

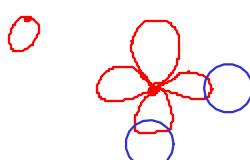
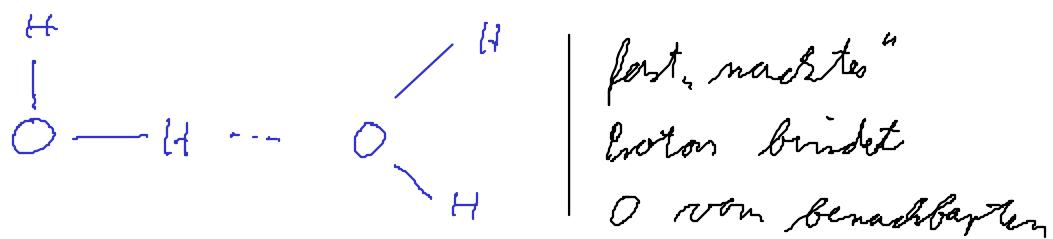
1.6 Wasserstoffbrückenbindung (H an F, N, O)

Kommt vor, wenn H an ein stark elektonegatives Atom gebunden wird (z.B. F, O, N)

⇒ sängerer Anteil der Bindung

⇒ Anziehung zw. "H⁺-Ion" und Nachbarmolekül

Bsp H₂O



2 fach besetztes p_z-Orbital

(viele versch. Eis-Formen)

H-Brückenbindung ist verantwortlich für die Anomalie des Wassers.

Festkörperphys.: Eis untauglich

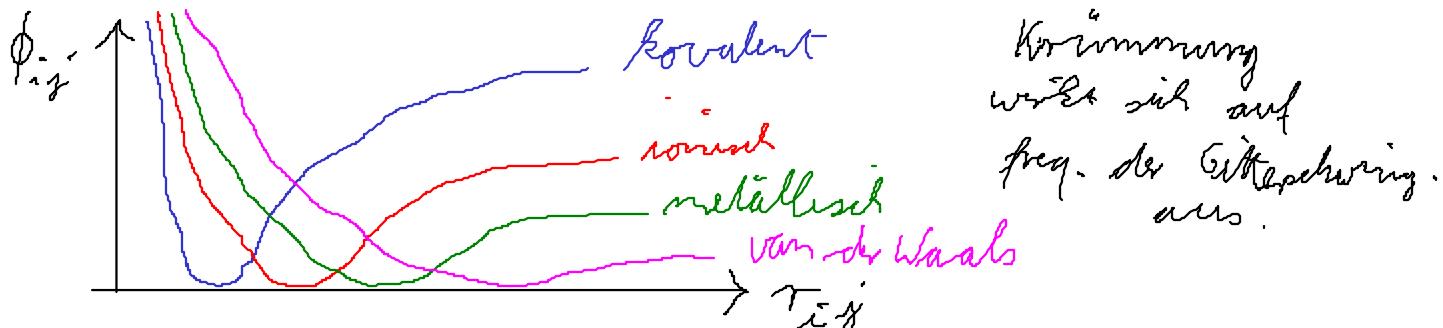
H-Brückenbindung häufig in Organischen Substanzen
(in DNA - „Reißverschluss“ bei Cappellelix)

1.7 Zusammenfassung

Bindungskräfte sind el.stat. Natur

Bindungsenergie U_b variiert um 2 Größenordnungen

je kleiner die Bindungsenergie, desto flacher die Potentialkurve und desto größer der Atomabstand.



⇒ große Unterschiede zw. versch. Bindungstypen
z.B. makroskop. (Härte, elast. Eigenschaften,
(z. Ableitung des Potentials $\hat{=}$ Elastizität)

$$F = \kappa x, \quad F = -\frac{dU}{dx} \Rightarrow \kappa = \frac{dU}{dx^2}$$

Nochmal betont: Hier nur idealisierte Bindungstypen
vorgestellt, in der Natur kommen häufig
Mischformen vor.

2. Kristallstrukturen

Chem. Bindungen von Atomen oder Ionen ergibt
wohldef. Abstände der Nachbarn.

Diese werden durch Minima der Gesamtenergie
bestimmt.

Für Festkörper aus gleichen Atomen wird ein Minimum
erreicht, wenn die Umgebung für jedes Atom
gleich ist.

⇒ Periodische Struktur $\hat{=}$ Kristall

Berry: Amorpher FK: Freie Energie ist größer als
beim entsprechenden Kristall:

"metastabiler Zustand" (amorpher FK)

Aber auch im Kristall gibt es Abweichungen von
der idealen periodischen Struktur:

Oberflächen, Korngrenzen, in polikristallinen
Materialien, Verunreinigungen

(beste Kristalle 10^{12} Fremdatome unter $10^{23} \frac{\text{Atome}}{\text{cm}^3}$
z.B. Si (Diamant geht auch))

Gitterfehler (Leerstellen), Zwischen-Gitteratome, Versetzungen)

Hier: idealer Kristall

wir beschäftigen uns mit seinen geom. Eigenschaften
besonders symmetrisch: „Kristallographie“

2.1 Punktgitter, Elementarzelle, Basis

Def Ein 3d „Bravais“-Gitter besteht aus allen Punkten, die durch die Ortsvektoren

$$\underline{R} = n_1 \underline{a}_1 + n_2 \underline{a}_2 + n_3 \underline{a}_3$$

