Teil I.

Festkörperphysik

Literatur

•	Hunklinger:	Festkör	perphysik

- Kittel: Einführung in die Festkörperphysik
- N. W. Ashcroft, N. D. Merim: Festkörperphysik
- H. Ibach, H Luth: Festkörperphysik
- M. P. Marder: Condensed Matter Physics
- A. A. Abrikosov: Fundamentals of the Theory of Metals

Inhaltsverzeichnis

I.	Fe	stkörperphysik	į
1.	Bind	lungskräfte	1
	1.1.	Klassen von Festkörpern	1
	1.2.	Fundamentale Konzepte	2
	1.3.	5 Bindungstypen	2
	1.4.	zweite Periode	3
	1.5.	Van-der-Waals-Bindung	3
2.	Kova	alente Bindungen	4
	2.1.	Kristalle: C (Diamant), Si, Ge	5
	2.2.	Metallische Bindung	5
	2.3.	Wasserstoffbrückenbindung	5

3.	Stru	Struktur der Kristalle							
	3.1.	Struktu	urfaktor	14					
		3.1.1.	Atomstrukturfaktor f_{α}	14					
		3.1.2.	Debye-Wellen-Faktor	15					
	3.2.	Metho	den der Strukturanalyse	16					
		a) .	Verwendete Strahlungsarten für Beugungsexperimente $\lambda = 2\alpha$ Atomabstand	16					
		b) .	Experimentelle Beugungsverfahren	18					
		c).	"direkte" Abbildung von Strukturen mit atomarer Auflösung	19					

1. Bindungskräfte

- 1) Bindung in Festkörpern
 - (i) Bindungstypen
 - (ii) Bindungsenergie
- 2) Fluktuationsbindung
 - (i) Van-der-Waals-Kräfte
 - (ii) Lennard-Jones-Potential
 - (iii) Edelgaskristalle
- 3) Ionenbindung
 - (i) Bindungsenergie
 - (ii) Inonenkristalle
- 4) Kovalente Bindungen
- 5) Metallische Bindungen
- 6) Wasserstoffbrückenbindung

 $\underbrace{ \text{Atomkerne} + \text{Elektronen}}_{10^{23}} \\ \underbrace{ \text{Atomkerne} + \text{Elektronen}}_{}$

1.1. Klassen von Festkörpern

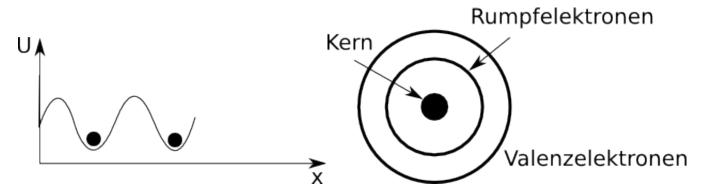
- Isolatoren
- Halbleiter
- Metalle

• Supraleiter

1.2. Fundamentale Konzepte

- Schrödingergleichung
- Pauli-Prinzip
- Coulombsche-Wechselwirkung
- Maxwellgleichungen
- Statistische Mechanik

Unterschiedliche Atomare Ordnung \checkmark idelale Kristalle ideale amorphe Festkörper



1.3. 5 Bindungstypen

- 1) Fluaktions-Bindung
- 2) Ionenbindung
- 3) Kovalente-Bingungen
- 4) metallische Bindungen
- 5) Wasserstoffbrückenbindung

1.4. zweite Periode

	Li	Be	В	С	N ₂	O ₂	F ₂	Ne
Bindungsenergie eV/Atom	1,6	3,3	5,8	7,4	4,9	2,6	0,8	0,02
Schmelztemperatur K	453	1560	2348	4765	62	54	53	24

metall. charakter. Bindung \ \rangle kovalent

Molekülkristalle

Potential (Abstoßung) zwischen neutralen Atomen (Molekülen) mit abgeschlossener Elektronenschale

$$E_1 \sim \frac{P_1}{P_2}, P_2 \sim E_1$$

$$\varphi(r) = \frac{A}{r^m}, m = 12 \text{ oder } \varphi(r) = A'e^{r/\rho}$$

1.5. Van-der-Waals-Bindung

$$\begin{array}{rcl} \phi(r) & \sim & \dfrac{\vec{P}_1\vec{P}_2}{r^3} - \dfrac{3(\vec{P}_1\vec{r})(\vec{P}_2\vec{r})}{r^5} \\ \\ \vec{P}_1 \parallel \vec{P}_2 \rightarrow \phi(r) & = & -\dfrac{2P_1P_2}{r^3} \\ \\ \phi & \sim & -\dfrac{P_1P_2}{r^3} \sim \dfrac{1}{r^6} \end{array} \tag{1}$$

