



ABOUT THE AUTHORS

Ratni Ariatmi Nugrahani
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas
Teknologi Industri, Universitas
Jayabaya
Indonesia

Flora Elvistia Firdaus
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas
Teknologi Industri, Universitas
Jayabaya
Indonesia

Yeti Widyawati
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas
Teknologi Industri, Universitas
Jayabaya
Indonesia

Hana Firginia
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas
Teknologi Industri, Universitas
Jayabaya
Indonesia

Riris Purnama
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas
Teknologi Industri, Universitas
Jayabaya
Indonesia

HOME ABOUT LOGIN REGISTER SEARCH CURRENT
ARCHIVES EDITORIAL BOARDS AUTHOR GUIDELINES PEER
REVIEWERS

Home > Vol.12, No 2 (2013) > Nugrahani

Download this PDF file

The PDF file you selected should load here if your Web browser has a PDF reader plug-in installed (for example, a recent version of [Adobe Acrobat Reader](#)).

If you would like more information about how to print, save, and work with PDFs, Highwire Press provides a helpful [Frequently Asked Questions about PDFs](#).

Alternatively, you can download the PDF file directly to your computer, from where it can be opened using a PDF reader. To download the PDF, click the Download link above.

REFBACKS

- There are currently no refbacks.

Copyright (c) 2016 Jurnal Teknik Kimia Indonesia

Jurnal Teknik Kimia Indonesia (JTKI) published by **Asosiasi Pendidikan Tinggi Teknik Kimia Indonesia (APTEKIM)**



This work is licensed under a [Creative Commons Attribution-NonCommercial 4.0 International License](#).

USER

Username
Password
 Remember me

LANGUAGE

Select Language
English

MANUSCRIPT TEMPLATE



JOURNAL CONTENT

Search
Search Scope
All

Browse
By Issue
By Author
By Title

INFORMATION

For Readers
For Authors
For Librarians

ARTICLE TOOLS

STATCOUNTER





[HOME](#) [ABOUT](#) [LOGIN](#) [REGISTER](#) [SEARCH](#) [CURRENT](#) [ARCHIVES](#) [EDITORIAL BOARDS](#)
[AUTHOR GUIDELINES](#) [PEER REVIEWERS](#)

Home > List of Reviewers 2019

LIST OF REVIEWERS 2019

1. Agung Nugroho, S.T., M.S., Ph.D. (Teknik Kimia, Universitas Pertamina)
2. Dr. Ir. Asaf Kleopas Sugih (Teknik Kimia, Universitas Katolik Parahyangan)
3. Dave Mangindaan, S.T., M.T., Ph.D. (Teknologi Pangan, Universitas Bina Nusantara)
4. Eduardus Budi Nursanto, S.T., M.Eng., Ph.D. (Teknik Kimia, Universitas Pertamina)
5. Ir. Mahreni, M.T., Ph.D. (Teknik Kimia, Universitas Pembangunan Nasional "Veteran" Yogyakarta)
6. Alvika Metasari, S.T., M.Eng. (Teknik Kimia, Universitas Muhammadiyah Jakarta)
7. Dhena Ria Barleany, S.T., M.Eng. (Teknik Kimia, Universitas Sultan Ageng Tirtayasa)
8. Vivi Nurhadianty, S.T., M.T. (Teknik Kimia, Universitas Brawijaya)
9. Wibawa Hendra Saputera, S.Si., M.Si., M.Sc., Ph.D. (Teknik Kimia, Institut Teknologi Bandung)
10. Graecia Lugito, Ph.D. (Teknik Kimia, Institut Teknologi Bandung)
11. Nurul F. Himma, S.T., M.T. (Teknik Kimia, Universitas Brawijaya)
12. Putu Doddy Sutrisna S.T., M.Sc., Ph.D. (Teknik Kimia, Universitas Surabaya)
13. Dr.-Ing. Teguh Ariyanto, S.T., M.Eng. (Teknik Kimia, Universitas Gadjah Mada)

Jurnal Teknik Kimia Indonesia (JTKI) published by Asosiasi Pendidikan Tinggi Teknik Kimia Indonesia (APTEKIM)



This work is licensed under a Creative Commons Attribution-NonCommercial 4.0 International License.

USER

Username
 Password
 Remember me

LANGUAGE

Select Language
 English

MANUSCRIPT TEMPLATE



JOURNAL CONTENT

Search
 Search Scope
 All

Browse
 By Issue
 By Author
 By Title

INFORMATION

For Readers
 For Authors
 For Librarians

STATCOUNTER



KINETIKA REAKSI HIDROKSILASI EPOKSI MINYAK JARAK PAGAR MENGGUNAKAN KATALIS BENTONIT

Ratri Ariatmi Nugrahani*, Flora Elvistia Firdaus, Yeti Widyawati,
Hana Firginia, Riris Purnama
Jurusan Teknik Kimia, Fakultas Teknologi Industri, Universitas Jayabaya
Jalan Raya Bogor Km. 28,8 Cimanggis, Jakarta Timur 16954
Email: r_nugrahani@yahoo.com

