OPTIMASI DAN KARAKTERISASI EKSTRAK MENIRAN TERSTANDAR DALAM BENTUK SEDIAAN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)

SKRIPSI



PROGRAM STUDI FARMASI

FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS ISLAM INDONESIA
YOGYAKARTA
AGUSTUS 2017

OPTIMASI DAN KARAKTERISASI EKSTRAK MENIRAN TERSTANDAR DALAM BENTUK SEDIAAN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)



Pembimbing Utama,

Yandi Syukri, M.Si., Apt

Pembimbing Pendamping,

Siti Zahliyatul M., SF., Apt

SKRIPSI

OPTIMASI DAN KARAKTERISASI EKSTRAK MENIRAN TERSTANDAR DALAM BENTUK SEDIAAN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)

Oleh:

KHAIRUNISA QOMARIYANTI

13613170

Telah lolos uji etik penelitian dan dipertahankan dihadapan Panitia Penguji Skripsi Program Studi Farmasi Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia

Tanggal:

Ketua Penguji

: Yandi Syukri, M.Si., Apt

Anggota Penguji

: 1. Siti Zahliyatul Munawiroh., S,F., Apt

2. Aris Perdana Kusuma., M.Sc., Apt

3. Lutfi Chabib., M.Sc., Apt

Mengetahui,

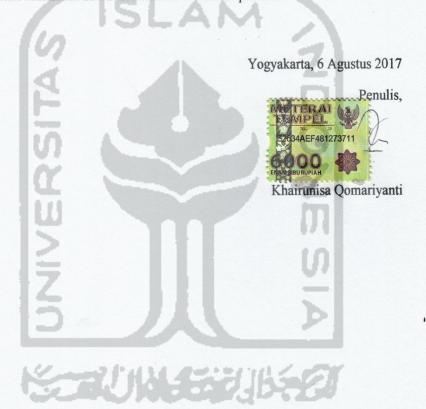
Dekan Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam

Universitas Islam Indonesia

Drs. Allwar, M.Sc., Ph.D

PERNYATAAN

Dengan ini saya menyatakan bahwa dalam skripsi ini tidak terdapat karya yang pernah diajukan untuk memperoleh gelar kesarjanaan di suatu Perguruan Tinggi dan sepanjang pengetahuan saya juga tidak terdapat karya atau pendapat yang pernah ditulis atau diterbitkan oleh orang lain kecuali yang secara tertulis diacu dalam naskah ini dan diterbitkan dalam daftar pustaka.



KATA PENGANTAR



Assalamu'alaikum Warrahmatullahi Wabarakatuh

Alhamdulillahirabbil'allamin puji syukur penulis ucapkan setinggi-tingginya atas kehadirat dan nikmat Allah SWT sehingga atas izin-Nya penulis dapat menyelesaikan skripsi yang berjudul "OPTIMASI DAN KARAKTERISASI EKSTRAK MENIRAN TERSTANDAR DALAM BENTUK SEDIAAN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)". Skripsi ini disusun sebagai salah satu syarat bagi mahasiswa untuk memperoleh gelar Sarjana Farmasi (S.Farm) pada Program Studi Farmasi Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam di Universitas Islam Indonesia.

Dalam penyusunan skripsi ini, dari awal hingga akhir telah banyak pihak yang memberikan bantuan dan masukan baik berupa moril maupun materil. Untuk itu, penulis menghaturkan terimakasih banyak yang sebesar-besarnya kepada :

- 1. Bapak Yandi Syukri, M.Si., Apt selaku dosen pembimbing utama dan Ibu Siti Zahliyatul M., SF., Apt selaku dosen pembimbing pendamping, yang telah bersedia memberikan waktunya untuk membimbing, mengarahkan, mendukung, memberikan masukan dan memberikan kemudahan kepada penulis selama proses penelitian dan penyusunan skripsi ini
- Bapak Aris Perdana Kusuma, M.Sc., Apt. dan Bapak Lutfi Chabib., M.Sc., Apt. selaku dosen penguji yang telah bersedia memberikan waktunya untuk menguji dan memberikan arahan pada penulis demi terciptanya naskah skripsi yang baik
- 3. Bapak Drs. Allwar, M.Sc., Ph.D selaku Dekan Fakultas Matematika Dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Islam Indonesia yang telah memberikan sarana dan prasarana bagi penulis
 - 4. Bapak Hartanto, Bapak Angga, Bapak Bibit, dan Bapak Kuswandi selaku laboran yang telah bersedia untuk memberikan do'a, bantuan, informasi, waktu, masukan, dukungan, selama proses pelaksanaan penelitian

 Nur Alisa Novia Ranti dan Arum Fatmasari Devie selaku sahabat dan tim penelitian yang telah bersedia untuk bertukar fikiran dan menemani penulis dalam menyelesaikan skripsi ini

Penulis menyadari bahwa Skripsi ini masih jauh dari kesempurnaan. Oleh karena itu dengan senang hati penulis menerima kritik dan saran sebagai bahan perbaikan. Akhir kata, penulis berharap semoga Allah SWT membalas kebaikan semua pihak yang turut membantu dan semoga Skripsi ini dapat bermanfaat bagi pembaca.

Wassalamu'alaikum Warrahmatullahi Wabarakatuh

Yogyakarta, 6 Agustus 2017

Penulis

JE

Khairunisa Qomariyanti

5.



Saya persembahkan hadiah kecil ini untuk:

Kedua orang tua saya Ayah Syamsurizal, S.H., Ibu Laksminarti, S.H., M.H. dan adik-adik saya tersayang Khairani Sekar Ayu dan Fahmi Fahrizal yang selalu memberikan do'a, kasih sayang, kesabaran, waktu, materi yang tak terbatas dan tanpa henti

Sahabat terdekat saya Nurhidayati, Nurvita Permata Sari, dan Desi Eliyawarni, terimakasih atas do'a, waktu, semangat, dan dukungannya dalam pembuatan skripsi ini

Tim penelitian saya (Nur Alisa Novia Ranti dan Arum Fatmasari Devie), terimakasih atas do'a, semangat, ilmu, waktu, dan kerjasamanya dalam pembuatan skripsi ini

Almamater saya Universitas Islam Indonesia, tempat dimana saya menuntut ilmu dan bertemu dengan orang-orang shaleh dan shalehah yang luar biasa

Semua pihak yang tiada henti memberikan do'a, dukungan, semangat, bantuan, motivasi, dan dukungan yang tidak dapat saya tuliskan satu – persatu, bahagia bisa mengenal kalian

"Alhamdulillah 'Alaa Kulli Haal"
"Segala Puji Bagi Allah Atas Segala Sesuatu

DAFTAR ISI

KATA PENGANTAR	V
DAFTAR ISI	vii
DAFTAR GAMBAR	ix
DAFTAR TABEL	X
DAFTAR LAMPIRAN	
INTISARI	xii
ABSTRACTBAB I PENDAHULUAN	xiii
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1.Latar Belakang Masalah	1
1.2.Perumusan Masalah	2
1.3.Tujuan Penelitian	2
1.4.Manfaat Penelitian	
BAB II STUDI PUSTAKA	
2.1.Tinjauan Pustaka	
2.1.1. MENIRAN	
2.1.2. SNEDDS	
2.1.3. D-Optimal Design	
2.1.4. Monografi Zat Tambahan	9
2.2.Landasan Teori	14
2.3.Hipotesis	
BAB III METODE PENELITIAN	15
3.1.Bahan dan Alat	15
3.1.1. Bahan	15
3.1.2. Alat	15
3.2.Cara Penelitian	16
3.2.1. Studi Kelarutan	16
3.2.2. Skrining Fase Minyak, Surfaktan dan Ko-Surfaktan	16
3.2.3. Diagram Fase Terner	16
3.2.4. Optimasi SNEDDS menggunakan D-Optimal	17

3.2.5.	Pembuatan SNEDDS Meniran	18
3.2.6.	Karakterisasi SNEDSS	18
3.3.Analis	sis Hasil	
BAB IV I	HASIL DAN PEMBAHASAN	20
4.1.Screen	aing Bahan dan Uji Kelarutan	20
4.2.Diagra	nm Fase	21
	tuan Kriteria Formula Optimal	
	Respon Terhadap Ukuran Partikel	
4.5.Verifi	kasi Formula Optimal	27
4.6.Karak	terisasi SNEDDS Formula Optimal	
4.6.1.	Persen Transmitan	29
4.6.2.	Ukuran Partikel	29
	Zeta Potensial	
	ESIMPULAN DAN SARAN	
5.1.Kesim	pulan	32
5.2.Saran.		32
	PUSTAKA	
LAMPIR	AN	37
	5 /	D

METAL BANGER

DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1.	Struktur Struktur Tween 80	9			
Gambar 2.2.	Struktur PEG 400	9			
Gambar 2.3.	Sambar 2.3. Struktur Asam Oleat				
Gambar 2.4.	Sambar 2.4. Struktur Minyak Zaitun				
Gambar 2.5.	Struktur Isopropil Miristat	. 11			
Gambar 2.6.	r 2.6. Struktur Propilen Glikol				
Gambar 2.7.	Struktur Tween 20.	. 12			
Gambar 2.8.	Struktur Labrasol	. 12			
Gambar 2.9.	Struktur Capryol 90	. 13			
Gambar 2.10.	Struktur Asam Laurat	. 13			
Gambar 4.1.	Diagram Fase Minyak : Surfaktan : Kosurfaktan	. 22			
Gambar 4.2.	Grafik 3D Ukuran Partikel				
Gambar 4.3.	Representasi Two Component Mixture	. 27			
	NINE SI A				

METALUNGER INSTER

DAFTAR TABEL

Perbandingan Komposisi Bahan Pembawa			
Kelarutan Ekstrak Meniran Terstandar			
Batas Atas dan Batas Bawah	. 23		
bel 4.3. Data Hasil Respon Eksperimen Formula			
el 4.4. Hasil Uji ANOVA Respon Optimasi SNEDDS			
14.5. Kriteria Target, Batas Bawah dan Batas Atas			
Cabel 4.6. Data Tabel Formula Optimal			
Data Hasil Respon Ukuran Partikel	. 28		
Nilai Bias Data Hasil Prediksi Dengan Observasi	. 28		
Data Respon Karakterisasi SNEDDS	. 29		
	Kelarutan Ekstrak Meniran Terstandar Batas Atas dan Batas Bawah Data Hasil Respon Eksperimen Formula Hasil Uji ANOVA Respon Optimasi SNEDDS Kriteria Target, Batas Bawah dan Batas Atas Data Tabel Formula Optimal Data Hasil Respon Ukuran Partikel Nilai Bias Data Hasil Prediksi Dengan Observasi		

DAFTAR LAMPIRAN

Data Hasil Verifikasi Formula Optimal	37		
Data Hasil Karakterisasi Formula Optimal45			
Perhitungan Perbedaan Prediksi dengan Percobaan 54			
Certificate of Analysis Ekstrak Meniran Terstandar 55			
Gambar Hasil Formula SNEDDS			
Certificate of Analysis Capryol 90			
Certificate of Analysis Labrasol			
Perbedaan Kuvet Inject	. 59		
	Perhitungan Perbedaan Prediksi dengan Percobaan Certificate of Analysis Ekstrak Meniran Terstandar Gambar Hasil Formula SNEDDS Certificate of Analysis Capryol 90		

OPTIMASI DAN KARAKTERISASI EKSTRAK MENIRAN TERSTANDAR DALAM BENTUK SEDIAAN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)

Khairunisa Qomariyanti

13613170

Prodi Farmasi

INTISARI

Ekstrak meniran (Phylanthus niruri Linn) telah banyak digunakan sebagai antiviral, antioksidan, antiinflamasi, dan lain-lain. Namun meniran memiliki kelarutan dan bioavailabilitas yang rendah sehingga membutuhkan dosis administrasi yang tinggi. Sediaan SNEDDS telah dibuktikan dapat meningkatkan kelarutan obat lipofilik. Selain itu, sediaan SNEDDS meniran belum terdapat di pasaran. Penelitian ini bertujuan untuk melakukan optimasi formula menggunakan D-Optimal Design dan mengkaji karakteristik formula sediaan SNEDDS Meniran. Desain eksperimen D-Optimal digunakan untuk optimasi formula dengan nilai % transmitan, ukuran droplet, dan zeta potensial sebagai respon. Karakterisasi SNEDDS dilakukan dengan cara mengukur nilai % transmitan, ukuran droplet, dan zeta potensial. Analisis hasil uji statistik menggunakan uji statistik (ANOVA) yang ada pada Design Expert. Hasil formulasi optimal sediaan SNEDDS yang didapatkan yaitu 66,792% Tween 80; 10% Capryol 90 dan 23,208% Propilen Glikol dengan respon karakterisasi persen transmittan 99,0845% \pm 0,017, ukuran partikel sebesar 12,8 nm \pm 0,173, dan zeta potensial sebesar -19,63 mV ± 2,236. Dapat disimpulkan bahwa formula optimal telah memenuhi syarat sediaan SNEDDS yang baik.

Kata kunci: ekstrak meniran, Phylanthus niruri Linn, SNEDDS

OPTIMIZATION AND CHARACTERIZATION OF STANDARIZED MENIRAN EXTRACTS IN SELF NANO-EMULSIFYING DRUG DELIVERY SYSTEM (SNEDDS)

Khairunisa Qomariyanti

13613170

Departement of Pharmacy

ABSTRACT

Meniran extract (Phylanthus niruri Linn) has been widely used as antiviral, antioxidant, antiinflamatory and so on. However, meniran has poor solubility and bioavailability so it needs high dose administration. SNEDDS has been shown to increase drug solubility. In addition, SNEDDS meniran is not available in the market yet. This research aims to optimize a formula using the D-Optimal Design and to characterize SNEDDS meniran. D-optimal design was used to optimize the formulation with the value of % transmittance, droplet size, and zeta potential as responses. The optimized formulation was obtained at the composition 10% of capryol 90, tween 80 66,792%, and 23,208% propylene glycol with the response characterization of % transmittance was 99.0845% \pm 0.017, particle size was 12.8 nm \pm 0.173, and potential zeta was -19.63 mV \pm 2.236. It can be concluded that the optimal formulation of SNEDDS Meniran has good criteria of characterization as SNEDDS preparation.

