

Masa : (3 jam)

Jawab sebarang LIMA soalan.

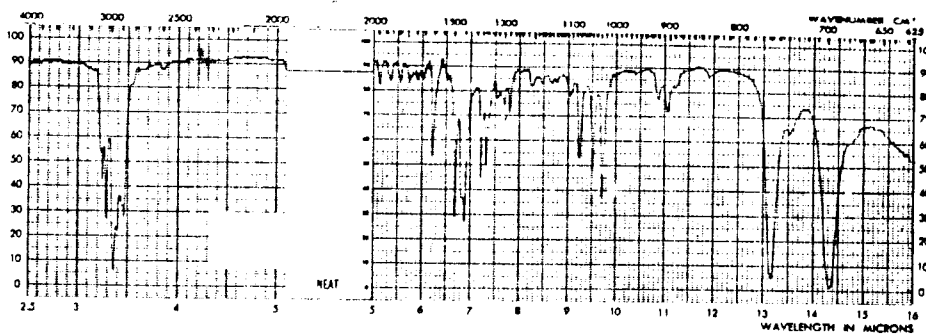
Hanya LIMA jawapan yang pertama sahaja akan diperiksa.

Jawab tiap-tiap soalan pada muka surat yang baru.

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

1. (a) Spektrum inframerah sebatian A (C_9H_{12}) ditunjukkan di bawah.

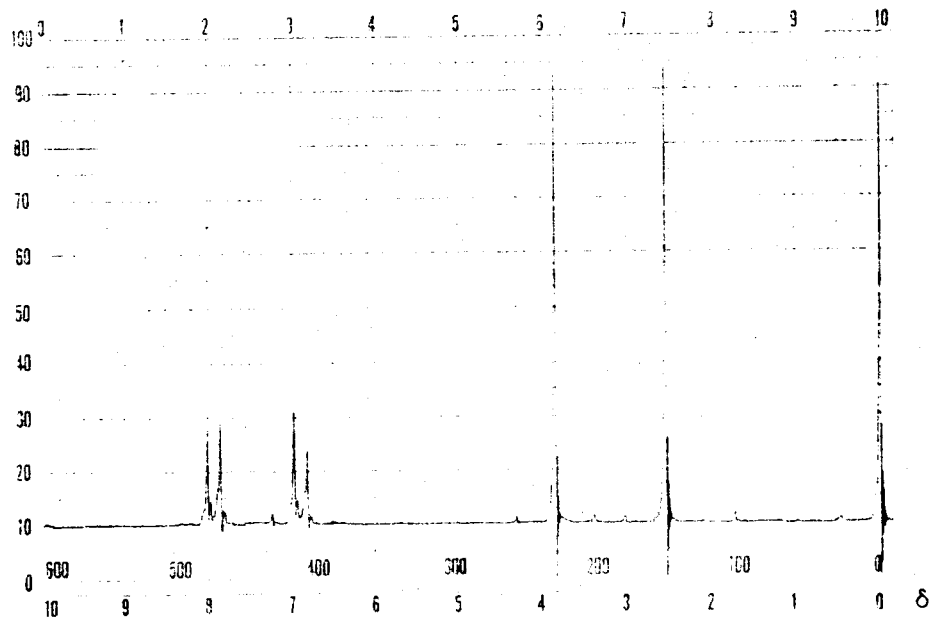
Berikan struktur untuk A.



(8 markah)

.../2

- (b) Spektrum nmr proton bagi sebatian B ($C_9H_{10}O_2$) ditunjukkan di bawah. Jelaskan spektrum tersebut dan berikan struktur untuk B.