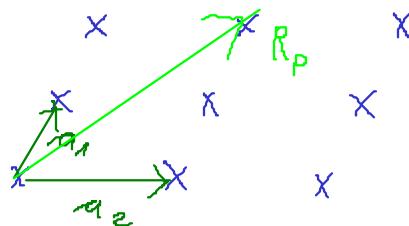
Dabei sind die Vektoren \underline{a}_i „fundamentale Gittervektoren“
 \underline{a}_i lin. unabhängig, n_i ganze Zahlen

R heißen Gittervektoren

Sprechweise: Die Vektoren \underline{a}_i spannen das Gitter auf (Punktgitter, Translationsgitter)

Bsp. 2 dim. Translationsgitter mit fund. Gittervektoren

$$\underline{a}_1, \underline{a}_2, \quad \underline{R}_p = 2 \underline{a}_1 + \underline{a}_2$$

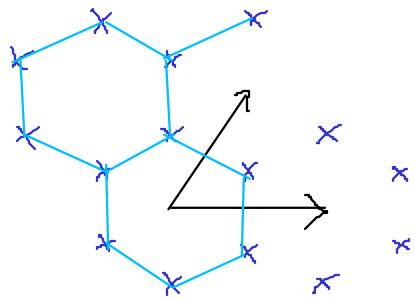


Das Gitter ist durch die Festlegung der \underline{a}_i eindeutig definiert, unabhängig von der Wahl des Ursprungs

\Rightarrow wichtig Eigenschaft: Translationssymmetrie

Translation um \underline{R} überführt Gitter in sich selbst.

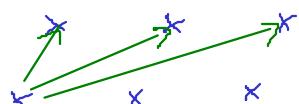
\Rightarrow alle Gitterpunkte sind äquivalent, haben identische Umgebung



Eckpunkte - kein Bravais-Gitter
so ist es wieder ein Bravais-Gitter

Für ein gegebenes Gitter ist die Wahl der fundamentalen Gittervektoren nicht eindeutig.

Bsp. 2-d Gitter mit versch. Gittervektoren



Aber: Für viele häufig vorkommende Gittertypen durch Konvention festgelegt.

Man kann jedem Gitterpunkt ein Volumen zuordnen, so dass bei period. Aneinandersetzung dieses Vol. das Gitter lückenlos ausfüllt.

Def Die Zelle, die diese Einheitsvolumen V_E enthlält, heißt primitive Einheitszelle oder Elementarzelle.
(Zusammenfassung Folie)

Bsp 2-d Gitter

Auch hier wieder viele Möglichkeiten der Wahl der Einheitszelle.

Naheliegende Wahl: Parallelepiped aus den fundamentalen Gittervektoren \underline{a}_1

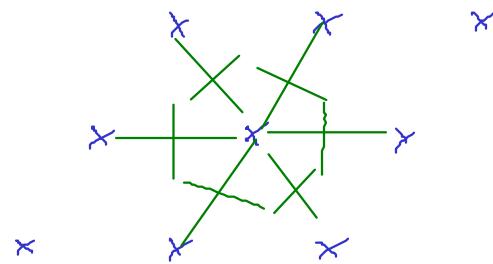
$$V_E = |\underline{a}_1 \cdot (\underline{a}_2 \times \underline{a}_3)|$$

Für prim. Einheitszellen ist V_E unabhängig von der Wahl der Zelle, V_E enthält dann genau einen Gitterpunkt

Eine besondere häufig benutzte primitive Einheitszelle ist die Wigner - Seitz - Zelle.
Die WS-Zelle ist der Teil des Raumes, der dem gegebenen Gitterpunkt näher ist als allen anderen.

Konstruktion:

- ① Zeichne Verbindungen vom geg. Gitterpunkt zu den Nachbarn
- ② Zeichne Mittelsenkrechte (bzw. Ebene)
- ③ kleinste umschlossene Vol. ist Wig. Seitz - Zelle



Bisher: Gitter konzeptuell als abstraktes Gebilde aus math. Punkten bzw. Vektoren.

Wie wollen Kristalle beschreiben, d.h. physikalische Strukturen aus identischen Bausteinen (Atome, Ionen, Moleküle)

Dazu brauchen wir

1. Gitterpunkte
2. Anordnung der Bausteine innerhalb der Einheitszelle "Basis"

Kristallstruktur = Gitter + Basis

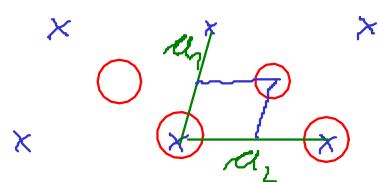
Bsp. 1. 2 dim. Gitter + Basis

2. Wabengitter

Zur Beschreibung der Kristallstruktur braucht man also außer den fundamentalen Gittervektoren α noch weitere Längsparameter, die die Lage der Atome in

der Einheitszelle beschreiben.

$$\underline{r}_\alpha = \lambda_\alpha \underline{a}_1 + \mu_\alpha \underline{a}_2 + \nu_\alpha \underline{a}_3 \quad 0 \leq \lambda, \mu, \nu \leq 1$$



α Index für versch.
Atome

$$r_1 = 0, r_2 = \frac{1}{2} \underline{a}_1 + \frac{1}{2} \underline{a}_2$$

Es gibt unendlich viele Gitter: a_i sind bel.

d.h. Länge und Winkel sind beliebig

Klassifizierung nach Symmetrie

Symmetrieeigenschaften: Menge der Symmetrioperationen
(Zahligkeit der Drehachsen)

Es gibt keine 5-Zeilige Achse