

UNIVERSITI SAINS MALAYSIA

**Peperiksaan Semester Kedua
Sidang Akademik 1996/97**

Mac/April 1997

IYK 101 - TEKNOLOGI PENGLITUP 1

Masa : 3 jam

Sila pastikan bahawa kertas soalan ini mengandungi **EMPAT(4)** mukasurat yang bercetak sebelum anda memulakan peperiksaan ini.

Jawab **LIMA (5)** soalan. Semua soalan mesti dijawab dalam Bahasa Malaysia.

UNIVERSITÀ SAVOIA MARCHI

Scienze politiche e internazionali
Studi europei

1997/1998

NUOVI TITOLI DI RICERCA

MARCO CAVALLI

nuovi titoli di ricerca. I titoli di ricerca sono attualmente pubblicati su un solo numero annuale.

titoli di ricerca. I titoli di ricerca sono attualmente pubblicati su un solo numero annuale.

1. Suatu sampel poliester (0.655g) yang mengandungi kumpulan COOH dilarutkan di dalam 10 ml etanol yang dineutralkan. Pentitratan larutan tersebut dengan 0.12M Kalium hidroksida (KOH) dalam metanol memerlukan 20 ml larutan KOH tersebut untuk mencapai takat akhir fenolftalein. Pentitratan kawalan memerlukan 6.2 ml larutan KOH untuk mencapai takat akhir yang sama. Berat molekul kumpulan COOH ialah 45, manakala KOH ialah 56.
- Tunjukkannya semua tindakbalas yang berlaku (melalui persamaan kimia)
 - Hitungkan bilangan mol kumpulan COOH dalam poliester
 - Hitungkan nombor asid untuk resin
 - Dengan menganggap bahawa poliester tersebut dwifungsi, hitungkan berat molekul purata nombor resin tersebut.

(100 markah)

2. (a) Nyatakan ciri-ciri penting pempolimeran rantai radikal bebas. Dengan menyatakan semua anggapan penting, tunjukkan bahawa purata darjah pempolimeran purata nombor, X_n untuk tindakbalas yang ditamatkan secara disproporsionasi adalah seperti berikut:

$$X_n = (0.5) (k_p k_t^{-0.5}) (f k_d [I])^{-0.5} [M]$$

(50 markah)

- (b) Dengan menyatakan semua anggapan penting, terbitkan persamaan untuk kopolimer selang-seli seperti berikut:

$$\frac{d[M_1]}{d[M_2]} = 1$$

(50 markah)

Spannungsbeispiel bei einer COOH-Lösung mit 0.025 mol/l KOH. Die Konzentration des freien Säurerestes ist hier gleich der Konzentration des freien Basenrestes. Da die Lösung neutral ist, muss die Konzentration des freien Säurerestes gleich der Konzentration des freien Basenrestes sein. Da die Lösung neutral ist, muss die Konzentration des freien Säurerestes gleich der Konzentration des freien Basenrestes sein.

- (a) $\text{[H}_3\text{O}^+ \text{]} = \text{[OH}^- \text{]} = 0.025 \text{ mol/l}$
- (b) $\text{pH} = 7$
- (c) $\text{pH} = 7$
- (d) $\text{pH} = 7$

(Antwort C02)

Die Konzentration des freien Säurerestes ist hier gleich der Konzentration des freien Basenrestes. Da die Lösung neutral ist, muss die Konzentration des freien Säurerestes gleich der Konzentration des freien Basenrestes sein. Da die Lösung neutral ist, muss die Konzentration des freien Säurerestes gleich der Konzentration des freien Basenrestes sein.

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-] = 2.0 \text{ mol/l}$$

(Antwort C02)

Durch die Reaktion von Wasser und Säure wird ein Proton abgegeben.

$$\text{pH} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{H}_2\text{O}]}$$

(Antwort C02)

3. (a) Pengawalan darjah pempolimeran (DP) penting dalam industri terutama dalam memastikan produk yang diterima oleh pelanggan berada dalam keadaan baik. Apa yang dimaksudkan dengan 'dalam keadaan baik' ialah produk tersebut berada dalam keadaan keseimbangan, stabil tanpa berlaku sebarang tindakbalas pra-matang.

Dengan menggunakan simbol RA2 (sebatian dwifungsi), RB2 (sebatian dwifungsi), RB (sebatian monofungsi), dan persamaan umum Carothers;

$$DP = \frac{1 + r}{1 + r - 2rp}$$

nyata dan jelaskan DUA (2) keadaan (merujuk kepada faktor stoikiometri) yang harus diambil untuk mengawal DP. R ialah kumpulan divalen, A dan B mewakili kumpulan-kumpulan berfungsi yang saling reaktif antara satu sama lain, r ialah nisbah bilangan kumpulan berfungsi yang hadir dan p ialah tahap tindakbalas.

(50 markah)

- (b) Berikan LIMA (5) ciri utama pempolimeran bertingkat

(25 markah)

- (c) Senaraikan faktor-faktor yang penting untuk menghasilkan polimer bertingkat yang bercabang dan bersambung-silang.

(25 markah)

4. (a) Berdasarkan perhubungan r_1 dan r_2 , nyata dan jelaskan jenis kopolimerisasi yang wujud. (40 markah)
- (b) Dengan bantuan gambarajah pecahan mol sesuatu monomer dalam kopolimer, F_1 - pecahan mol sesuatu monomer dalam suapan, f_1 , lakarkan perhubungan F_1-f_1 untuk jenis-jenis kopolimerisasi yang berlainan (kationik, radikal dan anionik). (30 markah)
- (c) Nyatakan lima (5) sifat-sifat umum resin termatang dengan merujuk kepada resin fenol-formaldehid (PF). (30 markah)
5. Huraikan tajuk-tajuk berikut:
- (a) struktur-struktur polimer termasuk homopolimer dan kopolimer (50 markah)
- (b) pempolimeran industri (50 markah)
6. Huraikan tajuk-tajuk berikut:
- (a) Penggunaan Kromatografi Penelapan Gel (GPC) dalam pengiraan berat molekul (50 markah)
- (b) Pengukuran berat molekul berdasarkan sifat-sifat koligatif (50 markah)

oooooooooooooooo

905-201

(a) *Bardaschowia* sp. nov. (Bardaschowia sp. nov.)
Bardaschowia sp. nov. (Bardaschowia sp. nov.)

(d) *Chenopodioides* sp. nov. (Chenopodioides sp. nov.)
Chenopodioides sp. nov. (Chenopodioides sp. nov.)

(c) *Chenopodioides* sp. nov. (Chenopodioides sp. nov.)
Chenopodioides sp. nov. (Chenopodioides sp. nov.)

(d) *Chenopodioides* sp. nov.

(d) *Chenopodioides* sp. nov.

(d) *Chenopodioides* sp. nov.

(e) *Pandurina* sp. nov. (Pandurina sp. nov.)
Pandurina sp. nov. (Pandurina sp. nov.)

00000000000000000000