

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Tambahan
Sidang 1989/90

Jun 1990

KOA 342 - Kimia Organik II

Masa : [3 jam]

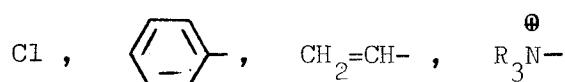
Jawab sebarang LIMA soalan.

Hanya LIMA jawapan yang pertama sahaja akan diperiksa.

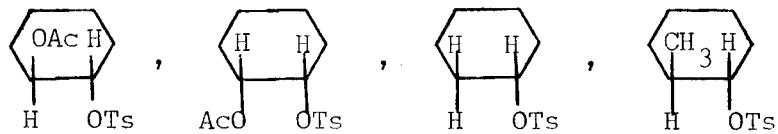
Jawab tiap-tiap soalan pada muka surat yang baru.

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

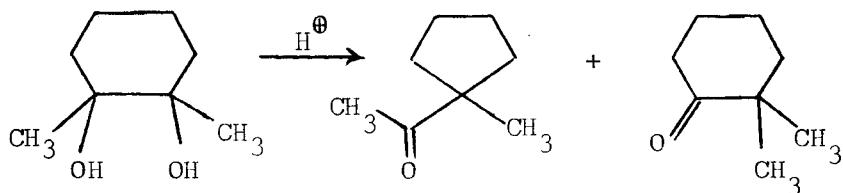
1. (a) Di antara kumpulan-kumpulan yang berikut, kumpulan yang manakah tidak mungkin mengambil bahagian di dalam kesan kumpulan jiran apabila terikat kepada suatu atom karbon ?



- (b) Di antara sebatian-sebatian yang berikut, sebatian yang manakah yang akan mengalami solvolisis dengan kadar paling lambat?
Jelaskan asas pilihan anda.

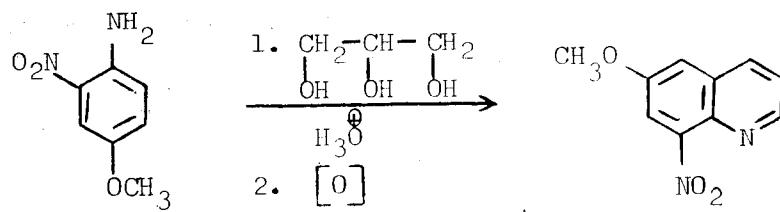


- (c) Tulis satu mekanisme bagi tindak balas yang berikut:

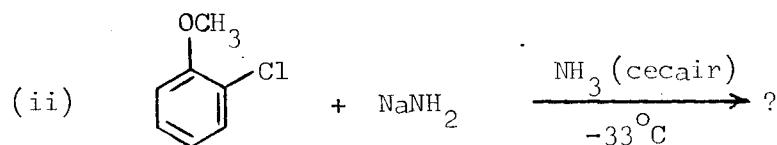
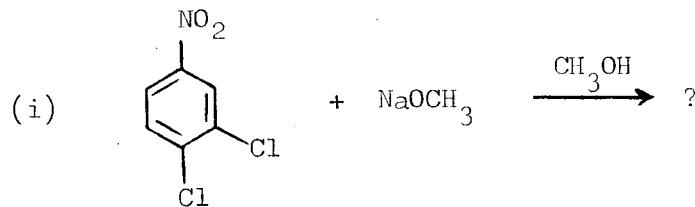


...2/-

- (d) Apabila R-2-metilbutanamida bertindak balas dengan bromin di dalam suatu larutan natrium hidroksida akueus yang kuat, hasil yang terbentuk ialah suatu amina aktif optik.
- (i) Lukis struktur hasil yang dijangkakan.
- (ii) Gunakan pengetahuan anda tentang mekanisme tindak balas ini untuk meramalkan stereokimia hasil tersebut.
- (e) Apabila p-metilbenzil hidroperoxida ($\text{p}-\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{O-OH}$) diolah dengan asid, p-metilbenzaldehid (61%) dan p-kresol (38%) diperolehi.
- (i) Bagaimana hasil-hasil ini terbentuk?
- (ii) Apakah hasil-hasil lain yang mesti terbentuk?
- (iii) Apakah yang ditunjukkan oleh taburan hasil aromatik itu?
- (20 markah)
2. (a) Lukis semua struktur resonans akibat serangan elektrofilik ke atas piridina pada kedudukan 2, 3 dan 4. Mengapa serangan pada kedudukan 3 digemari?
- (b) Lukis semua struktur resonans akibat serangan elektrofilik ke atas pirola pada kedudukan 2 dan 3.
- (c) Daripada struktur-struktur resonans ini, terangkan kereaktifan pirola berbanding dengan piridina.
- (d) Tulis mekanisme untuk tindak balas yang berikut:



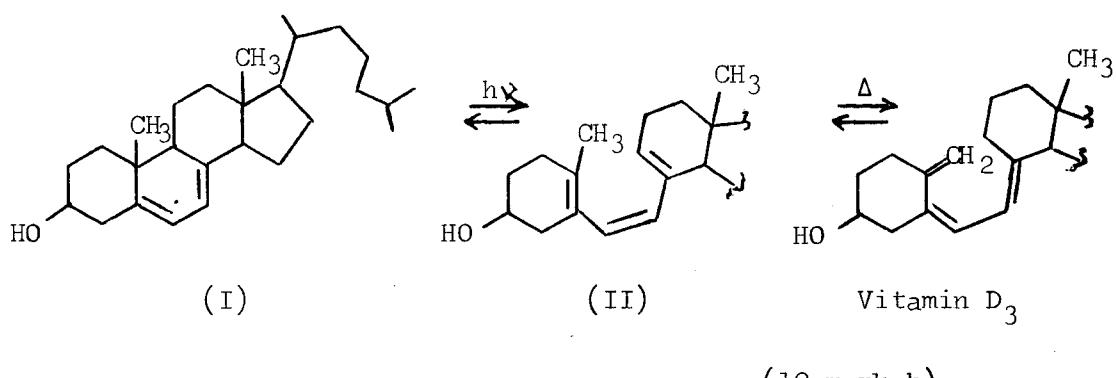
3. (a) Apabila p-klorotoluena dipanaskan dengan natrium hidroksida akueus pada 340°C , p-kresol dan m-kresol dipérolehi di dalam jumlah yang sama.
- (i) Tulis satu mekanisme untuk menerangkan keputusan ini.
- (ii) Apakah keputusan ini memberitahu anda tentang mekanisme Proses Dow untuk sintesis fenol ?
- (b) Apabila 2-bromo-3-metilanisole diolah dengan ion amida di dalam ammonia cecair, hasil tidak terbentuk. Keputusan ini merupakan satu bukti yang menyokong mekanisme benzuna. Terangkan.
- (c) Ramalkan hasil utama yang terbentuk di dalam setiap tindak balas yang berikut.



(20 markah)

...4/-

4. (a) Vitamin D₃ dihasilkan oleh tindakan cahaya matahari ke atas sebatian (I). Mula-mula prekursor (II) terbentuk dan kemudian ia ditukarkan menjadi vitamin D₃ di dalam satu tindak balas terma. Apakah proses-proses yang sebenarnya berlaku di dalam kedua-dua tindak balas ini? Tunjukkan butir-butir.



- (b) (i) Lukis orbital-orbital molekul pi untuk 1,3-butadiena.

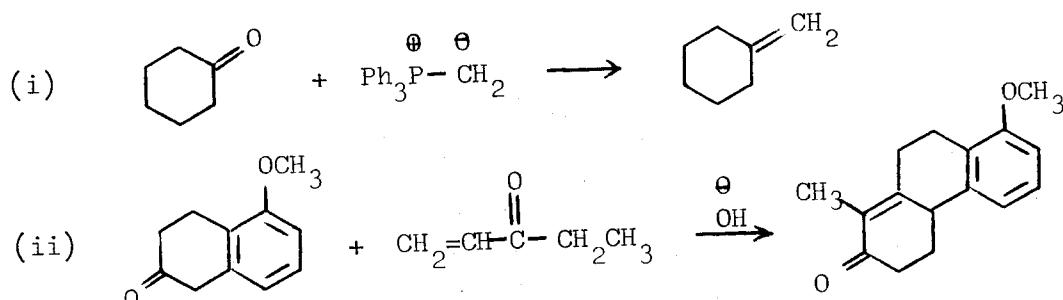
(ii) Tunjukkan konfigurasi elektron pada keadaan asas 1,3-butadiena.