Keywords: Meniran extracts, Phylanthus niruri Linn, SNEDDS

BABI

PENDAHULUAN

1.1. LATAR BELAKANG

Tanaman obat sebagai bagian dari pengobatan telah berlangsung sejak ratusan tahun lalu. Di Indonesia, tanaman obat turun-temurun telah banyak digunakan sebagai upaya pengobatan sendiri atau swamedikasi (*self swamedication* ⁽¹⁾. Salah satu jenis tanaman obat yang dapat berkhasiat sebagai pengobatan adalah meniran. Meniran adalah herba yang berasal dari genus Phyllanthus dengan nama ilmiah *Phyllantus niruri Linn*. Aktivitas yang diketahui dari Phyllanthus niruri adalah anti-plasmodial, antihiperurikemia, anti-HIV, antioksidan, *hepatoprotective*, *vasorelaxant* dan penurun lipid. Selain itu meniran juga dapat digunakan untuk inhibisi pada agregasi platelet, urolithiasis, dan virus hepatitis⁽²⁾.

Meniran mengandung alkaloid, flavonoid, fenol, kumarin, tanin, terpenoid, dan lignan (filantin dan hipofilantin)⁽³⁾. Senyawa flavonoid terutama quersetin pada meniran memiliki kelarutan dalam air yang rendah (10 μg/ml) sehingga mempengaruhi bioavailabilitas oralnya dan membutuhkan pemberian dosis oral yang tinggi (250 sampai 500 mg) untuk terapi kanker⁽⁴⁾. Oleh sebab itu, peneliti ingin mendesain suatu formula ekstrak meniran terstandar dalam bentuk sediaan *self nano-emulsifying drug delivery system* (SNEDDS). Sediaan SNEDDS memiliki keunggulan dibandingkan sediaan per-oral yang lain yaitu mampu meningkatkan kelarutan obat dan mampu menghindarkan dari *first pass metabolism* sehingga meningkatkan bioavailabilitas dan meningkatkan efikasi dari obat.

Sebuah penelitian terdahulu telah menghasilkan produk obat imunostimulan yang berasal dari meniran yang dijual di pasaran dengan nama Stimuno. Sediaan yang terdapat di pasaran dengan nama produk Stimuno ini masih diformulasikan dalam bentuk sediaan sirup dan kapsul, namun belum terdapat sediaan dalam bentuk SNEDDS.

Sediaan SNEDDS terdiri atas fase minyak, surfaktan dan kosurfaktan. Walaupun begitu, hanya kombinasi fase minyak, surfaktan dan kosurfaktan tertentu yang dapat menghasilkan sediaan SNEDDS yang teroptimasi. Penelitian dengan metode konvensional membutuhkan waktu yang lama karena komposisi yang kompleks. Desain eksperimental telah diketahui sebagai cara yang efisien untuk pengembangan dan optimasi SNEDDS dan dapat menggambarkan hubungan antara variabel dan respon.

Peneliti dalam penelitian ini ingin melakukan optimasi dan karakterisasi sediaan SNEDDS ekstrak meniran terstandar menggunakan desain *D-Optimal*. Optimasi dilakukan untuk menentukan kombinasi fase minyak, surfaktan dan kosurfaktan yang tepat dan sesuai. Pada penelitian SNEDDS ekstrak meniran terstandar, optimasi dan formulasi dilakukan dengan desain *D-Optimal* dimana desain tersebut dapat memberikan hasil yang signifikan antara prediksi dengan observasi sehingga menghasilkan formula optimal yang baik. *D-Optimal* akan memberikan rekomendasi formula berdasarkan informasi kriteria yang peneliti inginkan dan selanjutnya karakterisasi formulasi hasil optimasi sediaan SNEDDS ekstran meniran dengan melihat nilai % transmitan, ukuran droplet, dan zeta potensial.

1.2. Perumusan Masalah

Penelitian ini dibatasi pada aspek formulasi sediaan SNEDDS meniran (*Phylantus niruri*) maka dirumuskan suatu permasalahan sebagai berikut: bagaimana optimasi dan karakteristik formula sediaan SNEDDS Meniran yang telah dioptimasi dengan menggunakan *D-Optimal Design?*

1.3. Tujuan Penelitian

Penelitian ini bertujuan untuk: melakukan optimasi formula SNEDDS Meniran (*Phylantus niruri*) dengan menggunakan *D-Optimal Design* dan mengkaji karakteristik dari SNEDDS Meniran (*Phylantus niruri*) yang telah dioptimasi.

1.4. Manfaat Penelitian

1. Bagi Mahasiswa

Penelitian ini bermanfaat bagi perkembangan ilmu pengetahuan khususnya terkait sediaan *self-nanoemulsifying drug delivery system* dan memberikan informasi yang bermanfaat untuk penelitian-penelitian selanjutnya.

2. Bagi Masyarakat

Bagi masyarakat, penelitian ini penting sebagai informasi terkait alternatif pengobatan dan bentuk sediaan yang dapat diterima oleh masyarakat.

3. Bagi Industri

Menjadi sumber informasi dan bahan pertimbangan bagi produsen obat dalam formulasi SNEDDS Meniran (*Phylantus niruri*) yang dapat dipasarkan pada masyarakat.



BAB II

STUDI PUSTAKA

2.1.TINJAUAN PUSTAKA

2.1.1. MENIRAN (Phyllantus niruri)

Salah satu jenis tumbuhan yang dapat digunakan sebagai obat adalah meniran. Meniran adalah herba yang berasal dari genus *Phyllanthus* dengan nama ilmiah *Phylanthus niruri Linn*⁽⁵⁾. Kebanyakan sifat farmakologi untuk *Phylanthus niruri* telah dilaporkan menggunakan seluruh tanaman, karena spesies *Phyllanthus* umumnya herba kecil dan beberapa kandungan aktif yang telah diidentifikasi dan diisolasi dari *Phylanthus niruri*, seperti flavonoid, alkaloid, senyawa terpen dan lignan⁽⁶⁾.

Isolasi senyawa fitokimia pada *Phylanthus niruri* menunjukkan bahwa perbedaan karakteristik pada strukturnya akan menggambarkan aksi farmakologis yang berbeda pula. Sebagai contohnya, lignan memiliki aktivitas hepatoprotektif dan antiviral sedangkan senyawa terpene pada *Phylanthus niruri* menunjukkan aktivitas antimikroba. Flavonoid pada *Phyllanthus niruri* telah dibuktikan memiliki aktivitas antioksidan, dan bersifat antiinflamasi⁽⁷⁾.

Phyllanthin dan hypophyllanthin termasuk kategori lignan dan digambarkan memiliki aktivitas *hepatoprotective* dan *anti-genotoxic*. Kedua senyawa ini menunjukkan perlindungan yang signifikan melawan CCL₄ dan menaikkan *galactosamine-induced* pada enzim *liver transferase* dan secara signifikan menaikikan kadar protein. Kedua senyawa ini dilaporkan menginaktifkan hepatitis B, secara *in vitro* dan *in vivo*. Phyllanthin, lignan dari tipe *aryltetrahydronaphthalene*, menunjukan aktivitas anti-viral melawan HIV dengan menghambat *reverse transcriptase*⁽⁸⁾.

Selain itu penelitian sebelumnya telah membuktikan bahwa herba meniran memiliki efek imunostimulator dan aktivitas antiviral terhadap virus Hepatitis B dan virus Herpes Simpleks. Selain itu pada hewan uji mencit, ketika diberikan infusa herba meniran menunjukkan efek yang relatif tidak berbeda dengan

kotrimoksazol dalam pengobatan infeksi kulit yang disebabkan oleh *Staphylococcus aureus* subkutan. Masa penyembuhan hewan uji yang diinfeksi kulitnya dengan *S. aureus* adalah 22,10 hari dengan menggunakan ekstrak herba meniran dan 20,77 hari dengan kotrimoksazol⁽⁹⁾.

Asam galat telah berhasil digunakan sebagai penanda kimia untuk pengendalian kualitas ekstrak cair P. niruri, melalui metode tervalidasi menggunakan HPLC. Mempertimbangkan stabilitas terbaik dan teknologi tertinggi pada derivatif *spray dried powder*, pada penelitian sebelumnya oleh Soares dan Soares et al, ekstrak herba meniran diuji sebagai produk antara untuk granulasi, *tableting* dan *coating technologies*⁽⁶⁾.

2.1.2. Self-Nanoemulsifying Drug Delivery System (SNEDDS)

Bioavailabilitas oral pada obat yang tidak larut dalam air dapat ditingkatkan dengan memformulasikannya dengan lipid⁽¹⁰⁾. *Self-nanoemulsifying drug-delivery systems* (SNEDDS) sebagai sistem pengantaran yang efektif karena terbukti memiliki kemampuan untuk meningkatkan bioavailabilitas obat lipofilik. SNEDDS adalah isotropik termodinamika stabil yang mempunyai campuran minyak, surfaktan, kosurfaktan dan obat yang membentuk nanoemulsi spontan minyak dalam air dengan ukuran tetesan kurang dari 100 nm ketika dimasukkan ke dalam media air di bawah agitasi⁽¹¹⁾.

Beberapa keuntungan potensial SNEDDS termasuk memiliki kemampuan untuk menyajikan obat dalam bentuk terlarut dalam lumen saluran gastrointestinal (GI), sehingga memberikan luas antarmuka yang lebih besar untuk penyerapan obat ⁽¹¹⁾. Berbagai fitur potensial lainnya dari SNEDDS dalam meningkatkan bioavailabilitas oral obat lipofilik terdiri dari memfasilitasi absorpsi *transcellular* dan *paracellular*, mengurangi metabolisme sitokrom-P450 di enterosit usus, mempromosikan transportasi limfatik melalui *patch peyer* sehinga melindungi obat dari *first pass metabolism* di hepar⁽¹²⁾.

Pada penelitian sebelumnya, telah dirancang sediaan *self nano-emulsifying drug delivery system* (SNEDDS) berdasarkan campuran surfaktan non ionik untuk meningkatkan bioavailabilitas oral pada efavirenz (EFZ) yang digunakan sebagai

terapi HIV. EFZ dikategorikan sebagai kelas II berdasarkan BCS. Digunakan studi kelarutan menggunakan *pseudo ternary phase diagram* dengan berbagai campuran surfaktan. Hasil menunjukkan formulasi SNEDDS yang efektif untuk EFZ sebagai terapi HIV⁽¹³⁾.

Selain itu pada penelitian sebelumnya *self nano-emulsifying drug delivery system* (SNEDDSS) untuk meningkatkan bioavailabilitas obat antijamur peroral sukar larut yaitu, nistatin (NYS), dan untuk mengevaluasi kinerja in vitro dan in vivo. Kelarutan NYS diestimasikan dalam berbagai pembawa untuk memilih komponen yang tepat. Hasil penelitian menunjukkan bahwa SNEDDS NYS, dengan kelarutan ditingkatkan dan *nanosizing*, memiliki potensi untuk meningkatkan absorpsi obat dan meningkatkan khasiat antijamurnya⁽¹⁴⁾.

SNEDDS terdiri atas komponen minyak, surfaktan dan kosurfaktan. Berikut ini adalah komponen utama pada SNEDDS :

1. Minyak

Pemilihan fase minyak yang tepat sangat penting karena mempengaruhi pemilihan bahan nanoemulsi yang lain, terutama dalam kasus nanoemulsi O/W. Biasanya, minyak dengan potensi pelarutan maksimal dipilih sebagai fase minyak untuk formulasi nanoemulsi. Fase minyak membantu mencapai *drug loading* maksimal pada nanoemulsi⁽¹⁵⁾.

Minyak dan lemak alami terbentuk dari campuran trigliserida yang mengandung asam lemak dengan panjang rantai dan derajat tak jenuh yang bervariasi. Pada umumnya minyak yang digunakan adalah hidrokarbon jenuh dengan rantai sedang hingga panjang, bisa dalam bentuk padat, semi padat maupun cair. Trigliserida rantai medium hingga panjang dapat meningkatkan transpor obat melalui sistem limfatik yang lebih baik. Dalam sebuah literatur, jalur absorbsi dan transportasi obat secara drastis dipengaruhi oleh trigliserida rantai medium-panjang karena trigliserida ditransportasi melalui jalur limfatik intestinal tanpa melalui *first pass metabolism* yang menjadi target dari pemberian SNEDDS secara oral⁽¹⁶⁾. Fase minyak seringkali dipilih berdasarkan kemampuannya melarutkan obat dan kemampuannya untuk memudahkan pembentukan nanoemulsi sesuai dengan karakteristik yang diinginkan⁽¹⁵⁾.

2. Surfaktan

Pemilihan surfaktan sangat penting untuk formulasi nanoemulsi. Surfaktan dengan nilai HLB <10 adalah hidrofobik (seperti monoester sorbitan) dan membentuk nanoemulsi W/O sedangkan surfaktan yang memiliki HLB tinggi (> 10) seperti polisorbat 80 adalah hidrofilik dan membentuk nanoemulsi O/W⁽¹⁵⁾.

Surfaktan nonionik dengan nilai HLB lebih tinggi lebih disukai untuk formulasi SNEDDS; Gliserida poliglikidol teretoksilasi dan Tween 80 adalah surfaktan yang paling umum digunakan. Konsentrasi surfaktan dalam sistem *self-emulsifying* bervariasi dari 30-60% untuk menyediakan dan memelihara keadaan emulsi di dalam Gastrointestinal (GI) namun konsentrasi surfaktan yang tinggi dapat menyebabkan iritasi lokal pada saluran GI⁽¹⁷⁾.

