Halleffekt

Leon Bentrup

12. Mai 2016

Inhaltsverzeichnis

1 T	Theorie					
1	.1	Driftge	eschwindigkeit			
			fekt			
2 V	/ers	uch				
2	2.1	Silberr	plättchen			
		2.1.1	Material			
		2.1.2	Durchführung			
		2.1.3	Messergebnisse			
		2.1.4	Auswertung			

1 Theorie

1.1 Driftgeschwindigkeit

Schließt an einen elektrischen Leiter eine Ladungspumpe an, so entseht entlang des Leiters ein elektrisches Feld. Durch das elektrische Feld erfahren die freien Elektronen im Leiter die Kraft:

$$F_{el} = E \cdot e$$

Die durch diese Kraft beschleunigten Teilchen stoßen mit übrigen Teilen des Leiters zusammen. Es stellt sich eine Durchschnittsgechwindigkeit im Leiter ein. Diese Geschwindigkeit nennt man *Driftgeschwindigkeit* der Elektronen.

Wir betrachten ein Leiterplättchen mit der Breite s und der Höhe h. Fließt Strom durch das Plättchen, bewegen sich alle Elektronen im Leiter mit \vec{v} richtung Pluspol. Dafür benötigen sie die Zeit

$$t = \frac{s}{v}$$

In dieser Zeit übertragen alle N strömenen Elektronen die Ladung

$$Q = N \cdot e$$

Dabei fließt die Stromstärke

$$I = \frac{Q}{t} = \frac{N \cdot e}{s} \cdot v$$

Dabei ist $\frac{N \cdot e}{s}$ konstant. Daraus folgt

$$I \sim \tau$$

1.2 Halleffekt

Wird das stromdurchflossene Leiterplättchen senkrecht zur Bewegungsrichtung der Elektronen mit einem Magnetfeld durchsetzt, erfahren die Elektronen jeweils die Lorentzkraft

$$F_L = B \cdot e \cdot v$$

Die Elektronen wandern also auf eine Seite des Leiters. Wenn die Elektronen z. B. von links nach rechts strömen, das Magnetfeld von vorne nach hinten zeigt, wandern die Elektronen nach der Drei-Finger-Regel der linken Hand nach unten. Dieses Phänomen wird *Halleffekt* genannt.

Die Elektronen "sammeln" sich an einer Seite. Durch diese Ladungsverschiebung entsteht im Leiterplättchen ein elektrisches Feld. Nach kurzer Zeit stellt sich das Kräftegleichgewicht

$$F_L = F_{el}$$

ein. Die weiteren Elektronen durchlaufen das Plättchen also geradling. Misst man an zwei direkt gegenüberliegenden Punkten oben und unten am Plättchen die Spannung, erhält man die Hallspannung U_H .

Nach der Formel für die Spannung eines Elektrischen Feldes $E=\frac{U}{d}$ ergibt sich für U_H :

$$U_H = E \cdot h$$

E lässt sich aus der Kraft, die das Feld auf die Elektronen ausübt bestimmen. Da diese Kraft im Gleichegwicht mit der Lorentzkraf steht, gilt für die Feldstärke E

$$E = \frac{F_L}{e}$$

$$E = B \cdot v$$

Für die Hallspannung gilt dann dementsprechend:

$$U_H = B \cdot v \cdot h$$

Mit dem oben beschriebenen Zusammenhang von I und v ergibt sich:

$$v = \frac{I \cdot s}{N \cdot e}$$

$$U_H = B \cdot h \cdot \frac{I \cdot s}{N \cdot e}$$

Die Anzahl der Ladungsträger N wird für das entsprechende Material des Leiterplättchens in Abhängigkeit vom Volumen als n angegeben:

$$n = \frac{N}{V}$$

$$n = \frac{N}{h \cdot s \cdot d}$$

$$N = n \cdot h \cdot s \cdot d$$

Somit gilt für die Hallspannung:

$$U_H = B \cdot \frac{I}{n \cdot d \cdot e}$$

2 Versuch

Beim Versuch wurde das Leiter bzw. Halbleiterplätt
chen jeweils in ein homgenes Magnetfeld gestellt. Die Stärke des Magnetfeldes wurde mit einem Teslameter bestimmt. An das Hallplätchen wurde ein Querstrom I_Q angelegt und varriiert. Es wurde die Hallspannung U_H in Abhängigkeit zum Querstrom gemessen.

Anhand der Messwerte wurde jeweils

- die Hallkonstante R_H
- \bullet die Ladungsträgerkonzentration n
- ullet die Driftgechwindigkeit der Ladungsträger v

bestimmt.

