

# Pendel

Milena Mensching, Justus Weyers

2022-12-14

## Versuch 1

### Thema

Bestimmung der Wärmekapazität eines Kalorimeters. Dieses soll in Versuch 2 dafür verwendet werden, die spezifische Wärmekapazität zweier Metalle zu bestimmen.

### Versuchsaufbau und Durchführung

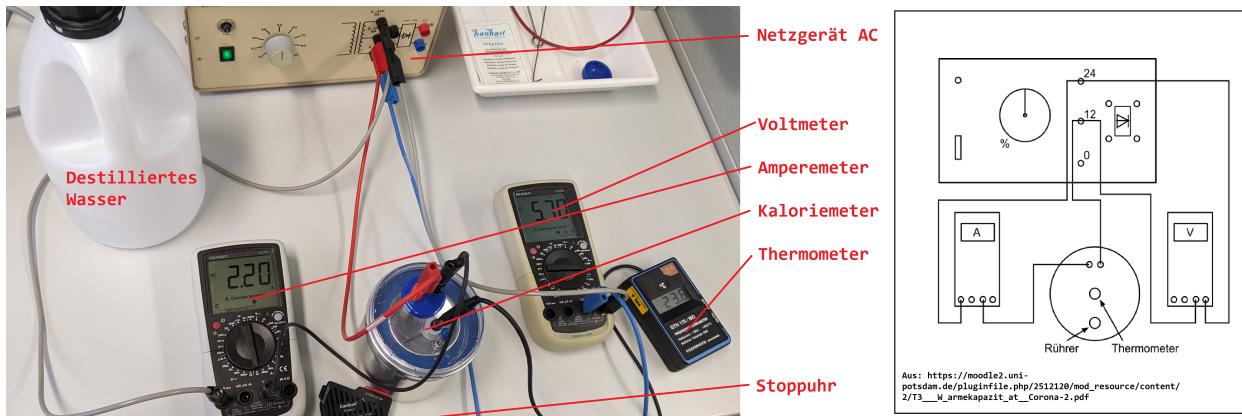


Abbildung 1: Versuchsaufbau und Skizze des Schaltplans

Zu Beginn des eigentlichen Versuches wird die Raumtemperatur gemessen, für später auftretende Fragestellungen.

Das Kalorimeter wird leer gewogen. Im Messzyylinder werden ca. 170ml destilliertes Wasser abgemessen und anschließend in das Kalorimeter gefüllt. In diesem Zustand wird noch einmal die Masse des nun vollen Kalorimeters gemessen, um die Wassermasse bestimmen zu können.

Der Deckel des Kalorimeters mit Heizspirale, Thermometer und Rührstab wird verschlossen. Die Heizspirale wird über Bananenstecker mit dem AC Netzgerät verbunden. Ein Amperemeter wird in Reihe und ein Voltmeter parallel geschaltet.

Am Netzgerät wird eine mittlere Leistung eingestellt (50%) und über den Zeitraum von sieben Minuten eine Temperatur-Zeit Messreihe aufgenommen. Während der Erhitzung werden die Stromspannung und die Stromstärke abgelesen. Diese Schwanken zwar leicht in der Zeit, jedoch immer um einen festen Wert, welcher notiert wird.

Die steigende Innentemperatur im Kalorimeter wird alle dreißig Sekunden am Thermometer abgelesen und ebenfalls notiert. Mit Hilfe der Rührvorrichtung am Kalorimeter wird sichergestellt, dass sich das Wasser so gleichmäßig wie möglich erwärmt.

## Fehlerbetrachtung

Neben den Messunsicherheiten bei der Benutzung von Messbechern, Multimetern und Waagen ist vor allem die Tatsache aufzuführen, dass das Kalorimeter *kein perfekt geschlossenes System* ist. Es ist zwar doppelwandig und luftisoliert, dennoch wirken die äußeren Temperaturgegebenheiten auf die Innentemperatur des Kaloriometers und verfälschen den Erwärmungsprozess.

Die zu erstellende Temperatur-Zeitreihe unterliegt sowohl *Unsicherheiten beim Abnehmen der Temperatur zum richtigen Zeitpunkt* als auch der *Skalenunsicherheit* des digitalen Thermometers selbst. In beiden Fällen stellen sich die Beträge der Unsicherheiten aber als vergleichsweise klein heraus.

