

● テキストシリーズ「熱力学」初版第7刷（2008/10/31 発行）正誤表

No	頁	行	誤	正（赤字訂正）
1	65	4	<p>【例題 4・5】の【解答】</p> <p>どちらの場合も閉じた系なので，エントロピー生成の定義式（4.49）と非圧縮性物質のエントロピー変化の式（4.70）を組み合わせると</p> $S_2 - S_1 = m \ln(T_2 / T_1) + S_{gen} \quad (\text{ex4.7})$ <p>となる．</p>	<p>【例題 4・5】の【解答】</p> <p>どちらの場合も閉じた系なので，エントロピー生成の定義式（4.49）から</p> $S_2 - S_1 = \int_1^2 \frac{\delta Q}{T} + S_{gen} \quad (\text{ex4.7})$ <p>となる．</p>
2	65	9	<p>エントロピー変化は等温熱移動に伴うエントロピー輸送だけになる．したがって式（ex4.7）より，</p>	<p>エントロピー変化は等温熱移動に伴うエントロピー輸送だけになる．したがって非圧縮性物質のエントロピー変化の式（4.70）を組み合わせると，</p>
3	157	7	$h'' = 2562 \text{kJ/kg},$	$h'' = 2561 \text{kJ/kg},$
4	157	11	$h_4 = x_4 h'' - (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2562 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2012 \text{kJ/kg}$	$h_4 = x_4 h'' + (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2561 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2011 \text{kJ/kg}$
5	157	22	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2012 = 1363 \text{kJ/kg}$	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2011 = 1364 \text{kJ/kg}$
6	157	25	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2012}{3375 - 138} = 0.421$	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2011}{3375 - 138} = 0.421$
7	168	5	状態 3 は 0℃ の飽和液であるので	状態 3 は 40℃ の飽和液であるので

2013/3/11 作成