

# 『大学入試 亀田和久の 化学[有機]が面白いほどわかる本』正誤表

このたびは、小社刊『大学入試 亀田和久の 化学[有機]が面白いほどわかる本』の第1刷の記述につき誤りがありました。

お詫びとともに訂正させていただきます。

最終更新日:2025 年 7 月 25 日

|                              | 誤                                                                                                                                                                                                                                                             | 正                                                                                                                                                                                                                                                                                             |
|------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| p.16 「官能基の名称」の(その他の基)の上から2番目 | ヒ <b>ロド</b> キシ基                                                                                                                                                                                                                                               | ヒ <b>ドロ</b> キシ基                                                                                                                                                                                                                                                                               |
| p.102 下図右のスポイトを指している赤枠内      | KMnO4 水溶液(赤 <b>褐</b> 色)                                                                                                                                                                                                                                       | KMnO4 水溶液(赤 <b>紫</b> 色)                                                                                                                                                                                                                                                                       |
| p.137 アルコールの参加の具体例           | エタノール<br>$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$<br>1-プロパノール<br>$^3\text{CH}_3 - ^2\text{CH}_2 - ^1\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H}$<br>2-プロパノール<br>$^1\text{CH}_3 - ^2\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H}$ | エタノール<br>$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$<br>1-プロパノール<br>$^3\text{CH}_3 - ^2\text{CH}_2 - ^1\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H}$<br>2-プロパノール<br>$^1\text{CH}_3 - ^2\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \\ \text{CH}_3$ |
| p.111 確認問題1(3)の答え            | ジイソプロピルエー <b>エ</b> ル                                                                                                                                                                                                                                          | ジイソプロピルエー <b>テ</b> ル                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| p.156 Point「カルボン酸とカルボン酸誘導体」  | $\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}-\text{C} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{R}-\text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$                                                                                                                 | $\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}-\text{C} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{R}-\text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$                                                                                                                                                 |
| 別冊 p.24「(4)アルコールの脱水」         | 160℃～170℃<br>分子 <b>間</b> 脱水▲<br><br>130℃～140℃<br>分子 <b>内</b> 脱水▲                                                                                                                                                                                              | 160℃～170℃<br>分子 <b>内</b> 脱水▲<br><br>130℃～140℃<br>分子 <b>間</b> 脱水▲                                                                                                                                                                                                                              |