## Beobachtungen

Die Wassermasse, welche sich als Differenz aus Leer- und Vollgewicht des Kaloriometers berechnet, beträgt  $(328,8 - 165,1)g = 163,7g$ . Die Messunsicherheit ist die doppelte Skalenunsicherheit der verwendeten digitalen Waage, also  $u_m = 2 \cdot \frac{0,1g}{2\sqrt{3}} = \pm 0,029g$ .

Die Spannung liegt bei  $5,70V$ , die Messunsicherheit liegt bei  $u_U = \frac{0,01V}{2\sqrt{3}} = \pm 0,0029V$ . Die Stromstärke liegt bei  $2,20A$ , die Messunsicherheit  $u_A$  beträgt  $u_A = \frac{0,01A}{2\sqrt{3}} = \pm 0,0029A$ .

Die Erhitzung im Kalorimeter zeigt folgenden Temperaturverlauf:

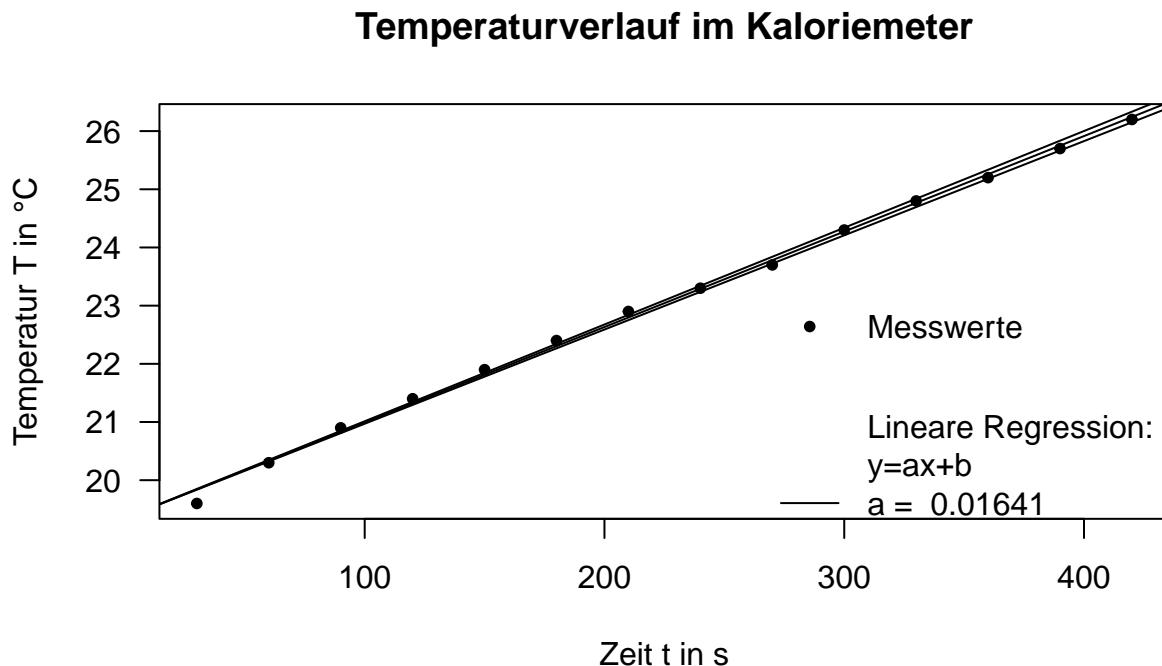


Abbildung 2: Für sieben Minuten wurde der Temperaturverlauf der Erhitzung des Wassers im Kalorimeter gemessen

Die Messunsicherheiten sind aufgrund ihrer Größe nicht sichtbar. Diese betragen für die Zeit  $u_t = \frac{0,1s}{2\sqrt{3}} = \pm 0,029s$  bzw.  $u_T = \frac{0,1 ^\circ C}{2\sqrt{3}} = \pm 0,029 ^\circ C$  für die Messunsicherheit der Temperatur.

