

Physikalische Grundlagen der zahnärztlichen Materialkunde

10.

Thermische und elektrische Eigenschaften

Schwerpunkte:

- ❖ Bändermodell der Festkörper
- ❖ Halbleiter und ihre Anwendungen

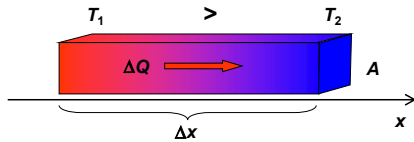
Kapitel des Lehrbuches:
19

Hausaufgaben:
5. Kapitel:
1, 2, 5, 6, 8, 9,
10, 32, 35

1

Wärmeleitung

- durch Gitterschwingungen
- durch freie Elektronen



$$\frac{\Delta Q}{\Delta t} = -\lambda A \frac{\Delta T}{\Delta x}$$

Fourier-Gesetz

λ — Wärmeleitfähigkeit
(Wärmeleitzahl)
 $\text{J}/(\text{s} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{K}/\text{m}) = \text{W}/(\text{m} \cdot \text{K})$

λ ist ein guter Parameter für stationäre Bedingungen!

Einige Wärmeleitzahlen:

Stoff	λ (W/(m·K))
Zahnschmelz	0,9
Dentin	0,6
Wasser	0,44
Amalgam	23
Gold	300
Porzellan	1
Glas	0,6-1,4
Akrylat	0,2
PMMA	0,2-0,3
Zinkphosphat	1,2

3

Thermische Eigenschaften

- Temperatur
- Erwärmung/Abkühlung

Wärmekapazität (C): $C = \frac{\Delta Q}{\Delta T}$

molare Wärmekapazität (c_v): $c_v = \frac{C}{v}$

spezifische Wärmekapazität (c): $c = \frac{C}{m}$



- Schmelzpunkt/Schmelzwärme
- Siedepunkt/Verdampfungswärme



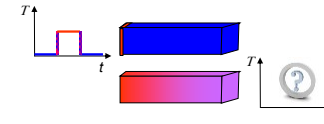
Einige spezifische Wärmekapazitätswerte:

Stoff	c (J/(kg·K))
Zahnschmelz	750
Dentin	1260
Wasser	4190
Amalgam	210
Gold	126
Porzellan	1100
Glas	800
PMMA	1460
Zinkphosphat	500

~ Bindungsenergie!

2

Bei nicht-stationären Bedingungen:



Einige Temperaturleitzahlen:

Stoff	λ (W/(mK))	D (10 ⁻⁶ m ² /s)
Zahnschmelz	0,9	0,5
Dentin	0,6	0,2
Wasser	0,44	0,14
Amalgam	23	9,6
Gold	300	118
Porzellan	1	0,4
Glas	0,6-1,4	0,3-0,7
Akrylat	0,2	0,1
PMMA	0,2-0,3	0,12
Zinkphosphat	1,2	0,3

4



• **Wärmeausdehnung**

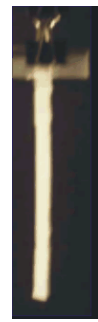
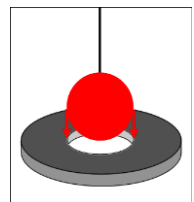
Länge: $\frac{\Delta l}{l} = \alpha \Delta T$

α — linearer Wärmeausdehnungskoeffizient
(Längenausdehnungskoeffizient) (1/K)

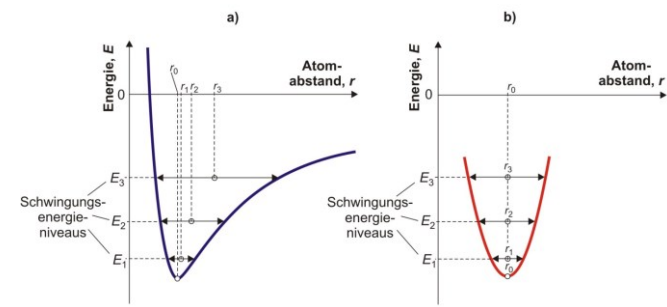
Volumen: $\frac{\Delta V}{V} = \beta \Delta T$

β — räumlicher Wärmeausdehnungskoeffizient
(Volumenausdehnungskoeffizient) (1/K)

