Physik der Kondensierten Materie 1

Rudolf Gross WS 2020/2021 Teil 3 Vorlesungsstunde: 10.11.2020



Zusammenfassung: Teil 2, 05.11.2020/1

• Quasikristalle

- Kristallgitter kann keine 5-zählige Symmetrie besitzen
 - Ausfüllen von Raum mit Elementen, die 5-zählige Symmetrie aufweisen, ergibt quasiperiodische Struktur
 → Quasikristall = global quasiperiodisch
 - → Beispiel: Penrose-Pflasterung
 - Quasikristalle weisen 5-, 8-, 10-, oder 12-zählige Symmetrie auf
- experimentelle Entdeckung: Daniel Shechtman (1984), Nobelpreis für Chemie 2011

• Einfache Kristallstrukturen

- einatomige Basis, z.B. elementare Metalle

	Atomabstand	Packungsdichte	Koordinationszahl	Stapelfolge
sc-Struktur	а	52,360 %	6	
fcc-Struktur	$\frac{1}{2}\sqrt{2}a$	74,048 %	12	ABCABC entlang (111)
bcc-Struktur	$\frac{1}{2}\sqrt{3}a$	68,017 %	8	
hcp-Struktur		74,048 %	12	ABABAB entlang (0001)

- **AB-Strukturen:** NaCl- und CsCl-Struktur, Zinkblende (ZnS)- und Wurtzit-Struktur
- außerdem: Diamant- und Graphitstruktur



Zusammenfassung: Teil 2, 05.11.2020/2

• Festkörperoberflächen

- weniger Bindungspartner, ungesättigte Bindungen (kovalent)
- Minimierung der Bindungsenergie
- Anordnung der Oberflächenatome

→ Oberflächengitter $\left(\frac{c_1}{a_1} \times \frac{c_2}{a_2}\right) R \alpha$

→ Oberflächenrekonstruktion





1.4 Reale Kristalle

- es treten immer Störungen des regelmäßigen Aufbaus von Kristallen auf
 - → Fehlordnung
 → Fehlstellen
 → Gitterfehler
- Kristalldefekte können FK-Eigenschaften maßgeblich bestimmen
- Erzeugung und Ausheilen von Kristalldefekten
 - Entstehung/Erzeugung:
 - schnelles Abkühlen einer Schmelze
 - Temperaturerhöhung
 - Beschuss mit Teilchen
 - plastische Verformung

- Ausheilung:
- Temperprozess
- Zug oder Druck

→ mit zunehmender Defektdichte: Übergang von Kristall zu amorphem Festkörper

→ Polykristall: Kristallitgröße >> Gitterabstand (Korngrenzen sind wichtige Defekte, z.B. in poly-Si-Solarzellen)

Klassifizierung von struktureller Fehlordnung

- intrinsischen Fehlstellen: Entstehen durch Minimierung der freien Energie F = U TS (intrinsische Ursache)
 - \rightarrow Leerstellen, Zwischengitteratome
 - \rightarrow Gleichgewichtskonzentration als Funktion von T
- extrinsischen Fehlstellen
 - \rightarrow Versetzungen, Korngrenzen, Ausscheidungen
 - → Nichtgleichgewichtsfehlstellen

(Bildungsenergie so hoch, dass sie im thermischen Gleichgewicht nur in metastabiler Form vorliegen)

• Unterscheidung nach Dimensionalität:

- OD: Punktedefekte (auch atomare Fehlordnung)
- 1D: Liniendefekte (makroskopische Defekte)
- 2D: Flächendefekte



• Punktdefekte

Unterscheidung:

- Leerstellen
- Zwischengitteratome
- bei mehratomigen Substanzen: Betrachtung von Untergitter (A, B)



Leerstelle



Zwischengitteratom

Fremdatom (chemische Fehlordnung)

• **Punktdefekte** bei *AB*-Verbindungen (z.B. NaCl, GaAs)

Beispiel GaAs:

- **Schottky-Defekt**: Kombination von Fehlstelle auf Ga- und As-Platz
- Frenkel-Defekt: Kombination aus Leerstelle auf Ga-Platz mit Ga-Atom auf Zwischengitterplatz (Atom wird von regulärem Platz auf Zwischengitterplatz geschoben)