## Auswertung

Der Temperaturverlauf in Abbildung 1 macht im betrachteten Zeitraum einen linearen Eindruck. Eine mittels der lm()-Funktion in R berechnete Regressionsgerade der Form  $T(t) = A \cdot t + B$  hat die Steigung  $a = (1641 \pm 22) \cdot 10^{-5} K s^{-1}$ :

```
# Lineare Regression
lm <- lm(zeitreiheErhitzung$Temperatur~zeitreiheErhitzung$Zeit_s)
summary(lm)

##
## Call:
## lm(formula = zeitreiheErhitzung$Temperatur ~ zeitreiheErhitzung$Zeit_s)
##
## Residuals:
##      Min       1Q   Median       3Q      Max 
## -0.24286 -0.04863  0.01868  0.07830  0.10330 
##
## Coefficients:
##                               Estimate Std. Error t value Pr(>|t|)    
## (Intercept)           1.935e+01  5.546e-02 348.90   <2e-16 ***
## zeitreiheErhitzung$Zeit_s 1.641e-02  2.171e-04   75.58   <2e-16 ***
## ---
## Signif. codes:  0 '***' 0.001 '**' 0.01 '*' 0.05 '.' 0.1 ' ' 1
##
## Residual standard error: 0.09824 on 12 degrees of freedom
## Multiple R-squared:  0.9979, Adjusted R-squared:  0.9977 
## F-statistic:  5713 on 1 and 12 DF,  p-value: < 2.2e-16
```

Für den Temperaturverlauf ist folgender Zusammenhang bekannt (o.V. 2021):

$$T(t) = \frac{U \cdot I}{C_K + C_W} \cdot t + T_A$$

Mit:  $C_K$ : Wärmekapazität Kalorimeter ohne Wasser;  $C_W$ : Wärmekapazität des Wassers;  $U$ : Angelegte Spannung;  $I$ : Stromstärke;  $t$ : Zeit;  $T(t)$ : Temperatur zum Zeitpunkt  $t$ ;  $T_A$ : Anfangstemperatur

Wird diese Gleichung nach der Wärmekapazität des Kaloriemeters  $C_K$  umgestellt erhält man mit der Steigung der Regressionsgeraden  $A$  für  $C_K$ :

$$C_K = \frac{U * I}{A} - c_W * m_W$$

Nun kann die Berechnung der Wärmekapazität des Kaloriemeters vorgenommen werden. Dazu wird noch die spezifische Wärmekapazität von Wasser benötigt. Diese wird im Tippler in Tabelle 15.1 auf Seite 569 mit  $4,18 \frac{kJ}{kg \cdot K}$  angegeben (Tipler, Mosca, und Wagner 2015).

$$\begin{aligned} C_K &= \frac{U * I}{A} - c_W * m_W \\ &\Rightarrow = \frac{5,70V * 2,20A}{0,01641 \frac{K}{s}} - 4180 \frac{J}{kg \cdot K} * 0,1637kg \\ &\Leftrightarrow \text{mit VAs=J} = 79,90219 \frac{J}{K} \end{aligned}$$

```
# Berechnung der Wärmekapazität des Kaloriemeters in R
(5.7*2.2)/(0.01641)-4180*0.1637
```

```
## [1] 79.90219
```

Die Messunsicherheit von  $C_K$  kann auf folgende Weise berechnet werden:

$$\begin{aligned}
 u_{C_K} &= \sqrt{\left(\frac{\partial C_K}{\partial U} * u_U\right)^2 + \left(\frac{\partial C_K}{\partial I} * u_I\right)^2 + \left(\frac{\partial C_K}{\partial A} * u_A\right)^2 + \left(\frac{\partial C_K}{\partial m_w} * u_{m_w}\right)^2} \\
 &= \sqrt{\left(\frac{I}{A} * u_U\right)^2 + \left(\frac{U}{A} * u_I\right)^2 + \left(\frac{U * I}{A^2} * u_A\right)^2 + (c_w * u_{m_w})^2} \\
 &= \left(\left(\frac{2,20A}{0,01641\frac{K}{s}} * 0,0029V\right)^2 + \left(\frac{5,70V}{0,01641\frac{K}{s}} * 0,0029A\right)^2 + \left(\frac{5,70V * 2,20A}{(0,01641\frac{K}{s})^2} * 0,00022\frac{K}{s}\right)^2 \right. \\
 &\quad \left. + (4180\frac{J}{kg \cdot K} * 29 \cdot 10^{-6}kg)^2\right)^{\frac{1}{2}} \\
 &= 10.30224\frac{J}{K}
 \end{aligned}$$

```
# Berechnung in R
sqrt((2.20/0.01641*0.0029)**2+(5.70/0.01641*0.0029)**2+
      (5.70*2.20/0.01641**2*0.00022)**2+(4180*29*10**(-6))**2)
```

