

ユーキャンの毒物劇物取扱者 合格テキスト&問題集  
訂正のお知らせとお詫び

この度は、弊社書籍をお買い求めいただきまして、誠にありがとうございます。

本書の記述内容に以下のような訂正事項がございました。お詫びして訂正申し上げます。

なお、発行年月日により対象となる訂正箇所が異なる場合がございますので、お手元の書籍の奥付で発行年月日をご確認のうえ、訂正していただきますようお願いいたします。

■「初版 第1刷（2023年3月10日）」、「初版 第2刷（2023年8月1日）」をお持ちの方

該当頁	該当箇所	訂正前	訂正後	訂正日
P. 110	理解度把握○×テスト／問2／解説	～小さいエネルギーで <u>原子</u> を～	～小さいエネルギーで <u>電子</u> を～	2024. 3. 18
P. 117	②多原子分子の無極性分子／■多原子分子の無極性分子の例／図左側／直線形	直線形 (例:二酸化 <u>水</u> 素 CO <sub>2</sub> )	直線形 (例:二酸化 <u>炭</u> 素 CO <sub>2</sub> )	2023. 8. 4
P. 124	欄外／プラスワン	実在気体は、高温・ <u>高</u> 圧ほど、～	実在気体は、高温・ <u>低</u> 圧ほど、～	2023. 10. 6
P. 125	理解度把握○×テスト／問11／解説	低温・低圧ではなく、高温・ <u>高</u> 圧の条件下において理想気体に近いふるまいをする。	低温・低圧ではなく、高温・ <u>低</u> 圧の条件下において理想気体に近いふるまいをする。	2023. 10. 6
P. 154	本文／①強酸＋弱塩基の場合／例	<u>塩化アンモニア</u> NH <sub>4</sub> Cl 酸性を示す	<u>塩化アンモニウム</u> NH <sub>4</sub> Cl 酸性を示す	2023. 10. 6
P. 165	本文／1～2行目	～ <u>銅</u> Cuは還元されています。つまり酸化還元反応が <u>起</u> きているわけです。	～ <u>銅</u> Cuの側では還元が <u>起</u> きています。つまり酸化還元反応が <u>生</u> じているわけです。	2023. 10. 6
P. 185	本文／②アルコールの分類／表／3価アルコールの例	<b>グリセリン</b> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$	<b>グリセリン</b> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{OH} \quad \text{OH} \quad \text{OH} \end{array}$	2023. 12. 15
P. 224	塩基性炭酸銅	炭酸二水酸化二銅(Ⅱ): Cu <sub>2</sub> (OH) <u>2</u> CO <sub>3</sub>	炭酸二水酸化二銅(Ⅱ): Cu <sub>2</sub> (OH) <u>2</u> CO <sub>3</sub>	2023. 10. 6
P. 227	蟻酸／性状／2行目	刺激臭のある無色の <u>気</u> 体。	刺激臭のある無色の <u>液</u> 体。	2024. 3. 18
P. 237	重クロム酸アンモニウム／示性式	(NH <sub>4</sub> ) <u>2</u> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	(NH <sub>4</sub> ) <u>2</u> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	2023. 10. 6
P. 241	ダイアジノン／示性式	(CH <sub>3</sub> ) <u>2</u> CHC <sub>4</sub> N <sub>2</sub> H(CH <sub>3</sub> )OPS(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <u>2</u> CHC <sub>4</sub> N <sub>2</sub> H(CH <sub>3</sub> )OPS(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>2</sub>	2023. 10. 6
P. 244	理解度把握○×テスト／問10／解説	トルイジン (C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> C H <u>6</u> NH <sub>2</sub> )	トルイジン (C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> C H <u>3</u> NH <sub>2</sub> )	2024. 3. 18
P. 245	ピクリン酸／性状／1行目	<u>ア</u> ミノ基 (-NH <sub>2</sub> ) をもった～	<u>ニ</u> トロ基 (-NO <sub>2</sub> ) をもった～	2023. 10. 6
P. 275	①沈殿法／表／塩化亜鉛～の行	～ソーダ灰 ( <u>炭酸カルシウム</u> ) 等の～	～ソーダ灰 ( <u>炭酸ナトリウム</u> ) 等の～	2023. 10. 6

次ページへ続く

該当頁	該当箇所	訂正前	訂正後	訂正日
P. 276	④還元沈殿法／表／クロム酸ナトリウム～の行	～ソーダ灰（ <u>炭酸カルシウム</u> ）等の～	～ソーダ灰（ <u>炭酸ナトリウム</u> ）等の～	2023.10.6
P. 304	模擬試験〈第1回〉問題／問題31／肢イ	～相手から水素イオン $H^-$ を受け取る物質～	～相手から水素イオン $H^+$ を受け取る物質～	2023.11.10
別冊 P. 15	②多原子分子の無極性分子の例／図左側／直線形	直線形 (例:二酸化 <u>水素</u> $CO_2$ 、～)	直線形 (例:二酸化 <u>炭素</u> $CO_2$ 、～)	2023.8.4