

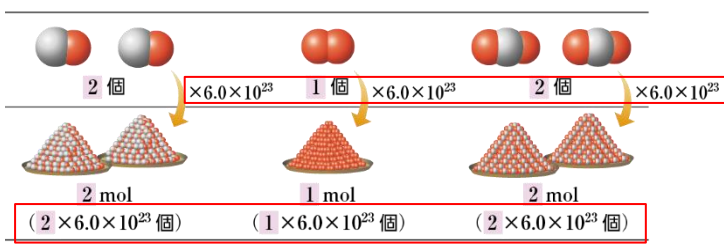
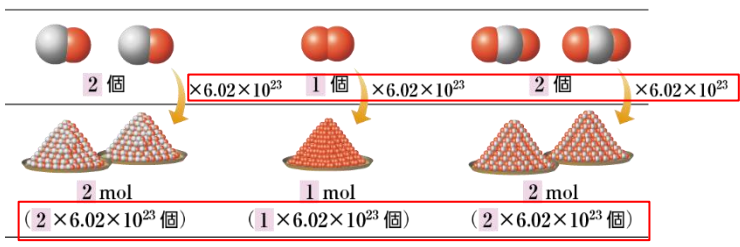
理科ご担当先生

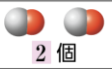

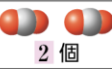
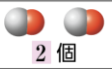

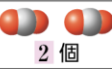
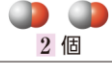

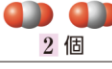
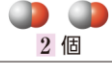

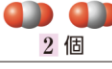
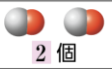

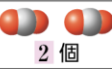
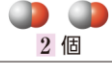

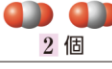
第一学習社編集部

**令和5年度用 高等学校教科書**  
**「高等学校 化学基礎」(化基711)**  
**訂正内容のお知らせ**

平素より弊社発行教科書には格別のご愛顧を賜り、深く感謝いたしております。  
 現在ご使用いただいている弊社発行の「高等学校 化学基礎」教科書(化基711)につきまして、以下の誤りが判明しております。本書を使用してお指導にあたっておられる先生をはじめ、学習されておられる生徒の皆さんに大変ご迷惑をおかけいたしますこと、深くお詫び申し上げます。  
 先般、文部科学省に申請し、承認を得ましたので、令和6年度版において下記のとおり訂正いたします。ご指導に際しましては、よろしくご配慮を賜りますようお願い申し上げます。