Abstrak

Berdasarkan sifat-sifat komposisi asam lemak dan bilangan iodium, minyak jarak pagar (*Jatropha curcas*) berpotensi menjadi bahan dasar pelumas. Meskipun demikian, kandungan ikatan tidak jenuh minyak ini menurunkan kestabilan oksidasinya. Kestabilan oksidasi ini dapat diperbaiki melalui modifikasi kimiawi dengan reaksi epoksidasi yang menghilangkan ikatan rangkap. Ini dilakukan melalui reaksi hidrosilasi dengan membuka ikatan gugus oksirana epoksi. Tujuan penelitian ini adalah mengkarakterisasi produk, serta mempelajari kinetika reaksi pembukaan cincin oksirana oleh metanol dengan katalis bentonit untuk membentuk polioliol. Hasil analisis FTIR produk reaksi menunjukkan penurunan intensitas gugus epoksi pada bilangan gelombang 824-842 cm^{-1} dan munculnya gugus hidroksil pada bilangan gelombang 3450-3800 cm^{-1} . Bilangan oksirana epoksi jarak pagar berkurang dari 4,7% menjadi 0,05% setelah pembukaan cincin. Bilangan hidroksil polioliol adalah sebesar 165,77. Pengukuran kinetika pembukaan cincin pada gugus oksirana dari epoksi jarak pagar dilakukan pada 50, 60, dan 65 °C. Analisis data laju reaksi yang dianalisis dengan pendekatan sistem pseudohomogen menunjukkan bahwa reaksi mengikuti kinetika orde-1 semu. Dari perubahan laju reaksi terhadap temperatur diperoleh nilai entalpi reaksi dan energi aktivasi sebesar masing-masing 8,27 kkal mol^{-1} dan 7,63 kkal mol^{-1} .

Kata kunci: epoksi jarak pagar, hidroksil, oksirana, bentonit, kinetika

Abstract

HYDROXYLATION KINETICS OF JATROPHA OIL EPOXY USING BENTONITE CATALYST. Based on chemical properties such as fatty acid compositions and iodine value, *Jatropha curcas* oil can potentially be applied as lubricant. Unsaturation of this oil decreases its oxidative stability. Improvement of this property may be done by chemical modification involving epoxidation and oxirane ring opening with bentonite catalyst, forming polyol by hydroxylation. The purpose of this research is to characterize the products and kinetics of the oxirane ring opening reaction. The results of chemical analysis by titration for residual oxiranes and hydroxyl formed in the reaction system, was showed using IR spectroscopy. Their effects were to reduce epoxy groups at 824-842 cm^{-1} and appearance of hydroxyl groups at the OH characteristic absorption peak from 3450-3800 cm^{-1} . The oxirane number of epoxidized jatropha oil was reduced from 4.7% to 0.05% by ring opening. The kinetics of the oxirane ring opening of epoxidized *Jatropha curcas* oil by methanol with bentonite was studied at 50, 60, and 65 °C. The oxirane ring opening analyzed by the pseudo-homogeneous approach followed a pseudo-first order kinetics. From the temperature dependence of the rate, reaction enthalpy (ΔH) and activation energy (ΔE_a) were found to be 8,27 kcal mol^{-1} and 7,63 kcal mol^{-1} , respectively.

Keywords: epoxidized jatropha curcas, hydroxyl, oxirane, bentonite, kinetic

*penulis korespondensi

PENDAHULUAN

Minyak jarak pagar (*Jatropha curcas*) mengandung asam oleat sebesar 40,10%, asam linoleat 37,51%, dengan bilangan iodiumi antara 98,89-105,2 (Nzikou dkk., 2009). Hasil penelitian Nugrahani (2008) menyatakan bahwa kandungan asam oleat minyak jarak pagar adalah sebesar 47,97% dengan bilangan iodiumi 90-108,5. Menurut Talkit dkk. (2012), bilangan iodium menunjukkan tingkat ketidakterpaparan minyak nabati, sebagai salah satu alternatif parameter untuk pengujian oksidasi dan dapat menunjukkan kualitas *drying* suatu jenis minyak. Minyak nabati dengan bilangan iodium 94-126 dapat digunakan sebagai *base oil* pelumas. Minyak nabati jenis *drying oil* memiliki bilangan iodium tinggi. Pada penggunaan sebagai pelumas, sebaiknya minyak nabati memiliki bilangan iodium rendah (Kaurav, 2011). Menurut Chauhan (2008), minyak nabati dengan bilangan iodium di bawah 100 termasuk ke dalam *non drying oil* dan di antara 100-130 termasuk ke dalam *semi drying oil*. Dengan demikian, minyak jarak pagar mempunyai potensi untuk digunakan sebagai *base oil* pelumas. Meskipun demikian, kandungan ikatan C rangkap dalam minyak mengakibatkannya mudah teroksidasi sehingga menurunkan kestabilan oksidasi. Beberapa modifikasi kimiawi pada trigliserida dapat dilakukan untuk meningkatkan stabilitas, misalnya proses epoksidasi dan hidroksilasi membentuk polioliol.

