

「化学 - 基本の考え方を学ぶ (上)」(第1版第3刷) 正誤表

ページ	行	誤	正
17	9	四捨五入して 53.28 g とする	四捨五入して 53.28 L とする
	11	四捨五入して 0.000514 kg	四捨五入して 0.000514 kg mL ⁻¹
	12	5.14×10^{-4} kg mL	5.14×10^{-4} kg mL ⁻¹
25	欄外	アリストテレス Alistotle	アリストテレス Aristotle
42	例題 2.4 練習問題	(b) Li ₂ ClO ₃	(b) LiClO ₃
46	欄外	オキソアニオン oxoanin	オキソアニオン oxoanion
49	キーワード	オキソアニオン oxoanin	オキソアニオン oxoanion
56	下から 5	$25.1 \text{ g S} \times \frac{1 \text{ mol S}}{32.07 \text{ g S}} \times$	$25.1 \text{ g S} \times \frac{1 \text{ mol S}}{32.07 \text{ g S}} \times$
	下から 4	3.06×10^{23} 個の硫黄原子が	4.71×10^{23} 個の硫黄原子が
72	18	$16.0 \text{ g H}_2 \times \frac{1 \text{ mol N}_2}{2.016 \text{ g H}_2}$	$16.0 \text{ g H}_2 \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{2.016 \text{ g H}_2}$
75	図 3.9	(説明文の上) CO ₂	CO
78	例題 3.16 解答 7	$\frac{1 \text{ mol TiCl}_4}{189.68 \text{ g TiCl}_4} \times \frac{1 \text{ mol Ti}}{1 \text{ mol TiCl}_4}$	$\frac{1 \text{ mol TiCl}_4}{189.67 \text{ g TiCl}_4} \times \frac{1 \text{ mol Ti}}{1 \text{ mol TiCl}_4}$
	例題 3.16 解答 16	$\times \frac{47.88 \text{ g Ti}}{1 \text{ mol Ti}} = 7.18 \times 10^6 \text{ g Ti}$	$\times \frac{47.87 \text{ g Ti}}{1 \text{ mol Ti}} = 7.18 \times 10^6 \text{ g Ti}$
106	例題 4.8 右カラム 2	1.9602 g の AgCl に	1.3602 g の AgCl に
114	19	1 N = 1 kg m s ⁻¹	1 N = 1 kg m s ⁻²
162	例題 6.7 左カラム 7	鉛の質量と比熱容量で	水の質量と比熱容量で
169	練習問題の 解答 6.3	$-6.47 \times 10^3 \text{ kJ mol}^{-1}$	$-6.47 \times 10^3 \text{ kJ}$
173	下から 3	何か根本的なもの欠けて	何か根本的なものが欠けて
194	B の 2p ¹ の 原子軌道 表示	$\uparrow\downarrow$	\uparrow
196	例題 7.9 確認 1	例題 7.6 で得られた	例題 7.7 で得られた

207	表 8.1	$\text{Li}[\text{He}]2s^1$ $\text{Be}[\text{He}]2s^2$ $\text{Na}[\text{Ne}]2s^1$ $\text{Mg}[\text{Ne}]2s^2$ $\text{K}[\text{Ar}]2s^1$ $\text{Ca}[\text{Ar}]2s^2$ $\text{Rb}[\text{Kr}]2s^1$ $\text{Sr}[\text{Kr}]2s^2$ $\text{Cs}[\text{Xe}]2s^1$ $\text{Ba}[\text{Xe}]2s^2$ $\text{Fr}[\text{Rn}]2s^1$ $\text{Ra}[\text{Rn}]2s^2$	$\text{Li} [\text{He}]2s^1$ $\text{Be} [\text{He}]2s^2$ $\text{Na} [\text{Ne}]3s^1$ $\text{Mg} [\text{Ne}]3s^2$ $\text{K} [\text{Ar}]4s^1$ $\text{Ca} [\text{Ar}]4s^2$ $\text{Rb} [\text{Kr}]5s^1$ $\text{Sr} [\text{Kr}]5s^2$ $\text{Cs} [\text{Xe}]6s^1$ $\text{Ba} [\text{Xe}]6s^2$ $\text{Fr} [\text{Rn}]7s^1$ $\text{Ra} [\text{Rn}]7s^2$
207	下から 16	外殻電子配置 ns^2np^4 を	外殻電子配置 ns^2np^2 を
222	13	$2\text{NaH}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\longrightarrow 2\text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$	$\text{NaH}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\longrightarrow \text{NaOH}(\text{aq}) + \text{H}_2(\text{g})$
232	練習問題の 解答 8.1	(b) 典型元素である,	(b) 主要族元素である,
238	21	(表 8.3 をみよ)	(表 8.2 をみよ)
240	欄外 赤字 5	番号に, また 3~17	番号に, また 13~17
246	例題 9.3 上から 4	電気陰性度小さい	電気陰性度が小さい
265	下から 2	位置することとなる.	位置することになる.
274	15	たとえば, HCl , CO_2 , NO の	たとえば, HCl , CO , NO の
279	4	C 原子はその基底状態に	C 原子はその基底状態に
303	2	最初の 4 個は気体あり,	最初の 4 個は気体であり,
316	4	11.4). それぞれの炭素原子は	11.14). それぞれの炭素原子は
326	考え方の 復習 1	下記の図は,	右に示した図は,
329	考え方の 復習 1	下記の図は,	右に示した図は,