

## 『毒物劇物取扱者試験 問題集 九州&amp;中国編 令和3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 九州&中国編 令和3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	
52 ページ ▶▶正解&解説【40】 〔解説〕	誤	溶液の凝固点が、純粋な溶媒の凝固点に比べて「低い」現象を凝固点上昇という。
	正	溶液の凝固点が、純粋な溶媒の凝固点に比べて「低い」現象を「凝固点降下」という。
72 ページ ▶▶正解&解説【10】 〔解説〕	誤	イ. 所有する特定毒物の品目及び数量は、届出事項に含まれない。
	正	イ. 「30日以内」⇒「15日以内」。取締法第21条（登録が失効した場合等の措置）第1項。
241 ページ ▶▶正解&解説【21】 〔解説〕	誤	アルゴンArは希ガスの一つで、電子番号18。塩素Clの原子番号は17で、塩素イオンCl <sup>-</sup> の電子数は18となる。また、Cl <sup>-</sup> の電子配置は、K殻2個、L殻8個となり、これはArと同じとなる。
	正	アルゴンArは希ガスの一つで、電子番号18。塩素Clの原子番号は17で、塩素イオンCl <sup>-</sup> の電子数は18となる。また、Cl <sup>-</sup> の電子配置は、K殻2個、L殻8個、M殻8個となり、これはArと同じとなる。