## 『毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&東日本編 令和5年版 』お詫びと訂正のお知らせ

弊社出版物「毒物劇物取扱者試験 問題集 北海道&東日本編 令和5年版」をご購入いただきまして、誠にありが とうございます。

本書の内容に誤りがございました。この度はご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。訂正してお詫び申し上げます。

頁数等		内 容	掲載日
45 ページ 令和3年度 北海道 ▶▶正解&解説【25】 〔解説〕	誤	5. 倍数比例の法則(倍数組成の法則)…2種類の元素A、Bが化合していくつかの化合物をつくるとき、Aの一定質量と化合するBの質量を化合物同士で比べると、簡単な整数比になる。	令和5年 9月4日
	Œ	4. 倍数比例の法則(倍数組成の法則)…2種類の元素A、Bが化合していくつかの化合物をつくるとき、Aの一定質量と化合するBの質量を化合物同士で比べると、簡単な整数比になる。	
99 ページ 令和3年度 東北地方 ▶▶正解&解説【43】 〔解説〕	誤	フルバリネートC <sub>26</sub> H <sub>22</sub> CIF <sub>3</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ※ <b>I(アイ)</b>	令和5年 10月3日
	正	フルバリネートC <sub>26</sub> H <sub>22</sub> CIF <sub>3</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ※1 (エル)	
196 ~ 197 ページ 令和 4 年度 富山県 【36】~【40】 ※問題文共通箇所	誤	必要ならば次の原子量を用いなさい。 H=1.0、C=12、N=14、O=6、Na=23、Al=27	令和5年 5月16日
	ΙE	必要ならば次の原子量を用いなさい。 H=1.0、C=12、N=14、 <mark>O=16</mark> 、Na=23、Al=27	