

Festkörperphysik

Prof. Dr. Thomas Michely Oliver Filla

Sommersemester 2023

Contents

1	Disclaimer	5
2	Softwareempfehlung	5
3	Festkörperphysik	6
4	1. Strukturen von Festkörpern	6
4.1	Bravaisgitter	6
4.1.1	Bravaisgitter	6
4.1.2	Kristallstruktur	6
4.1.2.1	Gitter einer Kristallstruktur	6
4.1.2.2	Basis einer Kristallstruktur	6
4.1.3	Die primitive Einheitszelle	7
4.1.4	Die konventionelle Einheitszelle	7
4.1.5	Die Wigner-Seitz-Zelle	7
4.1.6	Die Koordinationszahl	7
4.2	Einfache Kristallstrukturen	8
4.2.1	Packungsdichte	8
4.2.2	Metalle	8
4.2.2.1	simple cubic (<i>sc</i>)	8
4.2.2.2	body centered cubic (<i>bcc</i>)	9
4.2.2.3	face centered cubic (<i>fcc</i>)	9
4.2.2.4	hexagonal closed packed (<i>hcp</i>)	9
4.2.3	Ionenkristalle	10
4.2.3.1	Cäsiumchlorid-Struktur	10
4.2.3.2	NaCl-Struktur	10
4.2.3.3	Zinkblendestruktur	10
4.2.4	Nichtmetalle	11
4.2.4.1	Diamantstruktur	11
4.2.4.2	Graphit	11
4.3	Direkte atomar aufgelöste Abbildung von Festkörpern	11
4.3.1	Transmissionselektronenmikroskop	11
4.3.2	Rastertunnelmikroskop	12
4.3.3	Rasterkraftmikroskop	12
4.3.4	Feldionenmikroskop	12
4.4	Klassifikation der Gitter und Kristallsymmetrien	12

4.4.1	Raumgruppe	12
4.4.1.1	Translationsgruppe	12
4.4.1.2	Punktgruppe	12
4.4.2	Schönfliess-Notation	13
4.4.3	Internationale Notation	13
4.4.4	Kristallsysteme	13
4.5	nicht-sphärische Basis	13
5	2. Defekte in Kristallen	14
5.1	Punktdefekte	14
5.2	Liniendefekte	14
5.3	Punktdefekte	14
5.3.1	Leerstellen	14
5.3.2	Wachsen und Schrumpfen von Kristallen	15
5.4	Hüpfrequenz	15
5.4.1	Zwischengitteratome	15
5.4.2	Fremdatome	15
5.5	Versetzungen	16
5.5.1	Operative Definition	16
5.5.2	Stufenversetzung	16
5.6	Verschiebungen	16
5.6.1	Schraubenversetzung	16
5.6.2	Burgersvektor	17
5.6.3	Frank-Read-Quelle (Versetzungsquelle)	17
5.6.4	Stapelfehler	17
5.6.5	Kaltverfestigung	17
5.6.5.1	Elastische Verformung	17
5.6.5.2	Plastische Verformung	17
6	3. Beugung	18
6.1	Das reziproke Gitter	18
6.1.1	Das reziproke Gitter	18
6.2	Literatur	19
6.2.1	Die Brillouinzone	19
6.3	Literatur	19
6.4	Netzebenenschar	20
6.5	Klassifizierung von Netzebenenscharen	20
6.5.1	Millersche Indizes	20
6.5.2	Notation von Ebenen	20
6.6	Ebenen	20
6.7	Richtungen	21
6.8	Merkhilfe	21
6.9	Beugungsbedingungen	21
6.9.1	Beugungsbedingung nach Laue	21
6.9.2	Bragg-Ebenen	22
6.9.3	Evald-Konstruktion	22
6.9.4	Beugungsbedingung nach Bragg	22
6.9.4.1	Herleitung der Bragg-Bedingung aus der Laue-Bedingung	22
6.10	Streuintensität	22

6.10.1	Strukturfaktor	23
6.10.1.1	Beispiel	24
6.10.2	Atomformfaktor	24
6.10.3	Debye-Waller-Faktor	24
6.11	Experimentelle Beugungsverfahren	24
6.11.1	Laue-Verfahren	25
6.11.2	Drehkristallverfahren	25
6.11.3	Debye-Scherrer-Verfahren	25
6.11.4	Strahlung für Beugungsexperimente	25
6.12	Synchrotronstrahlung	25
6.13	Teilchenstrahlen	26
7	4. Bindungen in Kristallen	26
7.1	Kohäsivenergie (Bindungsenergie)	27
7.2	Paulirepulsion	27
7.3	Van-der-Waals-Bindung	27
7.3.0.1	Gleichgewichtsgitterkonstante	27
7.3.1	Van-der-Waals-Materialien	28
7.3.1.1	Nullpunktsschwingungen im Kristall	28
7.3.2	Lithium-Ionen-Akku	29
7.4	Ionische Bindung	29
7.4.1	Bindungsenergie	29
7.4.2	Gleichgewichtsgitterkonstante	30
7.4.3	Gültigkeitsintervalle für Kristallstrukturen	30
7.4.3.1	Beispiel: NaCl	30
7.4.4	Born-Haber-Kreisprozess	31
7.5	Kovalente Bindung	31
7.5.1	magnetische Ordnung	31
7.6	Metallbindung	31
7.7	Wasserstoffbrückenbindung	32
8	5. Gitterschwingungen	32
8.1	Adiabatische und harmonische Approximation	32
8.1.1	Adiabatische Approximation	32
8.1.2	Harmonische Approximation	33
8.2	Klassische Theorie der eindimensionalen Kette	33
8.2.1	Dispersionsrelation	33
8.3	akustische und optische Zweige	33
8.3.0.1	Schallgeschwindigkeit	33
8.3.1	Schwingungsmoden	34
8.3.1.1	longitudinale / akustische Moden	34
8.3.1.2	transversale / optische Moden	34
8.3.2	Eindimensionale Kette	34
8.3.2.1	Differentialgleichung	34
8.4	Dispersionsrelation	35
8.5	Beschränkung von k und ω	35
8.6	Schallgeschwindigkeit	35
8.7	Moden	36
8.7.0.1	Dispersionsrelation	36
8.7.0.2	Beschränkung von k und ω	36

8.8	Schallgeschwindigkeit	37
8.9	Moden	37
	8.9.0.1 Schallgeschwindigkeit	37
	8.9.0.2 Schwingungsmoden	38
	8.9.1 Eindimensionale Kette mit zweiatomiger Basis	38
	8.9.1.1 Beweis der Dispersionsrelation	38
8.10	Klassische Theorie im dreidimension Fall	38
	8.10.1 Darstellung der Dispersionsrelation	38
	8.10.2 Schallgeschwindigkeit	39
	8.10.3 Hochsymmetrierichtungen in Kristallen	39
8.11	Gammapunkt	40
8.12	X-Punkt	40
8.13	K-Punkt	40
8.14	L-Punkt	40
8.15	Randbedingungen	40
	8.15.1 Born-von-Karman-Randbedingungen	40
	8.15.1.1 1D	40
	8.15.1.2 3D	41
	8.15.2 Zustandsdichte	41
	8.15.2.1 Beweis	41
8.16	Quantisierung der Gitterschwingungen	42
	8.16.1 Theorie der kleinen Schwingungen	42
	8.16.1.1 Normalkoordinaten	42
	8.16.1.2 Energie	42
	8.16.2 Phononen	42
	8.16.3 Kristallimpuls	43
8.17	Messung der Phononendispersionsrelation	43
	8.17.1 Energiesatz	43
	8.17.2 Kristallimpulssatz	43
	8.17.3 Sondenstrahlung	44
	8.17.4 3-Achsen-Spektrometer	44
	8.17.5 Raman-Spektroskopie	44
	8.17.5.1 Rayleigh-Strahlung	45
	8.17.5.2 Stokes-Streuung	45
	8.17.5.3 Anti-Stokes-Streuung	45
9	6. Thermische Eigenschaften des Kristallgitters	46
	9.1 Wärmekapazität	46
	9.2 hohe Temperaturen	46
	9.2.1 Dulong-Petit-Gesetz	46
	9.3 Herleitung	46
	9.3.1 niedrige Temperaturen	47
	9.4 Bose-Einstein-Verteilung	47
	9.5 Zustandsdichte im Fourierraum	47
	9.6 Debye-Näherung	48
	9.6.1 Debye'sches T^3 -Gesetz	48
	9.7 Einstein-Näherung	48
	9.8 Anharmonische Näherung	49
	9.8.1 Längenausdehnung	49
	9.8.2 Wärmeleitfähigkeit	49

10 7. Freies Elektronengas	49
10.1 Freies Elektronengas	49
10.1.1 Einelektronnäherung	50
10.1.2 Dispersionsrelation des freien Elektronengases	50
10.1.3 Zustandsdichte des freien Elektronengases	50
10.2 Fermigas	51
10.2.1 Exkurs: Potentialkasten	51
10.2.2 Fermi-Dirac-Verteilung	52
10.2.3 Chemisches Potential	52
10.2.4 Abschmelzen der Fermikante	52
10.3 Transporteigenschaften des Elektronengases	53
10.3.1 Relaxationszeit	53
10.3.2 Driftgeschwindigkeit im Elektronengas	53
10.3.3 Stromdichte	53
10.3.3.1 Spezifischer Widerstand	54
10.3.4 Relaxationszeitnäherung	54
10.3.5 Wiedemann-Franz-Gesetz	54
10.3.5.1 Lorenzzahl	54
10.3.6 Halleffekt	54
11 8. Theorie der Energiebänder	55
11.1 Energiebänder und Energielücken	55
11.2 Bloch-Theorem	55
11.2.1 Blochwellen	56
11.2.2 Gruppengeschwindigkeit der Elektronen	56
11.2.3 Valenzband und Leitungsband	56
11.2.4 Bandstrukturen	56
11.2.4.1 Metalle	57
11.2.4.2 Halbmetalle	57
11.2.4.3 Isolatoren und Halbleiter	57
11.2.5 Transparenz	58
12 Literatur	58

1 Disclaimer

Dies ist eine *inoffizielle* Mitschrift aus der Vorlesung zur Festkörperphysik von Prof. Dr. Thomas Michely. Ich habe Prof. Michely's Erlaubnis, dies zu publizieren. Dies bedeutet jedoch nicht, dass irgendjemand Korrektur gelesen hätte. Fehler, Ungenauigkeiten etc. sind demnach zu erwarten und mir zuzuschreiben.

2 Softwareempfehlung

Zum Visualisieren von Kristallstrukturen und Kristalleigenschaften wird das Programm VESTA empfohlen. Zudem gibt es auf einer Seite der Universität zu Köln ein Applet, das die Phononendispersion interaktiv darstellt.

3 Festkörperphysik

Die Festkörperphysik beschäftigt sich mit festen Körpern, vor allem mit Kristallen. Aber auch Gele und Flüssigkristalle gehören zu ihren Aufgaben. Kennzeichnend ist, dass die Bausteine der Körper periodisch angeordnet sind. Man spricht hierbei von einer Kristallstruktur.

4 1. Strukturen von Festkörpern

4.1 Bravaisgitter

4.1.1 Bravaisgitter

Nicht alle Gitter sind für die Beschreibung von Kristallstrukturen sinnvoll. Deswegen gibt es die Gruppe der Bravaisgitter.

Ein Bravaisgitter ist definiert als eine sich unendliche erstreckende Anordnung von Punkten, die von jedem dieser Punkte aus exakt gleich aussieht.

Bravaisgitter besteht aus der Menge der Punkte mit Positionsvektoren \vec{R} , die durch ganzzahlige Linearkombinationen der *Primitiven Translationen* \vec{a}_i gebildet werden. Es dürfen dabei nicht alle primitiven Translationen \vec{a}_i in einer Ebene liegen. Dies ist eine äquivalent zur erstgenannten Definition.

$$\left\{ \vec{R} = \sum_{i=1}^3 n_i \vec{a}_i \in \mathbb{R}^3 \left| n_i \in \mathbb{Z} \wedge \vec{a}_1 \cdot (\vec{a}_2 \times \vec{a}_3) \neq 0 \right. \right\}$$

Bravaisgitter werden mittels der Kristallsysteme klassifiziert.

4.1.2 Kristallstruktur

Eine Kristallstruktur besteht aus einem mathematischen Gitter und einer physikalischen / chemischen Basis. Sie ist die Voraussetzung dafür, dass ein Stoff im Rahmen der Festkörperphysik betrachtet wird.

Es gibt nur wenige einfache Kristallstrukturen.

4.1.2.1 Gitter einer Kristallstruktur Das Gitter einer Kristallstruktur ist ein mathematisches Punktgitter. An jedem Gitterpunkt ist eine Basis zu finden.

De facto werden nur Bravaisgitter zur Beschreibung einer Kristallstruktur verwendet.

4.1.2.2 Basis einer Kristallstruktur Die Basis einer Kristallstruktur ist eine physikalische oder chemische Struktur, die an jedem Gitterpunkt zu finden ist.

Eine einatomige Basis besteht aus einem einzelnen Atom. Eine Basis kann aber auch aus komplexen Strukturen bestehen.

4.1.3 Die primitive Einheitszelle

Wenn eine Zelle bei jeder möglichen Verschiebung um \vec{R} den gesamten Raum ohne Lücke und ohne Überlapp erfüllt, wird sie *primitive Einheitszelle* genannt. Sie hat ein festes Volumen V_e . Hierbei ist \vec{R} ein Vektor im Bravaisgitter.

Wie auch die primitiven Translationen ist die primitive Einheitszelle nicht eindeutig definiert. Jede primitive Einheitszelle enthält exakt einen Gitterpunkt, da es ansonsten Translationen gäbe, die Lücken oder Überlapp erzeugen würden.

Eine offensichtliche Wahl ist die Menge $\{\vec{r} = \sum_{i=1}^3 x_i \vec{a}_i | x_i \in [0, 1]\}$. Dies beschreibt ein *Parallelepiped* mit dem Volumen $V_e = \vec{a}_1 \cdot (\vec{a}_2 \times \vec{a}_3)$. Allerdings kann man die Gitterstruktur, beispielsweise Symmetrien, im Allgemeinen nicht aus der primitiven Einheitszelle schließen.

Zwei gängige Lösungen für das Problem sind, entweder eine Konventionelle Einheitszelle oder eine Wigner-Seitz-Zelle zu betrachten.

4.1.4 Die konventionelle Einheitszelle

Eine konventionelle Einheitszelle ist eine nicht-primitive Einheitszelle, die den Raum bereits mit einer Teilmenge des Bravaisgitters erfüllt. An ihr kann man die Gittersymmetrie sehen.

4.1.5 Die Wigner-Seitz-Zelle

Die Wigner-Seitz-Zelle ist die Menge aller Punkte, die näher an einem Gitterpunkt liegen als an allen anderen Gitterpunkten liegen. Sie beschreibt die Umgebung eines Gitterpunktes und ist eine primitive Zelle.

Daher erfüllt sie wie die Primitive Einheitszelle den Raum ohne Lücke und ohne Überlapp. Durch ihre Konstruktion repräsentiert sie die volle Symmetrie des Gitters.

Im zweidimensionalen Raum wird sie konstruiert, indem die Mittelsenkrechten zwischen benachbarten Gitterpunkten eintragen, im dreidimensionalen Raum muss man entsprechende Flächen eintragen. Das auf diese Weise eingeschlossene Volumen ergibt die Wigner-Seitz-Zelle.

Im Allgemeinen ist das Pendant im Reziproken Raum, die Brillouin-Zone, wichtiger als die Wigner-Seitz-Zelle selbst.

4.1.6 Die Koordinationszahl

Die Koordinationszahl ist der Bruchteil des direkten Raumes, der von identischen, sich berührenden Kugeln auf den Gitterpunkten einer Kristallstruktur ausgefüllt wird. Man zählt sie, indem man die nächsten Nachbarn der *selben* Atomsorte zählt.

Für die einfachen Kristallstrukturen sind die Koordinationszahlen bekannt.

4.2 Einfache Kristallstrukturen

Bei Metallen und Ionenkristallen wird die Packungsdichte maximiert. Bei Nichtmetallen wird die Kristallstruktur stattdessen durch die Orbitale der Atome bzw. Moleküle bestimmt.

- simple cubic
- body centered cubic
- face centered cubic
- (double) hexagonal closed packed

4.2.1 Packungsdichte

Die meisten Metalle kristallisieren so, dass sie eine hohe Packungsdichte P erreichen. Es bringt das genutzte Volumen in ein Verhältnis zu dem freien Volumen. Dadurch entstehen die einfachen Kristallstrukturen.

Bei Nichtmetallen wird die Kristallstruktur durch die Orbitale der Atome/Moleküle bestimmt. Die Packungsdichte ist dabei nicht mehr entscheidend.

Für die einfachen Kristallstrukturen sind die Packungsdichten bekannt.

4.2.2 Metalle

In der Metallbindung werden die Valenzelektronen delokalisiert, daher ist die Packungsdichte für die Bindung relevant. Da außer bei Alkalimetallen auch ein Bindungsanteil kovalenter Bindung auftritt, ist dies nicht immer das einzige Kriterium. Daher sind nur wenige Bravaisgitter realisiert. Die Koordinationszahlen für diese sind bekannt.

Die Bandstruktur von Metallen ist durch ein teilgefülltes Leitungsband charakterisiert.

- simple cubic
- body centered cubic
- face centered cubic
- (double) hexagonal closed packed

4.2.2.1 simple cubic (sc) Bei einem sc-Gitter liegt immer ein Gitterpunkt an jeder Ecke eines gedachten Würfels.

- Nur Polonium kristallisiert in dieser Gitterstruktur.
- Packungsdichte $P_{sc} \approx 0.54$
- Koordinationszahl 6
- Primitive Translationen \vec{a}_i zeigen von einer Würfecke auf benachbarte Würfecken.
- Das reziproke Gitter ist ebenfalls ein sc-Gitter.
- bcc-Gitter können als sc mit zweiatomiger Basis dargestellt werden.

$$\vec{a}_1 = a \cdot \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \\ 0 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_2 = a \cdot \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \\ 0 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_3 = a \cdot \begin{pmatrix} 0 \\ 0 \\ 1 \end{pmatrix}$$

4.2.2.2 body centered cubic (bcc) Bei einem bcc-Gitter liegt immer ein Gitterpunkt an jeder Ecke eines gedachten Würfels, zudem liegt ein Gitterpunkt im Zentrum ebendieses Würfels.

- 17 Metalle, u.a. Eisen und Alkalimetalle, treten in dieser Form auf.
- Packungsdichte $P_{\text{bcc}} \approx 0.68$
- Koordinationszahl 8
- Primitive Translationen \vec{a}_i zeigen von einer Würfecke auf benachbarte Körperzentrierte Punkte
- Das reziproke Gitter ist ein fcc-Gitter.
- Die Konventionelle Einheitszelle ist einfach-kubisch (sc), mit zweiatomiger Basis
- Die Vektoren $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$ und $\vec{d}_2 = a/2(1, 1, 1)^T$ weisen von einem Gitterpunkt auf die beiden Elemente der Basis.
- Der Strukturfaktor $S_{\vec{G}}$ verschwindet für viele Netzebenen

$$\vec{a}_1 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \\ 1 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_2 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} 1 \\ -1 \\ 1 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_3 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} -1 \\ 1 \\ 1 \end{pmatrix} S_{\vec{G}} = \begin{cases} 2 & \Leftrightarrow nh + nk + nl \text{ gerade} \\ 0 & \Leftrightarrow nh + nk + nl \text{ ungerade} \end{cases}$$

4.2.2.3 face centered cubic (fcc) Bei einem fcc-Gitter liegt immer ein Gitterpunkt an jeder Ecke eines gedachten Würfels, zudem liegt je ein Gitterpunkt im Zentrum der Würfeloberflächen.