3. Kosurfaktan

Terkadang, surfaktan saja tidak bisa menurunkan tegangan antarmuka untuk menghasilkan nanoemulsi sehingga diperlukan penambahan kosurfaktan yang dapat menurunkan tegangan permukaan hingga mendekati nol⁽¹⁵⁾.

Kosurfaktan dalam formulasi sediaan SNEDDS berperan membantu surfaktan sebagai emulgator. Selain itu, kosurfaktan berpengaruh terhadap peningkatan *drug loading, emulsification time*, serta membantu surfaktan untuk mengatur ukuran partikel nano⁽¹⁸⁾. Tidak seperti surfaktan, kosurfaktan tidak mampu membentuk struktur seperti misel sendiri⁽¹⁵⁾.

2.1.3. D-OPTIMAL DESIGN

D-optimal merupakan desain eksperimen yang terdapat pada *software* design expert v.8.0® yang menawarkan desain eksperimen untuk kasus dimana desain standar tidak bisa melakukannya. Pada penelitian ini, peneliti ingin memodifikasi desain yang ada dan mendapatkan model yang lebih fleksibel.

Ada banyak jenis teknik statistik yang dapat digunakan untuk mengoptimalkan prosedur analitik, *response surface methodology* dan Box-Behnken, tapi desain *mixture* D-optimal secara umum dan luas digunakan dalam formulasi produk, terutama pada makanan, industri farmasi dan kosmetik. Keuntungan menggunakan desain *mixture* D-optimal yaitu mengurangi jumlah

percobaan yang dibutuhkan untuk mengevaluasi beberapa variabel. Selain itu, ia memiliki kemampuan untuk mengidentifikasi interaksi secara statistik, yang mampu mengatasi kekurangan metode formulasi konvensional⁽¹⁹⁾.

Pada sub menu D-Optimal ini, peneliti akan diminta untuk memasukkan nilai *lower and upper limits* pada setiap variabel numerik sehingga peneliti dapat memasukkan batasan nilai terendah hingga terbesar untuk masing-masing nilai komponen yang dibutuhkan sehingga rentang variasinya dapat menghasilkan nilai yang sesuai dengan harapan. Selain itu, *Design Expert* secara otomatis melakukan randomisasi urutan berjalannya eksperimen dengan tujuan untuk mengurangi risiko sumber variasi yang tidak diantisipasi yang mempengaruhi perkiraan respon dan membantu untuk memenuhi asumsi metode statistik yang digunakan dalam menganalisa eksperimental data⁽²⁰⁾.

Salah satu contoh penelitian formulasi yang menggunakan *Design Expert* $v.8.0^{\circ}$ adalah penelitian yang melakukan optimasi formula SNEDDS glimepirid dengan *Design Expert* $v.8.0^{\circ}$: *D-Optimal*, 11 formula yang disiapkan kemudian ditetapkan dan di evaluasi nilai % transmitan, pelepasan obat, dan ukuran partikelnya, hasil yang didapat adalah satu formula optimal glimepirid dengan komposisi glimepirid (2%), capryol 90 (20,8%), capmul MCM (15,6 %), chremophore EL (49,6 %), dan simulsol 1291 (14%)⁽²¹⁾.



2.1.4. MONOGRAFI ZAT TAMBAHAN

2.1.4.1. Tween 80

Tween 80 adalah ester asam lemak polioksietilen sorbitan, dengan nama kimia polioksietilen 20 sorbitan monooleat. Rumus molekulnya adalah C₆₄H₁₂₄O₂₆ dan rumus strukturnya adalah sebagai berikut:

Gambar 2.1. Struktur Tween $80^{(22)}$

Pada suhu 25°C, Tween 80 berwujud cair, berwarna kekuningan dan berminyak, memiliki aroma yang khas, dan berasa pahit. Larut dalam air dan etanol, tidak larut dalam minyak mineral. Kegunaan Tween 80 antara lain sebagai: zat pembasah, emulgator, dan peningkat kelarutan⁽²²⁾.

2.1.4.2. PEG 400

Polietilen glikol 400 adalah polietilen glikol H(O-CH2-CH2)n OH dimana harga n antara 8,2 dan 9,1 dan rumus strukturmya adalah sebagai berikut:

$$H \left[0 \right]_{n} 0^{-H}$$

Gambar 2.2. Struktur PEG 400 (23)

Pemerian: cairan kental jernih, tidak berwarna atau praktis tidak berwarna, bau khas lemah, agak higroskopik. Kelarutan: larut dalam air, dalam etanol (95%) P, dalam aseton P, dalam glikol lain dan dalam hidrokarbon aromatik, praktis tidak larut dalam eter P dan dalam hidrokarbon alifatik. Bobot molekul rata-rata: 380-420. Kandungan Lembab: Sangat higroskopis walaupun higroskopis turun dengan meningkatnya bobot molekul, titik beku 4-8°C⁽²³⁾.

2.1.4.3. Asam Oleat

Asam oleat berwarna kekuningan hingga coklat pucat, cairan berminyak dengan bau dan rasa seperti karakteristik lemak. Asam oleat terdiri terutama dari (Z) asam -9-octadecenoic bersama-sama dengan jumlah yang bervariasi yang jenuh dan lainnya adalah asam tak jenuh. Asam oleat dapat mengandung antioksidan. Rumus strukturnya:

Gambar 2.3. Struktur Asam Oleat (22)

Asam oleat digunakan sebagai agen pengemulsi dalam makanan dan formulasi farmasi topikal. Selain itu digunakan sebagai peningkat penetrasi dalam formulasi transdermal, untuk meningkatkan bioavailabilitas obat yang larut dalam air dengan buruk di formulasi tablet, dan sebagai bagian dari *vehicle* di gelatin lunak kapsul⁽²³⁾. Quan et al melaporkan adanya peningkatan kelarutan puerarin dalam formulasi SEDDS dengan asam oleat sebagai fase minyak. Peningkatan kelarutan ini diperkirakan karena polaritas asam oleat yang tinggi⁽²⁴⁾.

2.1.4.4. *Olive Oil*

Olive oil atau minyak zaitun adalah campuran dari gliserida asam lemak. Analisis dari minyak zaitun menunjukkan kandungan asam lemak tak jenuh yang tinggi. Minyak zaitun adalah *fixed oil* yang berasal dari buah *Olea europaea*. Minyak zaitun merupakan cairan berminyak yang bening, tidak berwarna atau kuning kehijauan. Minyak zaitun telah digunakan dalam enema, *liniments*, salep, plester, dan sabun selain itu juga telah digunakan dalam kapsul oral, larutan, dan sebagai pembawa untuk injeksi lipid. Kelarutannya yakni sedikit larut dalam etanol (95%); larut dengan eter, kloroform, *light petroleum* (50-70°C), dan karbon disulfida⁽²²⁾.

Gambar 2.4. Struktur Olive Oil (22)

2.1.4.5. Isopropil Miristat

Isopropil miristat adalah emolien tidak berminyak yang diserap mudah oleh kulit. Hal ini digunakan sebagai komponen basis semi padat dan sebagai pelarut untuk banyak zat diaplikasikan secara topikal. Isopropil miristat digunakan sebagai penambah penetrasi untuk formulasi transdermal dan telah digunakan dalam hubungannya dengan ultrasound terapi dan iontophoresis. Selain itu telah digunakan dalam *water-oil gel prolonged-release emulsion* dan berbagai mikroemulsi. Pemerian isopropil miristat adalah bening, tidak berwarna, tidak berbau, praktis cair, viskositas rendah yang mengental pada sekitar 58°C. Terdiri dari ester dari propan-2-ol dan jenuh lemak berat molekul tinggi asam, asam terutama miristat⁽²²⁾.

Rumus struktur:

Gambar 2.5. Struktur Isopropil Miristat⁽²²⁾

2.1.4.6. Propilen glikol

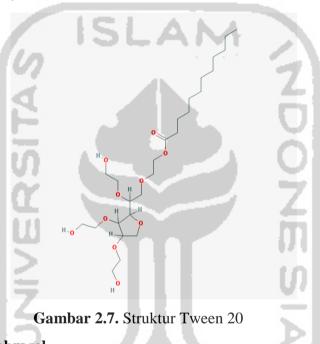
Propilen glikol telah banyak digunakan sebagai pelarut, pengekstrak, dan pengawet dalam berbagai formulasi farmasi parenteral dan nonparenteral. Pemerian Propilen glikol adalah bening, tidak berwarna, kental, cairan praktis tidak berbau dengan rasa manis dan sedikit pedas menyerupai gliserin. Propilen glikol adalah higroskopis dan harus disimpan dalam wadah tertutup baik, terlindung dari cahaya, di tempat yang sejuk dan kering. Rumus struktur⁽²²⁾:

Gambar 2.6. Struktur Propilen Glikol⁽²²⁾

2.1.4.7. Tween 20

Tween 20 memiliki nama kimia *polyoxyethylene* 20 sorbitan monolaurat dengan rumus kimia C58H114O26 dan bobot molekul 1128. Tween 20 larut di air dan di etanol, tidak larut dalam minyak mineral dan minyak sayur, berwarna kuning dan berupa cairan berminyak pada suhu 25°C. Tween 20 memiliki nilai HLB 16,7 dan viskositas 400 mPa.

Rumus struktur⁽²²⁾:



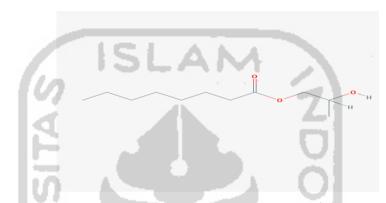
2.1.4.8. Labrasol

Caprylocaproyl macrogolgliserida, caprylocaproyl polyoxylgliserida, PEG-8 caprylic merupakan nama lain dari labrasol. Labrasol adalah satu jenis surfaktan nonionik, terdiri dari polietilen glikol (PEG), sedikit fraksi dari gliserida dan PEG bebas. Berbentuk cair dengan nilai HLB 12⁽²²⁾.

Gambar 2.8. Struktur Labrasol⁽²²⁾

2.1.4.9. Capryol 90

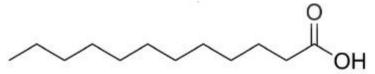
Capryol 90 atau propilen glikol monocaprylat, dengan rumus molekul $C_{11}H_{22}O_3$ dan berat molekul 202,29. Capryol 90 merupakan larutan tidak berwarna dan kental, tidak larut air, yang digunakan secara luas untuk formulasi SEDDS, SMEDDS, dan SNEDDS. Bentuk dari capryol 90 adalah cair dengan nilai HLB 5 $^{(22)}$.



Gambar 2.9. Struktur Capryol 90⁽²²⁾

2.1.4.10. Virgin Coconut Oil (VCO)

Virgin Coconut Oil (VCO) adalah minyak yang tidak mengalami proses pemanasan. VCO memiliki beberapa keunggulan yaitu kandungan asam laurat tinggi, komposisi asam lemak rantai mediumnya tinggi dan berat molekulnya rendah. Sekitar 50% dari asam lemak dalam VCO adalah asam laurat. Asam laurat merupakan asam lemak jenuh rantai sedang atau menengah (25).



Gambar 2.10. Struktur Asam Laurat⁽²⁵⁾

2.1.4.11. Labrafac™ Lipophile WL 1349

Labrafac digunakan sebagai minyak pembawa dan *solubilizer* pada pemberian obat berbasis lipid. Labrafac memiliki HLB 1 dan terdiri atas trigliserida rantai menengah yaitu asam kaprilat (C_8) dan asam kaprat (C_{10})⁽²⁶⁾.

2.2. LANDASAN TEORI

Ekstrak meniran (*Phyllanthus niruri linn*) sudah umum digunakan sebagai pengobatan empiris. Meniran memiliki berbagai kandungan senyawa yang sangat berkhasiat bagi pengobatan contohnya lignan yang berifat hepatoprotektif dan antiviral sedangkan senyawa flavonoid pada Phyllanthus niruri telah dibuktikan memiliki aktivitas antioksidan, dan bersifat antiinflamasi⁽⁷⁾. Penelitian sebelumnya telah membuktikan bahwa herba meniran memiliki efek imunostimulator dan aktivitas antiviral terhadap virus Hepatitis B dan virus Herpes Simpleks⁽⁹⁾. Namun, zat aktif dari ekstrak meniran ini memiliki kelarutan yang buruk sehingga perlu ditingkatkan solubilitasnya⁽⁴⁾.

Self-nanoemulsifying drug-delivery systems (SNEDDS) sebagai sistem pengantaran yang efektif karena terbukti memiliki kemampuan untuk meningkatkan bioavailabilitas obat lipofilik. SNEDDS adalah isotropik termodinamika stabil yang mempunyai campuran minyak, surfaktan, kosurfaktan dan obat yang membentuk nanoemulsi spontan minyak dalam air dengan ukuran tetesan kurang dari 100 nm ketika dimasukkan ke dalam media air di bawah agitasi⁽¹¹⁾.

D-optimal merupakan desain eksperimen yang terdapat pada software *Design Expert* v.8.0® yang dapat mengurangi jumlah percobaan yang dibutuhkan untuk mengevaluasi beberapa variabel. Selain itu, ia memiliki kemampuan untuk mengidentifikasi interaksi secara statistik, yang mampu mengatasi kekurangan metode formulasi konvensional⁽¹⁹⁾.

2.3.HIPOTESIS

D-Optimal Design dapat digunakan untuk melakukan optimasi formula SNEDDS ekstrak meniran terstandar dan hasil formula yang optimal tersebut memiliki karakterisasi yang memenuhi kriteria sediaan SNEDDS yang baik.