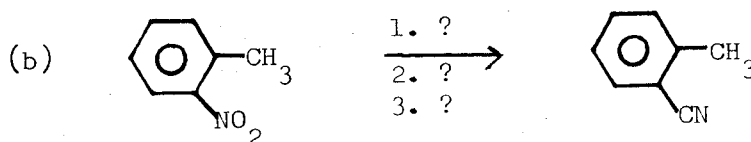
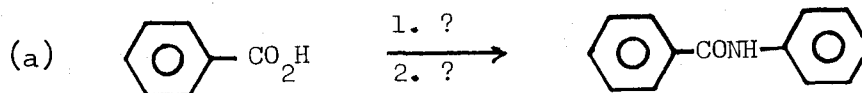


(7 markah)

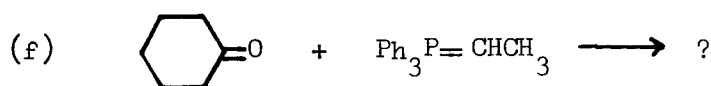
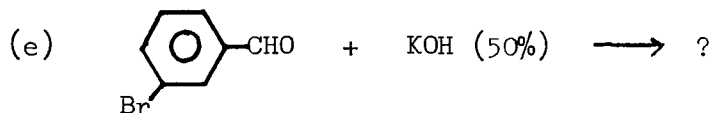
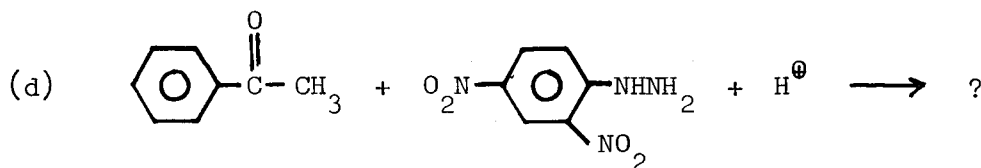
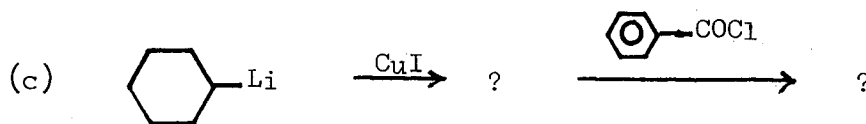
- (c) Berikan sebab-sebabnya tetrametilsilana digunakan sebagai sebatian rujukan dalam nmr proton.

(5 markah)

2. Lengkapkan tindakbalas yang berikut dengan melukis struktur hasil tindakbalas atau reagen pada tempat-tempat yang kosong.

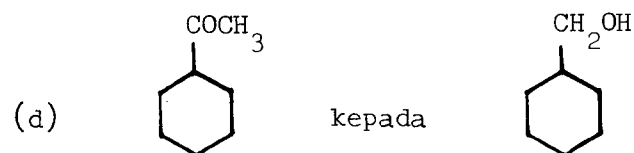
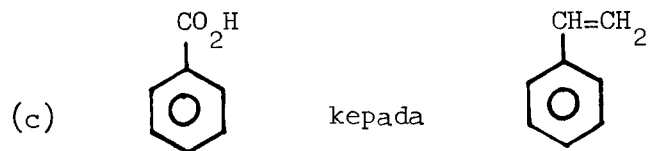
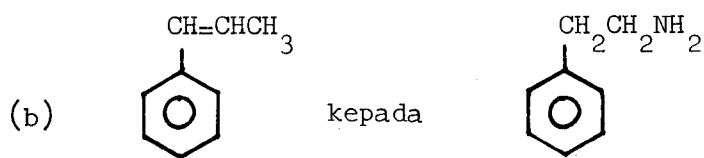
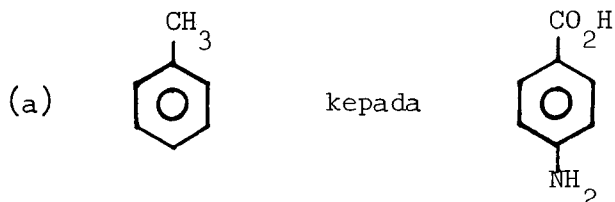


.../3

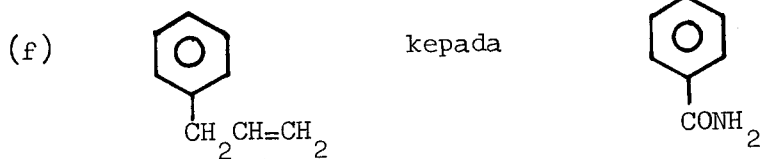
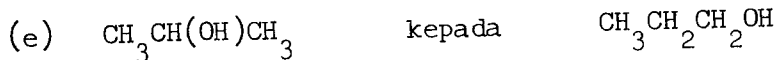


(20 markah)

3. Berikan langkah-langkah yang diperlukan bagi LIMA transformasi yang berikut. Selain daripada reagen permulaan yang tertentu, anda boleh juga menggunakan sebarang reagen organik atau takorganik yang sesuai.