## [1] 10.30224

Damit wurde eine Wärmekapazität des Kaloriemeters von  $C_K = (80 \pm 10) \frac{J}{K}$  festgestellt. Das Ergebnis ist mit einer vergleichsweise hohen Unsicherheit behaftet.

## Versuch 2

### Thema

Dieser Versuch baut auf dem vorherigen Versuch 1 auf. Es soll die spezifische Wärmekapazität zweier Metalle bestimmt werden, wofür die in Versuch 1 ermittelte Wärmekapazität des Kaloriemeters  $C_K$  benötigt wird. Diese wurde als  $C_K = (80 \pm 10) \frac{J}{K}$  bestimmt. Im Kaloriometer soll durch die Herstellung einer Mischtemperatur  $T_M$  zwischen, auf eine Anfangstemperatur  $T_A$ , erwärmtem Wasser und einem Metall auf Raumtemperatur  $T_B$  die materialspezifische Wärmekapazität bestimmt und so auf die Metallart geschlossen werden.

### Versuchsaufbau

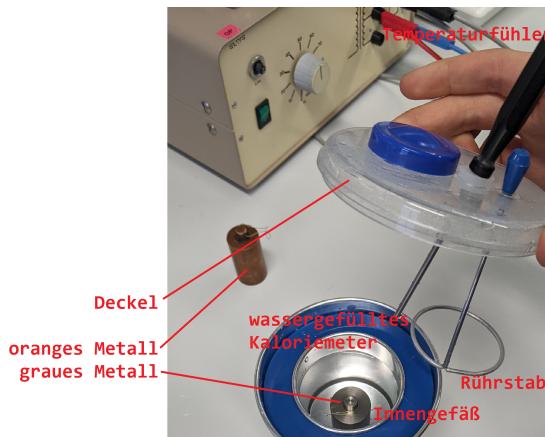


Abbildung 3: Das mit Wasser und einem Metallzylinder gefüllte Kaloriometer

Wasser wird auf einer Heizplatte auf ca. 50°C erwärmt. Dann wird das Thermometer in den Deckel des Kaloriometers gesteckt, das Wasser eingefüllt, der Deckel geschlossen und  $T_A$  am Thermometer abgelesen.

## Fehlerbetrachtung

Viel mehr noch, als in Versuch 1, ist der *Wärmeverlust* während des Versuches eine Fehlerquelle. Dies ist bedingt durch den starken Temperaturgradienten von ca.  $30K$  zwischen der Innentemperatur des Kaloriemeters und der Raumtemperatur, welche bei ca.  $20^{\circ}C$  lag. Der darum hohe Wärmeabfluss aus dem Kaloriemeter ist besonders am Deckel bemerkbar, welcher sich während des Versuches spürbar erwärmt.

Unter anderem dieser Effekt führte dazu, dass es keinen eindeutig bestimmmbaren Wert für die Mischtemperatur im Kaloriemeter gab. Stattdessen fiel der Temperaturwert stetig. Es wurde dann ein Wert notiert, der, um den steigenden Einfluss des Wärmeverlustes klein zu halten, zu einem Zeitpunkt abgelesen wurde, als sich die Temperaturabnahme im Kaloriemeter deutlich verlangsamte.

Eventuell wäre eine Erwärmung des Wassers auf z.B.  $30^{\circ}C$  für den Versuch ausreichend gewesen und hätte bessere Ergebnisse geliefert, aufgrund der dann geringeren Wärmeabgabe des Kaloriemeters.

Weitere Fehlerquellen sind Messunsicherheiten, welche im Gegensatz zum Wärmeverlust aber in den folgenden Fehlerrechnungen berücksichtigt werden.

