
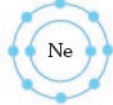
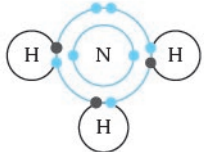
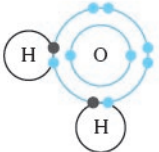
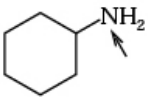


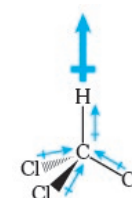
## 正 誤 表

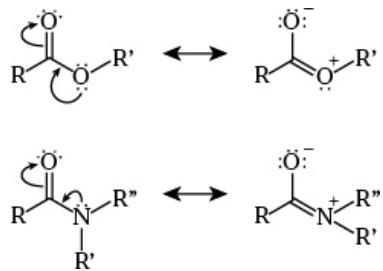
「薬系有機化学（第1刷）」

下記の箇所に誤りがございました。謹んでお詫びし訂正いたします。

頁	該当箇所	誤	正
5	図 1-7	<p>[以下に差し替え]</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>H-H</p> <p>水素</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p> <math>\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}</math> </p> <p>メタン</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p> <math>\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{N}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}</math> </p> <p>アンモニア</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p> <math>\begin{array}{c} \text{H}-\text{O} \\   \\ \text{H} \end{array}</math> </p> <p>水</p> </div> </div>	
17	図 1-27 中央の構造式名	ethen	ethene
23	問題 1.X2 (3)の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> <div style="text-align: center;">  </div>	

30	2行目		双極子モーメント	双極子モーメント*
	本文右側の余白		<p>[以下の説明文・図を追加]</p> <p>*双極子モーメントの矢印の向き：物理化学では、双極子モーメントは物理量であり、「負電荷から正電荷へ」向かうベクトル量として表される。しかし、有機化学では電子の動きが重要となるので、結合電子の偏りによる結合の分極や分子全体の極性を表す「正電荷から負電荷へ」向かう矢印で表すことが一般的である。したがって、本書を含む有機化学の教科書の多くが掲載する双極子モーメントの向きは、物理化学のそれとは逆になることに注意する必要がある。</p>	
33	図 2-7	タイトル	<i>trans-but-2-ene</i>	<i>trans-1,2-dichloroethene</i>
		構造式名	<i>cis-but-2-ene</i> <i>trans-but-2-ene</i>	<i>cis-1,2-dichloroethene</i> <i>trans-1,2-dichloroethene</i>
35	本文右側の余白		<p>[以下の解説を追加]</p> <p>官能基としてのハロゲン基</p> <p>F          fluoro</p> <p>Cl         chloro</p> <p>Br         bromo</p> <p>I          iodo</p>	
40	例題 2.6 (2)の構造式名		<i>N</i> ethy- <i>N</i> -methylpropan-1-amine	<i>N</i> ethyl- <i>N</i> -methylpropan-1-amine
43	図 2-21 構造式名 (3カ所)		lact <u>u</u> m	lact <u>a</u> m
44	図 2-22 中央の構造式		[以下に差し替え]	





55

表 2-3

[以下に差し替え]

表 2-3 代表的な化合物の酸性度と共役塩基の塩基性

酸性	酸	pK <sub>a</sub>	共役塩基	塩基性
強い	HI	-10	I <sup>-</sup>	弱い
	HBr	-9	Br <sup>-</sup>	
	HCl	-7	Cl <sup>-</sup>	
	H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	-1.7	H <sub>2</sub> O	
	HF	3.2	F <sup>-</sup>	
	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COOH	4.2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup>	
	CH <sub>3</sub> COOH	4.8	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	
	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	6.4	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	9.2	NH <sub>3</sub>	
	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH	10.0	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> O <sup>-</sup>	
	H <sub>2</sub> O	15.7	HO <sup>-</sup>	
	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	16	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O <sup>-</sup>	
	HC≡CH	25	HC≡C <sup>-</sup>	
	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	31	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sup>-</sup>	
	(i-Pr) <sub>2</sub> NH	36	(i-Pr) <sub>2</sub> N <sup>-</sup>	
	NH <sub>3</sub>	38	NH <sub>2</sub> <sup>-</sup>	
	CH <sub>2</sub> =CH <sub>2</sub>	44	CH <sub>2</sub> =CH <sup>-</sup>	
弱い	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	50	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> <sup>-</sup>	強い


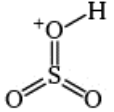
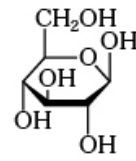
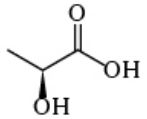
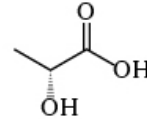
59

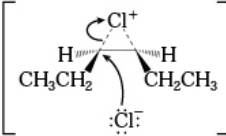
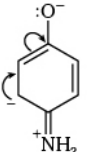
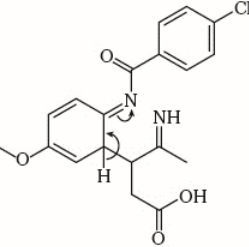
図 2-40

(a)

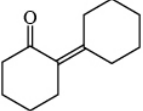
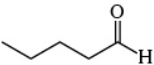
[以下に差し替え]