Epoksidasi adalah reaksi pembentukan gugus oksirana atau epoksida, yaitu reaksi antara ikatan rangkap olefin maupun aromatic dengan asam peroksida (Okieimen dkk., 2002). Hidroksilasi adalah proses mensubstitusi gugus hidroksil (-OH) dalam suatu senyawa organik. Sebelum proses hidroksilasi, cincin pada gugus oksirana harus dibuka terlebih dahulu (Purwanto, 2010). Hasil penelitian Hwang dan Erhan pada tahun 2006, menyatakan bahwa pembukaan cincin pada gugus oksirana epoksi minyak kedelai menggunakan alkohol Guerbet dan asam sulfat 0,5 ml/100 g epoksi kedelai. Hal ini dideterminasi dengan pengamatan hilangnya sinyal gugus fungsi epoksi menggunakan metode *Fourier Transform Infra Red* (FTIR), yaitu 822 cm^{-1} . Reaksi pembukaan cincin pada gugus oksirana dengan 3 jenis alkohol yang berbeda, yaitu n-butanol, iso-amil alkohol dan 2-etilheksanol, diamati dengan cara titrasi terhadap gugus oksirana. Reaksi

yang terjadi dikonfirmasi dengan menggunakan spektroskopi infra merah, yaitu kehilangan gugus oksirana pada bilangan gelombang 822 cm^{-1} dan tampaknya puncak hidroksil pada 3450 cm^{-1} (Lathi dan Mattiasson, 2006). Liu dkk. (2008) melakukan penelitian mengenai penggunaan resin Amberlyst-15 pada reaksi pembukaan cincin gugus oksirana dengan menggunakan beberapa jenis alkohol, dengan perolehan 40-95%. Hasil penelitian Purwanto (2010) menunjukkan bahwa kondisi hidroksilasi optimal terjadi selama 126 menit, pada suhu 49 °C, dan menghasilkan polioliol dengan bilangan hidroksil sebesar 161,5 mg KOH/g minyak. Polioliol kedelai yang disintesis dari epoksi minyak kedelai dan metanol, memberikan hasil dengan bilangan hidroksil sebesar 213 mg KOH/g (Petrovic dkk., 2003).

Tahapan reaksi katalitik heterogen, menurut Hodar (2009) adalah sebagai berikut: (1) Difusi reaktan ke dalam katalis; (2) Adsorpsi reaktan ke permukaan; (3) Perubahan kimiawi di permukaan, pembentukan senyawa kompleks teradsorb; (4) Dekomposisi senyawa kompleks teradsorb (produk di permukaan); (5) Desorpsi dan difusi produk reaksi dari katalis. Beberapa model kinetika yang digunakan pada reaksi katalitik padat antara lain mengikuti mekanisme Langmuir-Hinshelwood dan Eley-Ridel. Beberapa hasil penelitian oleh Zeng dkk. (2012) menunjukkan bahwa katalis *Al-pillarized clay* (Al-PILC) mempunyai aktivitas tinggi untuk reaksi esterifikasi n-pentanol dengan asam benzoat. Kinetika reaksi esterifikasi dapat ditentukan berdasarkan teori *pseudo-homogen*, yaitu dengan asumsi tidak adanya difusi intrapartikel. Kecepatan pengadukan yang cukup tinggi mampu mengatasi tahanan difusi. Megawati dkk. (2010) menuliskan bahwa umumnya reaksi padat-cair dimodelkan dengan menggunakan pendekatan heterogen atau *pseudo-homogen*. Menurut Rustamaji dkk. (2010), reaksi transesterifikasi dengan katalis padat dapat didekati dengan model reaksi *pseudo-homogen*, karena tahanan perpindahan massa eksternal dan difusi internal katalis dapat diabaikan.

Nugrahani (2008) menyatakan bahwa pemilihan katalis padat untuk reaksi hidroksilasi terhadap epoksi minyak jarak pagar ditinjau berdasarkan rasio Si/Al dan keasaman minimum katalis. Faktor lain yang berpengaruh pada reaksi katalitik padat

adalah kemampuan adsorpsi katalis. Kemampuan adsorpsi bentonit terhadap ester forbol dalam minyak jarak pagar sangat baik (El-Diwani dkk., 2012). Kemampuan menyerap metanol pada permukaan bentonit cukup kuat (Bargaya, 1981). Kemampuan bentonit yang baik dalam difusi dan adsorpsi ini, digunakan sebagai dasar pendekatan model *pseudo-homogen*.

Penelitian mengenai kinetika pembukaan cincin pada gugus oksirana pada reaksi epoksi minyak kedelai dengan metana tanpa katalis dipelajari oleh Lin (2008). Epoksidasi terjadi pada 50, 60, 65, dan 70 °C, dengan persamaan laju reaksi $k.Ep.Me^2$. Parameter termodinamika, seperti entalpi (ΔH), entropi (ΔS), dan energy aktivasi (E_a) adalah 76,08 kJ mol⁻¹, -118,42 J mol⁻¹ K⁻¹, dan 78,56 kJ mol⁻¹.

Tujuan penelitian ini adalah membandingkan beberapa pereaksi dan katalis pada reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar. Perbandingan ini mencakup karakterisasi dan identifikasi produk polioliol yang terbentuk, serta kinetika reaksi pembukaan cincin pada gugus oksirana.

METODE

Bahan baku yang digunakan dalam penelitian ini adalah minyak jarak pagar dengan berat jenis 0,9393 g/mL dan bilangan iodium 108 g/100 g, Asam asetat glasial 99%, Hidrogen peroksida 50%, Asam sulfat 98%, metanol, dan bentonit.

