

## 『甲種 危険物取扱者試験 令和4年版』 に関するお詫びと訂正のご案内

『甲種 危険物取扱者試験 令和4年版』の内容について誤りがありましたことを、心よりお詫び申し上げます。以下の通り訂正致しますので、お手持ちの本書に加筆訂正をお願い致します。

ご迷惑をおかけ致しまして誠に申し訳ございません。

よろしくお願ひ申し上げます。

### 初 版

|                        |   |     |  |     |  |
|------------------------|---|-----|--|-----|--|
| P314<br><br>更新：R4.5.20 | <table border="1"><tbody><tr><td data-bbox="295 837 343 1052">誤</td><td data-bbox="343 837 1487 1052"><p>■エーテルの特性</p><p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p><p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、エーテルに比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p></td></tr><tr><td data-bbox="295 1052 343 1272">正</td><td data-bbox="343 1052 1487 1272"><p>■エーテルの特性</p><p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p><p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、<b>エタノール</b>に比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p></td></tr></tbody></table> | 誤   | <p>■エーテルの特性</p> <p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p> <p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、エーテルに比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p>  | 正   | <p>■エーテルの特性</p> <p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p> <p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、<b>エタノール</b>に比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p>  |
| 誤                      | <p>■エーテルの特性</p> <p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p> <p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、エーテルに比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p>   |     |  |     |  |
| 正                      | <p>■エーテルの特性</p> <p>◎酸素原子に2つの炭化水素基R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が結合した形の化合物をエーテルという。<br/>[略]</p> <p>◎ジエチルエーテルは水には溶けにくく、<b>エタノール</b>に比べると反応性に乏しいが、多くの有機物を溶かすため、有機溶媒として広く使われている。</p>   |     |  |     |  |
| P405<br><br>更新：R4.2.14 | <table border="1"><tbody><tr><td data-bbox="295 1272 343 1556">誤</td><td data-bbox="343 1272 1487 1556"><p>▶カルシウムCa</p><table border="1"><tbody><tr><td data-bbox="343 1272 502 1556">性 質</td><td data-bbox="502 1272 1487 1556"><p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p><p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p><p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p></td></tr></tbody></table></td></tr></tbody></table>     | 誤   | <p>▶カルシウムCa</p> <table border="1"><tbody><tr><td data-bbox="343 1272 502 1556">性 質</td><td data-bbox="502 1272 1487 1556"><p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p><p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p><p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p></td></tr></tbody></table> | 性 質 | <p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p> <p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p> <p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p> |
| 誤                      | <p>▶カルシウムCa</p> <table border="1"><tbody><tr><td data-bbox="343 1272 502 1556">性 質</td><td data-bbox="502 1272 1487 1556"><p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p><p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p><p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p></td></tr></tbody></table>  | 性 質 | <p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p> <p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p> <p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p>   |     |  |
| 性 質                    | <p>◎銀白色の金属。 ◎比重1.6。 ◎炎色反応：橙赤。</p> <p><del>◎水と激しく反応して、水素と熱を発生する。また、水酸化ナトリウムNaOHには潮解性がある。 2Na + 2H<sub>2</sub>O = 2NaOH + H<sub>2</sub> + 369kJ</del> ← 記載を削除</p> <p>◎水と反応して水素を発生し、水酸化カルシウム（消石灰）を生じる。<br/>Ca + 2H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub><br/>[以下 略]</p>  |     |  |     |  |