- 24 Metalle kristallisieren in dieser Gitterstruktur.
- Packungsdichte $P_{\text{fcc}} \approx 0.74$
- Dies ist die dichtestmögliche Kugelpackung
- Vermutung von Kepler, Beweis 2017
- Es gibt 3 verschiedene "Schichten": Die Stapelfolge folgt dem Muster A, B, C, A, B, C
- Koordinationszahl 12: 6 Würfecken und 6 Flächenzentrierte Punkte
- Das reziproke Gitter ist ein bcc-Gitter.
- Primitive Translationen \vec{a}_i zeigen von einer Würfecke auf benachbarte Flächenzentrierte Punkte
- Verschiedene Ebenen, z.B. die (111)-Ebene, haben eine hexagonale Struktur.
- Der Strukturfaktor $S_{\vec{G}}$ verschwindet für einige Netzebenen

$$\vec{a}_1 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} 1 \\ 1 \\ 0 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_2 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \\ 1 \end{pmatrix} \wedge \vec{a}_3 = \frac{a}{2} \cdot \begin{pmatrix} 0 \\ 1 \\ 1 \end{pmatrix} S_{\vec{G}} = \begin{cases} 4 & \Leftrightarrow h, k, l \text{ gerade} \\ 4 & \Leftrightarrow h, k, l \text{ ungerade} \\ 0 & \Leftrightarrow \text{sonst} \end{cases}$$

4.2.2.4 hexagonal closed packed (hcp) Auf jeder Ebene sind die Kugeln hexagonal angeordnet. Anders als bei dem fcc-Gitter gibt es hier nur zwei verschiedene Schichten. Die Stapelfolge ist A, B, A, B und unterscheidet sich von der des fcc-Gitters.

Die Basis ist zweiatomig, die Vektoren $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$ und $\vec{d}_2 = a/3(\vec{a}_1 + \vec{a}_2) + \vec{a}/2$ weisen von einem Gitterpunkt auf die beiden Elemente der Basis.

- 36 Metalle kondensieren in dieser Gitterstruktur.
- Die Packungsdichte beträgt $P_{\text{hcp}} \approx 0.74$, ebenso wie beim fcc-Gitter.
- Es gibt auch *double hexagonal closed packed* (dhcp).

4.2.3 Ionenkristalle

Ionenkristalle werden immer mit einer mehratomigen Basis gebildet. Die Vektoren \vec{d}_i geben jeweils die Positionen der Atome an, gemessen vom zugeordneten Gitterpunkt. Eine Gitterstruktur ist genau dann energetisch sinnvoll, wenn sich die unterschiedlich geladenen Ionen berühren und die gleichgeladenen Ionen sich *nicht* berühren. Ionische Bindung wird durch die Coulomb-Wechselwirkung bestimmt.

Seien r_+ der Radius der größeren Ions und r_- der Radius des kleineren Ions. Bei einem Größenverhältnis von $\frac{r_+}{r_-} < \frac{1}{\sqrt{3}-1}$ wird üblicherweise die CsCl-Struktur eingenommen. Bei $\frac{r_+}{r_-} < \frac{1}{\sqrt{2}-1}$ wird üblicherweise die ZnS-Struktur eingenommen, ansonsten ist die NaCl-Struktur energetisch sinnvoll.

4.2.3.1 Cäsiumchlorid-Struktur Die Cäsiumchlorid-Struktur ist eine bcc-Struktur mit einer zweiatomigen Basis. Sie eignet sich für Ionen, deren Radien sich stark unterscheiden.

Die Basis wird durch die unterschiedlich geladenen Ionen gebildet. Ein Ion ist an der Position $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$, das zweite Ion an der Position $\vec{d}_2 = a/2(1, 1, 1)^T$.

Seien r_+ der Radius der größeren Ions und r_- der Radius des kleineren Ions. Dann ist die CsCl-Struktur bei einem Größenverhältnis von $\frac{r_+}{r_-} < \frac{1}{\sqrt{3}-1}$ sinnvoll, ansonsten würden sich die größeren Ionen berühren. In diesem Fall wird üblicherweise die NaCl-Struktur eingenommen, auch die Zinkblende-Struktur ist dann möglich.

4.2.3.2 NaCl-Struktur Die Gitterstruktur von NaCl ist eine fcc-Struktur mit einer zweiatomigen Basis.

Die Basis wird durch die unterschiedlich geladenen Ionen gebildet. Ein Ion ist an der Position $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$, das zweite Ion an der Position $\vec{d}_2 = a/2(1, 0, 0)^T$.

Seien r_+ der Radius der größeren Ions und r_- der Radius des kleineren Ions. Bei einem Größenverhältnis von $\frac{r_+}{r_-} < \frac{1}{\sqrt{3}-1}$ wird üblicherweise die CsCl-Struktur eingenommen. Bei $\frac{r_+}{r_-} > \frac{1}{\sqrt{2}-1}$ wird üblicherweise die ZnS-Struktur eingenommen. Befindet sich das Größenverhältnis zwischen diesen Grenzen, ist die NaCl-Struktur energetisch sinnvoll.

4.2.3.3 Zinkblendestruktur Die Gitterstruktur einer Zinkblende ZnS ist eine fcc-Struktur mit einer zweiatomigen Basis. Sie ähnelt der Diamantstruktur, allerdings mit verschiedenen Basiselementen.

Die Basis wird durch die unterschiedlich geladenen Ionen gebildet. Ein Ion ist an der Position $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$, das zweite Ion an der Position $\vec{d}_2 = a/4(1, 1, 1)^T$. Die Position des zweiten Ions unterscheidet die ZnS-Struktur von der NaCl-Struktur.

Seien r_+ der Radius der größeren Ions und r_- der Radius des kleineren Ions. Bei $\frac{r_+}{r_-} > \frac{1}{\sqrt{2}-1}$ wird üblicherweise die ZnS-Struktur eingenommen. Wird dieses Größenverhältnis unterschritten, wird die NaCl-Struktur eingenommen, auch die CsCl-Struktur ist dann möglich.

4.2.4 Nichtmetalle

Bei Nichtmetallen wird die Kristallstruktur durch die Orbitale der Atome/Modeküle bestimmt. Die Packungsdichte ist hier nicht entscheidend, sondern der Überlapp der Orbitale, die eine Kovalente Bindung eingehen. Ein Beispiel dafür ist die Diamantstruktur. Auch andere Bindungen können auftreten, so werden die verschiedenen Schichten von Graphit durch die Van-der-Waals-Wechselwirkung zusammengehalten, man spricht dann auch von Van-der-Waals-Materialien.

- Diamantstruktur
- Graphit

4.2.4.1 Diamantstruktur Die Diamantstruktur eine fcc-Struktur mit einer zweiatomigen Basis. Neben Kohlenstoff kristallisieren auch Silizium und Germanium in der Diamantstruktur.

Ein Atom ist an der Position $\vec{d}_1 = a/2(0, 0, 0)^T$, ein zweites Atom an der Position $\vec{d}_2 = a/4(1, 1, 1)^T$. Die Positionen der Basiselemente entsprechen denen in der Zinkblende-Struktur, die allerdings verschiedene Ionen als Basiselemente besitzt.

Die Struktur wird dann eingenommen, wenn vier sp^3 -Orbitale eine Kovalente Bindung eingehen, diese ist in alle Richtungen sehr stabil.

Der Strukturfaktor $S_{\vec{G}}$ verschwindet für einige Netzebenen. Hierbei bezeichnet n die Ordnung des Beugungsreflexes.

$$S_{\vec{G}} = \begin{cases} 4 & \Leftrightarrow h, k, l \text{ gerade} \wedge (h + k + l) = 4n \\ 4 & \Leftrightarrow h, k, l \text{ ungerade} \\ 0 & \Leftrightarrow \text{sonst} \end{cases}$$

4.2.4.2 Graphit Graphit bildet durch eine kovalente Bindung stabile Schichten, indem drei sp^2 -Orbitale die Bindung eingehen. Dabei ist noch ein Orbital frei, das für eine Van-der-Waals-Bindung verwendet werden kann. Deshalb zählt Graphit als Van-der-Waals-Material.

4.3 Direkte atomar aufgelöste Abbildung von Festkörpern

4.3.1 Transmissionselektronenmikroskop

Ein hochenergetischer Elektronenstrahl, der ähnlich wie Licht unterschiedlich fokussiert werden kann, schießt auf eine dünne Probe ($< 10\text{nm}$). Dadurch wird ein Bild auf einem Schirm ein Bild erzeugt. Je nach Einstellung kann man ein Beugungsbild oder ein Realraumbild / Ortsraumbild erzeugen. Dies nennt man Transmissionselektronenmikroskop (TEM).

Bei einer Energie von ca 100keV erhält man eine Wellenlänge von $\lambda_e \approx 4 \cdot 10^{-12}\text{m}$

$$\lambda_e = \frac{h}{p} = \frac{4}{\sqrt{2m_e E}}$$

Der Streuwinkel α ist wegen sphärischer Aberration geladener Teilchen sehr klein. Die Auflösung $\approx \frac{\lambda_e}{\sin(\alpha)}$ ist dafür sehr gering.

Durch aberrationskorrigierte Transmissionselektronenmikroskopen kann man inzwischen Wellenlängen von unter 0.8\AA erzeugen. Damit kann man einzelne Atome messen und z.B. "falsche" Atomsorten im Gitter detektieren.

Ist die Energie der Elektronen jedoch zu groß, kommt es zu Kernreaktionen.

4.3.2 Rastertunnelmikroskop

Das Rastertunnelmikroskop (STM) basiert auf dem Tunneleffekt der Quantenmechanik. Über einen Piezoröhrchen kriegt man einen sehr feinen Sensor, der Oberfläche misst. Die angelegte Spannung erzeugt eine Energie eV , die kleiner als die Austrittsenergie Φ der gebunden Elektronen ist.

Das STM kann nur leitende Materialien messen. Das Rasterkraftmikroskop ist eine Weiterentwicklung, die auch nichtleitende Materialien messen kann.

4.3.3 Rasterkraftmikroskop

Das Rasterkraftmikroskop (AFM) misst die wirkende Kraft und kann - anders als das Rastertunnelmikroskop - auch nichtleitende Materialien an der Oberfläche vermessen.

4.3.4 Feldionenmikroskop

Ein Feldionenmikroskop (FIM) ionisiert ein Gas an der Spitze über der Messprobe.

4.4 Klassifikation der Gitter und Kristallsymmetrien

4.4.1 Raumgruppe

Die Raumgruppe ist die Vereinigung von Translationsgruppe und Punktgruppe.

4.4.1.1 Translationsgruppe Die Gruppe der Translationen. Sie bildet zusammen mit der Punktgruppe die Raumgruppe.

4.4.1.2 Punktgruppe Die Menge der Operationen in einem Raum, die mindestens *einen* Punkt unverändert lassen. Es gibt zwei gängige Notationen: Die Schönfliess-Notation und die Internationale Notation.

1. Drehung um 1, 2, 3, 4, 6-zählige Achsen.
2. Inversion: $\vec{r} \mapsto -\vec{r}$
3. Spiegelung an einer Ebene
4. Drehinversion: Erst Drehung, dann Inversion
5. Drehspiegelung: Erst Drehung, dann Spiegelung senkrecht zur Drehachse

Die 5-zählige Achse gehört nicht dazu, da es keine lückenlose Abdeckung des Raumes ermöglicht.

4.4.2 Schönfliess-Notation

Wie auch die internationale Notation wird die Schönfliess-Notation zur Beschreibung von Operationen der Punktgruppe verwendet.

1. Drehung um 1, 2, 3, 4, 6-zählige Achsen: (c_n)
2. Inversion: (I)
3. Spiegelung an einer Ebene (σ)
4. Drehinversion: keine Notation vorhanden
5. Drehspiegelung: (s_n)

4.4.3 Internationale Notation

Wie auch die Schönfliess-Notation wird die internationale Notation zur Beschreibung von Operationen der Punktgruppe verwendet.

1. Drehung um 1, 2, 3, 4, 6-zählige Achsen: $n \in \{1, 2, 3, 4, 6\}$
2. Inversion $\vec{r} \mapsto -\vec{r}$: $\bar{1}$
3. Spiegelung an einer Ebene m
4. Drehinversion: \bar{n}
5. Drehspiegelung: keine Notation vorhanden

4.4.4 Kristallsysteme

Für Bravaisgitter gibt es 7 kristallographische Punktgruppen, die *Kristallsysteme*. Insgesamt gibt es 14 Bravaisgitter.

Eselsbrücke um die Reihenfolge der Symmetrien zu merken: "Katermut".

1. kubisch: P, I, F
2. tetragonal: P, I
3. rhombisch: P, I, F, C
4. monoklin: P, C
5. triklin: P
6. hexagonal: P
7. rhomboedrisch: P

Bedeutungen:

- P: primitiv
- I: raumzentriert
- F: flächenzentriert
- C: basiszentriert

fcc und bcc sind Spezialfälle des tetragonalen Gitters (bct).

4.5 nicht-sphärische Basis

Heftet man an diese Gruppen eine nicht-sphärische Basis, verändert das die Symmetrie. Es gibt dann 32 kristallographische Punktgruppen und 230 kristallographische Raumgruppen. Hier treten auch Translationen auf, die keine Gitter-

vektoren sind. Solche Symmetrieoperationen können z.B. eine Schraubenachse oder eine Gleitspiegelebene sein.

5 2. Defekte in Kristallen

Im thermodynamischen Gleichgewicht kann es bei endlichen Temperaturen keine defektfreien Kristalle geben.

Bei künstlich erstellten Kristallen kann man technisch planare Defekte verhindern, sogar (größtenteils) Liniendefekte. Punktdefekte kann man jedoch nicht verhindern. Zwischengitteratome und Leerstellen kann man auch athermisch durch Beschuss mit energiereichen Teilchen erzeugen.

Es gibt 3 Kategorien an Defekten: 1. Punktdefekte 2. Liniendefekte 3. Planare Defekte

5.1 Punktdefekte

- Leerstellen
- Bei Ionenkristallen bestimmen die Leerstellen die Leitfähigkeit
- Zwischengitteratome
- Fremdatome

Punktdefekte erhöhen den spezifischen Widerstand in Metallen.

5.2 Liniendefekte

- Versetzungen
- verursachen Kaltverfestigung
- Burgers-Vektor
- Stapelfehler
- Korngrenzen

5.3 Punktdefekte

5.3.1 Leerstellen

Die Kristallstruktur legt fest, wo in einem Kristall Atome sitzen sollten. Es kann sein, dass einzelne dieser Positionen nicht besetzt sind, dies nennt man Leerstellen. Es kann andererseits aber auch sein, dass an zusätzlichen Positionen Atome eingefügt sind, diese nennt man Zwischengitteratome.

Ein Schottky-Defekt ist ein fehlendes Atom im Gitter, ein Gitterpunkt ist unbesetzt.

Seien der Druck p und die Temperatur T konstant, dann wird das Gibbs-Potential $G = U - TS + pV$ im Gleichgewicht minimal. U beschreibt die Energie pro Leerstelle, S die Entropie. Der Term $-TS$ zeigt, dass Leerstellen die Konfigurationsentropie S_{konf} erhöhen: Man hat deutlich mehr mögliche Mikrozustände, wenn es Lücken gibt.

Typischerweise hat eine Leerstelle eine Energie $\varepsilon_0 \approx 1\text{eV}$, Bindungsenergien liegen bei ca $1\text{eV} - 5\text{eV}$.

Durch die Temperaturabhängigkeit der Leerstellenkonzentration wachsen bzw. schrumpfen Kristalle bei Temperaturänderung.

5.3.2 Wachsen und Schrumpfen von Kristallen

Die Struktur von Kristallen wächst und schrumpft bei Temperaturänderung ΔT . Dies hat nichts mit der Längenausdehnung bei ΔT zu tun. In diesem Fall ändert sich der Abstand zwischen den Atomen, aber es gibt keine strukturellen Änderungen.

Ursache hierfür ist die Temperaturabhängigkeit der Leerstellenkonzentration.

Bei Temperaturerhöhung können neue Leerstellen eingebaut werden und der Kristall wächst, bei Absenkung der Temperatur wandern die Leerstellen an den Rand und der Kristall schrumpft.

Zur Erklärung dieses Phänomens ist es wichtig, dass das Gibbs-Potential minimiert wird, die Minimierung der inneren Energie erklärt das Phänomen nicht.

5.4 Hüpfrequenz

$$\nu = \nu_0 \exp \left[-\frac{\varepsilon_m}{k_B T} \right]$$

Im B-Praktikum gibt es einen Versuch mit Cu_3Au . Zur Erklärung ist es wichtig, dass das Gibbs-Potential minimiert wird. Minimierung der inneren Energie erklärt das Phänomen nicht. ### Leitfähigkeit Bei Ionenkristallen wird die Leitfähigkeit größtenteils durch die Anzahl der Leerstellen bestimmt. Dadurch gibt es eine *Atommobilität* und der Ionenkristall kann Elektrizität leiten.

Bei praktisch allen anderen Kristallsorten, insbesondere bei Metallen, ist *Elektronenmobilität* für die Leitfähigkeit verantwortlich.

5.4.1 Zwischengitteratome

Die Kristallstruktur legt fest, wo in einem Kristall Atome sitzen sollten. Es kann sein, dass einzelne dieser Positionen nicht besetzt sind, dies nennt man Leerstellen. Es kann andererseits aber auch sein, dass an zusätzlichen Positionen Atome eingefügt sind, diese nennt man Zwischengitteratome (ZGA).

ZGA führen zu einer großen Gitterverzerrung und damit zu einer hohen Energie $\varepsilon_0 \approx 3\text{eV}$ für diesen Defekt. Daher sind die Konzentrationen von Zwischengitteratomen deutlich geringer als die von Leerstellen ($n_{\text{ZGA}} \ll n_{\text{Leer}}$).

Auch kleine Fremdatome können ZGA sein.

5.4.2 Fremdatome

Die Kristallstruktur legt fest, welche Atome an welcher Position sein sollten. Es kommt vor, dass ein falsches Atom eingefügt wurde. Dies ist ein Punktdefekt.

Diese Fremdatome können *substitutionell* sein, d.h. sie substituieren ein Atom an einem regulären Gitterplatz. Alternativ sind sie *intersubstitutionell*, d.h. es sind Zwischengitteratome. Dies funktioniert nur, wenn die Fremdatome klein sind.

Fremdatome können Versetzungsquellen sein.

5.5 Versetzungen

Versetzungen sind Liniendefekte, bei denen eine Gitterstörung längs einer Linie auftritt.

- Stufenversetzung
- Schraubenversetzung
- Versetzungsquellen

Die Energie, um eine Versetzung zu erzeugen, ist größer als die Bindungsenergie eines Atoms, aber in einer ähnlichen Größenordnung. Die Verschiebbarkeit hängt von der Orientierung des Burgersvektors ab.

5.5.1 Operative Definition

1. Schneide mit einem “magischen” Volterra-Messer entlang einer Kristallebene auf.
2. Schiebe eine der getrennten Volumina um eine Gitterlänge \vec{b} . Dort, wo geschnitten wurde, wird der Kristall um eine Ebene verschoben, sodass dort eine überflüssige Ebene entsteht. \vec{b} ist der Burgersvektor.
3. Setze den Kristall wieder zusammen.
4. Relaxiere den Kristall durch leichte Schwingungen, sodass die Bindungsenergien wieder minimiert werden.

Dadurch ist eine Versetzungslinie entstanden: Eine Ebene des Kristallgitters endet an dem Punkt, wo beide Ebenen getrennt waren.

5.5.2 Stufenversetzung

Eine Schraubenversetzung ist ein Liniendefekt, dessen Burgersvektor senkrecht zur Versetzungslinie ist.

5.6 Verschiebungen

Verschiebungen sind damit quasi gequantelt im \vec{b} , da die Gitterstruktur erhalten bleiben muss. Die aufzuwendende Arbeit W ist kann für die Stufenversetzung durch die Verformungsarbeit ermittelt werden.

$$W = A \cdot \sigma \cdot \underbrace{\frac{2\pi r b}{A}}_{\text{mittlere Verformung}} b = 2\pi r b^2 \sigma .$$

5.6.1 Schraubenversetzung

Versetzungen sind Liniendefekte, bei denen eine Gitterstörung längs einer Linie auftritt.

