



Physikalische Grundlagen der zahnärztlichen Materialkunde

3.

Struktur der Materie

Grenzflächenphänomene

Phase/Phasendiagramm/Phasenübergang

Schwerpunkte:

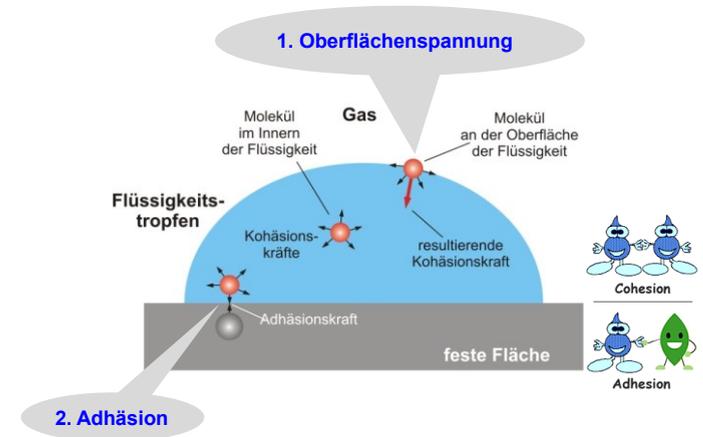
- ❖ Oberflächenspannung
- ❖ Adhäsion, Benetzung
- ❖ Phase, Phasendiagramm
- ❖ Phasenübergänge (1./2. Ordnung und Kinetik)

Kapitel des Lehrbuches:
6, 7

Aufgaben:
1. Kapitel:
24, 25, 27, 28, 31

1

Grenzflächenphänomene



2

1. Oberflächenspannung

Oberflächenspannung oder spezifische Oberflächenenergie (σ):

$$\sigma = \frac{\Delta E}{\Delta A} \left(\frac{\text{J}}{\text{m}^2} = \frac{\text{N}}{\text{m}} \right)$$

Energiezunahme bei der Flächenzunahme von ΔA

Flächenzunahme



Stoff	σ (J/m ²)*
Wasser	0,073
Blut	0,06
Speichel	0,05
Paraffin	0,025
Alkohol	0,023
Dentin	0,092
Zahnschmelz	0,087
Quecksilber	0,484

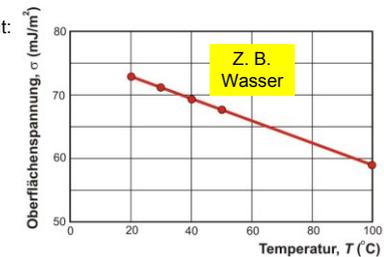
* in Bezug auf Luft, 20°C

Ein Maß für „Narzissismus“

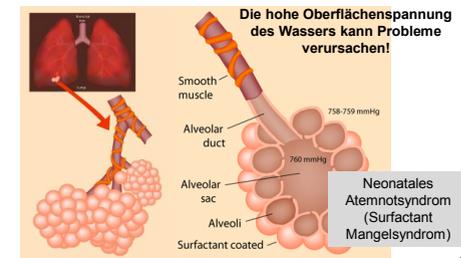
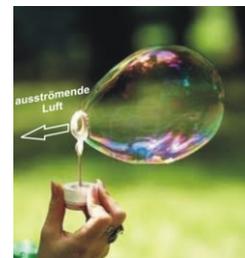


3

Die Temperaturabhängigkeit:

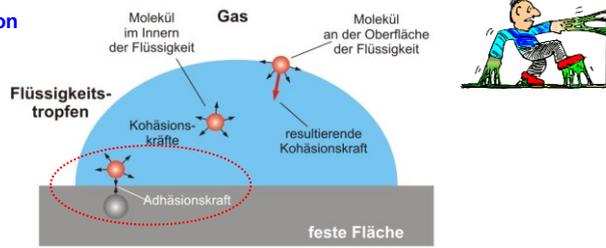


Folgerungen:



4

2. Adhäsion



Typen:

- Chemische (ionische, kovalente, H-Bindung)
 - Adsorption (van der Waals-Kräfte)
 - Diffusion
- Auf der Molekularebene

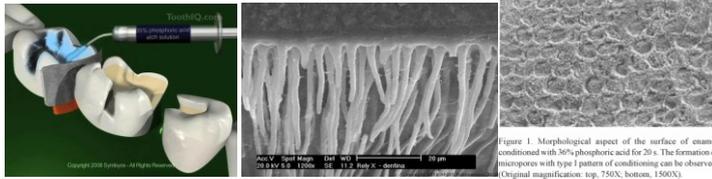
Der häufigste und allgemeinste Adhäsionstyp



5

Adhäsion in in der zahnärztlichen Praxis
Bestimmende Faktoren:

- Fläche – Säurebehandlung (etching)
- Viskosität
- Benetzung (Adhäsion zwischen einem festen und flüssigen Stoff)

