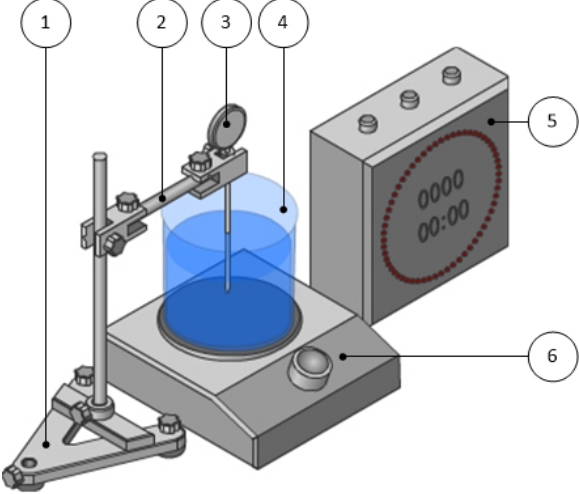


## Arbeitsblatt: Erwärmen von Flüssigkeiten

### Aufbau Experiment

Benenne die Komponenten (1...6) des Experiments zum Erwärmen einer Flüssigkeit.

	<p>1</p> <hr/> <p>2</p> <hr/> <p>3</p> <hr/> <p>4</p> <hr/> <p>5</p> <hr/> <p>6</p>
---	---

### Durchführung Experiment A-C

Beschreibe die Durchführung der Experimente A-C.

Experiment A	Experiment B	Experiment C

**Zusammenhang von Temperaturänderung und Zeit**

Messwerte

$t$ in s	$\theta$ in $^{\circ}C$	$\Delta T$ in K

Grafische Darstellung  $\Delta T = f(t)$

Vermutung:

**Zusammenhang von Temperaturänderung und Masse**

Zeit der Erwärmung (konstant):

Messwerte

$V$ in ml	$m$ in g	$\theta$ in $^{\circ}C$	$\Delta T$ in K
100			
200			
300			
400			

Grafische Darstellung  $\Delta T = f(m)$

Vermutung:

### **Zusammenhang von Temperaturänderung und Stoff**

Masse (konstant): 200 g

Zeit der Erwärmung (konstant):

Stoff	$\theta$ in $^{\circ}\text{C}$	$\Delta T$ in $K$
Wasser		
Ethanol		
Petroleum		

Vergleich: