

Rekayasa Produksi Biodiesel Dari Minyak Kemiri Sunan (*Reutialis Trisperma Oil*) Sebagai Alternatif Bahan Bakar Mesin Diesel

Susanti Dhini Anggraini

Jurusan Teknik Industri, Fakultas Teknik, Universitas PGRI Ronggolawe Tuban

Email: susantidhini@gmail.com

Abstrak

Pada penelitian ini, biodiesel diproduksi dari *new feedstock* minyak Kemiri Sunan. Minyak Kemiri Sunan merupakan minyak *non edible* sehingga sangat menarik untuk diproduksi sebagai biodiesel. Minyak Kemiri sunan diproduksi dengan dua tahapan reaksi yaitu reaksi esterifikasi dan transesterifikasi menggunakan katalis H_2SO_4 dan KOH. Reaksi esterifikasi telah dilakukan perbandingan minyak:metanol (3:1) selama 2 jam. Reaksi transesterifikasi dilakukan dengan variasi konsentrasi katalis KOH (0,5; 1,0; 1,5; 2,0 %berat minyak), rasio minyak:metanol (1:1; 2:1; 3:1 (berat/berat)), dan suhu reaksi 65 selama 1 jam. *Yield* dan sifat biodiesel dianalisis dengan *Chromatography Gas* (GC) dan ASTM D 6751. *Yield* optimum biodiesel diperoleh sebesar 96,91%, pada kondisi optimum konsentrasi katalis KOH 1 % berat minyak, rasio minyak:metanol 1:1 (berat/berat) dan suhu reaksi 65°C. Biodiesel berbahan dasar minyak kemiri sunan mempunyai rentang angka asam 0,41-0,56 mgKOH/gram, densitas 0,89-0,91 gram/cm³, viscositas 8,28-12,70 cSt, angka setana 58,2-63,3 dan residu karbon 0,23-0,59 %berat/berat.

Kata kunci: Minyak kemiri sunan (*Reutealis trisperma Oil*), *yield* biodiesel, KOH.

Abstract

In this research, biodiesel was produced from new feedstock Kemiri Sunan oil. Kemiri Sunan oil is non edible oil, an attractive raw material for production of biodiesel. Biodiesel was produced by two steps of reactions, i.e. esterification and transesterification, using H_2SO_4 and KOH as catalyst, respectively. Esterification reaction was carried out with methanol for 2 h, ratio oil:methanol (3:1). Transesterification was done at various catalyst concentration (0.5; 1.0; 1.5; 2.0 %wt oil), ratio oli:methanol (1:1, 2:1, 3:1 (wt/wt)), and reaction temperature (30, 50, 65, 70°C) for 1 h. The yield and properties of biodiesel were analysed by Gas Chromatography (GC) and ASTM D 6751 methods, respectively. High yield of biodiesel was produced at KOH 1 %wt catalyst, ratio methanol:oil (1:1) and 65°C i.e. 96,91 %. Kemiri Sunan oil-based biodiesel had a range of acid number 0,41-0,56 (mgKOH/g), densitas 0,89-0,91 (g/cm³), viscosity 8,28-12,70 (cSt), cetane number 58,2-63,3, and residu carbon 0,23-0,59.

Keywords: Kemiri sunan Oil (*Reutealis trisperma Oil*), yield biodiesel, KOH.

Pendahuluan

Dewasa ini krisis energi dunia semakin meningkat hal ini disebabkan semakin menipisnya cadangan bahan bakar fosil. Oleh karena itu sekarang ini dikembangkan bahan bakar alternatif yaitu biodiesel. Salah satu minyak nabati yang banyak terdapat di Indonesia

dan bersifat *non edible* adalah minyak kemiri sunan. Daging biji kemiri sunan mengandung minyak 52% atau 40% dari biji/gelondong. Kemiri sunan termasuk salah satu tanaman yang bernilai ekonomi baik dan bersifat multiguna. Salah satu keunggulan dari kemiri sunan merupakan bahan *non edible*, sehingga tidak menyebabkan kesenjangan dengan bahan makanan. Kemiri sunan memiliki kandungan minyak yang tinggi, karakteristik minyak yang khas sehingga dapat dimanfaatkan untuk berbagai keperluan, pertumbuhannya relatif cepat, wilayah pengembangannya luas dari dataran rendah hingga 1.000 m di atas permukaan laut, dan sangat cocok sebagai tanaman konservasi (Oetami, 2012). Minyak kemiri sunan belum banyak diperdagangkan sehingga kemiri sunan merupakan salah satu alternatif bahan dasar biodiesel yang perlu diteliti.

Biodiesel dihasilkan dari minyak tumbuhan atau lemak hewan melalui reaksi esterifikasi dari asam lemak bebas dengan alkohol melalui katalis asam atau transesterifikasi dari trigliserida dengan alkohol melalui katalis basa (McNeff dkk., 2008). Katalis adalah suatu zat yang dapat mempercepat reaksi dengan menurunkan energi aktivasi reaksi. Metode paling umum untuk menghasilkan biodiesel adalah melalui proses transesterifikasi dengan menggunakan katalis homogen basa kuat seperti NaOH dan KOH. Penggunaan katalis homogen ini banyak keuntungan yaitu reaksi pembentukan biodiesel lebih cepat dan *yield* biodiesalnya besar, akan tetapi penggunaan katalis homogen ini dapat menghasilkan sabun (saponifikasi) pada saat reaksi dan pencucian biodiesel (Agarwal dkk., 2009). Katalis basa homogen yang umumnya digunakan untuk sintesis biodiesel menggunakan reaksi transesterifikasi minyak nabati yaitu logam alkali (Na dan K) hidroksida (Chitra dkk., 2005). Transesterifikasi *feedstock* minyak nabati banyak menggunakan katalis homogen KOH, misalnya Li dkk (2012) melaporkan sintesis minyak kedelai dengan katalis KOH dapat menghasilkan *yield* biodiesel 96% dan Encinar dkk (2012) juga melaporkan sintesis minyak *rapeseed* menggunakan katalis KOH menghasilkan *yield* biodiesel 95%.

Ada beberapa parameter untuk mengoptimasi *yield* biodiesel salah satunya adalah variasi konsentrasi katalis, variasi rasio metanol:minyak dengan dan variasi suhu reaksi. Agarwal dkk (2009) melakukan sintesis biodiesel dari limbah minyak goreng dengan variasi konsentrasi katalis KOH, pada konsentrasi tertentu diperoleh *yield* optimum dan semakin tinggi konsentrasi katalis terjadi penurunan jumlah *yield* karena terjadi reaksi penyabunan. Adanya sabun ini sangat tidak menguntungkan untuk proses sintesis biodiesel, oleh karena itu perlu dilakukan reaksi esterifikasi untuk mengurangi nilai FFA (*Free Fatty Acid*) dan variasi konsentrasi katalis untuk mencapai *yield* yang maksimal. Penurunan nilai FFA dapat dilakukan dengan reaksi esterifikasi yaitu minyak dengan alkohol (metanol) menggunakan katalis asam H₂SO₄, hal ini dapat memperkecil nilai angka asam sehingga mengurangi efek penyabunan untuk reaksi transesterifikasi (Yingying dkk., 2012).

Pada penelitian ini akan dilakukan rekayasa sintesis biodiesel dengan bahan dasar minyak kemiri sunan dengan menggunakan katalis basa homogen yaitu KOH dan dipelajari pengaruh variasi konsentrasi katalis KOH, variasi rasio minyak dengan metanol dan variasi suhu tersebut terhadap *yield* biodiesalnya. Biodiesel hasil sintesis dari minyak kemiri sunan akan diamati pula karakteristiknya dan dibandingkan dengan standar biodiesel ASTM D 6751-02 dan SNI.

Metode Penelitian

Peralatan yang digunakan pada penelitian ini adalah peralatan-peralatan gelas, seperangkat peralatan refluks untuk reaksi esterifikasi dan transesterifikasi, pengaduk magnetik (stirer), oven listrik, neraca analitik untuk penimbangan sampel, kondensor refluks, piknometer, *Kinematika Viscometer Bath* untuk analisis viskositas, *Octane meter* untuk

analisis angka setana, *Chromatography Gas* (GC) (techcomp 7900) untuk pengujian hasil biodiesel.

Bahan-bahan yang digunakan pada penelitian ini adalah Minyak kemiri sunan yang di suplay dari PT. KEMIRI SUNAN, KOH (Merck, 99%), KOH (merck, 99%) sebagai katalis pada reaksi transesterifikasi, metanol (Merck, 99%), n-heksana (Merck, 99%), H₂SO₄ (Merck, 98%) sebagai katalis dalam reaksi esterifikasi, etanol (Merck 99%), phenolphtalein (Merck, 99%), asam oksalat (Merck, 99%), metil palmitat (Merck, 99%), metil oleat (Merck, 99%), metil stearat (Merck, 99%), metil heptadekanoat (Merck, 99%) sebagai standart internal dan akuades.

2.1 Prosedur Penelitian

Esterifikasi Asam Lemak Bebas Minyak Kemiri Sunan

Minyak kemiri sunan dengan kandungan FFA 2,44% dapat diturunkan angka asamnya dengan reaksi esterifikasi menggunakan metanol dan katalis asam sulfat. Reaksi esterifikasi dilakukan dengan perbandingan rasio metanol:minyak 1:3 (berat/berat) dengan penambahan katalis asam sulfat 3 %berat minyak. Reaksi esterifikasi terbentuk dua lapisan yaitu lapisan atas yang terdiri dari metanol sisa dan air sedangkan lapisan bawah yaitu minyak kemiri sunan hasil reaksi esterifikasi (RETRO_E). (RETRO_E) dipisahkan dengan corong pisah dan dilanjutkan dengan reaksi transesterifikasi (Prasetyoko dan oetami, 2012)

Transesterifikasi Minyak Kemiri Sunan Hasil Reaksi Esterifikasi

Minyak kemiri sunan hasil reaksi esterifikasi (RETRO_E) dilakukan reaksi transesterifikasi dengan menggunakan metanol dan katalis basa kalium hidroksida (KOH). Reaksi transesterifikasi dilakukan dengan perbandingan rasio minyak:metanol 2:1 (berat/berat) dengan penambahan katalis KOH 1 %berat minyak. Reaksi dilakukan dengan kondisi suhu 65 °C selama 1 jam. Hasil akhir reaksi transesterifikasi terbentuk dua lapisan yang terpisah yaitu bagian bawah metil ester (biodiesel) sedangkan bagian atas adalah sisa metanol dan gliserol. Lapisan yang berupa metil ester di cuci dengan etanol dan air sampai jernih. Pada tahap pencuci terbentuk dua fasa yaitu fasa bagian bawah metil ester sedangkan fasa bagian atas etanol dan air (Prasetyoko dan oetami, 2012). Reaksi transesterifikasi dilakukan dengan variasi katalis (0,5; 1,0; 1,5; 2,0 %berat), variasi minyak: metanol (1:1; 2:1; 3:1 berat/berat) dan variasi suhu (30, 50, 65, 70°C). Hasil reaksi transesterifikasi dihitung nilai *yield* metil esternya.

