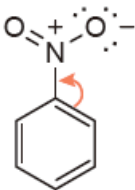
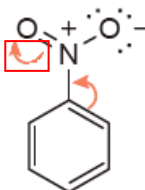


この度は、「薬ゼミのわかりやすい薬学基礎本 化学」をご購入いただき、誠に有難うございます。  
 本書について、以下のとおり補足及び訂正させていただきます。  
 ご迷惑をお掛け致しまして申し訳ございませんが、何卒宜しくお願い申し上げます。

薬学ゼミナール編集 薬ゼミのわかりやすい薬学基礎本〔改訂第4版〕 化学  
 補足及び訂正一覧表

	訂正前	訂正後
P16 例題 ④問題・解答	$C_2H_2$	$C_2H_4$
P25 例題 ③解答		
P27 1 図	氷（個体）	氷（ <u>固体</u> ）
P30 ②水の状態変化と水素結合 下から2行目	……、氷よりも密度が小さくなる。	……、氷よりも密度が <u>大きくなる</u> 。
P35 例題 ④問題	8.0 mol のビタミン C…	$8.0 \times 10^{-3}$ mol のビタミン C…
P72 弱塩基の pOH	$K_a = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = \frac{c\alpha \times c\alpha}{c(1-\alpha)} = \frac{c\alpha^2}{(1-\alpha)}$ 弱塩基では電離度 $\alpha$ は 1 よりかなり小さいので、 $1-\alpha$ を 1 とみなし $K_a \doteq c\alpha^2$ のような……	$K_b = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = \frac{c\alpha \times c\alpha}{c(1-\alpha)} = \frac{c\alpha^2}{(1-\alpha)}$ 弱塩基では電離度 $\alpha$ は 1 よりかなり小さいので、 $1-\alpha$ を 1 とみなし $K_b \doteq c\alpha^2$ のような……
P73 例題 ⑤解説	$[H^+] = 3.0 \dots\dots$	$[OH^-] = 3.0 \dots\dots$
P79 例題 ②解答	②8.0mL	② <u>16.0mL</u>
P79 例題 ②解説	……よって、 $V=8.0\text{mL}$	……よって、 $V=$ <u>16.0mL</u>
P85 ②電池の原理	【正極】還元反応が進行 $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$	【正極】還元反応が進行 <u><math>2H^+ + 2e^- \rightarrow H_2</math></u>
P116 ③不飽和炭化水素の名称 例 but-2-yne	$H_3C=C \overset{1}{\overset{2}{\equiv}} C \overset{3}{\overset{4}{-}} CH_3$	$H_3C \overset{1}{\overset{2}{\square}} C \overset{3}{\overset{4}{\equiv}} C - CH_3$
P122 (2) 見出し・本文	マルコウニコウ則	マルコウニコ <u>フ</u> 則

P158 カルボン酸誘導体の反応マップ		
P163	マルコウニコウ則	マルコウニコフ則

薬学ゼミナール編集 薬ゼミのわかりやすい薬学基礎本〔改訂第4版〕化学 解答と解説  
補足及び訂正一覧表

	訂正前	訂正後
P10 問1	A : 固体 B : 気体 C : 液体	A : 固体 B : <u>液体</u> C : <u>気体</u>