

## Aggregatzustände

### ① Fülle die Lücken des Lückentexts mit den richtigen Begriffen!

Im Allgemeinen unterscheidet man zwischen drei  :  
,  und  . Der Vorgang beim Übergang von fest nach flüssig wird als  bezeichnet. Wird eine Flüssigkeit verdampft, so geht sie in den  Zustand über. Eine Besonderheit beim Übergang in verschiedene Aggregatzustände stellt das Iod dar. Festes Iod  zu violetter Dampf.

### ② Richtig oder falsch (r/f) ?

Das Volumen von Stoffen ist nicht von der Temperatur abhängig.

Stoffe haben unterschiedliche Schmelz- und Siedepunkte.

Beim Sublimieren geht ein Stoff vom flüssigen in den gasförmigen Zustand über.

Wenn ein Stoff vom gasförmigen direkt in den festen Zustand übergeht, spricht man von Kondensation.

Destillieren ist Verdampfen und anschließendes Kondensieren.

Im gasförmigen Zustand sind die Stoffteilchen im Raum gleichmäßig verteilt.



#### Aufgabenstellung:

Finde die Lösung der folgenden Fragen mithilfe des Periodensystems (QR-Code) heraus!



③ Bei welcher Temperatur schmilzt Blei (Pb)?

- 254°C
- 327°C
- 271°C

④ Bei welcher Temperatur schmilzt Zink (Zn)?

- 232°C
- 1852°C
- 419,6°C

⑤ Bei welcher Temperatur schmilzt Kupfer (Cu)?

- 1890°C
- 1495°C
- 1083°C

⑥ Bei welcher Temperatur schmilzt Eisen (Fe)?

- 1536°C
- 3180°C
- 27°C