

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Pertama

Sidang 1988/89

KUH 213/3 - Kimia Organik Am II

Tarikh: 28 Oktober 1988

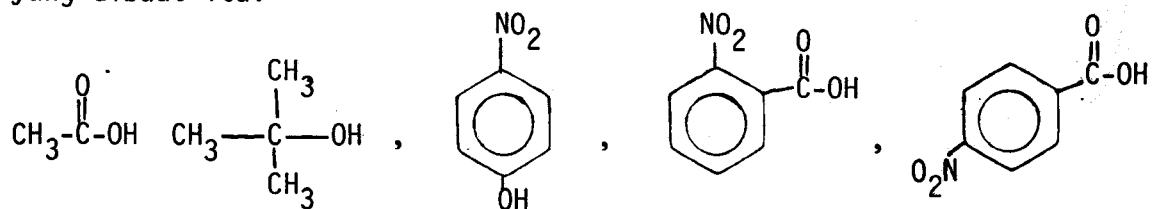
Masa: 2.45 petang - 5.45 petang
(3 jam)

Jawab sebarang LIMA soalan.

Jawab tiap-tiap soalan dalam buku jawapan yang berasingan.

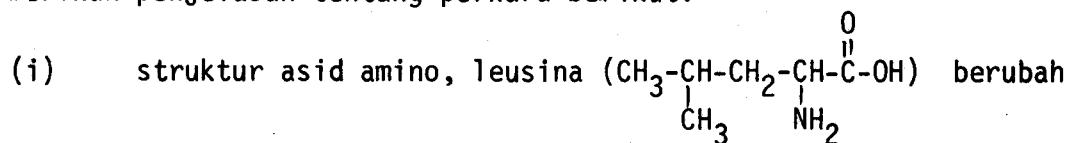
Kertas soalan ini mengandungi tujuh soalan (6 muka surat).

1. (a) Aturkan sebatian-sebatian berikut mengikut tertib bertambahnya keasidan dan terangkan dengan ringkas alasan kamu untuk susunan yang dibuat itu.

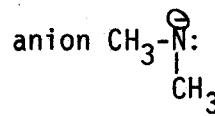
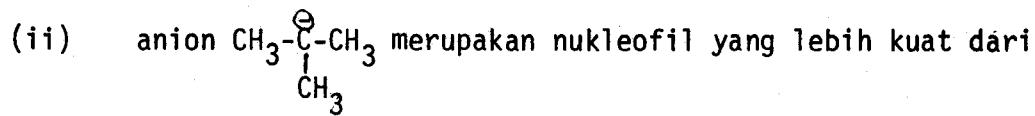


(10 markah)

- (b) Berikan penjelasan tentang perkara berikut:



dengan pH larutan.



(iii) gelangan benzena menunjuk kesan yang berlawanan terhadap keasidan asid benzoik dan kebesan anilina.

(iv) dalam konteks struktur monosakarida, kumpulan asetal kekalkan bentuk gelangnya tetapi kumpulan hemiasetal tidak.

(10 markah)

2. (a) Bezakan kedua-dua istilah berikut:

diastereomer dan enantiomer

(6 markah)

(b) Apa dia molekul kiral?

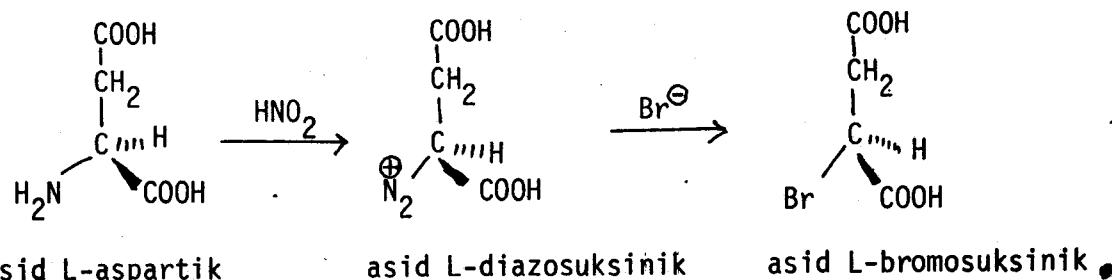
(4 markah)

(c) Lukiskan dalam bentuk projeksi Fischer kesemua stereoisomer yang

berformula molekul $\text{CH}_3\text{-CHClCH(OCH}_3\text{)CH}_2\text{CH}_3$.

