

『毒物劇物取扱者 短期合格テキスト'20～'21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 短期合格テキスト'20～'21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 ㉒ 登録の取消・失効 ● 登録の取消等 [取締法第19条]	誤	2. 厚生労働大臣は、毒物又は劇物の製造業又は輸入業の毒物劇物取扱責任者について、都道府県知事は、販売業の毒物劇物取扱責任者について、その者にこの法律に違反する行為があったとき、又はその者が毒物劇物取扱責任者として不適当であると認めるときは、その毒物又は劇物の製造業者、輸入業者又は販売業者に対して、その変更を命ずることができる。 3. 厚生労働大臣は、毒物又は劇物の製造業又は輸入業の登録を受けている者について、都道府県知事は、販売業の登録を受けている者又は特定毒物研究者について、これらの者にこの法律又はこれに基づく処分に違反する行為があったとき(特定毒物研究者については、第6条の2第3項第1号から第3号までに該当するに至ったときを含む。)は、その登録若しくは特定毒物研究者の許可を取り消し、又は期間を定めて、業務の全部若しくは一部の停止を命ずることができる。
	正	3. 厚生労働大臣は、毒物又は劇物の製造業又は輸入業の毒物劇物取扱責任者について、都道府県知事は、販売業の毒物劇物取扱責任者について、その者にこの法律に違反する行為があったとき、又はその者が毒物劇物取扱責任者として不適当であると認めるときは、その毒物又は劇物の製造業者、輸入業者又は販売業者に対して、その変更を命ずることができる。 4. 厚生労働大臣は、毒物又は劇物の製造業又は輸入業の登録を受けている者について、都道府県知事は、販売業の登録を受けている者又は特定毒物研究者について、これらの者にこの法律又はこれに基づく処分に違反する行為があったとき(特定毒物研究者については、第6条の2第3項第1号から第3号までに該当するに至ったときを含む。)は、その登録若しくは特定毒物研究者の許可を取り消し、又は期間を定めて、業務の全部若しくは一部の停止を命ずることができる。
97 ページ ㉒ 溶液の濃度と性質 ● 質量モル濃度 右図	誤	
	正	

頁数等	内 容	
146 ページ ㉑ 反応熱と熱化学方程式 ● ヘスの法則	誤	(1)式から(2)式を引いて、CO <sub>2</sub> (気)を消去する。 $\text{C(黒鉛)} - \text{CO(気)} + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ CO(気)を移項して整理する。 $\text{C(黒鉛)} + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) = \text{CO}_2(\text{気}) + 111\text{kJ}$ ①の反応熱は、111kJ/molとなる。
	正	(1)式から(2)式を引いて、CO <sub>2</sub> (気)を消去する。 $\text{C(黒鉛)} - \text{CO(気)} + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ CO(気)を移項して整理する。 $\text{C(黒鉛)} + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{気}) = \text{CO(気)} + 111\text{kJ}$ ①の反応熱は、111kJ/molとなる。
149 ページ ㉒ 非金属元素 ● 窒素の単体と化合物 [オストワルト法]	誤	$\begin{array}{c} \text{(酸化)} \quad \text{(酸化)} \quad \text{(反応させる)} \\ \text{O}_2 \quad \quad \text{O}_2 \quad \quad \text{H}_2\text{O} \\ \text{NH}_3 \longrightarrow \text{NO} \longrightarrow \text{NO}_2 \longrightarrow \text{NH}_3 + \text{NO} \\ \text{Pt} \\ \text{(触媒)} \end{array}$
	正	$\begin{array}{c} \text{(酸化)} \quad \text{(酸化)} \quad \text{(反応させる)} \\ \text{O}_2 \quad \quad \text{O}_2 \quad \quad \text{H}_2\text{O} \\ \text{NH}_3 \longrightarrow \text{NO} \longrightarrow \text{NO}_2 \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{NO} \\ \text{Pt} \\ \text{(触媒)} \end{array}$
151 ページ ㉓ 金属元素 ● 金属イオンの分離と確認 [塩化物イオンとの反応]	誤	一般に金属の塩化物は水に溶けやすい。しかし、Ag <sup>+</sup> とクロム鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup> を含む水溶液に希塩酸を加えると、白色の沈殿を生じる。
	正	一般に金属の塩化物は水に溶けやすい。しかし、Ag <sup>+</sup> と鉛(Ⅱ)イオンPb <sup>2+</sup> を含む水溶液に希塩酸を加えると、白色の沈殿を生じる。
153 ページ ▶▶ 正解&解説	誤	[解説] A. 銀Agに希硝酸HClを加えると、白色沈殿の塩化銀「AgCl」が生じる。 $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl} \text{ (白色沈殿)}$ B. カドミウムCdに硫化水素H <sub>2</sub> Sを加えると、黄色沈殿の硫化カドミウム「CdS」が生じる。 $\text{Cd}^{2+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow \text{CdS} \text{ (黄色沈殿)}$
	正	[解説] A. 銀Agに希塩酸HClを加えると、白色沈殿の塩化銀「AgCl」が生じる。 $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl} \text{ (白色沈殿)}$ B. カドミウムCdに硫化水素H <sub>2</sub> Sを加えると、黄色沈殿の硫化カドミウム「CdS」が生じる。 $\text{Cd}^{2+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow \text{CdS} \text{ (黄色沈殿)}$

頁数等	内 容	
208 ページ <b>■</b> 毒物劇物の性状 ま行の毒物・劇物	誤	<p>▶<b>メトミル</b> C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S <b>劇物</b></p> <p>別名：S-メチル-N-[(メチルカルバモイル)-オキシ]-チオアセトイミデート</p> <p>白色の結晶性固体。弱い硫黄臭がある。水、メタノールに溶ける。カルバメート系の殺虫剤。</p>
	正	<p>▶<b>メトミル</b> C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S <b>毒物</b></p> <p>別名：S-メチル-N-[(メチルカルバモイル)-オキシ]-チオアセトイミデート</p> <p>白色の結晶性固体。弱い硫黄臭がある。水、メタノールに溶ける。カルバメート系の殺虫剤。</p> <p>※含有量が45%以下の製剤は<b>劇物</b>。</p>