

MODIFIKASI KIMIA KE ATAS GETAH ASLI  
PENGKLORINAN

LAU KIEW FOONG

FAKULTI SAINS DAN TEKNOLOGI  
KOLEJ UNIVERSITI TERENGGANU  
UNIVERSITI PUTRA MALAYSIA

2000

1100024817

ark

LP 9 FST 3 2000



1100024817

Modifikasi kimia ke atas getah asli pengklorinan / Lau Kiew Foong.



PERPUSTAKAAN  
KOLEJ UNIVERSITI TERENGGANU  
21030 KUALA TERENGGANU

1100024817

1100024817

PERPUSTAKAAN  
KOLEJ UNIVERSITI SAINS & TEKNOLOGI MALAYSIA  
(KUSTEM)

Pengarang

Lau Kiew Foong

an-74

No. Panggilan

LP  
9  
PSS1

Judul

Tarikh

Waktu  
Pemulangan

Nombor

Ahli

2000

Tanda  
Tangan

LP  
9  
FST 3  
4/3  
2000

HAK MILIK  
PERPUSTAKAAN KUSTEM

TESIS

MODIFIKASI KIMIA KE ATAS GETAH ASLI  
PENGKLORINAN

**MODIFIKASI KIMIA KE ATAS GETAH ASLI**

**PENGKLORINAN**

Oleh

**LAU KIEW FOONG**

Laporan projek ini merupakan sebahagian  
daripada keperluan untuk mendapatkan  
**Ijazah Bacelor Sains (Kepujian) Kimia**

Fakulti Sains dan Teknologi  
Kolej Universiti Terengganu  
Universiti Putra Malaysia

2000

1100024817

# MODIFIKASI KIMIA KE ATAS GETAH ASLI

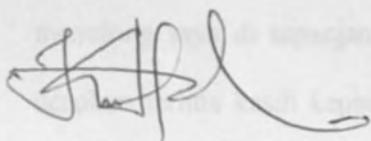
## PENGKLOLINAN

Saya bersetuju mengakui dan mengesahkan bahawa projek ini yang  
Prof. Madya Dr. Ku Halim Ku Bulat dan penyelaras projek ini Prof. Madya Dr.  
Norhayati Mohd. Tahir yang bertarikh pada hari ini, mewujudkan  
Oleh  
akurasi dan mutu di sepanjang seluruh projek ini.

LAU KIEW FOONG

Disahkan oleh: *Lau Kiew Foong* Research Fellow, Universiti Malaysia Sabah

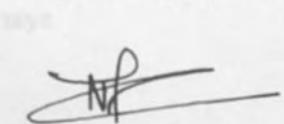
Penyelia *Yap, Lam, Lee dan Leong* telah berjaya melaksanakan

  
\_\_\_\_\_  
(Prof. Madya Dr. Ku Halim Ku Bulat)

Tarikh: 16 April 2000

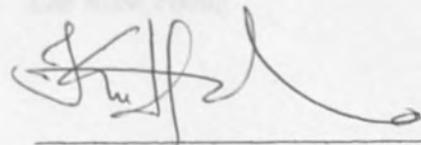
Alkitab sains dan teknologi kemas kini maklumat dibangunkan secara berkala oleh syarikat

Penyelaras projek

  
\_\_\_\_\_  
(Prof. Madya Dr. Norhayati Mohd. Tahir)

Tarikh: 16 April 2000

Ketua Jabatan Kimia

  
\_\_\_\_\_  
(Prof. Madya Dr. Ku Halim Ku Bulat)

Tarikh: 16 April 2000

## PENGHARGAAN

Saya ingin meragamkan setinggi-tinggi penghargaan ini kepada penyelia saya Prof. Madya Dr. Ku Halim Ku Bulat dan penyelaras projek ini Prof. Madya Dr. Norhayati Mohd. Tahir yang telah banyak memberi tunjuk ajar, pandangan, sokongan dan nasihat di sepanjang pelaksanaan projek ini.

Tidak ketinggalan juga jutaan terima kasih saya tujuarkan kepada pembantu makmal kimia terutamanya Kak Ashbah, Abang Mizi dan Abang Man di atas segala bantuan yang dihulurkan kepada saya. Ribuan terima kasih juga ditujukan khas kepada kakitangan-kakitangan Rubber Research Institute Malaysia , rakan-rakan ‘makmal getah asli’ iaitu Ming, Yap, Lim, Lee dan Leong yang telah banyak menolong saya di sepanjang perlaksanaan projek ini. Tidak ketinggalan juga saya ucapkan terima kasih kepada Kenny, Ooi dan Huah yang banyak membantu saya serta menambah ceria kenangan bersama di UPMT ini.

Akhir sekali, ucapan terima kasih teristimewa ditujukan kepada ibu dan ayah tersayang yang sentiasa memberi sokongan dan mengambil berat tentang kesihatan saya.

Ikhlas,

Lau Kiew Foong

## ABSTRAK

Kesan kepekatan getah terhadap proses pengklorinan getah asli telah dikaji dengan mengalirkan gas klorin ke dalam larutan getah dengan kepekatan getah asli yang berlainan. Hasil analisis kandungan klorin secara kaedah inframerah menunjukkan bahawa kepekatan getah asli yang digunakan tidak banyak mempengaruhi amaun klorin yang masuk dan pembentukan gel. Dalam kajian ini, tiga jenis kepekatan getah asli telah digunakan iaitu 0.6, 0.8 dan 1.0% dan didapati peratus klorin yang masuk adalah 30.9, 32.2 dan 33.1% masing-masing. Nilai yang hampir kepada 35% ini menunjukkan bahawa proses pengklorinan tersebut adalah masih pada peringkat pertama.

## ABSTRACT

The effect of concentration on the chlorination of natural rubber is studied by bubbling chlorine gas into the rubber solution, at different concentration of natural rubber. The analyses of infrared spectra show that the concentration of natural rubber do not affects much on the amount of chlorine added and the amount of gel formed during the process. The rubber concentration used are 0.6, 0.8 and 1.0 %, and it is found that the percentage of chlorine added are 30.9, 32.2 and 33.1% respectively. These values approaching 35% shows that this process of chlorination is still in its first stage.

SENARAI REFERENSI

DAFTAR

3.1.1. *Thermal*

3.1.2. *Chlorination*

3.2.1. *Analysing*

3.2.2. *Infrared spectrometry*

3.2.3. *UV-vis spectrometry*

3.2.4. *Nuclear magnetic resonance*

3.3.1. *UV-vis spectrometry*

3.4.1. *Pyrolysis*

3.4.2. *Polymerization*

3.5.1. *Polymerization*