

「雰囲気熱処理の基礎と応用」〈初版第 1 刷〉

(ISBN:978-4-526-07259-8)

本書内に誤記がありました。訂正してお詫びいたします。

第 1 章

	箇所	誤	正
P.13	上から 12 行目	必要な冷却速度	必要な <u>最小の</u> 冷却速度
P.13	下から 5 行目	この <u>三</u> 変態	この <u>二</u> 変態
P.14	図 1-15 縦軸単位	記載なし	°C

第 2 章

P.23	表 2-1, ガス密度の単位	kg/m	kg/m ³
P.23	表 2-1, 熱伝導率の単位	mW/(m/K)	mW/(m・K)
P.24	表 2-2, 発熱型変成ガス, 商標	DX (ローン)	DX (リーン)
P.27	表 2-5, 圧力, 応力, 備考の単位	N/m ²	N/m ³
P.29	2-2-1 圧力, 2 行目	1[N/m ³]=1[Pa]	1[N/m ²]=1[Pa]
P.30	表 2-8	psi 1b(f)/in ²	psi 1bf/in ²
P.31	下から 5 行目	[°R]=T+459.67[°F]	[°R]=°F +459.67[°F]
P.33	表 2-9, 都市ガス*, 1 モルの質量	22.8(g)	18.4(g)
P.40	(実例) 1 の答え	1[atm]×10[m ³] =W/2×8.31× (273+20) すなわち、密度 w=0.0082[kg/m ³]	10 ⁵ [Pa]×10[m ³]= w×8.31×(273+20)/2 W=0.82[kg]すなわち、 密度 σ =0.082 [kg/m ³]
P.43	図 2-4	反応熱 -802.7[kJ]	反応熱 -802.7[kJ] 削除
P.43	下から 5 行目	H ₂ 2 モルの . . .	H ₂ O <u>液体</u> 2 モルの . . .
P.45	上から 3 行目の単位	1 mol	1 [mol]
P.46	上から	3 行目モルではなく <u>量</u> を用い . . .	モルではなく <u>発熱量</u> を用い . . .

P.58 式(2-39)から 3 行下の R ; ガス $R=8.314[\text{J}/([\text{mol}] \cdot \text{K})$ $R=8.314[\text{J}/\text{mol} \cdot \text{K}]$
定数の表記

第 3 章

P.64	上から 4 行目	例 2. 空気でメタンを變成	例 2. 酸素でメタンを變成
P.67	下から 7 ~ 8 行目の単位	kg, m ³	[kg], [m ³]
P.68	下から 3 行目の単位	ppm	[ppm]
P.70	下から 2 行目の単位	ppm	[ppm]
P.73	上から 4 行目の単位	15MPa	15[MPa]
P.74	3-4-1 (1)項の上から 3 行目の単位	1atm	1[atm]
P.78	(1)項の上から 1 行目の単位	1m ³	1[m ³]
P.81	上から 7 行 ~ 下から 9 行の単位	m ³	[m ³]
P.81	式(3-7)から下の 1 ~ 10 行の単位	m ³	[m ³]
P.85	3-6-1 の項の単位	m ³ N/h	[m ³ N/h]
P.86	式(3-14) ~ (3-16)の単位	m ³ N/h	[m ³ N/h]
P.87	式(3-23)の下の行の単位	1m ³	1[m ³]
P.96	上から 12 行 ~ 15 行目の単位	1m ³	1[m ³]
P.97	表 3-12 炭化水素一般式, 理論空気量 [m ³ N]	$4.76 \times (n+m/4)$	$4.76 \times (n/2)$
P.97	表 3-12 炭化水素一般式, 燃焼生成物, N ² [m ³ N]	$3.76 \times (n+m/4)$	$3.76 \times (n/2)$
P.98	式(3-31)の単位	J/m ³	[J/m ³]
P.108	上から 5 行目と下から 6 行目の単位	4.5m, 1m ² , 10m ²	4.5[m], 1[m ²], 10[m ²]

第 4 章

P.111	上から 14 行目	もう一つは式 4-2 に示す	もう一つは式 4-3 に示す
P.112	図 4-3	©	© をトル
P.115	図 4-6	金属酸物還元	金属酸化物還元
P.119	式(4-15), (4-16)の単位	(J · mol ⁻¹)	[J · mol ⁻¹]
P.128	表 4-9, 単位追加	900°C における酸素分圧	900°C における酸素分圧 [atm]
P.135	下から 10 行目	式 <u>4-26</u> の平衡定数は	式 <u>4-25</u> の平衡定数は
P.143	式(4-28)および式(4-30), 上から 14 行目	$K_{(4-27)}$	$K_{(4-28)}$

P.143	表 4-12, PCO の単位	Pa	[Pa]
P.144	上から 4 行目	$5.6 \times 10^{-18}[\text{Pa}]$ と推定できる。	$5.6 \times 10^{-20}[\text{Pa}]$ と推定できる。
P.144	下から 7 行目の単位	10^{-1}Pa	$10^{-1}[\text{Pa}]$

第 5 章

P.176	上から 6 行目	第 3 商の図 3-5 を	第 3 商の表 3-6 を
P.196	上から 1 行目	SAS304 ステンレス鋼を	SUS304 ステンレス鋼を
P.200	図 5-22 の縦軸	HV(25%)	HV(25g)
P.204	図 5-23 の縦軸	HV(25%)	HV(25g)

第 6 章

P.207	式 (6-2)	$\Delta G_o = RT \ln P_{O_2}$	$\Delta G_o = -RT \ln K$
P.207	式(6-3)	$2\text{CO} + \text{O}_2 = \underline{\text{CO}}$	$2\text{CO} + \text{O}_2 = \underline{2\text{CO}}$
P.208	式(6-8)	$RT \ln P_{O_2} =$	$RT \ln P_{O_2} =$
		$\Delta G^\circ(6-6) - 2RT \ln P_{O_2} (P_{H_2} / P_{H_2O})$	$\Delta G^\circ(6-6) - 2RT (P_{H_2} / P_{H_2O})$
P.208	上から 15 行目	そして式 <u>6-4</u> から、	そして式 <u>6-5</u> から、
P.208	上から 19 行目	式 <u>6-6</u> は	式 <u>6-7</u> は
P.208	上から 21 行目	また式 <u>6-7</u> から、	また式 <u>6-8</u> から、