- Stufenversetzung
- Schraubenversetzung
- Versetzungsquellen

Die Energie, um eine Versetzung zu erzeugen, ist größer als die Bindungsenergie eines Atoms, aber in einer ähnlichen Größenordnung. Die Verschiebbarkeit hängt von der Orientierung des Burgersvektors ab.

5.6.2 Burgersvektor

Der Burgersvektor \vec{b} ist der Schließungswinkel beim Umlauf um eine Versetzung.

Bei einer Stufenversetzung ist \vec{b} immer senkrecht zur Gleitebene, bei einer Schraubenversetzung parallel zur Gleitebene.

¹: Benannt nach dem Niederländischen Wissenschaftler Jan Burgers.

5.6.3 Frank-Read-Quelle (Versetzungsquelle)

Eine Versetzung ist zwischen 2 Punkten im Gitter fixiert, beispielsweise zwischen zwei Fremdatomen.

Durch eine äußere Schubspannung wird die Versetzung vergrößert und wächst zu einem Ring. Sobald diese ringförmige Linie sich berührt, wird sie als Ring abgelöst und ein neuer Versetzungsring kann entstehen. Auf diese Weise können Versetzungen wachsen. Schrumpfen können sie allerdings nicht.

5.6.4 Stapelfehler

Es treten in der Realität immer wieder Stapelfehler auf, die die Kristallstruktur in einer Ebene verschieben. Dies ist ein Liniendefekt.

5.6.5 Kaltverfestigung

Wird ein weiches Material mit wenigen Versetzungen verformt, entstehen üblicherweise neue Versetzungen. Die Versetzungslinien "verhaken" sich und machen Verformungen schwierig bis unmöglich. Auf Dauer wird das Material spröde und es bricht. Dabei wird ein weiches Material durch plastische Verformung fest. Diesen Prozess nennt man Kaltverfestigung (eng. *work hardening*).

Metalle sind *duktil*, also formbar; Keramiken sind *spröde*.

5.6.5.1 Elastische Verformung Durch Kraft wird ein Stoff verformt. Ohne weitere Kraft wird die ursprüngliche Form wieder angenommen, im Gegensatz zu Plastischer Verformung.

5.6.5.2 Plastische Verformung Durch Kraft wird ein Stoff verformt. Auch ohne weitere Kraft bleibt diese neue Form erhalten, im Gegensatz zu Elastischer Verformung.

Durch Gleiten scheren dichtgepackte Kristallebenen aneinander ab. Auf einem Bild sieht dies ähnlich wie ein Röntgenbild eines Knochenbruchs aus.

¹1

Beim Scheren des Kristalls wird nicht die komplette Scherebene, sondern nur die Linie der Versetzung verschoben. Diese kann aus dem Kristall herausgeschoben werden. Dadurch entsteht plastische Verformung.

Die Gleitebenen sind senkrecht zur den Versetzungslinien, daher gibt es spezielle Scherlinien, an denen der Kristall geschert werden kann. Dies geht nicht in alle Richtungen, sondern nur parallel zum Burgers-Vektor \vec{b} .

6 3. Beugung

Für passende Strahlung wirkt ein Kristall als Beugungsgitter. Röntgenstrahlung ist die häufigste verwendete Strahlung.

Oft nimmt man vereinfachend an, dass bei der Streuung keine Energieverluste auftreten.

Die Erklärung nach Laue beschreibt dieses Phänomen dadurch, dass jedes Atom einfallende Strahlung isotrop abstrahlt und als Punktstrahler angenommen werden kann.

Die Erklärung nach Bragg nimmt dagegen an, dass an jeder Netzebene ein kleiner Teil der Strahlung gestreut wird.

Es gibt verschiedene praktikable Verfahren, um Messungen durchzuführen.

6.1 Das reziproke Gitter

6.1.1 Das reziproke Gitter

Eine gitterperiodischen Funktion $f(\vec{r}) = f(\vec{r} + \vec{R})$ kann auch als Fourierreihe $\mathcal{F}(f(\vec{r}))$ dargestellt werden. Die Menge aller \vec{G} erfüllt $e^{i\vec{G}\vec{R}} = 1$ und definiert somit reziprokes Gitter.

$$f(\vec{r}) = \mathcal{F}(f(\vec{r})) = \sum_{\vec{G}} f_{\vec{G}} e^{i\vec{G}\vec{R}} = 1 f_{\vec{G}} = \frac{1}{V} \int_V f(\vec{r}) e^{-i\vec{G}\vec{R}}$$

Dieses ist ein Bravaisgitter, da \vec{G} durch ganzzahlige k_i und Basisvektoren \vec{b}_i dargestellt werden kann. Die Basisvektoren sind die Entsprechung zu Primitiven Translationen im direkten Gitter. V ist hier das Volumen einer Einheitszelle. Die Vektoren \vec{b}_i haben die Einheit m^{-1} , da sie Wellenvektoren $k = \frac{2\pi}{\lambda}$ entsprechen, und können aus den primitiven Translationen \vec{a}_i ermittelt werden.

$$\begin{aligned}\vec{G} &= k_1 \vec{b}_1 + k_2 \vec{b}_2 + k_3 \vec{b}_3 \\ \vec{b}_1 &= \frac{2\pi}{V_{\text{Zelle}}} (\vec{a}_2 \times \vec{a}_3) \\ \vec{b}_2 &= \frac{2\pi}{V_{\text{Zelle}}} (\vec{a}_3 \times \vec{a}_1) \\ \vec{b}_3 &= \frac{2\pi}{V_{\text{Zelle}}} (\vec{a}_1 \times \vec{a}_2) \\ \forall i, j \in \{1, 2, 3\} : \vec{a}_i \vec{b}_j &= \delta_{ij}\end{aligned}$$

Das Gitter im Realraum wird zur Unterscheidung vom reziproken Gitter direktes Gitter genannt.

- sc ist reziprok ebenfalls reziprok sc
- fcc ist reziprok bcc und umgekehrt
- Die 1. Brillouinzone ist das Äquivalent der Wigner-Seitz-Zelle im reziproken Raum
- Zu jedem reziproken Gittervektor \vec{G} gibt es eine Netzebenenschar, die senkrecht zu \vec{G} steht und den Abstand d haben. Der kürzeste zu \vec{G} parallele Gittervektor ist \vec{G}_{\min} mit $|\vec{G}_{\min}| = \frac{2\pi}{d}$.
- Die ganzzahligen Komponenten von \vec{G}_{\min} sind die Millerschen Indizes.

6.2 Literatur

1. Vorlesung: Festkörperphysik
2. (Gross and Marx 2012)
3. (Hunklinger 2011) ### Das direkte Gitter Das direkte Gitter ist das Gitter im realen Raum. Dieser Begriff wird zur Unterscheidung zum reziproken Gitter verwendet. Die primitiven Translatoren \vec{a}_i sind im direkten Gitter definiert.

6.2.1 Die Brillouinzone

Die 1. BZ ist die Menge aller Punkte im reziproken Gitter, die näher an einem Gitterpunkt liegen als an allen anderen Gitterpunkten liegen. Sie beschreibt die Umgebung eines Gitterpunktes und ist eine primitive Zelle. Sie entspricht der Wigner-Seitz-Zelle im direkten Raum.

Daher erfüllt sie wie die primitive Einheitszelle den Raum ohne Lücke und ohne Überlapp. Durch ihre Konstruktion repräsentiert sie die volle Symmetrie des Gitters.

Im zweidimensionalen Raum wird sie konstruiert, indem die Mittelsenkrechten zwischen benachbarten Gitterpunkten eingetragen, im dreidimensionalen Raum muss man entsprechende Flächen, die Bragg-Ebenen, eintragen. Das auf diese Weise eingeschlossene Volumen ergibt die 1. BZ.

Wird eine Welle an einem Punkt im reziproken Gitter gestreut, so wird sie dann reflektiert wenn sie auf dem Rand der 1. BZ endet.

6.3 Literatur

1. Vorlesung: Festkörperphysik
2. (Gross and Marx 2012)
3. (Hunklinger 2011) ### Netzebenen Eine Netzebene ist eine Ebene durch 3 Gitterpunkte eines Bravaisgitters, die nicht auf einer Linie liegen. Eine Netzebene enthält unendlich viele Gitterpunkte. Netzebenen werden durch die Millerschen Indizes beschrieben.

6.4 Netzebenenschar

Eine Netzebenenschar ist eine Menge äquidistanter und paralleler Netzebenen, die alle Gitterpunkte enthalten.

6.5 Klassifizierung von Netzebenenscharen

Für jede Netzebenenschar mit Ebenenabstand d gibt es reziproke Gittervektoren senkrecht auf diesen Ebenen. Der kürzeste dieser reziproke Gittervektoren \vec{G}_{\min} hat die Länge $|\vec{G}_{\min}| = \frac{2\pi}{d}$.

Umgekehrt gibt es zu jedem reziproken Gittervektor \vec{G} eine Netzebenenschar, die senkrecht zu \vec{G} steht und den Abstand d haben. Der kürzeste zu \vec{G} parallele Gittervektor ist \vec{G}_{\min} mit $|\vec{G}_{\min}| = \frac{2\pi}{d}$.

6.5.1 Millersche Indizes

Die Millerschen Indizes sind die Komponenten des kürzesten reziproken Gittervektors auf einer Netzebenenschar. Sie sind ganze Zahlen ohne gemeinsamen Teiler. Eine Ebene mit Millerschen Indizes (hkl) steht also senkrecht auf $\vec{G} = h\vec{b}_1 + k\vec{b}_2 + l\vec{b}_3$. $\{\vec{b}_i\}$ sind dabei Gittervektoren, die reziprok zu den Kristallachsen $\{\vec{a}_i\}$ der konventionellen Einheitszelle sind.

Eine äquivalente Definition im direkten Gitter nutzt die Netzebenen:

1. Bestimme Achsenabschnitte einer Netzebene mit den Kristallachsen in Einheiten von $\{\vec{a}_i\}$.
2. Bilde Kehrwerte dieser Zahlen und erweitere Brüche auf kleinste ganze Zahlen.
3. Das Ergebnis (hkl) sind die Millerschen Indizes dieser Ebene.

6.5.2 Notation von Ebenen

Netzebenen sowie Richtungen in Kristallen werden durch die Millerschen Indizes beschrieben.

Einen negativen Achsenabschnitt kennzeichnet man durch einen Strich über der Zahl, z.B. $(\bar{1}00)$. Ein Achsenabschnitt im Unendlichen wird durch 0 indiziert, da $\frac{1}{\infty} \rightarrow 0$. Für hohe Zahlen schreibt man z.B. $(12\ 13\ 24)$, Sonderzeichen werden nicht verwendet.

Im kubischen Gitter stehen die Ebenen (hkl) und die Richtungen $[hkl]$ senkrecht aufeinander, in anderen Kristallsystemen gilt dies nicht. Die Richtungen $[110]$, $[100]$ und $[111]$ werden zudem durch besondere Punkte wie dem Γ -Punkt bezeichnet.

6.6 Ebenen

Eine einzelne Ebene wird durch runde Klammern, z.B. (100) , dargestellt. Meint man alle äquivalenten Ebenen, nutzt man geschweifte Klammern, beispielsweise $\{100\}$.

$n(111)$ oder (nnn) beschreibt die n -te Beugungsebene in der (111) -Ebene.

6.7 Richtungen

Richtungen im Kristall werden durch die kleinsten ganzen Zahlen $[n_1, n_2, n_3]$ angegeben, die dasselbe Verhältnis wie die selben Komponenten des Richtungsvektors $\vec{R} = n_1\vec{a}_1 + n_2\vec{a}_2 + n_3\vec{a}_3$ haben. Einen Satz äquivalenter Richtungen stellt man in spitzen Klammern, z.B. $\langle 100 \rangle$, dar.

6.8 Merkhilfe

- Ebenen haben keine Kanten, daher werden zur Notation runde oder geschweifte Klammern verwendet.
- Richtungen sind Vektoren, deswegen werden zur Notation eckige oder spitze Klammern verwendet.

6.9 Beugungsbedingungen

6.9.1 Beugungsbedingung nach Laue

Ein Beugungsbild entsteht durch Interferenz von streuenden Atomgruppen, die Basis, die an die Gitterpunkte angeheftet sind. Jedes Atom strahlt einfallende Strahlung isotrop ab und kann als Punktstrahler angenommen werden.

Der Gangunterschied zwischen verschiedenen reflektierten Strahlen ist durch $d \cos \theta + d \cos \theta' = \vec{d} \cdot (\vec{n} - \vec{n}')$, wobei θ der Winkel zwischen dem Strahl und der Verbindungslinie zwischen beiden Punktstrahlern ist.

Damit es Streureflexe gibt, müssen alle Punktstrahler konstruktiv interferieren. Dies ist gegeben, falls das Skalarprodukt des Ortsvektors \vec{R} (des Gitterpunktes) und der Differenz der Wellenvektoren ein Vielfaches von 2π ist, also wenn $\vec{R} \cdot (\vec{k} - \vec{k}') = 2\pi m$. \vec{k} ist hierbei der Wellenvektor des einfallenden Strahls und \vec{k}' der des am hinteren Atoms reflektierte Strahl.

Dies ist äquivalent zu $\exp[i(\vec{k} - \vec{k}')\vec{R}] = 1$, die Differenz der Wellenvektoren muss also ein reziprokes Gitter $\vec{G} = \pm(\vec{k} - \vec{k}')$ beschreiben. Dies bedeutet, dass die Projektion des einfallenden Wellenvektors \vec{k} auf den Gittervektor \vec{G} der halbe Gittervektor $\frac{\vec{G}}{2}$ sein muss.

$$\vec{G} = (\vec{k} - \vec{k}')\vec{k} \cdot \frac{\vec{G}}{|\vec{G}|} = \frac{|\vec{G}|}{2}$$

Daher werden alle Wellenvektoren, die auf den Bragg-Ebenen enden, reflektiert. Dies ist äquivalent zu der Aussage, dass alle Wellenvektoren, die auf der Grenze der Brillouinzone enden, reflektiert werden.

Diese Bedingung kann mit der Evald-Konstruktion besonders anschaulich beschrieben werden.

Die Bragg-Bedingung kann man aus der Laue-Bedingung herleiten.

6.9.2 Bragg-Ebenen

Die senkrechten Ebenen in der Mitte zwischen zwei Netzebenen im reziproken Gitter werden Bragg-Ebenen genannt. Sie bilden die Grenzflächen der 1. Brillouinzone.

Alle Wellenvektoren, die an einem Gitterpunkt starten und auf einer Bragg-Ebene enden, werden reflektiert. Dies geht aus der Laue-Bedingung für Reflektion hervor.

6.9.3 Evald-Konstruktion

Die Evald-Konstruktion ist eine besonders anschauliche Darstellung der Laue-Bedingung für Reflektion.

- Der einfallende Wellenvektor \vec{k} endet am Ursprung.
- Schlage Kreis vom Radius k um Anfangspunkt von \vec{k} .
- Schneidet der Kreis neben dem Ursprung einen weiteren Gitterpunkt, so gibt es für diesen Streuvektor einen Beugungsreflex mit \vec{k}' . Verbindet ein reziproker Gittervektor \vec{G} diesen Punkt mit dem Ursprung 0, so ist $\vec{G} = \vec{k} - \vec{k}'$.

6.9.4 Beugungsbedingung nach Bragg

Ein scharfer Röntgenreflex entsteht dann, wenn die Strahlung jeweils zu einem kleinen Bruchteil an Netzebenen einer Schar mit Ebenenabstand d reflektiert wird und die reflektierte Strahlung verschiedener Ebenen konstruktiv interferiert.

Für polychromatische Strahlung treten im Allgemeinen viele Reflexe und höhere Beugungsordnungen auf.

Die Braggsche Beugungsbedingung lautet $n \cdot \lambda = 2d \sin \theta$ mit dem Einfallswinkel θ des Strahls.

Dies ist nicht vollständig physikalisch erklärbar, da sich nicht notwendigerweise auf jeder Netzebene ein Atom "unterhalb" der Atome der 1. Ebene befindet. Man kann die Bragg-Bedingung allerdings aus Laues Erklärung herleiten.

6.9.4.1 Herleitung der Bragg-Bedingung aus der Laue-Bedingung

Der Streuvektor \vec{G} sei ein ganzzahliges Vielfaches des kürzesten reziproken Gittervektors \vec{G}_{\min} , d.h. $\vec{G} = n \cdot \vec{G}_{\min}$. Dieser Gittervektor steht senkrecht auf der Netzebenenschar, an der reflektiert wird. Es soll konstruktive Interferenz geben, also gilt nach der Laue-Bedingung $n\vec{G}_{\min} = 2k \sin \theta$. Da $k = \frac{2\pi}{\lambda}$ und $|\vec{G}_{\min}| = \frac{2\pi}{d}$ folgt die Bragg-Bedingung $n\lambda = 2d \sin \theta$.

6.10 Streuintensität

Der zu betrachtende Ort ist der Ort der Elektronen, da Röntgenstrahlung an den Elektronen gestreut wird. Dies wiederum ist die meistverwendete Strahlung für Beugungsexperimente.

Die messbare Streuintensität eines Kristalls ist $I_{\vec{G}} \propto |S_{\vec{G}}|^2$. Sei \vec{r} der Ort, der betrachtet wird, \vec{r} der Vektor von einem Atomkern zu ebendiesem Punkt und \vec{r}_1

der Vektor zum Atomkern. Dann schreiben wir die Elektronendichte in einer Elementarzelle als

$$\rho(\vec{r}) = \sum_j \rho_j(\vec{r} - \vec{r}_j) = \sum_j \rho_j(\tilde{\vec{r}}).$$

Damit wird der Strukturfaktor $S_{\vec{G}} = \int_{V_{\text{Zelle}}} \sum_j \rho_j(\tilde{\vec{r}}) \cdot e^{i\vec{G}(\vec{r} + \vec{r}_j)} dV$. Da \vec{r}_j konstant ist, können die Terme mit \vec{r}_j aus dem Integral gezogen werden.

$$S_{\vec{G}} = \sum_j e^{i\vec{G}\vec{r}_j} \int_{V_{\text{Zelle}}} \rho_j(\tilde{\vec{r}}) \cdot e^{i\vec{G}\tilde{\vec{r}}} dV$$

Unter Verwendung der Atomformfaktoren f_j kann man den Strukturfaktor einfacher darstellen.

$$S_{\vec{G}} = \sum_j e^{-i\vec{G}\vec{r}_j} \cdot f_j$$

Die Temperaturabhängigkeit der Streuintensität wird durch den Debye-Waller-Faktor $D(T)$ beschrieben. Je größer der reziproke Gittervektor \vec{G} oder Temperatur T sind, desto kleiner sind $D(T)$ und die Streuintensität $I(T)$. Dadurch sind Streuungen höherer Ordnung schwächer.

6.10.1 Strukturfaktor

Bei der Beschreibung der Beugungsbedingungen wurden punktförmige Streuer an Gitterpunkten angenommen und nur die Richtungen der möglichen Streureflexe betrachtet. Die Intensität dieser Reflexe wurden nicht betrachtet. Dies soll nun korrigiert werden.

Der Strukturfaktor ist die Fouriertransformierte der Elektronendichte einer Elementarzelle.

