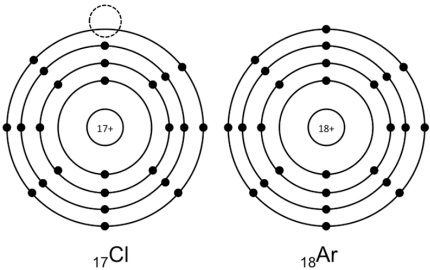
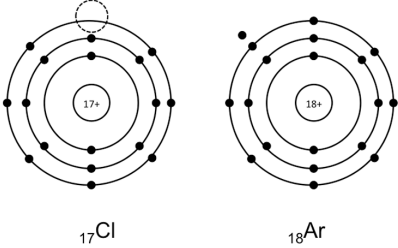


## 正誤表

野島 高彦 著「はじめて学ぶ化学」, 化学同人, 2012年4月30日第1版第1刷

ページ, 行	誤	正	備考
4 上から 7 行 目	1 <u>cm</u> は(1/1 000) m であり,	1 <u>mm</u> は(1/1 000) m であり,	単位の誤り
9 例題 1.8 解 答(a)	$2.5 \times 10^{-1} \text{L}$	$2.50 \times 10^{-1} \text{L}$	有効数字
11 下から 4 行目	水の密度を $1.00 \text{ g cm}^{-1}$ として計算せよ.	水の密度を $1.00 \text{ g cm}^{-3}$ として計算せよ.	単位の誤り
12 章末問題 5	純金の密度は $19.3 \text{ gcm}^{-3}$ である.	純金の密度は $19.3 \text{ g cm}^{-3}$ である.	空白を入れる
20 例題 2.3	${}_{16}\text{SI}$	${}_{16}\text{S}$	誤植
20 下から 4 行目	希ガス(rare gases)	希ガス(rare gas)	単数形に統一
24 下から 9 行目	$\text{Li}^+$ のイオン半径は <u>0.90</u> nm だが,	$\text{Li}^+$ のイオン半径は <u>0.090</u> nm だが,	桁の誤り
24 下から 9 行目	$\text{Na}^+$ のイオン半径は <u>1.16</u> nm で	$\text{Na}^+$ のイオン半径は <u>0.116</u> nm で	桁の誤り
24 表 2.3	半径/ <u><math>10^{-10}</math></u> m	半径/ <u><math>10^{-9}</math></u> m	桁の誤り
33 上から 8 行目	価電子数が規則的に変わり, 価電子数も規則的に変わる.	価電子数が規則的に変わる.	説明の重複
35 上から 9 行目	図 3.7	図 3.6	番号の誤り
37 下から 3 行目と 8 行目	オクテット側	オクテット則	誤字
38 図 4.2			
44 上から 6 行目	電気陰性度 <u>2.1</u> の H 原子と, 電気陰性度 <u>2.9</u> の Cl 原子が	電気陰性度 <u>2.20</u> の H 原子と, 電気陰性度 <u>3.16</u> の Cl 原子が	表 4.1 の値に揃える
52 図 5.4	${}_{12}^6\text{H}$	${}_{12}^6\text{C}$	誤字
52 図 5.4	${}_{16}^8\text{H}$	${}_{16}^8\text{O}$	誤字
62 Column 右段 3 行目	分子量	質量	用語の誤り

