

平成 29 年度用高等学校教科書「改訂版 新編化学基礎／化基 320」 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、現在ご指導いただいております標記教科書におきまして、下記の訂正を行いました。誠に恐れ入りますが、この訂正に関しまして、生徒の皆様にご周知いただきますようお願い申し上げます。

なお、この訂正内容は、平成 30 年度供給の教科書では修正済みでございます。

教科用図書検定規則に基づき訂正をお知らせするとともに、ご迷惑をおかけいたしますこと、書面をもちまして、深くお詫び申し上げます。

頁	行	原文	訂正文
137	下表		
171	右段 30	④ 密度が <u>1.83 g/L</u> の溶液 <u>36.6 g</u> の体積は何 L か。	④ 密度が <u>1.83 kg/L</u> の溶液 <u>36.6 kg</u> の体積は何 L か。
173	右段 52	D (p.128) (1) $2\text{KMnO}_4 + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4$ → $2\text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 10\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$ (2) <u>0.015 mol/L</u>	D (p.128) (1) $2\text{KMnO}_4 + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_4$ → $2\text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 10\text{CO}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$ (2) <u>0.0150 mol/L</u>
P	左上	 <p>硫酸 <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math></p> <p>①無色・液体②強酸。酸化剤。加熱すると強い酸化作用を示す。密度が大きい。不揮発性。脱水作用がある。③肥料や薬品の原料、鉛蓄電池の電解液 ▶ p.103</p>	 <p>硫酸 <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math></p> <p>①無色・液体②強酸。酸化剤。加熱すると強い酸化作用を示す。密度が大きい。不揮発性。脱水作用がある。③肥料や薬品の原料、鉛蓄電池の電解液 ▶ p.103</p>
後見 返し	第 7 周期		

## 平成 30 年度用高等学校教科書「改訂版 新編化学基礎／化基 320」 更新・記述変更のお知らせ

日本化学会原子量専門委員会の発表に基づき、以下の元素の原子量について、文部科学省に更新の申請を行い承認されましたので、標記教科書につきましては、平成 30 年度供給の教科書より、周期表を更新いたします。

また、下記の記述および関連の箇所につきまして、文部科学省に変更の申請を行い承認されましたので、あわせて平成 30 年度供給の教科書より、記述を変更いたします。

頁	行	原文	訂正文
前見 返し	第 7 周期		
37	13	<u>希ガス元素</u>	<u>貴ガス元素</u> (または <u>希ガス元素</u> ) ※

※ その他の箇所でも、「希ガス元素」や「希ガス」を、「貴ガス元素」や「貴ガス」に変更いたします。