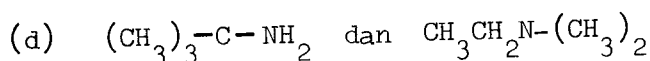
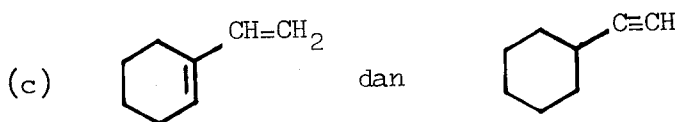
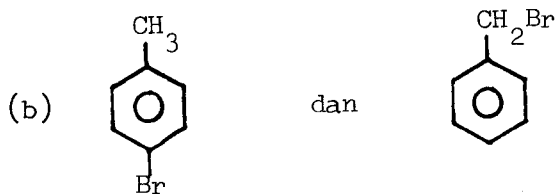
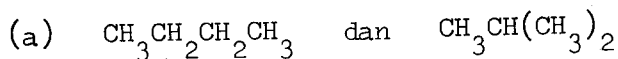


.../4



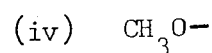
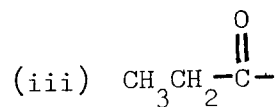
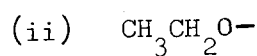
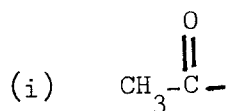
(20 markah)

4. Cadangkan suatu kaedah spektroskopik yang boleh membezakan setiap pasangan sebatian yang berikut. Anda perlu menerangkan bagaimana kaedah terpilih itu dapat membezakan setiap pasangan sebatian.



(20 markah)

5. (a) Lukiskan spektrum nmr untuk proton-proton terdapat dalam struktur-struktur yang berikut.



(8 markah)

- (b) Bagaimanakah anda boleh membezakan $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ daripada $\text{C}_2\text{H}_5\text{CO}_2\text{CH}_3$ dengan spektroskopi nmr proton?

(6 markah)

- (c) Ramalkan lima puncak utama dalam spektrum jisim untuk n-heksana.

(6 markah)

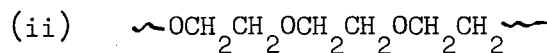
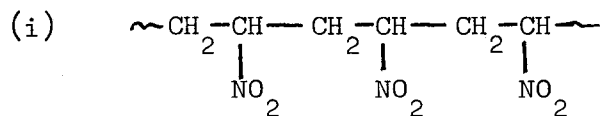
6. (a) Berikan satu contoh untuk setiap sebutan yang berikut:

(i) pempolimeran radikal

(ii) polimer isotaktik

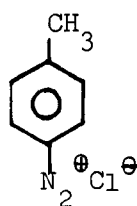
(2 x 3 markah)

- (b) Berikan monomer-monomer yang boleh membentuk setiap polimer yang berikut:

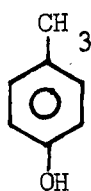


(2 x 2 markah)

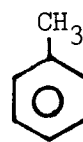
- (c) Garam diazonium sangat berguna dalam sintesis. Tunjukkan bagaimana sebatian D-G boleh disintesis daripada garam diazonium C.