(10 markah)

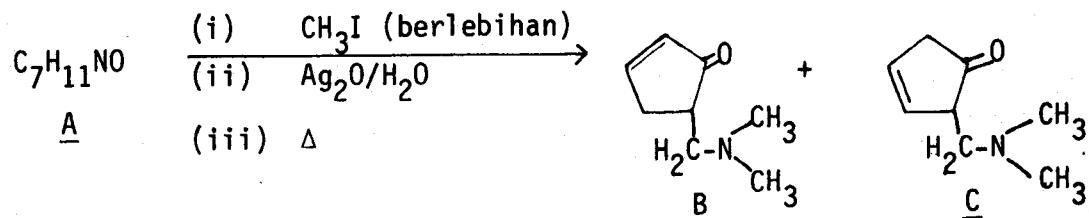
3. (a) Perhatikan langkah-langkah tindak balas berikut:



Didapati hasil asid bromosuksinik itu mempunyai konfigurasi sama seperti bahan tindak balas iaitu bentuk L. Berikan mekanisme yang munasabah untuk menerangkan pemerhatian itu.

(10 markah)

(b) Suatu sebatian semulajadi A ($\text{C}_7\text{H}_{11}\text{NO}$) memberi dua hasil B dan C melalui tindak balas pemetilan dan penyingkiran Hofmann, yakni:



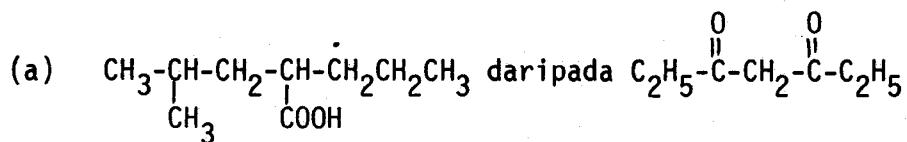
(i) Ramalkan struktur sebatian A. (6 markah)

(ii) Apakah hasil dari menindakbalaskan C dengan larutan panas $\text{KMnO}_4/\text{OH}^-$. (4 markah)

4. Berikan struktur dan nama bagi setiap sebatian berikut:
- (a) suatu alkaloid yang mempunyai kumpulan pirolidina
 - (b) hasil dari tindak balas antara etanoiklorida dengan N,N-metil etilaminopropana
 - (c) suatu ketoheksosa
 - (d) sebatian yang terbentuk apabila larutan natrium isopropoksida dalam isopropanol dicampur dengan etil bromida.
 - (e) suatu ester yang mengandungi sekurang-kurangnya 6 C dan bahagian alkohol adalah jenis tersier
 - (f) hasil dari tindak balas 2-metil butanamida dengan larutan bromin dalam NaOH akueus
 - (g) suatu anhidrida siklik dan tak tepu
 - (h) hasil dari menindakbalas 1-amino propana dengan larutan berasid natrium nitrit
 - (i) pengolahan anilina dengan campuran KNO_2/HCl diikuti dengan penambahan larutan natrium sianida
 - (j) suatu asid α -amino berbes.

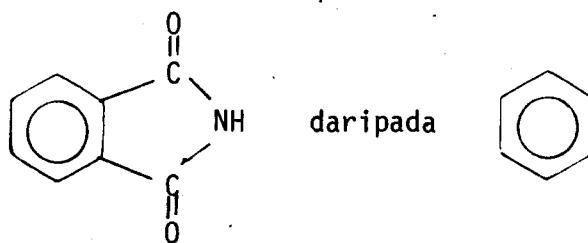
(2 x 10 markah)

5. Tunjukkan langkah-langkah di dalam sintesis sebatian berikut daripada bahan permulaan yang diberi dan lain-lain reagen yang perlu.

