## Universität zu Köln

MATHEMATISCH-NATURWISSENSCHAFTLICHE FAKULTÄT



# B1.5 Statistik der Kernzerfälle

CATHERINE TRAN
CARLO KLEEFISCH
OLIVER FILLA

## Inhaltsverzeichnis

1	Ein	leitung	g			3
2	Theoretische Grundlagen					4
	2.1	Magne	etismus			4
		2.1.1	Dipolmoment			4
		2.1.2	Spin			4
	2.2	Reson	nanz			5
3	Zeemann–Effekt					5
	3.1	Chemi	ie			5
		3.1.1	Radikal			5
	3.2	Elektr	rotechnik			6
		3.2.1	Schwingkreise			6
		3.2.2	Impedanz			6
		3.2.3	Wheatstonebrücke			6
4	1 Durchführung					8
5	Auswertung					9
6	Faz	it				10
7	$\operatorname{Lit}\epsilon$	eratur				11

## 1 Einleitung

Die Elektronenspinresonanz (ESR) ist eine Hochfrequenzspektroskopiemethode, welche das Untersuchen von Eigenschaften paramagnetischer Proben ermöglicht. Sie basiert auf dem Zeeman–Effekt, der die Aufspaltung von Energieniveaus in einem äußeren Magnetfeld begründet.

Bei der ESR kann man Übergänge zwischen Zeeman-Niveaus mit gleicher Hauptquantenzahl beobachten, indem die resonante Absorption von Mikrowellen beobachtet wird.

Durch das aufgezeichnete Absorptionsspektrum lässt sich weiterhin der Landé–Faktor bestimmen.

### Theoretische Grundlagen

#### 2.1 Magnetismus

#### 2.1.1 Dipolmoment

Das magnetische Dipolmoment  $\vec{\mu}$  tritt auf, wenn sich elektrische Ladungen bewegen. Es lässt sich über das auf einen magnetischen Dipol wirkende Drehmoment  $\vec{\tau}$  in einem Magnetfeld  $\vec{B}$  definieren.

Für eine ebene Leiterschleife ist es folgendermaßen beschrieben. [3] Damit ist das Dipolmoment  $\vec{\mu}$  parallel zum Drehimpuls  $\vec{L}$ . Die Energie E zur Ausrichtung eines Dipolmomentes wird durch das Skalarprodukt  $\vec{\mu} \cdot \vec{B}$  beschrieben.

$$\vec{\tau} = \vec{\mu} \times \vec{B} \tag{2.1}$$

$$E = \vec{\mu} \cdot \vec{B} \tag{2.2}$$

Das magnetische Moment eines Atoms wird durch Rotation einer elektrischen Ladung erzeugt. Beispielsweise entsteht im Bohr-Sommerfeld'schen Atommodell das Bohr'sche  $Magneton \mu_B$  durch die Rotation eines Elektrons um den Atomkern. Es wird durch die reduzierte Planck-Konstante  $\hbar$ , die Elementarladung e und die Elektronenmasse  $m_e$ beschrieben.

$$\mu_B = \frac{e\hbar}{2m_e} \tag{2.3}$$

#### 2.1.2 Spin

Der Spin  $\vec{s}$  ist der Drehimpuls, der durch die Rotation eines Körpers um sich selbst entsteht. Er kann nur einen von zwei Werten abnehmen.

Beispielsweise beträgt der Eigenwert des Elektronenspins immer  $\pm \frac{\hbar}{2}$ , insbesondere gilt für die z-Komponente des Spins  $\hat{s}_3 | z \pm \rangle = \pm \frac{\hbar}{2} | z \pm \rangle$ . Dadurch ist die magnetische Quantenzahl  $m=\pm \frac{1}{2}$ . Da j die Grenzen der gültigen m definiert, muss die Drehimpulsquantenzahl  $j=s=\frac{1}{2}$  sein. Dies wird als Spin bezeichnet.

Da  $s = \frac{1}{2}$  nennt man Elektronen  $Spin-\frac{1}{2}-Teilchen$  oder Fermionen.

