熱力学演習Ⅱ 第3回レポート課題

氏名 YANG GUANGZE 学籍番号 20T1126N

4-1:圧力基準の蒸気表より、圧力 0.1MPa において、飽和蒸気の比体積v" = 1.69402 [m^3/kg]

$$\frac{v''}{v'} = = \frac{1.69402}{0.00104315} = 1623.9 \sim 1620$$

4-2:

(1)飽和水になってから蒸気が生じるので、圧力基準の蒸気表より、圧力 0.5MPa において、

$$T = 151.84 \, [^{\circ}C]$$

(2)シリンダー体積: 圧力基準の蒸気表より、圧力 0.5MPa において、v'=0.00109256

$$mv' = 2 \times 0.00109256 = 0.00219 [m^3]$$

(3)

$$r = h'' - h' = 2107.92 [kJ/kg] \sim 2110$$

 $Q = mr = 2107.92 \times 2 = 4215.84 [kJ] \sim 4220$

(4)

$$V = mv'' = 2 \times 0.374805 = 0.7496 [m^3] \sim 0.750$$

4-3:

$$v = \frac{V}{kg} = \frac{3}{16} = 0.1875 \left[\frac{m^3}{kg} \right]$$

圧力基準の蒸気表より、1.0MPa において、飽和温度が 179.89[℃] 乾き度は、

$$x = \frac{v - v'}{v'' - v'} = \frac{0.1875 - 0.00112723}{0.194349 - 0.0011272} = 0.96$$

である.

4-4:

(1)

湿り蒸気

(2)

$$l_{12} = h_1 - h_2$$

過熱水蒸気表により、線形関係から

$$h_1 = 3051.70 + (320 - 300) \times \frac{3264.39 - 3051.70}{100} = 3094.238 \rightarrow 3094 [kJ/kg]$$

$$s_1 = 7.1247 + (320 - 300) \times \frac{7.4668 - 7.1247}{100} = 7.19312 [Kj/(kg \cdot K)]$$

 $p_2 = 0.1 [MPa], s_2 = s_1 = 7.19312 [Kj/(kg \cdot K)]$ 水の飽和表により、

$$x = \frac{s_1 - s'}{s'' - s'} = \frac{7.19312 - 1.30256}{7.35881 - 1.30256} = 0.973$$

∴ $h_2 = (1-x)h' + xh'' = (1-0.973) \times 417.44 + 0.973 \times 2674.95 = 2614 [kJ/kg]$ よって,

$$l_{12} = h_1 - h_2 = 3094 - 2614 = 480 [kJ/kg]$$

(3)乾き飽和蒸気になったら、 $s_3=s"=s_1=7.19312 \, [KJ/(kg\cdot K)]$

圧力基準の水の飽和表により,

P=0.15[MPa]のとき、s"=7.22294[KJ/(kg・K)]

P=0.2[MPa] O と * , $s"=7.12686[KJ/(kg \cdot K)]$

線形関係から,

$$\therefore P_3 = 0.15 + 0.05 \left(\frac{7.19312 - 7.22294}{7.12686 - 7.22294} \right) = 0.166[MPa]$$