$\beta \approx 3\alpha$

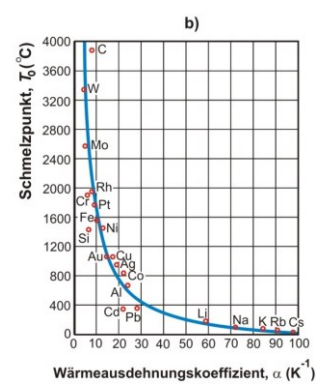
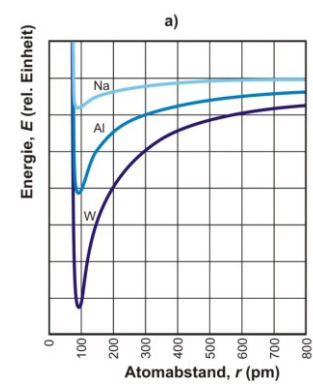


Hintergrund der Wärmeausdehnung:



5

6



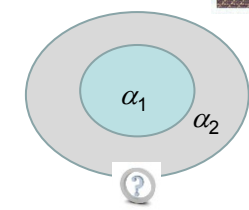
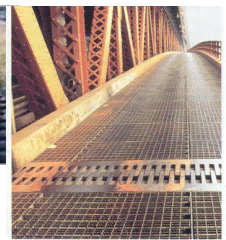
7

Einige Längenausdehnungskoeffizienten:

Stoff	α (10^{-6} 1/K)
Zahnschmelz	11,4
Dentin	8,3
Gold	14,2
Goldlegierungen	11-16
Amalgam	≈ 25
Porzellan	4-16
Akrylat	90
Glas	8
PMMA	90-160
Silikon	100-200
Gips	15-20
Wachs	300-500

Unterschiedliche Wärmeausdehnung

innere Spannungen!



8

Sonstige Eigenschaften

• elektrisch

Elektrische Ladungsträger: Elektronen, Ionen.

Spezifischer Widerstand (ρ):

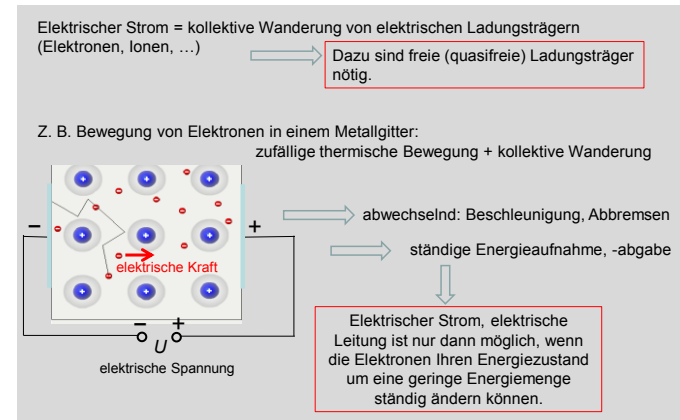
$$\rho = \frac{R \cdot A}{l} \quad (\Omega \text{m})$$

Elektrische Leitfähigkeit (σ):

$$\sigma = \frac{1}{\rho} \quad ((\Omega \text{m})^{-1} = \text{S/m})$$

$\left[G = \frac{1}{R} \text{ nennt man elektrischen Leitwert.} \right]$

Stoff	$\sigma (\text{S/m})$	
Silber	$6,8 \cdot 10^7$	Leiter
Gold	$4,3 \cdot 10^7$	
Platin	$0,94 \cdot 10^7$	
Germanium	2,2	Halbleiter
Silizium	$4 \cdot 10^{-4}$	
Zirkon	$\approx 10^{-10}$	Isolator
Porzellan	$\approx 10^{-11}$	
Glas	$\approx 10^{-13}$	
PMMA	$\approx 10^{-12}$	
PE	$\approx 10^{-16}$	