## Durchführung

Die zwei Metalle werden nacheinander untersucht. Zuerst ein kupferfarbenes, im Vergleich schwereres Metall, als zweites ein aluminiumgraues, leichteres Metall.

Die Volumenbestimmung der Metallzylinder erfolgte über die Bestimmung der Wasserverdrängung in einem Standzyylinder.

Da die Metallzylinder gut  $20ml$  Volumen einnahmen, wurden im Becherglas wurden für jeden Versuch ca.  $150ml$  Wasser abgemessen, um das Kaloriemeter mit ca.  $170ml$  ausreichend zu füllen. Die Bestimmung der verwendeten Wassermasse erfolgte dann durch Abwiegen des vollen und des leeren Becherglases und durch anschließendes Subtrahieren der beiden Werte. Die Messunsicherheit der Wassermasse beträgt zweimal die Skalenunsicherheit der verwendeten digitalen Waage, also  $u_{m_w} = 2 * \frac{0.1g}{2\sqrt{3}} = \pm 0.058g$ .

Nach der Bestimmung des Metallvolumens und der Masse des Wassers wurde dieses im Becherglas auf etwa  $50^{\circ}C$  erwärmt. Die genaue Anfangstemperatur wurde anschließend im Kaloriemeter gemessen. Die Skalenunsicherheit des digitalen Thermometers lag bei  $u_T = \frac{0.1^{\circ}C}{2\sqrt{3}} = \pm 0.029^{\circ}C$ . Die gemessene Anfangstemperatur im Kaloriemeter betrug  $T_A = (50,000 \pm 0,029)^{\circ}C$ .

Der erste Metallzylinder wurde dann in das Kaloriemeter gestellt und die Temperaturabnahme auf dem Thermometer verfolgt.

Für das zweite Metall wurde im Anschluss auf gleiche Weise verfahren.

## Beobachtungen

Zur Berechnung der Unsicherheiten wurden die Skalenungenaugkeiten mit folgenden Formeln bestimmt:

- Digitale Anzeigen:  $\frac{a}{2\sqrt{3}}$
- Analoge Anzeigen:  $\frac{a}{2\sqrt{6}}$

Folgendes wurde für die zwei Metalle bestimmt:

Tabelle 1: Aufgenommene Messwerte samt Unsicherheiten für das untersuchte orangene Metall

	Messwert	Formelzeichen	Geräteart	Skaleneinheit	Unsicherheit
C Kaloriemeter [J/K]	80.00	C_K	-	-	10.000
Becherglas mit Wasser [g]	235.50	-	digital	0.1	0.029
Masse Becherglas [g]	97.40	-	digital	0.1	0.029

	Messwert	Formelzeichen	Geräteart	Skaleneinheit	Unsicherheit
Wassermasse [g]	138.10	m_w	-	-	0.058
Metallmasse [g]	198.00	m_F	digital	0.1	0.029
Metallvolumen [ml]	23.00	V_F	analog	1	0.200
Anfangstemperatur [K]	323.15	T_A	digital	0.1	0.029
Mischtemperatur [K]	317.35	T_M	digital	0.1	0.029
Raumtemperatur [K]	293.15	T_B	digital	0.1	0.029

Tabelle 2: Aufgenommene Messwerte samt Unsicherheiten für das untersuchte graue Metall

	Messwert	Formelzeichen	Geräteart	Skaleneinheit	Unsicherheit
C Kalorimeter [J/K]	80.00	C_K	-	-	10.000
Becherglas mit Wasser [g]	241.30	-	digital	0.1	0.029
Masse Becherglas [g]	97.40	-	digital	0.1	0.029
Wassermasse [g]	143.90	m_w	-	-	0.058
Metallmasse [g]	176.12	m_F	digital	0.1	0.029
Metallvolumen [ml]	22.00	V_F	analog	1	0.200
Anfangstemperatur []	322.25	T_A	digital	0.1	0.029
Mischtemperatur [K]	315.95	T_M	digital	0.1	0.029
Raumtemperatur [K]	293.15	T_B	digital	0.1	0.029

## Auswertung

### Bestimmung der spezifischen Wärmekapazität für die zwei Metalle

Mittels der Formel zur Berechnung der spezifischen Wärmekapazität  $c_F$  in einem Kalorimeter, siehe (o.V. 2021), kann nun eben diese für beide Metalle berechnet werden.