(iii) Tunjukkan bahawa tindak balas siklotambahan $[4 + 4]$ di antara dua molekul 1,3-butadiena untuk menghasilkan siklo-okta-1,5-diena adalah terlarang secara terma.

(iv) Di dalam keadaan terma, 1,3-butadiena mengalami satu tindak balas siklotambahan yang berlainan. Apakah tindak balas itu? Tulis hasil yang akan terbentuk.

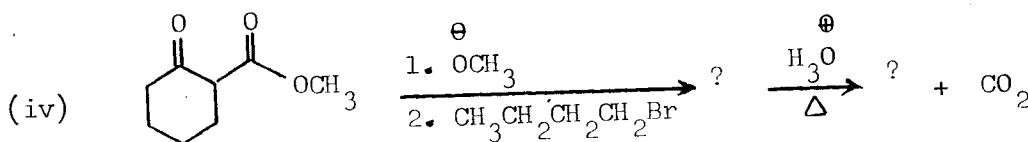
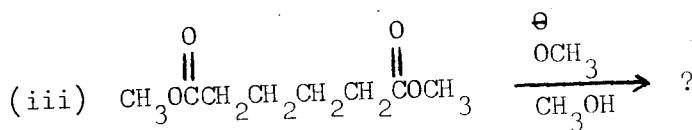
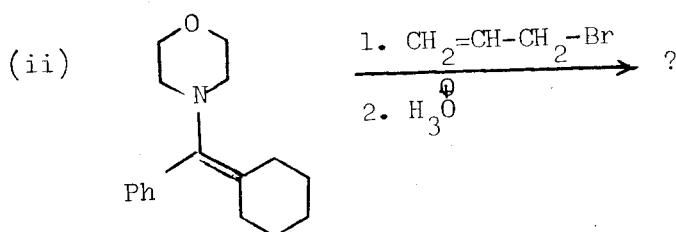
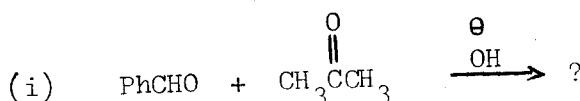
(10 markah)

5. (a) Cadangkan mekanisme untuk tiap-tiap tindak balas yang berikut:



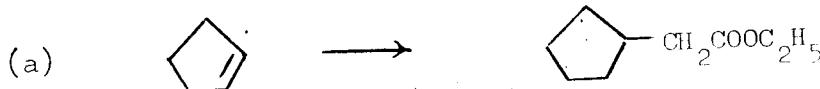
(10 markah)

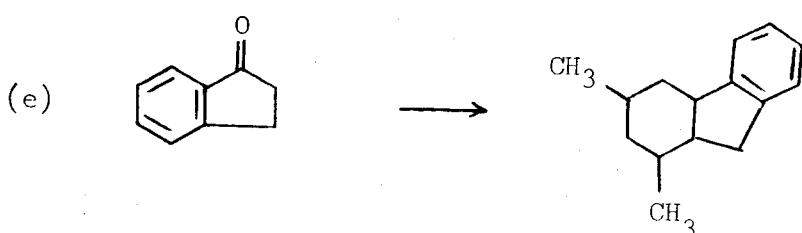
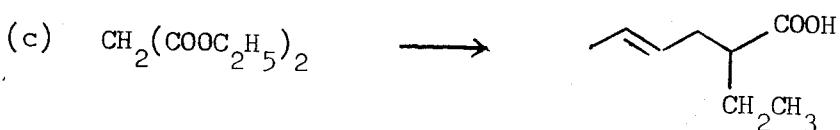
(b) Ramalkan hasil daripada setiap tindak balas yang berikut:



(10 markah)

6. Bagaimana anda dapat melakukan penukaran yang berikut? Anda boleh menggunakan sebarang reagen tambahan yang diperlukan.





(20 markah)

7. Tulis nota pendek tentang dua (2) tajuk yang berikut:

(a) Tindak balas Diels-Alder

(b) Kesan kumpulan jiran

(c) Tindak balas Wittig

(20 markah)