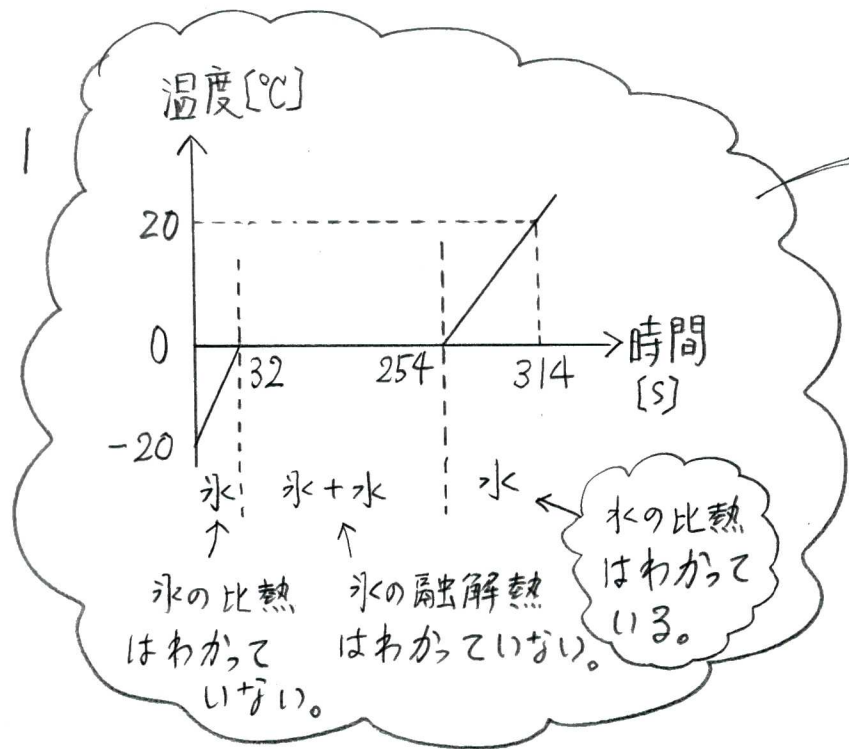


発例 11

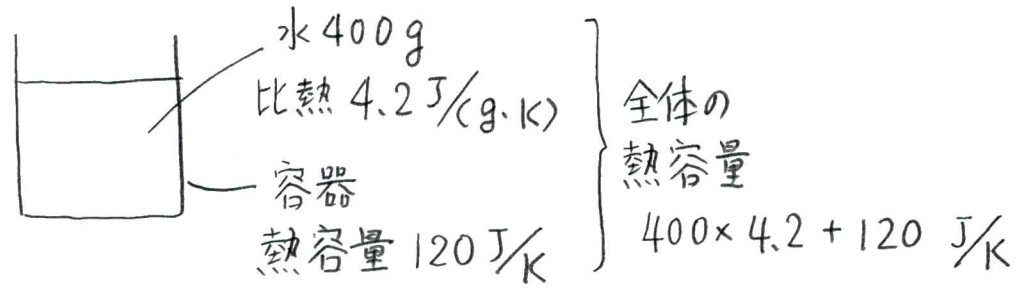


全体の見通し

容器の中身が氷でも水でも、
 容器の熱容量は同じ変わりません。
 容器の温度は中身の氷や水と
 同じと考えます。

- (1) 熱量が計算できる区間をさがすことから始めます。
 0~32s, 32~254s, 254~314s さあどこでしょう。

(下準備です、次ページで解答を……)