62 例題 5.11	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \underline{2}\text{H}_2\text{O}$	値の誤り
63 章末問題 4(d)	NaCl になる.	<u>6</u> NaCl になる.	脱字
64 章末問題 6	1 g の $\text{NaHCO}_3$	<u>1.00</u> g の $\text{NaHCO}_3$	有効数字 を考慮
67 表 6.1, 濃 度の定義, モ ル濃度	$\frac{\text{溶液の物質質量}[\text{mol}]}{\text{溶液の体積}[\text{L}]}$	$\frac{\text{溶質の物質質量}[\text{mol}]}{\text{溶液の体積}[\text{L}]}$	誤字
67 表 6.1, 濃 度の定義, 質 量モル濃度	$\frac{\text{溶質の物質質量}[\text{mol}]}{\text{溶質の質量}[\text{kg}]}$	$\frac{\text{溶質の物質質量}[\text{mol}]}{\text{溶媒の質量}[\text{kg}]}$	誤字
75 上から 7 行目	= 0.0300 L = 30.0 mL	= 0.00600 L = 6.00 mL	計算の誤 り
75 上から 8 行目	NaCl 水溶液を <u>30.0 mL</u> とり,	NaCl 水溶液を <u>6.00 mL</u> とり,	計算の誤 り
76 下から 5 行目	$(1.0 \text{ mol L}^{-1})(y) =$ $(0.050 \text{ mol L}^{-1})(0.250 \text{ L})$	$(\underline{1.00} \text{ mol L}^{-1})(y) =$ $(\underline{0.0500} \text{ mol L}^{-1})(0.250 \text{ L})$	有効数字 は 3 桁
76 下から 4 行目	$y = (0.050 \text{ mol L}^{-1})(0.250 \text{ L})/(1.0$ $\text{mol L}^{-1}) = \dots$	$y = (\underline{0.0500} \text{ mol L}^{-1})(0.250 \text{ L})/(\underline{1.00} \text{ mol}$ $\text{L}^{-1}) = \dots$	有効数字 は 3 桁
77 下から 12 行目	このときに必要となる $3.0 \text{ mol L}^{-1}$ の...	このときに必要となる <u>3.00</u> $\text{mol L}^{-1}$ の...	有効数字 は 3 桁
77 下から 11 行目	<u>2.0</u> $\text{mol L}^{-1}$ の NaCl ...	<u>2.00</u> $\text{mol L}^{-1}$ の NaCl ...	有効数字 は 3 桁
80 下から 7 行目	「CuO による $\text{H}_2$ の還元反応」	「CuO による $\text{H}_2$ の酸化反応」	誤字
84 下から 8 行目	(vi)単原子イオン中の原子の酸化数 の総和は	(vi)多原子イオン中の原子の酸化数の総 和は	誤字
85 例題 7.5(a)	$\text{CaCO}_3 + \underline{\text{H}_2\text{O}} \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	$\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	式の誤り
86 解答 7.6, 2 行目	$\text{FeCl}_3$	$\text{FeCl}_2$	誤字
100 まとめ 5 行目	気体から液体に変化するときに吸 収する	気体から液体に変化するときに放出する	誤字
105 例題 9.5 下から 2 行目	$\dots / (\underline{101.3} \times 10^5 \text{ Pa})$ $= 12.2 \times \underline{10}^{-5} \text{ m}^3 = 1.22 \times \underline{10}^{-4} \text{ m}^3$	$\dots / (\underline{1.013} \times 10^5 \text{ Pa})$ $= 12.2 \times \underline{10}^{-3} \text{ m}^3 = 1.22 \times \underline{10}^{-2} \text{ m}^3$	桁の誤り
107 図 9.5 「 $n_A RT/V$ 」の 右隣	$nRT/V$	$n_B RT/V$	脱字
107 図 9.5 上 記の右隣	$nRT/V$	$n_C RT/V$	脱字
112 上から 4	... を等 <u>合</u> で結ぶ	... を等 <u>号</u> で結ぶ	誤字

行目			
120 解答 10.4, 2 行目	{C(黒鉛)の生成熱 + H <sub>2</sub> O(気)の生成熱} - {(CO の生成熱) + (H <sub>2</sub> の生成熱)}	{(CO の生成熱) + (H <sub>2</sub> の生成熱)} - {C(黒鉛)の生成熱 + H <sub>2</sub> O(気)の生成熱}	式の誤り
120 解答 10.4, 3 行目	H <sub>2</sub> O(気)の生成熱 - CO の生成熱	CO の生成熱 - H <sub>2</sub> O(気)の生成熱	式の誤り
136 章末問題 8	(c) CO <sub>2(g)</sub> を加える.	(c) CO <sub>(g)</sub> を加える.	誤植
140 上から 9 行目	$\frac{\text{(溶液の質量)}}{\text{(飽和溶液の質量)}}$	$\frac{\text{(溶質の質量)}}{\text{(飽和溶液の質量)}}$	誤字
141 下から 5 行	30 g	30.0 g	有効数字 は 3 桁
148 章末問題 3		「20 °Cにおける KNO <sub>3</sub> の密度は 1.16 g cm <sup>-3</sup> である。」を追加	
148 章末問題 6, 1 行目	147 g の塩化カルシウム二水和物 Ca(OH) <sub>2</sub> · 2H <sub>2</sub> O	147 g の塩化カルシウム二水和物 CaCl <sub>2</sub> · 2H <sub>2</sub> O	化学式の 誤り
148 章末問題 6, 4 行目	Ca(OH) <sub>2</sub> のモル質量を	CaCl <sub>2</sub> のモル質量を	化学式の 誤り
162, 14.2.2	水と塩化水素の反応	水と酢酸の反応	誤字
181 例題 15.4, 3 行目		「周期表を見てもよい。」を削除.	
181 例題 15.4, 7 行目	62.5 mg	625 mg	桁の誤り