

## 『甲種 危険物取扱者試験 2021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 2021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

P193	誤	<p>【問2】 エタノール (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) 10g を完全燃焼させたとき、[略]。</p> <p><input type="checkbox"/> 1. 5 ℓ      2. 10 ℓ      3. 15 ℓ</p> <p>                  4. 20 ℓ      3. 30 ℓ</p>
	正	<p>【問2】 エタノール (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) 10g を完全燃焼させたとき、[略]。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. 5 ℓ      2. 10 ℓ      3. 15 ℓ</p> <p>                  4. 20 ℓ      <b>5. 30 ℓ</b></p>
P269	誤	<p>▶イオン化列と金属の特性</p> <p>[略]</p> <p>◎イオン化傾向が大きい金属は、化学変化しやすいため取扱いに注意する。また、イオン化傾向が小さい金属は科学的に安定していることになる。</p>
	正	<p>▶イオン化列と金属の特性</p> <p>[略]</p> <p>◎イオン化傾向が大きい金属は、化学変化しやすいため取扱いに注意する。また、イオン化傾向が小さい金属は<b>化学的</b>に安定していることになる。</p>
P288 正解&解説	削除	<p>問1…正解4</p> <p>2. 温度を高くすると、温度を低くする方向に平衡が移動する。例えば、発熱反応を右方向とすると、温度を低くする<del>を</del> <b>[削除]</b> 左方向(吸熱反応)に平衡が移動する。</p> <p>4. 圧力を大きくすると、その圧力を小さくする方向、すなわち気体の総分子数が減少する方向に反応が進む。</p> <p>問2…正解5</p> <p>5. 温度を高くすると、温度を低くする方向に平衡が移動する。例えば、発熱反応を右方向とすると、温度を低くする<del>を</del> <b>[削除]</b> 左方向(吸熱反応)に平衡が移動する。</p>
P306	削除	<p>【問8】 油脂の特性として、次のうち誤っているものは次のうちどれか。</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> 1. 油脂は、脂肪酸とグリセリンのエステルである。</p> <p>2. セッケンは、<del>グリセリンと</del> <b>[削除]</b> 脂肪酸のナトリウム塩である。</p> <p>[略]</p>

<p>P394</p> <p>更新： [2021.5.17]</p>	<p>削除</p>	<p><b>【問8】</b> アルキルアルミニウムの貯蔵、取扱いについて、次のうち誤っているものはどれか。</p> <p style="text-align: center;">[略]</p> <p>5. 自然分解により容器内の圧力が上がり、容器が破損するおそれがあるので、ガラス容器による長期保存は危険物<b>【削除】</b>である。</p>												
<p>P481</p> <p>更新： [2021.7.6]</p>	<p>誤</p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p>正</p>	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <th style="background-color: #cccccc;">爆発性物質を生成する組み合わせ</th> </tr> <tr> <td>▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アンモニア] + [金属 (水銀・銀・金等)]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アジ化物] + [ハロゲン]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]</td> </tr> </table> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <th style="background-color: #cccccc;">爆発性物質を生成する組み合わせ</th> </tr> <tr> <td>▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アンモニア] + [<b>水銀</b>]</td> </tr> <tr> <td>▪ [<b>アンモニア</b>] + [ハロゲン]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]</td> </tr> <tr> <td>▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]</td> </tr> </table>	爆発性物質を生成する組み合わせ	▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]	▪ [アンモニア] + [金属 (水銀・銀・金等)]	▪ [アジ化物] + [ハロゲン]	▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]	▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]	爆発性物質を生成する組み合わせ	▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]	▪ [アンモニア] + [ <b>水銀</b> ]	▪ [ <b>アンモニア</b> ] + [ハロゲン]	▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]	▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]
爆発性物質を生成する組み合わせ														
▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]														
▪ [アンモニア] + [金属 (水銀・銀・金等)]														
▪ [アジ化物] + [ハロゲン]														
▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]														
▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]														
爆発性物質を生成する組み合わせ														
▪ [アンモニア] + [塩素酸カリウム]														
▪ [アンモニア] + [ <b>水銀</b> ]														
▪ [ <b>アンモニア</b> ] + [ハロゲン]														
▪ [アジ化ナトリウム] + [金属 (亜鉛・鉛・銅・銀等)]														
▪ [アセチレン] + [金属 (コバルト・銅・水銀・銀等)]														