■訂正内容

ページ	訂正箇所	原文	訂正後
117	図18	<p>原文</p> 	<p>訂正後</p> 

ページ	訂正箇所	原文	訂正後																																																																								
125	⑤ 図	<p>原文</p> <table border="1"> <tr> <td>化学反応式</td> <td>2CO</td> <td>+</td> <td>O<sub>2</sub></td> <td>→</td> <td>2CO<sub>2</sub></td> </tr> <tr> <td>係数の比</td> <td>2</td> <td>:</td> <td>1</td> <td>:</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>分子の数(個)</td> <td> 2 個</td> <td></td> <td> 1 個</td> <td></td> <td> 2 個</td> </tr> <tr> <td>物質[mol]</td> <td>2 mol (2 × 6.0 × 10<sup>23</sup> 個)</td> <td></td> <td>1 mol (1 × 6.0 × 10<sup>23</sup> 個)</td> <td></td> <td>2 mol (2 × 6.0 × 10<sup>23</sup> 個)</td> </tr> <tr> <td>質量[g]</td> <td>28 g × 2</td> <td></td> <td>32 g × 1</td> <td></td> <td>44 g × 2</td> </tr> <tr> <td>気体の体積[L] (標準状態)</td> <td>22.4 L × 2</td> <td></td> <td>22.4 L × 1</td> <td></td> <td>22.4 L × 2</td> </tr> </table> <p>物質の比は係数の比に等しい</p> <p>モル質量 CO 28 g/mol O<sub>2</sub> 32 g/mol CO<sub>2</sub> 44 g/mol</p> <p>過不足のある反応では、不足する方の物質(すべて反応する物質)の物質質量をもとに、反応式の係数比から他の物質の変化した物質質量[mol]を求めることができる。</p>	化学反応式	2CO	+	O <sub>2</sub>	→	2CO <sub>2</sub>	係数の比	2	:	1	:	2	分子の数(個)	 2 個		 1 個		 2 個	物質[mol]	2 mol (2 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)		1 mol (1 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)		2 mol (2 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)	質量[g]	28 g × 2		32 g × 1		44 g × 2	気体の体積[L] (標準状態)	22.4 L × 2		22.4 L × 1		22.4 L × 2	<p>訂正後</p> <table border="1"> <tr> <td>化学反応式</td> <td>2CO</td> <td>+</td> <td>O<sub>2</sub></td> <td>→</td> <td>2CO<sub>2</sub></td> </tr> <tr> <td>係数の比</td> <td>2</td> <td>:</td> <td>1</td> <td>:</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>分子の数(個)</td> <td> 2 個</td> <td></td> <td> 1 個</td> <td></td> <td> 2 個</td> </tr> <tr> <td>物質[mol]</td> <td>2 mol (2 × 6.02 × 10<sup>23</sup> 個)</td> <td></td> <td>1 mol (1 × 6.02 × 10<sup>23</sup> 個)</td> <td></td> <td>2 mol (2 × 6.02 × 10<sup>23</sup> 個)</td> </tr> <tr> <td>質量[g]</td> <td>28 g × 2</td> <td></td> <td>32 g × 1</td> <td></td> <td>44 g × 2</td> </tr> <tr> <td>気体の体積[L]</td> <td>22.4 L × 2</td> <td></td> <td>22.4 L × 1</td> <td></td> <td>22.4 L × 2</td> </tr> </table> <p>物質の比は係数の比に等しい</p> <p>モル質量 CO 28 g/mol O<sub>2</sub> 32 g/mol CO<sub>2</sub> 44 g/mol</p> <p>気体の体積は 0℃, 1.013 × 10<sup>5</sup> Pa における値である。</p> <p>過不足のある反応では、不足する方の物質(すべて反応する物質)の物質質量をもとに、反応式の係数比から他の物質の変化した物質質量[mol]を求めることができる。</p>	化学反応式	2CO	+	O <sub>2</sub>	→	2CO <sub>2</sub>	係数の比	2	:	1	:	2	分子の数(個)	 2 個		 1 個		 2 個	物質[mol]	2 mol (2 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)		1 mol (1 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)		2 mol (2 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)	質量[g]	28 g × 2		32 g × 1		44 g × 2	気体の体積[L]	22.4 L × 2		22.4 L × 1		22.4 L × 2
化学反応式	2CO	+	O <sub>2</sub>	→	2CO <sub>2</sub>																																																																						
係数の比	2	:	1	:	2																																																																						
分子の数(個)	 2 個		 1 個		 2 個																																																																						
物質[mol]	2 mol (2 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)		1 mol (1 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)		2 mol (2 × 6.0 × 10 <sup>23</sup> 個)																																																																						
質量[g]	28 g × 2		32 g × 1		44 g × 2																																																																						
気体の体積[L] (標準状態)	22.4 L × 2		22.4 L × 1		22.4 L × 2																																																																						
化学反応式	2CO	+	O <sub>2</sub>	→	2CO <sub>2</sub>																																																																						
係数の比	2	:	1	:	2																																																																						
分子の数(個)	 2 個		 1 個		 2 個																																																																						
物質[mol]	2 mol (2 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)		1 mol (1 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)		2 mol (2 × 6.02 × 10 <sup>23</sup> 個)																																																																						
質量[g]	28 g × 2		32 g × 1		44 g × 2																																																																						
気体の体積[L]	22.4 L × 2		22.4 L × 1		22.4 L × 2																																																																						
132	脚注①	いずれも存在 <u>している</u>	いずれも存在 <u>している。</u>																																																																								