

2023年4月入学

No.

数学

Date

11 - 4

2 (1) $y = C_1 e^{3x} + C_2 x e^{3x}$

(2) $y = C_1 e^{3x} + C_2 x e^{3x} + \frac{1}{2} x^2 e^{3x}$

3 (1) $f(t) = \frac{1}{\pi} + \frac{\sin t}{2} - \frac{2}{\pi} \sum_{n=1}^{\infty} \frac{\cos 2nt}{4n^2 - 1}$

(2) $\frac{2 - \pi}{4}$

4 (1) 2

(2) 解は存在し, 自由度1

2023年4月入学

No.

材料力学

Date

$$\text{[1]} (1) \frac{2ml^2w^2}{\pi d^2E}$$

$$(2) \frac{2ml^2w^2}{\pi d^2E} + \frac{Pw^2l^3}{12E}$$

$$\text{[2]} (1) \frac{\pi d^4}{32}$$

$$\begin{array}{ll} (2) AC \text{間} & T_1 + T_2 - T_B \\ CD \text{間} & T_2 - T_B \\ DB \text{間} & -T_B \end{array}$$

$$(3) AC \text{間} \quad \frac{32(T_1 + T_2 - T_B)a}{\pi d^4 G_1}$$

$$CD \text{間} \quad \frac{32(T_2 - T_B)h}{\pi d^4 G_2}$$

$$DB \text{間} \quad -\frac{32T_B c}{\pi d^4 G_1}$$

$$(4) T_A = \frac{G_1 T_1 h + G_2 (T_1 + T_2) c}{G_2 a + G_1 h + G_2 c}$$

$$T_B = \frac{G_2 (T_1 + T_2) a + G_1 T_2 h}{G_2 a + G_1 h + G_2 c}$$

熱力学

Ⅰ (1) 熱力学第一法則 $dg = du + p dv$ において、定積: 一定とすると
 $dg = du$ が求まり、定容比熱は以下のように求められる。

$$C_v = \left(\frac{\partial g}{\partial T} \right)_v = \left(\frac{\partial u}{\partial T} \right)_v$$

理想気体であるため、比内部エネルギー、比エンタルピーは温度のみの関数であり、
 偏微分は常微分で置き換えると、 $du = C_v dT$ が求まる。

また、熱力学第一法則より $dg = dh - v dp$ が求まり、圧力: 一定とすると
 $dg = dh$ が求まり、定圧比熱は以下のように求まる。

$$C_p = \left(\frac{\partial g}{\partial T} \right)_p = \left(\frac{\partial h}{\partial T} \right)_p$$

理想気体であるため、比内部エネルギー、比エンタルピーは温度のみの関数であり、
 偏微分は常微分で置き換えると $dh = C_p dT$ が求まる。

(2) 熱力学第一法則と理想気体の状態式より、

$$dh = du + R dT$$

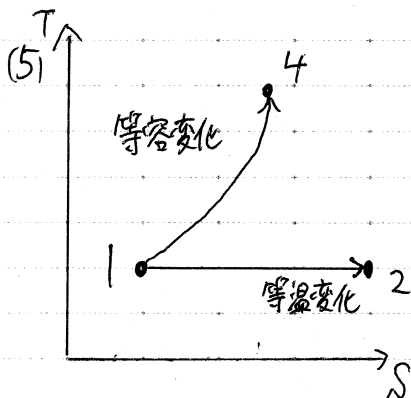
(1)の結果より、 $C_p - C_v = R$ が求まる。

(3) (i) 等温変化 $Q_{12} = W_{12} = m R T \ln \frac{p_1}{p_2}$

(ii) 等圧変化 $W_{13} = m R (T_3 - T_1)$, $Q_{13} = m C_p (T_3 - T_1)$

(4) (i) 等温変化 $S_2 - S_1 = m R \ln \frac{p_1}{p_2}$

(ii) 等容変化 $S_4 - S_1 = m C_v \ln \frac{p_4}{p_1}$



② (1) 234°C

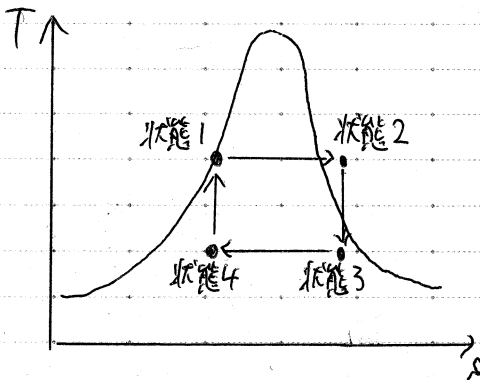
(2) 状態2の比エンタルピー 6.86 kJ/(kgK) が 1.0 MPa における
飽和蒸気の比エンタルピーより高いから、過熱蒸気

(3) 状態3の比エンタルピー 6.86 kJ/(kgK) が 30°C の
飽和蒸気の比エンタルピーよりも低く、飽和液の比エンタルピーよりも高いから
湿り蒸気

(4) 4.2 kPa

(5) 0.80

(6)



(7) $8.6 \times 10^2 \text{ kJ}$

2023年4月入学

No.

流体力学

Date

$$\text{II} (1) \frac{\partial(-K\psi)}{\partial x} + \frac{\partial(Kx)}{\partial y} = 0$$

$$(2) x^2 + y^2 = \text{一定}$$

$$(3) 2K$$

$$(4) 2\pi K$$

$$(5) \ln(x^2 + y^2) = \text{一定}$$

$$(6) p_{\text{atm}} - \rho \frac{K^2}{2(x^2 + y^2)}$$

$$\text{II} (1) \text{体積流量: } U_0 h_0$$

$$\text{質量流量: } \rho U_0 h_0$$

$$(2) \text{大きさ: } \rho U_0^2 h_0$$

$$\text{向き: } x \text{ 軸に正の向き}$$

$$(3) U_0$$

$$(4) \frac{\partial^2 \psi}{\partial x^2} = 0$$

$$(5) (i) y \geq y_1: u = -\frac{U_0}{h_1} (x - H)$$

$$(ii) y \leq -y_1: u = \frac{U_0}{h_1} (x - H)$$

$$(6) h_1 = h_0$$