ヒーターが供給する熱量を
毎秒 Q [J] とする。

Q の筆記体です

計算できるのは、254~314sの間なので、

『 $Q = C\Delta T$ 』の式にあてはめると、

慣れてくれば、
ここから始めます。

$$g \times (314 - 254) = (400 \times 4.2 + 120) \times (20 - 0)$$

$$g \times 60 = \cancel{(1680 + 120)} \times 20$$

$$g = 6.0 \times 10^2 \quad \underline{6.0 \times 10^2 \text{ J}}$$

(2) 32~254sの間で考える。

氷の融解熱を λ [J/g]とする。

この間、容器の温度は0℃で変わらない。

$$400 \times \lambda = 6.0 \times 10^2 \times (254 - 32)$$

$$\lambda = 1.5 \times 222 = 333$$

$$\underline{3.3 \times 10^2 \text{ J/g}}$$

(3) 0~32sの間で考える。この間、容器の温度も氷と同じように変化する。

『 $Q = C\Delta T$ 』から、氷の比熱を c [J/(g·K)]とすると、

$$6.0 \times 10^2 \times 32 = (400 \times c + 120) \times \{0 - (-20)\}$$

$$30 \times \cancel{32} = \cancel{400} c + \cancel{120}$$

$$100c = 240 - 30$$

$$c = 2.1$$

$$\underline{2.1 \text{ J/(g·K)}}$$

発 172

-10°C の氷 \rightarrow 0°C の氷 \rightarrow 0°C の水 \rightarrow t [$^{\circ}\text{C}$] の水

↑
氷の比熱

$2.1 \text{ J}/(\text{g}\cdot\text{K})$

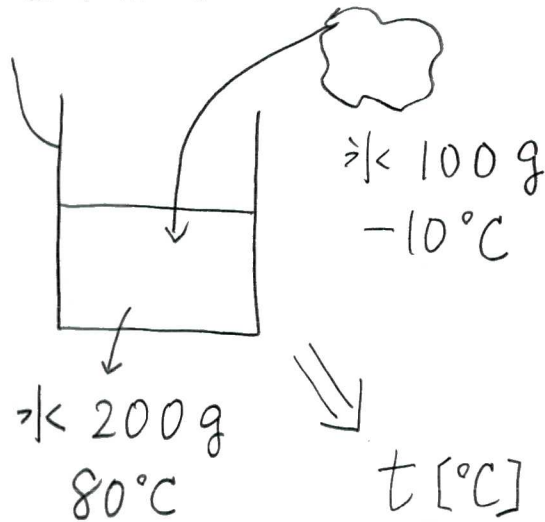
↑
氷の融解熱

$3.3 \times 10^2 \text{ J/g}$

↑
水の比熱

$4.2 \text{ J}/(\text{g}\cdot\text{K})$

容器の
熱容量は無視



熱量の保存より,

$$200 \times 4.2 \times (80 - t)$$

$$= 100 \times 2.1 \times \{0 - (-10)\} + 100 \times 3.3 \times 10^2 + 100 \times 4.2 \times (t - 0)$$

↓ この式から t を求めます。

まず, 100 で割って,

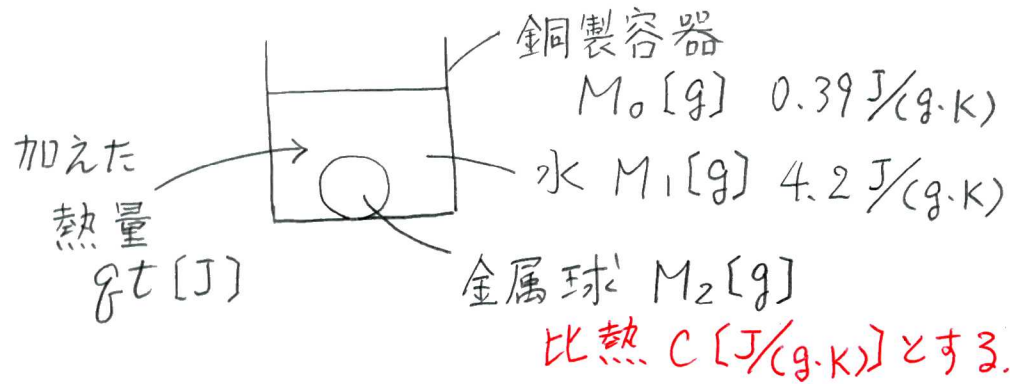
$$2 \times 4.2 \times (80 - t) = 2.1 + 3.3 \times 10^2 + 4.2 t$$

