

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Kedua
Sidang 1989/90

Mac/April 1990

KOE 457 - Kimia Organik Fizik

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 (5 muka surat).

1. (a) Tunjukkan dengan SATU contoh dalam setiap kes, bagaimana kaedah-kaedah yang berikut boleh digunakan untuk pengajian mekanisme tindak balas.

- (i) Isotop
(ii) Stereokimia
(iii) Perhubungan tenaga bebas linear

(10 markah)

- (b) Tunjukkan dengan SATU contoh dalam setiap kes, kegunaan parameter-parameter yang berikut:

- (i) σ^*
(ii) σ^+
(iii) σ^-

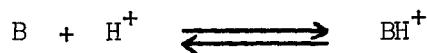
(10 markah)

2. (a) Huraikan secara ringkas bagaimana kamu boleh menentukan keasidan suatu campuran H_2SO_4/H_2O (dalam nisbah 1:1 berat/berat).

(10 markah)

...2/-

(b) Hitungkan nilai pK_a bagi spesi BH^+ dari data yang berikut:

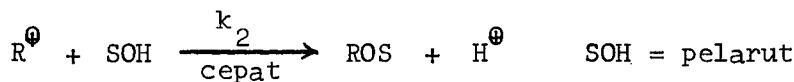
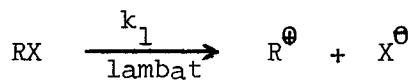


<u>H_o</u>	<u>Spesi</u>	<u>Kepekatan (M)</u>	<u>Penyerapan pada 350 nm*</u>
-4	B sahaja	1×10^{-4}	1.0
-14	BH^+ sahaja	1×10^{-4}	0.1
-10	$B + BH^+$	1×10^{-4}	0.37

* sel 1 cm

(10 markah)

3. (a) Bagi tindak balas yang berikut,



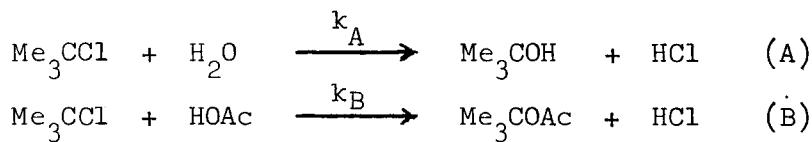
ramalkan kesan terhadap kadar tindak balas apabila

- (i) X ditukar daripada Cl kepada $OSO_2C_6H_5$
- (ii) R ditukar daripada Me_3C kepada $(C_6H_5)_3C$
- (iii) SOH ditukar daripada campuran $H_2O/MeOH$ (80:20) kepada MeOH.

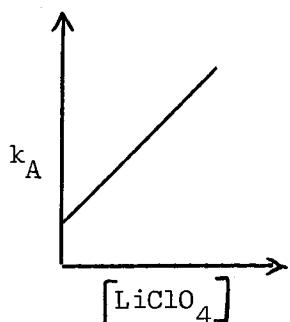
(6 markah)

...3/-

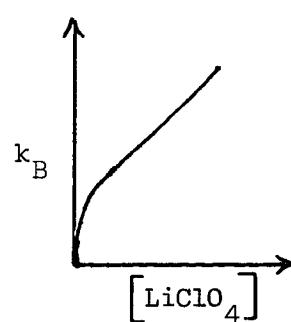
(b) Bagi tindak-tindak balas yang berikut



kesan terhadap pemalar kadar (k_A atau k_B), apabila LiClO_4 ditambah kepada campuran tindak balas, ditunjukkan dalam rajah 1 dan rajah 2. Terangkan kedua-dua pelot itu.



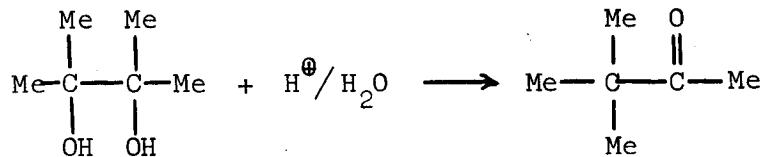
Rajah 1



Rajah 2

(14 markah)

4. (a) Bagi tindak balas yang berikut

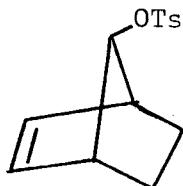
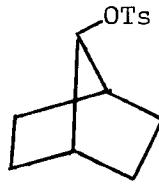


anjakan suatu kumpulan Me telah berlaku. Bincangkan bagaimana kamu boleh tentukan anjakan Me itu berlaku semasa atau selepas kumpulan OH disingkirkan.

(10 markah)

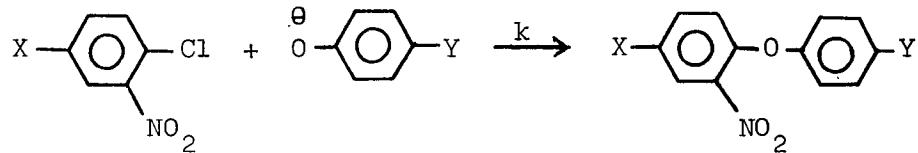
...4/-

- (b) Bagi solvolisis A dan B dalam HOAc, ramalkan identiti hasil dan kadar relatif kedua-dua tindak balas jikalau (i) ikatan dubel tidak memain peranan dalam tindak balas dan (ii) ikatan dubel memain peranan dalam tindak balas.

AB

(10 markah)

5. (a) Bagi tindak balas yang berikut

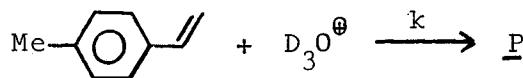


(i) lakarkan pelot Hammett untuk perubahan X (Y tetap)

(ii) lakarkan pelot Hammett untuk perubahan Y (X tetap).

(10 markah)

- (b) Bagi tindak balas yang berikut



(i) tuliskan struktur hasil utama P

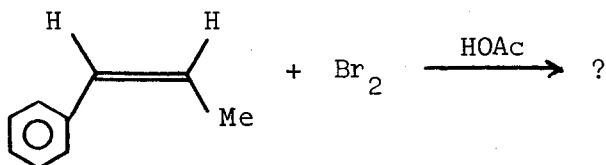
(ii) berikan bahan permulaan yang didapati apabila tindak balas diberhentikan sebelum selesai

(iii) tuliskan mekanisme tindak balas.

(10 markah)

...5/-

6. Bagi tindak balas yang berikut



- (a) Tuliskan hasil utama dan hasil sampingan
- (b) Terangkan bagaimana kamu boleh menentukan keadaan peralihan tindak balas tersebut
- (c) Terangkan kesan terhadap hasil-hasil yang diperolehi apabila pelarut ditukar daripada HOAc kepada C₆H₅NO₂
- (d) Terangkan kesan terhadap hasil-hasil yang diperolehi apabila kumpulan  dalam bahan permulaan ditukar kepada MeO-.

(20 markah)

7. Huraikan bagaimana parameter-parameter σ , σ^+ , σ^- , dan σ^* diperolehi.

(20 markah)

-oooo0ooo-