

## Physik \* Jahrgangsstufe 8 \* Schmelzen, Erwärmen und Verdampfen

### Versuch zu den thermischen Daten von Wasser:

Aus der Gefriertruhe wird 1,0 kg Wasser-Eis der Temperatur  $-18^{\circ}\text{C}$  entnommen, in einen Elektrokochtopf (Aufschrift 230V / 1000W) gegeben und nun erwärmt. Dabei wird ständig die Temperatur gemessen.

Nach ca. 40s hat sich das Eis auf  $0^{\circ}\text{C}$  erwärmt. Während der nächsten 5min 30s schmilzt das Eis vollständig, wobei sich die Temperatur nicht erhöht sondern konstant bei  $0^{\circ}\text{C}$  bleibt.

Nach weiteren ca. 7min steigt die Temperatur des Wassers von  $0^{\circ}\text{C}$  auf  $100^{\circ}\text{C}$  an.

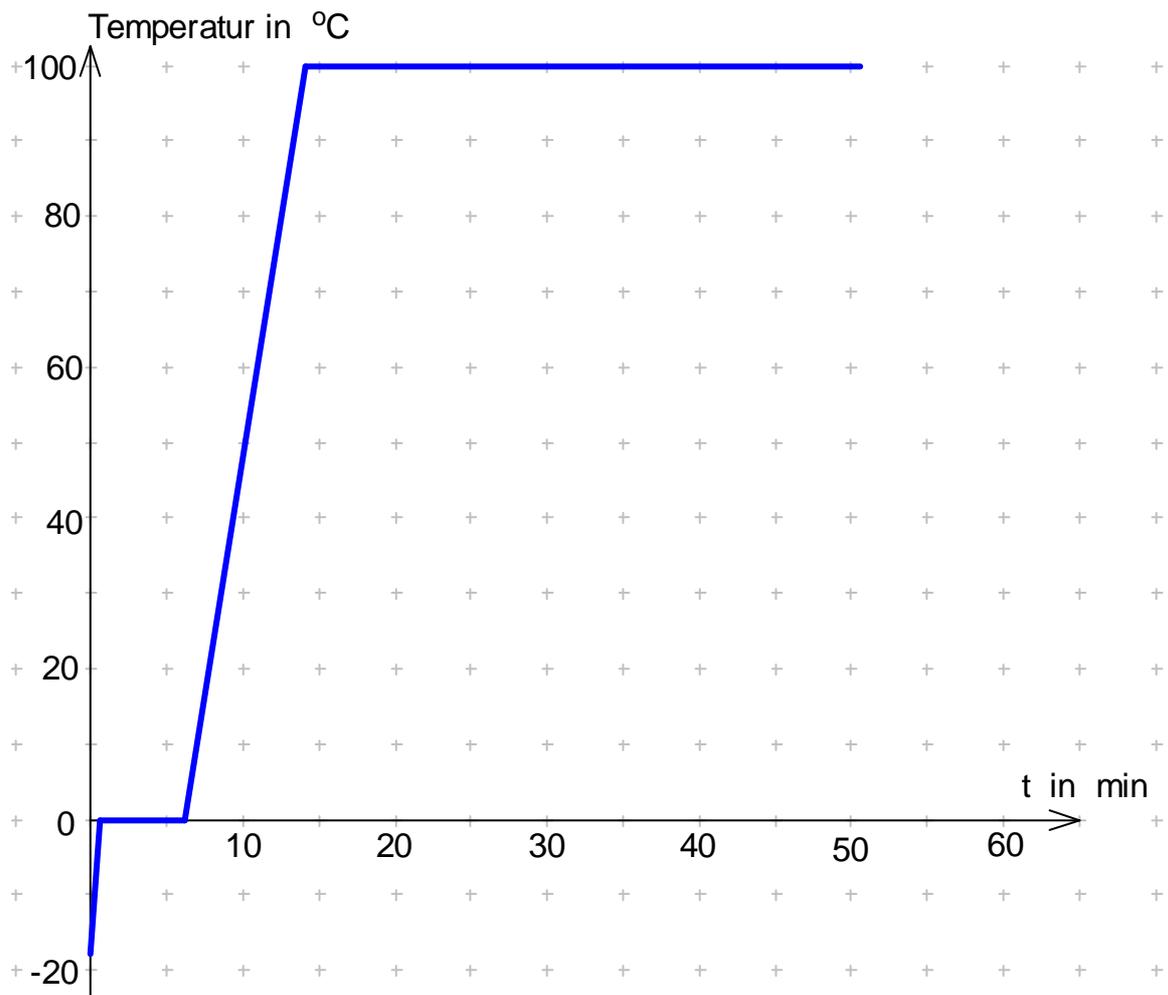
Nun beginnt das Wasser zu sieden und man müsste insgesamt ca. 38min warten, bis das gesamte Kilogramm Wasser verdampft ist. Die Temperatur des Wasser bleibt während des Verdampfens stets bei  $100^{\circ}\text{C}$ .

Zeichne eine Diagramm, das den Temperaturverlauf während der gesamten Zeit zeigt.

Überlege dir eine geeignete Skalierung der Achsen.

Welche wichtigen thermischen Daten von Wasser kann man aus den Messungen errechnen?

Flüssigkeit	Schmelz-Temperatur	Siede-temperatur	Erforderliche Wärme zum		Erforderliche Wärme zum Erwärmen von 1,0g um $1,0^{\circ}\text{C}$	
			Schmelzen von 1,0g	Verdampfen von 1,0g		
Wasser						
Alkohol						
Benzol						



Flüssigkeit	Schmelz-Temperatur	Siede-temperatur	Erforderliche Wärme zum		Erforderliche Wärme zum Erwärmen von 1,0g um 1,0°C
			Schmelzen von 1,0g	Verdampfen von 1,0g	
Wasser	0 °C	100 °C	334 J	2257 J	4,19 J
Alkohol	-114 °C	78 °C	105 J	854 J	2,4 J
Benzol	5,5 °C	80 °C	126 J	394 J	1,7 J