

令和4年度用高等学校教科書「高等学校 化学基礎／化基709」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、下記のような訂正がございます。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、訂正の内容は弊社ウェブサイト内(<https://www.chart.co.jp/top/teisei/>)にも掲載いたします。また、この訂正内容は、令和5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、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
195	9	陰極 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-} \xrightarrow{\text{還元}} \text{Cu}$ (7)	陰極 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-} \xrightarrow{\text{還元}} \text{Cu}$ (8)
	10	陽極 $2\text{Cl}^{-} \xrightarrow{\text{酸化}} \text{Cl}_2 + 2\text{e}^{-}$ (8)	陽極 $2\text{Cl}^{-} \xrightarrow{\text{酸化}} \text{Cl}_2 + 2\text{e}^{-}$ (9)
196	7	陰極 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-} \xrightarrow{\text{還元}} \text{Cu}$ (9)	陰極 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-} \xrightarrow{\text{還元}} \text{Cu}$ (10)
	8	陽極 $\text{Cu} \xrightarrow{\text{酸化}} \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-}$ (10)	陽極 $\text{Cu} \xrightarrow{\text{酸化}} \text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^{-}$ (11)

記述の更新等に関するお知らせ

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、令和5年度供給の教科書より次のように記述を変更いたします。教科用図書検定規則に基づきお知らせいたします。

なお、訂正の内容は弊社ウェブサイト(<https://www.chart.co.jp/top/teisei/>)にも掲載いたします。

頁	行	原文	訂正文
前①			

※ リチウムの原子量が3桁になったことに伴い、周期表の下の注釈に下記の記述を追加いたしました。
「 ${}^3\text{Li}$ は天然の同位体の存在比に大きな変動幅があるため、原子量が3桁になっている。」

令和4年度用高等学校教科書「高等学校 化学基礎／化基709」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、下記のような訂正がございます。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、訂正の内容は弊社ウェブサイト内 (<https://www.chart.co.jp/top/teisei/>) にも掲載いたします。また、この訂正内容は、令和5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、書面をもちまして、深くお詫び申し上げます。

該当箇所	原文(誤)
37 ページ 図 3	
	