Schottky-Defekt



Frenkel-Defekt



- da Kristalle immer bei endlicher Temperatur entstehen/hergestellt werden, enthalten sie immer Kristalldefekte
- **Beispiel: Leerstellenkonzentration** (angewandte Thermodynamik)

freie Energie (bei vorgegebenem T und V): F = U - TS ist minimal im Gleichgewichtszustand

 \rightarrow F wird bei endlichem T durch Vergrößerung von S reduziert

→ Minimierung von F führt zu Unordnung \Rightarrow Kristalldefekte !

einfache Abschätzung der Leerstellendichte in Metall:

Entfernen von Atomen:

 \rightarrow Zunahme der inneren Energie U (fehlende Bindungsenergie)

 $\Delta U = n \epsilon$ $n = Zahl der fehlenden Atome, \epsilon = Energiezunahme pro fehl. Atom$

- \rightarrow aber auch Zunahme der Entropie *S* wegen höherer Unordnung
- \rightarrow negatives Vorzeichen von TS führt zu Minimum von F bei endlicher Dichte von Fehlstellen
- Abschätzung der Entropie S: thermische Entropie $S_{\rm th}$ + Konfigurationsentropie $S_{\rm kf}$

 $S = S_{\rm th} + S_{\rm kf}$

- thermische Entropie: bestimmt durch die Zahl der Möglichkeiten W_{th}, die thermische Energie auf die Schwingungszustände des Kristalls zu verteilen?
 - \rightarrow Zahl $W_{
 m th}$ der Möglichkeiten wird durch Fehlstellen erhöht
 - \rightarrow thermischen Entropie: $S_{\rm th} = k_{\rm B} \ln W_{\rm th}$

 $F(n,T) = F(T) + \Delta U - T(\Delta S_{\rm th} + S_{\rm kf})$

Erhöhung der thermischen Entropie = Zahl n der Fehlstellen × Entropieerhöhung σ_{th} pro Fehlstelle

 $\Delta S_{\rm th} = n \sigma_{\rm th}$

Konfigurationsentropie: bestimmt durch Zahl der Möglichkeiten W_{kf} , einen Zustand mit n Fehlstellen durch verschiedene Anordnung der Fehlstellen im Kristall mit N Gitterplätzen zu realisieren

$$W_{kf} = \frac{N!}{(N-n)! \, n!} \qquad N = \text{Zahl der Gitterplätze}$$
$$S_{kf} = k_{B} \ln W_{kf} = k_{B} \ln \left(\frac{N!}{(N-n)! \, n!}\right)$$

 $F(n,T) = F(T) + n(\varepsilon - T\sigma_{\rm th}) - Tk_{\rm B} \ln\left(\frac{N!}{(N-n)!\,n!}\right)$

F(T) = freie Energie von idealem Kristall

thermisches Gleichgewicht:
$$\left(\frac{\partial F}{\partial n}\right)_{T=const} = 0$$

- benutzen von Stirlingscher Formel: $\ln x! = x \ln x - x$ für $x \gg 1$

$$\ln\left(\frac{N!}{(N-n)!\,n!}\right) = \ln N! - \left[\ln(N-n)! + \ln n!\right] = N\ln N - N - \left[(N-n)\ln(N-n) - (N-n) + n\ln n - n\right]$$
$$\frac{\partial}{\partial n}\ln\left(\frac{N!}{(N-n)!\,n!}\right) = 0 - \left[(-1)\ln(N-n) + (N-n)\left(-\frac{1}{(N-n)}\right)(-1) - 1 + \ln n + n\left(-\frac{1}{n}\right) + 1\right] = \ln(N-n) - \ln n$$
$$= +1 - 1 = 0$$
$$= -1 + 1 = 0$$

$$\Rightarrow \frac{\partial}{\partial n} F(n,T) = 0 = \frac{\partial}{\partial n} \left[+n(\varepsilon - T\sigma_{\rm th}) - Tk_{\rm B} \ln\left(\frac{N!}{(N-n)! n!}\right) \right] = (\varepsilon - T\sigma_{\rm th}) - Tk_{\rm B} \left[\ln(N-n) - \ln n\right]$$
$$\ln n = \ln(N-n) - \frac{\varepsilon}{Tk_{\rm B}} + \frac{\sigma_{\rm th}}{k_{\rm B}} \qquad \Longrightarrow \qquad n = (N-n) \exp\left(\frac{\sigma_{\rm th}}{k_{\rm B}}\right) \exp\left(-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}\right)$$