2.2 Karakterisasi

Analisis Gas Chromatography (GC)

Biodiesel hasil produksi dengan variasi katalis KOH, rasio metanol:minyak dan suhu reaksi dianalisis dengan alat Kromatografi Gas. Kromatografi gas ini digunakan untuk mengetahui konsentrasi metil ester yang terkandung dalam biodiesel. *Yield* biodiesel dari minyak kemiri sunan dapat ditentukan dengan Persamaan 1 (Yang dkk., 2011). *Gas Chromatography* (GC) 7600 jenis detektor yang digunakan adalah Flame Ionization Detector (FID), kolom kapiler yang berjenis nonpolar EC-TM5-(5% phenyl)-methyl polixinoxane dengan panjang kolom: 30 m diameter kolom (id): 0,25 m dan film thickness: 0,25 µm. Kondisi operasi yang digunakan dengan suhu oven 200 °C (2 menit) (5 °C /menit 220 °C, 2menit) (4 °C /menit 250 °Cmenit) suhu inlet 250 °C, suhu detector 250 °C, running 17 menit. Biodiesel sebanyak 70 mg dilarutkan dalam 1 ml n-heksana, lalu disuntikkan pada GC dengan *microliter syringe*.

$$Yield = \frac{W_b / C_i}{W_a} \cdot C \cdot 100\% \dots\dots\dots (1)$$

Keterangan :

W_b = berat biodiesel hasil reaksi (gram), W_a = berat minyak sebelum reaksi (gram)

C_i = Konsentrasi biodiesel yang diinjekan (ppm), C = Konsentrasi biodiesel (ppm)

Angka asam (*Acid Number*)

Angka asam dapat diperoleh dari minyak nabati murni dalam pelarut organik tertentu (alkohol 95% netral) dengan penitraan dengan basa (NaOH atau KOH). Analisis angka asam dilakukan dengan metode titrasi sesuai dengan ASTM D 664

Densitas

Analisis densitas menggunakan alat piknometer dengan metode ASTM D-4052.

Viskositas

Viskositas biodiesel diukur dengan alat *Kinematic Viscometer Bath* metode ASTM D-445.

Angka Setana (*Cetane Number*)

Analisis nilai angka setane ditentukan dengan alat *octane meter* sesuai ASTM D-613.

Residu Karbon

Massa residu karbon biodiesel dapat dianalisis dengan metode ASTM D-4530

Hasil dan Pembahasan

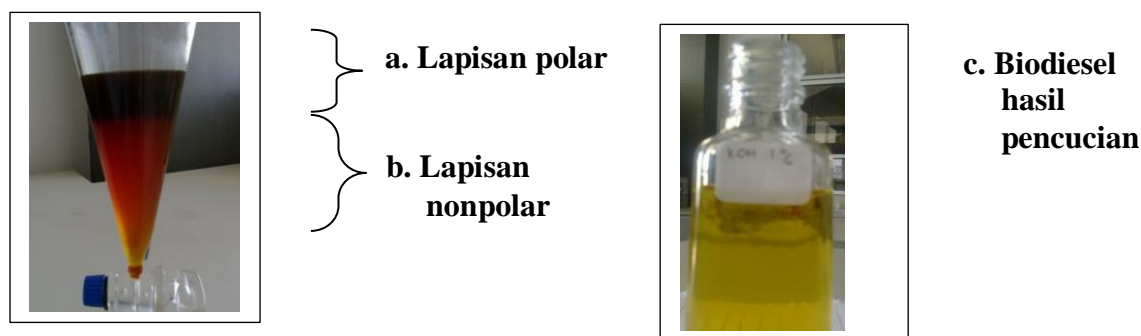
Pada penelitian ini, produksi biodiesel dari minyak kemiri sunan (*Reautealis trisperma oil*) dengan menggunakan katalis KOH. Produksi biodiesel dari minyak kemiri sunan dilakukan dengan dua tahap reaksi yaitu esterifikasi dan transesterifikasi. Reaksi esterifikasi dilakukan dengan mereaksikan minyak dan metanol menggunakan katalis asam sulfat, dilanjutkan dengan reaksi transesterifikasi menggunakan katalis basa KOH. Pada reaksi transesterifikasi dilakukan variasi konsentrasi katalis (0,5; 1,0; 1,5; 2,0 %berat), variasi rasio berat minyak:metanol (1:1; 2:1; 3:1 berat/berat) dan variasi suhu (30; 50; 65;70 °C) untuk memperoleh *yield* optimum. Biodiesel hasil transesterifikasi dicuci, ditimbang dan dianalisis dengan gas kromatografi untuk menentukan *yield* biodiesel. Selanjutnya, hasil biodiesel tersebut dilakukan beberapa karakterisasi, yaitu angka asam, densitas, viskositas, angka setana dan residu karbon. Hasil karakterisasi biodiesel dibandingkan dengan standart ASTM D6751-02 dan SNI 04-7182.

Reaksi Esterifikasi Asam Lemak Bebas Minyak Kemiri Sunan

Reaksi esterifikasi pada produksi biodiesel dilakukan untuk mengurangi nilai Free Fatty Acid (FFA) dari minyak dengan meminimalkan terbentuknya sabun pada reaksi transesterifikasi (Yingying dkk., 2012). Reaksi esterifikasi merupakan reaksi antara asam lemak bebas dengan alkohol menggunakan katalis asam. Hasil reaksi esterifikasi terdiri dari dua lapisan, yaitu lapisan bawah yang merupakan trigliserida dan produk hasil reaksi esterifikasi sedangkan lapisan atas berupa metanol sisa yang tidak bereaksi dan H₂O. Lapisan bawah yang berupa trigliserida dan hasil esterifikasi dipisahkan dari lapisan atas dengan corong pisah. Hasil reaksi esterifikasi tersebut ditentukan kandungan FFA, dan diperoleh kandungannya sebesar 0,08%. Pada penelitian ini, didapati bahwa reaksi esterifikasi dapat mengkonversi FFA minyak kemiri sunan sebesar 96,43%. Marchetti dan Errazu (2008) melaporkan hal yang serupa yaitu reaksi esterifikasi dengan katalis H₂SO₄ dapat mengkonversi nilai FFA dari trigliserida sebesar 96%. Pada penelitian ini lapisan bawah hasil reaksi esterifikasi dengan kandungan FFA < 1 % dilanjutkan ke tahap reaksi selanjutnya yaitu transesterifikasi.