$$672 - 21 - 330 = 2 \times 4.2 t + 4.2 t$$

$$\cancel{321} = \cancel{3} \times 4.2 t$$

107

$$t = \frac{107}{4.2} = 25.4 \dots \quad \underline{25^{\circ}\text{C}}$$



銅製容器・水・金属球は、同じように温度が変化していくものと考えます。

$T_1 \rightarrow T_2 [^\circ\text{C}]$

『 $Q = C\Delta T = mc\Delta T$ 』の関係から

$$Q = (M_0 \times 0.39 + M_1 \times 4.2 + M_2 C) (T_2 - T_1)$$

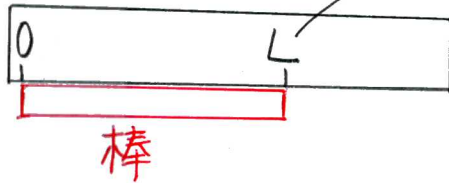
Cを求めると, $M_2 C = \frac{Q}{T_2 - T_1} - 0.39 M_0 - 4.2 M_1$

$$C = \frac{1}{M_2} \left(\frac{Q}{T_2 - T_1} - 0.39 M_0 - 4.2 M_1 \right) [J/(g}\cdot\text{K)]}$$

単位を忘れないように!

いろいろな考え方ができると思います。
あれこれ考えることが大切です。解答通りである必要はありません。

(1) $t[^\circ\text{C}]$ のとき



0°C のとき $L[\text{m}]$ であったので、
 $t[^\circ\text{C}]$ のときの長さ、 L_t は、線膨張の式より、

$$L_t = L(1 + \alpha_1 t) \quad \underline{L(1 + \alpha_1 t) [\text{m}]}$$

(2) 0°C のときの棒の長さを $l_0[\text{m}]$ とすると、
 $t[^\circ\text{C}]$ で $L_t[\text{m}]$ になるので、線膨張の式より、

$$L_t = l_0(1 + \alpha_2 t)$$

$$L(1 + \alpha_1 t) = l_0(1 + \alpha_2 t)$$

$$l_0 = \frac{1 + \alpha_1 t}{1 + \alpha_2 t} L$$

$$\underline{\frac{1 + \alpha_1 t}{1 + \alpha_2 t} \cdot L [\text{m}]}$$

巻174

- (1) 体膨張の式『 $V = V_0(1 + \beta t)$ 』にあてはめる。
 求める体積を V [cm^3] とすると、

$$\begin{aligned}
 V &= 200.0 \times (1 + 1.82 \times 10^{-4} \times 60) \\
 &= 200.0 \times (1 + 0.01092) \\
 &= \underbrace{200.0} \times \underbrace{1.01092} \quad \text{切り捨て} \\
 &\quad \text{(有) 4桁なので、5桁までとる。} \\
 &= 200.0 \times 1.0109 \quad \text{(途中計算)} \\
 &= 202.\overset{2}{18} \quad \underline{202.2 \text{ cm}^3}
 \end{aligned}$$

0°C の体積と比較すると、

$$\frac{202.18}{\underbrace{200.0}_{4\text{桁}}} = 1.01\overset{1}{09} \quad \leftarrow \text{途中計算なので1桁多く5桁までとる。} \quad \underline{1.011 \text{ 倍}}$$

(2) 密度 = $\frac{\text{質量}}{\text{体積}}$ から考える。

温度が 60°C になっても、質量は変わらない。

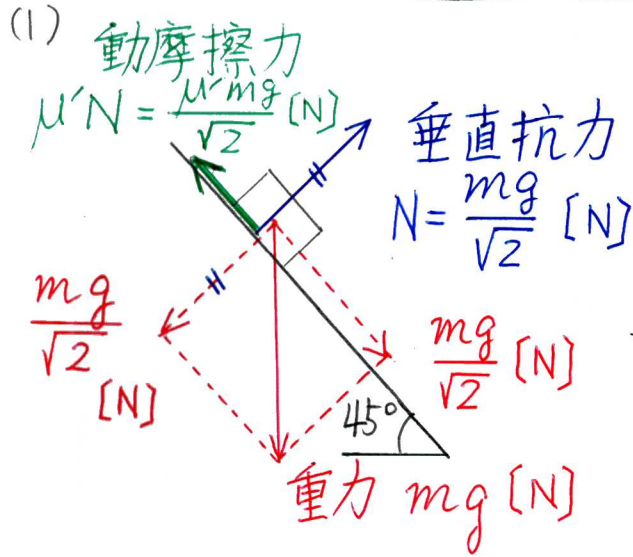
体積は、1.0109 倍になるので、密度は $\frac{1}{1.0109}$ 倍になる。

