

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Tambahan

Sidang Akademik 1994/95

Jun 1995

FKF 112 - Kimia Organik Farmasi I

Masa: 3 Jam

Kertas ini mengandungi ENAM (6) soalan.

Jawab LIMA (5) soalan sahaja.

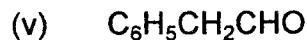
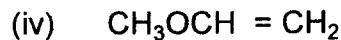
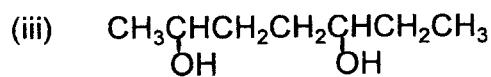
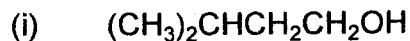
Semua soalan mesti dijawab dalam Bahasa Malaysia.

.....2/-

2.

(FKF 112)

1. (A) Berikan nama sebatian-sebatian berikut menurut sistem IUPAC.



(5 markah)

(B) Berikan satu ujian kimia yang mudah untuk membezakan pasangan-pasangan sebatian berikut:

(i) asetofenon dengan sikloheksanon

(ii) 2-pantanon dengan 3-pantanon

(iii) sikloheksanol dengan sikloheksanon

(iv) fenilasetaldehid dengan benzil alkohol

(v) propionaldehid dengan dietileter

(15 markah)

.....3/-

3.

(FKF 112)

2. (A) Terangkan

- (i) mengapa konformasi kerusi sikloheksana adalah lebih stabil berbanding dengan perahu.
- (ii) mengapa siklopropana mempunyai kereaktifan kimia yang lebih berbanding dengan n-propana.
- (iii) mekanisme pengklorinan dalam cahaya lemah bagi metana.

(12 markah)

(B) Sebatian X berformula $C_7H_{16}O$ memberikan tindak balas iodoform tetapi tidak menunjukkan 2,4-dinitrofenilhidazon dengan 2,4-dinitrofenilhidrazina. Sebatian X dengan $KMnO_4$ beralkali memberikan sebatian Y di mana Y setelah mengalami penurunan Wolff-Kishner memberikan hidrokarbon tenu.

Berikan:

- (i) satu kemungkinan formula struktur bagi sebatian X.
- (ii) nama IUPAC bagi sebatian X pada (i).
- (iii) persamaan kimia yang terlibat dalam semua tindak balas tersebut.

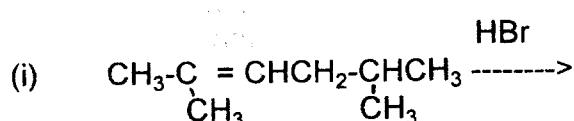
(8 markah)

.....4/-

4.

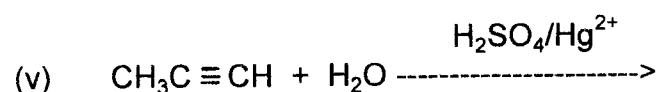
(FKF 112)

3. Lengkapkan persamaan-persamaan di bawah dan tunjukkan mekanisme tindak balas yang terlibat:



(iii) Sintesis plastik polivinil klorida dari vinil klorida dengan menggunakan suatu mangkin peroksida.

(iv) Sintesis *cis*-sikloheksana-1,2-diol dari OsO₄ dan sikloheksena.



(20 markah)

.....5/-

5.

(FKF 112)

4. Lengkapkan persamaan-persamaan di bawah dan terangkan mekanisme bagi tindak-tindak balas berikut:

(i) Tindak balas amonia dengan etil bromida

(ii) Asid 3, 4, 5-trimetoksibenzoik + PCl_5 ----->

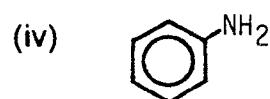
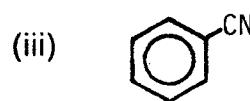
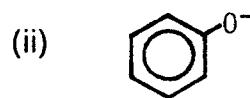
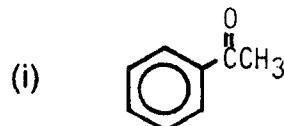
(iii) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{H}^+}$ ----->

(iv) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CONH}_2 \xrightarrow[\text{Br}_2]{\text{NaOH}}$ ----->

(v) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{NaNO}_2 \xrightarrow{\text{HCl/H}_2\text{O}}$ ----->

(20 markah)

5. (A) Lukiskan struktur-struktur penstabilan resonans bagi sebatian berikut:



(8 markah)

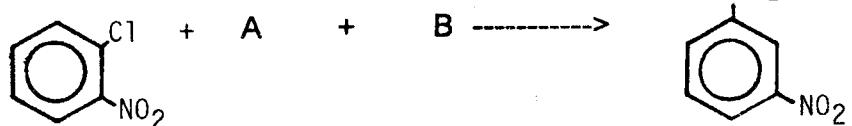
.....6/-

6.

