# Vorbemerkung

Festkörperphysik: Aufbau und Eigenschaften fester Materialien

Festkörper: Ansammlung von Atomkernen und Elektronen  $\approx 10^{23}$  die über elektrostatische Kräfte miteinander wechselwirken

#### $\underline{Klassen}$

- 1. Isolatoren
- 2. Halbleiter
- 3. Metalle+Supraleiter

Fundamentale Konzepte in der Festkörperphysik:

- 1. Schrödinger-Gleichung
- 2. Pauli-Prinzip
- 3. Coulomb-WW
- 4. Maxwell-Gleichungen
- 5. Thermodynamik
- 6. Statistische Physik

MaxBorn Phononen=elastische Schwingungen

### Chapter 1

## Bindungskräfte im Festkörper

5 Grundtypen der Bindung

- 1. Fluktuationsbindung (Van-der-Waals Kraft
- 2. Ionenbindung (NaCl)
- 3. Kovalente Bindung (Diamant)
- 4. Metallische Bindung
- 5. Wasserstoffbrückenbindung

Bindungsenergie die Arbeit, die bei der Zerlegung des Festkörper in seine Bestandteile (Atome oder Moleküle ) aufgewendet werden muss.

z.B. die Elemente der zweiten Periode des Periodensystems: Bindungsenergie 
$$\left[\frac{eV}{Atom}\right]$$
 1,6 3,3 5,8 7,4 Schmelztemperatur  $\left[K\right]$  453 1560 2348 4765

(\*) Molekülkristalle  $N_2, O_2, F_2$ . Aus diesem Grund behält die Flüssigkeit die meiste Energie. http://de.wikipedia.org/wiki/Lennard-Jones-Potential Das Lennard Jones Potential: Potential zwischen neutralen Atomen (oder Molekülen) mit abgeschlossener  $e^-$ -Schale a) der anziehende Teil  $\approx -r^{-6}$  b) der abstoßende Teil  $\approx r^{-12}$ 

$$\phi(r) = \frac{A}{r^{12}} - \frac{B}{r^6}$$

pic TODO

Van-der-Waals-Bindung

pic TODO

$$\phi_{12}(\vec{r}) \propto \frac{\vec{p}_1 \vec{p}_2}{r^3} - \frac{3(\vec{p}_1 \vec{r})(\vec{p}_2 \vec{r})}{r^5}$$

### 1.1 Bindungsenergie von Edelgaskristallen

http://de.wikipedia.org/wiki/Lennard-Jones-Potential Das Lennard Jones Potential:

$$\phi(r) = \frac{A}{r^{12}} - \frac{B}{r^6} \tag{1.1}$$

$$= 4\epsilon \left[ \left( \frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left( \frac{\sigma}{r} \right)^{6} \right] \tag{1.2}$$

das Potential minimum tritt bei  $r_0 = 2^{\frac{1}{6}} \sigma \approx 1,12\sigma$  Bindungsenergie von N Atomen

$$V_B = \frac{1}{2} \sum_i \phi_i = \frac{N}{2} \phi_1 = 2N\epsilon \sum_{j \neq 1} \left[ \left( \frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left( \frac{\sigma}{r} \right)^6 \right]$$

Kubisch flächenzentrierte Struktur fcc=face centered cubic  $r_{ij}=R=12; R\sqrt{2}=6; 2R...$ 

$$U_B = 2N\epsilon \left[ \left( \frac{\sigma}{r} \right)^{12} \cdot \underbrace{\left( \frac{12}{1^1 2} + \frac{6}{\sqrt{2}^{12}} + \ldots \right)}_{\approx 12,13} - \left( \frac{\sigma}{r} \right)^6 \cdot \underbrace{\left( \frac{12}{1^1 2} + \frac{6}{\sqrt{2}^{12}} + \ldots \right)}_{\approx 14,45} \right]$$

#### 1 Bindungskräfte im Festkörper