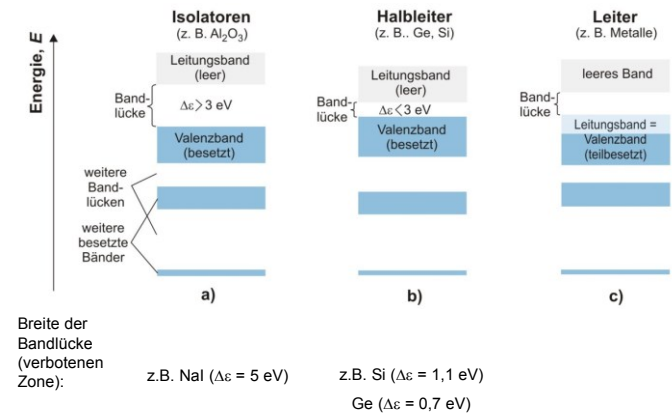
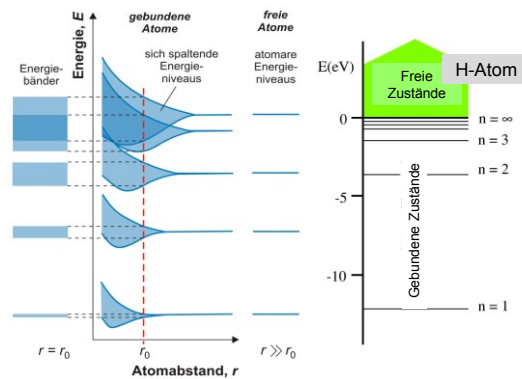


9

10

Elektronenstruktur - Energiebänder

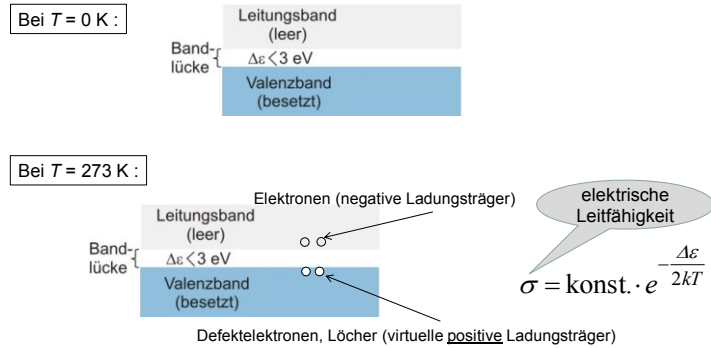
- Leitungsband
Das unterste Energieband, das nicht vollbesetzt ist.
- Valenzband:
Das oberste Energieband, das noch Elektronen enthält.



11

12

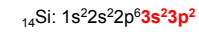
Eigenhalbleiter (intrinsic Halbleiter)



13

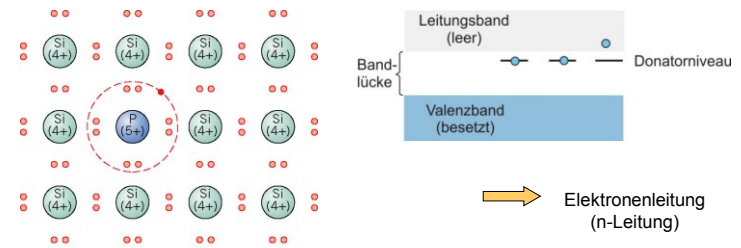
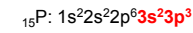
Dotierte Halbleiter

