

● テキストシリーズ「熱力学」初版第4刷（2005/3/25 発行）正誤表

No	頁	行	誤	正 (赤字訂正)
1	65	4	【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 $S_2 - S_1 = m \ln(T_2/T_1) + S_{gen}$ (ex4.7) となる.	【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 $S_2 - S_1 = \int_1^2 \frac{\delta Q}{T} + S_{gen}$ (ex4.7) となる.
2	65	9	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,	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,
3	85	3	$-TdS_{gen} = dU - pdV - TdS$	$-TdS_{gen} = dU + pdV - TdS$
4	134	17	Bankel engine	Wankel engine
5	146	15	解答 11. (b) 0.27kg/s (c) 0.48	解答 11. (b) 0.21kg/s (c) 1.93
6	187	B 項	Bankel engine バンケルエンジン 134	(削除)
7	157	7	$h'' = 2562 \text{kJ/kg},$	$h'' = 2561 \text{kJ/kg},$
8	157	11	$h_4 = x_4 h'' - (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2562 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2012 \text{kJ/kg}$	$h_4 = x_4 h'' + (1 - x_4) h'$ $= 0.773 \times 2561 + (1 - 0.773) \times 138$ $= 2011 \text{kJ/kg}$
9	157	22	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2012 = 1363 \text{kJ/kg}$	$l_{34} = h_3 - h_4 = 3375 - 2011 = 1364 \text{kJ/kg}$
10	157	25	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2012}{3375 - 138} = 0.421$	$\eta = \frac{h_3 - h_4}{h_3 - h_1} = \frac{3375 - 2011}{3375 - 138} = 0.421$
11	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
12	191	W 項		Wankel engine バンケルエンジン 134 (挿入)
13	196	ハ行	バンケルエンジン Bankel engine	バンケルエンジン Wankel engine
14	表 3	付表 2.2	真空中の透磁率 $\mu_0$ の値 $4\pi \times 10^7$	真空中の透磁率 $\mu_0$ の値 $4\pi \times 10^{-7}$

2013/3/11 作成