

LB S. 52/53

23.01.2024

Aggregatzustände von Stoffen

Stoffe können fest, flüssig oder gasförmig sein.

Beispiel: ein Stein ist fest, Wasser ist flüssig, Luft ist ein Gas

Diese 3 Zustandsarten nennt man den "Aggregatzustand eines Stoffes".

Der Aggregatzustand eines Stoffes hängt vor allem von der Temperatur ab.

Stoffe können ihren Aggregatzustand ändern

Zum Beispiel: Wasser ist flüssig.

Hat es aber eine Temperatur von 100 °C (Grad Celsius), siedet es und es entsteht Wasserdampf. Das Wasser ist gasförmig geworden.

Wenn Wasser eine Temperatur unter 0°C hat, gefriert es, es wird zu Eis. Das Wasser ist fest geworden.

Aufgabe:

Setze die Begriffe in die passenden Lücken ein.

(Arbeitsblatt einkleben)

Das Teilchenmodell

| im Feststoff | in der Flüssigkeit | im Gas |
|---|---------------------------------------|-------------------------------|
| Die Teilchen in einem festen Stoff | Die Teilchen in einer Flüssigkeit ... | Die Teilchen in einem Gas ... |