

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Tambahan  
Sidang Akademik 1995/96

Mei/Jun 1996

JK 311 - Kimia Organik II

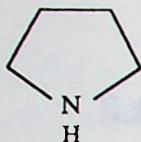
[Masa: 3 jam]

**ARAHAN KEPADA CALON:**

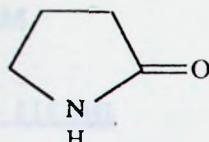
- Sila pastikan bahawa kertas peperiksaan ini mengandungi **TUJUH** muka surat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.
- Jawab mana-mana **LIMA** soalan. Setiap soalan bernilai 20 markah dan markah subsoalan diperlihatkan di penghujung subsoalan itu.
- Setiap jawapan mesti dijawab di dalam buku jawapan yang disediakan.

1. (a) Ramalkan sebatian manakah daripada pasangan berikut yang merupakan asid lebih kuat. Jelaskan jawapan anda.

(i)



atau

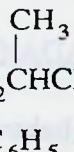


?

- (ii)  $\text{F}_2\text{CHCH}_2\text{OH}$  atau  $\text{CH}_3\text{CF}_2\text{OH}$  ?

(8 markah)

- (b) Hasil utama daripada hidrolisis  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\underset{\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_5}{\underset{|}{\text{N}}}\text{CH}_2\text{CHCl}$  bermungkin bes

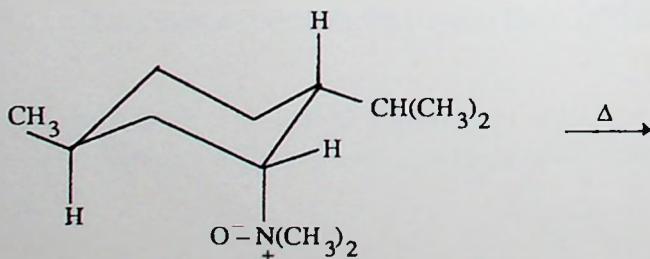


ialah suatu alkohol primer, manakala hidrolisis neutral sebatian tersebut menghasilkan suatu alkohol sekunder. Terangkan kenyataan tersebut.

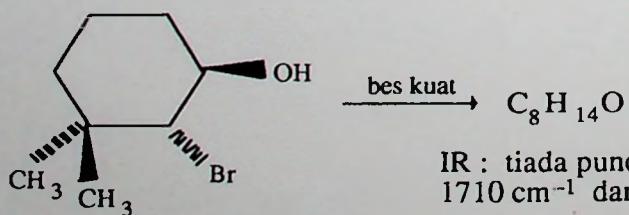
(4 markah)

- (c) Ramalkan hasil daripada setiap tindak balas yang berikut:

(i)



(ii)



(8 markah)

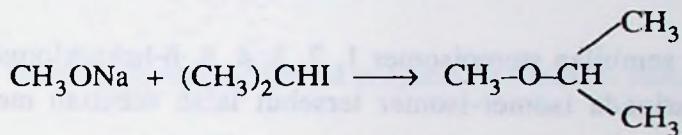
...3/-

2. (a) Apakah kesan meninggikan kekutuhan pelarut ke atas kadar setiap tindak balas penukargantian nukleofilik yang berikut?

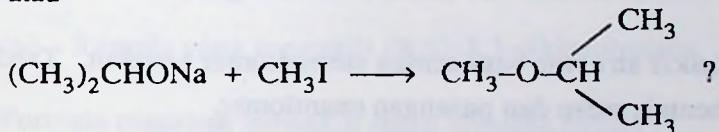


(8 markah)

- (b) Tindak balas yang manakah yang anda akan pilih untuk menyediakan isopropil metil eter,



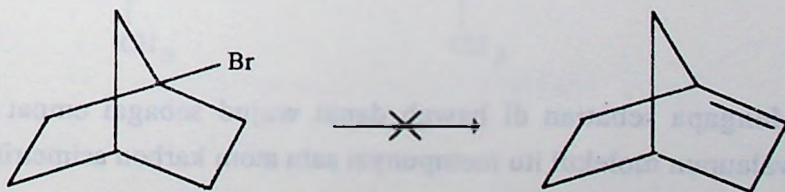
atau



Jelaskan jawapan anda.

(4 markah)

- (c) 1-Bromobisiklo[2.2.1]heptana tidak mengalami penyingkiran apabila diolah dengan bes. Mengapa?