(1) heißt Van-der-Waal-Potential

$$\phi(r) = \frac{A}{r^{12}} - \frac{B}{r^6} \equiv \underbrace{4\varepsilon \left[\left(\frac{\sigma}{r}\right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r}\right)^{6} \right]}_{\text{Lennard-Jones-Potential}} \qquad A = 4\varepsilon\sigma^{12}, B = 4\varepsilon\sigma^{6}$$

Van der Waals Bindung \rightarrow Bindungsenergie von Edelgaskristallen

2. Vorlesung

$$U_B = \frac{1}{2} \sum_m \varphi_m = \frac{N}{2} \varphi_m = 2N\epsilon \sum_{n \neq m} \underbrace{\left[\left(\frac{\sigma}{r_{mn}}\right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r_{mn}}\right)^{6} \right]}_{\text{Legent Leges Potential}}$$

$$r_{mn} = R \; p_{mn}; \; p_{mn} = 1, \; \underbrace{\sqrt{2}}_{\text{n\"{a}chster}} \; , \; \underbrace{2}_{\text{\"{u}bern\"{a}chster}} \; , \ldots \label{eq:rmn}$$

fcc - force centered cubic, kubisch flächenzentrierte Struktur Bindungsenergie eines Kristalls mit N Atomen

$$U = 2N\epsilon \left[\left(\frac{\sigma}{R} \right)^{12} \underbrace{\left(\frac{12}{1^{12}} + \frac{6}{\sqrt{2}^{12}} + \ldots \right)}_{12,1319...} - \left(\frac{\sigma}{R} \right)^{6} \underbrace{\left(\frac{12}{1^{6}} + \frac{6}{\sqrt{2}^{6}} + \ldots \right)}_{14,4539...} \right]$$

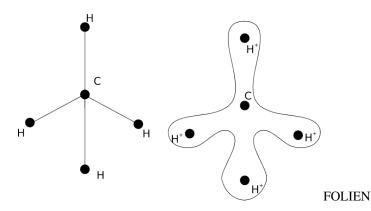
$$\begin{split} \frac{dU_B}{dR}\bigg|_{R=R_0} &= 0 \qquad \frac{dU_B}{dR^2}\bigg|_{R=R_0} \quad > \quad 0; \\ R_0 &= 1,\!09\sigma \qquad \left. U_B \right|_{Atom} \sim 10^{-2} - 10^{-1} \; eV \end{split}$$

TODO 3. Vorlesung

2. Kovalente Bindungen

$$1s^22s^22\mathfrak{p}^2 \to 1 \underbrace{s^2\underbrace{2s2\mathfrak{p}_x2\mathfrak{p}_y2\mathfrak{p}_z}_{4\times s\mathfrak{p}^3}}_{\text{$4\times s\mathfrak{p}^3$}} \to 2\mathfrak{p}_z + 3\times s\mathfrak{p}^2$$

CH₄ Methan



2.1. Kristalle: C (Diamant), Si, Ge

$$A^{\rm III}B^V\to In~Sb;~Ga~As$$

- 3D Graphit
- 2D Graphen (2004)
- 1D Kohlensotff-Nanoröhren (1991)
- 0D Fulleren $\underbrace{C_{60}}_{\varnothing 7,1 \text{ Å}} / C_{70}$ (1985)

2.2. Metallische Bindung

Valenzelektronen sind delokalisiert

- $\rightarrow Elektronengas$
- Li-Ionen: $r_1 \sim 0.6 \, \text{Å}$
- Li-Kristall: $R_0 \sim 3\,\text{Å}$

$$\left. \frac{R_0}{r_i} \right|_{Cu} \sim 1,33, \quad \left. \frac{R_0}{r_i} \right| \approx 1,05$$

2.3. Wasserstoffbrückenbindung

$$\left.U_{i}\right|_{H}\sim13,6\,eV;\quad\left.U_{i}\right|_{N\,\alpha}\approx5,1\,eV$$