Die Streuamplitude in Richtung \vec{k}' wird bestimmt durch Superposition der Teilwellen von Streuvolumina dV mit Elektronendichten $\rho(\vec{r})$, Phasen $\varphi(\vec{r})$ und Phasenfaktoren $e^{i\varphi(\vec{r})}$. \vec{G} ist ein reziproker Gittervektor. Dafür ist es hilfreich, den Atomformfaktor zu nutzen.

$$S_{\vec{G}} = \int_{V_{\text{Zelle}}} \rho(\vec{r}) e^{i\varphi(\vec{r})} dV (\vec{k} - \vec{k}') \cdot \vec{R} = -\vec{G} \cdot \vec{R} = 2\pi n = \varphi(\vec{r}) \wedge n \in \mathbb{Z}$$

Die Phase der gestreuten Teilwelle ist $-\vec{G} \cdot \vec{r} = \varphi(\vec{r})$. Daraus folgt die Streuamplitude.

$$S_{\vec{G}} = \int_{V_{\text{Zelle}}} \rho(\vec{r}) e^{i\vec{G}\vec{r}} dV$$

6.10.1.1 Beispiel Sei das bcc-Gitter als sc-Gitter mit zweiatomiger Basis beschrieben. Dann werden die Ebenen $\{hkl\}$ reflektieren, die einen Strukturfaktor ungleich 0 haben. Für gerade n ist dies für alle Ebenen $\{nh\ nk\ nl\}$ gegeben. Beispielsweise gibt es keinen (100)-Reflex, aber einen (200)-Reflex.

Im fcc-Gitter gibt es deutlich mehr reflektierende Ebenen. In der Diamantstruktur gibt es zwar mehr als im bcc-Gitter, aber weniger als im fcc-Gitter.

6.10.2 Atomformfaktor

Der Atomformfaktor ist die Fouriertransformierte der Elektronendichte eines Atoms und gibt das Streuvermögen desselben als Funktion des Streuvektors \vec{G} an. Dieser ist dabei ein reziproker Gittervektor.

$$f = \int_{V_{\text{Atom}}} \rho(\vec{r}) \cdot e^{i\vec{G}\vec{r}} dV$$

Die gesamte Elektronendichte ρ kann man sehr gut annähern, indem man die Elektronendichte des einzelnen Atoms annimmt. Die Veränderung durch Wechselwirkung bei Atombindungen ist vergleichsweise gering. Je größer der Streuvektor \vec{G} , desto kleiner der Atomformfaktor $f_{\vec{G}}$.

Wären sämtliche Elektronen am Ort $\vec{r} = 0$ konzentriert, so wäre $\rho(\vec{r}) = Z\delta(\vec{r})$. Dann wäre $f = Z$, was das maximale Streuvermögen eines Atoms darstellt. Hierbei sind Z die Anzahl der Protonen und \vec{r} der Verbindungsvektor von Atomzentrum zu dem jeweiligen Elektron.

Die geringste Beugungsordnung hat die höchste Streuintensität.

6.10.3 Debye-Waller-Faktor

Der Debye-Waller-Faktor $D(T)$ beschreibt in der Festkörperphysik das Verhalten der Streuintensität $I(T)$ als Funktion der Temperatur. M ist die Masse der schwingenden Atome bzw. Moleküle, ω die Schwingungsfrequenz.

$$D(T) = \exp \left[-\frac{k_b T}{M \omega^2} \cdot |\vec{G}|^2 \right] < 1 \quad I(T) = D(T) \cdot I_0$$

Je größer der reziproke Gittervektor \vec{G} oder Temperatur T sind, desto kleiner sind $D(T)$ und die Streuintensität $I(T)$.

6.11 Experimentelle Beugungsverfahren

Es gibt verschiedene Verfahren, mit denen Beugungsexperimente an Festkörpern vorgenommen werden. Als Strahlung eignen sich v.a. Röntgenstrahlung, Synchrotronstrahlung und manche Teilchenstrahlen.

- Laue-Verfahren
- Drehkristallverfahren
- Debye-Scherrer-Verfahren

6.11.1 Laue-Verfahren

Das Laue-Verfahren ist eine Methode, um mithilfe von Beugung Festkörper zu untersuchen. Es wird vor allem zur Orientierung von Kristallen verwendet.

Ein polychromatischer Röntgenstrahl mit einer Wellenlänge λ im Intervall $[\lambda_1, \lambda_0]$ bzw. Wellenvektoren $k \in [k_0, k_1]$ wird längs der Symmetrieachse eines Kristalls eingestrahlt. Dies führt zu einem Beugungsbild, das die Symmetrie des reziproken Gitters zeigt.

6.11.2 Drehkristallverfahren

Das Drehkristallverfahren ist ein Verfahren um Beugungsexperimente an Kristallen durchzuführen. Es wird für die Suche nach Reflexen parallel zur Kristalloberfläche in der $\theta - 2\theta$ -Geometrie durchgeführt, wobei 2θ der Winkel zwischen dem einfallenden und dem ausfallendem Strahl ist.

Ein monochromatischer Röntgenstrahl wird auf den Kristall gestrahlt. Dann wird der Kristall gedreht, was die reziproken Gitterpunkte des Kristalls auf einer Kreisbahn bewegt. Sobald der Betrag des reziproken Gitter kleiner als der doppelte Wellenvektor ist ($|\vec{G}| \leq 2k$), gibt es Reflexe.

Beispielsweise wird auf diese Weise die Textur von Stoffen untersucht.

6.11.3 Debye-Scherrer-Verfahren

Das Debye-Scherrer-Verfahren ist ein Verfahren um Beugungsexperimente an einem Pulver aus Kristalliten durchzuführen, die etwa $1\mu\text{m}$ groß sind.

Auf diese Weise sind gleichzeitig alle Orientierungen des reziproken Raums vorhanden. Der Beugungsreflex zur Netzebene (hkl) ist ein Kreis, der durch die Rotation des Wellenvektors \vec{k} um die \vec{k} -Achse beschrieben wird.

Hier gilt die Beugungsbedingung $|\vec{G}| = 2k \sin \theta$. Daher gibt Kreisreflexe für jede Netzebene, da es immer alle Netzebenen in jeder Orientierung gibt. Da die Intensität abhängig von der Beugungsordnung abhängt, wird nicht alles gleich stark reflektiert. Höhere Beugungsordnungen verschwinden.

Der große Vorteil dieser Methode ist, dass keine makroskopischen Kristalle benötigt werden. Diese sind oft nicht einfach herstellbar.

6.11.4 Strahlung für Beugungsexperimente

Für passende Strahlung wirkt ein Kristall als Beugungsgitter. Röntgenstrahlung ist die häufigste verwendete Strahlung. Die Wellenlänge der Strahlung λ muss die Größenordnung der Gitterkonstante a haben.

6.12 Synchrotronstrahlung

Die Röntgenbeugung hat einen großen Aufschwung durch den Bau von Synchrotronstrahlungsquellen erfahren. Sie liefern eine Auflösung mit 10^{10} -mal größerer Brillianz (Intensität pro Fläche) als Laborgeräte mit herkömmlicher Röntgenstrahlung.

Die Abstrahlcharakteristik eines im Kreis rotierenden Elektrons hat in seinem Ruhesystem Dipolcharakteristik. Im Laborsystem tritt eine scharfe Fokussierung in Vorwärtsrichtung auf, da das Elektron relativistisch schnell ist.

6.13 Teilchenstrahlen

Neben Photonen können auch Teilchen mit Ruhemasse an Kristallen gebeugt werden. Die De-Broglie-Wellenlänge ist für nichtrelativistische Teilchen $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{\sqrt{2mE}}$.

Beispielsweise kann man mit Heliumatomen die Oberfläche von Kristallen messen.

Mit Neutronen kann man dagegen auch tiefere Netzebenen erreichen. Diese werden an den Atomkernen gestreut, haben aber eine geringe Wechselwirkungswahrscheinlichkeit, weshalb große Kristalle notwendig sind. Da der Neutronenspin mit Elektronenspins wechselwirkt, kann man auch magnetische Informationen erhalten.

Elektronen kann man ebenfalls gut für Beugungsexperimente nutzen. Hochenergetische Elektronen erzeugen Beugungsbilder im Transmissionselektronenmikroskop. Bei zu hoher Energie gibt es jedoch Kernreaktionen.

Niedrigenergetische Elektronen (LEED) werden u.a. in der Oberflächenkristallographie verwendet.

7 4. Bindungen in Kristallen

Man kann Kristalle nach Symmetrien klassifizieren, ebenso auch nach Bindungsart bzw. Elektronenverteilung klassifizieren. Im Allgemeinen treten Mischformen von verschiedenen Bindungsarten auf.

Gravitation und Magnetismus sind für die Bindung in Kristallen praktisch irrelevant, nur die elektrostatische Coulomb-Wechselwirkung zwischen Atomrümpfen und Elektronen ist ausschlaggebend. Durch Minimierung der Coulomb-Energie können Spins geordnet werden, dadurch kann Magnetismus entstehen.

Aus der Bindungsenergie und der Paulirepulsion entsteht ein Potential V , das eine attraktive und eine repulsive Komponente hat. Es gibt immer einen Abstand a , bei dem die Kräfte im Gleichgewicht sind, weshalb $\frac{d}{dr} V_{\text{total}} \stackrel{!}{=} 0$ gilt. Diesen Abstand nennt man *Gleichgewichtsgitterkonstante*.

- Die Van-der-Waals-Bindung ist nur dann relevant, wenn es ansonsten keine Bindungen gibt.
- Die Ionische Bindung verbindet durch die Coulomb-Wechselwirkung.
- Bei der kovalenten Bindung überlagern sich Orbitale von Atomen.
- Bei der Metallbindung sind die Valenzelektronen delokalisiert.
- Die Wasserstoffbrückenbindung bindet Moleküle mit Dipolmoment.

Insbesondere die Ionenbindung und die kovalente Bindung treten nur selten in Reinform aus, oft gibt es eine Mischung aus beidem. Auch die Metallbindung ist oft in Kombination mit der kovalenten Bindung anzutreffen. Übergangsmetalle haben stets auch einen Anteil an kovalenter Bindung.

7.1 Kohäsivenergie (Bindungsenergie)

Die Kohäsivenergie E_{coh} ist die Arbeit pro Atom, um einen Kristall in Atome zu zerlegen. Sie ist für die Bindungen in Kristallen verantwortlich.

$$E_{\text{coh}} = \frac{E_{\text{frei}}}{n_{\text{Atome}}} - \frac{E_{\text{Kristall}}}{n_{\text{Atome}}}$$

Beispielsweise haben Neon $E_{\text{coh}} = 0.02\text{eV}$, Silizium $E_{\text{coh}} = 4.63\text{eV}$ und Wolfram $E_{\text{coh}} = 8.95\text{eV}$. Außer bei Edelgasen ist diese Energie in der Größenordnung von Elektronenvolt und können im Periodensystem um den Faktor 400 variieren, die Schmelztemperaturen in Kelvin variieren dagegen um den Faktor 150.

Das bindende Potential besteht üblicherweise aus der Kohäsivenergie und der Paulirepulsion. Es kann durch das Lennard-Jones-Potential beschrieben werden.

7.2 Paulirepulsion

Paulirepulsion ist eine statistische repulsive Wechselwirkung, die aus dem Pauli-Prinzip herrührt. Da sich keine Fermionen im selben Zustand befinden dürfen, muss es eine repulsive Wechselwirkung geben, die genau dies verhindert.

Es gibt verschiedene Potentiale um Paulirepulsion darzustellen.

1. Born-Mayer-Potential: $V(r)_{\text{rep}} = \lambda \exp\left[-\frac{r}{\rho}\right]$
2. der repulsive Teil des Lennard-Jones-Potentials mit $B > 0$: $V(r)_{\text{rep}} = \frac{B}{r^{12}} = 4\varepsilon \left(\frac{\sigma}{r}\right)^{12}$

Bei Ionenkristallen verringert die Paulirepulsion die Bindungsenergie im Gleichgewichtszustand um ca. 15%.

7.3 Van-der-Waals-Bindung

Die VdW-Wechselwirkung ist eine sehr schwache interatomare oder intermolekulare Wechselwirkung, die immer anwesend ist. Sie ist jedoch nur relevant, wenn keine andere Wechselwirkungen vorhanden sind, ansonsten wirken sie nur zusätzlich. Bei Edelgasen tritt nur diese Bindungsart auf.

Dadurch, dass die Elektronen fluktuieren, gibt es in Atomen immer verschiedene Dipolmomente. Diese Dipolmomente können eine attraktive Wechselwirkung verursachen. Es gibt sowohl eine Coulomb-Wechselwirkung als auch Paulirepulsion. Dadurch gibt es ein Gleichgewicht zwischen attraktiver und repulsiver Wechselwirkung.

Materialien, bei denen Schichten durch die Van-der-Waals-Bindung zusammengehalten werden, nennt man Van-der-Waals-Materialien.

7.3.0.1 Gleichgewichtsgitterkonstante Die Gleichgewichtsgitterkonstante von Van-der-Waals-Materialien kann folgendermaßen ermittelt werden.

Die Gesamtenergie eines Van-der-Waals-Kristalls kann als Funktion des nächsten Nachbarabstandes a , mit $r_{ij} = \alpha_{ij}a$ und der Gesamtzahl der Atome N , dargestellt

werden. Damit jedes Paar nur einfach gezählt wird, muss das Lennard-Jones-Potential V_i mit $\frac{N}{2}$ multipliziert werden, um alle Bindungskombinationen zu ermitteln. A_{12} und A_6 sind Gittersummen.

$$V_{\text{total}}(a) = 4\varepsilon \frac{N}{2} V_i$$

$$V_{\text{total}}(a) = 2N\varepsilon(A_{12} - A_6)$$

Dies geht in dieser Form nur für einatomige Kristalle, da in den Variablen ε und σ von der genauen Bindung abhängen. Für Molekulkristalle kann man diese Rechnung nutzen, wenn man die Bindungen innerhalb der Moleküle vernachlässigt.

Diese Funktion wird nach a minimiert, d.h. $\frac{d}{da} V_{\text{total}} \stackrel{!}{=} 0$. Dies ist erfüllt, folgende Relation gilt.

$$\Rightarrow \left(\frac{a}{\sigma}\right)^6 = \frac{12A_{12}}{6A_6}.$$

7.3.1 Van-der-Waals-Materialien

Materialien, bei denen Schichten durch die Van-der-Waals-Bindung zusammengehalten werden, nennt man Van-der-Waals-Materialien. Diese werden z.B. in der Computertechnik verwendet, wie als Lithium-Ionen-Akku.

7.3.1.1 Nullpunktsschwingungen im Kristall Auch Edelgase können durch die Van-der-Waals-Wechselwirkung Kristalle bilden, sie zählen daher zu den Van-der-Waals-Materialien. Durch Nullpunktsschwingungen wird allerdings für Helium ist dieser Effekt so groß, dass kein kristalliner Zustand existiert.

Für die Gittersummen einer fcc-Struktur erhält man für z.B. Edelgase eine Gleichgewichtsgitterkonstante von $\frac{a}{\sigma} \approx 1.09$. Im Experiment erhält man leicht höhere Werte,^[2] die potentielle Energie ist dafür etwas kleiner. Es gibt also einen systematischen Fehler. Dies liegt an quantenmechanischen Nullpunktsschwingungen, die Energie binden.

Die Nullpunktenergie ist $E_0 = \frac{1}{2}\hbar\omega$. Interpretiert man dies als Potential einer Federkraft, erhält man $E_0 = \frac{1}{2}\hbar\sqrt{\frac{D}{M}} = \frac{1}{2}D\hat{x}^2$, wobei die Federkonstante D von der Elektronenzahl des Atoms abhängt und \hat{x} die Auslenkung ist.

Wegen der Anharmonizität des Lennard-Jones-Potentials ist der Erwartungswert der Position für höhere E_0 größer als die Gleichgewichtsgitterkonstante. Daher ist potentielle Energie schwächer als berechnet.

²: Für Xenon stimmt der Wert ungefähr, für Neon liegt er bei 1.14.

7.3.2 Lithium-Ionen-Akku

Ein Lithium-Ionen-Akku besteht zur Hälfte aus einem Ionenkristall, der Lithium beinhaltet, und zur anderen Hälfte aus Graphit-Schichten. Diese sind durch einen Separator getrennt.

Weil Graphit ein Van-der-Waals-Material ist, können Lithiumionen zwischen den Graphitschichten gelagert werden. Das Lösen aus dem Kristall kostet Energie und findet daher beim Laden des Akkus statt. Beim Entladen fließen die Lithiumionen wieder in den Ionenkristall. Bläht sich der Akku auf, haben sich normalerweise die Graphitschichten verschoben.

7.4 Ionische Bindung

Ionenkristalle bestehen aus positiv und negativ geladenen Ionen. Die Bindung erfolgt durch elektrostatische Anziehung zwischen den Ionen.

Die Ionisationsenergie E_I wird aufgewendet um das Elektron aus dem gebenden Atom zu lösen. Die Elektronenaffinität E_{aff} wird durch die Aufnahme dieses Elektrons beim anderen Atom freigesetzt. Da die Ionen sich anziehen, wird zudem die Coulombenergie E_C verringert. Ohne den Term der verringerten Coulombenergie würde der Gesamtprozess Energie kosten und demnach nicht ablaufen. Es muss gelten $E_C - E_I + E_{\text{aff}} > 0$.

Beispielsweise gibt ein Natriumatom ein Elektron an ein Chloratom ab. Bei Natrium ist $E_I = 5.1\text{eV}$, bei Chlor ist $E_a = 3.61\text{eV}$, die Coulombenergie wird bei der Gitterkonstante $a = 2.8\text{\AA}$ etwa $E_C = 5\text{eV}$.

Die Paulirepulsion die Bindungsenergie im Gleichgewichtszustand um 15%.

7.4.1 Bindungsenergie

Die Bindungsenergie im Ionenkristall ist die gesammelte Coulombenergie für alle Ionenpaare, die Van-Der-Waals-Bindung kann vernachlässigt werden. Den Abstand r_{ij} zwischen zwei Ionen kann man mit dem nächsten Nachbarabstand a , als $r_{ij} = \alpha_{ij}a$ darstellen.

Das Coulomb-Potential wird über alle Ionen summiert. Das Potential ist jedoch für jedes Ion betragsmäßig gleich, da alle Ionen betragsmäßig die selbe Ladung haben. Die Vorzeichen unterscheiden sich jedoch, daher gibt es in der Summe wechselnde Vorzeichen. Die Abstände $r = \alpha_{ij} \cdot a$ sind immer ein Vielfaches der Gitterkonstante a . Deswegen kann man alle kristallspezifischen Faktoren aus der Summe herausziehen und erhält die Madelungskonstante α .

$$\begin{aligned} V_{\text{total}} &= 2 \frac{N}{2} \sum_j \frac{\pm e^2}{4\pi\epsilon_0 a \alpha_{ij}} \\ &= -N \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a} \left(- \sum \pm \frac{1}{\alpha_{ij}} \right) \\ V_{\text{total}} &= -N \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a} \alpha \end{aligned}$$

Die Bindungsenergie kann mit dem Born-Haber-Kreisprozess gemessen werden.

7.4.2 Gleichgewichtsgitterkonstante

Die Bindungsenergie und die Paulirepulsion sorgen zusammen für einen Gleichgewichtszustand. Die Paulirepulsion wird nun durch das Born-Meyer-Potential dargestellt. Da dieses sehr kurzreichweitig ist, werden nur die nächsten Nachbarn betrachtet, die durch die Koordinationszahl K dargestellt ist. Hierbei ist N nach wie vor die Anzahl der Ionenpaare.

$$V_{\text{total}} = -N \left[\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 a} \alpha - K \cdot \lambda \exp \left[-\frac{a}{\rho} \right] \right]$$

Diese Funktion wird nach a minimiert, d.h. $\frac{d}{da} V_{\text{total}} \stackrel{!}{=} 0$. Die abgeleitete Gleichung kann man so umstellen, dass man auf der einen Seite wieder das Potential erhält.

$$V_{\text{total}} = -\frac{Ne^2\alpha}{4\pi\epsilon_0 a} \left(1 - \frac{\rho}{a} \right)$$

7.4.3 Gültigkeitsintervalle für Kristallstrukturen

Bei einer ionischen Bindung ist eine Kristallstruktur dann energetisch günstig, wenn sie die unterschiedlich geladenen Ionen berühren können, die gleichgeladenen aber nicht. Wenn der Größenunterschied zwischen den Ionen so groß ist, dass sich die gleichgeladenen Ionen berühren, ist die Struktur energetisch ungünstig. Diese Grenze kann beispielsweise für die NaCl-Struktur ermittelt werden.

