

## 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いる標記教科書に、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		<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 10%;">族 周期</td> <td style="width: 10%;">1</td> <td style="width: 10%; text-align: center;"> </td> <td style="width: 10%;">2</td> <td style="width: 10%; text-align: center;"> </td> </tr> <tr> <td>1</td> <td style="text-align: center;">   水素 <b>1H</b> 1.008                 </td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>—</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>2</td> <td style="text-align: center;">   リチウム <b>3Li</b> 6.941                 </td> <td style="text-align: center;">   ベリリウム <b>4Be</b> 9.012                 </td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>—</td> <td>Lithium</td> <td>Beryllium</td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	族 周期	1		2		1	 水素 <b>1H</b> 1.008				—					2	 リチウム <b>3Li</b> 6.941	 ベリリウム <b>4Be</b> 9.012			—	Lithium	Beryllium			<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 10%;">族 周期</td> <td style="width: 10%;">1</td> <td style="width: 10%; text-align: center;"> </td> <td style="width: 10%;">2</td> <td style="width: 10%; text-align: center;"> </td> </tr> <tr> <td>1</td> <td style="text-align: center;">   水素 <b>1H</b> 1.008                 </td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>—</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>2</td> <td style="text-align: center;">   リチウム <b>3Li</b> 6.94                 </td> <td style="text-align: center;">   ベリリウム <b>4Be</b> 9.012                 </td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>—</td> <td>Lithium</td> <td>Beryllium</td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	族 周期	1		2		1	 水素 <b>1H</b> 1.008				—					2	 リチウム <b>3Li</b> 6.94	 ベリリウム <b>4Be</b> 9.012			—	Lithium	Beryllium		
族 周期	1		2																																																		
1	 水素 <b>1H</b> 1.008																																																				
—																																																					
2	 リチウム <b>3Li</b> 6.941	 ベリリウム <b>4Be</b> 9.012																																																			
—	Lithium	Beryllium																																																			
族 周期	1		2																																																		
1	 水素 <b>1H</b> 1.008																																																				
—																																																					
2	 リチウム <b>3Li</b> 6.94	 ベリリウム <b>4Be</b> 9.012																																																			
—	Lithium	Beryllium																																																			

※ 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5月  
数研出版株式会社

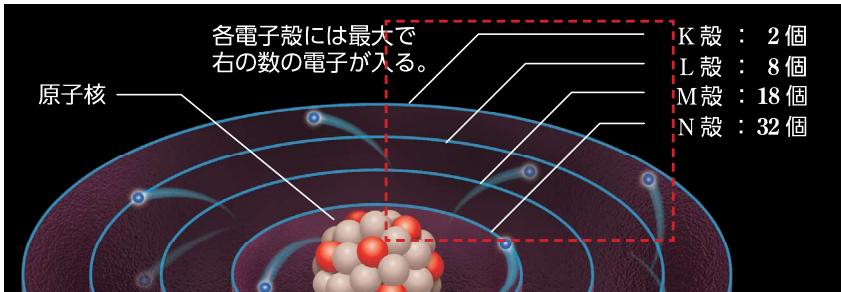
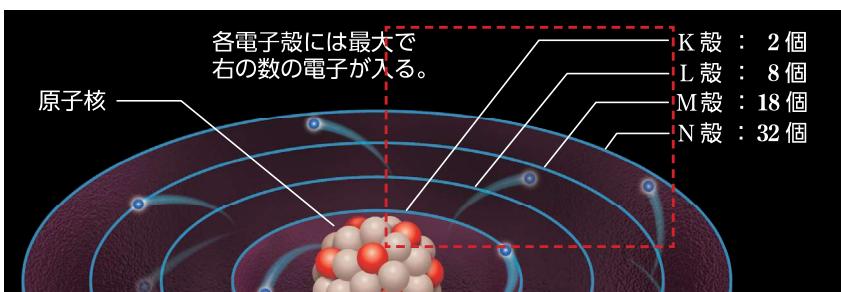
## 令和4年度用高等学校教科書「高等学校 化学基礎／化基709」訂正のお願い

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いる標記教科書に、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	 <p>各電子殻には最大で右の数の電子が入る。</p> <p>K殻 : 2個 L殻 : 8個 M殻 : 18個 N殻 : 32個</p>
	 <p>各電子殻には最大で右の数の電子が入る。</p> <p>K殻 : 2個 L殻 : 8個 M殻 : 18個 N殻 : 32個</p>