Beim Silberplättchen wurde zusätzlich noch die Anzahl der Leitungselektronen pro Atom bestimmt.

2.1 Silberplättchen

2.1.1 Material

- Silberplättchen
- Labornetzteil für den Querstrom (bis 20 A)
- 2 Spulen als Vorwiderstand für das Silberplättchen
- Elektromagnet
- Labornetzteil für den Elektromagneten (bis 5 A)
- Mobile-CASSY mit Mikrovoltbox
- Hochstromzange
- Teslameter

2.1.2 Durchführung

Das Silberplättchen wurde in den Elektromagneten eingespannt. Die beiden Spulen des Elektromagneten wurden in Reihe geschaltet und an ein Labornetzteil angeschlossen. Die beiden Anschlüsse des Silberplättchens wurden an ein weiteres Labornetzteil angeschlossen. Die beiden Spulen wurden in Reihe geschaltet und ebenfalls in Reihe in den Querstromkreis eigebaut. Die beiden Anschlüsse für die Hallspannung am Silberplättchens wurden an die Mikrovoltbox angeschlossen, welche an das Mobile-Cassy gesteckt wurde.

Dann wird der Elektromagnet eingeschaltet. Der Strom betrug $I_{mag}=4.74\,\mathrm{A}$ Das Teslameter wurde außerhalb des Magnetfeldes justiert, so dass es $0\,\mathrm{mT}$ anzeigt. Dann wurde die Sonde senkrecht zur Feldrichtung in das Magnetfeld des Elektromagneten gehalten.

Der Elektromagnet wurde wieder ausgeschaltet. Dann wurde der Querstrom eingeschaltet und auf den niedrigsten möglichen Wert, $I_Q=3\,\mathrm{A}$ eingestellt. Das Potentiometer am Plättchen wurde so eingestellt, dass die gemessene Hallspannung mit ausgeschaltetem Magnetfeld $0\,\mathrm{mV}$ betrug. Mit der Stromzange wurde die Querstromstärke bestimmt. Dazu wurde sie um eines der Kabel, durch dass der Querstrom fließt gelegt. Der Elektromagnet wurde eingeschaltet und die gemessene Hallspannung mit der Querstromstärke notiert. Dieser Vorgang wurde dann in $1\,\mathrm{A}$ -Schritten bis $20\,\mathrm{A}$ wiederholt.

2.1.3 Messergebnisse

Für das Silberplättchen erhielten wir bei einem Magnetfeld mit $B=195\,\mathrm{mT}.$ Das Plättchen hat eine Dicke von $d=5\cdot 10^{-5}\,\mathrm{m}$

Querstrom I_Q in A	Hallspannung U_H in μV
4.9	1
6.0	2
6.7	3
7.2	2
8.2	3
9.7	3
10.9	4
11.9	4
13.0	4
14.0	4
14.9	5
16.1	5
16.7	6
17.4	6
18.8	6
20.4	6

Abbildung 2.1: Messwerte mit Silber

Für eine Fehlerrechnung werden folgende Fehler zu Grunde gelegt:

 $I_Q: \pm 0.5 \,\mathrm{A}$ $U_H: \pm 1 \,\mathrm{\mu V}$

 $B:\pm 6\,\mathrm{mT}$

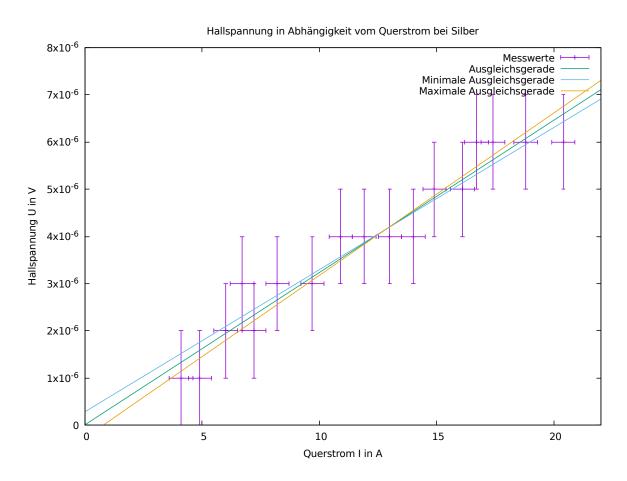


Abbildung 2.2: Graphische Darstellung und Auswertung der Messwerte mit Silber

2.1.4 Auswertung

Mit GNUplot wurde eine lineare Regression durchgeführt. Für die Steigung der Geraden erhält man

