

高等学校理科 i 版 化学基礎(化基 707)

令和 5 年度用教科書では以下について訂正いたします。ご迷惑をおかけいたしますこととお詫び申し上げますとともに、ご指導に際しましては、ご配慮いただきますようお願い申し上げます。

(株)新興出版社啓林館編集部

訂正箇所		原文	訂正文	訂正理由
ページ	行			
45	右段9	価電子の数が <u>8個に近い原子</u> は、	価電子の数が <u>7,6個の原子</u> は、	誤記
		*同様に、p46,52でも修正。		
51	11	<u>その原子は価電子の数が8個に近いので陰イオンになりやすい。</u>	価電子の数が <u>7個の17族や6個の16族の原子は、特に陰イオンになりやすい。</u>	誤記
51	中央 周期表	周期表上の「陰性が強い」の緑色の帯の長さを17族までとしました。		誤記
72	エチレンの 説明文	<u>熟した</u>	<u>熟した</u>	誤記

◆周期表の更新のお知らせ◆

ページ	行	令和5年度用
巻頭①②		<p>(p.①左上の説明文を更新) 最新(<u>2022年</u>)の原子量をもとに (p.①リチウムの原子量を更新) 6.94 (p.②リチウムの原子量の更新に伴って文章を追加)</p> <p>*人為的に⁶Liが抽出され、リチウム同位体比が大きく変動した物質が存在するために、リチウムの原子量は大きな変動幅をもつ。したがって本表では例外的に3桁の値が与えられている。なお、天然の多くの物質中でのリチウムの原子量は6.94に近い。</p>