BAB III

METODE PENELITIAN

3.1. Alat dan Bahan

3.1.1. Alat

Alat yang digunakan dalam penelitian ini adalah seperangkat alat gelas (Pyrex), timbangan analitik (Metler Toledo xs205), sentrifugator, vortex, water bath, magnetic stearer, micropipette (Thermo Scientific dan Finnpipette), waterbath (Memmert), spektrofotometer UV-Vis (Shimadzu UV Specthrophotometer, UV-1800), particle size analyzer (HORIBA Scientific Nano Partica SZ 100), ultrasonikator (Biologis Inc model 300 v/t). Peralatan tersebut tersedia di Laboratorium Teknologi Farmasi Universitas Islam Indonesia.

3.1.2. Bahan

Ekstrak meniran terstandar (Java plant), Aquadest (PT. Ika Pharmindo Putramas), asam oleat (PT. Brataco), Capryol 90 (Gatefosse, Prancis), labrasol (Gatefosse, Prancis), tween 20 (Gatefosse, Prancis), tween 80 (Gatefosse, Prancis), propilen glikol (Gatefosse, Prancis), dan PEG 400 (KAO, Jepang). Semua bahan yang digunakan tersedia di Laboratorium Teknologi Farmasi Universitas Islam Indonesia.



3.2.Cara Penelitian

15

berbeda. Jumlah kelebihan dari sampel ditambahkan ke dalam vial yang mengandung 3 mL dari masing-masing pembawa. Campuran ditempatkan di water bath yang suhunya dikontrol pada 25 ± 0.5 °C selama 72 jam. Sampel dianalisis setiap hari sampai kesetimbangan tercapai. Kelarutan sampel di dalam campuran dinilai secara visual⁽²¹⁾.

3.2.2. Skrining Fase Minyak, Surfaktan dan Kosurfaktan

Kelarutan ekstrak meniran dalam minyak yang berbeda, surfaktan dan kosurfaktan ditentukan dalam cara yang sama seperti yang disebutkan diatas. Skrining fase minyak dibuat atas dasar potensi pelarutan fase minyak untuk ekstrak meniran. Surfaktan diskrining atas dasar kemampuan pengemulsinya. Setiap surfaktan diskrining terhadap fase minyak yang dipilih untuk kemudahan pembentukan emulsi dan persen transmisi. Secara singkat, fase minyak yang terpilih dan surfaktan dalam rasio 1: 1 dicampur dalam botol tertutup diikuti oleh pengenceran dengan volume yang sama dari akuades untuk menghasilkan emulsi. Kemudahan pembentukan emulsi diamati dengan mencatat jumlah inversi labu volumetrik yang diperlukan untuk menghasilkan emulsi yang seragam. Fungsi dari kosurfaktan adalah untuk meningkatkan nanoemulsifikasi. Secara singkat, surfaktan yang terpilih dan setiap kosurfaktan dalam rasio 1: 1 dicampur dalam botol tertutup dan campuran surfaktan ini ditambahkan ke fase minyak dipilih di 2: 1 rasio dan persen transmitansnya dicatat oleh spektroskopi UV⁽²⁷⁾.

3.2.3. Diagram Fase Terner

Untuk mengidentifikasi wilayah nanoemulsi, digunakan diagram fase ternerdiplot untuk memilih minyak, surfaktan dan kosurfaktan,masing-masing mewakili sebuah puncak segitiga. 5 ml setiap campuran disiapkan dengan

menambahkan minyak, surfaktan dan kosurfaktan ke dalam vial. Komponen dicampur dengan *ultrasonic homogenizer* selama 2 menit. Efisiensi pembentukan nanoemulsi dinilai dengan menambahkan 1 mL dari setiap campuran ke 100 ml aquades. Formulasi berbasis lipid dinilai secara visual menurut penampilan akhir emulsi. Hanya yang jelas atau sedikit dispersi kebiruan dengan ukuran tetesan 200 nm atau lebih rendah yang dianggap sebagai daerah diagram nanoemulsi (28). Setelah itu dibuat diagram fase yang menunjukkan daerah pembentukan nanoemulsi menggunakan perangkat lunak *Triplot*®. Berikut adalah perbandingan fase minyak, surfaktan dan kosurfaktan.

Tabel 3.1. Perbandingan komposisi minyak, surfaktan dan kosurfaktan

No	Perbandingan	% Minyak	: %Surfaktan: %Ko	curfolzton
110	(minyak: Smix)	X_1	X ₂	
1				
1	1:9	10	80	10
	- N	10	70	20
	144	10	60	30
2	1,5:8,5	15	75	10
	T L	15	65	20
	15	15	55	30
3	2:8	20	70	10
	17	20	60	20
	14	20	50	30
4	3:7	30	60	10
		30	50	20
		30	40	30
5	4:6	40	50	10
	100	40	40	20
		40	30	30
6	5:5	50	40	10
		50	30	20
		50	20	30

 $Keterangan: X_{1} \ (fase \ minyak), \ X_{2} \ (surfaktan), \ dan \ X_{3} \ (kosurfaktan).$

Dari tabel diatas didapatkan data batas atas dan batas bawah konsentrasi bahan dimana komposisi diatas dapat membentuk nanoemulsi yang tergambar pada diagram terner.

3.2.4. Optimasi SNEDDS menggunakan D-Optimal

Masing-masing nilai X_1 (fase minyak), X_2 (surfaktan), dan X_3 (kosurfaktan) berdasarkan dengan batasan yang didapat dari diagram fase pada langkah sebelumnya. Tiga komponen memiliki konsentrasi total 100%. Ukuran globul SNEDDS (Y_1), zeta potensial (Y_2), dan persentase transmitan (Y_3) sebagai variabel dependen (respon) kemudian ditetapkan dengan menggunakan *Design Expert v8.0*°. Selanjutnya nilai-nilai ini akan dianalisis hasilnya oleh desain *D-Optimal* lalu akan ditetapkan model yang cocok pada masing-masing komponen⁽²⁷⁾. Setelah didapatkan satu formula SNEDDS yang optimal diuji kembali karakteristik meliputi % transmitan, ukuran partikel, dan zeta potensial yang akan dibandingkan dengan nilai prediksi oleh desain *D-Optimal*. Kriteria formula optimal dalam penelitian ini memiliki ukuran tetesan sekecil mungkin (<90 nm), zeta potensial \pm 30 mV dan persentase transmitan 95-100%.

3.2.5. Pembuatan SNEDDS Meniran

Pembuatan SNEDDS meniran dilakukan dengan cara mencampurkan 2,5 mg meniran ke dalam surfaktan yang banyaknya surfaktan berdasarkan pada % yang didapat dari *D-Optimal*, lalu larutan dihomogenkan menggunakan ultrasonik selama 3 menit. Pada flakon yang lain dibuat campuran kosurfaktan dan minyak yang banyaknya kosurfaktan dan minyak juga berdasarkan pada persen yang didapat dari *D-Optimal*, dihomogenkan selama 3 menit. Kemudian dimasukkan campuran surfaktan yang telah berisi obat kedalam campuran minyak dan kosurfaktan, dan dihomogenkan kembali selama 3 menit hingga terbentuk SNEDDS yang homogen. SNEDDS lalu disimpan dalam botol tertutup pada suhu 25°C.

3.2.6. Karakterisasi SNEDSS

3.2.6.1. Pengukuran Ukuran Droplet dan Zeta Potensial

Satu mL SNEDDS cair dilarutkan dengan 100 ml air dalam gelas beaker. Campuran diaduk perlahan untuk membentuk emulsi halus dan didiamkan selama 12 jam pada suhu kamar. Ukuran droplet dan zeta potensial dari SNEDDS ditentukan dengan teknik *dynamic light scattering* (DLS) menggunakan Particle Size Analyzer.

3.2.6.2. Pengukuran Transmitan dan Kekeruhan

Persentase transmitan dan kekeruhan yang terbentuk pada emulsi diukur dengan menggunakan UV-Vis dan menggunakan air sebagai blanko.

3.3.Analisis Hasil

Analisis hasil uji statistik menggunakan uji statistik (ANOVA) yang ada pada Design Expert $v.8.0^{\circ}$. Desain ini untuk menggambarkan hubungan antara variabel respon dengan variabel independennya. Hasil uji disajikan dalam nilai rata-rata \pm SD, R^2 , *adjusted* R^2 dan untuk respon yang signifikan ditampilkan persamaan antara komponen dengan data respon berdasarkan model.



BAB IV

HASIL DAN PEMBAHASAN

4.2.1. Screening Bahan dan Uji Kelarutan

Kelarutan obat pada sediaan memegang peranan yang penting untuk menghasilkan formulasi yang stabil. Formulasi SNEDDS yang mengandung minyak, surfaktan, kosurfaktan dan obat harus jernih, transparan dan membentuk cairan monofase pada suhu ruang ketika dimasukkan ke dalam fase air⁽²⁰⁾. Kelarutan ekstrak meniran terstandar pada suatu bahan (minyak, surfaktan dan kosurfaktan) penting diketahui agar SNEDDS yang dibuat dapat terbentuk dengan baik. Kelarutan eksrak meniran terstandar tersebut dinilai secara visual. Kelarutan ekstrak meniran terstandar dalam berbagai pembawa ditujukkan pada tabel 4.1.

Tabel 4.1. Kelarutan ekstrak meniran terstandar dalam berbagai pembawa

Bahan	Fungsi	Kelarutan
Asam oleat	Minyak	Tidak larut
Olive oil	Minyak	Larut
VCO	Minyak	Tidak larut
Labrafac	Minyak	Tidak larut
Isopropil miristat	Minyak	Tidak larut
Capryol 90	Minyak	Larut
Tween 20	Surfaktan	Tidak larut
Tween 80	Surfaktan	Larut
PEG 400	Ko-surfaktan	Tidak larut
Propilen Glikol	Ko-surfaktan	Larut
Labrasol	Ko-surfaktan	Tidak larut

Dari berbagai pembawa yang telah di-*screening*, fase minyak yang dipilih yaitu olive oil dan capryol 90 memiliki kelarutan yang paling besar pada meniran sehingga dipilih untuk uji lebih lanjut. Dari kedua surfaktan, hanya tween 80 yang memiliki kemampuan untuk melarutkan meniran. Demikian pula, dari ketiga

kosurfaktan, hanya propilen glikol yang mampu melarutkan meniran. Selanjutnya, untuk memilih pembawa-pembawa yang digunakan dilakukan dengan cara melihat ketercampuran antara minyak, surfaktan dan kosurfaktan. Sehingga, hasilnya dipilihlah bahan pembawa untuk sediaan SNEDDS yaitu capryol 90, Tween 80 dan Propilen Glikol.

Kelarutan meniran di dalam masing-masing bahan pembawa dapat dilihat dari struktur kimianya. Struktur dari Capryol 90 merupakan trigliserida rantai menengah dengan 8 atom karbon dan gugus COOH. Sedangkan *Olive oil* merupakan trigliserida rantai panjang. Kemungkinan meniran dapat larut di dalam trigliserida rantai menengah hingga panjang. Namun, trigliserida rantai panjang lebih sukar dalam membentuk nanoemulsi dibandingkan dengan trigliserida rantai menengah dan rantai pendek. Sehingga Capryol 90 dipilih sebagai fase minyak.

Tween 80 dapat melarutkan meniran dibandingkan dengan Tween 20. Tween 80 dan Tween 20 merupakan tween atau *polysorbate* yang paling sering digunakan dalam formulasi obat berbasis lipid. Keduanya memiliki struktur yang hampir serupa dan hanya terdapat perbedaan pada struktur asam lemak rantai samping. Gugus hidrokarbon pada tween memberikan keadaan hidrofobik sedangkan gugus etilen oksida memberikan keadaan hidrofilik. Pembentukan misel terutama didorong oleh kecenderungan rantai hidrokarbon surfaktan untuk meminimalkan kontak dengan air. Tween 80 memiliki rantai hidrokarbon yang lebih panjang dibandingkan Tween 20 sehingga lebih mudah melarutkan meniran.

Hasil uji kelarutan surfaktan menunjukkan bahwa propilen glikol lebih mudah melarutkan meniran dibandingkan dengan PEG 400. Hal itu mengindikasikan bahwa polaritas meniran lebih menyamai propilen glikol dibanding PEG 400 maupun labrasol. PEG 400 merupakan senyawa golongan poliol, sedangkan propilen glikol merupakan senyawa diol.

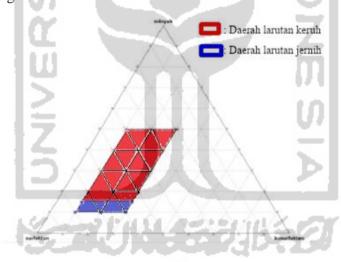
4.2.2. Diagram Fase

Diagram fase atau *pseudoternary diagram* adalah suatu diagram yang bertujuan untuk menentukan rentang konsentrasi dari berbagai komponen. Pada konteks kali ini adalah pembuatan SNEDDS, maka campurannya terdiri dari

minyak, surfaktan, dan kosurfaktan. Minyak yang digunakan adalah Capryol 90, surfaktan yang digunakan adalah Tween 80, dan kosurfaktan yang digunakan adalah Propilen Glikol. *Pseudoternary diagram* atau diagram fase juga digunakan untuk mengetahui daerah dimana komponen-komponen bahan dapat membentuk nanoemulsi di dalam air⁽²⁸⁾.

Pembuatan diagram fase ini dapat dilakukan dengan menggunakan *software* $Triplot^{\mathbb{R}}$, dimana *software* ini memudahkan peneliti untuk membuat diagram fase dari minyak: surfaktan: kosurfaktan yang telah dibuat. Hasil diagram fase minyak: surfaktan: kosurfaktan yang dibuat melalui *software Triplot* dapat ditunjukkan pada gambar 4.1.