Das Dipolmoment  $\vec{\mu}$  und der Spin  $\vec{s}$  sind über das gyromagnetische Verhältnis  $\gamma$ miteinander verknüpft. Dazu wird der Landé-Faktor q benötigt.

$$\vec{\mu} = \gamma \vec{s} \tag{2.4}$$

$$\gamma = \frac{g\mu_B}{\hbar} \tag{2.5}$$

$$\vec{\mu} = \gamma \vec{s}$$

$$\gamma = \frac{g\mu_B}{\hbar}$$
(2.4)
$$g = 1 + \frac{j(j+1) + s(s+1) + l(l+1)}{2j(l+1)}$$
(2.6)

Hierbei werden die Eigenwerte der Drehimpulsoperatoren  $\hat{\vec{j}},\hat{\vec{s}},\hat{\vec{l}}$  benötigt, die den Spin  $\vec{s}$ , den Bahndrehimpuls  $\vec{l}$  und den Gesamtdrehimpuls  $\vec{j} = \vec{l} + \vec{s}$  beschreiben. Falls es keinen Bahndrehimpuls l=0 gibt, so folgt q=2.

#### 2.2 Resonanz

Ganz allgemein ist Resonanz das verstärkte Mitschwingen eines schwingungsfähigen Systems, wenn es einer zeitlich veränderlichen Einwirkung unterliegt. Dabei kann das System um ein Vielfaches stärker ausschlagen als beim konstanten Einwirken der Anregung mit ihrer maximalen Stärke.

Im Falle von ESR werden die magnetischen Dipole von Elektronen resonant angeregt. Das magnetische Moment  $\mu$  eines Spins im Magnetfeld B weist durch Quantenschwebung eine Präzession mit einer Lamorfrequenz  $\omega_L$  auf. Dies bedeutet, dass der Spin um eine Rotationsachse rotiert. Hierbei ist die magnetische Feldkonstante  $\mu_0$  relevant.

$$\omega_L = \frac{2B\mu_0}{\hbar}$$

$$\mu_0 \approx 4\pi \cdot 1.0 \cdot 10^{-7} \frac{\text{Vs}}{\text{Am}}$$

$$(2.7)$$

$$\mu_0 \approx 4\pi \cdot 1.0 \cdot 10^{-7} \frac{\text{Vs}}{\text{Am}}$$
 (2.8)

### Zeemann-Effekt

Nach dem Bohr-Sommerfeldschen Atommodell haben Elektronen durch die Rotation um den Atomkern einen gequantelten Drehimpuls  $\hat{L}$ . Er ist durch die Quantenzahl l=1 $1, 2, 3, \ldots$  quantisiert, es gilt  $|\vec{L}| = l\hbar$ . Die Drehimpulskomponente in Richtung der z-Achse  $L_z = m\hbar$  ist nun durch eine magnetische Quantenzahl  $m = -l, -l + 1, \dots, l$  zu beschreiben.

Durch  $L_z$  werden die Energieniveaus der Elektronen verschoben. Diese Verschiebung führt zu einer Verschiebung der Spektrallinien. Außerdem ist dadurch auch das magnetische Moment gequantelt.

Der Zeemann-Effekt wird auch Feinaufspaltung genannt.

#### 3.1 Chemie

#### 3.1.1 Radikal

Als Radikale bezeichnet man Atome oder Moleküle mit mindestens einem ungepaarten Elektron, die meist besonders reaktionsfreudig sind. Radikale werden mit einem Punkt dargestellt, z.B. Stickstoffmonoxid (NO<sup>•</sup>), der das freie Elektron symbolisiert. [4]

Für die ESR ist es wichtig, dass es ungepaarte Elektronen gibt. Daher werden Radikale benötigt.

#### 3.2 Elektrotechnik

#### 3.2.1 Schwingkreise

Ein LC-Schwingkreis besteht aus einem Kondensator C und einer Spule L, die kurzgeschlossen sind. Die Ladung des Kondensators wird über die Spule entladen und infolge der Selbstinduktion der Spule umgekehrt gepolt wieder aufgeladen. Wegen Leitungswiderständen klingt der Schwingkreis nach wenigen Perioden ab.