(4 markah)

- (d) Tindak balas manakah yang akan menghasilkan nisbah penyingiran: penukargantian yang lebih tinggi,

$(CH_3)_2CHBr$  diolah dengan  $CH_3S^-$

atau

$(CH_3)_2CHBr$  diolah dengan  $CH_3O^-$  ?

Jelaskan jawapan anda.

(4 markah)

3. (a) Terdapat sembilan stereoisomer 1, 2, 3, 4, 5, 6-heksaklorosikloheksana. Tujuh daripada isomer-isomer tersebut ialah sebatian meso, dan dua merupakan sepasang enantiomer.

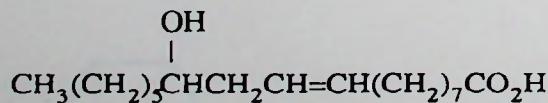
- (i) Lukis struktur bagi semua stereoisomer tersebut. Tandakan bentuk-bentuk meso dan pasangan enantiomer.

(9 markah)

- (ii) Satu stereoisomer mengalami tindak balas  $E_2$  dengan kadar lebih perlahan daripada sebarang stereoisomer yang lain. Apakah stereoisomer ini dan mengapa ia bertindak balas begitu perlahan dalam tindak balas  $E_2$ ?

(5 markah)

- (b) Mengapa sebatian di bawah dapat wujud sebagai empat isomer optik walaupun molekul itu mempunyai satu atom karbon asimetrik sahaja?



(6 markah)

4. (a) Pemfluorinan (*R*)-2-fluorobutana menghasilkan suatu campuran isomer yang berformula  $C_4H_8F_2$ .

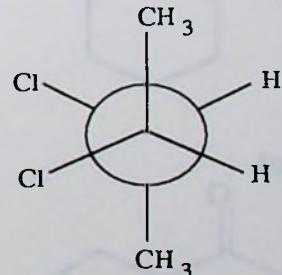
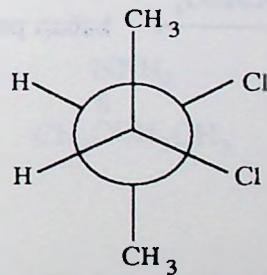
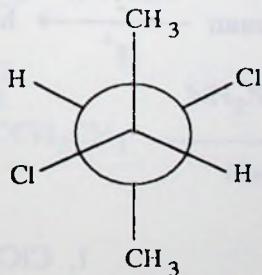
- (i) Berapa isomer yang berlainan yang anda jangka akan terhasil? Tulis struktur-strukturnya.
- (ii) Jika campuran  $C_4H_8F_2$  itu dipisahkan dengan penyulingan berperingkat, berapa pecahan anda jangka akan dikutip?
- (iii) Pecahan yang manakah akan bersifat aktif optik?

(14 markah)

(b) Daripada formula-formula projeksi Newman di bawah, pilih

- (i) formula yang mewakili (*R,R*)-2,3-diklorobutana,
- (ii) formula yang mewakili (*R,S*)-2,3-diklorobutana.

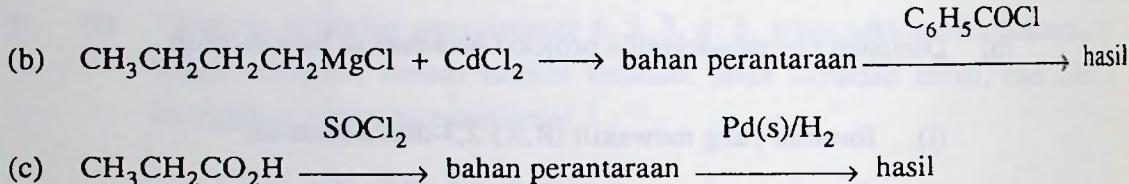
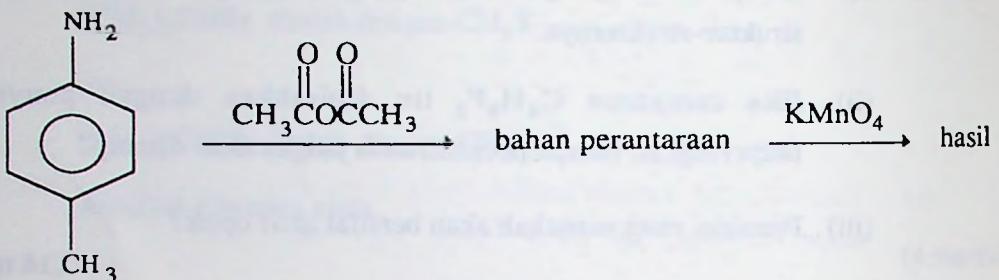
Formula manakah mewakili suatu sebatian meso?