Reaksi Transesterifikasi Minyak Kemiri Sunan

Pada penelitian ini minyak hasil pemisahan dari reaksi esterifikasi yang mengandung nilai FFA 0,08% dilanjutkan ke tahap reaksi transesterifikasi dengan menggunakan katalis basa kalium hidroksida dan metanol selama 1 jam. Hasil reaksi transesterifikasi menunjukkan dua lapisan yaitu lapisan polar dan non polar sebagaimana ditunjukkan pada Gambar 1 Lapisan polar dimungkinkan berupa metanol sisa, gliserol, hasil samping reaksi dan sisa katalis KOH. Lapisan non polar dimungkinkankandungan utama biodiesel, sisa minyak kemiri sunan yang tidak bereaksi,serta senyawa polar yang mungkin juga ada misalnya metanol, gliserol dan katalis. Lapisan bawah yang merupakan biodiesel dicuci. Pencuciannya dilakukan dengan penambahan etanol dan air panas berulang kali sampai biodiesel berwarna kuning. Etanol untuk menghilangkan sisa katalis (KOH) sedangkan air untuk menetralkan pH biodiesel. Biodiesel yang telah dicuci dipanaskan untuk menghilangkan sisa air. Biodiesel yang sudah jernih ditimbang untuk menentukan *yield* yang dihasilkan dari biodiesel.



Gambar 1. Hasil reaksi transesterifikasi minyak kemiri sunan dengan dua lapisan yaitu (a) Lapisan polar, (b) Lapisan non polar dan (c) hasil pencucian

Pada reaksi transesterifikasi, kondisi reaksi sangat penting untuk mendapatkan *yield* yang optimum. Xu dan Hanna (2009) melaporkan bahwa biodiesel dapat dihasilkan dari minyak biji kedelai dengan reaksi transesterifikasi selama 80 menit, suhu reaksi 65°C , dan konsentrasi katalis 0,7 % berat minyak menghasilkan *yield* optimum 99%. Optimasi dilakukan pada reaksi transesterifikasi menggunakan variasi konsentrasi katalis basa homogen (KOH dan NaOH) (0,1-0,9% berat), suhu ($25-85^{\circ}\text{C}$) dan metanol. Oleh karena itu, pada penelitian ini dilakukan beberapa variasi konsentrasi katalis, rasio berat minyak dengan metanol dan suhu reaksi pada reaksi transesterifikasi.

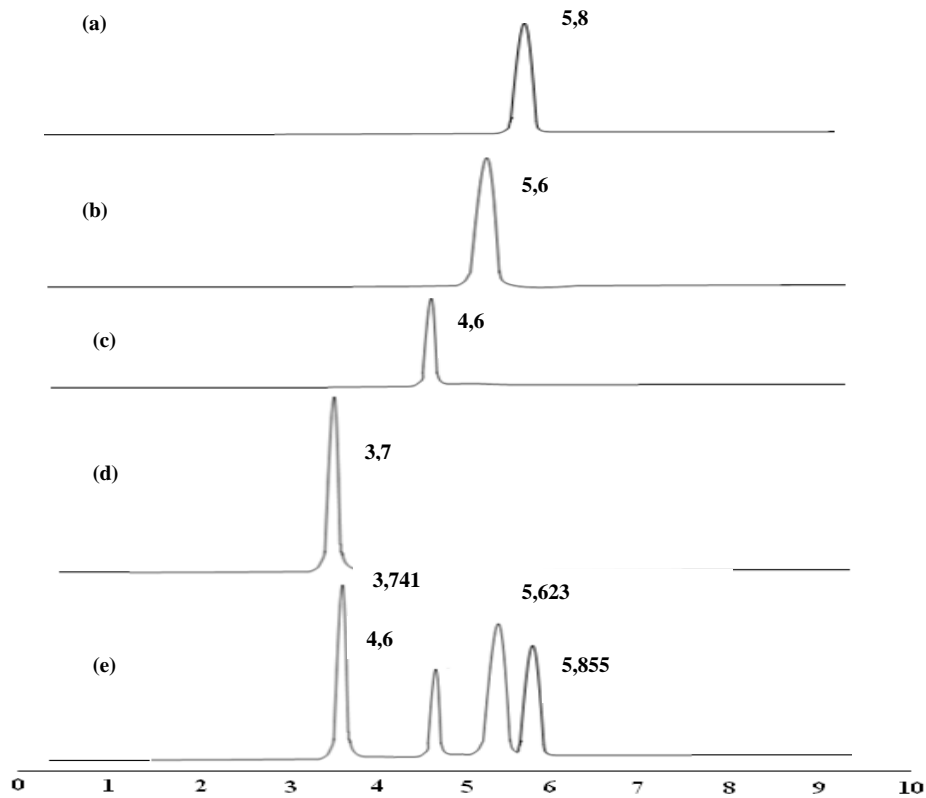
Penentuan Jenis Metil Ester Biodiesel Minyak Kemiri Sunan

Biodiesel yang diproduksi melalui proses esterifikasi dan transesterifikasi ditentukan jenis metil esternya dengan analisis secara kualitatif menggunakan teknik Gas Chromatography (GC). Selain itu, GC juga digunakan untuk analisis kuantitatif untuk menentukan konsentrasi metil ester dengan menambahkan internal standart metil heptadekanoat.