 $H \to Kovalente$ Bindung nur mit \underline{einem} Nachbarn

H₂O: GRAFIK

 HF_2^- : GRAFIK

Wichtig für Organismus: DNA Ammoniak: NH₃

3. Struktur der Kristalle

Symmetrie: Transformationen "unverändert" erscheinen

 $Mathematik \rightarrow Gruppentheorie$

- 1) Punktgruppen (mindestens 1 Punkt ist fest)
 - (i) z. B. Drehung um eine Drehachse GRAFIK, FOLIE
 - (ii) Spiegelung um eine Spiegelebene GRAFIK
 - (iii) Punktspiegelung GRAFIK

Spiegelung + Drehung

GRAFIK

Drehinversion

GRAFIK

- 1) Raumgruppen (translative Symmetrieoperationen) 230 Gruppen Fedorov
 - (i) Gleitspiegelebene GRAFIK
 - (ii) Schraubung/Torsion GRAFIK

Kristallstruktur=Gitter+Basis

GRAFIK

$$\underbrace{U(\vec{r})}_{Umgebung} = U(\vec{r} + \vec{R})$$

$$\vec{R}=n_1\vec{\alpha}+n_2\vec{b}+n_3\vec{c},\,\vec{\alpha},\!\vec{b},\!\vec{c}$$
 sind Baisvektoren

GRAFIK

Elementarzelle

primitive Elementarzelle \rightarrow kleinstmögliche Elementrazelle

(Abb.: primitive Elementarzellen)

3D	Bravais- Gitter	Kristallstrukturen			
Punktgruppen	7 Kristallsysteme	32			
Raumgruppen	14 Bravais- Gitter	230 Raumgruppen			
2D	5	17			

Bravais- Gitter (Basisobj. → Kugelsymmetrie)

Kristallstruktur (beliebige Symmetrie)

(Abb.: Kristallstruktur= Gitter + Basis)

(Abb.: Rechtwinklige Kristallsysteme)

- 4. Vorlesung
- 1) $sc \rightarrow ,simple cubic" \rightarrow kubisch primitive Gitter$ $R = n_1 \vec{a} + n_2 \vec{b} + n_3 \vec{c}$ Basis 📐 2 Atome $(0,0,0), \left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right)$ $\left.r_{i}\right|_{Cs}=$ 1,65 Å $|r_i|_{Cl} = 1.81 \,\text{Å}$ p. V. = Packungsverhältnis
 - p. $V.|_{sc} \approx 0.52$

2) $bcc \rightarrow ,,body$ centrered cubic" \rightarrow kubisch raumzentriertes Gitter Metalle: Na, Fe, Cr

Raumfüllung

p.
$$V.|_{bcc} = 0.68$$

 $\sim 30\,\%$ aller Elemente

Basis $\rightarrow 1$ Atom

Gitterpunkte:
$$(0,0,0)$$
, $\left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right)$

3) fcc \rightarrow ,,face centered cubic" \rightarrow kubisch flächenzentrierte Gitter

~ 30 % aller Elemente

4 Gitterpunkte:
$$(0,0,0)$$
, $(\frac{1}{2},0,\frac{1}{2})$, $(\frac{1}{2},\frac{1}{2},0)$, $(0,\frac{1}{2},\frac{1}{2})$

p.
$$V.|_{fcc} = 0.74$$

(Abb. Natriumchlorid- Struktur fcc)

NaCl: 2 Atome Basis:

$$\begin{array}{c} (0,0,0) \leftarrow \\ \left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right) \leftarrow \end{array} \text{Untergitter}$$

Diamant: 2 Basisatome
$$(0,0,0); \left(\frac{1}{4},\frac{1}{4},\frac{1}{4}\right)$$

ZnS: Zinkblende
$$(0,0,0); \left(\frac{1}{4},\frac{1}{4},\frac{1}{4}\right)$$
 (Abb.: Diament- und Zinkblende-Struktur fcc)

1) hcp \rightarrow ,,hexagonal close packed" \rightarrow hexagonal dichteste Kugelpackung

$$\sim 35\,\%$$
 aller Elemente

$$p. V.|_{hcp} = 0.74$$

(Abb.: Kugelpackung: hexagonal oder kubisch? hcp und fcc)

