

**KINETIKA ESTERIFIKASI ASAM LEMAK BEBAS DARI
LIMBAH CAIR INDUSTRI MINYAK KELAPA
MENGGUNAKAN KATALIS MONTMORILONIT KARBON
SULFONAT**

SKRIPSI

**Diajukan Sebagai Salah Satu Syarat Untuk Memperoleh Gelar
Sarjana Sains Bidang Studi Kimia**



Disusun oleh :

Amalia Putri Pramadita

08031281320007

JURUSAN KIMIA

FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM

UNIVERSITAS SRIWIJAYA

2017

HALAMAN PENGESAHAN

KINETIKA ESTERIFIKASI ASAM LEMAK BEBAS DARI LIMBAH CAIR INDUSTRI MINYAK KELAPA MENGGUNAKAN KATALIS MONTMORILONIT KARBON SULFONAT

SKRIPSI

Diajukan Untuk Melengkapi Salah Satu Syarat
Memperoleh Gelar Sarjana Sains Bidang Studi Kimia

Oleh:

AMALIA PUTRI PRAMADITA

08031281320007

Indralaya, Agustus 2017

Pembimbing I



Dr. Hasanudin, M.Si

NIP. 197205151997021003

Pembimbing II



Nova Yuliasari, M.Si

NIP. 197307261999032001



HALAMAN PERSETUJUAN

Karya tulis ilmiah berupa skripsi dengan judul "Kinetika Esterifikasi Asam Lemak Bebas dari Limbah Cair Industri Minyak Kelapa Menggunakan Katalis Montmorilonit Karbon Sulfonat" telah dipertahankan dihadapan Tim Penguji dalam sidang sarjana Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Sriwijaya pada tanggal 3 Agustus 2017 dan telah diperbaiki, diperiksa, serta disetujui sesuai masukan yang diberikan.

Indralaya, Agustus 2017

Ketua :

Dr. Hasanudin, M.Si

NIP. 197205151997021003

Anggota :

Nova Yuliasari, M.Si

NIP. 197307261999032001

Dr. Suheryanto, M.Si

NIP. 196006251989031006

Dr. Eliza, M.Si

NIP. 196407291991022001

Fahma Riyanti, M.Si

NIP. 197202052000032001

Mengetahui



PERNYATAAN KEASLIAN KARYA ILMIAH

Yang bertanda tangan dibawah ini :

Nama Mahasiswa : Amalia Putri Pramadita
NIM : 08031281320007
Fakultas/Jurusan : MIPA/Kimia

Menyatakan bahwa skripsi ini adalah hasil karya saya sendiri dan karya ilmiah ini belum pernah diajukan sebagai pemenuhan persyaratan untuk memperoleh gelar kesarjanaan strata (S1) dari Universitas Sriwijaya maupun perguruan tinggi lain. Semua informasi yang dimuat dalam skripsi ini yang berasal dari penulis lain baik yang dipublikasikan atau tidak telah diberikan penghargaan dengan mengutip nama sumber penulis secara benar. Semua isi dari skripsi ini sepenuhnya menjadi tanggung jawab saya sebagai penulis.

Demikianlah surat pernyataan ini saya buat dengan sebenarnya.

Indralaya, Agustus 2017

Penulis,



Amalia Putri Pramadita

NIM. 08031281320007

HALAMAN PERSETUJUAN PUBLIKASI KARYA ILMIAH UNTUK KEPENTINGAN AKADEMIS

Sebagai civitas akademik Universitas Sriwijaya, yang bertanda tangan dibawah ini:

Nama Mahasiswa : Amalia Putri Pramadita
NIM : 08031281320007
Fakutas/Jurusan : MIPA/Kimia
Jenis Karya : Skripsi

Demi pengembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui untuk memberikan kepada Universitas Sriwijaya hak bebas royalti non-ekslusif (*non-exclusively royalty-free right*) atas karya ilmiah saya yang berjudul “Kinetika Esterifikasi Asam Lemak Bebas dari Limbah Cair Industri Minyak Kelapa Menggunakan Katalis Montmorilonit Karbon Sulfonat“. Dengan hak bebas royalti non-ekslusif ini Universitas Sriwijaya berhak menyimpan, mengalih, edit/memformatkan, mengelola dalam bentuk pangkalan data (database), merawat, dan mempublikasikan tugas akhir atau skripsi saya selama tetap mencantumkan nama saya sebagai penulis/pencipta dan sebagai pemilik hak cipta.

Demikian pernyataan ini saya buat dengan sesungguhnya.

Indralaya, Agustus 2017

Yang menyatakan,



Amalia Putri Pramadita

NIM. 08031281320007

SUMMARY

THE ESTERIFICATION KINETICS OF FREE FATTY ACID FROM LIQUID WASTE OF COCONUT OIL INDUSTRY BY USING THE MONTMORILLONITE CARBON SULFONATED CATALYST

Amalia Putri Pramadita; supervised by Dr. Hasanudin, M.Si and Nova Yuliasari, M.Si

xv + 63 pages, 14 tables, 6 figures, 14 attachments

Kinetika Esterifikasi Asam Lemak Bebas dari Limbah Cair Industri Minyak Kelapa Menggunakan Katalis Montmorilonit Karbon Sulfonat

The research of esterification kinetics of free fatty acid from liquid waste of coconut oil industry and methanol by using the montmorillonite carbon sulfonated had been carried out. Esterification was determined by varying the mole ratio between methanol and free fatty acid (10:1, 13:1, 16:1, 19:1 and 22:1), and the temperature reaction (60°C, 70°C and 80°C). Several kinetic parameters that were studied including Arrhenius constant, activation energy, reaction rate constant, and equilibrium constant. The results of the research showed that the Arrhenius constant was determined as 3.3085×10^6 , therefore the activation energy for the forward reaction was determined as 0.0503 kJ/ mole. The initial rate constant was increasing as the higher temperature occurred from 60°C to 80°C and decreasing as the mole ratio used from the lowest mole to the highest mole. The highest reaction rate constant occurred when the temperature reaction was 80°C while the value of k_1 was determined as 0.1187 and k_2 was determined as 0.0595. The highest value of equilibrium constants (K) was 1,9955 at 80°C. Regression value of validation used in the study was 0.9803 and the slope was 0.9835 so that, this kinetics equation models are acceptable to calculate the kinetics of the esterification of free fatty acids.

Keywords : Esterification, Kinetics, Montmorillonite, Sulfonate, Liquid Waste, Coconut Oil

Citation : 34 (1955-2017)