

平成 20 年度用高等学校理科 高等学校 化学Ⅱ 改訂版 (化Ⅱ011)

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		
9	図7	(図中文字) $\text{Na}^+ : \frac{1}{8} \times 8 + \frac{1}{2} \times 6 = 4 (\text{個})$ $\text{Cl}^- : \frac{1}{4} \times 12 + 1 = 4 (\text{個})$	$\text{Na}^+ : \frac{1}{4} \times 12 + 1 = 4 (\text{個})$ $\text{Cl}^- : \frac{1}{8} \times 8 + \frac{1}{2} \times 6 = 4 (\text{個})$
67	26	走査型ネル顕微鏡	走査型トンネル顕微鏡
77	16	<u>Δ</u> H ₂ O ₂	<u>Δ</u> [H ₂ O ₂]
189	図18	(図中文字) 30%加流	30%加硫

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) <u>65.41</u> (モリブデン ₄₂ Moの原子量) <u>95.94</u> (イッテルビウム ₇₀ Ybの原子量) <u>173.0</u>	<u>最新(2008年)</u> <u>65.38</u> <u>95.96</u> <u>173.1</u>
31	24-25	放出される <u>ので</u> 、物質の温度は、 <u>凝固点まで上がる</u> 。	放出されて、物質の温度は凝固点まで上がり、 <u>その後は全体が凝固するまで一定温度となる</u> 。
52	15	CO ₂ : <u>0.62</u> × 10 ⁵ Pa	CO ₂ : <u>6.23</u> × 10 ⁴ Pa
75	図2	(右側のふたまた試験管で、ゴム栓下の傷に見える線を削除)	
111	16	ど <u>の</u> ような関係	ど <u>ん</u> な関係
191	図24	(ドーム球場の屋根が閉じているものに変更)	
258-259	27-1	から、 <u>さまざま</u>	から <u>様々な</u>
295	9	<u>さまざま</u>	<u>様々な</u>
296	3	の増加 <u>とともに</u>	の増加 <u>に伴って</u>