7.4.3.1 Beispiel: NaCl Die NaCl-Struktur ist eine fcc-Struktur mit einer zweielementigen Basis. Dadurch beträgt der minimale Abstand zwischen den Gitterpunkten zweier unterschiedlich geladener Ionen $\sqrt{2}\frac{a}{2}$, da beide diagonal auf der Oberfläche liegen. Der Abstand zwischen den Gitterpunkten zweier unterschiedlich geladener Ionen beträgt $\frac{a}{2}$.

Sei r_+ der Radius des Chloratoms und r_- der Radius des Natriumions. Dann dürfen sich die Chloratome nicht berühren, ein Chloratom und ein Natriumion dürfen es jedoch. Aus beiden Bedingungen lassen sich Einschränkungen für das Größenverhältnis beider Atome berechnen.

1. Die Chloratome dürfen sich nicht berühren.
2. Die Chloratome und die Natriumatome sollen sich berühren.

$$\begin{aligned} 1. \Rightarrow \quad & r_+ < \sqrt{2}\frac{a}{2} \\ 2. \Rightarrow \quad & r_+ + r_- = \frac{a}{2} \\ \Rightarrow \quad & r_+ < \sqrt{2}(r_+ + r_-) \\ \Leftrightarrow \quad & r_+(1 - \sqrt{2}) < \sqrt{2}r_- \\ \Leftrightarrow \quad & \frac{r_+}{r_-} < \frac{\sqrt{2}}{1 - \sqrt{2}} = \frac{1}{\sqrt{2} - 1} \end{aligned}$$

Wird r_+ zu groß, so ist die NaCl-Struktur nicht mehr stabil. Typischerweise entsteht dann eine Zinkblendestruktur. Diese ist ebenfalls nur für gewisse Größenverhältnisse stabil, falls $r_+ < \frac{r_-}{\sqrt{3}-1}$ gilt, entsteht die CsCl-Struktur.

7.4.4 Born-Haber-Kreisprozess

Mit dem Born-Haber-Kreisprozess kann man die Bindungsenergie innerhalb eines Ionenkristalls gemessen werden.

$$E_b = -\frac{V_{\text{total}}}{N}$$

7.5 Kovalente Bindung

Im Unterschied zu der Van-der-Waals-Bindung oder der Ionenbindung befinden sich die Atome in der Kovalenten Bindung nicht in der Edelgaskonfiguration. Stattdessen überlagern sich die Orbitale, dies gehört in den Bereich der Quantenchemie. Die Ursache dafür ist die Quantenmechanische Austauschwechselwirkung. Die Molekülwellenfunktion der Elektronen muss die die Schrödingergleichung $\hat{H}\Psi = E\Psi$ erfüllen.

Beispielsweise Diamant, Silizium und Germanium treten in dieser Bindungsform auf. Molekularer Wasserstoff kann sogar analytisch gut berechnet werden.

7.5.1 magnetische Ordnung

Die kovalente Bindung führt zur Erhöhung der Valenzelektronendichte zwischen den Kernen. Dies verursacht eine elektrostatische Anziehung.

Durch das Pauliprinzip ist gefordert, dass die Gesamtwellenfunktion für mehrere Fermionen antisymmetrisch unter Vertauschung ist. Die Gesamtwellenfunktion ist das Produkt aus Ortswellenfunktion und Spinwellenfunktion.

Wenn beide Elektronen im niedrigeren Energieniveau sind, das die symmetrische Ortswellenfunktion voraussetzt, muss die Spinwellenfunktion antisymmetrisch sein. Werden beide Elektronen auf verschiedene Energieniveaus verteilt, muss die Spinwellenfunktion symmetrisch sein. Daher bestimmt die Energetik der Ortswellenfunktion die Spinwellenfunktion, was die magnetische Ordnung bestimmt.

7.6 Metallbindung

Die Metallbindung entsteht durch Valenzelektronen, die am Ort der Nachbaratome noch eine erhebliche Aufenthaltswahrscheinlichkeit besitzen. Die Elektronen werden von allen Atomen geteilt. Dadurch treten Metalle als Festkörper auf.

Ein Musterbeispiel sind die Alkalimetalle. Übergangsmetalle haben stets auch einen Anteil an kovalenter Bindung.

Die Delokalisierung der Elektronen erhöht die Ortsungenauigkeit Δx , dadurch kann die Impulsungenauigkeit Δp sinken. Dies senkt die kinetische Energie, was

die Energieeffizienz der Metallbindung bestimmt. Hierzu kann das bindende Potential als Potentialtopf angenommen werden.

7.7 Wasserstoffbrückenbindung

Die Wasserstoffbrückenbindung tritt vor allem bei Wasser (H_2O) zwischen den Molekülen. Sie allein kann keine Festkörper erzeugen.

Das Rumpfon des Wasserstoffs ist besonders. Das Rumpfon H^- ist ein reines Proton, die elektrostatische Energie in Höhe der Ionisierungsenergie $E_i = 13.59\text{eV}$ wird nicht durch andere Elektronen abgeschirmt. In der kovalenten Bindung mit dem Sauerstoffatom O sitzt das Bindungselektron zwischen dem H^- und dem O. Daher entsteht eine schwache Bindung zwischen dem H^- und den Elektronen des H_2O -Atoms. Die Bindungsenergie ist eher schwach ($0.2 - 1.0\text{eV}$).

8 5. Gitterschwingungen

In einigen Modellen werden die Atome eines Festkörpers als ortsfest betrachtet. Diese Modelle sind für manche Beschreibungen gut, versagen jedoch bei Gleichgewichtseigenschaften, wie der Längenausdehnung bei Temperaturerhöhung. Auch Wärmeleitung von Isolatoren, Schallübertragung und Supraleitung können nur mit bewegten Atomen beschrieben werden, ebenso wie Wechselwirkung von Strahlung mit Festkörpern und die Temperaturabhängigkeit der Beugungsreflexe.

Auch in Modellen, die schwingende Atome betrachten, werden Annahmen getätigt. Hierzu zählen die adiabatische und die harmonische Approximation.

Die Ausbreitung von elastischen Wellen in Hochsymmetrierichtungen wie $[100]$ oder $[111]$ werden durch die eindimensionale Kette beschrieben. Hierzu nimmt man an, dass die kompletten Netzebenen anstelle einzelner Atome schwingen. Ebenso können die Begriffe der Dispersionsrelation und ihr Zusammenhang mit der Schallgeschwindigkeit auf diese Weise beschrieben werden, ebenso Schwingungsmoden.

Da Kristalle nicht unendlich groß sind, müssen Randbedingungen betrachtet werden. Dadurch wird die Anzahl der möglichen Wellen eingeschränkt, somit ergibt es auch Sinn, eine Zustandsdichte zu ermitteln.

Zur quantitativen Beschreibung ist die Theorie der kleinen Schwingungen mit und eine Darstellung mittels Normalkoordinaten sinnvoll.

8.1 Adiabatische und harmonische Approximation

8.1.1 Adiabatische Approximation

Die Adiabatische Approximation wird verwendet, um Gitterschwingungen in Festkörpern zu beschreiben. Hierbei wird davon ausgegangen, dass ein elektronisches System dem Kern instantan folgt. Dies bedeutet, dass alle Elektronen sofort ihre Bewegung entsprechend verändern, wenn der Kern bewegt wird. Weiterhin gibt es in dieser Annäherung keine Anregungen von Elektronen.

8.1.2 Harmonische Approximation

Die harmonische Approximation zur Beschreibung von Gitterschwingungen nähert ein gegebenes Potential durch ein harmonisches Potential an. Dadurch wird angenommen, dass die Schwingungen von Teilchen durch einen harmonischen Oszillator beschrieben werden können.

Dazu wird das Potential $V(x)$ durch eine Taylor-Entwicklung um die Gleichgewichtslage x_0 angenähert. Für kleine Auslenkungen sind die Rückstellkräfte $\vec{F} = -\nabla V$ linear. Sie können daher als Federkraft interpretiert werden.

$$\begin{aligned} V(x) &= V(0) + \left. \frac{\partial V}{\partial x} \right|_{x_0=0} \cdot (x - x_0) + \left. \frac{\partial^2 V}{\partial x^2} \right|_{x_0=0} \cdot (x - x_0)^2 + \mathcal{O}((x - x_0)^3) \\ \Rightarrow V(x) &\approx ax^2 \\ \Rightarrow F &= -cx \end{aligned}$$

8.2 Klassische Theorie der eindimensionalen Kette

8.2.1 Dispersionsrelation

Eine Dispersionsrelation beschreibt den Zusammenhang zwischen dem *Ablauf* eines physikalischen Prozesses (wie Frequenz oder Energie) und den *Eigenschaften* der ihn beschreibenden Größen (wie Wellenzahl, Ausbreitungsgeschwindigkeit oder Impuls).

Beispielsweise in Festkörpern sind Frequenz und Wellenvektoren beschränkt. Dies kann man beispielsweise bei der klassischen eindimensionalen Kette sehen, bei der die Wellenvektoren auf die der ersten Brillouinzone beschränkt sind. Dadurch kann man viele Rechnungen auf diese Zone beschränken.

8.3 akustische und optische Zweige

Betrachtet man Kristalle mit mehratomiger Basis, so ergeben sich unterschiedliche Zweige in der Dispersionsrelation, die unterschiedliche Moden verursachen. So wie man zwischen akustischen und optischen Moden unterscheidet, unterscheidet man auch zwischen akustischen und optischen Zweigen der Dispersionsrelation.

8.3.0.1 Schallgeschwindigkeit Die Schallgeschwindigkeit v_s ist betragsmäßig die Amplitude der Gruppengeschwindigkeit einer Welle.

Die Gruppengeschwindigkeit v_G ist die Ableitung der Dispersionsrelation $\omega(k)$. So lange die Dispersionsrelation nicht linear ist, ist sie nicht konstant, hat aber eine konstante Amplitude, die Schallgeschwindigkeit. Für kleine Frequenzen ist die Gruppengeschwindigkeit näherungsweise konstant gleich der Schallgeschwindigkeit.

$$v_G(t) = \frac{d\omega(k)}{dk} \propto v_s$$

Es bestimmte Wellenvektoren, für die die Gruppengeschwindigkeit unabhängig von v_s verschwindet ($v_G = 0$), dann gibt es stehende Wellen. Dies ist insbesondere am Rand der ersten Brillouinzone der Fall und kann beispielsweise anhand der eindimensionalen Kette ermittelt werden. Dies gilt auch im dreidimensionalen Fall.

8.3.1 Schwingungsmoden

Bei einem eindimensionalen Kristall im dreidimensionalen Raum gibt es drei Richtungen, entlang derer die Teilchen schwingen können. Es gibt eine akustische Mode und zwei optische Moden.

Aus der eindimensionalen Kette mit zweiatomiger Basis kann man herleiten, dass akustische Moden haben immer eine kleinere Frequenz als die optischen Moden haben. Dies liegt daran, dass eine Scherung immer einfacher als eine Kompression ist.

8.3.1.1 longitudinale / akustische Moden Bei einem eindimensionalen Kristall im dreidimensionalen Raum gibt es drei Richtungen, entlang derer die Teilchen schwingen können, die Moden.

Eine dieser Richtungen ist longitudinal, d.h. die Teilchen schwingen in Ausbreitungsrichtung der Welle. Ein Beispiel dafür sind Schallwellen, deswegen werden longitudinale Moden auch als akustische Moden bezeichnet.

8.3.1.2 transversale / optische Moden Bei einem eindimensionalen Kristall im dreidimensionalen Raum gibt es drei Richtungen, entlang derer die Teilchen schwingen können, die Moden.

Zwei dieser Richtungen sind transversal, sie stehen senkrecht zu der Ausbreitungsrichtung der Welle. Ein Beispiel dafür sind Lichtwellen, weshalb transversale Moden auch optische Moden genannt werden.

8.3.2 Eindimensionale Kette

In der Festkörperphysik wird die eindimensionale Kette benutzt, um Gitterschwingungen eines eindimensionalen Kristalls zu beschreiben.

Die Ausbreitung von elastischen Wellen in Hochsymmetrierichtungen wie $[100]$ oder $[111]$ werden bereits durch die eindimensionale Kette beschrieben. Hierzu nimmt man an, dass die kompletten Netzebenen anstelle einzelner Atome schwingen.

Im Folgenden bestehe die Basis der eindimensionalen Kette aus einem einzelnen Atom, eine Kette mit zweiatomiger Basis ist eine weitere Verallgemeinerung. Zudem werden Normalkoordinaten u verwendet.

8.3.2.1 Differentialgleichung Im Folgenden bestehe die Basis der eindimensionalen Kette aus einem einzelnen Atom, eine Kette mit zweiatomiger Basis ist eine weitere Verallgemeinerung. Zudem werden Normalkoordinaten u verwendet.

Sei a der Abstand zwischen den Atomen, dann befinde sich die Ruhelage des n -ten Atoms an der Position $x_n = n \cdot a$. Von dieser Position x_n sei das Atom um eine kleine Strecke u verschoben. Zwischen benachbarten Atomen wirke eine Federkraft $F(x) = Cx$. Daraus ergibt sich die Differentialgleichung $F = M\ddot{u}$ für Atome der Masse M .

$$\begin{aligned} M\ddot{u}(na) &= F(na) = -C[u(na) - u((n-1)a) + u(na) - u((n+1)a)] \\ &= -C[2u(na) - u((n-1)a) - u((n+1)a)] \end{aligned}$$

8.4 Dispersionsrelation

Im Folgenden bestehe die Basis der eindimensionalen Kette aus einem einzelnen Atom, eine Kette mit zweiatomiger Basis ist eine weitere Verallgemeinerung. Zudem werden Normalkoordinaten u verwendet.

Der Ansatz zur Lösung der Differentialgleichung kann als laufende, auf Gitterpunkten definierte Welle $u(ua, t) = A \exp[i(kna - \omega t)]$ gewählt werden. Dadurch kann die Schwingungsfrequenz (durch Einsetzen in die Differentialgleichung) bestimmt werden. Daraus erhält man die folgende Dispersionsrelation $\omega(k)$, die mit der Relation $\frac{1 - \cos(2\alpha)}{2} = \sin^2(\alpha)$ vereinfacht werden kann.

$$\begin{aligned} \omega(k) &= \sqrt{\frac{2C}{M}[1 - \cos(ka)]} \\ \omega(k) &= 2\sqrt{\frac{C}{M}} \left| \sin\left(\frac{ka}{2}\right) \right| \end{aligned}$$

Hierbei muss der Wellenvektor k aus der ersten Brillouinzone stammen. Dadurch sind die Frequenzen der Wellen auf $\omega \in \left[0, 2\sqrt{\frac{C}{M}}\right]$ beschränkt.

Der Wellenvektor kann beide Vorzeichen haben, da die Wellen in beide Richtungen laufen dürfen. An der Zonengrenze schwingen die Atome gegenphasig, was durch $u(na, t)_{\frac{\pi}{2}} = (-1)^n A \exp[-i\omega t]$ beschrieben wird.

8.5 Beschränkung von k und ω

Weil $\omega(k)$ periodisch ist, ist auch die Auslenkung $u(x, t)$ an der Stelle $x_n = na$ periodisch. Phasendifferenzen von benachbarten Atomen sind nur physikalisch sinnvoll, wenn sie kleiner als π sind, ansonsten weist man Schwingungen in einem Raum zu, an denen keine Atome sitzen. Daraus folgt eine Einschränkung der Wellenlänge.

Da $\lambda = \frac{2\pi}{|k|}$ gilt folgt mit dem kürzestmöglichen reziproken Gittervektor G_0 eine Einschränkung von $2k \in [-G_0, G_0]$, da dies äquivalent zu der Forderung $ka \in [-\pi, \pi]$ ist. Folglich muss k ein Wellenvektor aus der ersten Brillouinzone sein.

8.6 Schallgeschwindigkeit

Die Gruppengeschwindigkeit v_G ist die Ableitung der Dispersionsrelation $\omega(k)$ nach dem Wellenvektor k , ihre Amplitude ist die Schallgeschwindigkeit v_s der

eindimensionalen Kette. Es gibt Wellenvektoren $k = \frac{\pi}{a}$, für die die Gruppengeschwindigkeit v_G verschwindet. Dies nennt man stehende Wellen, sie treten am Rand der ersten Brillouinzone auf.

$$v_G = v_s \left| \cos \left(\frac{ka}{2} \right) \right|$$

$$\Rightarrow v_s = \sqrt{\frac{C}{M}}$$

Für kleine Frequenzen ist die Dispersionsrelation linear $\omega(k) \approx \sqrt{\frac{C}{M}}|ka|$, dann ist die Gruppengeschwindigkeit $v_G = v_s$ ist konstant, insbesondere unabhängig von der Wellenlänge.

8.7 Moden

Es gibt eine akustische und zwei optische Moden. Die akustische Mode hat immer eine geringere Frequenz als die optischen Moden. Dies liegt daran, dass eine Scherung immer einfacher als eine Kompression ist. Die Kraftkonstanten der Moden unterscheiden sich, ansonsten gelten die gleichen Dispersionsrelationen.

8.7.0.1 Dispersionsrelation Im Folgenden bestehe die Basis der eindimensionalen Kette aus einem einzelnen Atom, eine Kette mit zweiatomiger Basis ist eine weitere Verallgemeinerung. Zudem werden Normalkoordinaten u verwendet.

Der Ansatz zur Lösung der Differentialgleichung kann als laufende, auf Gitterpunkten definierte Welle $u(ua, t) = A \exp[i(kna - \omega t)]$ gewählt werden. Dadurch kann die Schwingungsfrequenz (durch Einsetzen in die Differentialgleichung) bestimmt werden. Daraus erhält man die folgende Dispersionsrelation $\omega(k)$, die mit der Relation $\frac{1 - \cos(2\alpha)}{2} = \sin^2(\alpha)$ vereinfacht werden kann.

$$\omega(k) = \sqrt{\frac{2C}{M}[1 - \cos(ka)]}$$

$$\omega(k) = 2\sqrt{\frac{C}{M}} \left| \sin \left(\frac{ka}{2} \right) \right|$$

Hierbei muss der Wellenvektor k aus der ersten Brillouinzone stammen. Dadurch sind die Frequenzen der Wellen auf $\omega \in \left[0, 2\sqrt{\frac{C}{M}}\right]$ beschränkt.

Der Wellenvektor kann beide Vorzeichen haben, da die Wellen in beide Richtungen laufen dürfen. An der Zonengrenze schwingen die Atome gegenphasig, was durch $u(na, t)_{\frac{a}{2}} = (-1)^n A \exp[-i\omega t]$ beschrieben wird.

8.7.0.2 Beschränkung von k und ω Weil $\omega(k)$ periodisch ist, ist auch die Auslenkung $u(x, t)$ an der Stelle $x_n = na$ periodisch. Phasendifferenzen von benachbarten Atomen sind nur physikalisch sinnvoll, wenn sie kleiner als π sind, ansonsten weist man Schwingungen in einem Raum zu, an denen keine Atome sitzen. Daraus folgt eine Einschränkung der Wellenlänge.

Da $\lambda = \frac{2\pi}{|k|}$ gilt folgt mit dem kürzestmöglichen reziproken Gittervektor G_0 eine Einschränkung von $2k \in [-G_0, G_0]$, da dies äquivalent zu der Forderung $ka \in [-\pi, \pi]$ ist. Folglich muss k ein Wellenvektor aus der ersten Brillouinzone sein.