			<p>(a) ハロゲン原子の数</p> <p> <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math>      <math>\text{Cl}-\text{CH}_2\text{COOH}</math>      <math>\begin{array}{c} \text{Cl}-\text{CHCOOH} \\   \\ \text{Cl} \end{array}</math>      <math>\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{COOH} \\   \\ \text{Cl} \end{array}</math> </p> <p>4.76                  2.66                  1.30                  0.46</p> <p>Ⓜ 酸性度 <span style="float: right;">酸性度 Ⓜ</span></p>	
		(c)	<p>[以下に差し替え]</p> <p>(c) ハロゲン原子の違い</p> <p> <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math>      <math>\text{I}-\text{CH}_2\text{COOH}</math>      <math>\text{Br}-\text{CH}_2\text{COOH}</math>      <math>\text{Cl}-\text{CH}_2\text{COOH}</math>      <math>\text{F}-\text{CH}_2\text{COOH}</math> </p> <p>4.76                  2.90                  2.82                  2.66                  2.55</p> <p>Ⓜ 酸性度 <span style="float: right;">酸性度 Ⓜ</span></p>	
	↑3行		$\text{p}K_{\text{a}} = 4.7\bar{5}$	$\text{p}K_{\text{a}} = 4.7\bar{6}$
70	本文右側の 説明文	6行	例) <u>1-butanol</u>	例) <u>butan-1-ol</u>
72	表 3-2 アルカン名の行, 上か ら 2 番目		<u>propane</u>	<u>butane</u>
74	図 3-7 右下の構造式名		2,3- <u>dimethyl</u> -4-propylheptane	2,3- <u>dimethyl</u> -4-propylheptane
83	図 3-20 右下の構造式名		4,6-diethyl-3-methyloct-3-ene	<u>trans</u> -4,6-diethyl-3-methyloct-3-ene
	↑2行～最終行		<p>[以下に差し替え]</p> <p>二重結合が2つある場合, cycloalkaneの語尾「-ane」を「-diene」とする. ただし, 発音の関係上, 二重結合の数を示す倍数接頭語 (di, tri, tetra...) の前には「a」を入れる. cycloalkane→cycloalkadiene (図3-22・図3-23) *.</p>	
	本文右側の余白		<p>[以下の説明文を追加]</p> <p>*二重結合を複数もつ化合物の命名には, 二重結合の数を示す倍数接頭語 (di, tri, tetra...) を用いる. ただし倍数接頭語の前には発音の関係上, 「a」を入れる. 「butdiene」ではなく, 「butadiene」となる.</p>	
86	問題 3.X4 (3)		7-methylnon-5-en-4-ol	<u>trans</u> -7-methylnon-5-en-4-ol

106	図 5-10 下段中央の構造式	<p>[以下に差し替え]</p>  <p>[16] annulene</p>	
118	図 6-7 上段右から 2 番目の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> 	
155	問題 7.X3 の構造式	<p>[以下に差し替え]</p>  <p><math>\beta</math>-D-グルコース</p>	
168	本文右側の余白	<p>[以下の補足（構造式）を追加]</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p><i>d</i>-(+)-乳酸 [<math>\alpha</math>]<sub>D</sub> = +3.82</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p><i>l</i>-(-)-乳酸 [<math>\alpha</math>]<sub>D</sub> = -3.82</p> </div> </div>	
190	3~4 行目	<p>この安定性は誘起効果により説明できる. すなわちアルキル基の数が増えるとより電子が流れ込み, カチオ</p>	<p>この安定性は誘起効果 inductive effect と超共役 hyper conjugation により説明できる (第10章p.223) .</p>

		ンが安定化される.
205	図 9-30 ①中央の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> $  \begin{array}{c}  \text{CH}_3 \\    \\  \text{CH}_3 - \text{C} - \text{OR} \\    \\  \text{CH}_3  \end{array}  $ <p><math>S_N1</math> (64%)</p>
230	問題 10.9【解答】中央の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> 
279	図 13-4 (a)左から 2 番目の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> 
285	図 13-10 (b)上から 2 番目の列の左の構造式	<p>[以下に差し替え]</p> 
294	図 14-2 (a)右	[以下に差し替え]

302	図 14-7 左の構造式	[以下に差し替え] $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{Li}$ 共有結合		
306	問題 14.X1	(7)	1) $2\text{H}_3\text{C}\text{MgBr}$	1) $2\text{CH}_3\text{MgBr}$
		(8)	[以下に差し替え] <div style="text-align: center;">           (8)  </div>	
	問題 14.X2	1) $2\text{H}_3\text{C}\text{MgBr}$	1) $2\text{CH}_3\text{MgBr}$	
312	図 15-2 右端の式 (2 ヲ所)	$\frac{1}{2}+$	$\frac{1}{2}$	
	最終行	(☞第9章 p.190)	(☞第9章p.190, 第10章p.223)	
313	9 行	「ne」を「diene」に変える.	「ane」を「diene」に変える*.	
	本文右側の余白	[以下の説明文を追加] *ただし, 倍数接頭語 (di, tri, tetra...) の前には, 発音の関係上「a」を入れる. 「butdiene」ではなく「butadiene」となる. (☞第3章p.83) .		
314	図 15-8 縦軸	エンタルピー ( $\Delta H^\circ$ )	エンタルピー ( $\Delta H^\circ$ )	
333	図 16-14 上段右, 下段右の構造式	[以下に差し替え]		

			$\begin{array}{c} \delta^- \\ \text{O} \\    \\ \text{R} \rightarrow \text{C} \leftarrow \text{R}' \\ \delta^+ \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{R} \rightarrow \text{C}^+ \leftarrow \text{R}' \end{array}$
394	問題 18.4	(3)左の構造式	[以下に差し替え]
		【解答】(1)	[以下に差し替え]
		(3)	
		(1)	

2024年3月7日  
株式会社南江堂