Analisis Kualitatif Jenis Metil Ester

Biodiesel yang diproduksi dari minyak kemiri sunan dianalisis jenis metil esternya dengan instrumen Gas Kromatografi (GC). Jenis metil ester biodiesel dapat diketahui dari waktu retensi biodiesel yang dibandingkan dengan waktu retensi larutan standart. Larutan standart yang digunakan pada penelitian ini antara lain metil palmitat, metil stearat, dan metil oleat. Pada Gambar 2 (a), (b), (c) menunjukkan kromatogram larutan standart untuk metil palmitat muncul disekitar menit ke-3,7, metil oleat disekitar menit ke-5,6, dan metil stearat disekitar menit ke-5,8.

Gambar 2 (e) menunjukkan contoh kromatogram biodiesel yang dihasilkan pada kondisi reaksi transesterifikasi dengan konsentrasi katalis KOH 1% berat, rasio berat minyak:metanol 1:1 dan suhu reaksi 65°C . Waktu retensi kromatogram biodiesel dibandingkan dengan waktu retensi larutan standart menunjukkan biodiesel minyak kemiri sunan mengandung beberapa metil ester. Kromatogram metil ester biodiesel minyak kemiri sunan untuk metil palmitat muncul pada menit ke-3,7 menit, metil oleat muncul pada menit ke- 5,6, dan metil stearat muncul pada menit ke 5,8. Analisis gas kromatografi diatas menunjukkan bahwa biodiesel dari minyak kemiri sunan mengandung 3 metil ester antara lain metil palmitat, metil stearat dan metil oleat. Puncak pada waktu retensi 4,6 menit adalah metil heptadekanoat ditunjukkan pada Gambar 2 (d). Metil heptadekanoat digunakan sebagai standart internal pada analisis kuantitatif biodiesel.

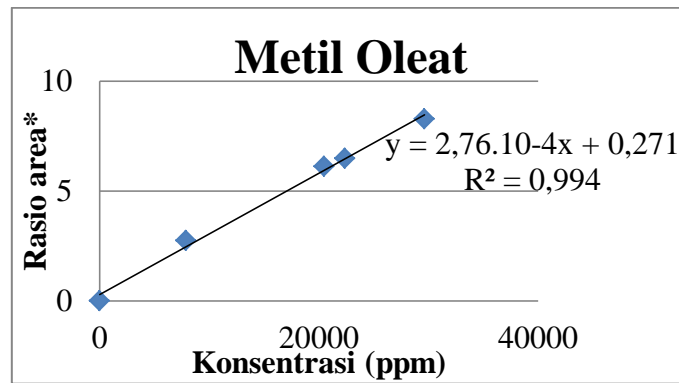


Gambar 2. Kromatogram (a) metil stearat, (b) metil oleat, (c) metil heptadekanoat, (d) metil palmitat, (e) biodiesel yang diproduksi dengan menggunakan katalis KOH 1% berat, rasio berat minyak:metanol 1:1 dan suhu reaksi 65°C selama 1 jam.

Analisis Kuantitatif kandungan Metil Ester

Biodiesel yang diproduksi dari minyak kemiri sunan dilakukan analisis kuantitatif dengan instrumen Gas Kromatografi (GC). Analisis kuantitatif biodiesel digunakan untuk menentukan konsentrasi metil ester. Pada penelitian ini penentuan konsentrasi metil ester menggunakan standart *internal* metil heptadekanoat. Standart internal merupakan larutan yang ditambahkan pada sampel untuk mengurangi tingkat kesalahan dari analisis dengan instrumen GC.

Penentuan konsentrasi metil ester dilakukan dengan variasi konsentrasi larutan standart, misalnya larutan standart metil oleat. Penentuan konsentrasi metil oleat dilakukan variasi konsentrasi kemudian di analisis dengan instrument GC sehingga diperoleh luas puncak. Kurva kalibrasi metil oleat diperoleh dari plot hubungan antara rasio area dan konsentrasi metil oleat. Rasio area diperoleh dari pembagian luas puncak dari metil oleat dengan luas puncak standart internal metil heptadekanoat. Kurva kalibrasi ini diperoleh persamaan linier untuk menentukan konsentrasi metil oleat dari biodiesel ditunjukkan pada Gambar 3.



*Rasio area = area metil oleat pada biodiesel/area internal standart

Gambar 3. Kurva kalibrasi Metil Oleat

Gambar 2 (e) adalah kromatogram GC dari sampel biodiesel yang menunjukkan puncak-puncak dengan waktu retensi yang sesuai dengan metil ester eksternal standart. Metil palmitat, metil oleat, metil stearat pada sampel biodiesel diperoleh luas puncak berturut-turut 29444, 38565, 10697. Luas puncak metil ester dibagi dengan standart internal dengan luas puncak 2653, diperoleh rasio area. Rasio area metil ester dimasukkan dalam persamaan linier masing-masing larutan standart untuk menentukan konsentrasi. Konsentrasi biodiesel diperoleh dengan menjumlahkan ketiga konsentrasi metil ester tersebut. Konsentrasi biodiesel digunakan untuk menentukan *yield* biodiesel. Berdasarkan pada Persamaan 2, *yield* biodiesel diperoleh dengan mengalikan berat hasil biodiesel per berat awal minyak dengan konsentrasi metil ester yang terdapat pada biodiesel kemiri sunan (Yang dkk., 2011).

$$Yield = \frac{Wb/Ci}{Wa} \cdot C \cdot 100\% \dots\dots\dots(2)$$

Keterangan :

- Wb = Berat biodiesel hasil reaksi (gram)
- Wa = Berat minyak sebelum reaksi (gram)
- Ci = Konsentrasi biodiesel yang disuntik ke GC (ppm)
- C = Konsentrasi biodiesel (ppm)

Berat minyak kemiri sunan awal sebesar 30 gram. Berat biodiesel (konsentrasi katalis KOH 1% berat, rasio metanol:minyak 1:1 (berat/berat) dan suhu 65°C) yang diperoleh sebesar 26,06 gram. *Yield* biodiesel diperoleh sebesar 96,91 %.

