

Übung 26 Thermodynamik Entropie, Temperatur, Energie, Mischvorgänge

Lernziele

- den Zusammenhang zwischen dem Entropiestrom und dem Energiestrom bei der Analyse und beim Lösen von konkreten Problemstellungen anwenden können.
- den Zusammenhang zwischen den verschiedenen Temperaturskalen kennen und verstehen.
- experimentell ermittelte Daten auswerten können.
- den Zusammenhang zwischen ausgetauschter Energie und Temperaturänderung in konkreten Problemstellungen anwenden können.
- Mischvorgänge in der Energiedarstellung analysieren können.
- neue Sachverhalte analysieren können.

Aufgaben

1. Aufgabenbuch: 7.24

2. Leiten Sie mit Hilfe des Blattes "Temperatur-Skalen" Formeln her, die es Ihnen erlauben, Temperaturen von F in °C bzw. von °C in F umzurechnen.

 Hinweis:
 Die Zusammenhänge $\overline{F} = \overline{^{\circ}\text{C}}$ und $\overline{^{\circ}\text{C}} = \overline{F}$ können durch lineare Funktionen ausgedrückt werden.

3. In einem Unterrichts-Experiment wurden 3 Liter Wasser mit einem Tauchsieder der Leistung 1.0 kW erwärmt.
 - a) Bestimmen Sie mit Hilfe der Messdaten die spezifische Energiekapazität von Wasser.
 - b) Geben Sie eine Erklärung für eine mögliche Abweichung des in a) bestimmten Wertes gegenüber dem tabellierten Wert.

4. Bestimmen Sie, wie lange es dauert, um einen halben Liter Leitungswasser der Temperatur 10 °C mit einem Tauchsieder der Leistung 1.0 kW zum Sieden zu bringen.

 Benützen Sie für die spezifische Energiekapazität von Wasser den Wert $c = 4 \cdot 10^3 \text{ J}/(\text{kg} \cdot \text{K})$

5. Beurteilen Sie, wie viel Energie eingespart werden kann, wenn man statt eines Vollbades eine Dusche nimmt.

 Drücken Sie die Energieersparnis durch die Zeitspanne aus, in welcher man mit der eingesparten Energie eine 100-Watt-Glühlampe betreiben könnte.

6. Man vermischt 7.0 dl Wasser der Temperatur 10 °C mit 3.0 dl Wasser der Temperatur 80 °C.

 Bestimmen Sie die Mischtemperatur, die sich nach einiger Zeit einstellt.

7. (siehe Seite 2)

7. Ein heisses Eisenstück der Masse 5.0 kg und der Temperatur 1000 °C wird in 5.0 Liter Wasser der Temperatur 20 °C geworfen.
- a) Man möchte wissen, auf welche Temperatur sich das Wasser erwärmt.
Stellen Sie dazu ein vollständiges Gleichungssystem auf, welches die gesuchte Mischtemperatur als Unbekannte enthält.
Hinweis:
Nehmen Sie an, dass die spezifische Energiekapazität c_{Fe} von Eisen eine bekannte Grösse sei.
- b) Würde man das unter a) aufgestellte Gleichungssystem auflösen, so ergäbe sich für die gesuchte Mischtemperatur $m = 115$ °C.
Beurteilen Sie dieses Ergebnis im Hinblick auf die Gegebenheiten in der Natur.
- c) Aus b) folgt, dass beim vorliegenden Mischvorgang mindestens ein Teil des Wassers verdampft. Die in a) gestellte Frage nach der Mischtemperatur wird also hinfällig.
Nach welcher Grösse macht es nun Sinn zu fragen?
Geben Sie diese Grösse an, und stellen Sie ein vollständiges Gleichungssystem auf, welches diese Grösse als Unbekannte enthält.
- d) Formulieren Sie mögliche Fragestellungen für den Fall, dass das Auflösen des unter c) aufgestellten Gleichungssystems $m_D > 5.0$ kg ergeben würde.
8. Mit einem Stück Eis aus dem - 20 °C kalten Gefrierfach soll im Sommer ein 2 dl - Drink von 25 °C auf 10 °C abgekühlt werden. Man möchte wissen, welche Eismenge dafür nötig ist.
- a) Stellen Sie ein vollständiges Gleichungssystem auf, welches die gesuchte Eismenge als Unbekannte enthält.
- b) Lösen Sie das unter a) aufgestellte Gleichungssystem algebraisch nach der gesuchten Eismenge auf.
- c) Setzen Sie die konkreten Zahlenwerte in die unter b) bestimmte algebraische Lösung ein, und rechnen Sie die gesuchte Eismenge aus.
Hinweise:
- Für das Ausrechnen können Sie einen Rechner verwenden.
- Nehmen Sie an, dass der Drink die gleiche spezifische Energiekapazität besitzt wie Wasser.

Lösungen

$$\begin{aligned}
 1. \quad I_{W1} &= T_1 \cdot I_S \\
 I_{W2} &= T_2 \cdot I_S \\
 P_{th} &= I_{W1} - I_{W2} \\
 P_{th} &= P_{el}
 \end{aligned}$$

$$I_S = \frac{P_{el}}{T_1 - T_2} = \frac{4.5 \text{ kW}}{600 \text{ K}} = 7.5 \text{ W/K}$$

$$2. \quad \frac{1}{^\circ\text{C}} = \frac{5}{9} \left(\frac{1}{^\circ\text{F}} - 32 \right)$$

$$\frac{1}{^\circ\text{F}} = \frac{9}{5} \frac{1}{^\circ\text{C}} + 32$$

$$\begin{aligned}
 3. \quad a) \quad W_a &= W_{el} \\
 W_a &= c \cdot m \cdot T \\
 W_{el} &= P_{el} \cdot t
 \end{aligned}$$

$$c = \frac{P_{el} \cdot t}{m \cdot T} = \frac{1.0 \text{ kW} \cdot t}{3 \text{ kg} \cdot T} = \dots \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}} \quad (\text{t und T aus Messdaten herauslesen})$$

b) ...