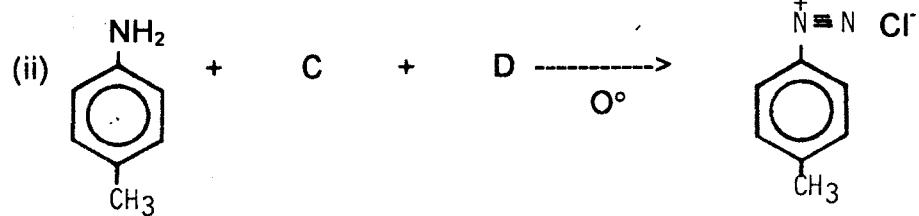
(FKF 112)

(B) Nyatakan sebatian A, B, C, D dan E.

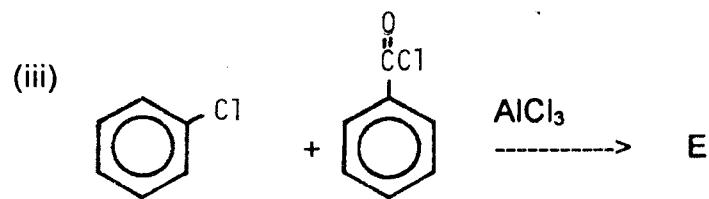
(i)



(ii)



(iii)



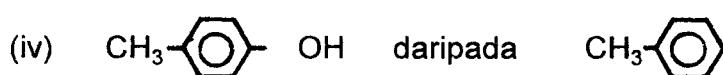
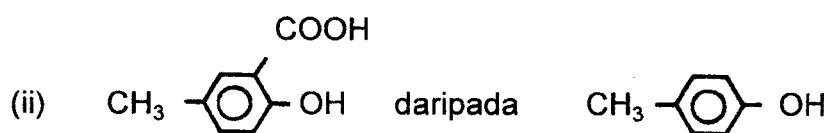
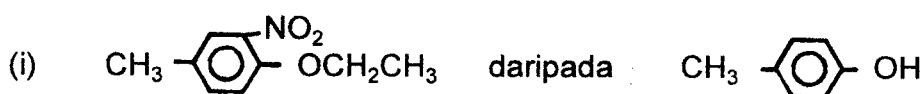
(4 markah)

.....7/-

7.

(FKF 112)

(C) Cadangkan cara mensintesi sebatian-sebatian berikut daripada sebatian asal yang diberi.



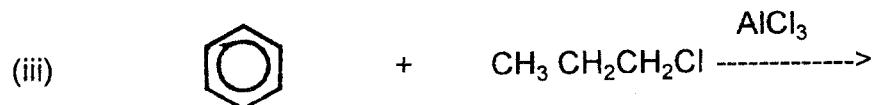
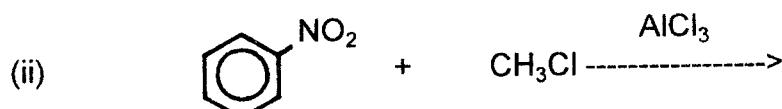
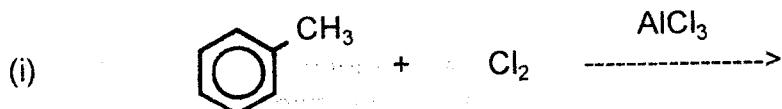
(8 markah)

.....8/-

8.

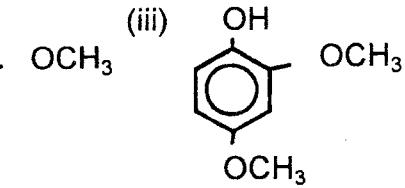
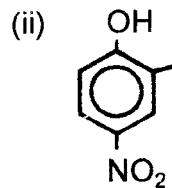
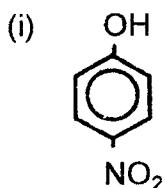
(FKF 112)

6. (A) Nyatakan hasil dan mekanisme tindak balas berikut:



(10 markah)

- (B) Susun fenol-fenol berikut mengikut bertambahnya sifat keasidan masing-masing dengan memberikan alasan yang sesuai.



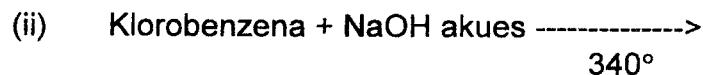
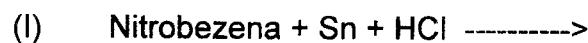
(5 markah)

.....9/-

9.

(FKF 112)

(C) Lengkapkan tindak balas berikut:



(5 markah)

oooOOooo