

► Aggregatzustände

Der Aggregatzustand ist die **Zustandsform** eines Stoffes.

Man unterscheidet 3 Aggregatzustände:

fest z. B.: **Holz, Eisen, Glas, Eis,**

flüssig z. B.: **Wasser, Öl, Benzin,**

gasförmig z. B.: **Luft, Sauerstoff, Stickstoff,**

► Aufbau der Stoffe

Alle Stoffe bestehen aus sehr, sehr **kleinen Teilchen** – den **Atomen**.

Ein Atom kann man sich als ganz kleines **Kügelchen** vorstellen (ca. 2 **Millionen** Mal kleiner als ein Stecknadel-Kopf, d. h. auf eine Strecke von 1 mm passen fast eine halbe Million Atome.)

Die Atome aller Stoffe befinden sich **ständig** in **Bewegung**.

► Eigenschaften (Merkmale) der Aggregatzustände

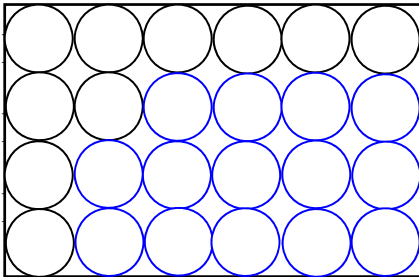
Die 3 Aggregatzustände unterscheiden sich bezüglich ihres Aufbaus:

I) in der **Anordnung** der Atome

II) in der **Bewegung** der Atome

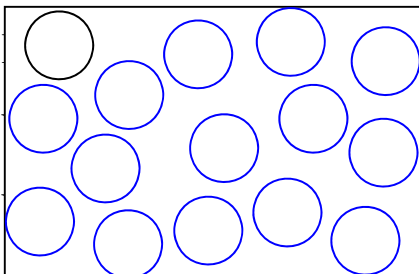
III) in den **Anziehungskräften** zwischen den Atomen

festen Körper



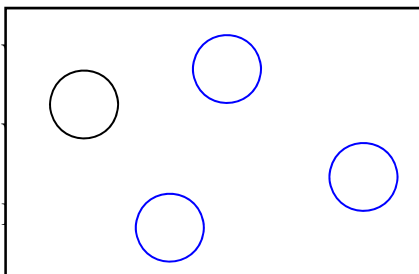
- I) Die Atome sind **regelmäßig** angeordnet.
- II) Die Atome „**wackeln**“ an einem **festen** Platz.
- III) Es herrschen **große Anziehungskräfte**.

flüssige Körper



- I) Die Atome sind **unregelmäßig** angeordnet.
- II) Die Atome sind **verschiebbar**.
- III) **Anziehungskräfte** sind noch **vorhanden**.

gasförmige Körper



- I) Die Atome liegen **nicht dicht** zusammen.
- II) Die Atome sind **frei beweglich**.
- III) Es herrschen nur sehr **kleine Anziehungskräfte**.