

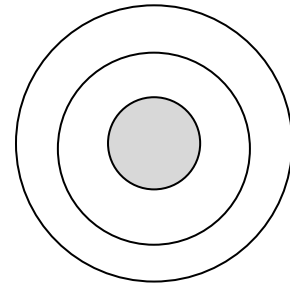
Grundlagen II

Stoffe bestehen aus kleinsten Teilchen (Atome / Ionen).

Atome können sich zu Molekülen zusammenlagern.

Ionen sind geladene Teilchen, die aus Atomen entstehen.

Sie bauen sehr regelmäßige Strukturen auf, die Kristalle(Ionengitter)

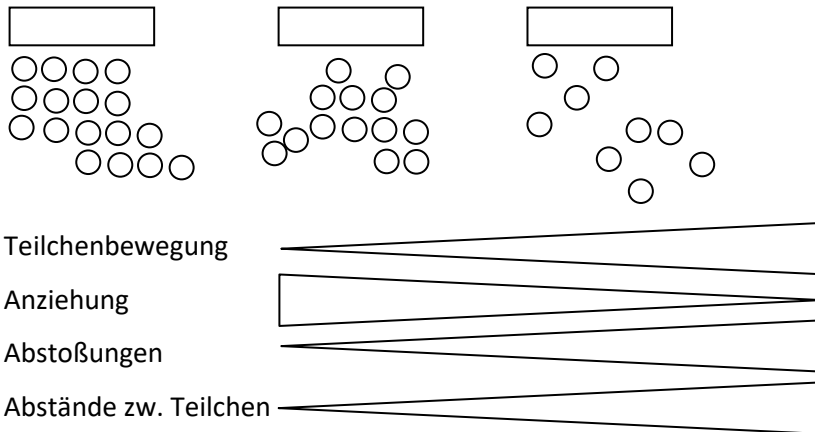


Zwischen den **Teilchen** bestehen Anziehungskräfte.

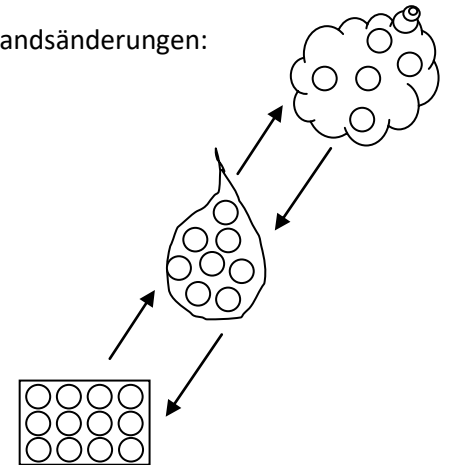
Alle Teilchen sind ständig in Bewegung.

steigende Temperatur → schnellere Bewegung

Bewegung verursacht Zusammenstöße.

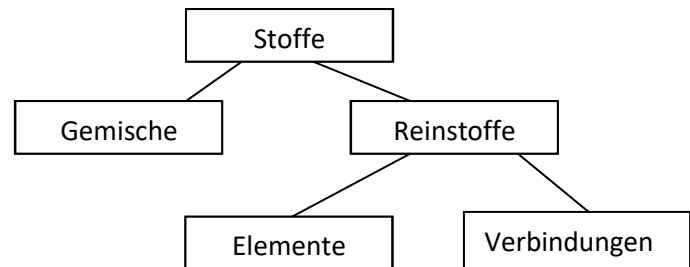


Die Zustandsänderungen:



Alle **Stoffe** sind unterscheidbar,
sie besitzen einzigartige Eigenschaften!

Eigenschaften
chemisch physikalisch



Wie unterscheiden Reinstoffe und Stoffgemische
Stoffgemische, die auch bei näherer Betrachtung als
"eine Substanz" erscheinen heißen "homogen"

Gemischarten:

Ein beigemischter Stoff ist in einen Hauptbestandteil eingearbeitet!

	in festem Stoff	in einer Flüssigkeit	in einem Gas
• Fester Stoff	Gemenge Legierung	Lösung Aufschlämmung	Rauch
• Flüssigkeit		Lösung Emulsion	Nebel
• Gas	Hartschaum	Schaum Lösung	Gasgemisch

Gemische kann man trennen. Meist.

Filtern

Eindampfen

Destillieren