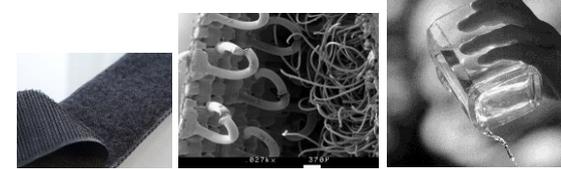


7

Weitere Typen:

- Elektrostatische (aufgeladene Flächen)
- Mechanische

Auf der makroskopischen Ebene



Im Allgemeinen ist es gültig: **Stärke der Adhäsion ~ Kontaktfläche ~ Nähe**

Quantitative Charakterisierung:

Grenzflächenenergie oder spezifische Grenzflächenenergie (σ):

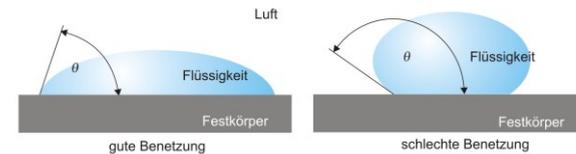
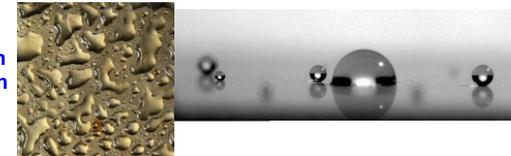
$$\sigma = \frac{\Delta E}{\Delta A} \quad \left(\frac{\text{J}}{\text{m}^2} = \frac{\text{N}}{\text{m}} \right)$$

Die Energiezunahme in Verbindung mit der Flächenzunahme von ΔA

Vergrößerung der Grenzfläche

6

Benetzung (Adhäsion zwischen festen und flüssigen Stoffen)



θ : Kontaktwinkel

Young-Gleichung:

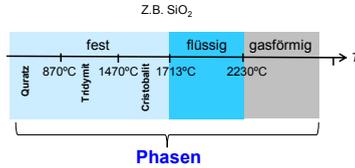
$$\cos \theta = \frac{\sigma_{f,g} - \sigma_{f,fl}}{\sigma_{fl,g}}$$

- f,g : fest-gas
- f,fl : fest-flüssig
- fl,g : flüssig-gas

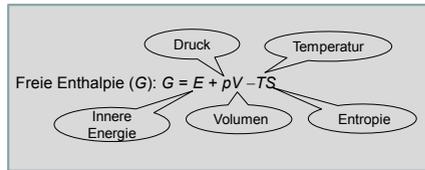
8

Phase

Aggregatzustände:
Z.B. H₂O



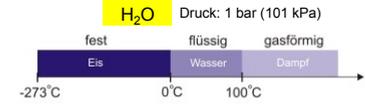
Phase: physikalisch und chemisch homogener Stoffbereich
Stabile Phase: unter den gegebenen Umständen die thermodynamisch günstigste Phase (der minimalen freien Enthalpie)



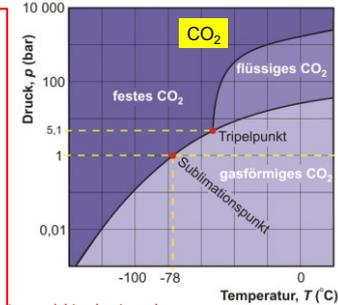
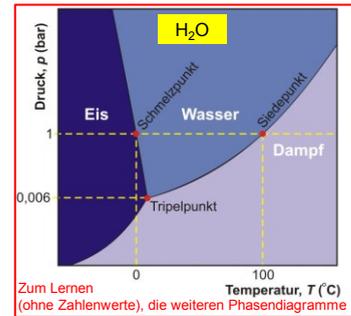
9

Phasendiagramm

Beispiele:



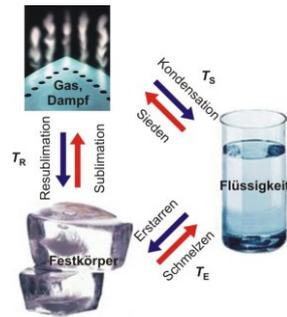
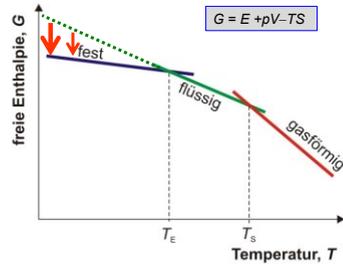
Phasendiagramm: Darstellung der stabilen Phasen bei verschiedenen Bedingungen (p, T, c, ...)



Zum Lernen (ohne Zahlenwerte), die weiteren Phasendiagramme müssen nicht gelernt werden

10

Phasenübergang



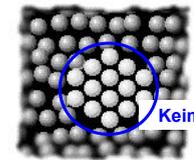
- **Triebkraft:** Differenz in der freien Enthalpie
 ⇒ Je kleiner $T (< T_E)$, desto größer wird die Triebkraft
- **Ablauf:** durch die Bewegungen von Atomen und Molekülen (s. Diffusion)
 ⇒ Je kleiner $T (< T_E)$, desto schwächer werden die Bewegungen

11

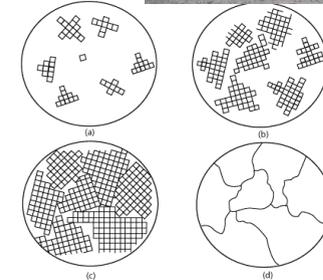
Kinetik des Phasenüberganges (z. B. der Erstarrung)

Unterkühlung: $T < T_E$!