Näherung für $N \gg n$:

$$\frac{n}{N} \simeq \exp\left(\frac{\sigma_{\rm th}}{k_{\rm B}}\right) \, \exp\left(-\frac{\varepsilon}{k_{\rm B}T}\right)$$

für Metalle:

hohes ε (hohe Bindungsenergie/Schmelztemperatur) $\rightarrow n/N$ ist klein

- Farbzentren
 - treten in Ionenkristallen auf
 - führen zu charakteristischer Absorption im sichtbaren Bereich
 - → Name "*Farbzentren*"
 - am besten untersucht: Leerstellen in Ionenkristallen (F-Zentren)
 - einzelnes Elektron in Halogenlücke
 - maximale Aufenthaltswahrscheinlichkeit in der Nähe der die Lücke umgebenden Metallatome
 - für Wellenlänge λ_{max} , bei der maximale Absorption auftritt, spielt der Größe der beteiligten Ionen und damit NN-Abstand zentrale Rolle
 - \succ man findet $\lambda_{\rm max} = \alpha R_{\rm NN}^2$
 - Quantenmechanische Erklärung (Elektron in Box = Halogenlücke)
 Niveauabstand hv_{max} $\propto 1/R_{\rm NN}^2$ und somit $\lambda_{\rm max} \propto 1/\nu \propto R_{\rm NN}^2$



Anionen-Leerstelle, die mit einem Elektron gefüllt ist, sodass der Kristall nach außen hin ladungsneutral bleibt. Dieses Elektron zeigt diskrete Energieniveaus. Ihre Absorptionslinien können im sichtbaren Bereich liegen und so die Farbe des Kristalls mitbestimmen.

• Farbzentren: $h\nu_{\rm max} \propto 1/R_{\rm NN}^2$ und somit $\lambda_{\rm max} \propto 1/\nu \propto R_{\rm NN}^2$



12

Linien- und Flächendefekte

- Liniendefekte: i.
- Versetzungen (Stufen-, Schraubenversetzung)
- Beschreibung mit Burgers-Vektor b:
 - Herausschneiden von Kristallstück und Verschieben um b
 - Umlaufen der Versetzungslinie mit gleich vielen Schritten in jede Richtung: zusätzlicher Schritt durch **b** gegeben
 - \rightarrow Stufenversetzung:
 - \rightarrow Schraubenversetzung:
- $b \perp$ Versetzungslinie *b*|| Versetzungslinie



$\mathbf{b} \perp \text{Versetzungslinie CD}$



Stufenversetzung durch Gitterfehlanpassung





ii. Flächendefekte:

→ Korngrenzen

→ Stapelfehler

vertauscht man in einer fcc-Struktur die Stapelfolge ABCABC... zu ACABCA..., so entspricht die Struktur im Bereich ACA einer hcp-Struktur



Stapelfehler



(100)

• Flächendefekte: Korngrenzen

Formation of an ordered defect superstructure at the grain boundary.



ZC Wang et al. Nature 479, 380-383 (2011) doi:10.1038/nature10593



adw.de © Rudolf Gross - Physik der Kondens

1.4.2 Chemische Fehlordnung

- Fehler in der chemischen Zusammensetzung
 - → substitutionelle Fremdatome
 - → interstitielle Fremdatome (kleine Atome: H, B, C, N, O)
 - → Abweichungen von Stoichiometrie
 - (z.B. in System AB_3 ist $A/B \neq 1/3$)
 - → Antistrukturatome oder Anti-Site-Defekte

(bei perfekter Stoichiometrie, z.B. Ga auf As-Platz in GaAs)



