

平成 21 年度用高等学校理科 高等学校 化学 I 改訂版 (化 I 018)

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		
294	左段	水晶石	氷晶石

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)
22	15	化学的性質は同じである	化学的性質は <u>ほぼ</u> 同じである
72	23	温度が T [K] 上昇	温度が ΔT [K] 上昇
	25	$Q = mcT$	$Q = mc\Delta T$
103	図1	(図中文字) 酸化銅ができる	酸化銅(II)ができる
153	表8	(表中文字) 褐色, ゴム状	褐色*1, ゴム状
	*1	になる。	になる。 <u>また, ゴム状硫黄は, 高純度のものでは黄色になる。</u>
160	図17	(普通のゴム栓・ゴム管をシリコン製のものに変更)	
161	11	黄リンが	黄リン(白リンともいう)が
167	17	(融点318°C)は, <u>工業的に</u>	(融点318°C) ^{*2} は, <u>工業的に</u>
	29	(脚注追加)	<u>*2 カセイ(苛性)ソーダともいわれる。</u>
169	1	炭酸ソーダともいわれる <u>白色固体</u>	炭酸ソーダともいわれる ^{*1} <u>白色固体</u>
	22	する。 ^{*1} <u>する。</u>	する。 ^{*2} <u>する。</u>
	28	(脚注追加)	<u>*1 無水塩はソーダ灰, 十水和物は洗濯ソーダともいわれる。</u>
		*1 炭酸ナトリウム	*2 炭酸ナトリウム
209	16	質量分析器による	質量分析計による
215	6	エチレンが	エチレン ^{*2} が
		(脚注追加)	<u>*2 かすかに甘い臭いのある無色の気体。</u>
227	2	こうこうせんじょうざい 口 <u>腔</u> 洗浄剤や	こうこうせんじょうざい 口 <u>腔</u> 洗浄剤や
258	10-11	<u>継</u> いで	<u>次</u> いで