

# Musterlösung zur Klausur Nr. 1

## Aufgabe 1

## Aufgabe 2a

Es soll eine Temperaturerhöhung  $\Delta T$  von 75K für 400g Kaffee (= 0,4kg) erreicht werden. Bekannt ist die auf ein Mol bezogene Wärmemenge, die bei der Reaktion von festem Calciumoxid frei wird:  $\Delta_R H = -65\text{kJ/mol}$ .

### gegeben:

$$\Delta T = 75\text{K}$$

$$m(\text{Kaffee}) = 400\text{g} = 0,4\text{kg}$$

$$c_{\text{Wasser}} = 4,19 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

$$\Delta_R H = -65\text{kJ/mol} \quad M(\text{CaO}) = M(\text{Ca}) + M(\text{O}) = 56\text{g}$$

### allgemein gilt:

$$(1) Q = c_p \cdot m \cdot \Delta T$$

### Ansatz:

Berechnung von  $\Delta T$  für 0,4kg Kaffee und einem Mol Calciumoxid, d.h. zunächst Umstellung von (1) nach  $\Delta T$ .

$$(2) \Delta T = \Delta_R H \cdot c_{\text{Wasser}}^{-1} \cdot m^{-1}$$

Danach ist für die gegebene Kaffeemasse bekannt, welches  $\Delta T$  ein Einsatz von einem Mol Calciumoxid bewirkt. Bei einer Differenz  $\Delta$  ist das Vorzeichen irrelevant, daher kann mit dem Betrag gerechnet werden.

Das muss lediglich hochgerechnet werden auf  $\Delta T = 75\text{K}$ . Dabei handelt es sich um einen einfachen Dreisatz.

Man erhält dann eine Stoffmenge an Calciumoxid, die man über die bekannte molare Masse  $M$  in eine Masse umrechnen kann.

### Rechnung:

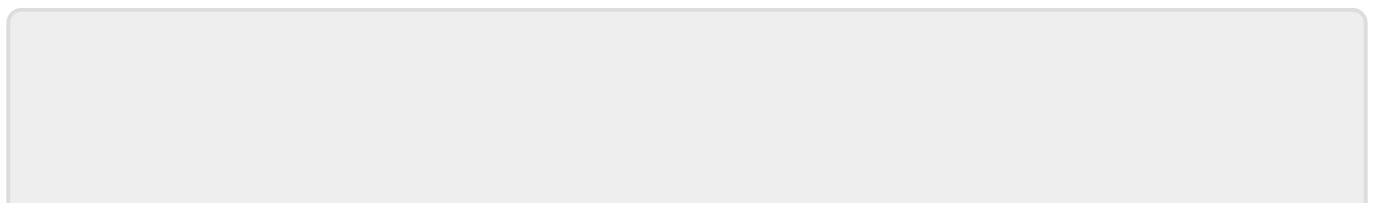
$$\Delta T = -65\text{kJ} / (4,19\text{kJ} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1} \cdot 0,4\text{kg})^{-1} \approx \mathbf{38,8\text{K}}$$

Mit einem Mol Calciumoxid lassen sich also 0,4kg Kaffee um 38,8K erwärmen.

$$1 \text{ mol} / 38,8\text{K} = x \text{ mol} / 75\text{K}$$

$$x = 75\text{K} \cdot 1\text{mol} / 38,8\text{K} \approx \mathbf{1,94\text{mol}}$$

Man benötigt also 1,94mol Calciumoxid für eine Erwärmung von 75K.



From:  
<https://schule.riecken.de/> - **Unterrichtswiki**

Permanent link:  
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:lesson:klasse12:kl01muster&rev=1726737276>

Last update: **2024/09/19 09:14**

