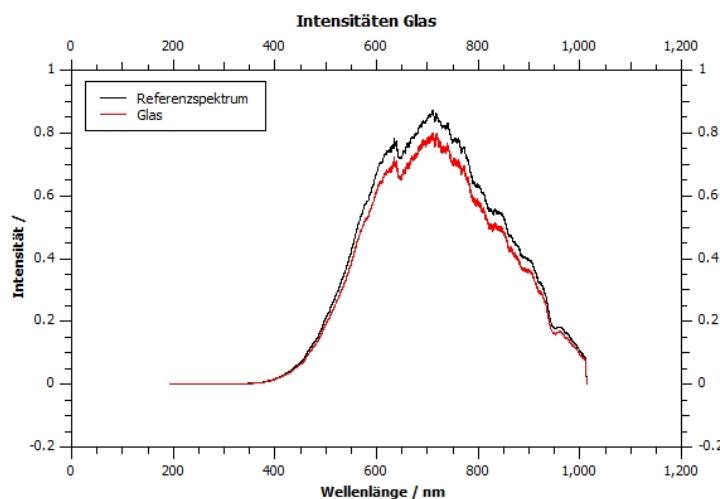


Abb. 12: Referenzspektrum für Glasblättchen und Spektrum mit eingesetztem Glasblättchen gemeinsam

Wichtig bei der Handhabung der Messproben war, die Proben möglichst am Rand zu berühren und schnell wieder in die dafür vorgesehenen Behälter zu versorgen, um sie nicht mit Schmutz zu verfälschen.

6 Auswertung und Unsicherheitsanalyse

In der Auswertung werden zur erhöhten Genauigkeit durchgehend ungerundete Werte bis zu den Endergebnissen verwendet und nur zur Darstellung gerundet.

Zur Berechnung der Unsicherheiten wird, wenn nicht anders angegeben, die Größtunsicherheitsmethode verwendet.

Zu Beginn der Auswertung werden jeweils die fünf verschiedenen Messdaten für die Spektren mittels Formel 5 in qti-Plot gemittelt und weiters mit Gleichung 6 die Standardabweichung bestimmt. Daraus ergibt sich dann ein gemittelter Graph mit den Standardabweichung als y-Unsicherheiten, welche in folgenden Abbildungen ersichtlich sind.

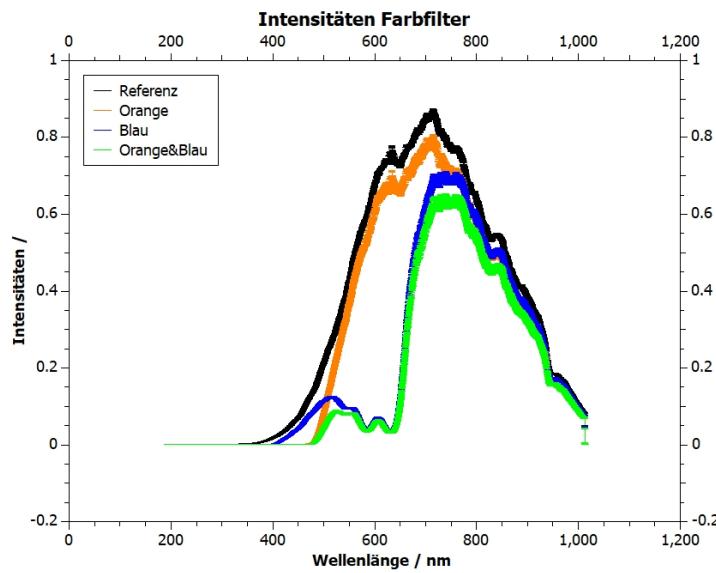


Abb. 13: Gemittelte Intensitäten mit Standardabweichungen für Farbfilter

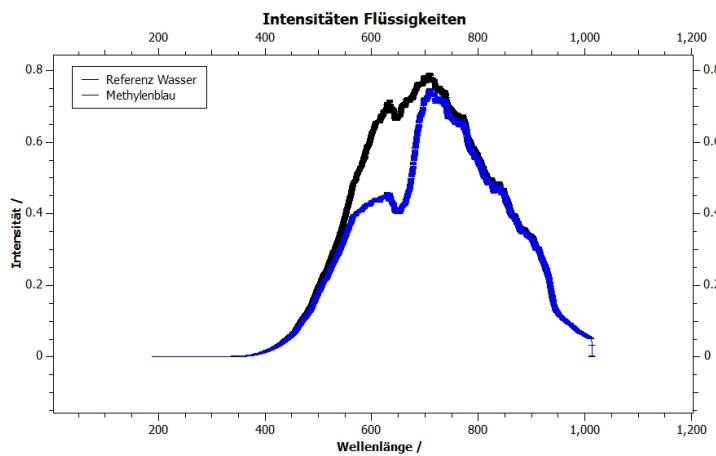


Abb. 14: Gemittelte Intensitäten mit Standardabweichungen für Flüssigkeiten

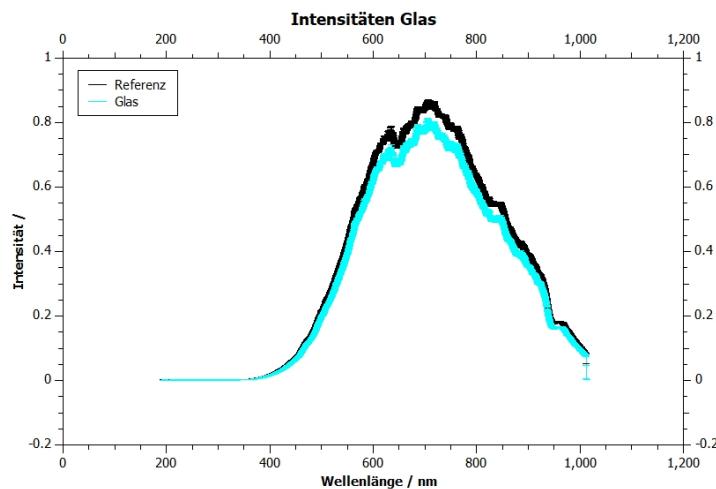


Abb. 15: Gemittelte Intensitäten mit Standardabweichungen für Glas

Die somit resultierenden Mittelwertgraphen werden für die weitere Auswertung verwendet.

- 6.1 Transmission/Extinktion Glasblättchen
- 6.2 Additivität der Extinktion - Farbfilter
- 6.3 Stoffmengenkonzentration von Methylenblaulösung
- 6.4 Farbeindrücke der jeweiligen Proben
- 6.5 Dicke des Glasblättchens

7 Diskussion

8 Zusammenfassung

Literatur

- [1] TU Graz TeachCenter. "Laborübungen 2: Elektrizität, Magnetismus, Optik". Kurs: *PHYD30UF*. (besucht am 24.11.2023). URL: <https://tc.tugraz.at/main/course/view.php?id=796>.
- [2] Wikipedia. Spektralphotometer. (besucht am 24.11.2023). URL: https://de.wikipedia.org/wiki/Spektralphotometer#/media/Datei:Photometer_mit_Monochromator.png.