$$c_F = \frac{(C_K + m_W \cdot c_W) \cdot (T_M - T_B)}{m_F \cdot (T_A - T_M)} \quad (1)$$

Mit den den obigen Tabellen 1 und 2 aufgeführten Werten folgt damit für die bestimmten Bestwerte der beiden Metalle:

$$c_F(\text{Metall 1}) = \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1381 \text{kg} \cdot 4180 \frac{J}{\text{kg} \cdot K}) \cdot (317,35 - 293,15)K}{0,1980 \text{kg} \cdot (323,15 - 317,35)K} = 13850,26 \frac{J}{\text{kg} \cdot K}$$

```
# Berechnung in R
((80+0.1381*4180)*(317.35-293.15))/(0.1980*(323.15-317.35))
```

```
## [1] 13850.26
```

$$c_F(\text{Metall 2}) = \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439 \text{kg} \cdot 4180 \frac{J}{\text{kg} \cdot K}) \cdot (315,95 - 293,15)K}{0,17612 \text{kg} \cdot (322,25 - 315,95)K} = 14004,02 \frac{J}{\text{kg} \cdot K}$$

```
# Berechnung in R
((80+0.1439*4180)*(315.95-293.15))/(0.17612*(322.25-315.95))
```

```
## [1] 14004.02
```

Die beiden Werte sind viel zu groß.

## Unsicherheit der spezifische Wärmekapazität der Feststoffe

Aus Formel 1 kann über die Gaußsche Fehlerfortpflanzung die zugehörige Messunsicherheit  $u_{c_F}$  berechnet werden.

$$u_{c_F} = \sqrt{\left(\frac{\partial c_F}{\partial C_K} * u_{C_K}\right)^2 + \left(\frac{\partial c_F}{\partial m_w} * u_{m_w}\right)^2 + \left(\frac{\partial c_F}{\partial T_M} * u_{T_M}\right)^2 + \left(\frac{\partial c_F}{\partial T_B} * u_{T_B}\right)^2 + \left(\frac{\partial c_F}{\partial m_F} * u_{m_F}\right)^2 + \left(\frac{\partial c_F}{\partial T_A} * u_{T_A}\right)^2}$$

$$= \left[ \left( \frac{(1+m_w*c_w)*(T_M-T_B)}{m_F*(T_A-T_B)} * u_{C_K} \right)^2 + \left( \frac{(C_K+c_w)*(T_M-T_B)}{m_F(T_A-T_M)} * u_{m_w} \right)^2 + \left( \frac{(C_K+m_w*c_w)*(1-T_B)}{m_F(T_A-1)} * u_{T_M} \right)^2 + \left( \frac{(C_K+m_w*c_w)*(T_M-1)}{m_F(T_A-T_M)} * u_{T_B} \right)^2 + \left( \frac{(C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B)}{m_F(1-T_M)} * u_{m_F} \right)^2 + \left( \frac{(C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B)}{m_F(1-T_M)} * u_{T_A} \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$

Nun können die Werte, die für die zwei Metalle ermittelt wurden, eingesetzt werden:

## Unsicherheit spezifische Wärmekapazität oranges Metall

Einsetzen in die obige Formel ergibt:

$$u_{c_F}(\text{Metall 1}) = \left[ \left( \frac{(1+0,13810kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (317,35K - 293,150K)}{0,19800kg \cdot (323,15K - 293,150K)} \cdot 10 \frac{J}{K} \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (317,35K - 293,150K)}{0,19800kg \cdot (323,15K - 317,35K)} \cdot 0,000058kg \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,13810kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (1-293,150K)}{0,19800kg \cdot (323,15K-1)} \cdot 0,029K \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,13810kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (317,35K-1)}{0,19800kg \cdot (323,15K-317,35K)} \cdot 0,029K \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,13810kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (317,35K-293,150K)}{323,15K-317,35K} \cdot 0,000029kg \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,13810kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (317,35K-293,150K)}{0,19800kg \cdot (1-317,35K)} \cdot 0,029K \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$

```

# Konstanten
C_K = 80 #J/kg
u_CK = 10 #J/kg
u_mw = 0.000058 #kg
u_mF = 0.000029 #kg
u_TA = 0.029 #K
u_TB = 0.029 #K
u_TM = 0.029 #K
c_w = 4180 #J

# Variablen
m_w = 0.13810 #kg
m_F = 0.19800 #kg
T_A = 323.15 #K
T_B = 293.15 #K
T_M = 317.35 #K

# Berechnung in R
sqrt( ((1+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(T_A-T_B))*u_CK)**2
+( ((C_K+c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(T_A-T_M))*u_mw)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(1-T_B))/(m_F*(T_A-1))*u_TM)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-1))/(m_F*(T_A-T_M))*u_TB)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(T_A-T_M)*u_mF)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(1-T_M))*u_TA)**2)

