令和６年７月

㈱公論出版

『令和６年版 毒物劇物取扱者試験 問題集 関東編』お詫びと訂正のお知らせ

弊社出版物「令和６年版 毒物劇物取扱者試験 問題集 関東編」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。

<table>
<tr><th>頁数等</th><th colspan="2">内　容</th><th>掲載日</th></tr>
<tr><td rowspan="2">89 ページ
令和５年度　神奈川県
▶▶正解＆解説【5】
〔解説〕</td><td>誤</td><td>A＆C．水銀、クラーレ…毒物。
B．モノフルオール酢酸…特定毒物。
C．クラーレ…劇物。
E．ベンゼンは毒物及び劇物に指定されていない。</td><td rowspan="2">令和６年
４月３日</td></tr>
<tr><td>正</td><td>A＆C．水銀、クラーレ…毒物。
B．モノフルオール酢酸…特定毒物。
D．塩化第一水銀…劇物。
E．ベンゼンは毒物及び劇物に指定されていない。</td></tr>
<tr><td rowspan="2">138 ページ
令和４年度　埼玉県
▶▶正解＆解説【18】
〔解説〕</td><td>誤</td><td><table><tr><th></th><th>酸化／酸化剤</th><th>還元／還元剤</th></tr><tr><td>特徴</td><td>相手を酸化、
自身は還元される</td><td>相手を還元、
自身は酸化される</td></tr><tr><td>酸素の授受</td><td>酸素を受け取る</td><td>酸素を失う</td></tr><tr><td>水素の授受</td><td>水素を失う</td><td>水素を受け取る</td></tr><tr><td>電子の授受</td><td>電子を失う</td><td>電子を受け取る</td></tr><tr><td>酸化数</td><td>酸化数が増える</td><td>酸化数が減る</td></tr></table></td><td rowspan="2">令和６年
７月８日</td></tr>
<tr><td>正</td><td><table><tr><th></th><th>酸化剤</th><th>還元剤</th></tr><tr><td>特徴</td><td>相手を酸化、
自身は還元される</td><td>相手を還元、
自身は酸化される</td></tr></table><table><tr><th></th><th>酸化</th><th>還元</th></tr><tr><td>酸素の授受</td><td>酸素を受け取る</td><td>酸素を失う</td></tr><tr><td>水素の授受</td><td>水素を失う</td><td>水素を受け取る</td></tr><tr><td>電子の授受</td><td>電子を失う</td><td>電子を受け取る</td></tr><tr><td>酸化数</td><td>酸化数が増える</td><td>酸化数が減る</td></tr></table></td></tr>
<tr><td rowspan="2">228 ページ
令和５年度　栃木県
▶▶正解＆解説【22】
〔解説〕</td><td>誤</td><td>【22】３
〔解説〕<table><tr><th></th><th>酸化／酸化剤</th><th>還元／還元剤</th></tr><tr><td>特徴</td><td>相手を酸化、
自身は還元される</td><td>相手を還元、
自身は酸化される</td></tr><tr><td>酸素の授受</td><td>酸素を受け取る</td><td>酸素を失う</td></tr><tr><td>水素の授受</td><td>水素を失う</td><td>水素を受け取る</td></tr><tr><td>電子の授受</td><td>電子を失う</td><td>電子を受け取る</td></tr><tr><td>酸化数</td><td>酸化数が増える</td><td>酸化数が減る</td></tr></table></td></tr>
<tr><td>正</td><td>【22】３
〔解説〕<table><tr><th></th><th>酸化剤</th><th>還元剤</th></tr><tr><td>特徴</td><td>相手を酸化、
自身は還元される</td><td>相手を還元、
自身は酸化される</td></tr></table><table><tr><th></th><th>酸化</th><th>還元</th></tr><tr><td>酸素の授受</td><td>酸素を受け取る</td><td>酸素を失う</td></tr><tr><td>水素の授受</td><td>水素を失う</td><td>水素を受け取る</td></tr><tr><td>電子の授受</td><td>電子を失う</td><td>電子を受け取る</td></tr><tr><td>酸化数</td><td>酸化数が増える</td><td>酸化数が減る</td></tr></table></td></tr>
</table>

<table>
<tr><td rowspan="2">229 ページ
令和５年度　栃木県
▶▶正解＆解説【25】
〔解説〕</td><td>誤</td><td>【25】２
〔解説〕白金電極を用いて、硫酸銅（Ⅱ）水溶液を電気分解したとき、
陽極及び陰極の反応式は以下のとおりである。
［陽極］$2H_2O \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$
［陰極］$Cu^{2+} + 2e^- \longrightarrow Cu$</td><td rowspan="2">令和６年
７月 31 日</td></tr>
<tr><td>正</td><td>【25】２
〔解説〕白金電極を用いて、硝酸銀 $AgNO_3$ 水溶液を電気分解したとき、
陽極及び陰極の反応式は以下のとおりである。
［陽極］$2H_2O \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$
［陰極］$Ag^+ + e^- \longrightarrow Ag$</td></tr>
</table>