1. Keimbildung

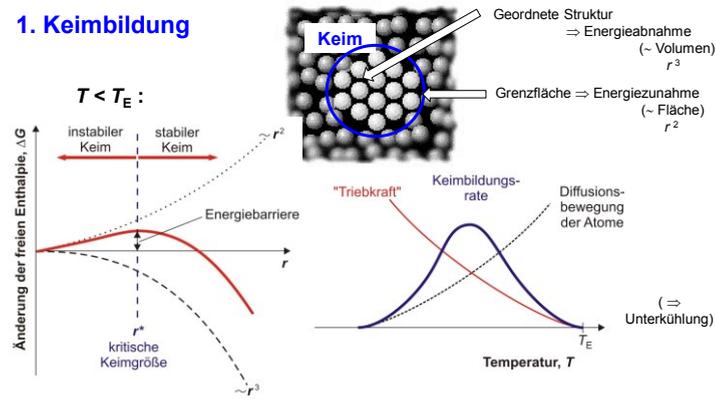


2. Wachstum



12

1. Keimbildung

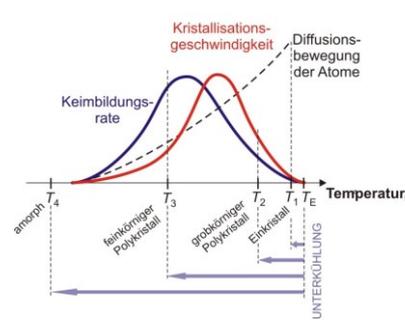


- **homogene Keimbildung:** an den gleichen Atomen
- **heterogene Keimbildung:** an Fremdatomen (Gefäßwand, Verunreinigung), oder an Defekten

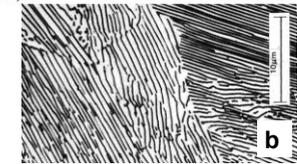
schneller!

13

2. Wachstum



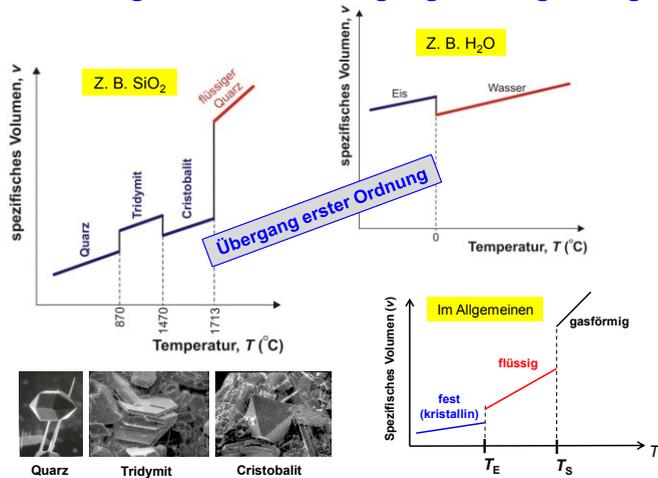
Gestalt und Größe der Körner \Rightarrow Eigenschaften!



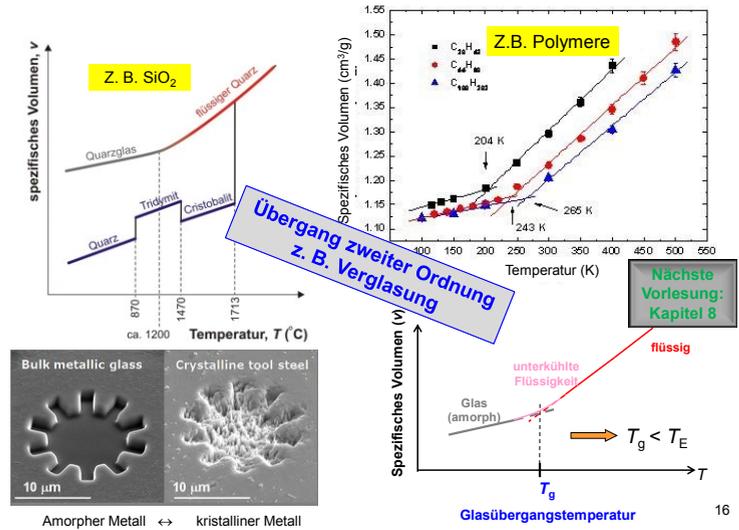
härter, stärker, weniger plastisch

14

Ordnung des Phasenüberganges, Verglasung



15



16