Pada gambar 4.1, area biru dengan simbol bintang adalah area terjadinya nanoemulsi yang jernih, sedangkan pada area merah dengan simbol x adalah area nanoemulsi yang keruh.



Gambar 4.1. Diagram Fase Minyak: Surfaktan: Kosurfaktan

Pada area merah terdapat perbandingan 2:8, 3:7, 4:6, dan 5:5, area perbandingan tersebut tidak dapat membentuk nanoemulsi karena mungkin dipengaruhi oleh konsentrasi surfaktan yang digunakan. Semakin berkurang konsentrasi surfaktan maka semakin berkurang pula pembentukan misel yang berperan dalam menyatukan fase minyak dan air. Surfaktan dan kosurfaktan secara langsung teradsorbsi pada antarmuka, mengurangi energi antarmuka serta memberikan penghalang mekanis untuk mencegah koalesensi kemudian

meningkatkan kemampuan termodinamika formulasi nanoemulsi. Selanjutnya, kosurfaktan membuat dan mengisi celah kosong pada molekul surfaktan (30).

Adapun batas atas dan batas bawah konsentrasi minyak: surfaktan: kosurfaktan yang didapatkan dari diagram terner ditunjukkan pada tabel 4.2. Dimana pentingnya menentukan batas atas dan batas bawah adalah untuk menandai daerah yang bisa menghasilkan nanoemulsi. Berdasarkan tabel tersebut diketahui bahwa surfaktan tween 80 memiliki persentase lebih besar dibandingkan yang lain yaitu batas atas dan batas bawah nya 80%-55%, PG 30%-10% dan Capryol 90 15%-10%. Hal ini membuktikan bahwa peran surfaktan memang sangat penting dalam proses emulsifikasi karena perannya sebagai emulgator.

Tabel 4.2. Batas atas dan batas bawah dari masing-masing komponen pembawa

Batas bawah (lower limits)	Batas atas (upper limits)
10%	15%
55%	80%
10%	30%
	10%

4.2.3. Penentuan Kriteria Formula Optimal

Optimasi formula optimal SNEDDS dengan menggunakan software *Design Expert* v.8.0 ® pada sub menu *D-Optimal*. Setelah memasukkan data batas atas dan batas bawah masing-masing komponen yang didapatkan dari tahap diagram fase, selanjutnya data diproses dan diolah dengan melakukan "*run*" pada 12 formula seperti pada tabel 4.3 dan dimasukkan nilai responnya, maka diperoleh rangkuman data seperti pada tabel 4.4.

Tabel 4.3. Data hasil respon eksperimen formula menggunakan *D-Optimal*

Run	Kor	nponen ((X)	Respon(Y)						
	$\overline{X_1}$	X_2	X ₃	Y ₁	Y_2	Y_3				
1	15	61	24	99,56	20,1	-48,67				
2	13	68	19	100,29	13,5	-				
						30,77				
3	10	80	10	100,97	21	-21				
4	13	68	19	100,68	11,97	-15,7				
5	10	76	14	100,68	10	-35,73				
6	12	58	30	100,85	11,7	-34,13				
7	15	75	10	100,78	12,03	-34,83				
8	13	68	19	100,80	12,77	-57,97				
9	12	58	30	100,81	12,37	-46,37				
10	10	66	24	100,90	11,97	-32,07				
11	15	56	29	100,83	11,37	-43,5				
12	14	71	14	100,87	12,4	-32,27				

Keterangan : X1 = minyak; X2 = surfaktan, X3 = kosurfaktan; Y1 = persentase transmitan; Y2 = ukuran partikel; Y3 = zeta potensial

Tabel 4.4. Hasil uji ANOVA respon optimasi SNEDDS ekstrak meniran terstandar

Parameter	%Transmitan	Ukuran Partikel	Zeta Potensial (Y ₃)
Anova	(\mathbf{Y}_1)	(\mathbf{Y}_2)	2000 2 000112202 (23)
	3		Ъ
Model (P<0,05)	0,1373	0,0072	0,2715 (not significant)
	(not significant)	(significant)	
Lack of Fit	Sec. 1941	id and the rich of	0,9965
(P>0,05)			(not significant)
R-Squared	0,9159	0,9892	0,2515
Aj R-Squared	0,6916	0,9605	0,0852
Coefficient			
AB	0,3405	0,0026	-
AC	0,6335	0,0047	-
BC	0,6334	0,0047	-
A^2BC	0,3845	0,0067	-
AB^2C	0,8493	0,0039	-
ABC^2	0,4909	0,0122	-
Mixtured Model	Linear Mixture	Linear Mixture	Linear Mixture

Data pada tabel 4.4. dapat dilihat bahwa yang memiliki nilai signifikan ada pada respon pengukuran partikel dengan nilai p<0,05 sebesar 0,0072 yang mengikuti model linear. Nilai *lack of fit* bertujuan untuk mengetahui apakah model yang tercantum memiliki ketidaksesuaian dengan data respon⁽²⁷⁾ namun pada ukuran partikel nilai *lack of fit* tidak tercantum. Nilai *r-squared* yang diperoleh sebesar 0,9892. Semakin nilai *r-square* mendekati angka 1 menandakan bahwa data hasil respon mengikuti model.

Hasil uji ANOVA yang tidak menunjukkan model yang signifikan menandakan bahwa respon yang didapatkan tidak dipengaruhi oleh komponen pada desain D-Optimal. Respon % transmitan memiliki rentang hasil antara 99% sampai 100% dengan nilai p<0,05 sebesar 0,1373 yang mengikuti model linear. Nilai r-squared yang diperoleh sebesar 0,9159.

Respon zeta potensial memiliki rentang hasil rata-rata antara -15,7 mV sampai -57,967 mV dengan nilai p<0,05 sebesar 0,2715 yang mengikuti model linear. Nilai *lack of fit* sebesar 0,9965 >0,05 yang artinya model linear signifikan dengan data respon. Nilai *r-squared* yang diperoleh sebesar 0,2515. Semakin nilai *r-squared* menjauhi angka 1 menandakan bahwa data hasil respon tidak mengikuti model.

Tabel 4.5. Kriteria target, batas atas, dan bawah optimasi formula optimal

No	Komponen	Target	Batas Bawah	Batas Atas
1	Capryol 90	In Range	10 %	15 %
2	Tween 80	Minimize	55 %	80 %
3	Propilen Glikol	In Range	10 %	30 %
4	% Transmitan	None	-	-
5	Ukuran Partikel	Minimize	10	21
6	Zeta Potensial	None	-	-

Berdasarkan hasil uji statistic ANOVA respon yang tidak signifikan yaitu % Transmitan dan Zeta Potensial, kolom Target diisi "*none*" karena respon tersebut memiliki nilani yang tidak bermakna antara variabel dependen dan variabel

independen seperti yang ditampilkan pada tabel 4.5. Untuk parameter ukuran partikel diisi *minimize* karena yang diharapkan dari penelitian ini adalah ukuran partikel yang kecil dengan target batas atas 21 nm dan batas bawah 10 nm.

Setelah dilakukan pemasukan kriteria, desain *D-Optimal* akan merekomendasikan formula optimal untuk SNEDDS ekstrak meniran terstandar dengan persentase bahan (v/v%) ditunjukkan pada tabel 4.6 dan dan *desirability* mendekati 1 yang menunjukkan keterpercayaan formula yang dibuat dengan yang diprediksikan.

Surfaktan (%) Surfaktan (%) Partikel (nm)

66,79 23,21 10 10 0,694

Tabel 4.6. Data tabel formula optimal

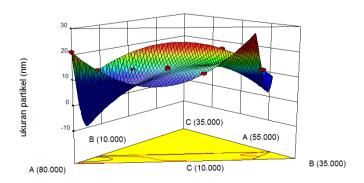
4.2.4. Efek Respon Terhadap Ukuran Partikel

Nilai *coefficient* menunjukkan persamaan antara komponen dengan data respon berdasarkan model, seperti berikut:

$$Y = 21 X_1 + 50,61 X_2 + 2036,71 X_3 + (-106,93) X_1 X_2 + (-2575,68)$$

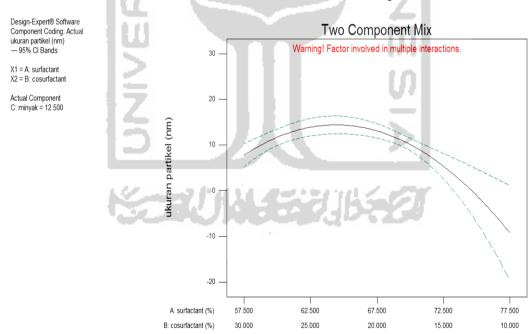
$$X_1 X_3 + (-2745,89) X_2 X_3 + 2939,19 X_1^2 X_2 X_3 + 2943,10 X_1 X_2^2 X_3 + (-7118,2) X_1 X_2 X_3^2(4.1)$$

Keterangan : X_1 = surfaktan; X_2 = kosurfaktan; X_3 = minyak



Gambar 4.2. Grafik 3D ukuran partikel

Pada gambar 4.2. menjelaskan hubungan signifikan antara respon ukuran partikel dengan jumlah persentase bahan surfaktan (A), kosurfaktan (B), dan minyak (C) oleh desain D-Optimal. Interaksi hubungan antara koefisien $X_1X_2X_3$ bersifat signifikan yang ditandai dengan nilai $X_1X_2X_3$ yang positif. Berdasarkan pada nilai koefisien antara komponen dengan data respon, jumlah persentase surfaktan (X_1) hanya sedikit berpengaruh pada kenaikan ukuran partikel ditandai dengan nilai koefisien sebesar +21. Jauh lebih kecil dibandingkan dengan jumlah persentase kosurfaktan (X_2) yaitu +50,61 dan minyak (X_3) yaitu +2036,71. Nilai koefisien X_2X_3 memiliki respon yang terbesar, yakni -2745,89. Nilai ini berarti menunjukkan efek negatif kombinasi kosurfaktan dan minyak pada ukuran partikel sediaan SNEDDS. Maka dapat disimpulkan bahwa semakin besar konsentrasi persentase minyak (X_3) maka akan semakin besar ukuran partikel ditandai dengan nilai koefisien (-7118,2) $X_1X_2X_3^2$ namun sebaliknya semakin besar konsentrasi surfaktan (X_1) maka semakin kecil ukuran partikel.



Gambar 4.3. Representasi Two Component Mixture

Gambar 4.3 menunjukkan representasi dari *two component mixture* yang memaparkan efek dari rasio variasi campuran surfaktan (X_1) dan kosurfaktan (X_2) dengan jumlah konsentrasi fase minyak (X_3) yang konstan yaitu 12,50. Gambar

4.3. membuktikan emulsifikasi fase minyak meningkat dan terjadi penurunan ukuran partikel seiring dengan penambahan jumlah surfaktan.

4.2.5. Verifikasi Formula Optimal

Formula optimal pada penelitian ini adalah formula yang telah dilakukan optimasi dengan beberapa uji respon seperti uji % transmitan, ukuran partikel, dan zeta potensial. Formula optimal yang telah dibuat dalam tiga kali replikasi dan diuji responnya menghasilkan data seperti yang ditunjukkan pada tabel berikut :

Tabel 4.7. Data hasil respon ukuran partikel

Respon	Hasil
Ukuran Partikel	$11,367 \pm 0,450 \text{ nm}$

Daridata tabel diatas didapatkan persen bias yang diperoleh dari nilai prediksi D-Optimal dengan nilai observasi formula optimal seperti yang ditampilkan pada tabel berikut

Tabel 4.8. Nilai bias data hasil prediksi dengan observasi

Respon	Prediksi	Observasi	% bias
Ukuran Partikel	10 nm	11,367 nm	13,67 %

Hasil pengukuran ukuran partikel diatas memiliki persen bias 13,67%. Nilai negatif menandakan bahwa penaksiran model yang terlalu tinggi sedangkan nilai positif mengindikasikan penaksiran model yang terlalu rendah. Hasil persen bias menunjukkan tinggi rendahnya keakuratan hasil dengan model⁽³¹⁾.

4.2.6. Karakterisasi SNEDDS Formula Optimal

Formula karakterisasi SNEDDS merupakan formula yang telah ditambahkan ekstrak meniran terstandar ke dalam campuran komponen minyak, surfaktan dan kosurfaktan. Sedangkan formula verifikasi SNEDDS dalam penelitian ini adalah campuran minyak, surfaktan dan kosurfaktan tanpa penambahan zat aktif. Karakterisasi SNEDDS memiliki beberapa respon yakni persen transmitan, ukuran partikel dan zeta potensial. Tabel 4.9 menunjukkan data respon karakterisasi SNEDDS.

Tabel 4.9. Data Respon Karakterisasi SNEDDS

Respon	Hasil Karakterisasi
Persen Transmitan	99,0845 % ± 0,017
Ukuran Partikel	$12.8 \text{ nm} \pm 0.173$
Zeta Potensial	$-19,63 \text{ mV} \pm 2,236$

4.2.6.1. Persen Transmitan

Formula optimal yang telah direplikasi 3 kali memiliki persen transmitan yang mendekati 100% yaitu sebesar 99,0845% \pm 0,017. Kemampuan Capryol 90 yang tinggi dalam melarutkan meniran dibantu dengan konsentrasi surfaktan yang tinggi yaitu sejumlah 66,79% mampu menstabilkan lapisan antar muka dan menurunkan energi aktifasi dengan baik sehingga menghasilkan larutan yang jernih, transparan dan bebas partikel.

4.2.6.2. Ukuran Partikel

Ukuran partikel rata-rata formula optimal yaitu 12,8 nm \pm 0,173 dimana formula optimal meniran memiliki ukuran partikel kurang dari 200 nm. Sehingga formula optimal sediaan SNEDDS ekstrak meniran terstandar memenuhi syarat sediaan SNEDDS yang baik.

