

ユーキャンの乙種第1・2・3・5・6類危険物取扱者 速習レッスン 第3版
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。

■「第3版 第1刷（2019年10月11日）」をお持ちの方

該当頁	該当箇所	訂正前	訂正後	訂正日
P. 32	◆過酸化バリウム (BaO ₂) / 表/形状・性質/4行目	・ <u>酸または熱湯により分解し、酸素を発生する</u>	・ <u>加熱すると840℃で酸化バリウムに分解し、酸素を発生する</u>	2021.12.24
P. 32	◆過酸化バリウム (BaO ₂) / 表/危険性/1～2行目	・ <u>酸や熱湯により分解し、酸素と過酸化水素を発生し、発熱もする</u>	・ <u>酸との反応で過酸化水素、熱湯との反応で酸素を発生する</u>	2021.12.24
P. 33	比べて覚える/表/過酸化バリウム/性質	<u>酸・熱湯で酸素発生</u>	<u>840℃で酸素発生</u>	2021.12.24
P. 33	比べて覚える/表/過酸化バリウム/危険性	<u>酸・熱湯⇒酸素と過酸化水素を発生</u>	<u>酸⇒過酸化水素を発生</u> <u>熱湯⇒酸素を発生</u>	2021.12.24
P. 34	チェック&まとめテスト/16/問題	<u>酸または熱湯により分解して、過酸化水素と酸素を発生し、同時に発熱もする。</u>	<u>加熱すると、840℃で酸化バリウムに分解し、酸素を発生する。</u>	2021.12.24
P. 38	表/硝酸アンモニウム/形状・性質/7行目	・ <u>潮解性がある</u>	削除	2024.2.2
P. 38	比べて覚える/硝酸アンモニウム/性質	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 48	表/次亜塩素酸カルシウム/形状・性質/2行目	・ <u>吸湿性がある</u>	・ <u>潮解性がある</u>	2024.2.2
P. 48	比べて覚える/次亜塩素酸カルシウム/性質	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 49	チェック&まとめテスト/14/問題	空気中で <u>吸湿性</u> があり、～	空気中で <u>潮解性</u> があり、～	2024.2.2
P. 50	◆無機過酸化物/表/過酸化バリウム/性質	<u>酸・熱湯で酸素発生</u>	<u>840℃で酸素発生</u>	2021.12.24
P. 50	◆無機過酸化物/表/過酸化バリウム/危険性	<u>酸・熱湯⇒酸素と過酸化水素を発生</u>	<u>酸⇒過酸化水素を発生</u> <u>熱湯⇒酸素を発生</u>	2021.12.24
P. 51	◆亜塩素酸塩類・臭素酸塩類・硝酸塩類/硝酸アンモニウム/性質	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 51	◆政令で定められたもの/次亜塩素酸カルシウム/性質	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 58	問題12/B	<u>熱湯により分解し、水素を発生する。</u>	<u>熱湯と反応して、水素を発生する。</u>	2021.12.24

■「第3版 第1刷（2019年10月11日）」をお持ちの方（続き）

該当頁	該当箇所	訂正前	訂正後	訂正日
P. 59	問題 12／解説／B、C	B <u>酸や熱湯により分解し、酸素を発生します。～</u> C <u>酸や熱湯により分解し、酸素と過酸化水素を発生し、発熱もします。</u>	B <u>熱湯と反応して、酸素を発生します。～</u> C <u>酸と反応して過酸化水素を発生します。</u>	2021.12.24
P. 99	表／黄りん／形状・性質／4行目、6行目、9行目	・ <u>発火点約 50℃</u> ～ ・ <u>暗所では青白色のりん光～</u> ～ ・ <u>空気中で徐々に酸化し、発火点(約 50℃) に達すると自然発火する</u>	削除 ～ ・ <u>暗所では青白～黄緑色のりん光～</u> ～ ・ <u>空気中で徐々に酸化し、発火点(約 34～60℃) に達すると自然発火する</u>	2024.2.2
P. 99	欄外／ゴロゴロ合わせ／9行目	(融点 44℃) (<u>発火点 50℃</u>)	(融点 44℃) 削除	2024.2.2
P. 100	比べて覚える／黄りん／性状等／7行目	<u>青白色のりん光</u>	<u>青白～黄緑色のりん光</u>	2024.2.2
P. 112	上の表／黄りん／性状等／6行目	<u>青白色のりん光</u>	<u>青白～黄緑色のりん光</u>	2024.2.2
P. 119	問題 9／解説／C	酸化されやすく発火点が高い（約 <u>50℃</u> ）ため、～	酸化されやすく発火点が高い（約 <u>34～60℃</u> ）ため、～	2024.2.2
P. 125	欄外／キャラセリフ	～アジ化ナトリウムは～	～アジ化ナトリウム <u>などは</u> ～	2024.2.2
P. 150	問題 4／設問文、C	第 5 類の危険物に <u>共通する貯蔵・取扱いの方法として、～</u> C <u>断熱性のよい容器に収納する。</u>	第 5 類の危険物の <u>貯蔵・取扱いの方法として、～</u> C <u>日光により分解が促進するものは、直射日光を避ける。</u>	2024.2.2
P. 151	問題 4／解説／C	C <u>容器内の危険物の温度が上昇して分解温度を超えることがないように、断熱性のよい容器に収納します。</u>	C <u>エチルメチルケトンパーオキシサイドやニトロセルロースのように、日光によって分解し、発火するものがあるので注意する。</u>	2024.2.2
P. 189	予想模擬試験 第 1 類（第 2 回） 解答／解説／問題 6／解説／D	～、 <u>酸や熱湯により分解して酸素と過酸化水素を発生し、発熱もします。</u>	～、 <u>高温に熱すると 840℃で酸化バリウムと酸素に分解します。また、熱湯と反応した場合も酸素を発生します。</u>	2021.12.24
P. 199	問題 7／解説／A	～暗所で <u>青白色の～</u>	～暗所で <u>青白～黄緑色の～</u>	2024.2.2
P. 213	表／③無機過酸化物／過酸化バリウム／危険性	<u>酸・熱湯⇒酸素・過酸化水素・熱</u>	<u>酸⇒過酸化水素を発生</u> <u>熱湯⇒酸素を発生</u>	2021.12.24
P. 213	表／⑥硝酸塩類／硝酸アンモニウム／潮解性等	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 213	表／⑩政令で定めるもの／次亜塩素酸カルシウム／潮解性等	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 216	表／⑤黄りん／性質等	<u>青白色の～</u>	<u>青白～黄緑色の～</u>	2024.2.2
別冊／P. 6	予想模擬試験 第 1 類（第 2 回）／問題 6／D	～、 <u>酸や熱湯により分解し、過酸化水素などを生じる。</u>	～、 <u>高温に熱すると酸素を発生する。</u>	2021.12.24
別冊／P. 18	予想模擬試験 第 3 類（第 2 回）／問題 7／A	暗所で <u>青白い光</u> を発する。	暗所で <u>青白～黄緑色の光</u> を発する。	2024.2.2

