Das Stoffteilchenmodell

Eigenschaften von Stoffteilchen: Robert BROWN (1827)

Modellvorstellung nach Demokrit (vor 2400 Jahren)

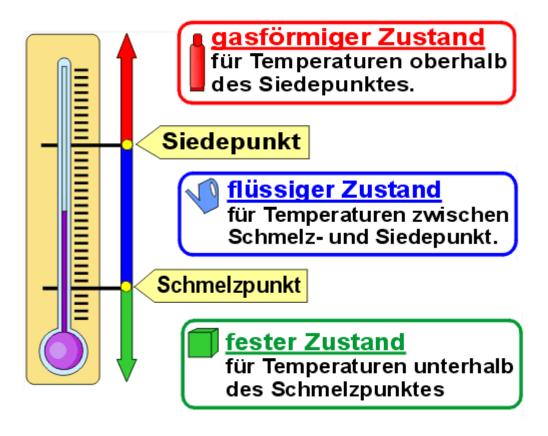
Alle Stoffe bestehen aus unteilbaren, kleinsten Teilchen, den **Stoffteilchen**.

Sie sind in ständiger Bewegung.

Alle Stoffteilchen eines Reinstoffes haben die gleiche Masse und Größe.

Zwischen den Teilchen herrschen Anziehungskräfte.

Siede- und Schmelztemperatur



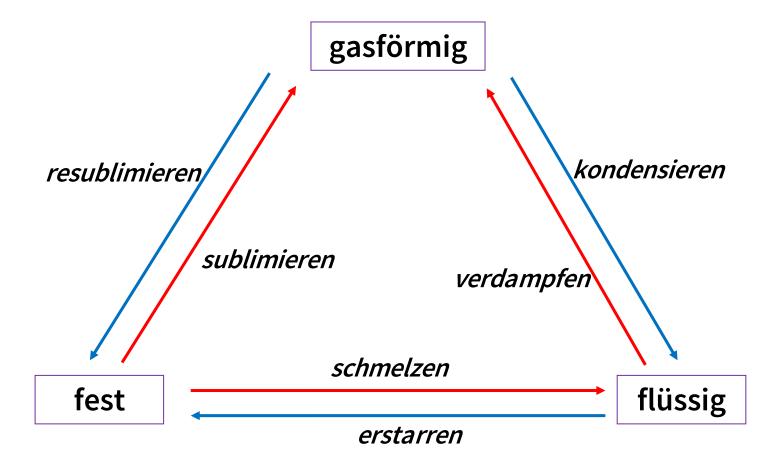


Ein Stoff hat eine Siedetemperatur von 80°C und eine Schmelztemperatur von 45°C. Welchen Aggregatzustand hat er bei Raumtemperatur (25°C)



Ein Stoff hat eine Siedetemperatur von 30°C und eine Schmelztemperatur von -15°C. Welchen Aggregatzustand hat er bei 0°C?

Die Aggregatzustände und ihre Übergänge

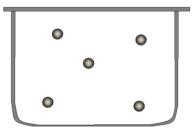


Beschreibe die Eigenschaften **eines Stoffes** in den verschiedenen Aggregatzuständen!

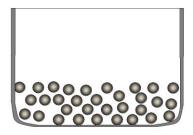
Aggregatzustände auf der Stoff- und der Teilchenebene

Energieinhalt

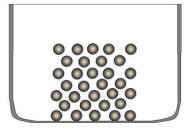




flüssiger Zustand



fester Zustand



Beschreibe das **Verhalten der Stoffteilchen** in den verschie-denen Aggregatzuständen bezüglich:

- Anordnung
- Bewegungsgeschwindigkeit und Energieinhalt
- Abstand
- Anziehungskräften

Die Aggregatzustände auf der Stoff- und der Teilchenebene

Aggregat- zustand	Stoffebene (beobachtbare Eigenschaften)	Teilchenebene (Ordnung, Bewegungsgeschwindigkeit, Anziehungskräfte)	Abbildung
fest	Volumen und Gestalt des Stoffes sind festgelegt	 Die Teilchen sind auf festen, geordneten Plätzen. Sie schwingen auf ihren Plätzen. Die Anziehungskräfte zwischen den Teilchen sind groß. 	
flüssig	Passt sich der Form eines Gefäßes an	 Die Teilchen sind miteinander in Kontakt, aber sie bewegen sich aneinander vorbei. Die Anziehungskräfte zwischen ihnen sind nicht so groß wie im festen Zustand. 	
gas- förmig	 Nimmt die Form seines Behälters an. Kann sich ausdehnen oder komprimiert werden 	 Die Teilchen bewegen sich mit hoher Geschwindigkeit einzeln durch den Raum. Sie berühren sich nicht. Die Anziehungskräfte zwischen ihnen sind sehr gering 	