8.8 Schallgeschwindigkeit

Die Gruppengeschwindigkeit v_G ist die Ableitung der Dispersionsrelation $\omega(k)$ nach dem Wellenvektor k , ihre Amplitude ist die Schallgeschwindigkeit v_s der eindimensionalen Kette. Es gibt Wellenvektoren $k = \frac{\pi}{a}$, für die die Gruppengeschwindigkeit v_G verschwindet. Dies nennt man stehende Wellen, sie treten am Rand der ersten Brillouinzone auf.

$$v_G = v_s \left| \cos\left(\frac{ka}{2}\right) \right|$$

$$\Rightarrow v_s = \sqrt{\frac{C}{M}}$$

Für kleine Frequenzen ist die Dispersionsrelation linear $\omega(k) \approx \sqrt{\frac{C}{M}}|ka|$, dann ist die Gruppengeschwindigkeit $v_G = v_s$ ist konstant, insbesondere unabhängig von der Wellenlänge.

8.9 Moden

Es gibt eine akustische und zwei optische Moden. Die akustische Mode hat immer eine geringere Frequenz als die optischen Moden. Dies liegt daran, dass eine Scherung immer einfacher als eine Kompression ist. Die Kraftkonstanten der Moden unterscheiden sich, ansonsten gelten die gleichen Dispersionsrelationen.

8.9.0.1 Schallgeschwindigkeit Die Gruppengeschwindigkeit v_G ist die Ableitung der Dispersionsrelation $\omega(k)$ nach dem Wellenvektor k , ihre Amplitude ist die Schallgeschwindigkeit v_s der eindimensionalen Kette. Es gibt Wellenvektoren $k = \frac{\pi}{a}$, für die die Gruppengeschwindigkeit v_G verschwindet. Dies nennt man stehende Wellen, sie treten am Rand der ersten Brillouinzone auf.

$$v_G = v_s \left| \cos\left(\frac{ka}{2}\right) \right|$$

$$\Rightarrow v_s = \sqrt{\frac{C}{M}}$$

Für kleine Frequenzen ist die Dispersionsrelation linear $\omega(k) \approx \sqrt{\frac{C}{M}}|ka|$, dann ist die Gruppengeschwindigkeit $v_G = v_s$ ist konstant, insbesondere unabhängig von der Wellenlänge.

8.9.0.2 Schwingungsmoden Es gibt schon in der eindimensionalen Kette eine akustische und zwei optische Moden. Die akustische Mode hat immer eine geringere Frequenz als die optischen Moden. Dies liegt daran, dass eine Scherung immer einfacher als eine Kompression ist. Die Kraftkonstanten der Moden unterscheiden sich, ansonsten gelten die gleichen Dispersionsrelationen.

8.9.1 Eindimensionale Kette mit zweiatomiger Basis

Es wird eine eindimensionale Kette betrachtet, die eine zweiatomige Basis hat. Dies führt dazu, dass die Dispersionsrelation zwei verschiedene Zweige hat. Dies ist genau so lange der Fall, wie die Massen der beiden Teilchen unterschiedlich sind; ansonsten bilden beide Basisatome eine neue Einheitszelle.

$$\omega^2 = \frac{C+D}{M} \pm \frac{1}{M} \sqrt{C^2 + D^2 + 2CD \cos(ka)}$$

Der Zweig mit der geringeren Frequenz, der mit dem Minus, ist der *akustische Zweig*. Der Zweig mit der höheren Frequenz, der mit dem Plus, ist der *optische Zweig*. Der akustische Zweig verschwindet bei $k = 0$ und verändert sich im Intervall $\pm \frac{\pi}{a}$ sehr stark. Der optische Zweig dagegen hat bei $k = 0$ ein Maximum, verändert sich im selben Intervall allerdings vergleichsweise gering.

8.9.1.1 Beweis der Dispersionsrelation Die Dispersionsrelation der Eindimensionalen Kette mit zweiatomiger Basis soll bewiesen werden.

Sei an jedem Gitterpunkt eine zweiatomige Basis. Sei der Abstand zwischen den Atomen der Basis d und die Gitterkonstante a . Dann ist das linke der beiden Atome an der Position na und das rechte an der Position $na + d$.

Sei $u_1(na)$ die Auslenkung des linken Atoms und $u_2(na)$ die Auslenkung des rechten Atoms an der Position $na + d$. na bezeichnet damit die Elementarzelle. Zwischen den Atomen der Basis sei die Federkonstante C kleiner als die Federkonstante D der Kraft zwischen den verschiedenen Basen. Seien die Massen der beiden Basisatome gleich.

Die wirkende Kraft $F_i = M\ddot{u}_i$ besteht jeweils aus der Federkraft zum linken und zum rechten Atom. Eines der beiden ist das andere Basiselement, das andere aus der benachbarten Zelle. Dieses System an Differentialgleichungen kann mit dem Ansatz $u(na, t) = A_i \exp[i(kna - \omega t)]$ gelöst werden.

$$\begin{aligned} M\ddot{u}_1(na) &= -C[u_1(na) - u_2(na)] - D[u_1(na) - u_2((n-1)a)] \\ M\ddot{u}_2(na) &= -C[u_2(na) - u_1(na)] - D[u_2(na) - u_1((n+1)a)] \end{aligned}$$

8.10 Klassische Theorie im dreidimensionalen Fall

8.10.1 Darstellung der Dispersionsrelation

Üblicherweise wird der Wellenvektor \vec{k} in Einheiten von $\frac{\pi}{a}$ geplottet, sodass die erste Brillouinzone (BZ) durch das Intervall $[-1, 1]$ dargestellt wird. Hierbei gibt es mehrere Möglichkeiten der Darstellung, die meistgenutzte ist die reduzierte Darstellung.^[3] Alle drei Darstellungen enthalten die komplette Information.

In der *ausgedehnten* Darstellung wird die komplette Dispersionsrelation über den gesamten Raum geplottet, sie wird dabei nicht auf die erste BZ beschränkt. In der *periodischen* Darstellung werden die Dispersionsrelationen aller reziproken Gitterpunkte nebeneinander geplottet.

In der *reduzierten* Darstellung wird die komplette Dispersionsrelation auf die erste BZ reduziert dargestellt. Dazu wird die Funktion gespiegelt, sobald sie den Rand der ersten BZ überschreiten würde. Das Ergebnis sieht wie ein Ausschnitt aus der periodischen Darstellung aus.

Dispersionsrelationen werden üblicherweise in Hochsymmetrierichtungen geplottet. Im dreidimensionalen Fall werden normalerweise alle Messungen zwischen den Punkten Γ , X , K und L in dem selben Diagramm reduziert dargestellt. Dies sieht ohne Übung unübersichtlich aus.^[2]

³: siehe Abbildung 8.6 in (Gross and Marx 2012, 345) ²: siehe Abbildung 8.22 in (Gross and Marx 2012, 370) ### Schwingungsmoden Für jede Welle mit Wellenvektor \vec{k} gibt es 3 Moden, von denen eine Mode akustisch und zwei Moden optisch sind. Für eine Basis mit j Atomen gibt es 3 akustische Zweige und $3j - 3$ optische Zweige der Dispersionsrelation.

In Hochsymmetrischen Kristallrichtungen^[4] sind die transversalen Moden entartet. Das bedeutet, beide transversalen Moden sind identisch und man kann nur eine transversale Mode messen.

⁴: beispielsweise $[100]$ im kubischen System

8.10.2 Schallgeschwindigkeit

Die Schallgeschwindigkeit v_s ist betragsmäßig die Amplitude der Gruppengeschwindigkeit einer Welle.

Die Gruppengeschwindigkeit v_G ist die Ableitung der Dispersionsrelation $\omega(k)$. So lange die Dispersionsrelation nicht linear ist, ist sie nicht konstant, hat aber eine konstante Amplitude, die Schallgeschwindigkeit. Für kleine Frequenzen ist die Gruppengeschwindigkeit näherungsweise konstant gleich der Schallgeschwindigkeit.

$$v_G(t) = \frac{d\omega(k)}{dk} \propto v_s$$

Es bestimmte Wellenvektoren, für die die Gruppengeschwindigkeit unabhängig von v_s verschwindet ($v_G = 0$), dann gibt es stehende Wellen. Dies ist insbesondere am Rand der ersten Brillouinzone der Fall und kann beispielsweise anhand der eindimensionalen Kette ermittelt werden. Dies gilt auch im dreidimensionalen Fall.

8.10.3 Hochsymmetrierichtungen in Kristallen

Manche Richtungen in Kristallen weisen besonders hohe Symmetrie auf. Um diese zu bezeichnen und um beispielsweise Dispersion oder Bandstrukturen zu

³
⁴

messen, werden die Punkte Γ , X , K und L festgelegt. Dann kann beispielsweise entlang der ΓX -Richtung gemessen werden.

Die Punkte Γ , X , K und L liegen im Abstand $\sqrt{i} \frac{\pi}{a}$ mit $i = 0, 1, 2, 3$ vom Zentrum der ersten Brillouinzone entfernt. Die Richtungen ΓX , ΓK und ΓL bezeichnen die $[110]$, $[100]$ und die $[111]$ -Richtung.

8.11 Gammapunkt

Der Γ -Punkt ist der Punkt im Zentrum der ersten Brillouinzone, an dieser Stelle gilt $\vec{k} = 0$.

8.12 X-Punkt

Der Punkt X liegt an der Stelle mit $k = \frac{\pi}{a}$, wobei ΓX die $[110]$ -Richtung im Kristall beschreibt.

8.13 K-Punkt

Der Punkt K liegt an der Stelle mit $k = \sqrt{2} \frac{\pi}{a}$, wobei ΓK die $[100]$ -Richtung im Kristall beschreibt.

8.14 L-Punkt

Der Punkt L liegt an der Stelle mit $k = \sqrt{3} \frac{\pi}{a}$, wobei ΓL die $[111]$ -Richtung im Kristall beschreibt.

8.15 Randbedingungen

8.15.1 Born-von-Karman-Randbedingungen

Da in der Realität jeder Körper endlich ist, ist es essentiell, Randbedingungen zu verwenden. Weil die Anzahl der Oberflächenatome gegen die Gesamtzahl der Atome verschwindet, ist es jedoch praktisch irrelevant, welche Randbedingungen man wählt. Üblicherweise wählt man periodische Randbedingungen, weil sie mathematisch einfacher sind und besser zum Prinzip der Translationsinvarianz passen als feste Enden an der Oberfläche. Diese nennt man Born-von-Karman-Randbedingungen.

Da solche Randbedingungen nur noch bestimmte Wellen erlauben, kann man dann die Zustandsdichte ermitteln.

8.15.1.1 1D Hier soll die eindimensionale Betrachtung der Born-von-Karman-Randbedingungen hergeleitet werden.

Alle Randatome bilden einen geschlossenen Ring an Atomen, die durch einzelne Federkräfte verbunden sind. Demnach das 0-te Atom identisch mit dem N -ten, es gilt also $u(0) = u(Na)$. Daraus folgt mit dem Ansatz für die eindimensionale Kette $\exp[ikNa] = 1$, was mit ganzen Zahlen $n \in \mathbb{Z}$ durch $kNa = 2\pi n$ erfüllt ist.

Man erhält N verschiedene k -Werte mit verschiedenen Eigenfrequenzen ω für N eindimensionale Oszillatoren. Da \vec{k} in der ersten Brillouinzone liegen muss,^[5]

gilt $ak \in (-\pi, \pi]$. Daraus ergibt sich folgende Relation für N und n , was die möglichen Wellenvektoren definiert. Dadurch gibt es Na erlaubte Zustände.

$$k = \frac{2\pi}{a} \cdot \frac{n}{N}$$

$$\Rightarrow -\frac{N}{2} < n \leq \frac{N}{2}$$

⁵: vgl. eindimensionale Kette

8.15.1.2 3D Hier soll die dreidimensionale Betrachtung der Born-von-Karman-Randbedingungen hergeleitet werden.

Die Auslenkung u soll auf gegenüberliegenden Seiten des Festkörpers gleich sein. Für einen Ortsvektor \vec{R} , der auf eine Oberfläche zeigt, soll dann für $j \in \{1, 2, 3\}$ die Relation $u(\vec{R}) = u(\vec{R} + N_j \vec{a}_j)$ gelten. Hierbei sind die \vec{a}_i die primitiven Translationen und N_i die Anzahl der Basiselemente in der Richtung \vec{a}_i . Damit ist $L_i = N_i |\vec{a}_i|$ die Länge des Festkörpers.

8.15.2 Zustandsdichte

Die Zustandsdichte ist die Anzahl der Zustände im \vec{k} -Raum pro \vec{k} -Raum-Einheitslänge. Analog kann eine Zustandsdichte im Fourierraum definiert werden.

$$Z(k) = \frac{\# \text{Zustände}}{\vec{k}\text{-Raum} - \text{Intervall}}$$

$$Z(k) = \frac{V}{(2\pi)^2}$$

8.15.2.1 Beweis Durch Randbedingungen sind im eindimensionalen Fall nur Na verschiedene Wellenvektoren erlaubt, demnach gilt $Z(k) = \frac{Na}{2\pi}$. Da Na die Länge der Kette ist gilt $Z(k) = \frac{L}{2\pi}$.

Im dreidimensionalen Fall erhält man mit den primitiven Translationen des reziproken Gitters \vec{b}_i , der Kantenlängen $N_i |a_i|$ und $-\frac{N_i}{2} < l_i \leq \frac{N_i}{2}$ die folgenden Relationen.

$$\vec{k} = \frac{l_1}{N_1} \vec{b}_1 + \frac{l_2}{N_2} \vec{b}_2 + \frac{l_3}{N_3} \vec{b}_3$$

$$Z(k) = \frac{L_1 \cdot L_2 \cdot L_3}{(2\pi)^3} = \frac{V}{(2\pi)^3}$$

Damit ist die Zustandsdichte proportional zum Volumen V .

8.16 Quantisierung der Gitterschwingungen

8.16.1 Theorie der kleinen Schwingungen

Bei Festkörpern geht man davon aus, dass die Schwingungen um die Gitterpunkte klein sind.

Dadurch kann man von dem korrekteren Modell von $3N_j$ gekoppelten Oszillationen mit diskreten Wellenvektoren \vec{k} und Frequenzen $\omega(\vec{k})$ zu einem Modell von $3N_j$ entkoppelten Oszillatoren übergehen. Dazu gibt es die Eigenfrequenzen $\omega_p(\vec{k})$. Dazu sind Normalkoordinaten hilfreich.

Die Schwingungen haben eine Energie E .

8.16.1.1 Normalkoordinaten Bei Festkörpern geht man davon aus, dass die Schwingungen um die Gitterpunkte klein sind.

Zur quantitativen Beschreibung sind Normalkoordinaten hilfreich, die eine Auslenkung \vec{u} um den jeweiligen Gitterpunkt beschreiben. Dazu wird der Ortsvektor $\vec{r}(t)$ eines Atoms durch eine Abweichung \vec{u} vom Gitterpunkt an der Position \vec{R} beschrieben.

$$\vec{r}(t) = \vec{R} + \vec{u}(\vec{R}, t)$$

8.16.1.2 Energie Bei Festkörpern geht man davon aus, dass die Schwingungen um die Gitterpunkte klein sind.

Sei E_p die Eigenenergie zum Impuls $p \in \{1, \dots, 3N_j\}$, die aufgrund der harmonischen Approximation der eines harmonischen Oszillators entspricht. Da die Besetzungszahlen $n_{\vec{k},p}$ den dynamischen Zustand des gesamten Systems bestimmen, ist die Gesamtenergie E die Summe aller Eigenenergien E_p .

$$E_p = \left(n_{\vec{k},p} + \frac{1}{2} \right) \hbar \omega_p(\vec{k})$$
$$E = \sum_{\vec{k},p} \left(n_{\vec{k},p} + \frac{1}{2} \right) \cdot \hbar \omega_p(\vec{k})$$

8.16.2 Phononen

Phononen sind Quasiteilchen, die den Energiequanten der Normalschwingungen in einem Festkörper zugeteilt werden. Sie können erzeugt und vernichtet werden. Die Phononenbesetzungszahlen $n_{\vec{k},p}$ steigen mit der Temperatur T . Phononen haben eine Energie $\hbar \omega_p(\vec{k})$ und einen Kristallimpuls $\hbar \vec{k}$, dies ist formal analog zum Impuls eines freien Teilchens.

Interessant sind Stoßprozesse der Phononen. Auch können sie mit Elektronen stoßen, was den spezifischen Widerstand des Kristalls erhöht. Das chemische Potential ist $\mu = 0$.

Auf einer Seite der Universität zu Köln gibt es ein Applet, das die *Phononendispersion* interaktiv darstellt.

8.16.3 Kristallimpuls

Während die Translationsinvarians des Raumes die Impulserhaltung erzeugt, so erzeugt die diskrete Translationsinvarianz in einem (Kristall-)Gitter den *Kristallimpuls*.

Der Kristallimpuls ist nur bis auf reziproke Gittervektoren \vec{G} erhalten, das heißt die Wellenvektoren \vec{k} und \vec{k}' haben genau dann den selben Kristallimpuls, wenn $\vec{k}' = \vec{k} + \vec{G}$. Dadurch ist der Kristallimpuls nicht linear. Dadurch kann es zu Umklappprozessen kommen.

Die Träger und Übermittler des Kristallimpulses sind die Phononen, Photonen können nur einen sehr geringen Kristallimpuls erzeugen.

8.17 Messung der Phononendispersionsrelation

Man kann die Energien und die Wellenvektoren der einfallenden und ausfallenden Strahlung messen, um Wellenvektoren und die Energien der Phononen ermitteln. Dadurch kann man die Dispersionsrelation messen.

Dazu sind der Energiesatz und der Kristallimpulssatz wichtig. Oft wird ein 3-Achsen-Spektrometer für die Messung verwendet, alternativ wird Raman-Spektroskopie verwendet.

Auf einer Seite der Universität zu Köln gibt es ein Applet, das die *Phononendispersion* interaktiv darstellt.

8.17.1 Energiesatz

Für die inelastische Streuung eines Teilchens am Kristall müssen für die Erzeugung bzw. Vernichtung eines Phonons folgende Relationen für die Energie und den Kristallimpuls gelten. Damit kann man die Dispersion der Phononen messen.

$$\begin{aligned} E_{\vec{k}} - E_{\vec{k}'} &= \pm \hbar \omega_{\text{Phonon}} \\ \vec{k} - \vec{k}' &= \pm \vec{k}_{\text{Phonon}} + \vec{G} \end{aligned}$$

Der Term mit der größeren Differenz (+) beschreibt die Erzeugung eines Phonons. Analog wird bei der geringeren Differenz (−) ein Phonon vernichtet. Wird kein Teilchen erzeugt oder vernichtet, ist der Kristallimpulssatz identisch mit der Beugungsbedingung nach Laue.

8.17.2 Kristallimpulssatz

Für die inelastische Streuung eines Teilchens am Kristall müssen für die Erzeugung bzw. Vernichtung eines Phonons folgende Relationen für die Energie und den Kristallimpuls gelten. Damit kann man die Dispersion der Phononen messen.

$$\begin{aligned} E_{\vec{k}} - E_{\vec{k}'} &= \pm \hbar \omega_{\text{Phonon}} \\ \vec{k} - \vec{k}' &= \pm \vec{k}_{\text{Phonon}} + \vec{G} \end{aligned}$$

Der Term mit der größeren Differenz (+) beschreibt die Erzeugung eines Phonons. Analog wird bei der geringeren Differenz (−) ein Phonon vernichtet. Wird kein

Teilchen erzeugt oder vernichtet, ist der Kristallimpulssatz identisch mit der Beugungsbedingung nach Laue.

8.17.3 Sondenstrahlung

Man kann die Energien und die Wellenvektoren der einfallenden und ausfallenden Strahlung messen, um Wellenvektoren und die Energien der Phononen ermitteln. Dadurch kann man die Dispersionsrelation messen.

Dazu sind der Energiesatz und der Kristallimpulssatz wichtig. Oft wird ein 3-Achsen-Spektrometer für die Messung verwendet, alternativ wird Raman-Spektroskopie verwendet.