$$\underbrace{13.60}_{\substack{\text{4桁} \Rightarrow \text{5桁にする} \\ \text{なので}}} \times \frac{1}{1.0109} = 13.45\cancel{3}$$

↑ 切り捨て
四捨五入

$$\underline{13.45 \text{ g/cm}^3}$$

主に力学の仕事・力学的エネルギーの話になりますが、熱の発展としてはよく出てきます。



重力 $mg [N]$

垂直抗力 $\frac{mg}{\sqrt{2}} [N]$

$\frac{1}{\sqrt{2}}$ は文字式の場合は、このままだかまわない。
 数値計算するときには、有理化して、 $\frac{\sqrt{2}}{2}$ として計算する方が簡単です。

(2) 重力：斜面に平行な成分 $\frac{mg}{\sqrt{2}}$ を使って、 $\frac{mgs}{\sqrt{2}} [J]$

動摩擦係数：運動する向きと逆向きにはたらくので、 $-\frac{\mu' mgs}{\sqrt{2}} [J]$

垂直抗力：運動する向きと垂直にはたらくので、 $0 J$

(3) 仕事と運動エネルギーの関係から、求める速さを v [m/s] とすると。

$$\frac{1}{2} m v^2 = \frac{m g s}{\sqrt{2}} - \frac{\mu' m g s}{\sqrt{2}}$$

$$v^2 = \sqrt{2} g s (1 - \mu')$$

$$v = \sqrt{\sqrt{2} g s (1 - \mu')} \text{ [m/s]}$$

(4) 摩擦によって失われたエネルギーは、 $\frac{\mu' m g s}{\sqrt{2}}$ [J] で、
これが熱になって、物体の温度上昇に使われたとすると、

『 $Q = m c \Delta T$ 』の式から、
← グラム単位で

$$\frac{\mu' m g s}{\sqrt{2}} = \underbrace{m \times 10^3}_{\text{kg}} \times c \Delta T$$