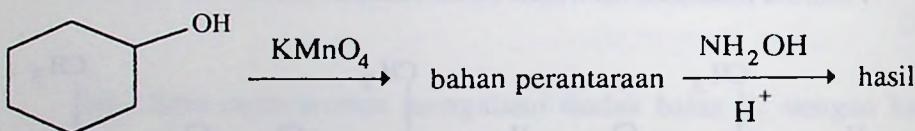
(6 markah)

5. Berikan struktur-struktur bagi bahan perantaraan dan hasil-hasil akhir dalam tiap-tiap tindak balas yang berikut. (Mekanisme tidak diperlukan).

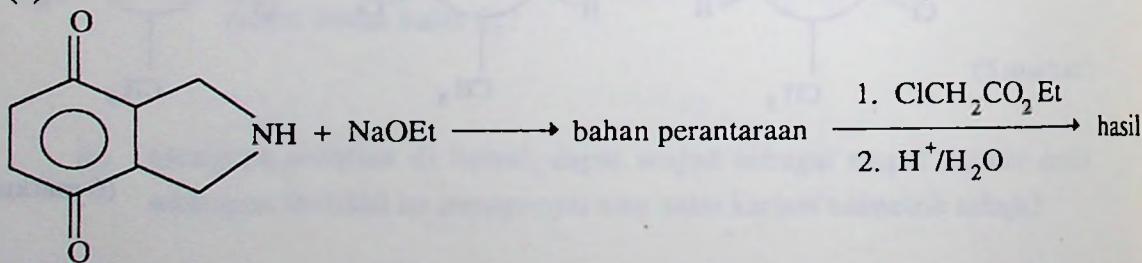
(a)



(d)



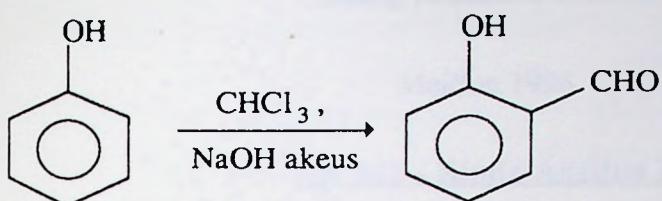
(e)



(20 markah)

6. Berikan mekanisme untuk setiap tindak balas yang berikut:

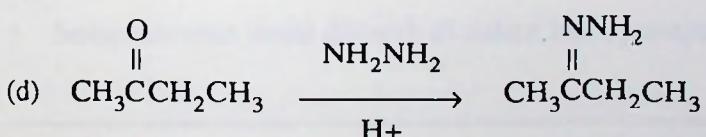
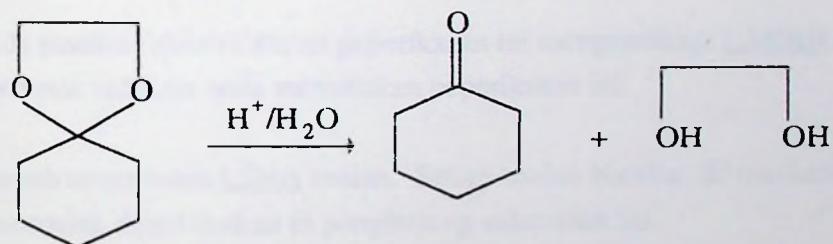
(a)



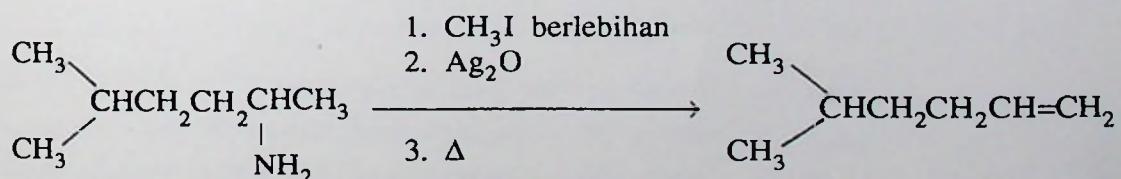
(b)



(c)



(e)



(20 markah)