Ukuran partikel pada nanoemulsi merupakan faktor yang krusial pada kemampuan *self-emulsification* karena ukuran partikel menentukan laju pelepasan obat yang demikian pula berpengaruh pada proses absorpsi. Semakin besar jumlah surfaktan maka ukuran diameter partikel yang didapatkan semakin kecil, hal ini disebabkan diameter partikel sangat dipengaruhi oleh konsentrasi surfaktan yang digunakan. Semakin besar konsentrasi surfaktan maka semakin banyak misel yang terbentuk, sehingga ukuran diameter partikel yang dihasilkan menjadi lebih kecil⁽²⁸⁾.

Selain itu, nilai keseimbangan hidrofilik-lipofilik (HLB) surfaktan dan kosurfaktan yang digunakan dalam formulasi juga berpengaruh dalam proses *self-emulsification*. Surfaktan yang memiliki HLB dalam kisaran 12-15 umumnya dianggap memiliki efisiensi yang baik untuk emulsifikasi⁽³²⁾. Tween 80 yang memiliki nilai HLB sebanyak 15 dapat mengurangi tegangan permukaan dengan baik. Tidak hanya surfaktan dan kosurfaktan yang berpengaruh pada ukuran partikel, rantai minyak pada capryol 90 pun ikut menentukan banyaknya miselmisel yang terbentuk, karena surfaktan bekerja dengan berikatan antar gugus hidrofobik dan lipofilik.

4.2.6.3. Zeta Potensial

Hasil karakterisasi dari formula optimal ekstrak meniran yakni -19,63 mV ± 2,236 dimana nilai negatif menunjukkan muatan; adanya muatan negatif diperkirakan karena adanya kandungan asam lemak bebas dalam formulasi. Zeta potensial adalah potensi yang ada antara permukaan droplet dan cairan pendispersi yang akan bervariasi sesuai dengan jarak ion dari permukaan droplet⁽³²⁾. Pentingnya zeta potensial adalah nilainya dapat dikaitkan dengan stabilitas dispersi koloid. Zeta potensial menunjukkan tingkat tolakan antara partikel yang berdekatan dan bermuatan sama dalam dispersi⁽¹⁰⁾.

Nilai zeta potensial yang besar pada droplet atau tetesan akan menciptakan kekuatan repulsif elektrostatik di antara tetesan, yang demikian memberikan stabilitas dispersi untuk mencegah koalesensi dari tetesan⁽³³⁾. Beberapa literatur

menyebutkan nilai zeta potensial yang stabil yaitu \pm 30 mV. Namun, minimum zeta potensial yang dapat diterima yakni \pm 20 mV⁽³⁴⁾.

Muatan permukaan pada partikel dan *binding type* antara obat dan nanopartikel adalah parameter penting untuk menentukan laju desorpsi obat pada nanopartikel dan efisiensi *drug loading*. Muatan positif dan muatan negatif diketahui dapat meningkatkan penghantaran liposom ke sel. Namun, pada beberapa kasus, muatan positif diklaim meningkatkan toksisitas. Pada perbandingan muatan positif dan muatan negatif, muatan negatif menunjukkan *entrapment* obat yang lebih rendah tapi nanopartikel bermuatan negatif dapat keluar dari darah lebih lambat dan bertahan di aliran darah lebih lama⁽³⁴⁾.

Hasil pada penelitian ini termasuk sediaan SNEDDS yang stabil karena pada penelitian sebelumnya, zeta potensial ditentukan setelah pengenceran 50 kali dari formula optimal Nistatin-SNEDDS terpilih dengan menggunakan *aqua bidestilata*. Hasilnya menunjukkan bahwa formulasi optimal yang bermuatan negatif, dengan nilai zeta potensial mulai dari -15,3 sampai -23,9 mV, dan menunjukkan sistem yang stabil. Gaya repulsi elektrostatik antara droplet bermuatan negatif dapat menghindarkan dari koalesensi pada nanoemulsi⁽¹⁴⁾. Oleh karena itu, formula optimal SNEDDS ekstrak meniran dapat dikatakan stabil.



BAB V

KESIMPULAN DAN SARAN

5.1. Kesimpulan

Optimasi formula sediaan SNEDDS ekstrak meniran terstandar menggunakan desain *D-Optimal* dengan persen komposisi Capryol 90 sebanyak 10%, tween 80 sebanyak 66,79 %, dan PG sebanyak 23,208 %. Formula optimal sediaan SNEDDS esktrak meniran terstandar memenuhi syarat hasil karakterisasi sediaan SNEDDS ekstrak meniran terstandar yang baik diantaranya adalah pada % transmitan sebesar 99,0845% \pm 0,017, ukuran partikel sebesar 12,8 nm \pm 0,173, dan zeta potensial sebesar -19,63 mV \pm 2,236. Hasil formula optimasi dapat dikatakan baik karena telah memenuhi syarat sediaan SNEDDS yang baik.

5.2. Saran

Pada penelitian ini belum diketahui kadar obat dalam sediaan SNEDDS, bagaimana bioavailibilitas obat dalam tubuh dan bagaimana laju disolusi obat dalam tubuh, sehingga diharapkan perlu dilakukan uji penetapan kadar, uji bioavailibiltas dan uji disolusi sediaan SNEDDS ekstrak meniran terstandar di penelitian selanjutnya.

Daftar Pustaka

- 1. Dewoto HR. Pengembangan obat tradisional Indonesia menjadi fitofarmaka. *Maj Kedokt Indones*. 2007;57(7):205–11.
- 2. Megraj, Khandelwal VInoth Kumar KR, R Balaraman KM. Biological Activities of some Indian medicinal plants. *J Adv Pharm Edu Res.* 2011; 1:12-44 p.
- 3. Elfahmi, Batterman S, Koulman A, Hackl T, Bos R, Kayser O. Lignans from cell suspension cultures of Phyllanthus niruri, an Indonesian medicinal plant. *J Nat Prod.* 2006;69(1):55–8.
- 4. Jain AK, Thanki K, Jain S. Novel self-nanoemulsifying formulation of quercetin: Implications of pro-oxidant activity on the anticancer efficacy. Nanomedicine Nanotechnology, *Biol Med*. 2014;1–11.
- 5. Aldi Y, Novelin F. Beberapa Subfraksi Herba Meniran (*Phyllanthus niruri Linn.*) terhadap aktivitas dan kapasitas fagositosis makfofag. *Scientia*. 2015;5(2):92–6.
- 6. Bagalkotkar G, Sagineedu SR, Saad MS, Stanslas J. Phytochemicals from *Phyllanthus niruri Linn*. and their pharmacological properties: A review. *J Pharm Pharmacol*. 2006;58(Burkill 1996):1559–70.
- 7. Couto AG, Kassuya CAL, Calixto JB, Petrovick PR. Anti-inflammatory, antiallodynic effects and quantitative analysis of gallic acid in spray dried powders from *Phyllanthus niruri* leaves, stems, roots and whole plant. *Brazilian J Pharmacogn*. 2013;23(1):124–31.
- 8. Porto CRC, Soares LAL, Souza TP, Petrovick PR, Lyra IL, Araújo Júnior RF, et al. Anti-infl ammatory and antinociceptive activities of *Phyllanthus niruri* spray-dried standardized extract. *Brazilian J Pharmacogn*. 2013;23(1):138–44.
- 9. Junieva PN. Pengaruh pemberian ekstrak meniran (*Phyllanthus sp.*) terhadap gambaran mikroskopik paru tikus wistar yang diinduksi karbon tetraklorida. *Artikel Karya Tulis Ilmiah*. Fakultas Kedokteran Universitas Diponegoro, Semarang, 2006;1–14.

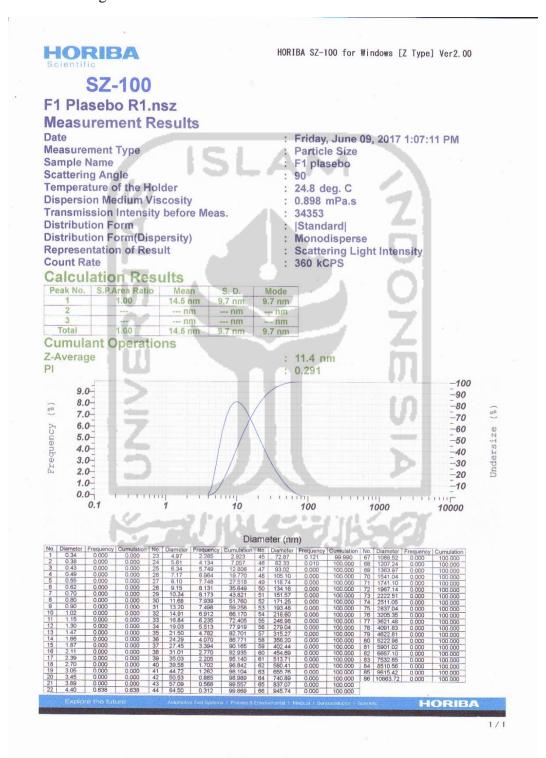
- 10. Parmar K, Patel J, Sheth N. Self nano-emulsifying drug delivery system for Embelin: Design, characterization and in-vitro studies. *Asian J Pharm Sci.* 2015;10(5):396–404.
- 11. Dash RN, Mohammed H, Humaira T, Ramesh D. Design, optimization and evaluation of glipizide solid self-nanoemulsifying drug delivery for enhanced solubility and dissolution. *Saudi Pharm J.* 2015;23(5):528–40.
- 12. Inugala S, Eedara BB, Sunkavalli S, Dhurke R, Kandadi P, Jukanti R, et al. Solid self-nanoemulsifying drug delivery system (S-SNEDDS) of darunavir for improved dissolution and oral bioavailability: In vitro and in vivo evaluation. *Eur J Pharm Sci* [Internet]. 2015;74:1–10. Available from: http://dx.doi.org/10.1016/j.ejps.2015.03.024
- 13. Senapati PC, Sahoo SK, Sahu AN. Mixed surfactant based (SNEDDS) self-nanoemulsifying drug delivery system presenting efavirenz for enhancement of oral bioavailability. *Biomed Pharmacother*. 2016;80:42–51.
- 14. Kassem AA, Mohsen AM, Ahmed RS, Essam TM. Self-nanoemulsifying drug delivery system (SNEDDS) with enhanced solubilization of nystatin for treatment of oral candidiasis: Design, optimization, in vitro and in vivo evaluation. *J Mol Liq.* 2016;218:219–32.
- 15. Debnath, S., Satayanarayana, Kumar, G.V. Nanoemulsion: A Method to improve the solubility of lipophilic drugs. *Pharmanest*. 2011;2(2):72-76.
- 16. Singh G., Pai R.S. Trans-resveratrol self-nano-emulsifying drug delivery system (SNEDDS) with enhanced bioavailability potential: optimization, pharmacokinetics and in situ single pass intestinal perfusion (SPIP) studies. *Drug Delivery*. 2015: 22(4): 522-530
- 17. Gutierrez, J.M., et all. Nano-emulsions: New applications and optimization of their preparation. *Current Opinion in Colloid & Interface Science*. 2008;13(02):245-251
- 18. Borhan FP, Salwa S, Gani A, Shamsuddin R. The use of D-Optimal Mixture Design in optimising Okara soap formulation for stratum corneum application. *The Scientific World J.* 2014;2014.

- 19. Buxton R. Design Expert 7. In America: Math Learning & Support Centre. 2007: 1-10
- Kamble MS, Borwandkar VG, Mane SS, Mane OR, Aute PP, Pravin D. Formulation and evaluation of lipid based nanoemulsion of Glimepiride using self- emulsifying Technology. *Indo American Journal of Pharm Research*. 2012;2(9):1011–25.
- 21. Ahmed O, Ahmed T, Ahmed OAA, Badr-eldin SM, Tawfik MK, Ahmed TA, et al. Design and optimization of self-nanoemulsifying delivery system to enhance Quercetin hepatoprotective activity in Paracetamol-Induced Hepatotoxicity. *J Pharm Sci.* 2014;103:602–612
- 22. Rowe R., Sheskey P., Quinn M. Handbook of pharmaceutical excipients. America: lexi comp: *american pharmaceutical association*. 2009: 204, 418, 494, 498, 545, 624, 685
- 23. Anonim. Farmakope Indonesia III. Jakarta: Departemen Kesehatan Republik Indonesia, 1979; 504
- 24. Quan D., Xy G. and Wu X., 2007, Studies on Preparationand Absolute Bioavailability of a Self-Emulsifying System Containing Puerarin, *Chem Pharm. Bull*, 55(5), 800-803
- 25. Zuhra S. Optimasi formula sediaan SNEDDS (Self-Nanoemulsifying Drug Delivery System) dari ekstrak kloroform daun salam (*Syzygium polyanthum*(*wight*)*walp.*) dengan *Virgin Coconut Oil* sebagai minyak pembawa [Skripsi]. Surakarta: Universitas Sebelas Maret; 2016. p.33
- 26. Anonim. Gattefosse: labrafac lipophile wl 1349. https://www.gattefosse.com/labrafac-lipophile-wl-1349. Diakses pada tanggal 19 Juli, 2017.
- 27. Avachat AM, Patel VG. Self nanoemulsifying drug delivery system of stabilized ellagic acid–phospholipid complex with improved dissolution and permeability. *Saudi Pharm J.* 2015;23(3):276–89.
- 28. Kamble RN, Mehta PP, Kumar A. Efavirenz self-nano-emulsifying drug delivery system: in vitro and in vivo evaluation. *AAPS PharmSciTech*. 2016;17(5):1240–7.