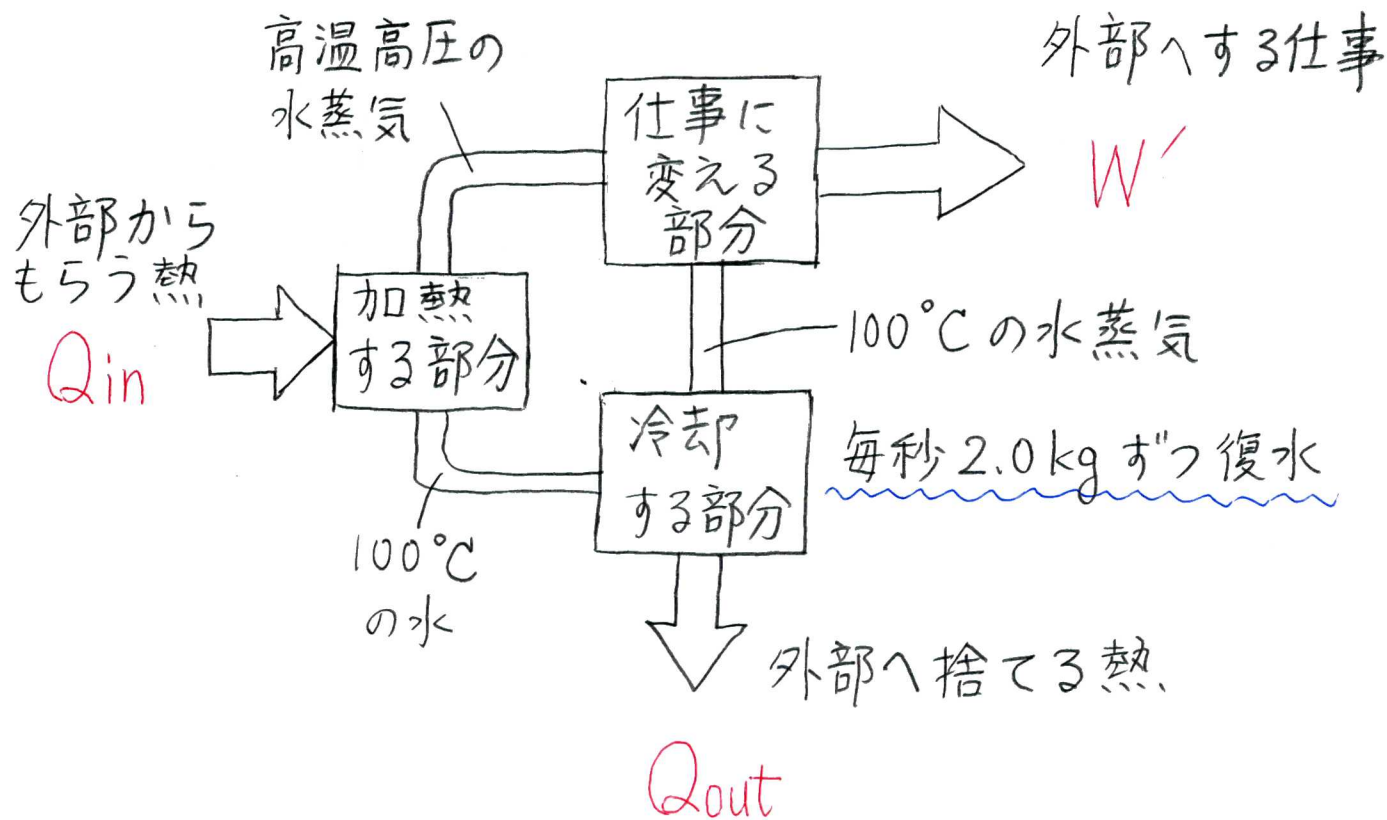
こちらは kg 単位 こちらは g 単位 ← 要注意

$$\Delta T = \frac{\mu' g s}{\sqrt{2} \times 10^3 \times c}$$

$$\frac{\mu' g s}{\sqrt{2} \times 10^3 \times c} \text{ [K]}$$

読んだけではわからな—い!

ikeTは何度も読み返し、図も何度も描き直しました。
汗と涙の結晶を大公開!



- (1) 100°C の水蒸気 1g を 100°C の水にするには、
蒸発熱と同じだけの熱を捨てればよい。

$$\text{毎秒 } \underbrace{2.0 \times 10^3}_{\text{グラム単位}} \times \underbrace{2.3 \times 10^3}_{\text{蒸発熱}} = 4.6 \times 10^6 \quad \underline{4.6 \times 10^6 \text{ J}}$$

- (2) 熱効率が 15% なので、熱効率 $e = \frac{Q_{in} - Q_{out}}{Q_{in}}$ の関係から、

$$0.15 = \frac{Q_{in} - 4.6 \times 10^6}{Q_{in}}$$

$$\text{これより, } 0.15 Q_{in} = Q_{in} - 4.6 \times 10^6$$

$$0.85 Q_{in} = 4.6 \times 10^6$$

$$Q_{in} = \frac{4.6 \times 10^6}{0.85} = 5.41 \times 10^6 \quad \underline{5.4 \times 10^6 \text{ J}}$$

- (3) $e = \frac{W'}{Q_{in}}$ ともかけるので、

$$W' = e Q_{in} \quad \leftarrow \text{これは1秒あたりの仕事}$$

$$10\text{分では } e Q_{in} \times 10 \times 60 = 0.15 \times 5.41 \times 10^6 \times 10 \times 60$$

$$= 4.86 \times 10^8 \quad \underline{4.9 \times 10^8 \text{ J}}$$

基 169, 170 は範囲外