$$\begin{aligned}
 4. \quad W_a &= W_{el} \\
 W_a &= c \cdot m \cdot T \\
 W_{el} &= P_{el} \cdot t
 \end{aligned}$$

$$t = \frac{c \cdot m \cdot T}{P_{el}} = \frac{4 \cdot 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{K)} \cdot 0.5 \text{ kg} \cdot 90 \text{ K}}{1.0 \text{ kW}} = 3 \text{ min}$$

5. Annahme: 300 Liter Wasser weniger müssen von 10 °C auf 40 °C aufgeheizt werden.

$$\begin{aligned}
 W_a &= W_{el} \\
 W_a &= c \cdot m \cdot T \\
 W_{el} &= P_{el} \cdot t
 \end{aligned}$$

$$t = \frac{c \cdot m \cdot T}{P_{el}} = \frac{4 \cdot 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{K)} \cdot 300 \text{ kg} \cdot 30 \text{ K}}{100 \text{ W}} = 100 \text{ h}$$

$$\begin{aligned}
 6. \quad W_{a1} &= W_{a2} \\
 W_{a1} &= c \cdot m_1 \cdot T_1 \\
 W_{a2} &= c \cdot m_2 \cdot T_2 \\
 T_1 &= T_m - T_1 = m^{-1} \\
 T_2 &= T_2 - T_m = 2 \cdot m
 \end{aligned}$$

$$m = \frac{m_1 \cdot T_1 + m_2 \cdot T_2}{T_m} = \frac{0.70 \text{ kg} \cdot 10 \text{ }^\circ\text{C} + 0.30 \text{ kg} \cdot 80 \text{ }^\circ\text{C}}{0.70 \text{ kg} + 0.30 \text{ kg}} = 31 \text{ }^\circ\text{C}$$

7. (siehe Seite 4)

7. a) $W_{aFe} = W_{aW}$
 $W_{aFe} = c_{Fe} \cdot m_{Fe} \cdot T_{Fe}$
 $W_{aW} = c_W \cdot m_W \cdot T_W$
 $T_{Fe} = T_{Fe} - T_m = \quad Fe \cdot m$
 $T_W = T_m - T_W = \quad m \cdot W$
- b) Eine Mischtemperatur von 115 °C ist unmöglich, da diese Temperatur über der Siedetemperatur von H₂O (bei Atmosphärendruck) liegt.
- c) Ansatz: Das Wasser wird auf 100 °C erwärmt, und ein Teil des Wassers verdampft. Am Ende des Mischvorganges haben das Eisenstück, der entstandene Wasserdampf sowie das restliche Wasser die Temperatur 100 °C.

Es stellt sich daher die Frage nach der Masse m_D des verdampften Wassers.

$$W_{aFe} = W_{aW} + W_{av}$$

$$W_{aFe} = c_{Fe} \cdot m_{Fe} \cdot T_{Fe}$$

$$W_{aW} = c_W \cdot m_W \cdot T_W$$

$$W_{av} = q_v \cdot m_D$$

$$T_{Fe} = T_{Fe} - T_v = \quad Fe \cdot v$$

$$T_W = T_v - T_W = \quad v \cdot W$$

- d) Das Resultat $m_D > 5.0$ kg würde bedeuten, dass alles Wasser verdampft.

Fragestellung unter der Annahme, dass das Gefäß abgeschlossen ist und der entstandene Wasserdampf nicht entweichen kann:

"Wie hoch ist die gemeinsame (über 100 °C liegende) Mischtemperatur von Eisenstück und Wasserdampf?"

Fragestellung unter der Annahme, dass das Gefäß offen ist und der entstandene Wasserdampf entweicht:

"Welche (über 100 °C liegende) Temperatur hat das Eisenstück noch, nachdem alles Wasser zu Wasserdampf der Temperatur 100 °C geworden ist?"

Ergänzende Bemerkung:

Würde man das unter c) aufgestellte Gleichungssystem auflösen, so ergäbe sich $m_D = 0.16$ kg. Von den 5.0 l Wasser verdampfen also nur 1.6 dl.

8. a) $W_{aD} = W_{aE} + W_{as} + W_{aW}$
 $W_{aD} = c_D \cdot m_D \cdot T_D$
 $W_{aE} = c_E \cdot m_E \cdot T_E$
 $W_{as} = q_s \cdot m_E$
 $W_{aW} = c_W \cdot m_E \cdot T_W$
 $T_D = T_D - T_m = \quad D \cdot m$
 $T_E = T_s - T_E = \quad s \cdot E$
 $T_W = T_m - T_s = \quad m \cdot s$
- b) $m_E = \frac{c_D \cdot m_D \cdot (T_D - T_m)}{c_E \cdot (T_m - T_E) + q_s + c_W \cdot (T_m - T_s)}$
- c) $m_E = \frac{4.19 \cdot 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{K)} \cdot 0.2 \text{ kg} \cdot (25 \text{ °C} - 10 \text{ °C})}{2.09 \cdot 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{K)} \cdot (0 \text{ °C} - (-20 \text{ °C})) + 3.34 \cdot 10^5 \text{ J/kg} + 4.19 \cdot 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{K)} \cdot (10 \text{ °C} - 0 \text{ °C})}$
 $= 0.030 \text{ kg} = 30 \text{ g}$