(Abb.: Primitive Elementarzelle)

Wigner- Seitz- Zelle

- Elementarzelle mit Gitterpunkt im Zentrum der Elementarzelle
- lückenlose Bedeckung

Mittelsenkrechte

Millersche Idizes 1839 Willhelm Miller

3 ganzzahlige Indizes

$$\frac{1}{h}\vec{a}_1, \frac{1}{k}\vec{a}_2, \frac{1}{l}\vec{a}_3$$

Basisvektoren schneiden die Ebenen an den Kehrwerten $\frac{1}{h}, \frac{1}{k}, \frac{1}{l}$

{h. . l} Beschreibung der Ebene

Abbildung 1:

Negative Indizes z. B.: $(\bar{1}, 0, \bar{1})$

 $\begin{array}{c} \text{Gitter} \\ \text{Reziprokes Gitter} \\ \vec{A} = m_1 \vec{\alpha}_1 + m_2 \vec{\alpha}_2 + m_3 \vec{\alpha}_3 \Rightarrow \vec{B} = n_1 \vec{b}_1 + n_2 \vec{b}_2 + n_3 \vec{b}_3 \\ \end{array}$

 $\vec{b}_1, \vec{b}_2, \vec{b}_3$ als Basisvektoren

$$\vec{b}_1 = 2\pi \underbrace{\frac{\vec{a}_2 \times \vec{a}_3}{\vec{a}_1 \cdot (\vec{a}_2 \times \vec{a}_3)}}_{V_\alpha \text{ Volumen}}$$

$$\vec{b}_2 = 2\pi \frac{\vec{a}_3 \times \vec{a}_1}{V_a}$$

$$\vec{b}_3 = 2\pi \frac{\vec{\alpha}_1 \times \vec{\alpha}_2}{V_a}$$

$$V_B = \vec{b}_1 \cdot \left(\vec{b}_2 \times \vec{b}_3 \right) = \frac{\left(2\pi\right)^3}{V_\alpha}$$

für Rechtwinkliges Kristallsystem

$$\vec{b}_{1,2,3} = \frac{2\pi}{a_{1,2,3}^2} \vec{a}$$

Eigenschaft

$$\vec{a}_i \cdot \vec{b}_i = 2\pi \delta_{ij}$$

$$\vec{A} \cdot \vec{B} = 2\pi n$$

$$bcc \to \ fcc$$

 $\text{fcc} \rightarrow$

5. Vorlesung

Jedem Vektor \vec{B} des reziproken gitters entspricht eine Schar (Menge) von Kristallebenen im realen Gitter, die \perp zu \vec{B} ist mit Abstand

$$d = \frac{2\pi}{\left|\vec{B}\right|}$$

Brioullin-Zone Elementarzelle des reziproken Gitters

Definiton: Die Wigner-Seitz-Zelle des reziproken Gitters heißt 1. Brioullin-Zone (BZ)

Das reziproke Gitter kann lückenlos mit 1. BZ aufgefüllt werden

nächste Gitterpunkte, Mittelsenkrechte

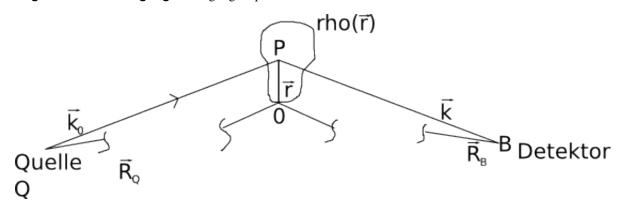
images/2009-11-03-wigner_seitz.gif

Weitere BZ: Mittelsemkrechten-Ebene auf Verbindungslinien weiter entfernter Gitterpunkte

Theorem: n. BZ: alle BZ haben das gleiche Volumen

Bedeutung: Darstellung der Dispersionsrelation $E(\vec{k})$ im reziproken Raum (Phononen, Elektronen)

Allgemeines zur Beugung: Beugung an periodischen Strukturen



Analogie zur Optik, Beugung an Gitter

 $\lambda \approx Gitterkonstante$

Röntgenlicht, Elektronen, Neutronen

Voraussetzungen:

- 1) Einfachstreuung
- 2) Fraunhofer-Näherung: einlaufende und gebeugte Welle werden als ebene Wellen angenähert
- 3) In diesem Kapitel: nur elastische Streuung

momentane A der am Ort P einlaufenden Welle:

vorher \vec{k}_0

$$A^{P} = A_{0}e^{i(\vec{k}_{0}(\vec{r}-\vec{R}_{Q})-\omega_{0}t')}$$
 (2)

(*)

 \vec{R}_Q Ort der Quelle \vec{r} Ort P

Amplitude und Phasenlage werden durch Streuung verändert: $\rho\left(\vec{r}\right)$ komplex

Beispiel für Röntgen $\rho(\vec{r}) \sim Elektronendichte$

Amplitude am Ort B des Detektors \vec{R}_B , nachher \vec{k}

$$A^{B} = cA^{P}\rho\left(\vec{r}\right)\frac{e^{i\left[\vec{k}\left(\vec{R}_{B} - \vec{r}\right) - \omega t_{0}''\right]}}{\underbrace{\left|\vec{R}_{B} - \vec{r}\right|}_{\approx\left|\vec{R}_{B}\right| \; weil \; \left|R_{B}\right| \gg\left|\vec{r}\right|}}$$

$$\approx \underbrace{c\frac{A_0}{|R_B|}e^{i\left(-\vec{k}_0\,\vec{R}_Q + \vec{k}\vec{R}_B\right)}_{\text{konstant für feste Anordnung}}} \cdot \underbrace{\rho\left(\vec{r}\right)e^{i\vec{r}\left(\vec{k}_0 - \vec{k}\right)}}_{\text{sepz. für P} \Rightarrow \text{Summation erforderlich über Probevolumen}} \cdot \underbrace{e^{i\omega_0\left(t' + t''\right)}}_{\text{es wird über Zeit gemittelt}}$$

$$A^B \sim c \int_{Volumen \ der \ Probe} \rho \left(\vec{r} \right) e^{i \vec{r} \left(\vec{k} - \vec{k}_0 \right)} d^3 \vec{r} \ Fourier transformation \ \rho (\vec{r})$$

$$\vec{k}-\vec{k}_0=\vec{K}$$
 Streuvektor

Phasenproblem:

i. A. nur $|A_B|^2=I$ Intensität meßbar \Rightarrow Phaseninformation fehlt, Umkehrung der FT nicht möglich Ausweg:

- 1) Annahme eines bestimmten $\rho(\vec{r})$, Berechnung von I, Vergleich
- 2) Mehrfachstreuung berücksichtigen \rightarrow dynamische Theorie

Beugung an periodischen Strukturen: \vec{r} Vektor zum Punkt P \vec{R} Gittervektor \vec{r}_{α} zum Mittelpunkt des Atoms α

r" zum Punkt P

$$\vec{r} = \vec{R} + \vec{r}_\alpha + \vec{r}'$$

$$A^B = \int_{V} \rho\left(\vec{r}\right) e^{-i\left(\vec{R} + \vec{r}_{\alpha} + \vec{r}'\right)\vec{K}} d^3\vec{r}$$

$$\underbrace{\sum_{\substack{\text{alle EZ, alle \vec{R}}\\\text{Gitterfaktor}}} e^{-i\vec{K}\vec{R}} \cdot \sum_{\substack{\text{alle Atome } \alpha}} e^{i\vec{K}\vec{r}_{\alpha}} \cdot \underbrace{\left[\int\limits_{\text{Volumen Atome } \alpha} \rho_{\alpha}\left(\vec{r}'\right) e^{-i\vec{K}\vec{r}'} d^{3}\vec{r}'\right]}_{\text{Strukturfaktor}}$$

Theorem: damit Reflexe beobachtet werden können, müssen sowohl Gitter- als Strukturfaktor ≠ 0 sein

1. Gitterfaktor $e^{-i\vec{K}\vec{R}}$

$$\vec{K} \cdot \vec{R} = 2\pi M \ M \in \mathbb{Z}$$

Beispiel:

1. Dim $\vec{R} = n_1 \vec{a}_1$

$$\textstyle \sum_{n_1=0}^{M-1} e^{-i\vec{K}n_1\vec{\alpha}_1} = \frac{1-e^{iM\vec{K}\vec{\alpha}_1}}{1-e^{i\vec{K}\vec{\alpha}_1}} \text{ geometrische Summe}$$

$$I \sim \|^2 \sim \frac{\sin^2 \frac{1}{2} M \vec{K} \vec{\alpha}_1}{\sin^2 \frac{1}{2} \vec{K} \vec{\alpha}_1} \text{ ist maximal für } \vec{K} \vec{\alpha}_1 = 2\pi h \ h \in \mathbb{Z}$$

