

頁・問・選択肢

誤

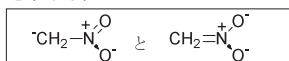
正

P2、3 (2) 4

電子吸引基

電子求引基

P4 (4) 4



P6 (7) 2

-NHCH₃ > -CHO

-CHO > -NHCH₃

P12 (1) 5

6員環より大きい

大員環

P17 (9) 1

電子吸引基

電子求引基

P24 (9) 1

炭素グループ

炭素数

P31 (16) 5

電子吸引基

電子求引基

(19) 4

CH₃COOC₂H₅ ~ CH₃COOHである。

CH₃COOC₂H₅である。他の2つ(アミドとカルボン酸)は反応しない。

P32 (20)

水中では安定な

水中では0~5℃で安定な

P34 (24) 3

チオール>フェノール

フェノール>チオフェノール

P35 (24)

酸性度~アルコール

これは一般的な構造の酸性度の比較である。カルボン酸は酸性、フェノールは弱酸性、アルコールは中性である。チオールは弱酸性であるが、フェノールとの比較では、構造によって順位はつけがたい。選択肢3のように似た構造で比較すると、チオフェノール>フェノールとなる。

(25) 2~4

電子吸引基

電子求引基

P37 (1) 1

化合物~する。

π電子をもつ官能基である芳香環、ポリエン、カルボニル基やアゾ基などの多重結合および共役系の検出に用いられる。

2

特性吸収体

特性吸収帯

P49 (18)

~78.92%と80.92%

~50.69%と49.31%

P50 (21)

~過熱して溶かし、~

~加熱して溶かし、~

P56 問5、問6

正しいものはどれか。

正しいものを2つ選べ。

P61 問9 4

~させるマルコウニコフ則により

~させると

P77 問83

J10~12Hz、J14~18Hz

J=10~12Hz、J=14~18Hz

P86 問4

誤っているものはどれか。

正しいものを2つ選べ。

P87 問4

答え 4

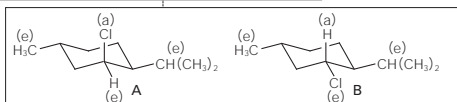
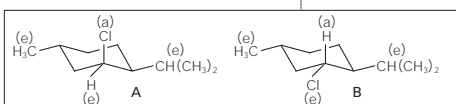
答え 1、3

問4 2

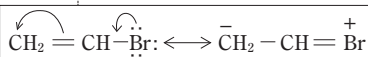
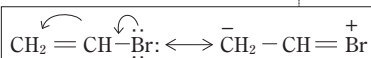
○

×

P89 問5 2



P91 問7 1



P96 問14 1

HCOH₂CH₃

HOCH₂CH₃

P101 問17

正電化

正電荷

P117 問7 3

H-C-C-H

H-C-C-C-H

P145 (2)

2等量

2当量

P146 (6)

次の反応2の正しい～
設問の反応式を右記に差替

次の反応の正しい～



P147 (5) 2

フェノールは生成しない。

ベンゼン環が開裂する。

3

反応しない。

ベンジルアルコールが生成する。

(6)

ヘキサノールと～生成する。

ヘキサノールのアルコキシドイオン (C₆H₁₃O⁻) が臭化エチルに対し、求核試薬として働く典型的なS_N2反応である。

P148 (9) 2

RCOONa

RCOCl

P156 (8) 2

(1R, 2S)-酒石酸

(2R, 3S)-酒石酸

P156, 157 (8) 3

(1R, 2R)-酒石酸

(2R, 3R)-酒石酸

(10) 4

～処理するのが望ましい。

～処理してもよい。

P159 問3 1

Br₂NBS

Br₂やNBS

P160 問5 1

トルエンを

トルエンの

P162 問7 1

1-ブチルアルコール

1-ブタノール

1-ブタノール

ブタノール

問8 1

1-ブチルアルコール

1-ブタノール

P166, 167 問1 2

電子吸引基

電子求引基

P166 問2 5

加熱条件化

加熱条件下

P168 問4 2

α, β-不飽和～得られる。

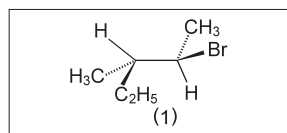
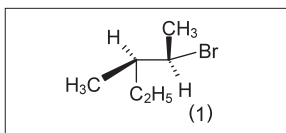
エステルにリンイリドを反応させると炭素-炭素二重結合をもつ化合物が生成する。

問5 3

高温化反応させると～

高温下で反応させると～

P170 問6 3



問7 2

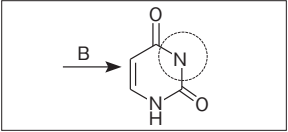
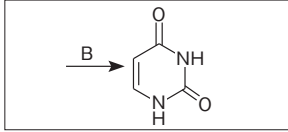
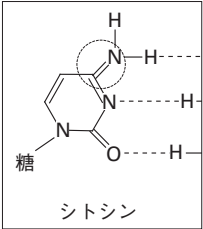
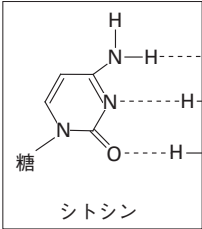
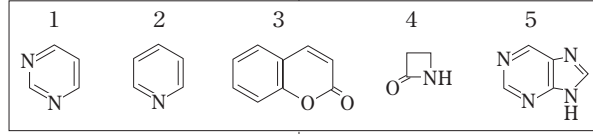
テトラ～保護基となる。

アミド基を脱保護するためにはLiAlH₄と反応させる。

P171 問6 3

記述のとおり。

Saytzev則に従い、アンチペリプラナーのコンホメーションでHとBrが脱離する。

頁・問	誤	正
P172 問8 2 P185 (2) P189 (9) P192 (14) 反応式の右	光学純度は～できない。 $3\text{HCCONH}-$ $3,7\text{-dimethynona-2,4,6,8}$ 	化学収率は50%を超えない。 $\text{CH}_3\text{CONH}-$ $3,7\text{-dimethylnona-2,4,6,8}$ 
P205 問12 シトシンの構造式	 <p style="text-align: center;">シトシン</p>	 <p style="text-align: center;">シトシン</p>
P214 問2 設問構造式 (右記に差替)		
P216 問4 4 問6 3 P218 問7 3 4 P219 問7	ベンゾアゼピン インドメサシン dl-2-フェニルエタノール d-2-フェニルエタノール l-2-フェニルエタノール 2-フェニルエタノール dl-2-フェニルエタノール 2種以上の～与える	ベンゾジアゼピン インドメタシン dl-1-フェニルエタノール d-1-フェニルエタノール l-1-フェニルエタノール 1-フェニルエタノール dl-1-フェニルエタノール 2種のエステルをジアステレオマー混合物として与える
P220 問10 4 P221 問10 1	低波数 絶対配置はRである。	高波数 絶対配置はSである。