

『毒物劇物取扱者 短期合格テキスト 第2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 第2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	
57 ページ ▶▶正解&解説	誤	【5】正解…4
	正	【5】正解…5
67 ページ ▶▶正解&解説	誤	【1】正解…4 〔解説〕(省略) 4. ドライアイスは、二酸化炭素CO ₂ からなる単体で、 固体。
	正	【1】正解…4 〔解説〕(省略) 4. ドライアイスは、二酸化炭素CO ₂ からなる 化合物 で、固体。
70 ページ ▶▶正解&解説	誤	【8】正解 A…○ B…× C…× D…○
	正	【8】正解 A…× B…× C…× D…○
99 ページ ㊦ 溶液の濃度と性質 ● 質量モル濃度 右図	誤	
	正	
150 ページ ㊦ 反応熱と熱化学方程式 ● ヘスの法則	誤	<p>(1)式から(2)式を引いて、CO₂(気)を消去する。</p> $C(\text{黒鉛}) - CO(\text{気}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ <p>CO(気)を移項して整理する。</p> $C(\text{黒鉛}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = CO_2(\text{気}) + 111\text{kJ}$ <p>①の反応熱は、111kJ/molとなる。</p>
	正	<p>(1)式から(2)式を引いて、CO₂(気)を消去する。</p> $C(\text{黒鉛}) - CO(\text{気}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ <p>CO(気)を移項して整理する。</p> $C(\text{黒鉛}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = CO(\text{気}) + 111\text{kJ}$ <p>①の反応熱は、111kJ/molとなる。</p>

頁数等	内 容	
153 ページ ☒ 非金属元素 ● 窒素の単体と化合物 [オストワルト法]	誤	$\text{NH}_3 \xrightarrow[\text{Pt (触媒)}]{\text{O}_2} \text{NO} \xrightarrow{\text{O}_2} \text{NO}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{NH}_3 + \text{NO}$
	正	$\text{NH}_3 \xrightarrow[\text{Pt (触媒)}]{\text{O}_2} \text{NO} \xrightarrow{\text{O}_2} \text{NO}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{HNO}_3 + \text{NO}$
155 ページ ☒ 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^+ とクロム鉛(Ⅱ)イオン Pb^{2+} 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^+ と鉛(Ⅱ)イオン Pb^{2+} を含む水溶液に希塩酸を加えると、白色の沈殿を生じる。
186 ページ Ⅰ 毒物劇物の性状 あ行の毒物・劇物	誤	塩化第一錫 $\text{CnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
	正	塩化第一錫 $\text{SnCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
212 ページ Ⅰ 毒物劇物の性状 ま行の毒物・劇物	誤	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>メトミル $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$ 農 劇物</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> <hr/> <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> </div>
	正	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>メトミル $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2\text{S}$ 農 毒物</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> <hr/> <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%以下の製剤は劇物。</p> </div>
214 ページ Ⅰ 毒物劇物の性状 ら行の毒物・劇物 硫化バリウム BaS	誤	白色の結晶性粉末。水により加水分解し、水酸化バリウム Ba_2 と水硫化バリウムを生成し、アルカリ性を示す。湿気中では硫化水素を生成する。
	正	白色の結晶性粉末。水により加水分解し、水酸化バリウム $\text{Ba}(\text{OH})_2$ と水硫化バリウムを生成し、アルカリ性を示す。湿気中では硫化水素を生成する。
223 ページ Ⅰ 毒物劇物の性状 キーワードによる暗記一覧 ▶ 分解 ◎その他 硫化バリウム BaS	誤	加水分解⇒ 水酸化バリウム Ba_2 と水硫化バリウムを生成
	正	加水分解⇒ 水酸化バリウム $\text{Ba}(\text{OH})_2$ と水硫化バリウムを生成
225 ページ Ⅰ 毒物劇物の性状 キーワードによる暗記一覧 ▶ 潮解性と風解性	誤	塩化第一錫 CnCl_2
	正	塩化第一錫 SnCl_2

頁数等	内 容	
251 ページ ▶▶正解&解説	誤	【4】正解 A…5 B…7 C…3 D…1 E…9 F…8 【5】正解 A…5 B…1 C…7 D…2 E…9 F…8 G…3 H…4 I…6
	正	【4】正解 A…5 B…1 C…7 D…2 E…9 F…8 G…3 H…4 I…6 【5】正解 A…5 B…7 C…3 D…1 E…9 F…8
259 ページ 3 廃棄方法 ▶ <small>ばいしょう</small> 焙焼法	誤	◎塩化第一錫 CnCl_2
	正	◎塩化第一錫 SnCl_2