

「改訂版 化学 教授資料」(化学313) 訂正のお願い

常日頃は弊社書籍をお使いいただき、厚く御礼申し上げます。

さて、大変恐縮に存じますが、本書に下記の誤りがございました。心よりお詫び申し上げますとともに訂正内容についてご報告させていただきます。

誠に恐れ入りますが、ご指導の際にはご留意を賜りますようお願い申し上げます。

不備を残しまして、ご迷惑をおかけいたしますこと、重ねてお詫び申し上げます。

訂正箇所		原文	訂正文																																
頁	行																																		
103	下表	(リチウム二次電池の「正極」) $\text{Li}_{1-x}\text{CoC}_2$	$\text{Li}_{1-x}\text{CoO}_2$																																
307	右段下	<table border="1"> <tr><td></td><td>(A)</td><td>(C)</td></tr> <tr><td>(A)</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>(C)</td><td>1.06V</td><td></td></tr> <tr><td>(E)</td><td><u>1.46V</u></td><td><u>0.38V</u></td></tr> </table>		(A)	(C)	(A)			(C)	1.06V		(E)	<u>1.46V</u>	<u>0.38V</u>	<table border="1"> <tr><td></td><td>(A)</td><td>(C)</td></tr> <tr><td>(A)</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>(C)</td><td>1.06V</td><td></td></tr> <tr><td>(E)</td><td><u>0.38V</u></td><td><u>1.46V</u></td></tr> </table>		(A)	(C)	(A)			(C)	1.06V		(E)	<u>0.38V</u>	<u>1.46V</u>								
	(A)	(C)																																	
(A)																																			
(C)	1.06V																																		
(E)	<u>1.46V</u>	<u>0.38V</u>																																	
	(A)	(C)																																	
(A)																																			
(C)	1.06V																																		
(E)	<u>0.38V</u>	<u>1.46V</u>																																	
307	右段下	<table border="1"> <tr><td></td><td>(B)</td><td>(D)</td></tr> <tr><td>(B)</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>(D)</td><td>1.08V</td><td></td></tr> <tr><td>(F)</td><td><u>1.44V</u></td><td><u>0.40V</u></td></tr> </table>		(B)	(D)	(B)			(D)	1.08V		(F)	<u>1.44V</u>	<u>0.40V</u>	<table border="1"> <tr><td></td><td>(B)</td><td>(D)</td></tr> <tr><td>(B)</td><td></td><td></td></tr> <tr><td>(D)</td><td>1.08V</td><td></td></tr> <tr><td>(F)</td><td><u>0.40V</u></td><td><u>1.44V</u></td></tr> </table>		(B)	(D)	(B)			(D)	1.08V		(F)	<u>0.40V</u>	<u>1.44V</u>								
	(B)	(D)																																	
(B)																																			
(D)	1.08V																																		
(F)	<u>1.44V</u>	<u>0.40V</u>																																	
	(B)	(D)																																	
(B)																																			
(D)	1.08V																																		
(F)	<u>0.40V</u>	<u>1.44V</u>																																	
308	左段上	<table border="1"> <tr><td></td><td>(A)</td><td>(C)</td><td>(E)</td></tr> <tr><td>(B)</td><td></td><td>1.07V</td><td>0.41V</td></tr> <tr><td>(D)</td><td>1.09V</td><td></td><td><u>1.44V</u></td></tr> <tr><td>(F)</td><td><u>1.48V</u></td><td><u>0.37V</u></td><td></td></tr> </table>		(A)	(C)	(E)	(B)		1.07V	0.41V	(D)	1.09V		<u>1.44V</u>	(F)	<u>1.48V</u>	<u>0.37V</u>		<table border="1"> <tr><td></td><td>(A)</td><td>(C)</td><td>(E)</td></tr> <tr><td>(B)</td><td></td><td>1.07V</td><td>0.41V</td></tr> <tr><td>(D)</td><td>1.09V</td><td></td><td><u>1.48V</u></td></tr> <tr><td>(F)</td><td><u>0.37V</u></td><td><u>1.44V</u></td><td></td></tr> </table>		(A)	(C)	(E)	(B)		1.07V	0.41V	(D)	1.09V		<u>1.48V</u>	(F)	<u>0.37V</u>	<u>1.44V</u>	
	(A)	(C)	(E)																																
(B)		1.07V	0.41V																																
(D)	1.09V		<u>1.44V</u>																																
(F)	<u>1.48V</u>	<u>0.37V</u>																																	
	(A)	(C)	(E)																																
(B)		1.07V	0.41V																																
(D)	1.09V		<u>1.48V</u>																																
(F)	<u>0.37V</u>	<u>1.44V</u>																																	
308	12	…起電力の和は1.43~ <u>1.54V</u> となり、…	…起電力の和は1.43~ <u>1.53V</u> となり、…																																
310	23	$\text{Br}^- : \underline{2.0} \times 10^{-3} \text{mol}$	$\text{Br}^- : \underline{1.0} \times 10^{-3} \text{mol}$																																
310	31	(分子) …+5× <u>2.0</u> ×10 ⁻³) ²	(分子) …+5× <u>1.0</u> ×10 ⁻³) ²																																
310	32	$\simeq \underline{5.3} \times 10^{-4} (\text{mol}^3/\text{L}^3) > K_{\text{sp}}$	$\simeq \underline{1.7} \times 10^{-4} (\text{mol}^3/\text{L}^3) > K_{\text{sp}}$																																

337	右段3	$v = -\frac{(0.015-0.06)\text{mol/L}}{(120-90)\text{s}}$ $= 1.5 \times 10^{-3} \text{ mol/(L}\cdot\text{s)}$	$v = -\frac{(0.03-0.06)\text{mol/L}}{(120-90)\text{s}}$ $= 1 \times 10^{-3} \text{ mol/(L}\cdot\text{s)}$
-----	-----	--	---

※お持ちの刷では、上記の訂正内容が修正済みの場合がございます。

記述の更新等に関するお知らせ

2019年5月20日に国際単位系（SI）が改定されたことを受け、下記の記述の更新がございます。ご指導の際にはご留意を賜りますようお願い申し上げます。

頁	行	更新前	更新後
106	左段 32	<p>1 A（アンペア）の電流が1秒間流れると 1 C（クーロン）の電気量であるという定 義が記載されているが、このことを用い て……（以下略）</p>	<p>1 A（アンペア）の電流が1秒間流れたとき の電気量は1 C（クーロン）である。しか し、このことを用いて……（以下略）</p>

※お持ちの刷では、上記の更新内容が修正済みの場合がございます。

以上