


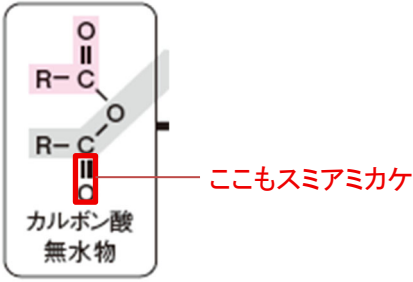
## 『大学入試 亀田和久の 化学[有機]が面白いほどわかる本』正誤表

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:2026年5月18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 下図右のスポットを指している赤枠内	KMnO <sub>4</sub> 水溶液(赤 <b>褐</b> 色)	KMnO <sub>4</sub> 水溶液(赤 <b>紫</b> 色)
p.111 確認問題1(3)の答え	ジイソプロピルエー <b>ル</b>	ジイソプロピルエー <b>テル</b>
p.137 アルコールの参加の具体例	<p>エタノール</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>1-プロパノール</p> ${}^3\text{CH}_3 - {}^2\text{CH}_2 - \begin{array}{c} {}^1\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>2-プロパノール</p> ${}^1\text{CH}_3 - \begin{array}{c} {}^2\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$	<p>エタノール</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>1-プロパノール</p> ${}^3\text{CH}_3 - {}^2\text{CH}_2 - \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ {}^1\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$ <p>2-プロパノール</p> ${}^1\text{CH}_3 - \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ {}^2\text{C} - \text{OH} \\   \\ \text{H} \end{array}$
p.156 Point「カルボン酸とカルボン酸誘導体」	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}-\text{C} \\ \diagdown \\ \text{C} \\ \diagup \\ \text{R}-\text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{R}-\text{C} \\ \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \\ \text{R}-\text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$

p.161 ポイント内	 <p>カルボン酸 無水物</p>	 <p>カルボン酸 無水物</p> <p>ここもスミアミカケ</p>
p.162 図内	+C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH エタノール	①+C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH エタノール
p.250 図内	左上の「1-ナフトール」 左下の「2-ナフトール」	左上の「1-ナフトールのナトリウム塩(ナトリウム 1-ナフトキッド)」 左下の「2-ナフトールのナトリウム塩(ナトリウム 2-ナフトキッド)」
p.254 問題 10	塩基性の 1-ナフトールに低温で	1-ナフトールを塩基性下で低温で
p.352 Point「付加縮合による尿素樹脂の合成」一番下・左の構造式	$\begin{array}{c} \text{-N} \quad \text{N-} \\   \quad \diagdown \quad / \\ \text{H} \quad \text{C} \quad \text{H} \\    \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{-N} \quad \text{N-} \\   \quad \diagdown \quad / \\ \text{H} \quad \text{C} \\    \\ \text{O} \end{array}$
p.355 下から 4 行目、2 行目	SiCl <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>	Si(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub>
p.366 スチレンブタジエンゴムの図内	$[-\text{CH}_2-\text{CH}-]_n[-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-]_m-$	$[-\text{CH}_2-\text{CH}-]_m[-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-]_n-$
p.366 アクリロニトリルブタジエンゴムの図内	$[-\text{CH}_2-\text{CH}-]_n[-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-]_m-$	$[-\text{CH}_2-\text{CH}-]_m[-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-]_n-$
別冊 p.24「(4)アルコールの脱水」	160°C~170°C 分子間脱水▲  130°C~140°C 分子内脱水▲	160°C~170°C 分子内脱水▲  130°C~140°C 分子間脱水▲

以上