Pengaruh Kondisi Reaksi Transesterifikasi terhadap *Yield* Biodiesel dari Minyak Kemiri Sunan

Kondisi reaksi transesterifikasi memiliki peran penting untuk mendapatkan *yield* biodiesel yang optimum. Ada beberapa parameter yang dapat digunakan untuk mengoptimasi *yield* biodiesel, diantaranya adalah konsentrasi katalis, rasio metanol:minyak dan suhu reaksi (Agarwal dkk., 2012). Oleh karena itu pada penelitian ini dilakukan beberapa variasi kondisi reaksi tersebut.

• **Pengaruh Konsentrasi Katalis**

Pada reaksi transesterifikasi untuk mendapatkan *yield* biodiesel yang optimum dilakukan variasi konsentrasi katalis (Goodrum dan Geller, 2005). Konsentrasi katalis KOH yang dipelajari pada penelitian ini adalah 0,5; 1,0; 1,5; dan 2,0 % berat minyak. Kondisi reaksi transesterifikasi dilakukan pada suhu reaksi 65°C dan rasio minyak:metanol 2:1 (berat/berat) selama 1 jam. Minyak kemiri sunan secara visual berwarna coklat dan keruh. Hasil yang diperoleh setelah reaksi transesterifikasi dengan variasi konsentrasi katalis adalah biodiesel dengan warna kuning dan jernih.

Variasi konsentrasi katalis menghasilkan *yield* dan jumlah kandungan metil ester yang berbeda pada setiap variasinya. *Yield* dan kandungan metil ester pada biodiesel dengan variasi konsentrasi katalis ditunjukkan pada Tabel 1. Jumlah metil ester pada konsentrasi 0,5 dan 1% didominasi oleh metil oleat, sedangkan pada konsentrasi katalis 1,5% dan 2,0% didominasi metil palmitat. Pada konsentrasi 1% diperoleh *yield* optimum biodiesel sebesar 86,92% dengan kandungan metil oleat yang besar yaitu 57,23% dibandingkan dengan metil palmitat dan stearat 27,55% dan 15,22%. Berbeda halnya dengan konsentrasi 0,5% diperoleh *yield* biodiesel yang kecil yaitu 50,57% dengan

kandungan metil oleat 45,83%. Pada konsentrasi katalis 1,5% dan 2% diperoleh hasil yang serupa yaitu *yield* biodiesel kecil dengan didominasi oleh metil palmitat sebesar 36,51% dan 40,59%. Giakaumis dkk (2012) melaporkan hal yang serupa kandungan metil ester dari *Rice bran oil* (minyak dedak padi) didominasi metil oleat 42,35% dan metil palmitat 18,12%. Sementara itu, Li dkk (2012) telah melaporkan juga bahwa biodiesel berbahan dasar minyak *Xanthoceras sibifolia* mempunyai kandungan utama yaitu metil linoleat dan metil oleat berturut-turut 41,27 % dan 29,04 %.

Pengaruh konsentrasi katalis terhadap *yield* biodiesel ditunjukkan pada Gambar 4. Pada konsentrasi 0,5-1,0 %berat menunjukkan semakin tinggi konsentrasi katalis KOH yang digunakan untuk reaksi transesterifikasi akan menghasilkan *yield* biodiesel yang semakin besar. Peningkatan nilai *yield* biodiesel tersebut dapat dilihat pada konsentrasi 0,5 %berat minyak diperoleh *yield* 50,57% dan pada konsentrasi 1 %berat minyak sebesar 86,92%. Nilai *yield* biodiesel pada konsentrasi katalis 0,5% berat minyak nilainya lebih rendah dari pada konsentrasi 1 %berat minyak. Hal ini dimungkinkan karena katalis yang digunakan untuk reaksi transesterifikasi terlalu sedikit, sehingga hanya sebagian reaktan yang bereaksi membentuk produk biodiesel (Yang dkk., 2009). *Yield* biodiesel berkurang setelah konsentrasi lebih dari 1 %berat minyak, yang mungkin disebabkan reaksi penyabunan. Fenomena ini diamati, sulitnya pemisahan antara gliserol dengan metil ester dikarenakan meningkatnya emulsifikasi pada metil ester dan gliserol. Hasil ini sesuai dengan biodiesel yang diperoleh dari minyak sisa penggorengan menggunakan katalis basa homogen KOH. Nilai *yield* biodiesel meningkat dengan meningkatnya konsentrasi katalis, dan menurun setelah konsentrasi katalis 1%, yang dikarenakan biodiesel membentuk partikel sabun dan akan membentuk emulsi dengan sabun saat pencucian [1].

Tabel 1. *Yield* dan kandunganmetil ester biodieselminyak kemiri sunan yang diproduksi dengan variasi konsentrasi katalis.

No.	Konsentrasi katalis KOH (%)	Jenis metil ester (%)			<i>Yield</i> (%)
		Palmitat	Stearat	Oleat	
1.	0.50	32,33	21,84	45,83	50.57
2.	1.00	27,55	15,22	57,23	86.92
3.	1.50	36,51	35,13	28,36	56.61
4.	2.00	40,59	20,69	38,72	37.81