1.5 Nichtkristalline Festkörper

- die Bezeichnungen *amorphe, nichtkristalline* und *ungeordnete Festkörper* sowie *Gläser* und *Flüssigkeiten* haben keine Bedeutung hinsichtlich der Struktur des Festkörpers
 - → sagen nur aus, dass die Struktur nicht kristallin ist auf irgendeiner signifikanten Längenskala
 - → einzige strukturelle Ordnung, die in solchen FK vorhanden ist, wird durch den in etwa konstanten Abstand zwischen benachbarten Atomen auferlegt



polykristallin

1.5.1 Radiale Verteilungsfunktion

• Beschreibung der lokalen Anordnung von Atomen in Festkörper durch Paarkorrelationsfunktion

$$g(r_1,r_2) = \frac{1}{n_0^2} \left\langle n(r_1)n(r_2) \right\rangle$$

→ Wahrscheinlichkeit, ein Atom am Ort r_2 zu finden, wenn wir am Ort r_1 bereits ein Atom haben → Wahrscheinlichkeit wird durch mittlere Teilchendichte n_0 normiert

- amorphe Festkörper: sind homogen und isotrop auf makroskopischer Skala

$$ightarrow g$$
 hängt nur von $r = |oldsymbol{r}_2 - oldsymbol{r}_1|$ ab

 $\rightarrow g(r) = n(r)/n_0$ (n(r) = mittlere Teilchendichte im Abstand r)

1.5.1 Radiale Verteilungsfunktion

• radiale Verteilungsfunktion ho(r)



radiale Verteilungsfunktion:
$$\rho(r) = 4\pi r^2 n(r) = 4\pi r^2 \left(\lim_{\Delta r \to 0} \frac{N_{\Delta r}}{V_{\Delta r}} \right) = 4\pi r^2 n_0 g(r)$$

 $g(r) = n(r)/n_0$ (n(r) = mittlere Teilchendichte)

ho(r) gibt die mittlere Zahl der Atome pro Längeneinheit an

1.5.1 Radiale Verteilungsfunktion

• Beispiele:

i. kristalliner Festkörper:

Kugelschale enthält nur bei bestimmten Abständen r_j Atome $\rightarrow \rho(r) \rightarrow \infty$, da $N_{\Delta r}$ endlich bleibt, auch wenn $V_{\Delta r} \rightarrow 0$

$$\rho(r) = \rho_{\text{Kristall}} = N(r)\delta(r - r_j) = \begin{cases} 0 & \text{für } r \neq r_j \\ \infty & \text{für } r = r_j \end{cases}$$

ii. amorpher Festkörper:

$$n(r) = n_0 = const$$
, bzw. $g(r) = 1$

 $\rho(r) = 4\pi r^2 n_0 \equiv \rho_{\rm Zufall} \propto r^2$

iii. reale Situation:

$$\rho(r) = \begin{cases} \rho_{\text{Kristall}} & \text{für } r \ll r_c \\ \rho_{\text{Zufall}} & \text{für } r \gg r_c \end{cases}$$

→ Nahordnung für $r < r_c$ → nahezu zufällige Verteilung für $r \gg r_c$



1.5.2 Flüssigkristalle

- bisher wurden nur Systeme betrachtet, die entweder kristallin oder amorph sind
- jetzt Mischformen:
 - \rightarrow kristallin hinsichtlich einer Eigenschaft
 - ightarrow amorph hinsichtlich anderer
- bekanntes Beispiel: *Flüssigkristalle* (weiteres Beispiel sind Flusslinien in Supraleiter)
 - → Entdeckung durch M. Schadt und W. Helfrich
 - → Aufbau aus plättchen- oder stäbchenförmigen Molekülen
 - ightarrow Ordnung kann hinsichtlich Orientierung und Position auftreten
 - → nematische Phase: Orientierungsordnung, Position ungeordnet
 - → smektische Phase: Orientierungsordnung, zusätzliche Ordnung in Ebenen, keine Positionsordnung in Ebene
- Anwendung von Flüssigkristallen: LCD-Displays



- Aufbau aus plättchen- oder stäbchenformigen Molekülen
- Ordnung kann hinsichtlich Orientierung und Position auftreten:



nematisch Phase: Orientierungsordnung, Position ungeordnet

smektische Phase: Orientierungsordnung, zusätzliche Ordnung in Ebenen, keine Positionsordnung in Ebenen

1.5.2 Flüssigkristalle

• LCD-Display – Funktionsweise





1.5.2 Flüssigkristalle







Ernst Ruska

Gerd Binnig

Heinrich Rohrer

The Nobel Prize in Physics 1986 was divided, one half awarded to Ernst Ruska "for his fundamental work in electron optics, and for the design of the first electron microscope", the other half jointly to Gerd Binnig and Heinrich Rohrer "for their design of the scanning tunneling microscope".

