

● テキストシリーズ「熱力学」初版第11刷（2013/1/15 発行）正誤表

No	頁	行	誤	正（赤字訂正）
1	10 5	11	温度と圧力一定のとき，化学組織だけが	温度と圧力一定のとき， <b>化学組成</b> だけが
2	10 5	21	メタンCH <sub>4</sub> との酸素O <sub>2</sub> の	メタンCH <sub>4</sub> と <b>酸素</b> O <sub>2</sub> の
3	10 5	図 7.8	(b)吸収反応の場合	(b) <b>吸熱反応</b> の場合
4	10 6	下2	物質 <i>i</i> の量論係数 <i>n<sub>i</sub></i> ，温度	物質 <i>i</i> の量論係数 <i>n<sub>i</sub></i> と <b>すると</b> ，温度
5	10 8	下 13	化学組織の変化しない系では，	<b>化学組成</b> の変化しない系では，
6	10 8	下4	エントロピー変化 $\Delta S = q_{\text{rev}} / T$ を	エントロピー変化 $\Delta S = \mathbf{Q}_{\text{rev}} / T$ を
7	10 8	下3	考えると $-q_{\text{rev}}$ ，	考えると $-\mathbf{Q}_{\text{rev}}$ ，
8	10 9	図 7.1 6	標準生成自由エネルギー(kJ/mol)	標準生成 <b>ギブス</b> 自由エネルギー(kJ/mol)
9	110	図 7.1 7	標準生成エンタルピー	標準生成 <b>ギブス</b> 自由エネルギー
10	115	3	平衡定数 $K_p$ は	<b>圧</b> 平衡定数 $K_p$ は
11	115	下9	圧力が変化したときに	圧力が <b>が</b> 変化したときに
12	116	下5	平衡定数 $K_p$ は，	<b>圧</b> 平衡定数 $K_p$ は，
13	116	図 7.2 4	$K_p = p^{(C+D-A-B)} K$	$K_p = p^{(nC+nD-nA-nB)} K$
14	116	図 7.2 4	$K_p = \frac{N_C^{n_C} N_D^{n_D}}{N_A^{n_A} N_B^{n_B}} \left( \frac{P_{\text{total}}}{N_{\text{total}}} \right)^{(C+D-A-B)}$	$K_p = \frac{N_C^{n_C} N_D^{n_D}}{N_A^{n_A} N_B^{n_B}} \left( \frac{P_{\text{total}}}{N_{\text{total}}} \right)^{(n_C+n_D-n_A-n_B)}$
15	116	図 7.2 4	$K_c = \frac{k_f}{k_b} = \frac{[C]^{n_C} [D]^{n_D}}{[A]^{n_A} [B]^{n_B}}$	$K_c = \frac{K_f}{K_b} = \frac{[C]^{n_C} [D]^{n_D}}{[A]^{n_A} [B]^{n_B}}$
16	118	3	C:1 = $N_{\text{CH}_4} + N_{\text{CO}}$ H:6 = $4N_{\text{CH}_4} + 2N_{\text{H}_2\text{O}} + 2N_{\text{H}_2}$ エラー! 参照元が見つかりません。 O:1 = $N_{\text{H}_2\text{O}} + N_{\text{CO}}$	C:1 = $N_{\text{CH}_4} + N_{\text{CO}}$ H:6 = $4N_{\text{CH}_4} + 2N_{\text{H}_2\text{O}} + 2N_{\text{H}_2}$ (7.25) O:1 = $N_{\text{H}_2\text{O}} + N_{\text{CO}}$ <b>を削除</b>
17	12 2	13	空気に対すると燃料の質量比で，	空気 <b>に対する</b> 燃料の質量比で，
18	12 5	図 7.3	N <sub>2</sub> 2.532 mol	N <sub>2</sub> <b>2.632</b> mol

		4		
19	12 5	図 7.3 4	理論断熱火炎温度	理論 <b>燃焼温度</b>
20	12 7	10	エントロピー $S^\circ$	<b>絶対</b> エントロピー $S^\circ$
21	12 9	11	空気費 1.4 : 1917 K	空気費 1.4 : <b>1871 K</b>
22	16 8	5	状態 3 は $0^\circ\text{C}$ の飽和液であるので、	状態 3 は <b><math>40^\circ\text{C}</math></b> の飽和液であるので、