Reaksi Epoksidasi

Minyak jarak pagar sebanyak 100 mL dicampurkan dengan asam asetat glasial sebanyak 17,6 mL dan katalis H₂SO₄ 98% ditambahkan sebanyak 1% dari volume total (Nugrahani dkk., 2008). Campuran minyak jarak pagar, asam asetat glasial, katalis H₂SO₄ 98% diaduk dan dipanaskan dalam *thermostat bath* sampai dengan 60 °C, selanjutnya hidrogen peroksida 50% sebanyak 34,1 mL ditambahkan demi tetes sampai habis selama 1 jam. Produk didinginkan dan didekantasi. Epoksi yang terbentuk dicuci dengan menggunakan air. Analisis dilakukan untuk menentukan bilangan oksirana.

Reaksi Hidroksilasi

Epoksi jarak pagar dihidroksilasi menggunakan metanol dengan rasio mol epoksi:metanol sebesar 1:13. Bentonit sebanyak 1,5 persen berat total (epoksi dan

metanol) digunakan sebagai katalis, (Nugrahani dkk., 2007). Reaksi dilakukan pada suhu 50 °C dan analisis secara kuantitatif dilakukan menggunakan parameter bilangan oksirana dan bilangan hidroksil. Sebagai perbandingan adalah reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar menggunakan asam asetat dengan perbandingan mol epoksi: asam asetat sebesar 1:7,1 dan katalis ion resin 15% dari berat total (epoksi dan asam asetat), yang dilakukan pada suhu 80 °C, dan waktu 50 menit (Nugrahani dkk., 2012). Perbandingan lain adalah reaksi hidroksilasi terhadap epoksi minyak jarak pagar menggunakan pereaksi etilen glikol dengan perbandingan volume epoksi:etilen glikol sebesar 1:1 dan katalis asam sulfat sebanyak 1% dari volume total (epoksi dan etilen glikol), pada suhu 120 °C, dan waktu 90 menit.

Kajian kinetika dilakukan pada penggunaan katalis dengan reaksi yang lebih baik, ditandai dengan besarnya penurunan nilai oksirana. Pengamatan dilakukan dengan cara mengambil sampel setiap waktu tertentu dan dianalisis bilangan oksirana setelah bereaksi. Hasil reaksi dikonfirmasi secara kualitatif dengan menggunakan *Fourier Transform Infrared Spectroscopy* (FTIR). Identifikasi kimiawi dilakukan dengan cara titrasi sisa oksirana dan gugus hidroksil yang terbentuk.

HASIL DAN PEMBAHASAN

Hidroksilasi terhadap Epoksi Jarak Pagar

Reaksi Hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar membentuk polioliol, diukur dengan mencatat perubahan bilangan oksirana sebelum dan sesudah reaksi. Pada penelitian ini dibandingkan 3 jenis pereaksi, yaitu metanol, asam asetat, etilen glikol dan 3 jenis katalis, yaitu bentonit, resin penukar ion, dan asam sulfat, yang direaksikan dengan epoksi minyak jarak pagar. Tabel 1 menunjukkan data penurunan bilangan oksirana setelah terjadinya reaksi hidroksilasi.

Dari Tabel 1, pada suhu 50 °C, waktu reaksi 180 menit, metanol berlebih, dengan menggunakan katalis padat bentonit, bilangan oksirana berkurang relatif banyak dan membentuk gugus hidroksil. Sebagai perbandingan ditampilkan hasil reaksi menggunakan katalis resin penukar ion dan pereaksi asam asetat, serta dengan katalis asam sulfat dan pereaksi etilen glikol. Pada suhu reaksi lebih tinggi, gugus hidroksil yang dihasilkan lebih sedikit. Dengan menggunakan

Tabel 1. Penurunan Bilangan Oksirana Setelah Reaksi Hidroksilasi pada Epoksi Minyak Jarak Pagar

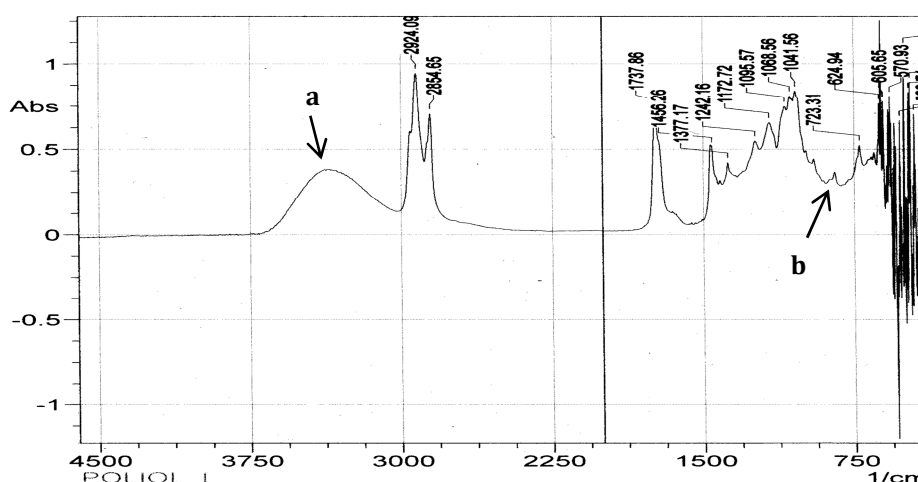
Pereaksi	Kondisi Operasi			Rasio mol Epoksi: Pereaksi	Bilangan Oksirana (%) sebelum reaksi	Bilangan Oksirana (%) setelah reaksi	Bilangan Hidroksil
	Suhu (°C)	Waktu (menit)	Katalis				
Metanol	50	180	Bentonit 1,5% (total berat)	1 : 13	4,70	0,050	165,77
Asam Asetat	80	50	Ion resin 15% (total berat)	1 : 7,1	1,43	0,220	63,70
Etilen Glikol	120	90	Asam sulfat 1% (total volume)	1 : 1	1,87	0,021	120,69

