

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

Peperiksaan Semester Pertama

Sidang 1998/99

Ogos/September 1998

DTM 362 - Kimia Organik

[Masa: 2 jam]

Jawab sebarang EMPAT soalan.

Hanya EMPAT jawapan yang pertama sahaja akan diperiksa.

Jawab tiap-tiap soalan pada muka surat yang baru.

Kertas ini mengandungi LIMA soalan (3 muka surat).

- (a) Tuliskan struktur untuk setiap sebatian yang berikut :-

- (i) t-butil bromida.
- (ii) Metil etilamina.
- (iii) Sikloheksanol.
- (iv) Etil isopropileter.
- (v) Butanal.

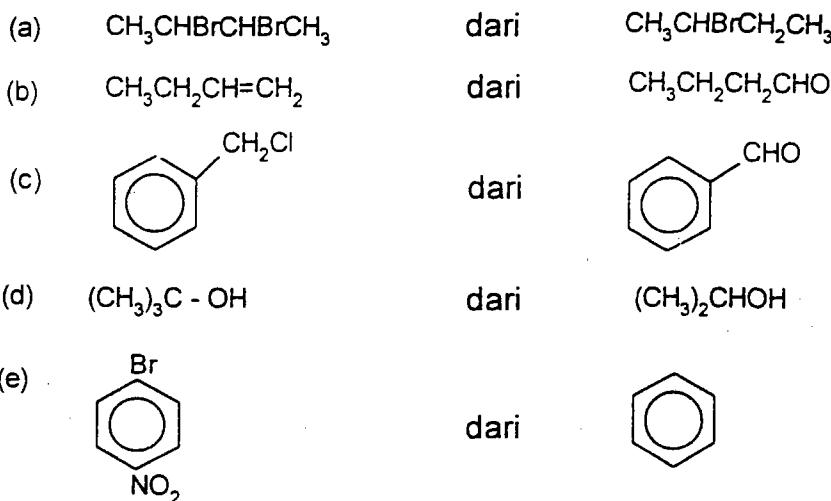
(10 markah)

- (b) Berikan struktur untuk sebatian-sebatian berikut. Terangkan kenapa nama berikut adalah salah dan apakah nama yang betul.

- (i) 2-pentanal.
- (ii) 1,5-diklorobenza.
- (iii) 1-butanon.
- (iv) 2-etil propana.
- (v) 1,1,1,1-tetraklorometana.

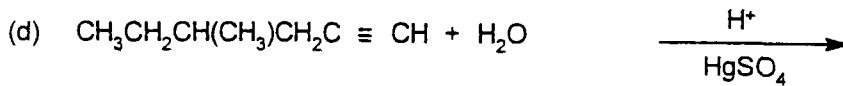
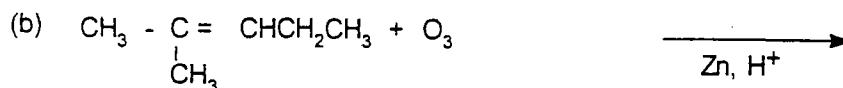
(15 markah)

2. Tunjukkan langkah-langkah untuk menyediakan sebatian-sebatian berikut dari sebatian yang diberi.



(25 markah)

3. Berikan struktur hasil-hasil tindak balas berikut. Tulis T.T.B. jika tidak berlaku tindak balas.



(25 markah)

- 4.
- (i) Sebatian A, $C_6H_{14}O$, bertindak balas dengan cepat dengan reagen Lucas.
 - (ii) Apabila A, dipanaskan dengan asid, ia hilang air dan menghasilkan, B.
 - (iii) A bertindakbalas dengan logam Na untuk menghasilkan gas.
 - (iv) Pengoksidaan B dengan $KMnO_4$, dalam larutan berasid, menghasilkan sesuatu keton, C, C_4H_8O dan asid, D, $C_2H_4O_2$. Berikan formula struktur untuk A, B, C, dan D. Tuliskan persamaan untuk tindak-tindak balas (ii), (iii) dan (iv).

(25 markah)

- 5.
- (a) Berikan nama sebatian karbonil dan alkil halida yang digunakan untuk menyediakan sebatian-sebatian berikut dengan menggunakan reagen Grignard.
 - (i) 1-butanol.
 - (ii) 2-fenil-2-propanol.
 - (iii) 1- etil sikloheksanol.
 - (iv) iso-butil alkohol.

(12 markah)

- (b) Sebatian hidrokarbon aromatik, A, mempunyai jisim molekul 106, bertindakbalas dengan $Cl_2/FeCl_3$ untuk menghasilkan sebatian B, berformula C_8H_9Cl .

Apabila hasil B, dioksidakan dengan $KMnO_4$ berasid, hasil tunggal organik ialah 4-klorobenzoik asid.

Tentukan struktur A. Tuliskan persamaan untuk tindak-tindak balas di atas.

(13 markah)

oooOOOooo