

平成 20 年度用高等学校理科 高等学校 化学 I 改訂版 (化 I 018)

平成 21 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		
前見返し		(キャプション) <u>4桁</u> の	<u>4桁</u> の
10	図1	(図中文字) ネオン 0.018	ネオン 0.0018
156	12	p.77表1,	p.75表1,
224	表2	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{CH}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
234	式27	(式中文字) <u>マイレン酸</u>	<u>マレイン酸</u>

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) <u>最新(2007年)</u> (亜鉛 ₃₀ Znの原子量) 65. <u>41</u> (モリブデン ₄₂ Moの原子量) 95. <u>94</u> (イッテルビウム ₇₀ Ybの原子量) 173. <u>0</u>	<u>最新(2008年)</u> 65. <u>38</u> 95. <u>96</u> 173. <u>1</u>
77	6	+H ₂ O+	+H ₂ O(液)+
	16	+2H ₂ O+	+2H ₂ O(液)+
	図6	(図中文字) +H ₂ O+ +2H ₂ O	+H ₂ O(液)+ +2H ₂ O(液)
112	18	-2, 0, <u>+2, +4, +6</u>	-2, 0, +4, +6
120	24	(0.4V程度まで直ぐに	(最初は約1.1Vを示すが、 <u>0.4V程度まで直ぐに</u>
122	9	酸化鉛(IV)PbO ₂ ,	酸化鉛(IV)PbO ₂ (<u>褐色</u>),
128	4図	(直流用電流計中の記号を最新の電気用図記号に合わせた図に差し替え)	
139	2図		
178	17	比較的軟らかい <u>暗灰色</u> の重金属	比較的軟らかい <u>白色</u> の重金属
	図20	(図中文字) <u>暗灰色光沢</u>	<u>白色</u> 、 <u>空気中では表面が酸化されて暗灰色</u>
178	図20	(図中文字) <u>さまざまな形</u>	<u>様々な形</u>
243	22	還元性を示す化合物を	<u>銀鏡反応など還元性を示す化合物を</u>
256	19-20	解熱鎮痛剤として内服薬に	解熱鎮痛剤や <u>抗血栓薬</u> として内服薬に
265	図26	(p-ヒドロキシアゾベンゼンの構造式) -N ₂ -	- <u>N=N</u> -