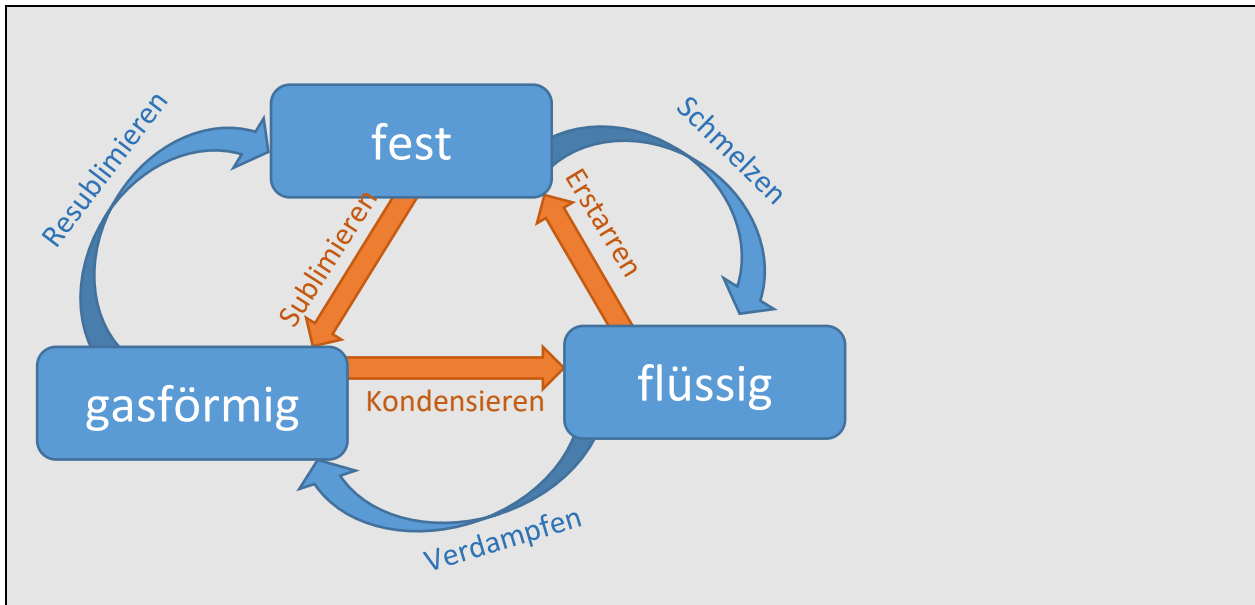


Energie und Zustandsänderungen

1. Vervollständige das untenstehende Diagramm zu den Zustandsänderungen durch Temperaturänderung.



2. Welche Energie ist nötig, um 2,5 kg Wasser der Temperatur 100°C in Wasserdampf von 100°C zu verwandeln?

Wir benötigen die Verdampfungsenergie $E_V = m \cdot e_V = 2,5 \text{ kg} \cdot 2260 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} = 5650 \text{ kJ}$

3. In 1l Saft von 20°C werden Eiswürfel von 0°C gegeben. Zeichne ein Energieflussdiagramm für diesen Vorgang.