Efektifitas penggunaan katalis KOH pada reaksi transesterifikasi dapat diketahui dengan menghitung nilai TOF (*Turn over frequency*). Penentuan nilai TOF biodiesel dapat ditentukan dari perbandingan nilai mol metil ester (produk) dengan jumlah mol sisi aktif katalis per waktu reaksi. Nilai TOF yang besar menunjukkan bahwa katalis efektif untuk reaksi. Pada penelitian ini nilai TOF katalis 0,5; 0,1; 1,5; 2,0 % berat minyak berturut-turut 58,30; 52,43; 15,95; 14,05%. Pada konsentrasi 0,5 % diperoleh nilai TOF yang besar menunjukkan efektifitas yang baik. Namun pada konsentrasi ini diperoleh *yield* yang sedikit disebabkan jumlah katalis yang digunakan pada konsentrasi ini lebih sedikit. Pada konsentrasi 1,0% nilai TOF nya lebih kecil dibandingkan 0,5 %, akan tetapi diperoleh nilai *yield* yang besar. Hal ini menunjukkan bahwa konsentrasi 1% memiliki efektifitas yang baik untuk waktu reaksi ini. Pada konsentrasi 1,5 % dan 2,0 % memiliki nilai TOF dan *yield* yang rendah. Hal ini menunjukkan bahwa pada konsentrasi tersebut kurang efektif terhadap reaksi karena katalis yang digunakan terlalu banyak dan terjadi reaksi penyabunan yang menyebabkan *yield* biodieselnnya kecil.

- **Pengaruh Rasio Minyak:Metanol**

Yield biodiesel yang optimal selain dipengaruhi konsentrasi katalis KOH juga dipengaruhi oleh rasio berat minyak:metanol. Reaksi transesterifikasi merupakan reaksi kesetimbangan, untuk mendapatkan produk yang banyak maka digunakan alkohol dalam jumlah berlebih agar reaksi bergeser ke produk (Fu dkk, 2012). Pada penelitian ini reaksi transterifikasi dilakukan variasi rasio minyak:metanol (1:1, 2:1, 3:1) dengan konsentrasi katalis 1% berat minyak dan suhu 65°C. Hasil biodiesel yang diperoleh dengan variasi rasio berat minyak:metanol yaitu berwarna kuning dan jernih.

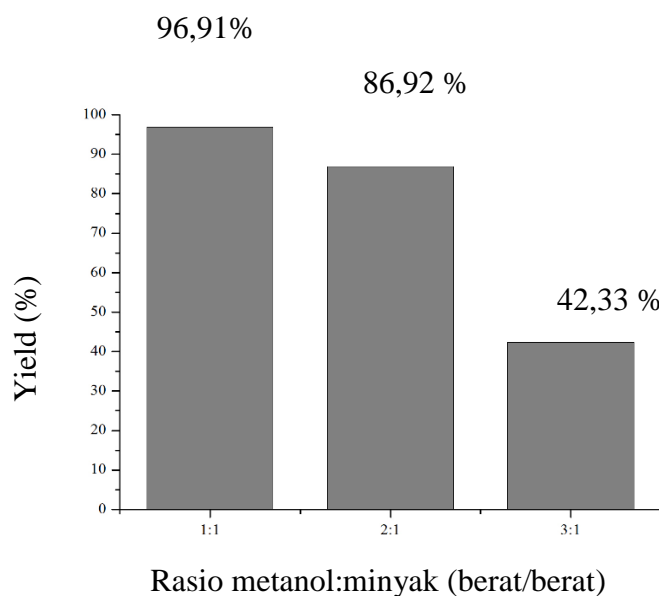
Tabel 2. *Yield* dan kandungan metil ester biodiesel minyak kemiri sunan yang diproduksi dengan variasi rasio berat minyak:metanol.

Variasi rasio minyak dengan metanol menghasilkan *yield* dan jumlah kandungan metil ester yang berbeda. *Yield* dan kandungan metil ester pada biodiesel dengan variasi rasio minyak dengan metanol

No.	Rasio berat minyak:metanol	Jenis metil ester (%)			<i>Yield</i> (%)
		Palmitat	Stearat	Oleat	
1.	1:1	28,15	16,30	55,55	96,91
2.	2:1	27,55	15,22	57,23	86,92
3.	3:1	19,55	33,96	46,49	42,33

ditunjukkan pada Tabel 2. Jumlah metil ester pada variasi rasio minyak:metanol seluruhnya didominasi oleh metil oleat. Pada rasio minyak:metanol 1:1 memiliki *yield* biodiesel paling optimum 96,91% dengan kandungan metil oleat besar yaitu 55,55% dibandingkan dengan metil palmitat 15,30% dan stearat 28,15%. Berbeda halnya dengan rasio minyak:metanol (2:1) diperoleh *yield* biodiesel yang kecil yaitu 86,92% dengan kandungan metil oleat yang besar 57,23%. Pada rasio minyak:metanol 3:1 diperoleh *yield* biodiesel terkecil yaitu 47,33% dengan kandungan metil oleat cukup kecil 46,49% dibandingkan dengan variasi rasio yang lain.

Nilai *yield* biodiesel dengan variasi rasio berat minyak:metanol 1:1; 2:1; dan 3:1 (berat/berat) berturut-turut 96,91; 86,92 dan 47,33%. *Yield* biodiesel optimum diperoleh dari variasi metanol:minyak (1:1) yaitu sebesar 96,91%, hal ini dikarenakan jumlah metanol yang digunakan dalam reaksi berlebih sehingga akan menggeser reaksi ke produk (Dermibas, 2007). Agarwal dkk (2012) melaporkan produksi biodiesel menggunakan katalis KOH dari minyak limbah penggorengan menunjukkan bahwa rasio minyak:metanol sangat berpengaruh pada hasil *yield* biodiesel. Semakin tinggi rasio minyak:metanol maka *yield* biodiesel yang dihasilkan juga semakin besar, akan tetapi jika jumlah metanol yang digunakan untuk produksi biodiesel terlalu besar, maka pemisahan gliserol menjadi sulit dan mengakibatkan turunnya nilai *yield* biodiesel. Penurunan *yield* biodiesel ditunjukkan dengan rasio berat minyak :alkohol 1,5:1 diperoleh *yield* biodiesel 98,5% dan dengan rasio berat minyak :alkohol 1:3,3 diperoleh *yield* 94,1% (Wang dkk., 2012). Pada penelitian ini diperoleh rasio berat minyak metanol optimal yaitu pada rasio berat minyak:metanol (1:1), dilihat dari *yield* yang dihasilkan sebesar 96,91%.



