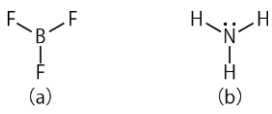
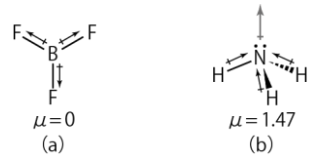
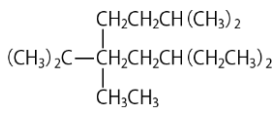
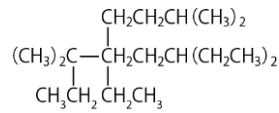
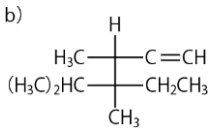
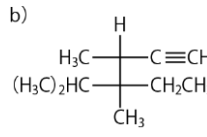
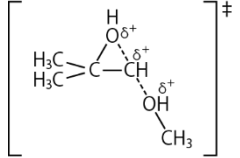
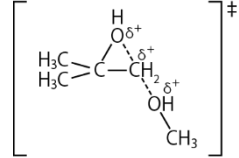
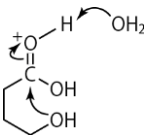
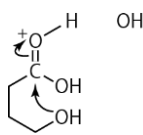


有機化学の基礎 第1版 第1刷 正誤表

2015年4月1日現在

頁	図番号など	誤	正
12		結合をつくるうえで非常に安定である	結合をつくるうえで非常に重要である
20	図 2・18		
28		つまりアセチレンの共役酸は強酸である.	つまり共役酸のアセチレンは強酸である.
43	2行目	エタン C ₂ H ₆ (89 °C),	エタン C ₂ H ₆ (-89 °C),
60	表 3・9 上から 5 行目	塩化メチル	塩化メチレン
81	上から 6 行目	ハロゲン置換カルボン酸として	置換カルボン酸として
84	表 3・15 下から 13,14 行目	ヒドロキシ (hydroxyl-)	ヒドロキシ (hydroxy-)
88	図 3・62	(pK _a -14.2)	(pK _a =14.2)
94	問 3・3 c		
102	下から 6 行目	[(2 <i>S</i> ,3 <i>R</i> -2-アミノ-3-ヒドロキシブタン酸)]	[(2 <i>S</i> ,3 <i>R</i>)-2-アミノ-3-ヒドロキシブタン酸]
109	下から 3 行目	炭素-炭素結合の周りの回転が起こると,	炭素-水素結合の周りの回転が起こると,
110	図 4・19 グラフの横軸目盛	180 120 60 0 60 120 180	-180 -120 -60 0 60 120 180
119	問 4・9 b		
121	上から 11 行目	1 個につきいずれも 0.9 kJ mol ⁻¹ と	1 個につきいずれも 3.3 kJ mol ⁻¹ と
121	上から 12 行目	1 個につき 3.6 kJ mol ⁻¹ とし	1 個につき 13.0 kJ mol ⁻¹ とし
130	下から 1 行目	17 の上図の場合は	17 (a) の場合は
131	上から 1 行目	下図の場合は	図 5・17 (b) の場合は
135	下から 1 行目	2-ブロモブタン (臭化ブチル)	2-ブロモブタン (臭化 s-ブチル)
152	図 6・29 b	 <p>(b) 不利な遷移状態</p>	 <p>(b) 不利な遷移状態</p>
160	下から 6 行目	ヨードメタン	ヨードエタン
161	上から 9 行目	[解答例: a) S _N 2 反応なので	[解答例: ① S _N 2 反応なので
161	上から 12 行目	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ Br	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ Br
161	上から 13 行目	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ SH	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ SH
195	上から 6 行目	最も反応が遅くなる特徴的な	最も反応が速くなる特徴的な
207	図 10・12 正反応 左から 2 番目の構造式		

頁	図番号など	誤	正
210	図 10・18 塩基性条件下	H—OH ₂ (2箇所)	H—OH (2箇所)
214	上から 1 行目	リン酸 ^{a)} H ₃ PO ₄ とそのエステル	リン酸 ^{a)} H ₃ PO ₄ のエステル
215	図 10・18 塩基性条件下 一番左の図	⁻ OH ₂	⁻ OH
222	上から 3 行目	(図 11・14, p.221)	(図 11・14)
277	図 15・22 左から 2 番目の構造式	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}=\text{N}^- \text{Li}^+ \\ \quad \quad \quad \searrow \\ \quad \quad \quad \text{AlH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{R}-\text{C}=\text{N}^- \text{Li}^+ \\ \quad \quad \quad \searrow \\ \quad \quad \quad \text{AlH}_3 \end{array}$
285	図 16・5 最終生成物	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{O} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{C}-\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$
295	上から 4 行目	ついで酸処理して六員環ラクタムとした.	ついで酸処理して七員環ラクタムとした.
309	上から 3 行目	(ピリジン二量体の形成)	(ピリミジン二量体の形成)
309	図 17・30	ピリジン二量体	ピリミジン二量体
313	下から 2,3 行目	<i>cis</i> -5,6-ジメチル-1,シクロヘキサジエンとし, ついで熱反応で(2 <i>E</i> ,4 <i>Z</i> ,6 <i>E</i>)-オクタトリエンとし, 熱反応で	<i>cis</i> -5,6-ジメチル-1,3-シクロヘキサジエンとし, ついで光反応で(2 <i>E</i> ,4 <i>Z</i> ,6 <i>Z</i>)-オクタトリエンとし, さらに熱反応で
317	下から 16 行目	CH ₃ OC ₆ H ₄ CO ₂ ⁻ (<i>p</i>)	CH ₃ OC ₆ H ₄ CO ₂ ⁻ (<i>m</i>)
317	下から 16 行目	CH ₃ OC ₆ H ₄ CO ₂ ⁻ (<i>p</i>)	CH ₃ OC ₆ H ₄ CO ₂ ⁻ (<i>o</i>)
318	上から 7 行目	N≡CCH ₂ CO ₂ ⁻	N≡CCH ₂ CO ₂ ⁻
326	3 段目 上から 3 行目	— の線形結合 4	— の線形結合 12