- 29. Basalious EB, Shawky N, Badr-eldin SM. SNEDDS containing bioenhancers for improvement of dissolution and oral absorption of lacidipine . I: Development and optimization. *Int J Pharm.* 2010;391(1–2):203–11.
- 30. Maria A, Villar S, Clares B, Cristina A, Campmany C, Aróztegui M, et al. Design and optimization of self-nanoemulsifying drug delivery systems (SNEDDS) for enhanced dissolution of gemfibrozil. *Int J Pharm*. 2012;431(1–2):161–75.
- 31. Hadi Y, Wahyudi S. Aplikasi metode objective matrix dan response surface methodology. *Jemis*. 2014;2(1):26–33.
- 32. Qureshi M.J., Mallikarjun C., Kian Wg. Enhancement of solubility and therapeutic potential of poorly soluble lovastatin by smedds formulation adsorbed on directly compressed spray dried magnesium aluminometasilicate liquid loadable tablets: a study in diet induced hyperlipidemic rabbits. *Asian Journal of Advanced Pharmacy Education & Research*, 2015: 10: 51
- 33. Masoud E, Ahmad M, Elmarzugi N, et al. A novel Swietenia macrophylla oil self-nanoemulsifying system: development and evaluation. *Int J Pharm Pharm Sci* 2013;Supp. 5(3):639-644.
- Honary, S, Zahir F. Effect of Zeta Potential on the Properties of Nano-Drug Delivery System A Review (Part 2). Trophical J of Pharm Res. 2013; 12(2): 265

Lampiran 1. Data Hasil Verifikasi Formula Optimal

1. Hasil Pengukuran Ukuran Partikel



SZ-100

F1 Plasebo R2.nsz

Measurement Results

Date Measurement Type

Sample Name

Scattering Angle Temperature of the Holder

Dispersion Medium Viscosity Transmission Intensity before Meas.

Distribution Form
Distribution Form(Dispersity)

Representation of Result

Count Rate

: Friday, June 09, 2017 1:04:38 PM

Particle Size

F1 plasebo

90

: 25.0 deg. C

0.896 mPa.s

34353

|Standard|

Monodisperse Scattering Light Intensity

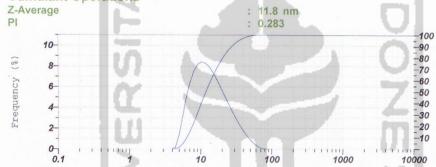
666 kCPS

Calculation Results

Peak No.	S.P.Area Ratio	Mean	S. D.	Mode
1	1.00	14.9 nm	9.4 nm	9.7 nm
2		nm	nm	nm
3		nm	nm	nm
Total	1.00	14.9 nm	9.4 nm	9.7 nm







Diameter (nm)

No.	Diameter	Frequency	Cumulation												
1	0.34	0.000	0.000	23	4.97	1.327	1.492	45	72.87	0.046	99.999	67	1068.52	0.000	100,000
2	0.38	0.000	0.000	24	5.61	3.162	4.654	46	82.33	0.001	100,000	68	1207.24	0.000	100.000
3	0.43	0.000	0.000	25	6.34	4.988	9.642	47	93.02	0.000	100.000	69	1363.97	0.000	100.000
4	0.49	0.000	0.000	26	7.17	6.484	16.126	48	105.10	0.000	100.000	70	1541.04	0.000	100.000
5	0.55	0.000	0.000	27	8.10	7.543	23.669	49	118,74	0.000	100,000	71	1741.10	0.000	100.000
6	0.62	0.000	0.000	28	9.15	8.166	31.835	50	134.16	0.000	100,000	72	1967.14	0.000	100,000
7	0.70	0.000	0.000	29	10.34	8.396	40.232	51	151.57	0.000	100.000	73	2222.51	0.000	100,000
8	08.0	0.000	0.000	30	11.68	8.300	48.531	52	171.25	0.000	100.000	74	2511.05	0.000	100.000
9	0.90	0.000	0.000	31	13.20	7.946	56.478	53	193.48	0.000	100.000	75	2837.04	0.000	100,000
10	1.02	0.000	0.000	32	14.91	7.403	63.881	54	218.60	0.000	100,000	76	3205.35	0.000	100,000
11	1.15	0.000	0.000	33	16.84	6.733	70.614	55	246.98	0.000	100.000	77	3621.48	0.000	100.000
12	1.30	0.000	0.000	34	19.03	5.988	76.602	56	279.04	0.000	100.000	78	4091.63	_ 0.000	100.000
13	1.47	0.000	0.000	35	21.50	5.212	81.815	57	315.27	0.000	100.000	79	4622.81	0.000	100,000
14	1.66	0.000	0.000	36	24.29	4.439	86.254	58	356.20	0.000	100.000	80	5222.96	0.000	100.000
15	1.87	0.000	0.000	37	27.45	3.695	89.949	59	402.44	0.000	100.000	81	5901.02	0.000	100.000
16	2.11	0.000	0.000	38	31.01	2.998	92.947	60	454.69	0.000	100.000	82	6667.10	0.000	100.000
17	2.39	0.000	0.000	39	35.03	2.360	95.307	61	513.71	0.000	100.000	83	7532.65	0.000	100.000
18	2.70	0.000	0.000	40	39.58	1.788	97.095	62	580.41	0.000	100,000	84	8510.56	0.000	100,000
19	3.05	0.000	0.000	41	44.72	1.286	98.381	63	655.76	0.000	100.000	85	9615.42	0.000	100.000
20	3.45	0.000	0.000	42	50.53	0.854	99.235	64	740.89	0.000	100.000	86	10863.72	0.000	100.000
21	3.89	0.000	0.000	43	57.09	0.497	99.732	65	837.07	0.000	100,000				
22	4 40	0.165	0.165	da	64.50	0.221	00 054	66	045.74	0.000	100,000				

HORIBA SZ-100 for Windows [Z Type] Ver2.00

: Friday, June 09, 2017 1:06:41 PM

SZ-100

F1 Plasebo.nsz

Measurement Results

Date

Measurement Type : Particle Size Sample Name : F1 plasebo

Scattering Angle 90

Temperature of the Holder : 25.0 deg. C **Dispersion Medium Viscosity** 0.896 mPa.s

Transmission Intensity before Meas. 34353

Distribution Form Distribution Form(Dispersity) |Standard|

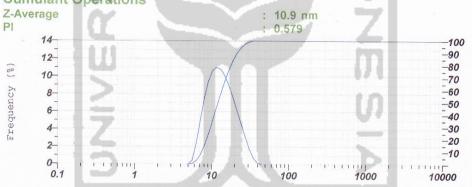
Monodisperse Scattering Light Intensity Representation of Result 365 kCPS

Count Rate

Calculation Results

Peak No.	S.P.Area Ratio	Mean	S. D.	Mode
1	1.00	13.5 nm	5.7 nm	11.0 nm
2		nm	nm	nm
3	Marin	nm	nm	nm
Total	1.00	13.5 nm	5.7 nm	11.0 nm

Cumulant Operations



Diameter (nm)

			1.00			40.00	Dia	11116	etel (IIII	1)	100				
No.	Diameter	Frequency			Diameter	Frequency	Cumulation	No.	Diameter	Frequency	Cumulation	No.	Diameter	Frequency	Cumulation
1	0.34	0.000	0.000	23	4.97	0.000	0.000	45	72.87	0.000	100.000	67	1068.52	0.000	100.000
2	0.38	0.000	0.000	24	5.61	0.416	0.416	46	82.33	0.000	100,000	68	1207.24	0.000	100.000
3	0.43	0.000	0.000	25	6.34	2.323	2.740	47	93.02	0.000	100.000	69	1363.97	0.000	100.000
4	0.49	0.000	0.000	26	7.17	5.041	7.780	48	105.10	0.000	100.000	70	1541.04	0.000	100,000
5	0.55	0.000	0.000	27	8.10	7.567	15,348	49	118.74	0.000	100.000	71	1741.10	0.000	100.000
6	0.62	0.000	0.000	28	9.15	9.458	24.806	50	134.16	0.000	100.000	72	1967.14	0.000	100.000
7	0.70	0.000	0.000	29	10.34	10.592	35.398	51	151.57	0.000	100.000	73	2222.51	0.000	100,000
8	0.80	0.000	0.000	30	11.68	11.000	46.398	52	171.25	0.000	100,000	74	2511.05	0.000	100.000
9	0.90	0.000	0.000	31	13.20	10.779	57.176	53	193.48	0.000	100.000	75	2837.04	0.000	100.000
10	1.02	0.000	0.000	32	14.91	10.053	67.229	54	218.60	0.000	100,000	76	3205.35	0.000	100.000
11	1.15	0.000	0.000	33	16.84	8.950	76.179	55	246.98	0.000	100.000	77	3621.48	0.000	100.000
12	1.30	0.000	0.000	34	19.03	7.594	83.773	56	279.04	0.000	100.000	78	4091.63	0.000	100.000
13	1.47	0.000	0.000	35	21.50	6.096	89.869	57	315.27	0.000	100.000	79	4622.81	0.000	100.000
14	1.66	0.000	0.000	36	24.29	4.554	94.424	58	356.20	0.000	100.000	80	5222.96	0.000	
15	1.87	0.000	0.000	37	27.45	3.063	97.487	59	402.44	0.000	100.000	81	5901.02	0.000	100.000
16	2.11	0.000	0.000	38	31.01	1.723	99.210	60	454.69	0.000	100.000	82	6667.10	0.000	100.000
17	2.39	0.000	0.000	39	35.03	0.675	99.885	61	513.71	0.000	100.000	83	7532.65		100.000
18	2.70	0.000	0.000	40	39.58	0.115	100.000	62	580.41	0.000	100.000	84	8510.56	0.000	100.000
19	3.05	0.000	0.000	41	44.72	0.000	100.000	63	655.76	0.000	100.000	85	9615.42	0.000	100.000
20	3,45	0.000	0.000	42	50.53	0.000	100.000	64	740.89	0.000	100.000	86		0.000	100.000
21	3.89	0.000	0.000	43	57.09	0.000	100.000	65	837.07	0.000	100.000	90	10863.72	0.000	100.000
22	4 40	0.000	0.000	44	64.50	0.000	100.000	66	045.74	0.000	100.000				

HORIBA

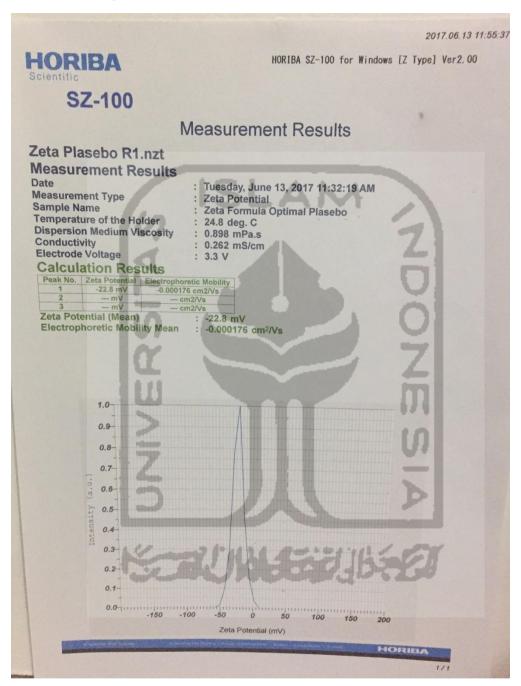
Undersize

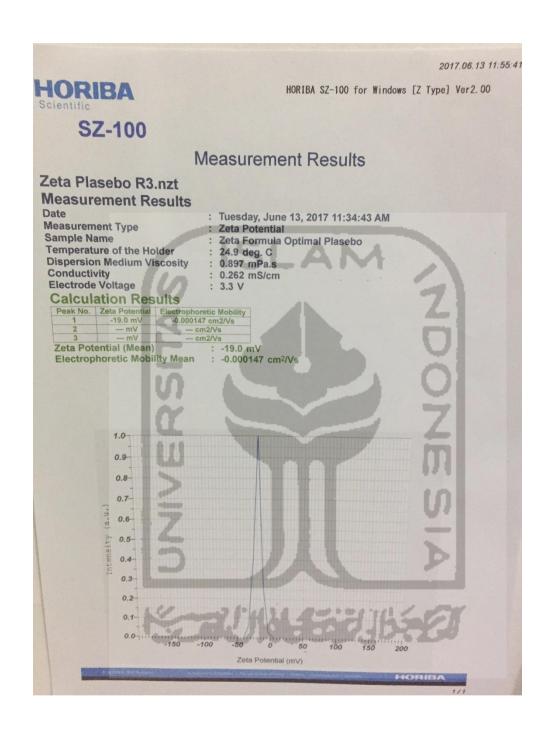
Tabel Hasil Pengukuran Ukuran Partikel

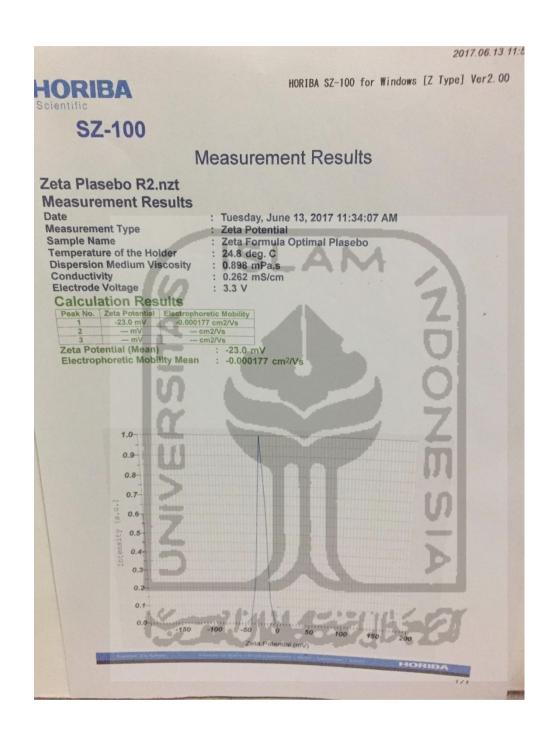
Replikasi	nm
1	11,4
2	11,8
3	10,9
Rata-rata	11,367
12	/ Z
S	
la E	Z Z
12	TO IT