 $\mbox{ Laue-Gleichung } \ \ \vec{\alpha}_1 \vec{K} = 2\pi h$

$$\vec{\alpha}_2\vec{K}=2\pi k$$

$$\vec{\alpha}_3 \vec{K} = 2\pi l$$

sind genau dann erfüllt, wenn $\vec{K}=\vec{B}$

Ewald- Konstruktion elastische Beugung $\Rightarrow \left| \vec{k}_0 \right| = \left| \vec{k} \right| = \frac{2\pi}{\lambda}$

- 1) \vec{k}_0 und \vec{k} in Kugel eintragen
- 2) $\vec{K} = \vec{k} \vec{k}_0$ eintragen
- 3) ist \vec{K} ein reziproker Gittervektor, d. h. liegt ein Punkt des reziproken Gitters gerade auf Oberfläche der Kugel, beim Ende von \vec{k} , gibt es einen Reflex

i. A. kein Reflex

Möglichkeiten, Reflexe zu erhalten:

- 1) Variation des Radius λ nicht fix, sonder Bereich $\lambda_1 < \lambda < \lambda_2$
- 2) Drehung des Kristalls
- 3) Pulverprobe

Braggsche Beugungsbedingung $d = \frac{2\pi}{\left|\vec{B}\right|}$ Netzebenenabstand

$$\sin \theta = \frac{\frac{1}{2} \left| \vec{K} \right|}{\frac{2\pi}{\lambda}}$$

images/2009-11-03-bragg_diffraction.png

Streubedingung:

$$\vec{K} = \vec{B} \left| \vec{K} \right| = \left| \vec{B} \right|$$

$$\left| \vec{B} \right| = \frac{2\pi}{d} = \left| \vec{K} \right| = \frac{4\pi}{\lambda} \sin \theta \Rightarrow \lambda = 2d \sin \theta$$

Annahme von Bragg dass hkl teilerfremd i. A. $\left| \vec{B} \right| = n \left| \vec{B}' \right|$

$$n\lambda = 2d\sin\theta$$

6. Vorlesung

$$A_{B} \sim \underbrace{\sum_{\text{alle ZZ}} e^{-i\vec{K}\vec{R}}}_{\text{Gitterfaktor}} \underbrace{\sum_{\text{alle Atome}} e^{-i\vec{K}\vec{R}}}_{\text{Strukturfaktor}} f_{\alpha}$$

3.1. Strukturfaktor

 $S=\sum_{alle\;Atome}f_{\alpha}e^{-i\vec{K}\vec{r}_{\alpha}}$ bestimmt Intensität, Auslöschung möglich

Beispiel: bcc Gitter $\vec{r}_1 = (0,0,0), \, \vec{r}_2 = \left(\frac{1}{2},\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right), \quad f_1 = f_2$

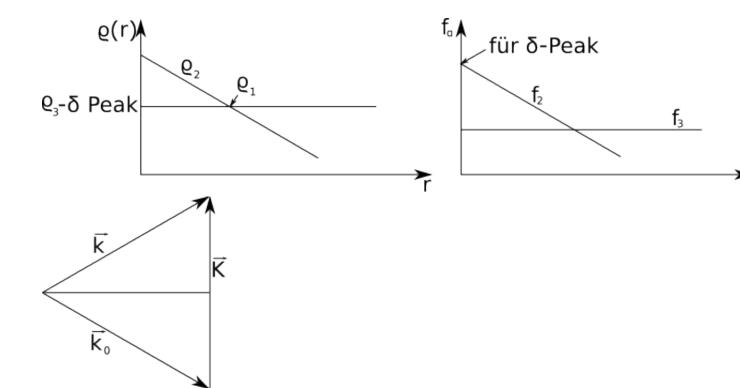
aus Gitterfaktor $\vec{K}=\vec{B}=h\vec{b}_1+k\vec{b}_2+l\vec{b}_3 \quad h,k,l\in\mathbb{Z}$

$$S = f_1(\underbrace{e^0}_1 + \underbrace{e^{-i\pi(h+k+l)}}_{\text{gerade } = +1, \text{ ungerade } = -1}$$

3.1.1. Atomstrukturfaktor f_{α}

$$f_{\alpha}=\int_{Atom\;\alpha}\rho_{\alpha}(\vec{r}')e^{-i\vec{K}\vec{r}'}d^{3}\vec{r}'$$

 ρ_α Streudichte hängt von Art der Strahlung ab meist kugelsymmetrisch



bei höheren K d. h. bei größeren Winkeln nimmt Intensität ab.