C



D



E



F



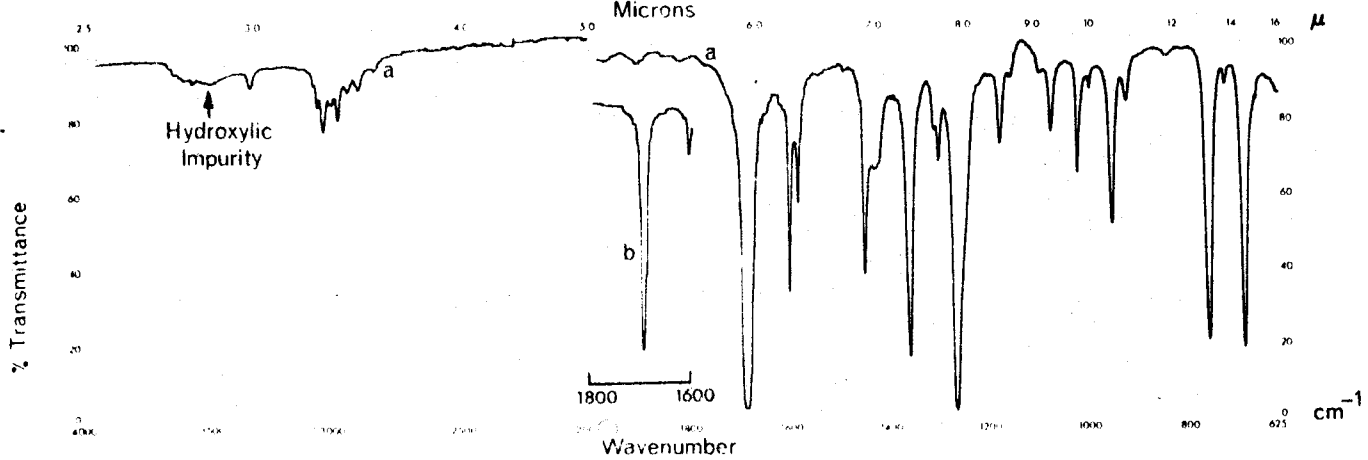
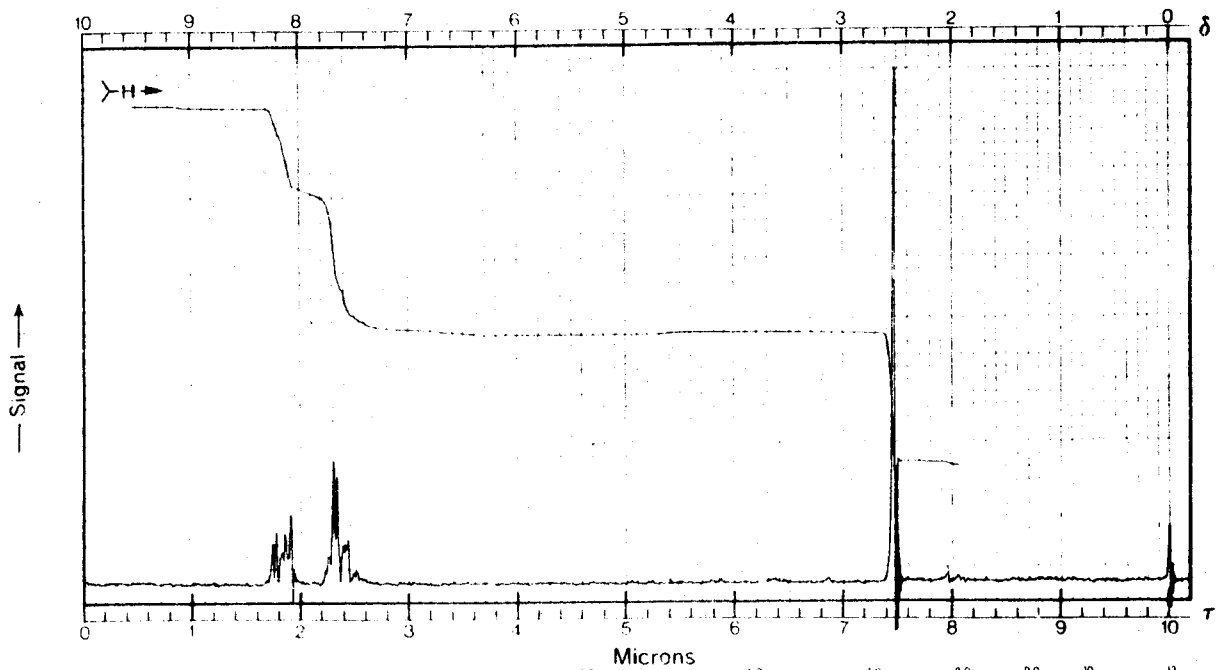
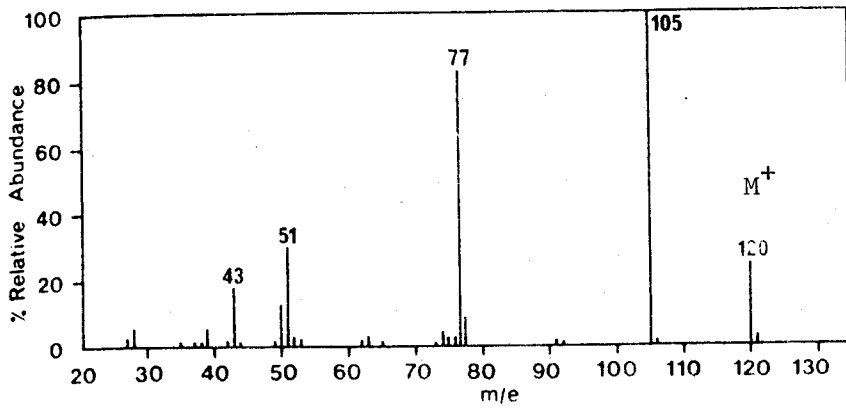
G

