

平成 21 年度用高等学校理科 高等学校 化学Ⅱ 改訂版 (化Ⅱ011)

平成 22 年度用教科書では以下について訂正致します。ご迷惑をお掛け致しますこと、謹んでお詫び申し上げますと共に、ご指導に際しまして、ご配慮戴きますようお願い申し上げます。 (株)新興出版社啓林館編集部

訂正箇所		原 文	訂 正 文
頁	行		
26	5	充填率	充填率
48	3	分圧は	分圧の比は
67	図14	(図中文字) STM ^{*1}	STM ^{*2}
72	17	1.85 Kとして、	1.85 K・kg/molとして、
86	発展	(表中文字) -4.06	-4.07
	27	-4.06	-4.07
	28	(2箇所) 1.86	1.87
225	3	100～500個の	100～1000個程度の

改善のための訂正

訂正箇所		原 文	訂 正 文
頁	行		
前見返し		(キャプション) 最新(2008年)	最新(2009年)
10	図8	(図中文字) 価電子数	価電子の数
46	28	何Paか。	何Paか。原子量O=16
91	19	主な理由を	最も大きな理由を
136	19-23	スクロース水溶液はそのままでは還元性を示さない。還元性をもたせるには、どのような操作を	スクロースの水溶液はそのままでは還元性を示さない。還元性をもたせるには、どんな操作を