 $m = (3.226 \pm 0.214) \cdot 10^{-7} \, \frac{\mathrm{V}}{\mathrm{A}}$

Hallkonstante

Für die Hallspannung gilt folgende Formel:

$$U_H = \frac{B \cdot I_Q}{d} \cdot \frac{1}{n \cdot e}$$

Der rechte Teil $\frac{1}{n \cdot e}$ ist die Hallkonstante R_H .

$$R_H = \frac{U_H}{I_Q \cdot B}$$

Aus der Steigung kann man R_H so bestimmen:

$$m = \frac{U_H}{I_Q}$$
$$R_H = \frac{m \cdot d}{B}$$

Für unsere Messwerte ergibt das:

$$R_H = \frac{(3.226 \pm 0.214) \cdot 10^{-7} \frac{\text{V}}{\text{A}} \cdot 5 \cdot 10^{-5} \,\text{m}}{(195 \pm 6) \,\text{mT}}$$

$$R_H = 8.27 \frac{\text{m}^3}{\text{C}}$$

Der Fehler beträgt:

$$\Delta R_H = 8.27 \cdot 10^{-11} \frac{\text{m}^3}{\text{C}} \cdot \sqrt{\left(\frac{0.214 \cdot 10^{-7} \frac{\text{V}}{\text{A}}}{3.226 \cdot 10^{-7} \frac{\text{V}}{\text{A}}}\right)^2 + \left(\frac{6 \cdot 10^{-3} \,\text{T}}{195 \cdot 10^{-3} \,\text{T}}\right)^2}$$
$$= 6.05 \cdot 10^{-12} \frac{\text{m}^3}{\text{C}}$$

Somit kann man die Hallkonstante für das Silberplättchen angeben

$$R_H = (8.27 \pm 0.61) \cdot 10^{-11} \, \frac{\text{m}^3}{\text{C}}$$

Laut Anleitung beträgt die Hallkonstante $8.9 \cdot 10^{-11} \, \frac{\text{m}^3}{\text{C}}$. Der Literaturwert liegt somit knapp außerhalb des Fehlerbereichs.

Ladungsträgerkonzentration

Die Ladungsträgerkonzentration kann man aus der bereits ermittelten Hallkonstante bestimmen.

$$R_{H} = \frac{1}{n \cdot e}$$

$$n = \frac{1}{R_{H} \cdot e}$$

$$= \frac{1}{8.27 \cdot 10^{-11} \frac{\text{m}^{3}}{\text{C}} \cdot 1.602 \cdot 10^{-19} \,\text{C}}$$

$$= 7.55 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^{3}}$$

Für den Fehler:

$$\Delta n = 7.55 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^3} \cdot \frac{0.61 \cdot 10^{-11} \frac{\text{m}^3}{\text{C}}}{8.27 \cdot 10^{-11} \frac{\text{m}^3}{\text{C}}}$$
$$= 0.56 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^3}$$

Die Ladungsträgerkonzentration kann mit

$$n = (7.55 \pm 0.56) \cdot 10^{28} \, \frac{1}{\text{m}^3}$$

angegeben werden.

Anzahl der Leitungselektronen pro Atom

Die Dichte von Silber beträgt

$$\rho_{Ag} = 10\,490\,\frac{\mathrm{kg}}{\mathrm{m}^3}$$

Die Molare Masse von Silber beträgt

$$M_{Ag} = 0.1079 \, \frac{\text{kg}}{\text{mol}}$$

$$\begin{split} m_{Ag} &= \rho_{Ag} \cdot V \\ N_{Ag} &= \frac{m_{Ag}}{M_{Ag}} \cdot N_A \\ z &= \frac{n \cdot V}{N_{Ag}} \\ &= \frac{n \cdot M_{Ag}}{\rho_{Ag} \cdot N_A} \\ &= \frac{7.55 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^3} \cdot 0.1079 \frac{\text{kg}}{\text{mol}}}{10 \cdot 490 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \cdot 6.022 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mol}}} \\ &= 1.28 \end{split}$$

Zahl der Silberatome

Ladungsträger pro Atom

Der Fehler beträgt:

$$\Delta z = 1.28 \cdot \frac{0.56 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^3}}{7.55 \cdot 10^{28} \frac{1}{\text{m}^3}}$$
$$\approx 0.09$$

Somit kann man das Verhältnis aus Ladungsträgern und Atomen angeben mit:

$$z = 1.28 \pm 0.09$$