katalis cair, pemisahan katalis dari produk menjadi lebih sulit dibandingkan dengan menggunakan katalis padat. Kajian kinetika reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar pada penelitian ini menggunakan pereaksi metanol dengan perbandingan mol 1:13 dan katalis bentonit 1,5 %-b, pada suhu 50 °C dan sampel diambil setiap rentang waktu tertentu.

Identifikasi Hasil Reaksi Hidroksilasi

Pembukaan ikatan pada gugus oksirana oleh metanol dengan menggunakan katalis bentonit diamati dengan melakukan titrasi terhadap oksirana. Bilangan oksirana minyak jarak pagar adalah sebesar 4,7% dan hasil

pembukaan ikatan pada gugus oksirana menghasilkan bilangan oksirana sebesar 0,05%. Konversi reaksi pembukaan pada gugus oksirana adalah sebesar 98,9% ((4,7% - 0,05%)/4,7%). Terjadinya reaksi dikonfirmasi secara kuantitatif dengan menggunakan spektrum Infra Merah, untuk menunjukkan adanya gugus hidroksil. Respon yang terlihat pada reaksi hidroksilasi epoksi, adalah berkurangnya gugus oksirana dengan panjang gelombang 824-842 cm⁻¹ dan tampak adanya gugus hidroksil, yaitu gugus OH pada puncak penyerapan 3450–3800 cm⁻¹, dengan nilai bilangan hidroksil hasil reaksi hidroksilasi adalah sebesar 165,77. Gambar 1 adalah spektrum IR Polioliol jarak pagar.



Gambar 1. Spektrum infra merah polioliol minyak jarak pagar (a) Gugus hidroksil pada panjang gelombang 3450-3800 cm⁻¹ (b) Gugus oksirana pada panjang gelombang 824-842 cm⁻¹

Kinetika Reaksi Hidroksilasi pada Epoksi Jarak Pagar

Reaksi kimia yang terjadi pada proses hidroksilasi dapat membuka cincin gugus oksirana sehingga terbentuk gugus OH dari Polioliol, yaitu mengikuti reaksi seperti pada Gambar 2. Pembukaan cincin epoksida menggunakan alkohol primer, sekunder, dan tersier dengan katalis heterogen, akan membentuk *β-alkoxy alcohols* dengan *yield* sebesar 40–95% (Liu dkk., 2008). Mengacu pada mekanisme reaksi pembukaan gugus oksirana yang dituliskan oleh Campanella, (2006) dan Kiatsimkul dkk. (2008), yaitu terbukanya gugus oksirana yang diikuti dengan masuknya R'-OH, maka reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar adalah seperti pada Gambar 2.

Laju reaksi hidroksilasi sebanding dengan kecepatan berkurangnya konsentrasi oksirana dalam epoksi minyak jarak pagar. Penentuan laju reaksi menggunakan pendekatan sebagai reaksi elementer, yaitu berhubungan dengan stoikiometri reaksi. Pendekatan lain adalah merupakan sistem pseudo-homogen berdasarkan Olebunne dkk. (2011), penggunaan alkohol berlebih pada reaksi esterifikasi dengan katalis lempung, mengakibatkan katalis melepaskan sebagian asam ke dalam larutan, sehingga diasumsikan bahwa laju berkurangnya konsentrasi oksirana hanya ditentukan oleh reaksi kimia dengan mengabaikan transfer massa. Dengan demikian, persamaan laju reaksi adalah sebagai berikut:

$$-r_E = -dC_E / dt = k C_E \cdot C_M \tag{1}$$

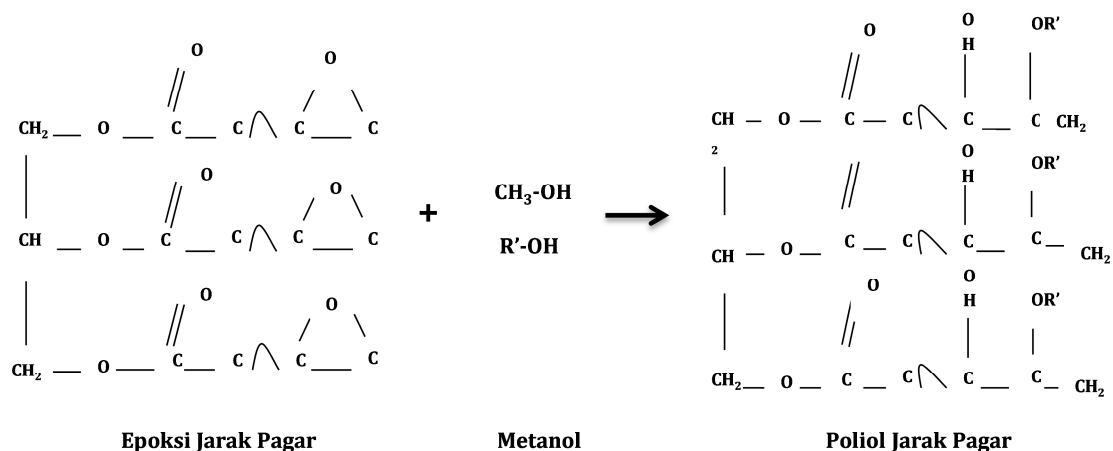
Ratio mol C_M/C_E adalah 13/1, sehingga diasumsikan C_M konstan dan $k \times C_M$ menjadi konstanta k' . Maka Persamaan 1 dapat diselesaikan menurut kinetika orde-1, menjadi:

$$\frac{-dC_E}{dt} = k' \cdot C_E \tag{2}$$

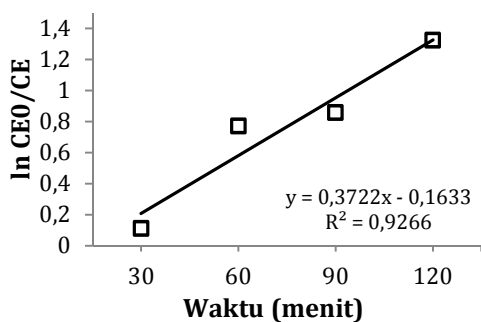
$$\left(\ln \frac{C_{E0}}{C_E} \right) = kt \tag{3}$$

Selanjutnya, dengan menggunakan Persamaan 3, kurva hubungan t dengan $\ln (C_{E0}/C_E)$ dari data percobaan perubahan konsentrasi epoksi (C_E) dengan perubahan waktu (t) dapat dibangun. Jika berupa garis lurus, maka asumsi laju reaksi penurunan konsentrasi epoksi orde 1 (satu) semu terhadap konsentrasi epoksi minyak jarak pagar (C_E) adalah benar dan nilai konstanta laju reaksi (k) adalah kemiringan kurva tersebut. Gambar 3,4,5 merupakan reaksi hidroksilasi pada suhu 50 °C, 60 °C, dan 65 °C.

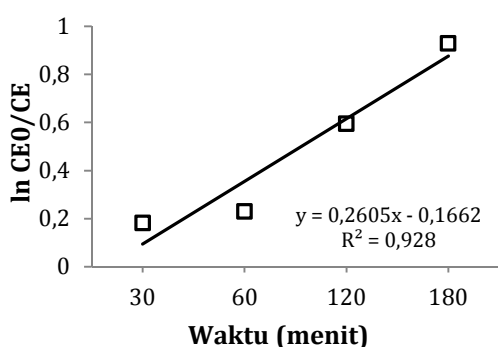
Kurva pada Gambar 3, 4, dan 5 menunjukkan kecenderungan membentuk garis lurus dan ditunjukkan dengan besarnya R^2 masing-masing yaitu 0,9266, 0,928, dan 0,9529, yang berarti R^2 semakin besar dan mendekati 1, maka semakin besar kesesuaian antara model persamaan dengan hasil percobaan. Asumsi laju reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar oleh metanol merupakan reaksi orde 1 semu (Persamaan 2) terhadap konsentrasi epoksi adalah benar. Besarnya nilai konstanta laju reaksi semu (k') merupakan kemiringan persamaan regresi linear ketiga kurva di atas, seperti terdapat pada Tabel 1.



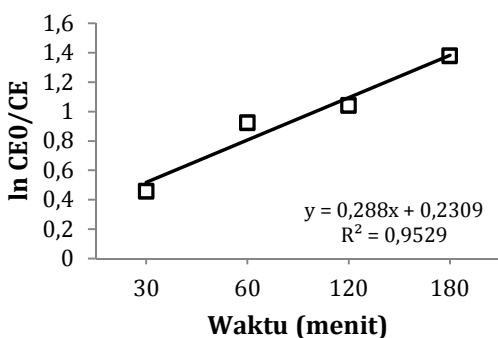
Gambar 2. Hidroksilasi epoksi jarak pagar menggunakan metanol alkil R' pada polioliol jarak pagar berasal dari metanol (R'-OH)



Gambar 3. Hubungan waktu (t) dan $\ln(C_{E0}/C_E)$ pada 50 °C



Gambar 4. Hubungan waktu (t) dan $\ln(C_{E0}/C_E)$ pada 60 °C



Gambar 5. Hubungan waktu (t) dan $\ln(C_{E0}/C_E)$ pada 65 °C

Tabel 1. Konstanta Laju Reaksi Hidroksilasi Epoksi Minyak Jarak Pagar dengan Metanol dan Katalis Bentonit

