

正誤表・更新情報

本書中に訂正・更新箇所等がございました。お手数をお掛けしますが、下記ご参照頂けますようお願い申し上げます（2018年7月18日）

■第1版 第1刷（2017年12月1日発行）の修正・更新箇所

頁	場所	修正前	修正後	補足	掲載
第3章					
84	下から10行目	例えば水だけの場合は1ですが、	例えば水だけの場合は1g/mLですが、		18/02/20
92	質量モル濃度を求める計算式			※1を参照	18/06/25
106	薄口醤油の使用量xを求める計算式			※2を参照	18/06/25
第4章					
114	図7			※3を参照	18/06/25
114	上から7行目	10.130 Paです。	101.300 Paです。		18/06/25
第5章					
151	下から3行目	(例題) 0.010 mol/L酢酸水溶液のpHを求めよ。	(例題) 0.10 mol/L酢酸水溶液のpHを求めよ。		18/07/18
152	上から3行目	$[H^+] = 0.010 \times 0.020 = 0.002 \text{ mol/L} = 2.0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$	$[H^+] = 0.10 \times 0.020 = 0.002 \text{ mol/L} = 2.0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$		18/07/18

図表

※1 赤四角で囲んだ箇所につきまして、値を訂正いたします。

$$\begin{aligned} \text{質量モル濃度 (mol/kg)} &= \frac{\text{溶質の物質質量 (mol)}}{\text{溶媒の質量 (kg)}} \\ &= \frac{0.75 \text{ (mol)}}{\frac{100}{1000} \text{ (kg)}} = 0.75 \times \frac{1000}{100} \\ &= 7.5 \end{aligned}$$

※2 赤四角で囲んだ箇所につきまして、値を訂正いたします。

$$\begin{aligned} x \text{ (g)} \times \frac{16}{100} &= 0.8 \text{ (g)} \\ x \text{ (g)} &= 0.8 \text{ (g)} \times \frac{100}{16} = 5 \text{ (g)} \end{aligned}$$

※3 赤四角で囲んだ箇所につきまして、値を訂正いたします。

