

令和元年度用高等学校教科書「改訂版 新編化学基礎／化基 320」  
記述の更新等に関するお知らせ

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、下記の3点につきまして、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2年度供給の教科書より記述を更新いたします。教科用図書検定規則に基づき更新をお知らせいたします。

- ① SI 基本単位の定義が令和元年5月に改定されたことを受けまして、記述を更新します。
- ② 2019年のノーベル化学賞に吉野彰氏ら3名が選ばれたことを受けまして、記述を更新します。
- ③ 日本工業規格の名称が日本産業規格に変更されたことを受けまして、記述を更新します。

頁	行	更新内容	
78	9行目 ～ 15行目	更新前	<p>しかし、粒子1つ1つはとても小さく、数えることは困難である。また、目に見える量の物質に含まれる粒子の数は、とても大きく扱いにくい。そこで、化学では「炭素原子 <math>^{12}\text{C}</math> 12g 中に含まれる原子の数」を、1つの単位として扱うことにしている。</p> <p><math>^{12}\text{C}</math> 原子1個の質量は約 <math>2.0 \times 10^{-23}\text{g}</math> なので、<math>^{12}\text{C}</math> 原子 12g 中に含まれる原子の数は、次式で求められる。</p> $\frac{12\text{g}}{^{12}\text{C} 1\text{個の質量}} = \frac{12\text{g}}{2.0 \times 10^{-23}\text{g}} = 6.0 \times 10^{23}$ <p><b>2</b> 物質<sup>ぶつしつりょう</sup>量 <math>6.0 \times 10^{23}</math> 個の粒子の集まりを1つの単位として表した物質の量を <b>物質<sup>ぶつしつりょう</sup>量</b> といい、その単位記号は mol である。</p>
		更新後	<p>しかし、粒子1つ1つはとても小さく、数えることは困難である。また、目に見える量の物質に含まれる粒子の数は、とても大きく扱いにくい。そのため、化学では <math>6.0 \times 10^{23}</math> を、1つの単位として扱うことにしている。</p> <p><b>2</b> 物質<sup>ぶつしつりょう</sup>量 <math>6.0 \times 10^{23}</math> 個の粒子の集まりを1つの単位として表した物質の量を <b>物質<sup>ぶつしつりょう</sup>量</b> といい、その単位記号は mol である。</p>

(裏面に続きます)

頁	行	更新前	更新後												
78	側注	<p>① この値は、アボガドロ数といわれる。精密な値は、<math>6.022140857 \times 10^{23}</math> だが、本書では計算を簡単にするために <math>6.0 \times 10^{23}</math> を用いる。</p> <p>② [物質と mol] は、「物理量と単位」の関係である。</p>	<p>① 精密な値は、<math>6.02214076 \times 10^{23}</math> だが、本書では計算を簡単にするために <math>6.0 \times 10^{23}</math> を用いる。</p> <p>② 以前は、質量数 12 の炭素原子 <math>^{12}\text{C}</math> 12g 中に含まれる原子の数を、1 つの単位としていた。</p> <p>③ [物質と mol] は、「物理量と単位」の関係である。</p>												
135	9 行目	携帯電話の小型化に大きく貢献した。	携帯電話の小型化に大きく貢献した。												
	側注		<p>① リチウムイオン電池を開発した功績から、2019 年に吉野彰らのノーベル化学賞受賞が決まった。</p>												
	13 行目	を得る装置を、 <small>ねんりょう</small> 燃料電池 ① という。	得る装置を、 <small>ねんりょう</small> 燃料電池 ② という。												
	側注	① 燃料電池は、使用される	② 燃料電池は、使用される												
167	右段 7 行目	SI を全面採用し、わが国でも計量法、日本工業規格 (JIS) に採用されている。	SI を全面採用し、わが国でも計量法、日本産業規格 (JIS) に採用されている。												
175	左段 14 行目	<table border="1"> <tr><td>アクア</td><td>50</td></tr> <tr><td>アボガドロ数</td><td>78</td></tr> <tr><td>アボガドロ定数</td><td>79</td></tr> </table>	アクア	50	アボガドロ数	78	アボガドロ定数	79	<table border="1"> <tr><td>アクア</td><td>50</td></tr> <tr><td>アボガドロ定数</td><td>79</td></tr> <tr><td>アボガドロの分子説</td><td>98</td></tr> </table>	アクア	50	アボガドロ定数	79	アボガドロの分子説	98
アクア	50														
アボガドロ数	78														
アボガドロ定数	79														
アクア	50														
アボガドロ定数	79														
アボガドロの分子説	98														