Auf einer Seite der Universität zu Köln gibt es ein Applet, das die *Phononendispersion* interaktiv darstellt.

8.17.4 3-Achsen-Spektrometer

Zur Messung der Phononendispersionsrelation wird meist ein 3-Achsen-Spektrometer mit inelastischer Neutronenstreuung verwendet.

Der Streuwinkel 2θ kann durch die Energie des einfallenden Strahls E_i und die des gestreuten Strahls E_f ermittelt werden. Alternativ können die Wellenvektoren \vec{k}_i verwendet werden. Hierbei ist \vec{Q} der Impulsübertrag der Sonde an den Kristall, m ist die Masse der Sonde. p_i und p_f sind die Impulse der einfallenden Strahlung, wobei für nichtrelativistische Sonden $p = \sqrt{2mE}$ gilt.

$$\begin{aligned} E_i + E_f - \frac{Q^2 \hbar^2}{2m} &= p_i p_f \cos(2\theta) \\ &= 2\sqrt{E_i E_f} \cos(2\theta) \\ \Leftrightarrow 2\theta &= \arccos \left[\frac{-\frac{Q^2 \hbar^2}{2m} + E_i + E_f}{2\sqrt{E_i E_f}} \right] \\ \Leftrightarrow 2\theta &= \arccos \left[\frac{-Q^2 + k_i^2 + k_f^2}{2k_i k_f} \right] \end{aligned}$$

8.17.5 Raman-Spektroskopie

In der Raman-Spektroskopie wird optisches Licht zur Streuung in Kristallen verwendet, um die Phononendispersion zu messen. Allerdings können dabei nur Phononen mit verschwindender Energie messen, bei denen zwischen optischen und akustischen Phononen unterschieden wird.

Die Differenzen der Frequenzen des einfallenden Lichtes Ω und des ausfallenden Lichtes Ω' muss der Frequenz des erzeugten Phonons ω_{Phonon} entsprechen.

$$\frac{\Omega - \Omega'}{\Omega} = \frac{\Delta\Omega}{\Omega} = \frac{\omega_{\text{Phonon}}}{\Omega}$$

Bei der Phononenerzeugung entsteht Stokes-Streuung, bei der Phononenvernichtung Anti-Stokes-Streuung. Bei Energien um $E \approx 3\text{eV}$ gilt $\vec{k} = \vec{k}'$, daher sollte

eigentlich keine Strahlung entstehen. Durch Defekte im Kristall entsteht jedoch Rayleigh-Strahlung.

8.17.5.1 Rayleigh-Strahlung In der Raman-Spektroskopie wird optisches Licht zur Streuung in Kristallen verwendet, um die Phononendispersion zu messen. Aufgrund der Erhaltungssätze sollte man für $\vec{k} = \vec{k}'$ keine Streuung beobachtbar sein, aufgrund von Defekten sieht man aber auch dafür Streuung. Dies nennt man Rayleigh-Strahlung.

Bei Energien um $E \approx 3\text{eV}$ ist der Wellenvektor k in der ersten Brillouinzone. Daher verschwindet in diesem Energiebereich der reziproke Gittervektor ($\vec{G} = 0$).

8.17.5.2 Stokes-Streuung Bei der Erzeugung oder Vernichtung von Phononen entsteht Strahlung, die man mit der Raman-Spektroskopie messen kann. Die bei der Erzeugung entstehende Strahlung nennt man die Strahlung Stokes-Streuung, die bei der Vernichtung nennt man Anti-Stokes-Streuung.

Wird ein Phonon erzeugt, so bleibt das angeregte Elektron nach der Anregung in einem angeregten Zustand, nachdem es abgestrahlt hat. Deswegen hat das emittierte Photon eine geringere Energie als das absorbierte, diese geht in das erzeugte Phonon.

Umgekehrt wird dann ein Phonon vernichtet, wenn dessen Energie verwendet wird um von dem angeregten Zustand in den vorherigen Zustand zu gelangen. Dies ist weniger wahrscheinlich als der erzeugende Fall, weshalb eine gemessene Stokes-Streuung eine höhere Intensität als die Anti-Stokes-Streuung hat.

Das Verhältnis zwischen den beiden Streuungen ist stark Temperaturabhängig, damit kann man Kristalle als Thermometer nutzen.

8.17.5.3 Anti-Stokes-Streuung Bei der Erzeugung oder Vernichtung von Phononen entsteht Strahlung, die man mit der Raman-Spektroskopie messen kann. Die bei der Erzeugung entstehende Strahlung nennt man die Strahlung Stokes-Streuung, die bei der Vernichtung nennt man Anti-Stokes-Streuung.

Wird ein Phonon erzeugt, so bleibt das angeregte Elektron nach der Anregung in einem angeregten Zustand, nachdem es abgestrahlt hat. Deswegen hat das emittierte Photon eine geringere Energie als das absorbierte, diese geht in das erzeugte Phonon.

Umgekehrt wird dann ein Phonon vernichtet, wenn dessen Energie verwendet wird um von dem angeregten Zustand in den vorherigen Zustand zu gelangen. Dies ist weniger wahrscheinlich als der erzeugende Fall, weshalb eine gemessene Stokes-Streuung eine höhere Intensität als die Anti-Stokes-Streuung hat.

Das Verhältnis zwischen den beiden Streuungen ist stark Temperaturabhängig, damit kann man Kristalle als Thermometer nutzen.

9 6. Thermische Eigenschaften des Kristallgitters

9.1 Wärmekapazität

Die Wärmekapazität C ist der Quotient aus der zugeführten Wärme ΔQ und der Temperaturänderung ΔT .

Nach dem 1. Hauptsatz der Thermodynamik ist das Differential der inneren Energie dU durch das Differential der Wärme dQ sowie das Produkt aus Druck p und Volumendifferential dV darstellbar ($dU = dQ - pdV$). C_V ist die isochore Wärmekapazität mit $dV = 0$, C_p ist die isobare Wärmekapazität mit $dp = 0$.

$$C_x = \frac{\Delta Q}{\Delta T} = \left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_x$$

Mithilfe des Volumenausdehnungskoeffizienten α und des Kompressionsmoduls β gilt die Relation $C_p - C_V = TV\alpha^2\beta$. In der harmonischen Näherung gilt $\alpha = 0$, daraus folgt $C_p = C_V$. Tatsächlich gibt es allerdings eine Abweichung von unter 1%.

Bei Metallen liefert jedes Valenzelektron eine mittlere Energie von $\langle E \rangle = \frac{1}{2}k_B T$. Daraus folgt für die mittlere innere Energie $\langle U \rangle = N \langle E \rangle$, wodurch C_V sehr klein ist, nämlich proportional zu der Breite der aufgeweichten Fermikante. Die freien Elektronen liefern demnach einen geringen Beitrag zur Wärmekapazität.

9.2 hohe Temperaturen

Für hohe Temperaturen wird C_V durch das Dulong-Petit-Gesetz beschrieben. In Kristallen ist die Bose-Einstein-Verteilung notwendig, um das mittlere Potential $\langle U \rangle = \langle n \rangle \hbar \omega$ zu beschreiben.

9.2.1 Dulong-Petit-Gesetz

Das Dulong-Petit-Gesetz besagt, dass die molare Wärmekapazität eines aus einzelnen Atomen zusammengesetzten Festkörpers einen universalen und konstanten Wert habe, nämlich das Dreifache der universellen Gaskonstante $R = \frac{pV}{Nk_b}$. [6] Diese Näherung gilt für hohe Temperaturen T , für niedrige Temperaturen gilt sie nicht.

$$C_V = 3N_j k_b = 3R$$

9.3 Herleitung

Der Klassischen Gleichverteilungssatz (der Statistischen Physik) besagt, dass jede quadratischen Komponente in der Gesamtenergie die mittlere Energie $\frac{1}{2}k_b T$ erzeugt. In drei Dimensionen hat man je drei Orts- und Impulskoordinaten, die die Gesamtenergie bezeichnen. Für die mittlere Energie gilt daher $\langle U \rangle = 3k_B T$. Aus der Definition der isochoren Wärmekapazität folgt das Dulong-Petit-Gesetz.

Alternativ kann das Dulong-Petit-Gesetz aus der Einstein-Näherung hergeleitet werden, wenn diese für große Temperaturen verwendet wird.

⁶: Dulong-Petit-Gesetz, Abruf am 2023-06-09

9.3.1 niedrige Temperaturen

Da die Eigenenergie eines harmonischen Oszillators eine konstante Nullpunktsenergie hat, kann man die mittlere innere Energie $\langle U_{\text{th}} \rangle$ als Summe einer Nullpunktsenergien U_0 und einer temperaturabhängigen mittleren Energie $\langle U \rangle$ darstellen ($\langle U_{\text{th}} \rangle = U_0 + \langle U \rangle$). Damit bestimmt nur noch $\langle U \rangle$ die Wärmekapazität, was die Bose-Einstein-Verteilung zur Darstellung benötigt.

$$\langle U \rangle = \sum_{\vec{k}, p} \langle n \rangle \hbar \omega_p(\vec{k}) = \sum_{\vec{k}, p} \frac{\hbar \omega_p(\vec{k})}{\exp \left[\hbar \omega(\vec{k}) k_B T \right] - 1}$$

$$C_V = \left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_x = \frac{\partial}{\partial T} \left[\sum_{\vec{k}, p} \frac{\hbar \omega_p(\vec{k})}{\exp \left[\hbar \omega(\vec{k}) k_B T \right] - 1} \right]$$

Bei tiefen Temperaturen T wird die Quantisierung der Energieniveaus relevant. Nicht jede Schwingung hat die richtige Energie um ein Phonon erzeugen, daher gibt es Schwingungen, die eingefroren sind.

9.4 Bose-Einstein-Verteilung

Die Bose-Einstein-Verteilung beschreibt die Verteilung der Teilchenzahl von Bosonen. In diesem Fall ist die Zahl der Phononen durch die Energie bestimmt, daher sind die Energie der Phononen $\hbar \omega$ und die thermische Energie $k_B T$ ausschlaggebend für den Erwartungswert der Phononenzahl $\langle n \rangle$.

$$\langle n \rangle = \frac{1}{\exp \left[\frac{\hbar \omega - \mu}{k_B T} \right] - 1}$$

μ ist das chemische Potential, für Phononen ist $\mu_{\text{Phonon}} = 0$. Für andere Bosonen gilt dagegen $\mu \neq 0$. Bei $T = 0$ gilt allgemein $\mu = E_F$, d.h. μ ist die Fermienergie.

Die Bose-Einstein-Verteilung ist u.a. für die Berechnung der Wärmekapazität relevant.

9.5 Zustandsdichte im Fourierraum

Die Zustandsdichte $D(\omega)$ im Fourierraum ist die Anzahl der Zustände in einem Frequenzintervall, ähnlich wie die Zustandsdichte in Kristallen im Ortsraum definiert ist. Damit kann man einen Kontinuitätsübergang für die innere Energie U durchführen. Hierbei ist $\frac{V}{(2\pi)^3}$ die Zustandsdichte im Fourierraum und das Integral das Volumen des Frequenzintervalls im Fourierraum. Die Innere Energie wird maßgeblich durch die Bose-Einstein-Verteilung beschrieben.

⁶ $\hat{6}$

$$\begin{aligned}
\langle U_{\text{th}} \rangle &= U_0 + \langle U \rangle = U_0 + \sum_{\vec{k}, p} \langle U_p \rangle \\
\langle U_p \rangle &= \langle n_p(\vec{k}) \rangle \hbar \omega_p(\vec{k}) = \frac{\hbar \omega_p(\vec{k})}{\exp[\hbar \omega(\vec{k}) k_B T] - 1} \\
\langle U_p \rangle &= \int \frac{\hbar \omega}{\exp[\hbar \omega k_B T]} D(\omega) d\omega \\
D(\omega) d\omega &= \frac{V}{(2\pi)^3} \int_{\omega(\vec{k})}^{\omega(\vec{k}) + d\omega(\vec{k})} d^3 k
\end{aligned}$$

9.6 Debye-Näherung

Die Debye-Näherung beschreibt das Verhalten bei niedrigen Temperaturen durch eine lineare Beschreibung der Dispersionsrelation $\omega(\vec{k}) = vk$.

In der Debye-Näherung kann die Zustandsdichte $D(\omega)$ durch das Volumen V , die Frequenz ω und die Steigung der Dispersionsrelation v beschrieben werden. Für sehr niedrige Temperaturen folgt das T^3 -Gesetz.

$$D(\omega) = 3 \frac{V}{2\pi^2} \frac{\omega^2}{v^3}$$

Insbesondere bei Kristallen mit vielen Basisatomen wird die Zustandsdichte $D(\omega)$ für akustische Zweige durch die Debye-Näherung beschrieben. Für optische Zweige wählt man die Einstein-Näherung.

9.6.1 Debye'sches T^3 -Gesetz

Für niedrige Temperaturen, d.h. $T \ll \theta_D$ deutlich kleiner als die Debye-Temperatur θ_D gilt in der Debye-Näherung $\frac{\hbar \omega_D}{k_B T} \gg 1$ und $\langle n \rangle \approx 0$. Damit kann die Wärmekapazität berechnet werden.

$$C_V = \frac{12\pi^2}{5} N k_B \left(\frac{T}{\theta_D} \right)^3$$

9.7 Einstein-Näherung

Die Einstein-Näherung beschreibt die Zustandsdichte unter der Annahme, dass alle N Oszillatoren die selbe Frequenz ω_E teilen. Sie beschreibt die Wärmekapazität C_V für alle Temperaturen T recht gut.

Bei der Einstein-Temperatur θ_E soll die thermische Energie gleich der Energie der Schwingung sein ($k_B \theta_E = \hbar \omega_E$).

$$\begin{aligned}
D(\omega) &= 3N\delta(\omega - \omega_E) \\
\langle U \rangle &= 3N\hbar\omega_E \langle n \rangle = \frac{3N\hbar\omega_E}{\exp\left[\frac{\hbar\omega}{k_B T}\right] - 1} \\
C_V &= 3Nk_B \left(\frac{\theta_E}{T}\right)^2 \frac{\exp\left[\frac{\theta_E}{T}\right]}{(\exp\left[\frac{\theta_E}{T}\right] - 1)^2}
\end{aligned}$$

Für große Temperaturen $T \gg \theta_E$ folgt das Dulong-Petit-Gesetz. Insbesondere bei Kristallen mit vielen Basisatomen wird die Zustandsdichte $D(\omega)$ für optische Zweige durch die Einstein-Näherung beschrieben. Für akustische Zweige wählt man die Debye-Näherung.

9.8 Anharmonische Näherung

In der harmonischen Approximation kann man einige Beobachtungen in Festkörpern beschreiben, jedoch nicht alle. Dies entspricht nicht der Realität, deswegen muss man Anharmonizitäten berücksichtigen.

So kann man weder Längenausdehnung oder Wärmeleitfähigkeit noch Wechselwirkungen zwischen Gitterwellen beschreiben. Desweiteren gilt in dieser Näherung $C_p = C_V$ und elastische Konstanten sind unabhängig von Druck und Temperatur.

9.8.1 Längenausdehnung

Die Längenausdehnung α_L ist die relative Änderung der Länge L unter Änderung der Temperatur T . Um sie zu erklären, benötigt man die anharmonische Näherung.

$$\alpha_L = \frac{1}{L} \frac{dL}{dT}$$

9.8.2 Wärmeleitfähigkeit

Die Wärmeleitfähigkeit ist proportional zum Temperaturgradienten ∇T , der Faktor κ hängt von der Gruppengeschwindigkeit der Phononen v und der Länge l ab sowie von der spezifischen Wärmekapazität $\frac{C_V}{V}$ ab. Man kann die Wärmeleitung durch Umklappprozesse beschreiben.

$$\begin{aligned}
\vec{j}_Q &= -\kappa \nabla T \\
\kappa &= \frac{1}{3} v l \frac{C_V}{V}
\end{aligned}$$

10 7. Freies Elektronengas

10.1 Freies Elektronengas

Beim freien Elektronengas geht man von einem starren Gitter aus, bei dem Phononen nicht mit Elektronen wechselwirken. Zudem wird die Einelektron-

näherung verwendet. Das freie Elektronengas ist ein Fermigas.

Eine Beschreibung der freien Elektronen in einem Festkörper ist notwendig, um die elektrische Leitfähigkeit, Supraleitung, Magnetismus und elektromagnetische Bauelemente zu beschreiben.

Die Besetzungswahrscheinlichkeit der Zustände mit Energie E_n durch die Fermi-Dirac-Verteilung beschrieben. Die Zustandsdichte wird durch die Elektronenspins verdoppelt, die Dispersionsrelation ist durch die Energie $E_n(k_n)$ beschrieben.

10.1.1 Einelektronnäherung

Die Einelektronnäherung wird genutzt, um das freie Elektronengas zu beschreiben. Dabei geht man davon aus, dass ein einzelnes Elektron durch ein zeitabhängiges Potential beschrieben werden kann, das von Atomrümpfen und anderen Elektronen aufgestellt wird.

Oft kann man dieses Potential durch einen Potentialkasten darstellen.

10.1.2 Dispersionsrelation des freien Elektronengases

Die Dispersionsrelation des freien Elektronengases beschreibt die Abhängigkeit der Energie von dem Wellenvektor.

Die Besetzungswahrscheinlichkeit der Zustände mit Energie E_n durch die Fermi-Dirac-Verteilung beschrieben. Die klassische Zustandsdichte wird durch die Elektronenspins verdoppelt.

$$E_n = \frac{\hbar^2 k_n^2}{2m}$$

$$k_n^2 = \left(\frac{2\pi}{L}\right)^2 [n_x^2 + n_y^2 + n_z^2]$$

In Kristallen sind die Elektronen nur quasifrei, dadurch entstehen Energiebänder.

10.1.3 Zustandsdichte des freien Elektronengases

Die Zustandsdichte Z des freien Elektronengases ist doppelt so hoch wie im klassischen Fall, dies kommt durch den Elektronenspin.

$$Z(k) = 2 \frac{V}{(2\pi)^2}$$

$$D(E) = \frac{V}{2\pi^2} \left(\frac{2m}{\hbar^2}\right)^{\frac{3}{2}} \sqrt{E}$$

Besonders interessant sind die Elektronen mit der Fermienergie E_F , da diese angeregt werden können. Die anderen können ihren Zustand praktisch nicht ändern, da alle Zustände innerhalb der Fermikugel besetzt sind.

Die quantenmechanische Energie ist $\langle E_{QM} \rangle = \frac{3}{5} k_B T \gg \langle E_{klass} \rangle = \frac{3}{2} k_B T$ ist für Temperaturen $T \ll T_F$, die kleiner als die Fermitemperatur T_F sind. Da

T_F extrem hoch sind, sind herrschen in Festkörpern immer deutlich geringere Funktionen vor.

10.2 Fermigas

Bei einem Fermigas geht man davon aus, dass die meisten niederenergetischen Zustände besetzt sind. Beim der Temperatur $T = 0$ kann man die Energie ermitteln, die der höchste besetzte Zustand hat. Diese Energie wird als Fermienergie E_F bezeichnet.

Die Fermienergie bildet im Wellenraum eine Kugelschale, das eingeschlossene Volumen nennt man Fermikugel. Die inneren Zustände sind dabei praktisch eingefroren: Sie können sich nicht verändern, weil alle erreichbaren Zustände schon besetzt sind. Daher ist nur die Oberfläche der Fermikugel für Wechselwirkungen, Anregungen etc. interessant.

Die Besetzungszahl ist durch die Fermi-Dirac-Verteilung beschrieben. $n_e = \frac{N}{V}$ ist hier die Elektronendichte. Die Fermitemperatur T_F ist die Temperatur, die E_F entspricht. Analog werden der Fermiwellenvektor k_F , die Fermi-Wellenlänge λ_F , der Fermi-Impuls p_F und Fermi-Geschwindigkeit v_F definiert.

$$\begin{aligned} E_F &= \frac{p_F^2}{2m} \\ p_F &= \hbar k_F \\ k_F &= \sqrt[3]{3\pi^2 n_e} \\ k_B T_F &= E_F \\ \lambda_F &= \frac{2\pi}{k_F} \\ p_F &= m v_F \end{aligned}$$

Beispielsweise das freie Elektronengas ist ein Fermigas.

