

頁	行(誤記箇所)	誤	正
12	9	酸素の酸化数は-2	酸素の酸化数は+2
16	コラム13,14行目	同位体には、 ³⁵ Cが75.76%, ³⁷ Cが24.24%	同位体には、 ³⁵ Clが75.76%, ³⁷ Clが24.24%
18	13,16,19行目	par	per
18	14	液1000g中に	溶液1000g中に
20	13	物質量は1.05×	物質量は1.054×
20	23	/_575×100	/575×100
21	式(1・12)	$a_i = f_i C_i$	$a_i = f_i C_i$
22	表1-4 無機イオンの項 13行目	PO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻
24	6行目の式	(0.793×0.942) = 0.907	(0.793×0.942 ²) = 0.889
27	練習問題1-5	BaCl ₂ 溶液が750mL	BaCl ₂ 溶液750mL
41	表2-2 名称と平衡定数の項 3行目	弱酸の解離定数	弱塩基の解離定数
59	図3-2グラフの右横	A ⁻²	A ²⁻
63	式(3・76)	ルートの中:Ca ² ・4Kw	Ca ² + 4Kw
69	メチルオレンジの構造式で酸性 色	N ⁺ (CO ₃) ₂	N ⁺ (CH ₃) ₂
74	コラム1行目	なお,「化学便覧」	「化学便覧」
76	下から7行目	K _{sp} = 1.81×10 ⁻⁵	K _{sp} = 1.81×10 ⁻¹⁰
89	コラム7行目	逆浸透等	逆浸透膜ろ過等
96	表5-1の二座配位子	o-phen	o-phen
99	最終行	hexacyanatoferate	hexacyanoferrate
105	12行目	-60.7kJ/mol	-60.5kJ/mol
105	18行目, 下から3行目	-23.5kJ/mol	-23.3kJ/mol
168	最も下のコラム3行目	学を復習	学の復習
168	問1-2の5)	式(1・10)に	式(1・1)
173	下から6行目	[HF]=	[HCN]=
177	解答4-6の3)	1.609×10 ⁻⁵ M, 1,498×10 ⁻⁵ M	1.609×10 ⁻⁵ , 1,498×10 ⁻⁵
179	解答5-3の最終行の分母	K ₁ K ₂ K ₃ [L] ²	K ₁ K ₂ K ₃ [L] ³