

「新版 大学生の化学 Introduction」 正誤表（第1刷, 第2刷）

No.	ページ	行・図表	誤	正	備考
1	巻頭	周期表		下記のNo. 2, 3の修正に従い、 周期表のアルカリ土類金属、典型元素、遷移金属の分類を修正 する。	
2	27	1-7-2, (2)	(2) BeとMgを除く 2族の元素をアルカリ土類金属,	(2) 2族の元素をアルカリ土類金属,	
3	27	1-7-2, (3)	(3) 1, 2, 12 ~18族の典型元素は, 2~ 11 族までの元素を遷移元素 ⁴⁶⁾ という。	(3) 1, 2, 13 ~18族の典型元素は, 2~ 12 族までの元素を遷移元素 ⁴⁶⁾ という。	
4	52	2-1-2, 第2段落	. . . 昇華圧曲線, 融解 圧 曲線, . . .	. . . 昇華圧曲線, 融解曲線, . . .	
5	53	例題2-1	 ただし, 氷の融解 熱 を. . . .,, 水の蒸発 熱 を. . . .とする。	 ただし, 氷の融解 エンタルピー を. . . .,, 水の蒸発 エンタルピー を. . . .とする。	
6	72	2-5-5	, 六方最密 格子	, 六方最密 構造	
7	84	3.2	0.54 molの水素と1.00 molのヨウ素を. . . ., ヨウ化水素が1.00 mol生じて平衡に達した。	0.54 0 molの水素と1.00 0 molのヨウ素を. . . ., ヨウ化水素が1.00 0 mol生じて平衡に達した。	
8	88	3-2-4, 第1段落	化学反応に伴う反応熱（エンタルピー）は,	化学反応に伴う反応熱（エンタルピー 変化量 ）は,	
9	89	図29 (a) 右下	H Cl(aq) + H ₂ O(l)	Na Cl(aq) + H ₂ O(l)	
10	92	表 20	H₂C₂O₄	(COOH)₂	H ₂ C ₂ O ₄ は誤りではないが、酢酸CH ₃ COOHと同様に示性式で書くほうが2価の酸であることを理解しやすい。
11	92	表 20	Fe (OH) ₃	Al (OH) ₃	水酸化鉄(III)は組成が複雑で、単純に組成式で表すことができないため、水酸化鉄(III)をこの表から除外し、代わりにAl(OH) ₃ を追加する。
12	99	表23	K ₂ CrO ₇	K ₂ Cr ₂ O ₇	
13	105	表24, 空気電池	(-)Zn NH₄Cl O ₂ (+)	(-)Zn KOH (aq) O ₂ (+)	
14	106	3.14	, O = 16,	, O = 16. 0 ,	
15	112	図33	有機化合物（プロパノール）の化学式	有機化合物（ 1 -プロパノール）の化学式	
16	122	4.16	環状 の炭素原子は. . .	環を構成する 炭素原子は. . .	
17	127	4-2-2, 第1段落	アルデヒド 基には極性のある. . .	ホルミル 基には極性のある. . .	
18	127	4-2-2, 第1段落	一方, アルデヒド 基の酸素原子と. . .	一方, ホルミル 基の酸素原子と. . .	
19	127	4-2-2, 第3段落	ベンゼン環に アルデヒド 基が結合した. . .	ベンゼン環に ホルミル 基が結合した. . .	
20	128	例題4-3	よって, C₃H₇ OHと. . . .	よって, CH₃CH₂CH₂ OHと. . . .	
21	155	表 A.7	AlK(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	AlK(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	
22	156	表 A.8	例: Cu ₂ CO ₃ 炭酸二水酸化二銅	例: Cu ₂ CO ₃ (OH) ₂ 炭酸二水酸化二銅(II)	
23	157	表 A.10	塩化水素 HCl ⇌ H ⁺ + Cl ⁻	塩化水素 HCl → H ⁺ + Cl ⁻	HClは強酸であるため「→」を用いる。
24	159	表 A.13	アンモニア NH ₄	アンモニア NH ₃	
25	167	表 A.21	C ₆ H ₆ + Cl → C ₆ H ₅ Cl + HCl	C ₆ H ₆ + Cl ₂ → C ₆ H ₅ Cl + HCl	
26	167	表 A.21	アセチレンからアルデヒドの合成	アセチレンから アセト アルデヒドの合成	
27	169	表 A.23	ε - カプロラ ン タム	ε - カプロラ ク タム	
28	169	表 A.23	ポリエチレンテレフタ レ ート	ポリエチレンテレフタ ラ ート	
29	169	表 A.23	ポリブチレンテレフタ レ ート	ポリブチレンテレフタ ラ ート	