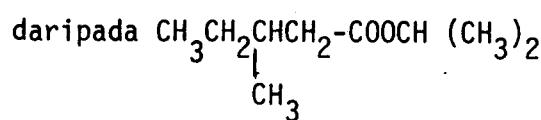
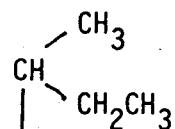


.../4-

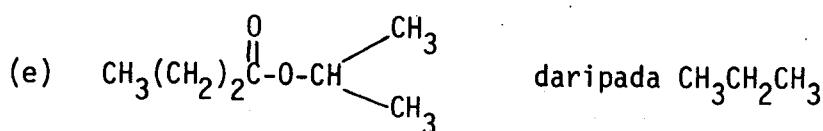
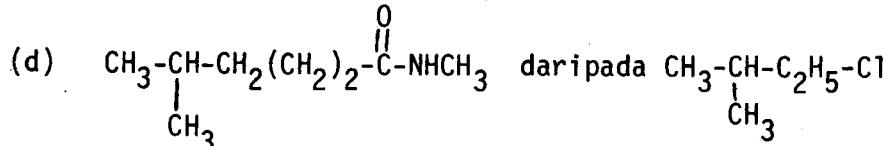
(b)



(c)



(tanpa melalui tindak balas pengaminaan secara langsung)



(n-propana sebagai punca tunggal sebatian organik)

(4 x 5 markah)

6. (a) Apabila D-glukopiranosa diolah dengan larutan etanol berkandungan 3.0% HCl kering didapati etil α - dan etil β - D-glukopiranosida terbetuk.

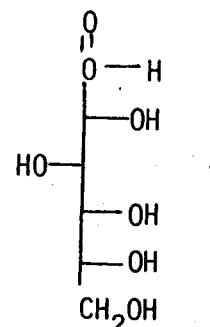
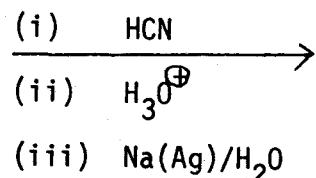
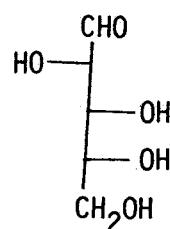
(i) kenapakah dua bentuk piranosida didapati?

(ii) kenapakah kumpulan etil tidak terdapat pada atom-atom oksigen yang lain?

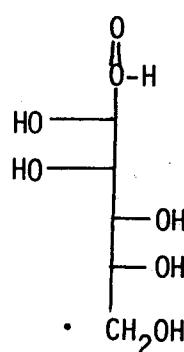
(10 markah)

.../5-

(b)



+



D-arabinosa

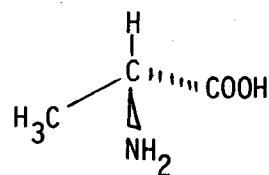
D-glukosa

D-manosa

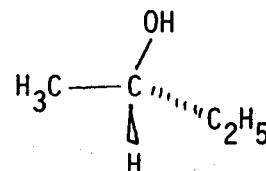
- (i) Bagaimanakah dua jenis monosakarida terbentuk sebagai hasil dari pada siri tindak balas di atas?
- (ii) Epimer yang manakah akan merupakan hasil utama dan mengapakah ia berlaku begitu?

(10 markah)

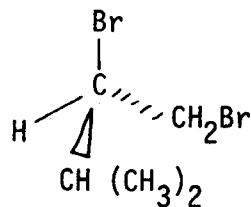
7. (a) Tentukan konfigurasi mutlak (yakni R atau S) bagi struktur-struktur berikut:



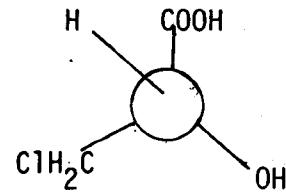
(i)



(ii)



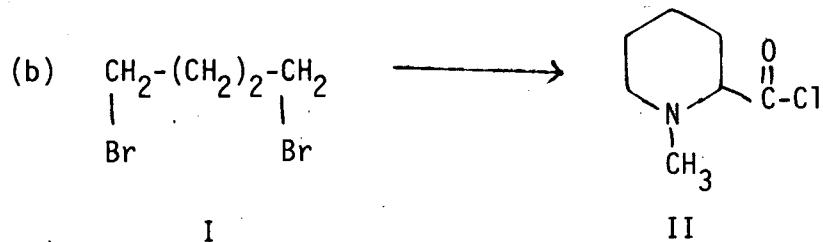
(iii)



(iv)

(10 markah)

.../6-



Apakah yang perlu dilakukan untuk mendapat II daripada I. Kamu boleh guna reagen-reagen lain yang diperlukan.

(10 markah)

- 0000000 -