Praktikum 4

Atome, Moleküle, kondensierte Materie

Versuch 401: Elektronische Übergänge in Atomen

GRUPPE A201

PARTH GADHAVI

JAFFAR AL NAGGAR

Versuchsdurchführung 28/29. April 2025



Inhaltsverzeichnis

1	Einleitung	1
	Zeemann-Effekt	2
	2.1 Theoretischer Hintergrund	2
	2.1.1 Subsection	2
3	Franck-Hertz-Versuch	3
	3.1 Section	3
	3.1.1 Subsection	3

1 Einleitung

In Versuch 401: Elektronische Übergängen in Atomen werden elektronische Übergänge zwischen diskreten Energieniveaus in Atomen anhand zweier experimenteller Methoden untersucht.

Im ersten Versuchsteil wird die Aufspaltung atomarer Spektrallinien im externen Magnetfeld, der Zeemann-Effekt, betrachtet. Anhand eines ausgewählten Übergangs im Cadmium(Cd)-Atom $(5^1D_2 \rightarrow 5^1P_1)$ wird die Abhängigkeit der Linienaufspaltung von der Magnetfeldstärke sowie die Polarisationseigenschaften der emmittierten Strahlung untersucht. Zur hochauflösenden Darstellung werden ein Fabry-Pérot-Etalon und eine CCD-Kamera verwendet.

Im Rahmen der Auswertung werden das *Bohrsche-Magneton* sowie die Finesse und das Auflösungsvermögen des Etalons bestimmt.

Der zweite Versuchsteil befasst sicht mit dem *Franck-Hertz-*Versuch, der die diskrete Energieaufnahme von Atomen bei Elektronenstößen untersucht.

Durch Aufnahme der Anodenstrom-Spannungs-Kurve und deren Analyse wird die Anregungsenergie von Quecksilber(Hg)-Atomen ermittelt.

Zusätzlich werden die Einflüsse von Temperaturänderung und variabler Gegenspannung auf die Form der Stromkurve untersucht, um die Wechselwirkung zwischen freien Elektronen und Hg-Atomen unter verschiedenen Bedingungen zu analysieren.

Der gesamte Versuch dient dazu, die Quantelung atomarer Eigenschaften experimentell nachzuweisen und daraus charakteristische Größen herzuleiten.

2 Zeemann-Effekt

Für den Übergang von Cadmium $5^1D_2 \rightarrow 5^1P_1$ wird der normale Zeemann-Effekt untersucht. Dafür folgt zunächst ein theoretischer Einschub.

2.1 Theoretischer Hintergrund

Der Zeemann-Effekt beschreibt die Aufspaltung von Spektrallinien, und somit Aufhebung der Entartung der Energieniveaus gleicher Gesamtdrehimpulse J, in einem externen Magnetfeld. Diese Aufspaltung ist auf die Wechselwirkung des magnetischen Moments der Atome mit dem äußeren Magnetfeld zurückzuführen. Unterschieden wird zwischen dem *normalen* (S = 0) und dem *anormalen* ($S \neq 0$) Zeemann-Effekt.

Da beide Niveaus des Cd einen Gesamtspin von S = 0 besitzen, ist nur der normale Zeemann-Effekt relevant. Der Hamiltonian des Elektrons im Atom und im Magnetfeld folgt mit:

$$\widehat{H} = \underbrace{-\frac{\hbar}{2m}\overrightarrow{\nabla}^2 - \frac{e^2}{4\pi\varepsilon_0 r}}_{H_0} \underbrace{+\beta \frac{\widehat{L} \cdot \widehat{S}}{\hbar^2}}_{H_{\text{Spin-Bahn}}} \underbrace{+\mu_B \frac{\widehat{L} + 2\widehat{S}}{\hbar} \overrightarrow{B}}_{H_{\text{Zeemann}}}$$
(2.1)

mit dem *Spin-Bahn*-Kopplungsterm $H_{\text{Spin-Bahn}}$ aus der Feinstruktur und dem *Zeemann*-Kopplungsterm H_{Zeemann} aus der Wechselwirkung mit dem äußeren Magnetfeld mit Richtung $\vec{B} = B\vec{e}_z$. Da jedoch S = 0 fallen einige Terme weg. Die guten Quantenzahlen, also die, die sich nicht ändern, sind L, S, J und M_J (wobei J = L + S = L) und die Energiekorrektur zum Hamiltonian ist:

$$\Delta E = \mu_B g_J M_J B \tag{2.2}$$

mit dem Landé-Faktor g_J :

$$g_J = 1 + \frac{J(J+1) + S(S+1) - L(L+1)}{2J(J+1)}$$
(2.3)

Die Aufspaltung der Energieniveaus ist also linear in B und die Änderung der Energie ist proportional zu M_J .

2.1.1 Subsection

Subsubsection

3 Franck-Hertz-Versuch

- 3.1 Section
- 3.1.1 Subsection

Subsubsection