(10 markah)

.../6

7. Tentukan struktur H daripada spektrum-spektrumnya.

(20 markah)



Data UV

MeOH λ_{Max}	ϵ
246 nm	9800
280 nm	1100
320 nm	50

JADUAL 2 - FREKUENSI PENYERAPAN INFRAMERAH

<u>Ikatan</u>	<u>Jenis Sebatian</u>	<u>Frekuensi penyerapan cm⁻¹</u>
C-H	alkana	2850-2960 1350-1470
C-H	alkena	3020-3080 675-1000
C-H	gelangan aromatik	3000-3100 675-870
C-H	alkuna	3300
C=C	alkena	1640-1680
C≡C	alkuna	2100-2260
C \cdots C	gelangan aromatik	1500, 1600
C-O	alkohol, eter, asid karboksilik, ester	1080-1300
C=O	aldehid, keton, asid karboksilik, ester	1690-1760
O-H	alkohol monomerik, fenol monomerik	3610-3640
	alkohol, fenol (berikatan hidrogen)	3200-3600 (lebar)
	asid karboksilik	2500-3000 (lebar)
N-H	amina	3300-3500
C-N	amina	1180-1360
C≡N	nitril	2210-2260
-NO ₂	sebatian nitro	1515-1560 1345-1385

JADUAL 1 - ANJAKAN KIMIA PROTON

<u>Jenis proton</u>	<u>Anjakan kimia, δ(ppm)</u>
RCH_3	0.9
R_2CH_2	1.3
R_3CH	1.5
$\text{C}=\text{C}-\text{H}$	4.6 - 5.9
$\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	2-3
$\text{Ar}-\text{H}$	6 - 8.5
$\text{ArC}-\text{H}$	2.2 - 3.
$\text{C}=\text{C}-\text{CH}_3$	1.7
$\text{H}-\text{C}-\text{F}$	4 - 4.5
$\text{H} - \text{C} - \text{Cl}$	3 - 4
$\text{H} - \text{C} - \text{Br}$	2.5 - 4
$\text{H} - \text{C} - \text{I}$	2 - 4
$\text{H} - \text{C} - \text{OH}$	3.4 - 4
$\text{H} - \text{C} - \text{OR}$	3.3 - 4
$\text{RCOO} - \text{C} - \text{H}$	3.7 - 4.1
$\text{H} - \text{C} - \text{COOR}$	2 - 2.2
$\text{H} - \text{C} - \text{COOH}$	2 - 2.6
$\text{H} - \text{C} - \text{C} = \text{O}$	2 - 2.7
$\text{R} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{H}$	9 - 10
$\text{R} - \text{O} - \text{H}$	1 - 5.5
$\text{ArO} - \text{H}$	4 - 12
$\text{C} = \text{C} - \text{O} - \text{H}$	15 - 17
$\text{RCOO} - \text{H}$	10.5 - 12
RNH_2	1 - 5