#### 3.2.2 Impedanz

Die elektrische Impedanz ist ein elektrischer Widerstand in der Wechselstromtechnik. Sie gibt bei einem zweipoligen Netzwerkelement das Verhältnis von elektrischer Spannung U zur Stromstärke I an.

Der Begriff wird insbesondere dann verwendet, wenn zwischen den beiden Größen eine Phasenverschiebung besteht, wodurch sich das Verhältnis vom Widerstand in Gleichstromanwendungen unterscheidet.

Die Impedanz einer Spule  $S_L$  wird durch die Induktivität L bestimmt, die Impedanz eines Kondensators  $S_C$  durch die Kapazität C.

$$Z_L = i\omega L \tag{3.1}$$

$$Z_C = \frac{1}{i\omega C} \tag{3.2}$$

Ein Ohm'scher Widerstand ist dagegen ein elektrischer Widerstand, der unabhängig von elektrischer Spannung U, Stromstärke I und deren Frequenz  $\nu$  ist. Das Ohm'sche Gesetz kann sowohl für Ohm'sche Widerstände R als auch für Impedanzen Z angewendet werden.

$$U = R \cdot I \tag{3.3}$$

$$U = Z \cdot I \tag{3.4}$$

#### 3.2.3 Wheatstonebrücke

Eine Wheatstonebrücke wird verwendet, um die ohmschen und kapazitiven Anteile von Wechselstromwiderständen zu bestimmen.

Dabei werden zwei Wechselstromwiderstände, bestehend aus einem Ohm'schen Widerstand R und einem Kondensator C, in Reihe geschaltet. Parallel dazu wird ein Widerstand geschaltet, der mit einem Schleifdraht geregelt werden kann. Dabei ist  $R_1$  der Widerstand in der Masche mit den zu bestimmenden Widerständen  $R_x$  und  $C_x$ ,  $R_2$  ist der Widerstand in der Masche mit bekannten Widerständen  $R_0$  und  $C_0$ .

Durch das Oszilloskopsignal wird der Abgriff des Schleifdrahtes in die Mitte gebracht. Der Nullabgleich erfolgt dadurch, dass durch eine geeignete Wahl des Widerstandes  $R_0$ 

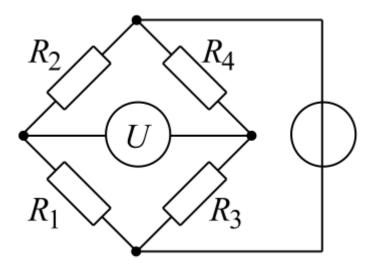


Abbildung 1: Schaltplan einer Wheatstonebrücke [2]

und der Kapazität  $C_0$  eines Kondensators das Signal am Oszilloskop auf ein Minimum gebracht wird. Der Feinabgleich erfolgt mit dem Schleifdraht.

Mithilfe der Wheatstoneformel kann ein unbekannter Widerstand  $R_x$  aus drei bekannten Widerständen  $R_i$  bestimmt werden.

$$R_x I_A = R_1 I_B \tag{3.5}$$

$$R_0 I_A = R_2 I_B \tag{3.6}$$

$$R_0 I_A = R_2 I_B$$

$$\Rightarrow R_x = \frac{R_0 \cdot R_1}{R_2}$$

$$(3.6)$$

# 4 Durchführung

# 5 Auswertung

# 6 Fazit

## 7 Literatur

- [1] Universität zu Köln, "B1.5: Elektronenspinresonanz", April 2024, Online verfügbar unter https://teaching.astro.uni-koeln.de/sites/default/files/praktikum\_b/Anleitung\_1.5.pdf
- [2] Wikimedia, "File:WhBr\_Diagonalbild.svg", https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/e/e3/WhBr\_Diagonalbild.svg, Abruf am 23.05.2024
- [3] J. D. Jackson, "Classical Elektrodynamics", John Wiley & Sons, 1975, ISBN 978-0-471-43132-9
- [4] Chemie.de, "Radikale (Chemie)", https://www.chemie.de/lexikon/Radikale\_% 28Chemie%29.html, Abruf am 23.05.2024