

● テキストシリーズ「熱力学」初版第5刷（2006/1/5 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】                      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  <math display="block">S_2 - S_1 = m \ln(T_2 / T_1) + S_{gen} \quad (\text{ex4.7})</math>                     となる.</p>	<p>【例題 4・5】の【解答】                      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  <math display="block">S_2 - S_1 = \int_1^2 \frac{\delta Q}{T} + S_{gen} \quad (\text{ex4.7})</math>                     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<b>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,</b></p>
3	85	3	$-TdS_{gen} = dU - pdV - TdS$	$-TdS_{gen} = dU + pdV - TdS$
4	146	15	<p>解答 11.                      (b) 0.27kg/s                      (c) 0.48</p>	<p>解答 11.                      (b) <b>0.21</b>kg/s                      (c) <b>1.93</b></p>
5	157	7	$h'' = 2562 \text{kJ/kg},$	$h'' = 2561 \text{kJ/kg},$
6	157	11	$h_4 = x_4 h'' - (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2562 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2012 \text{kJ/kg}$	$h_4 = x_4 h'' + (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2561 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2011 \text{kJ/kg}$
7	157	22	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2012 = 1363 \text{kJ/kg}$	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2011 = 1364 \text{kJ/kg}$
8	157	25	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2012}{3375 - 138} = 0.421$	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2011}{3375 - 138} = 0.421$
9	168	5	<p>状態 3 は 0℃ の飽和液であるので</p>	<p>状態 3 は <b>40</b>℃ の飽和液であるので</p>

2013/3/11 作成