Suhu °C	k', konstanta laju reaksi semu (1/menit)
50	0,3722
60	0,2605
65	0,2880

Semakin tinggi suhu, maka akan semakin mendekati titik didih metanol (64,7 °C), akibatnya mendekati kondisi jenuhnya, sehingga pada suhu 50 °C nilai k lebih besar,

karena reaksi hidroksilasi lebih cepat terjadi. Dengan menggunakan pendekatan reaksi elementer dan pseudo-homogen maka nilai k' adalah seperti persamaan 4.

$$k' = k[CH_3OH] = k C_M = k (Me) \quad (4)$$

Maka persamaan laju reaksi pembukaan ikatan pada gugus oksirana epoksi minyak jarak pagar menggunakan metanol dan katalis bentonit dengan pendekatan *pseudo-homogen* adalah $k.Ep.Me$ atau $k'.Ep$. Sebagai perbandingan adalah laju reaksi pembukaan ikatan pada gugus oksirana epoksi minyak kedelai menggunakan metanol tanpa katalis yang dilakukan oleh Lin dkk. 2008, adalah $k.Ep.(Me)^2$.

Termodinamika pada Reaksi Hidroksilasi terhadap Epoksi Jarak Pagar

Besarnya Energi Aktivasi (E_a) dapat ditentukan dengan menggunakan persamaan Arrhenius, yaitu:

$$k = A e^{-\frac{E_a}{RT}} \quad (5)$$

Besarnya energi aktivasi reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar menggunakan methanol dengan katalis bentonit adalah 7,63 kkal mol⁻¹. Entalpi (ΔH) dapat dihitung dengan menggunakan persamaan Teori Keadaan Transisi (Levenspiel, 2006) seperti pada Persamaan 6. Besar ΔH adalah 8,27 kkal mol⁻¹.

$$E_a = \Delta H - RT \quad (6)$$

KESIMPULAN

Modifikasi kimiawi, yaitu epoksidasi dan hidroksilasi dapat meningkatkan performa minyak jarak pagar. Sesuai tujuan penelitian yaitu membandingkan karakterisasi produk polioliol yang terbentuk menggunakan beberapa pereaksi dan katalis pada reaksi hidroksilasi terhadap epoksi jarak pagar, bahwa pada kondisi operasi yang berbeda didapatkan polioliol yang berasal dari pereaksi metanol dan katalis bentonit menghasilkan bilangan hidroksil terbesar yaitu 165,77. Hidroksilasi pada epoksi jarak pagar menggunakan metanol dan katalis padat bentonit, diidentifikasi dengan turunnya bilangan oksirana dan turunnya puncak absorpsi gugus epoksi pada panjang gelombang 824-842 cm⁻¹ dan meningkatnya gugus hidroksil pada puncak absorpsi dari

panjang gelombang 3450–3800 cm⁻¹. Bilangan oksirana epoksi jarak pagar adalah sebesar 4,7% dan hasil reaksi hidroksilasi yaitu pembukaan gugus oksirana adalah sebesar 0,05%. Studi kinetika menghasilkan persamaan kecepatan reaksi pembukaan gugus oksirana membentuk gugus hidroksil yaitu $-d(Ep)/dt = k' \cdot Ep = k_{r,Ep} \cdot Me$ dengan nilai k' adalah konstanta laju reaksi pseudo, yaitu $k \times Me$. Besarnya parameter termodinamika, yaitu entalpi (ΔH) dan energi aktivasi (E_a) masing-masing sebesar 8,27 kcal mol⁻¹ dan 7,63 kcal mol⁻¹.

DAFTAR NOTASI

A	= faktor frekuensi tumbukan
C _E	= (Ep) = konsentrasi epoksi jarak pagar
C _M	= (Me) = konsentrasi metanol
C _P	= konsentrasi poliol
E _a	= energi aktivasi
E	= reaktan epoksi minyak jarak pagar
M	= reaktan metanol
ΔH	= entalpi
k	= konstanta kecepatan reaksi hidroksilasi
k'	= konstanta kecepatan reaksi hidroksilasi semu
P	= produk reaksi (poliol)
R	= konstanta gas ideal = 1,987 kal K ⁻¹ mol ⁻¹
R'	= alkil
R ²	= determinasi, besarnya pengaruh variabel independen terhadap variabel dependen secara simultan atau bersama-sama
-r _E	= kecepatan berkurangnya konsentrasi oksirana
T	= temperatur (K)

DAFTAR PUSTAKA

Bargaya, F. A.; Criz, M. I.; Gatineau, L.; Fripiat, J. J., Adsorption of alcohol by smectites: IV. Models, *Clay Minerals*, **1981**, 16(1), 115-122.

Campanella, A.; Baltanás, M. A., Degradation of oxirane ring of epoxidized vegetable oils in liquid-liquid heterogeneous reaction systems, *Chemical Engineering Journal*, **2006**, 118(3), 141-152.

Chauhan, B. S., *Principles of Biochemistry and Biophysics*; University Science Press: New Delhi, 2008; hlm. 146.

El-Diwani, G.; El Rafei, S.; Hawash, S.; Khalil, A. A., Recovery of phorbol from oil of an Egyptian jatropha, *Asian Journal of Plant Sciences*, **2012**, 11(3), 117-123.

