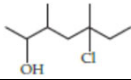
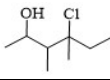
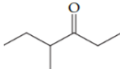
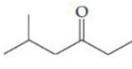
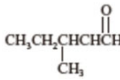
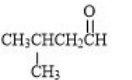
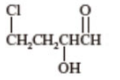
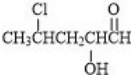


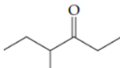
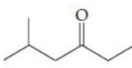
<初版 1刷 および 2刷>

ページ	誤	正
p.19 例題 1.5 構造式		
p.34 問題 1.16	エタンと酸素が完全燃焼するときの反応式を書け	メタンと酸素が完全燃焼するときの反応式を書け
p.49 問題 1.71 (a)	(a) 分子式 C_4H_8O のカルボン酸	(a) 分子式 $C_4H_8O_2$ のカルボン酸
p.135 問題 4.5 (a)	(a) 1-フェニルプロパノン	(a) 1-フェニル-2-プロパノン(1-フェニルプロパン-2-オン)
(監訳者解説)	(a) 1-フェニルプロパノン について、読者より質問が多数寄せられました。表記に関しては原書のとおりですが、混乱をまねくのと、正確性を欠くので問題の命名をあらためるべきでした。	
p.135 4.3 学習目標内 の構造式 右端	$CH_3CH_2CH_2OH$ プロパノール (bp 97 °C)	$CH_3CH_2CH_2OH$ 1-プロパノール (bp 97 °C)
p.235 問題1.14 (b) の 解答	(b) 2,3,3-トリメチルブタン	(b) 2,2,3-トリメチルブタン
p.235 問題1.20 (a) の 解答	(a) 1,3,4-トリメチルシクロヘキサン	(a) 1,2,4-トリメチルシクロヘキサン
p.240 問題 3.15 (a) の 解答	(a) 2,4-ジプロモフェノール	(a) 2,4-ジプロモフェノール
p.241 問題 3.54 の 解答	アルコールは水素結合をつくる。チオールとハロゲン化アルキルは水素結合できない。	アルコールは水素結合をつくる。チオールの水素結合はアルコールの水素結合よりも弱い。ハロゲン化アルキルは水素結合できない。
(監訳者解説)	チオールがアルコールよりも沸点が低い理由ですが、チオールには水素結合がないと言い切れないと思います。硫黄の電気陰性度は 2.5 であり、水素の電気陰性度は 2.2 です。若干ですが、硫黄がマイナスを帯びています。そのため、チオール間の水素結合は弱いと表現したほうがよいと思います。	
p.242 問題 4.6 (a) の 解答		
p.243 解答 4.30 (a) の 解答		
p.243 解答 4.30 (b) の 解答		
p.243 問題 4.32 (a) の 解答	(a) 2,3-ジメチルブタナール	(a) 2,2-ジメチルブタナール

↓ : 上から数える ↑ : 下から数える

(2022.07.20 更新)

<初版 3刷>

ページ	誤	正
p.34 問題 1.16	エタンと酸素が完全燃焼するときの反応式を書け	メタンと酸素が完全燃焼するときの反応式を書け
p.135 問題 4.5 (a)	(a) 1-フェニルプロパノン	(a) 1-フェニル-2-プロパノン(1-フェニルプロパン-2-オン)
(監訳者解説)	(a) 1-フェニルプロパノン について、読者より質問が多数寄せられました。表記に関しては原書のとおりですが、混乱をまねくのと、正確性を欠くので問題の命名をあらためるべきでした。	
p.235 問題1.14(b) の 解答	(b) 2,3,3-トリメチルブタン	(b) 2,2,3-トリメチルブタン
p.235 問題1.20 (a) の 解答	(a) 1,3,4-トリメチルシクロヘキサン	(a) 1,2,4-トリメチルシクロヘキサン
p.240 問題 3.15(a) の 解答	(a) 2,4-ジプロモフェノール	(a) 2,4-ジプロモフェノール
p.242 問題 4.6 (a) の 解答		

↓ : 上から数える ↑ : 下から数える

(2022.07.20 更新)