Röntgen: $\rho \sim \text{Elektronenverteilung}$, wie ρ^2 , $f_{\alpha} \sim Z$

Neutronen: $\rho \sim Kerne$ wie ρ^3

3.1.2. Debye-Wellen-Faktor

Temperaturabhängigkeit der Streuintensität

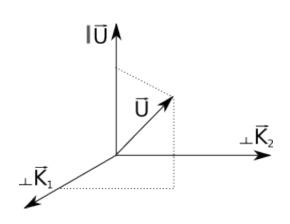
$$\vec{r} \rightarrow \vec{r}(t) = \vec{R} + \vec{r}_\alpha + \vec{U}(t)$$

U(t) variiert stochastisch d. h. thermisch in alle Richtungen $\langle \vec{U}(t) \rangle = 0$

Für Struktur mit 1 Atom auf Gitterpunkt $\vec{r}_\alpha=0$

Zusätzlich Mittel der Streuamplitude

$$\begin{split} \langle A_B \rangle &= \sum_{\text{alle EZ}} e^{-i \vec{K} \vec{R}} \! \left(f_{\alpha} \underbrace{\langle e^{-i \vec{K} \vec{\mathbf{U}}(\mathbf{t})} \rangle}_{\text{T abhängig}} \right) \text{wobei } \vec{K} = \vec{B} \\ \langle e^{-i \vec{K} \vec{\mathbf{U}}(\mathbf{t})} \rangle &= 1 - \underbrace{i \langle \vec{K} \vec{\mathbf{U}} \rangle}_{=0} - \frac{1}{2} \langle (\vec{\mathbf{U}} \vec{K})^2 \rangle - \dots \end{split}$$



$$\langle (\vec{K}\vec{U})^2 \rangle = \langle \left(\vec{K} \begin{pmatrix} U_{\parallel K} \\ U_{\perp K_1} \\ U_{\perp K_2} \end{pmatrix} \right)^2 \rangle = \langle (KU_{\parallel K})^2 \rangle =$$

$$K^2 \langle U_{\parallel K}^2 \rangle$$

$$\langle (\vec{U})^2 \rangle = \langle U_{\parallel}^2 + U_{\perp K_1}^2 + U_{\perp K_2}^2 \rangle = 3 \langle U_{\parallel K}^2 \rangle \Rightarrow$$

$$\langle U_{\parallel K}^2 \rangle = \frac{1}{3} \langle U^2 \rangle$$

$$\langle e^{-i\vec{K}\vec{U}(t)} \rangle = 1 - \frac{1}{6} K^2 \langle U^2 \rangle \approx e^{-K^2 u^2/6}$$

$$\Rightarrow \langle A_b \rangle \sim \sum_{\text{alle EZ}} e^{-i\vec{K}\vec{R}} f_{\alpha} \underbrace{e^{-K^2 u^2/6}}_{\text{Debye-Waller-Faktor}}$$

3.2. Methoden der Strukturanalyse

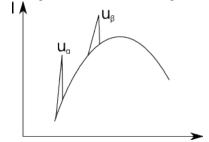
a) . Verwendete Strahlungsarten für Beugungsexperimente $\lambda = 2\alpha \mbox{ Atomabstand}$

Röntgenstrahlen $E = hv = \frac{hc}{\lambda}$ Streuung an Elektronen, Formfaktor $f \sim Z$, also $I \sim Z^2$,

leichte Elemente schwer nachweisbar, benachbarte Elemente schwer zu unterscheiden, Streuung von Kernen ist vernachlässigbar.

Quellen:

1) Röntgenröhre, Bremsstrahlung, hochmagnetisches Elektronen



2) Synchrotronstrahlung, Elektronen auf Kreisbahn, z. B.