Hwang, H. S.; Erhan, S. Z., Synthetic lubricant basestocks from epoxidized soybean oil and Guerbet alcohols, *Industrial Crops and Products*, **2006**, 23(3), 311-317.

Hodar, F. J. M., *Heterogeneous Catalysis*, Lecture, Advanced Catalysis and Organometallic Chemistry Intensive Programs (IP) Lifelong Learning Program Erasmus, Camerino, Italy, 2009.

Kaurav, M. S., *Engineering Chemistry with Laboratory Experiments*; PHI Learning Private Limited: New Delhi, 2011; hlm. 209.

Kiatsimkul, P.; Suppes, G. J.; Hsieh, F.; Lozada, Z.; Tu Y. C., Preparation of high hydroxyl equivalent weight polyols from vegetable oils, *Industrial Crops and Products*, **2008**, 27(3), 257-264.

Levenspiel, O., *Chemical Reaction Engineering*; John Wiley & Sons: New York, 2006.

Lathi, P. S.; Mattiasson, B., Green approach for the preparation of biodegradable lubricant base stock from epoxidized vegetable oil, *Applied Catalysis B: Environmental*, **2006**, 69(3-4), 207-212.

Lin, B.; Yang, L.; Dai, H.; Yi, A., Kinetic studies on oxirane cleavage of epoxidized soybean oil by methanol and characterization of polyols, *Journal of the American Oil Chemists' Society*, **2008**, 85(2), 113-117.

Liu, Y. H.; Liu, Q. S.; Zhang, Z. H., Amberlyst-15 as a new and reusable catalyst for regioselective ring-opening reactions of epoxides to β-alkoxy alcohols, *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical*, **2008**, 296(1), 42-46.

Olebunne, F. L.; Igbokwe, P. K.; Onyeluchey O. E.; Osoka, E. C.; Ekeke, I. C., Mechanistic modeling of clay-catalysed liquid-phase esterification of acetic acid, *Journal of Emerging Trends in Engineering and Applied Sciences*, **2011**, 2(4), 631-635.

Megawati; Sediawan, W. B.; Sulisty, H.; Hidayat, M., Pseudo-homogeneous kinetic of dilute-acid hydrolysis of rice husk for ethanol production: effect of sugar degradation, *International Journal of Engineering and Applied Sciences*, **2010**, 6(1), 135-140.

Nugrahani, R. A., *Perancangan Proses Pembuatan Pelumas Dasar Sintetis dari Minyak Jarak Pagar (Jatropha Curcas L.): Hasil Modifikasi*, Disertasi Doktor, Institut Pertanian Bogor, 2008.

Nugrahani, R. A.; Firdaus, F. E.; Widyawati, Y.; Firginia, H.; Purnama, R., *Kondisi Optimum Reaksi Hidroksilasi terhadap Epoksi Jarak Pagar (Jatropha curcas L.) Menggunakan Asam Asetat Glasial dengan Katalis Resin*, Prosiding Seminar Nasional Teknik Kimia Indonesia dan Musyawarah Nasional APTEKINDO, Jakarta, 20-21 September 2012, 839-846.

Nugrahani, R. A.; Mangunwidjaja, D.; Suryani, A.; Machfud; Sudradjat, R., Optimasi proses dan kinetika reaksi epoksidasi minyak jarak pagar (*Jatropha curcas L.*) dengan hidrogen peroksida, *Jurnal Teknologi Industri Pertanian*, **2007**, 18(2), 66-70.

Nzikou, J. M.; Matos, L.; Mbemba, F.; Ndangui, C. B.; Pambou-Tobi, N. P. G.; Kimbonguila, A.; Silou, Th.; Linder, M.; Desobry, S., Characteristics and composition of *Jatropha curcas* oils, variety congo-brazzaville, *Research Journal of Applied Sciences*,

Engineering and Technology, **2009**, 1(3), 154-159.

Okieimen, F. E.; Bakare, O. I.; Okieimen, C. O., Studies on the epoxidation of rubber seed oil, *Industrial Crops and Products*, **2002**, 15(2), 139-144.

Petrovic, Z.; Guo, A.; Javni, I., *Process for the Preparation of Vegetable Oil-Based Polyols and Electroinsulating Casting Compounds Created from Vegetable Oil-Based Polyols*, U.S. Patent 6,573,354, 3 Juni 2003.

Purwanto, E., *The Synthesis of Polyol from Rice Bran Oil (RBO) through Epoxidation and Hydroxylation Reactions*, Tesis Magister, University of Adelaide, 2010.

Rustamaji, H.; Sulisty, H.; Budiman, A.; Pemodelan dan simulasi kinetika reaksi alkoholisasi minyak jarak pagar (*Jatropha curcas*) dengan katalisator zirkonia tersulfatasi, *Jurnal Rekayasa Proses*, **2010**, 4(1), 19-24.

Zeng, Z., Cui, L.; Xue, W.; Chen, J.; Che, Y; *Recent Developments on the Mechanism and Kinetics of Esterification Reaction Promoted by Various Catalysts*; dalam *Chemical Kinetics*, Ed. Vitek Patel, 2012, <http://www.intechopen.com/books/chemical-kinetics/recent-developments-on-the-mechanism-and-kinetics-of-esterification-reaction-promoted-by-various-cat> (akses 2012).