```

```
## [1] 24136.84
```

### Unsicherheit spezifische Wärmekapazität graues Metall

$$u_{c_F}(\text{Metall 2}) = \left[ \left( \frac{(1+0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (315,95K - 293,150K)}{0,17612kg \cdot (322,25K - 293,150K)} \cdot 10 \frac{J}{K} \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (315,95K - 293,150K)}{0,17612kg \cdot (322,25K - 315,95K)} \cdot 0,000058kg \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (1-293,150K)}{0,17612kg \cdot (322,25K-1)} \cdot 0,029K \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (315,95K-1)}{0,17612kg \cdot (322,25K-315,95K)} \cdot 0,029K \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (315,95K - 293,150K)}{322,25K - 315,95K} \cdot 0,000029kg \right)^2 + \left( \frac{(80 \frac{J}{K} + 0,1439kg \cdot 4180 \frac{J}{kg \cdot K}) \cdot (315,95K - 293,150K)}{0,17612kg \cdot (1-315,95K)} \cdot 0,029K \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$

```

# Neudefinition Variablen
m_w = 0.14390 #kg
m_F = 0.17612 #kg
T_A = 322.25 #K
T_B = 293.15 #K
T_M = 315.95 #K

```

```

# Berechnung in R
sqrt( ((1+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(T_A-T_B))*u_CK)**2
+( ((C_K+c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(T_A-T_M))*u_mw)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(1-T_B))/(m_F*(T_A-1))*u_TM)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-1))/(m_F*(T_A-T_M))*u_TB)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(T_A-T_M)*u_mF)**2
+( ((C_K+m_w*c_w)*(T_M-T_B))/(m_F*(1-T_M))*u_TA)**2)

```

```
## [1] 27384.48
```

## Interpretation

Mit den Unsicherheiten zusammengenommen wurde Folgendes bestimmt:

- Metall 1:  $c_F = (12 \pm 24) \frac{kJ}{kg \cdot K}$
- Metall 2:  $c_F = (14 \pm 27) \frac{kJ}{kg \cdot K}$

Die Ergebnisse sind ziemlich falsch, liegen aber immerhin recht nah bei einander und das richtige Ergebnis liegt in dem sehr großzügig ausfallenden Fehlerintervall. Eine schnelle Recherche im Internet liefert für die meisten Reinmetalle spezifische Wärmekapazitäten von rund  $1 \frac{kJ}{kg \cdot K}$ . In diese Größenordnung fällt keines der beiden Ergebnisse, eine Aussage über die Metallart auf Basis der Messwerte ist nicht sinnvoll. Wir tippen auf Kupfer und Aluminium. Schließlich sind die Fehlerintervalle auch so groß, dass das Raten seriöser erscheint.

## Quellen

- o.V. 2021. *Skript im Physikgrundpraktikum. T3 - Wärmekapazität*. Universität Potsdam, Institut für Physik und Astronomie: Universität Potsdam. [https://moodle2.uni-potsdam.de/pluginfile.php/2512120/mod\\_resource/content/2/T3\\_W\\_amekapazit\\_at\\_Corona-2.pdf](https://moodle2.uni-potsdam.de/pluginfile.php/2512120/mod_resource/content/2/T3_W_amekapazit_at_Corona-2.pdf).
- Tipler, Paul A., Gene Mosca, und Jenny Wagner. 2015. *Physik*. Berlin, Heidelberg: Springer Berlin Heidelberg. <https://doi.org/10.1007/978-3-642-54166-7>.