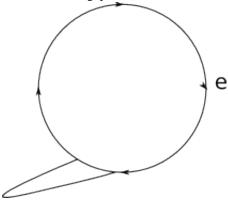
ANKA Forschungszentrum/Campus Nord

DESY Hamburg

BESSY Berling

ESRF Grenoble

hohe Intensität, gepulste Strahl, kleine Divergenz



Neutronen $E = \frac{p^2}{2m} = \frac{h^2}{2m\lambda^2}$ ungeladen, Spin $\frac{1}{2}$

Wechselwirkung mit Kernen über starke Wechselwirkung

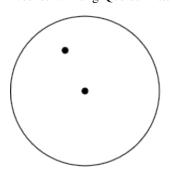
• Elektronen in der Hülle, die magnetisches Moment tragen geeignet für magnetische Strukturen

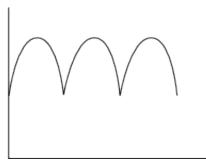
Quellen: Forschungsreaktoren:

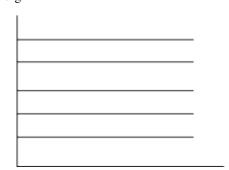
• Jülich

- München
- Grenoble ILL
- Berlin

Wechselwirkung-Querschnitte klein, d. h. lange Strahlungszeiten notwendig







Elektronen $E=\frac{h^2}{2m\lambda^2}$ starke Coulomb-Wechselwirkung mit Elektronen und mit Kernen \Rightarrow nur geringe Eindringtiefe

Oberflächenphysik Low Energy Electron Diffraction: LEED

 $E \sim 100\,eV$ Eindringtiefe von wenigen Atomlagen

TEM: dünne Schichten herstellen E $\sim keV$

Vergleich für $\lambda=1\,\text{Å}$

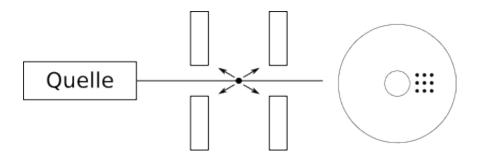
Röntgen $\sim 10 \, keV$

 $Neutronen ~\sim 100\,meV$

 $Elektronen \ \sim 200 \, eV$

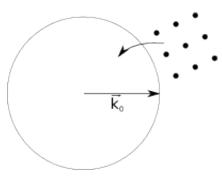
b) . Experimentelle Beugungsverfahren

Lane-Verfahren: kontinuierliches λ , Einkristall, Ewaldkugel hat "dicke Haut", viele Reflexe gleichzeitig



Anwengung: Ist die Probe ein Einkristall?
Orientierung der Symmetrieachsen

Drehristall-Verfahren: monochromatische Strahlung, Kristall wird gedreht, Nacheinander treffen Punkte des reziproken Gitters durch Ewaldkugel



Debye-Scherrer-Verfahren monochromatische Strahlung, Pulver oder feinkörniger Polykristall

Kreis für alle reziproken Gittervektroren mit $|B| < 2|k_0| \label{eq:bound}$

Vorteil:

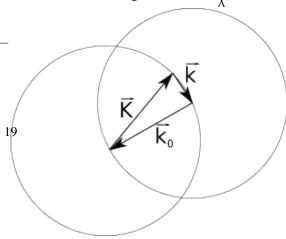
- 1) hohe Genauigkeit $\frac{\Delta a}{a} \approx 10^{-5}$
- 2) feine Einkristallstruktur

Anwendung: Analyse neuer Verbindungen, komplizierte Kristallstruktur (Biomoleküle) 10³ – 10⁴ Atome pro Einheitszelle

Abbildung 2: Schnittgebilde: Kreis

Kugel um Ursprung des reziproken Gitters (ende von \vec{k}_0) mit Radius des reziproken Gittervektors;

Ewaldkugel mit Radius $\frac{2\pi}{\lambda}$



c) . "direkte" Abbildung von Strukturen mit atomarer Auflösung

Elektronenmikroskop de-Broglie-Wellenlänge von Elektronen mit 10 keV : $\lambda = 0,1$ Å üblich 100-400 keV prinzipiell atomare Auflösung möglich

Probleme: Linsenfehler \rightarrow jetzt gelöst

Rastertunnel-, Rasterkraftmikroskop images/2009-

11-05-rastermikroskope.png