Transmissions-Elektronenmikroskopie (TEM)



Transmissions-Elektronenmikroskopie (TEM)



magnetischer Tunnelkontakt (WMI)

Si(111) 7 x 7 Oberfläche

Rastertunnelmikroskopie



Si(111) 7 x 7 Oberfläche

Rastertunnelmikroskopie

- Manipulation/Anordnung von Atomen auf Oberflächen
- Abbildung der Interferenz von Elektronenwellen









Don Eigler, IBM Almaden Research Center



Zusammenfassung: Teil 3, 10.11.2020/1

• *Reale Kristalle* - strukturelle Fehlordnung nach Ursache/Position

- → intrinsische Defekte: *Leerstellen, Zwischengitteratome*
- \rightarrow extrinsische Defekte: Versetzungen, Korngrenzen, Ausscheidungen
- strukturelle Fehlordnung nach Dimensionalität
 → Punkt- (0D), Linien- (1D), Flächendefekte (2D)
- bei endlichen Temperaturen enthalten reale Kristalle immer Kristalldefekte ! z.B. Leerstellenkonzentration aus *Minimierung der freien Energie* F = U - TS

• Beispiel: Leerstellenkonzentration

- freie Energie F = U TS ist im thermischen Gleichgewicht minimal
- entfernen von *n* Atomen aus Gitter mit *N* Gitterplätzen:
 - \rightarrow Zunahme der inneren Energie: $\Delta U = n \epsilon$ (ϵ = fehlende Bindungsenergie/Fehlstelle)
 - → Zunahme der Entropie: $\Delta S = n \sigma_{\text{th}} + k_{\text{B}} \ln \frac{N!}{(N-n)!n!}$
- *neues Minimum von F* für $\frac{n}{N} = e^{\sigma_{th}/k_B} e^{-\epsilon/k_BT}$ \rightarrow endlicher Anteil n/N von Leerstellen



Zusammenfassung: Teil 3, 10.11.2020/2

• Farbzentren

- Leerstellen in Ionenkristallen → Problem mit Ladungsneutralität (muss gewährt sein)
 - am besten untersucht: "F-Zentrum" = einzelnes Elektron in Halogenlücke
 → Elektron in Quantentrog: charakteristische Anregungswellenlänge λ ∝ αR²_{NN}
 → charakteristisches Absorptionsverhalten → Farbeindruck

• Liniendefekte

- Burgers-Vektor bsenkrecht zur Versetzungslinie→ Stufenversetzungparallel zur Versetzungslinie→ Schraubenversetzung
- Flächendefekte Kor

-

_

- KorngrenzenStapelfehler
- chem. Fehlordnung
- substitutionelle oder interstitielle Fremdatome
- Abweichungen von Stöchiometrie, Anti-Site-Defekte
- nicht-kristalline FK
- radiale Verteilungsfunktion im *Kristall*: $\rho(r) = \rho_{\text{Kristall}} = N(r)\delta(r r_j) = \begin{cases} 0 & \text{für} \\ \infty & \text{für} \end{cases}$ im amorphen FK: $\rho(r) = 4\pi r^2 n_0 \equiv \rho_{\text{Zufall}} \propto r^2$

reale Situation: $\rho(r) = \begin{cases} \rho_{\text{Kristall}} & \text{für } r \ll r_c \\ \rho_{\text{Zufall}} & \text{für } r \gg r_c \end{cases}$

- Flüssigkristalle
- Abbildung von FK-Oberflächen
 - Elektronenmikroskopie
 - Rastersondenmikroskopie