Gambar 4. Pengaruh variasi rasio berat:minyak:metanol 1:1; 2:1; 3:1 (berat/berat) dengan *yield* biodiesel pada reaksi transesterifikasi dengan kondisi konsentrasi katalis 1% berat minyak dan suhu 65°C selama 1 jam.

Karakterisasi

Karakteristik biodiesel pada kondisi optimum, yaitu biodiesel yang diproduksi dengan menggunakan katalis KOH 1% berat, rasio berat minyak:metanol 1:1 dan suhu reaksi 65°C selama 1 jam. Pada kondisi optimum ini diperoleh angka asam 0,55 mgKOH/gram, densitas 0,89 gram/cm³, viskositas 9,33 cSt, angka setana 63,3 dan residu karbon 0,25 % berat/berat. Nilai karakteristik biodiesel kemiri sunan dengan beberapa variasi kondisi secara umum berada pada rentang angka asam 0,41-0,56 mgKOH/gram, densitas 0,89-0,91 gram/cm³, viskositas 8,28-12,70 cSt, angka setana 58,2-63,3 dan residu karbon 0,23-0,59 % berat/berat.

Kesimpulan

Rekayasa produksi biodiesel dari minyak kemiri sunan (*Reutealis trisperma oil*) dengan katalis KOH diperoleh kondisi optimum reaksi transesterifikasi pada suhu 65°C, konsentrasi katalis 1,0 %, rasio berat minyak:metanol 1:1 (berat/berat), selama 1 jam dengan *yield* 96,91 %. Karakteristik biodiesel tersebut diperoleh angka asam 0,55 mgKOH/gram, densitas 0,89 gram/cm³, viskositas 9,33 cSt, angka setana 63,3 dan residu karbon 0,25 % berat/berat. Nilai karakteristik biodiesel kemiri sunan dengan beberapa variasi kondisi secara umum berada pada rentang angka asam 0,41-0,56 mgKOH/gram, densitas 0,89-0,91 gram/cm³, viskositas 8,28-12,70 cSt, angka setana 58,2-63,3 dan residu karbon 0,23-0,59 % berat/berat.

5.1 Saran

Pada penelitian selanjutnya, perlu dilakukan proses pemurnian minyak kemiri sunan sehingga diharapkan dapat diperoleh *yield* biodiesel yang lebih tinggi dan lebih murni. Selain itu juga perlu dilakukan beberapa upaya untuk menangani karakteristik dari biodiesel kemiri sunan seperti viskositas dan residu karbon agar memasuki rentang standart biodiesel SNI 04-7182 dan ASTM D-6751.

Daftar Pustaka

- [1] Agarwal, M., Chauhan, G., Chaurasia, S.P., dan Singh, K. (2012), "Study of Catalytic Behavior of KOH as Homogeneous and Heterogeneous Catalyst for Biodiesel Production", *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, Vol. 43, Hal. 89–94.
- [2] Chitra, P., Venkatachalam, P., dan Sampathrajan, A. (2005), "Optimisation of Experimental Conditions for Biodiesel Production from Alkali Catalyzed Transesterification of *Jatropha curcas* Oil", *Energy Sustainable Development*, Vol. 9, Hal.13–8.
- [3] Encinar, J.M., Pardal, A., dan Martines, G. (2012), "Transesterification of Rapeseed Oil in Subcritical Methanol Condition", *Fuel Processing technology*, Vol. 6, Hal. 40-46.
- [4] Giakoumis, A.G. (2012), "Statistical Investigation of Biodiesel Physical and Chemical Properties and their Correlation with the Degree of Unsaturation: A Review", *Renewable Energy*, Vol. 50, Hal. 858-878.
- [5] Goodrum, J.W dan Geller, D.P. (2005), "Influence of fatty acid methyl esters from hydroxylated vegetable oils on diesel fuel lubricity", *Biosource Tecnology* 96, 851-855.
- [6] Li, Y., Qiu, F., Yang, D., Sun, P dan Li, X. (2012), "Transesterification of Soybean Oil and Analysis of Bioproduct", *Food and Bioproducts Processing*, Vol. 90, Hal. 135–140.
- [7] Prasetyoko, D dan Oetami, T.P. (2012), Uji pendahuluan intesis Biodiesel dari Minyak kemiri sunan (reutealis trisperma oil) dengan katalis asam dan basa homogen, Hasil tidak dipublikasikan.
- [8] Wang, R., Zhou, W-W., Hanna, M.A., Zhang, Y-P., Bhadury, P.S., Wang, Y., Song, Bao-An, Yang, S. (2012), "Biodiesel preparation, optimization, and fuel properties from non-edible feedstock, *Datura stramonium L*", *Fuel*, Vol. 91, Hal. 182-186.
- [9] Xu, Y., dan Hanna, M., (2009), "Synthesis and Characterization of Hazelnut Oil-Based Biodiesel", *Biological Systems Engineering: Papers and Publications*. Vol. xxx, Hal.114.
- [10] Yang, R., Su, M., Zhang, J., Jin, F., Zha C., Li, M dan Hao, X. (2011), Biodiesel Production from Rubber Seed Oil Using Poly (Sodium Acrylate) Supporting NaOH as A Water-Resistant Catalyst, *Bioresource Technology*, Vol. 102, Hal. 2665-2671.
- [11] Yingying, L., Houfang, L., Wei, J., Dongsheng L, Shijie, L dan Bin, L. (2012), Biodiesel Production from Crude *Jatropha curcas L*. Oil With Trace Acid Catalyst, *Chinese Journal of Chemical Engineering*, Vol. 20, Hal.740-746.