『 毒物劇物取扱者試験 2019年版 西日本編 』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 2019年版 西日本編」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	
26 ページ 4 毒物劇物の禁止規定 [2] 過去問題 【4】	※大阪府より該当問題の誤りが発表されていたため、訂正をしました。	
	誤	☒ 1. A、B、D 2. A、C、D 3. A、C、E 4. B、C、E 5. B、D、E
	正	☒ 1. A、D 2. A、C 3. A、E 4. B、C 5. B、D
149 ページ 3 原子の構造 ● 原子 [原子の構造]	誤	電子核中の陽子の数は、原子の種類ごとに定まっており、陽子の数を、その原子の原子番号という。
	正	原子核中の陽子の数は、原子の種類ごとに定まっており、陽子の数を、その原子の原子番号という。
253 ページ 24 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 ₂ (気)を消去する。 $C(\text{黒鉛}) - CO(\text{気}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ CO(気)を移項して整理する。 $C(\text{黒鉛}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = CO_2(\text{気}) + 111\text{kJ}$ ①の反応熱は、111kJ/molとなる。
	正	(1)式から(2)式を引いて、CO ₂ (気)を消去する。 $C(\text{黒鉛}) - CO(\text{気}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = 111\text{kJ}$ CO(気)を移項して整理する。 $C(\text{黒鉛}) + \frac{1}{2}O_2(\text{気}) = CO(\text{気}) + 111\text{kJ}$ ①の反応熱は、111kJ/molとなる。
256 ページ 25 非金属元素 ● 窒素の単体と化合物 [オストワルト法]	誤	$\begin{matrix} \text{(酸化)} & \text{(酸化)} & \text{(反応させる)} \\ O_2 & O_2 & H_2O \\ NH_3 \longrightarrow NO \longrightarrow NO_2 \longrightarrow NH_3 + NO \\ \text{Pt} \\ \text{(触媒)} \end{matrix}$
	正	$\begin{matrix} \text{(酸化)} & \text{(酸化)} & \text{(反応させる)} \\ O_2 & O_2 & H_2O \\ NH_3 \longrightarrow NO \longrightarrow NO_2 \longrightarrow HNO_3 + NO \\ \text{Pt} \\ \text{(触媒)} \end{matrix}$
261 ページ 26 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。

頁数等	内 容	
264 ページ ▶▶正解&解説	誤	【1】正解…5 〔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。
	正	【1】正解…5 〔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。
272 ページ ▶▶正解&解説	誤	B. 水素H ₂ を酸化すると、水H ₂ Oが生成する。水を硫酸銅（Ⅱ）無水物に加えると、白から青（硫酸銅（Ⅱ）五水和物）に変色する。 $CuSO_4 + H_2O \longrightarrow CHSO_4 \cdot 5H_2O$
	正	B. 水素H ₂ を酸化すると、水H ₂ Oが生成する。水を硫酸銅（Ⅱ）無水物に加えると、白から青（硫酸銅（Ⅱ）五水和物）に変色する。 $CuSO_4 + H_2O \longrightarrow CuSO_4 \cdot 5H_2O$
275 ページ ㊦有機化合物 [1] 右側 注釈部分	誤	㊦還元性物質の検出に用いられる試薬…（略） ㊦ホルムアルデヒドはシックハウス症候群の…（略） ⇒275ページ 右側 注釈部分に掲載
	正	㊦還元性物質の検出に用いられる試薬…（略） ㊦ホルムアルデヒドはシックハウス症候群の…（略） ⇒ 277ページ 右側 注釈部分に掲載
300 ページ あ行の毒物・劇物 ▶塩化第二金	誤	▶ 塩化第二金 AgCl₃ 【劇物】
	正	▶ 塩化第二金 AuCl₃ 【劇物】
323 ページ キーワードによる暗記一覧 ▶色 ◎その他	誤	塩化第二金 AgCl ₃
	正	塩化第二金 AuCl₃
325 ページ キーワードによる暗記一覧 ▶分解 ◎塩素を含む化合物	誤	クロムスルホン酸 ClSO ₃ H
	正	クロルスルホン酸 ClSO₃H
342 ページ ▶▶正解&解説	誤	【4】正解…4 〔解説〕C. 熱には比較的不安定で、180℃以上に熱すると分解するが、引火性はない。
	正	【4】 正解…1
388 ページ ▶▶正解&解説	誤	【7】正解 A…1 C…3
	正	【7】正解 A…1 B…3
389 ページ ▶中和法 〔酸性の毒物劇物はアルカリで中和処理する〕	誤	◎徐々に石灰乳などの攪拌溶液に加え中和させた後、多量の水で希釈して処理する（塩化水素及び硝酸の例）。
	正	◎徐々に石灰乳などの攪拌溶液に加え中和させた後、多量の水で希釈して処理する（塩化水素及び 硫酸 の例）。
393 ページ ▶沈殿法 解説	誤	解説：沈殿法では、金Ag、銀Ag、バリウムBa、錫 ^{すず} Sn、銅Cu、亜鉛Zn、アンチモンSbなどの金属を含む化合物に適用される。ほとんどの金属は毒性が低い。また、弗化水素HFも対象となる。
	正	解説：沈殿法では、 金Au 、銀Ag、バリウムBa、錫 ^{すず} Sn、銅Cu、亜鉛Zn、アンチモンSbなどの金属を含む化合物に適用される。ほとんどの金属は毒性が低い。また、弗化水素HFも対象となる。

頁数等	内 容	
400 ページ ◎黄燐 参考	誤	参考：黄燐を燃焼させると有毒な五酸化二燐 $P_2O_5 \cdot P_4H_{10}$ が白煙となって発生する。これを排ガス水洗設備で処理する。
	正	参考：黄燐を燃焼させると有毒な五酸化二燐 $P_2O_5 \cdot P_4O_{10}$ が白煙となって発生する。これを排ガス水洗設備で処理する。
449 ページ キーワードによる暗記一覧 [水で覆う] [水封後密栓]	誤	二硫化硫黄
	正	二硫化炭素