10.2.1 Exkurs: Potentialkasten

Das Potential $V(\vec{r})$ sei außerhalb eines Kastens der Länge L ein Wert von V_0 , oft wählt man zur Vereinfachung $V_0 = \infty$. Damit kann man die stationäre Schrödinger-Gleichung aufstellen, die mit dem unten angegebenen Ansatz gelöst werden kann.

$$\begin{aligned} V(\vec{r}) &= \begin{cases} 0 & : x, y, z \in [0, L] \\ V_0 & : x, y, z \notin [0, L] \end{cases} \\ E\Psi(\vec{r}) &= \left[-\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 + V(\vec{r}) \right] \Psi(\vec{r}) \\ \Psi(\vec{r}) &= \frac{1}{\sqrt{V}} \exp[i\vec{k}\vec{r}] \end{aligned}$$

Der Normierungsfaktor $\frac{1}{\sqrt{V}}$ kann aus der Forderung zur Normierung mittels $\int \Psi^*(\vec{r})\Psi(\vec{r})dV = 1$.

10.2.2 Fermi-Dirac-Verteilung

Die Fermi-Dirac-Verteilung beschreibt die Verteilung der Teilchenzahl von Fermionen. Die Zahl der Fermionen ist durch die Energie bestimmt, daher sind die Energie E und die thermische Energie $k_B T$ ausschlaggebend für den Erwartungswert der Phononenzahl $\langle n \rangle$, μ ist das chemische Potential. Ein Anwendungsfall ist das freie Elektronengas.

$$\langle n \rangle = \frac{1}{\exp \left[\frac{E - \mu}{k_B T} \right] + 1}$$

Bei $T = 0$ sind alle Zustände mit einer Energie bis zu der Fermi-Energie besetzt. Dann ist die Besetzungswahrscheinlichkeit für alle Zustände mit einer Energie bis zur Fermi-Energie 1 und für alle größeren Energien 0. Diese Kante nennt man Fermikante. Bei Temperaturen $T > 0$ schmilzt diese Kante ab.

10.2.3 Chemisches Potential

Stehen zwei Systeme in Kontakt, sodass Wärme und Teilchen ausgetauscht werden können, so müssen ihre Temperaturen T und chemische Potentiale μ gleich sein. μ ist die Freie Energie $F = E - TS$, die notwendig ist, um einem System ein Teilchen hinzuzufügen. Dies kann auch durch die freie Enthalpie G pro Teilchen dargestellt werden.

$$\mu = \frac{G}{N}$$

Bei $T = 0$ ist μ gleich der Fermienergie E_F . Mithilfe der Sommerfeld-Näherung kann man μ für Temperaturen oberhalb der Fermienergie berechnen. Bei typischen Temperaturen (auf der Erde) nimmt die Temperatur nur minimal ab, es gilt auch dann $\mu \approx E_F$.

$$\mu(T) = E_F \left[1 - \frac{\pi^2}{12} \left(\frac{T}{T_F} \right)^2 \right]$$

10.2.4 Abschmelzen der Fermikante

Am absoluten Nullpunkt $T = 0$ sind exakt die Zustände besetzt, deren Energie geringer als die Fermienergie sind. Bei steigender Temperatur (mit $T \ll T_F$) weicht diese scharfe Fermikante auf. Die Standardabweichung der Fermikante liegt dann in der Größenordnung $\Delta E = k_B T$.

Für eine gegebene Temperatur T soll die Standardabweichung der Fermikante ermittelt werden. Diese Aufweichung ist proportional zu $k_B T$, es gelten $\langle n(E_F + k_B T) \rangle = \frac{1}{e+1} \approx 0.25$ und $\langle n(E_F - k_B T) \rangle = \frac{1}{e^{-1}+1} \approx 0.75$. Bei $E_F + k_B T$ ist die Aufenthaltswahrscheinlichkeit damit sehr gering, bei $E_F - k_B T$ ziemlich groß.

Auf beispielsweise Silberatom-Gas hat dieser Effekt allerdings kaum einen Einfluss. Die Fermitemperatur $T_{F,Ag}$ für Silberatome liegt bei ca. 5mK, weswegen bei annähernder Raumtemperatur mit $T \gg T_{F,Ag}$ keine Quanteneffekte auftreten.

Bei der Beschreibung von Transporteigenschaften von Elektronen wird diese aufgeweichte Kante auch als thermische Haut bezeichnet.

10.3 Transporteigenschaften des Elektronengases

Um die Transporteigenschaften von Elektronen in Metallen mithilfe des Elektronengases zu beschreiben, wird davon ausgegangen, dass Stöße die Impulse der Elektronen instantan ändern. Die Stoßwahrscheinlichkeit wird durch die Relaxationszeit τ beschrieben. Durch diese Prozesse kommen die Elektronen in ein lokales Gleichgewicht.

Hierbei kommt es zu drei Sorten an Streuprozessen. Einerseits können die Elektronen mit Phononen wechselwirken, andererseits mit Defekten oder mit dem Rand (Oberfläche) des Kristalls. Dadurch haben defektarme Kristalle eine höhere Leitfähigkeit. Um diese zu beschreiben, wird die Relaxationszeitnäherung verwendet.

Früher dachte man, dass auch an Ionenrümpfen gestreut werde, dies ist inzwischen widerlegt. Stattdessen gibt es nur Stöße mit der geschmolzenen Fermikante, die man in diesem Kontext auch als thermische Haut bezeichnet.

10.3.1 Relaxationszeit

Die Relaxationszeit τ ist die mittlere Zeit, die zwischen zwei Stößen im Elektronengas verstreicht. Dadurch ist die Stoßwahrscheinlichkeit pro Zeiteinheit durch $\frac{1}{\tau}$ bestimmt, was die Transporteigenschaften von Elektronen beeinflusst.

10.3.2 Driftgeschwindigkeit im Elektronengas

Die Driftgeschwindigkeit \vec{v}_D ist die durchschnittliche Geschwindigkeit eines Elektrons im Elektronengas und beeinflusst die Transporteigenschaften. Im Gleichgewicht ist $\vec{v}_D = 0$ und variiert, wenn ein elektronisches Feld \vec{E} anliegt.

Wenn eine Spannung anliegt, erhöht sich die Driftgeschwindigkeit, bis sie durch einen Stoß reduziert wird. Daraus ergeben sich folgende Relationen. Dabei ist e die Elementarladung, m die Elektronenmasse und τ die Relaxationszeit. Daraus ergibt sich die Stromdichte \vec{j} .

$$\begin{aligned}\vec{v}_D &= -\frac{e\tau}{m}\vec{E} \\ \vec{j} &= -ne\vec{v}_D\end{aligned}$$

10.3.3 Stromdichte

Die Stromdichte kann im Elektronengas durch die Driftgeschwindigkeit v_D der Elektronen bestimmt werden. Alternativ kann sie direkt über das anliegende elektrische Feld \vec{E} und der spezifische Leitfähigkeit σ ermittelt werden.

$$\begin{aligned}\vec{j} &= -ne\vec{v}_D \\ \vec{j} &= \sigma\vec{E}\end{aligned}$$

Spezifische Leitfähigkeit Die spezifische Leitfähigkeit ist ein Proportionalitätsfaktor zwischen einem elektrischen Feld \vec{E} und der daraus resultierenden Stromdichte \vec{j} . Sie ist invers zum spezifischen Widerstand.

$$\vec{j} = \sigma \vec{E}$$

10.3.3.1 Spezifischer Widerstand Der spezifische Widerstand σ ist der Proportionalitätsfaktor zwischen einem elektrischen Feld \vec{E} und der daraus resultierenden Stromdichte \vec{j} . Er ist invers zur spezifischen Leitfähigkeit.

$$\vec{E} = \rho \vec{j}$$

10.3.4 Relaxationszeitnäherung

Die Relaxationszeitnäherung beschreibt die Stöße von Elektronen, die die Transporteigenschaften beeinflussen. Diese Stöße bremsen Elektronen ab, durch ein existierendes Potential V werden sie allerdings wieder beschleunigt, wobei die Kraft $\vec{F} = -\nabla V$ wirkt. Hierbei ist τ die Relaxationszeit.

$$\frac{d\vec{p}}{dt} = \vec{F}(t) - \frac{\vec{p}(t)}{\tau}$$

10.3.5 Wiedemann-Franz-Gesetz

Das Wiedemann-Franz-Gesetz nähert reale Metalle an, indem man berücksichtigt, dass die elektronische Wärmeleitung die phononische Wärmeleitung bei nicht zu kleinen Temperaturen fast immer übersteigt. Es besagt, dass die Wärmeleitfähigkeit κ proportional zu dem Produkt aus Temperatur T und der spezifischen Leitfähigkeit σ der Elektronen ist. Der Proportionalitätsfaktor ist die Lorentzzahl L .

$$L = \frac{\kappa}{\sigma T}$$

10.3.5.1 Lorenzzahl Die Lorenzzahl L kann unter Berücksichtigung der Fermistatistik hergeleitet werden. Sie ist relevant für das Wiedemann-Franz-Gesetz.

$$L = \frac{\pi^2}{3} \left(\frac{k_B}{e} \right)^2 \approx 2.45 \cdot 10^{-8} \frac{\text{W}\Omega}{\text{K}^2}$$

10.3.6 Halleffekt

Eine Stromdichte in x -Richtung j_x wird durch ein elektrisches Feld $\vec{B} \propto \vec{e}_z$ in z -Richtung durch die Lorentzkraft $\vec{F} = -e\vec{v} \times \vec{B}$ in y -Richtung abgelenkt. Dadurch entsteht im Gleichgewicht eine Hallspannung U_H in der y -Richtung, die der Lorentzkraft entgegen wirkt.

$$\rho_{xy}(\vec{B}) = \frac{E_y}{j_x} = B_z \cdot A_H$$

$$A_H = -\frac{1}{ne}$$

A_H ist die Hallkonstante, wobei n die Anzahl der Elektronen in einer gegebenen Zeit bezeichnet. Allerdings hat die klassische Theorie für viele Metalle das falsche Vorzeichen und ist auch sonst nicht akkurat. Daher ist eine quantenmechanische Betrachtung notwendig.

11 8. Theorie der Energiebänder

Manche Phänomene kann man mit dem Modell des freien Elektronengases erklären, für andere muss man die Energiebänder betrachten. Beispielsweise die Transparenz von manchen Materialien kann auf diese Weise nicht erklärt werden.

Dazu wird die Beschreibung der Elektronen verbessert, die Periodizität im Gitter. Wechselwirkungen zwischen Elektronen werden vernachlässigt. Da die Elektronen quasifrei bzw. quasigebunden sind, entstehen bei diesem Ansatz Energiebänder und Energielücken. Zur Beschreibung wird das Bloch-Theorem verwendet.

11.1 Energiebänder und Energielücken

Auch in Metallen überlagern sich die Orbitale der Valenzelektronen. Da sich die Orbitale von diversen Atomen überlagern, wird ein quasikontinuierliches Kontinuum von Zuständen gebildet. Dadurch entstehen zusammenhängende Energiebänder, die durch Energielücken voneinander getrennt sein können. Bei Metallen überlagern sich diese Bänder, bei Halbleitern und Isolatoren gibt es Energielücken. Diese Eigenschaft wird zur Beschreibung von Festkörpern verwendet.

Aus dem Bloch-Theorem folgt, dass der Kristallimpuls $\hbar\vec{k}$ nur bis auf einen reziproken Gittervektor \vec{G} erhalten ist. Weiterhin ist \vec{k} daher ein quasikontinuierlicher Parameter. Dadurch ist die Energie $E_n(\vec{k})$ des Elektronengases quasikontinuierlich und periodisch. Diese breiten Energieniveaus werden Energiebänder genannt. Verschiedene Energiebänder können sich einerseits überlappen, andererseits können zwischen ihnen Lücken sein.

11.2 Bloch-Theorem

Das Bloch-Theorem beschreibt Wellenfunktionen in einem periodischen Potential, wodurch Energiebänder erklärt werden können. Die dabei beschriebenen Wellen werden auch Bloch-Wellen genannt. Blochelektronen streuen nicht an Ionenrümpfen, da sie dort keine Aufenthaltswahrscheinlichkeit haben.

Durch die Periodizität des Potentials U muss auch die Wellenfunktion Ψ periodisch sein. Dazu muss u ebenfalls eine entsprechend periodische Funktion sein. Mit dem Gittervektor \vec{R} ergeben sich folgende Relationen.

$$\begin{aligned}\Psi &= \Psi(\vec{r} + \vec{R}) \\ u &= u(\vec{r} + \vec{R}) \\ \Psi &= u \cdot \exp[i\vec{k}\vec{r}]\end{aligned}$$

11.2.1 Blochwellen

Durch die Forderungen des Bloch-Theorems ist die Aufenthaltswahrscheinlichkeit der Elektronen ausgedehnt, weshalb sich ein Elektron gleich wahrscheinlich in jeder Zelle aufhält. Daher darf die Wellenfunktion $\Psi(\vec{r})$ nur um eine Phase von der in einer anderen Zelle $\Psi(\vec{r} + \vec{R})$ unterscheiden. Durch periodische Randbedingungen sind die möglichen Wellenvektoren eingeschränkt. Hierbei sind \vec{b}_i die Basisvektoren im reziproken Gitter, \vec{G} ein reziproker Gittervektor und $m_i \in \mathbb{Z}$ ganze Zahlen.

$$\begin{aligned}\Psi_{n,\vec{k}}(\vec{r} + \vec{R}) &= \exp[i\vec{k}\vec{R}] \cdot \exp[i\vec{k}\vec{r}] \\ \vec{k} &= \sum_{i=1}^3 m_i \vec{b}_i \\ \Rightarrow \Psi_{n,\vec{k}}(\vec{r}) &= \sum_{\vec{G}} c_{n,\vec{k}-\vec{G}} \exp[i(\vec{k} - \vec{G})\vec{r}]\end{aligned}$$

Daraus folgt, dass der Kristallimpuls $\hbar\vec{k}$ nur bis auf einen reziproken Gittervektor \vec{G} erhalten ist, er ist insbesondere kein Eigenwert des Impulsoperators. Weiterhin ist \vec{k} ein quasikontinuierlicher Parameter.

11.2.2 Gruppengeschwindigkeit der Elektronen

Analog zu der Gruppengeschwindigkeit von Phononen kann man die Gruppengeschwindigkeit $\vec{v}_n(\vec{k})$ der Elektronen im Bloch-Modell bestimmen. Diese ist wiederum die Ableitung der Dispersionsrelation.

$$\vec{v}_n(\vec{k}) = \frac{1}{\hbar} \nabla_{\vec{k}} E_n(\vec{k})$$

Quantenmechanisch wird dies durch Wellenpakete beschrieben mit der Energie $E_n(\vec{k})$ beschrieben.

11.2.3 Valenzband und Leitungsband

Das Leitungsband ist das Energieband, in denen Elektronen sich frei bewegen, wodurch Strom fließt. Das Energieband darunter ist das Valenzband.

11.2.4 Bandstrukturen

Die Struktur der Energiebänder legt fest, ob ein Festkörper ein Metall, ein Halbleiter oder ein Isolator ist.

11.2.4.1 Metalle Die Bandstruktur von Metallen ist durch ein teilgefülltes Leitungsband charakterisiert.

Metalle haben immer mindestens ein halb-gefülltes Leitungsband, die Fermi-Energie liegt im Leitungsband. Das Valenzband und das Leitungsband dürfen sich überlagern, müssen es aber nicht.

11.2.4.2 Halbmetalle Die Bandstruktur von Halbmetallen ist durch ein unvollständig gefülltes Valenzband charakterisiert.

Halbmetalle haben eine Fermi-Energie, die am oberen Ende des Valenzbandes und am unteren Ende des Leitungsbandes liegt. Beide Bänder überlagern sich leicht, sodass das Valenzband nicht vollständig gefüllt ist, dafür ist ein Teil des Leitungsbandes gefüllt.

11.2.4.3 Isolatoren und Halbleiter Die Bandstruktur von Isolatoren und Halbleitern ist durch eine Bandlücke charakterisiert. Diese kann direkt oder indirekt sein. Es wird zwischen intrinsischen und extrinsischen Halbleitern unterschieden, die dotiert sein können.

Bei Isolatoren und Halbleitern liegt die Fermi-Energie in einer Lücke zwischen Valenzband und Leitungsband. Die Größe dieser Lücke legt fest, ob es sich um einen Isolator oder einen Halbleiter handelt.

Es gibt auch Halbleiter mit einer "Bandlücke" von 0eV.

11.2.4.3.1 direkte Bandlücke Eine direkte Bandlücke gibt es bei einer Bandstruktur, bei der das Maximum eines Energieniveaus im Valenzband und das Minimum eines Niveaus im Leitungsband beim selben Wellenvektor \vec{k} liegen, ansonsten ist sie indirekt.

Bei direkten Bandlücken reicht ein Photon aus, um ein Elektron in das Valenzband anzuregen. Deswegen müssen Halbleiter, die beispielsweise Licht emittieren sollen, eine direkte Bandlücke haben.

11.2.4.3.2 indirekte Bandlücke Eine indirekte Bandlücke gibt es bei einer Bandstruktur, bei der das Maximum eines Energieniveaus im Valenzband und das Minimum eines Niveaus im Leitungsband bei unterschiedlichen Wellenvektoren \vec{k} liegen, ansonsten ist sie direkt.

Bei einer indirekten Bandlücken wird zusätzlich zu einem Photon ein Phonon benötigt, um ein Elektron in das Valenzband anzuregen.

11.2.4.3.3 intrinsische Halbleiter Bei intrinsischen Halbleitern wird die Leitfähigkeit vollständig durch die thermische Anregung von Elektronen aus dem Valenzband in das Leitungsband erklärt.

11.2.4.3.4 extrinsische Halbleiter Bei extrinsischen Halbleitern werden Elektronen aus Donatoren benutzt, um die Leitungsbänder zu befüllen. Alternativ kann man ein Elektronenloch aus einem Akzeptor nehmen, um damit das Valenzband zu füllen und ein Elektron in das Leitungsband zu verdrängen.

11.2.4.3.5 Donatoren Donatoren sind Fremdatome in einem Kristall, die ein zusätzliches Elektron spenden. Sie werden für Dotierung verwendet, das Gegenstück ist der Akzeptor.

11.2.4.3.6 Akzeptoren Akzeptoren sind Fremdatome in einem Kristall, die ein Elektron binden und damit ein Elektronenloch spenden. Sie werden für Dotierung verwendet, das Gegenstück ist der Donator.

11.2.4.3.7 Dotierung Halbleiter können mit Donatoren oder Akzeptoren dotiert werden, um spezifische elektronische Eigenschaften zu erhalten.

11.2.5 Transparenz

Festkörper sind dann transparent, wenn es zwischen dem Valenzband und dem Leitungsband eine Energielücke gibt, die größer als die Energie der betreffenden Strahlung ist. Dadurch kann die Strahlung nicht absorbiert werden, um ein Elektron von dem Valenzband in das Leitungsband anzuregen.

Da optisches Licht im Energiebereich von 1.59eV (Rot) und 3.26eV (Violett) liegt,^[7] sind Materialien mit Bandlücken in dieser Größe transparent für optisches Licht.

⁷: Quelle: Wikipedia, Abruf 2023-07-30

12 Literatur

1. (Gross and Marx 2012)
2. (Hunklinger 2011)
3. Software: VESTA

Gross, Rudolph, and Achim Marx. 2012. *Festkörperphysik*. 4th ed. Oldenbourg Wissenschaftsverlag. <https://doi.org/10.1524/9783486714869>.

Hunklinger, Siegfried. 2011. *Festkörperphysik*. 3rd ed. Oldenbourg Verlag München.