Grundkristall z.B. Si



n-Halbleiter

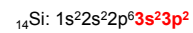
z. B. + P



14

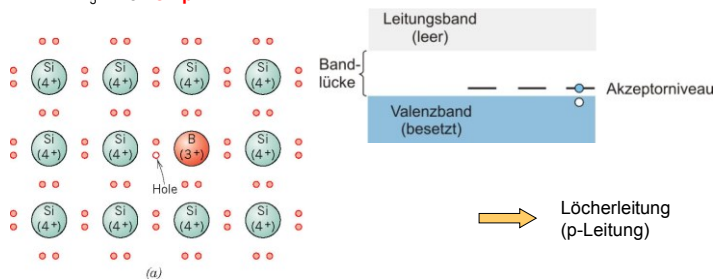
Dotierte Halbleiter

Grundkristall z.B. Si



p-Halbleiter

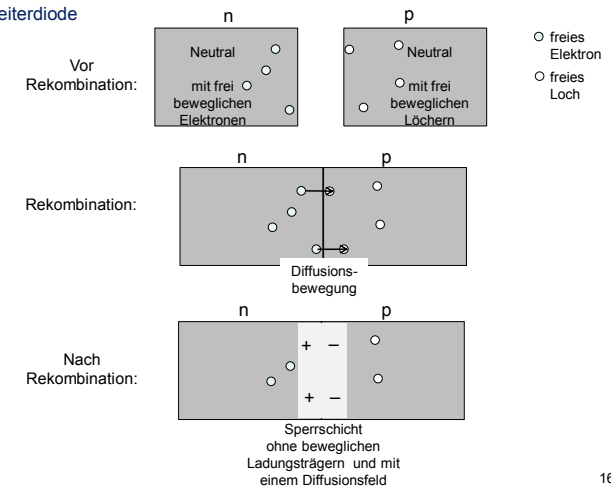
z. B. + B



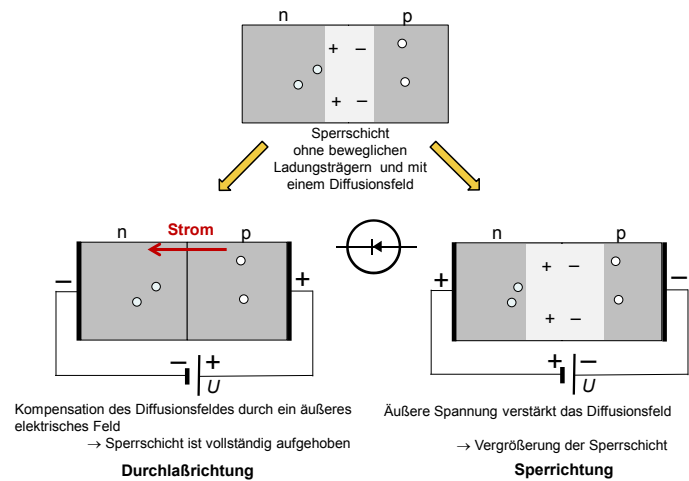
15

Anwendungen der dotierten Halbleiter

Halbleiterdiode

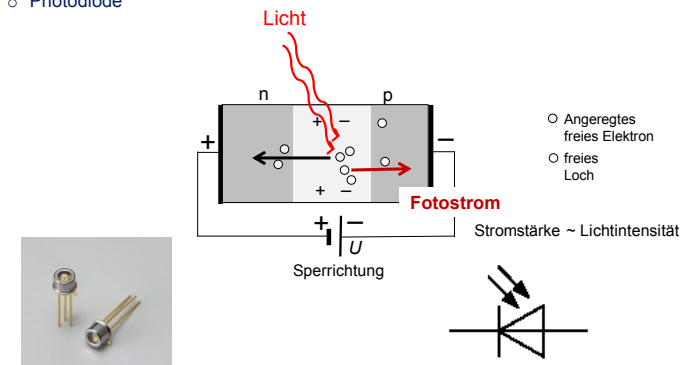


16



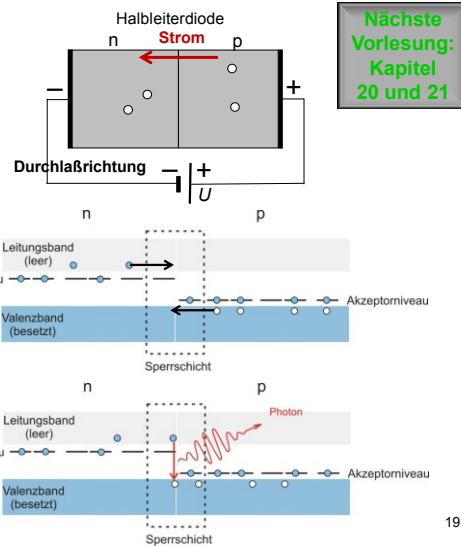
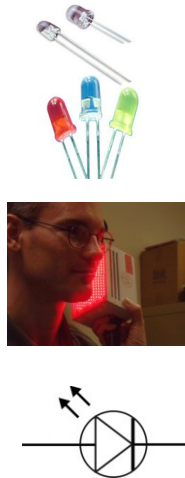
17

o Photodiode



(Es gibt auch lichtemittierende Dioden → siehe Leuchtdioden, LED) 18

Leuchtdiode (light emitting diode — LED)



19