

正 誤 表

「やさしく学べる工業熱力学」

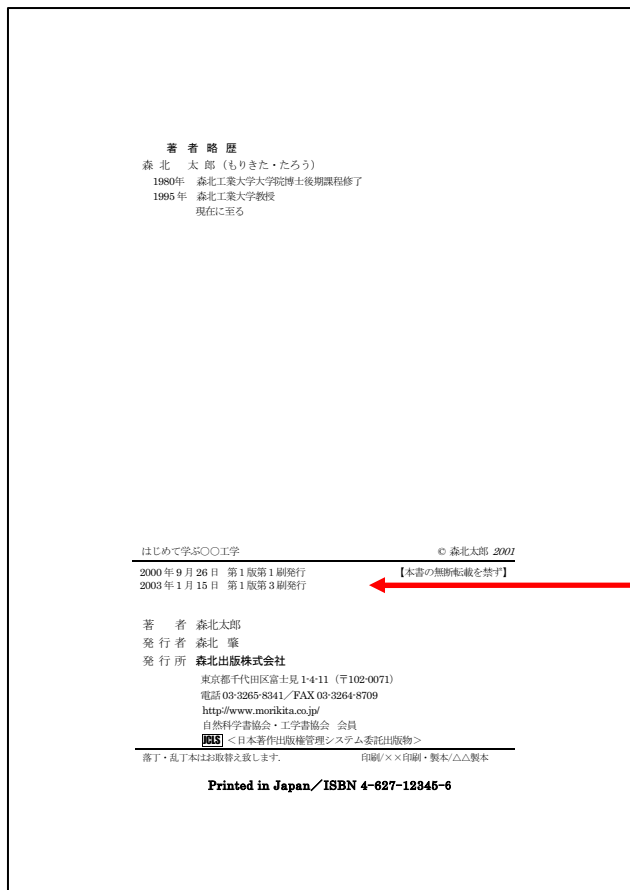
この度は森北出版発行の書籍をお買い求めいただき誠にありがとうございました。
標記の書籍に誤りのある箇所がございましたので訂正させていただきます。

※この正誤表は第1刷発行から第3刷発行までの間に確認できました誤りを掲載していま
す。お持ちの本の刷数が正誤表内の対応刷数以降（第1刷をお持ちの方は第1刷以降の対
応刷数すべて）が正誤の対象となります。

刷数の調べ方

本の一番後ろのページ、または後ろにある広告の前のページに著者略歴や発行年度など
を記したページがございます。そのページに記載されている発行年度で一番下に記載さ
れている最も新しい年度のものがお客様のお持ちの本の刷数となります。

[例]



刷数はこちらでご確認
ください

対応刷数	頁	行数, 図・表・式番号	誤	正
1	8	下から10行目	(文末に右記を挿入)	また理想気体では, 内部エネルギー U もエンタルピー H も温度 T だけで決まりますから, T, U, H だけでは状態は決まりません (第3章).
1	33	9~10行目	… 速度は入口で 2100m /min, 出口で 8100m/min であり, …	… 速度は入口で 2100m/min, 出口で 8100m /min であり, …
1	37	8行目	この実験において, <u>水の温度は変化しなかった.</u>	この実験において, A, B を取り囲んでいる断熱容器中の <u>水の温度は変化しなかった.</u>
1	42	下から3行目	半理想気体の…	等エントロピー変化における半理想気体の…
1	50	式 (3.26)	$M = \frac{1}{\sum \frac{g_i}{M_i}}$	$\therefore M = \frac{1}{\sum \frac{g_i}{M_i}}$
1	50	式 (3.27)	$M = \sum r_i M_i$	$\therefore M = \sum r_i M_i$
1	98	15~16行目	エンタルピー=100 kcal/kg (418.68 kJ/kg), エントロピー=1 kcal/kgK (4.1868 kJ/kg K)	エンタルピー=200 kJ/kg, エントロピー=1 kJ/kgK
1	126	12行目	以上より, 空気比 λ で燃料…	以上より, 空気比 λ ($\lambda > 1$) で燃料…
1	130	図 8.2	(\uparrow 中 Q_p に伸びる矢印)	\downarrow
1	143	1行目	(W_{ideal}) より小さい.	(W_{th}) より小さい.
1	159	下から1行目	熱効率: $\eta = 111c_p / 361c_p = \underline{0.307}$ (30.7%)	熱効率: $\eta = w_e / (q_1 / 0.97) = 0.97 \times 111c_p / 361c_p = \underline{0.298}$ (29.8%)
1	164	10行目	回転数が…	回転数を…
1	220	下から13行目	… $T_1 = \underline{298.1^\circ\text{C}}$, …	… $t_1 = \underline{298.1^\circ\text{C}}$, …
1	220	下から10行目	… $T_2 = T_s = \underline{151.84^\circ\text{C}}$.	… $t_2 = t_s = \underline{151.84^\circ\text{C}}$.
1	220	下から4行目	$\Delta T = \underline{-84.03^\circ\text{C}}$, …	$\Delta t = \underline{-84.03^\circ\text{C}}$, …

1	221	1 行目	$\Delta T = \underline{-80.18^\circ\text{C}}$, ...	$\Delta t = \underline{-80.18^\circ\text{C}}$, ...
1	221	2 行目	..., $T_0 = 25^\circ\text{C}$,, $t_0 = 25^\circ\text{C}$, ...
2	226	下から 5~2 行目	(右のように差し替え)	式(8.50)'において水の蒸発熱 = 44010[kJ/kmol] $= (-241820 - (-285830))$ を考慮すると $\psi_{prod}(p_0, 1789) = (88149 - 9364) + 2 \times (71969 - 9904 + 44010)$ $+ (59960 - 8682) + 11.28 \times (57259 - 8669)$ $- 298 \times (3989.70 - 2777.01)$ $= \underline{528926} [\text{kJ/kmol}_{fuel}]$
2	226	下から 1 行目	(e) $(817195 - 440906)/817195 = 0.460 \rightarrow \underline{46.0\%}$ 失われる.	(e) $(817195 - 528926)/817195 = 0.353 \rightarrow \underline{35.3\%}$ 失われる.
1	230	12 行目	..., $s_{4s} = 6.2105$,, $s_{4s} = 6.2105 \text{ k J /kgK}$, ...

2006.6 第 1 刷用作成

2008.5 第 2 刷用作成