■「第3版 第2刷（2021年11月29日）」、「第3版 第3刷（2022年10月11日）」をお持ちの方

該当頁	該当箇所	訂正前	訂正後	訂正日
P. 38	表／硝酸アンモニウム／形状・性質／7行目	・ <u>潮解性</u> がある	削除	2024.2.2
P. 38	比べて覚える／硝酸アンモニウム／性質	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 48	表／次亜塩素酸カルシウム／形状・性質／2行目	・ <u>吸湿性</u> がある	・ <u>潮解性</u> がある	2024.2.2
P. 48	比べて覚える／次亜塩素酸カルシウム／性質	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 49	チェック&まとめテスト／14／問題	空気中で <u>吸湿性</u> があり、～	空気中で <u>潮解性</u> があり、～	2024.2.2
P. 51	◆亜塩素酸塩類・臭素酸塩類・硝酸塩類／硝酸アンモニウム／性質	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 51	◆政令で定められたもの／次亜塩素酸カルシウム／性質	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 99	表／黄りん／形状・性質／4行目、6行目、9行目	・ <u>発火点約 50℃</u> ～ ・暗所では <u>青白色</u> のりん光～ ～ ・空気中で徐々に酸化し、発火点(約50℃)に達すると自然発火する	削除 ～ ・暗所では <u>青白～黄緑色</u> のりん光～ ～ ・空気中で徐々に酸化し、発火点(約34～60℃)に達すると自然発火する	2024.2.2
P. 99	欄外／J G 11 合わせ／9行目	(融点 44℃) (<u>発火点 50℃</u>)	(融点 44℃) 削除	2024.2.2
P. 100	比べて覚える／黄りん／性状等／7行目	<u>青白色</u> のりん光	<u>青白～黄緑色</u> のりん光	2024.2.2
P. 112	上の表／黄りん／性状等／6行目	<u>青白色</u> のりん光	<u>青白～黄緑色</u> のりん光	2024.2.2
P. 119	問題9／解説／C	酸化されやすく発火点が高い(約 <u>50℃</u>)ため、～	酸化されやすく発火点が高い(約 <u>34～60℃</u>)ため、～	2024.2.2
P. 125	欄外／キャラセリフ	～アジ化ナトリウムは～	～アジ化ナトリウム <u>などは</u> ～	2024.2.2
P. 150	問題4／設問文、C	第5類の危険物に <u>共通する貯蔵・取扱いの方法として、～</u> C <u>断熱性のよい容器に収納する。</u>	第5類の危険物の <u>貯蔵・取扱いの方法として、～</u> C <u>日光により分解が促進するものは、直射日光を避ける。</u>	2024.2.2
P. 151	問題4／解説／C	C <u>容器内の危険物の温度が上昇して分解温度を超えることがないように、断熱性のよい容器に収納します。</u>	C <u>エチルメチルケトンパーオキシサイドやニトロセルロースのように、日光によって分解し、発火するものがあるので注意する。</u>	2024.2.2
P. 199	問題7／解説／A	～暗所で <u>青白色</u> の～	～暗所で <u>青白～黄緑色</u> の～	2024.2.2
P. 213	表／⑥硝酸塩類／硝酸アンモニウム／潮解性等	<u>潮解性</u>	削除	2024.2.2
P. 213	表／⑩政令で定めるもの／次亜塩素酸カルシウム／潮解性等	<u>吸湿性</u>	<u>潮解性</u>	2024.2.2
P. 216	表／⑤黄りん／性質等	<u>青白色</u> の～	<u>青白～黄緑色</u> の～	2024.2.2
別冊／P. 18	予想模擬試験 第3類(第2回)／問題7／A	暗所で <u>青白</u> い光を発する。	暗所で <u>青白～黄緑色</u> の光を発する。	2024.2.2