March Charles Control of the Control

2. Hasil Pengukuran Zeta Potensial







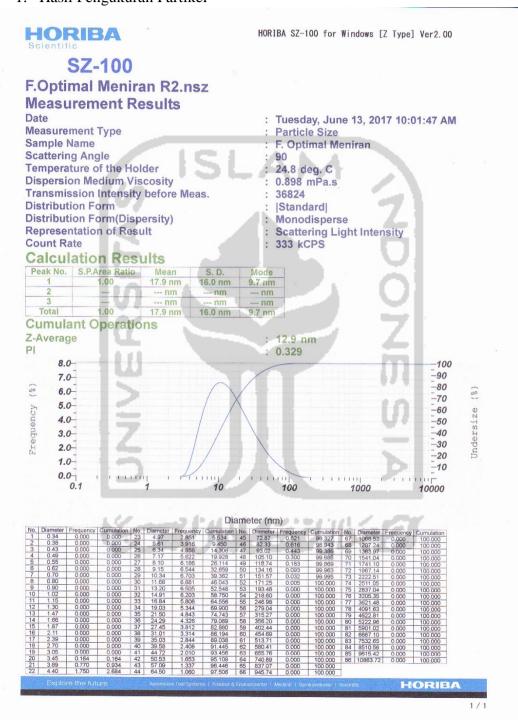
Tabel Hasil Pengukuran Zeta Potensial

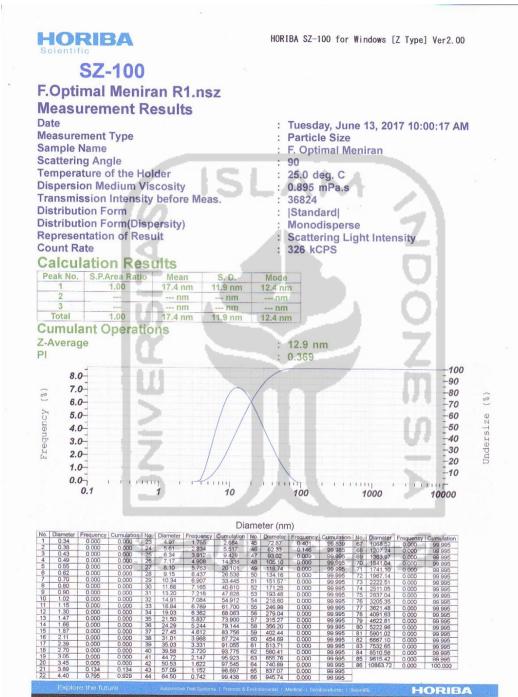
Replikasi	mV
1	-19,0
2	-22,8
3	-23
Rata-rata	-21,6



Lampiran 2. Data Hasil Karakterisasi Formula Optimal

1. Hasil Pengukuran Partikel





SZ-100

F.Optimal Meniran.nsz **Measurement Results**

Date

Measurement Type

Sample Name

Scattering Angle Temperature of the Holder

Dispersion Medium Viscosity
Transmission Intensity before Meas.

Distribution Form

Distribution Form(Dispersity)

Representation of Result

Count Rate

: Tuesday, June 13, 2017 9:57:48 AM

Particle Size

: F. Optimal Meniran

: 90

: 24.8 deg. C

: 0.899 mPa.s

36824

|Standard|

Monodisperse

: Scattering Light Intensity : 302 kCPS

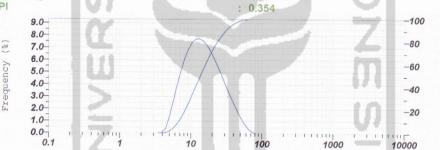
Calculation Results

Peak No.	S.P.Area Ratio	Mean	S. D.	Mode
1	1.00	16.6 nm	10.4 nm	12.4 nm
2	***	nm	nm	nm
3		nm	nm	nm
Total	1.00	16.6 nm	10.4 nm	12.4 nm

Cumulant Operations



: 12.6 nm



Diameter (nm)

										./					
No.	Diameter		Cumulation	No.	Diameter	Frequency		No.	Diameter	Frequency	Cumulation	No.	Diameter	Frequency	Cumulation
1	0.34	0.000	0.000	23	4.97	1.284	1.662	45	72.87	0.092	100.000	67	1068.52	0.000	100.000
2	0.38	0.000	0.000	24	5.61	2.511	4.172	46	82.33	0.000	100.000	68	1207.24	0.000	100,000
	0.43	0.000	0.000	25	6.34	3.792	7.965	47	93.02	0.000	100.000	69	1363.97	0.000	100.000
4	0.49	0.000	0.000	26	7.17	4.988	12.953	48	105.10	0.000	100.000	70	1541.04	0.000	100.000
5	0.55	0.000	0.000	27	8.10	6.013	18.966	49	118.74	0.000	100.000	71	1741.10	0.000	100.000
7	0.62	0.000	0.000	28	9.15	6.814	25.780	50	134.16	0.000	100.000	72	1967.14	0.000	100,000
	0.70	0.000	0.000	29	10.34	7.366	33.147	51	151.57	0.000	100.000	73	2222.51	0.000	100.000
8	0.80	0.000	0.000	30	11.68	7.663	40.810	52	171.25	0.000	100.000	74	2511.05	0.000	100.000
	0.90	0.000	0.000	31	13.20	7.717	48.527	53	193.48	0.000	100.000	75	2837.04	0.000	100,000
10	1.02	0.000	0.000	32	14.91	7.550	56,077	54	218.60	0.000	100,000	76	3205.35	0.000	100,000
11	1.15	0.000	0.000	33	16.84	7.196	63.273	55	246.98	0.000	100.000	77	3621.48	0.000	100.000
12	1.30	0.000	0.000	34	19.03	6.692	69.965	56	279.04	0.000	100.000	78	4091.63	0.000	100.000
13	1.47	0.000	0.000	35	21.50	6.076	76.041	57	315.27	0.000	100.000	79	4622.81	0.000	100.000
14	1.66	0.000	0.000	36	24.29	5.385	81.426	58	356.20	0.000	100.000	80	5222.96	0.000	100.000
15	1.87	0.000	0.000	37	27.45	4.654	86.080	59	402.44	0.000	100.000	81	5901.02	0.000	100.000
16	2.11	0.000	0.000	38	31.01	3.913	89.993	60	454.69	0.000	100.000	82	6667.10	0.000	100.000
17	2.39	0.000	0.000	39	35.03	3.186	93,179	61	513.71	0.000	100.000	83	7532.65	0.000	100.000
18	2.70	0.000	0.000	40	39.58	2.492	95,671	62	580.41	0.000	100.000	84	8510.56	0.000	100,000
19	3.05	0.000	0.000	41	44.72	1.848	97.519	63	655.76	0.000	100.000	85	9615.42	0.000	100.000
20	3.45	0.000	0.000	42	50.53	1.267	98.786	64	740.89	0.000	100.000	86	10863.72	0.000	100.000
21	3.89	0.031	0.031	43	57.09	0.763	99.549	65	837.07	0.000	100.000				
22	4.40	0.347	0.378	44	64.50	0.359	99,908	66	945.74	0.000	100,000				

Tabel Hasil Pengukuran Ukuran Partikel

Replikasi		nm
1		12,9
2		12,9
3	ISLAM	12,6
Rata-rata		12,8
12		O.
i.		2
T.		Z
		171
Ī		21
2		D
100	9 f 4 54 4 55 5 1 1 C	45X

2. Hasil Pengukuran Zeta Potensial

2017.06.13 11:55:45

HORIBA SZ-100 for Windows [Z Type] Ver2.00

HORIBA

SZ-100

Measurement Results

Zeta F. Optomal R1.nzt **Measurement Results**

: Tuesday, June 13, 2017 11:43:53 AM : Zeta Potential Date Measurement Type

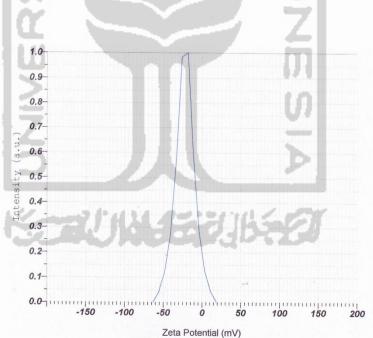
Zeta Formula Optimal Meniran

Sample Name
Temperature of the Holder
Dispersion Medium Viscosity : 24.9 deg. C : 0.897 mPa.s Conductivity 0.133 mS/cm

: 0.133 : 3.4 V Electrode Voltage

Calculation Results

Zeta Potential (Mean) : -22.2 mV **Electrophoretic Mobility Mean** : -0.000172 cm²/Vs



2017.06.13 11:55:53



HORIBA SZ-100 for Windows [Z Type] Ver2.00

Measurement Results

Zeta F. Optomal R3.nzt **Measurement Results**

SZ-100

Date

Measurement Type

Sample Name

: 3.4 V

Tuesday, June 13, 2017 11:45:23 AM Zeta Potential Zeta Formula Optimal Meniran 24.9 deg. C 0.897 mPa.s Temperature of the Holder
Dispersion Medium Viscosity
Conductivity 0.133 mS/cm

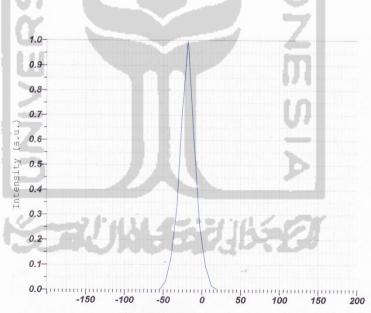
Electrode Voltage

Calculation Results

Peak No.	Zeta Potential	Electrophoretic Mobility
1	-18.6 mV	-0.000144 cm2/Vs
2	mV	cm2/Vs
3	mV	cm2/Vs

Zeta Potential (Mean)
Electrophoretic Mobility Mean : -18.6 mV : -0.000144 cm²/Vs





Zeta Potential (mV)

2017.06.13 11:55:49



SZ-100

Measurement Results

HORIBA SZ-100 for Windows [Z Type] Ver2.00

Zeta F. Optomal R2.nzt **Measurement Results**

Date

Measurement Type

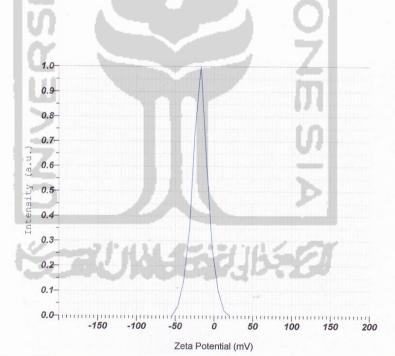
Sample Name

Tuesday, June 13, 2017 11:44:11 AM Zeta Potential Zeta Formula Optimal Meniran 24.8 deg. C 0.898 mPa.s 0.133 mS/cm Temperature of the Holder
Dispersion Medium Viscosity
Conductivity : 3.4 V

Electrode Voltage Calculation Results

Peak No.	Zeta Potential	Electrophoretic Mobility
1	-18.1 mV	-0.000140 cm2/Vs
2	mV	cm2/Vs
3	mV	cm2/Vs

Zeta Potential (Mean)
Electrophoretic Mobility Mean : -18.1 mV : -0.000140 cm²/Vs



Tabel Hasil Pengukuran Zeta Potensial

Replikasi	mV
1	-18,6
2	-22,2
3	-18,1
Rata-rata	-19,63

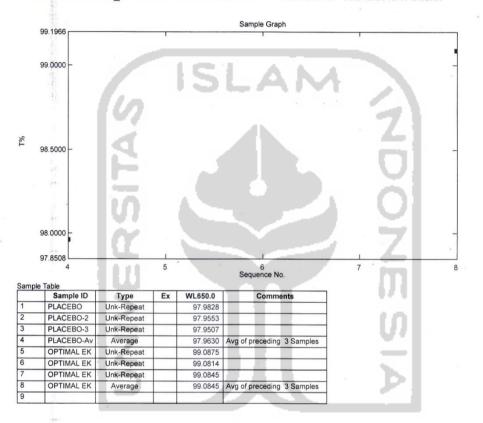


3. Tabel Pengukuran % Transmitan Formula Verifikasi dan Karakterisasi SNEDDS

Sample Table Report

08/08/2017 02:26:00 PM

File Name: C:\NISA_MENIRAN 13613170\DATA FIX FORMULA OPTIMAL\DATA FIX.unk





Page 1 / 1

Placebo: formula verifikasi

Optimal: formula karakterisasi

Lampiran 3. Perhitungan Perbedaan Prediksi dengan Percobaan

Tabel Perbandingan prediksi respon design expert dengan hasil percobaan

Respon	Prediksi Design Expert	Hasil Percobaan	% Bias
Ukuran Partikel	10 nm	11,367 ± 1,367 Nm	13,67 %

Rumus Perhitungan

% bias =
$$\frac{Percobaan-Prediksi}{Prediksi} \times 100 \%$$

Contoh Perhitungan:

Ukuran Partikel

% bias =
$$\frac{11,367 - 10}{10} \times 100 \%$$

= 13,67 %



Lampiran 4. Certificate of Analysis Ekstrak Meniran Terstandar



PRODUCT SPECIFICATION

Product Name : Meniran
Botanical Name : Phylianthus niruri L.
Part of Used : Herbs

Product Number : 2049J36N Production Number : JP 118.01.00 Extract Form : Dried Powder

Extract Form : Dried Pow Extraction Solvent : Water Purification Solvent : -

Composition - Phyllanthus niruri L extract

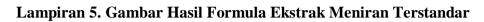
- Maltodextrin
- Silicon Dioxide
- Potassium Sorbate
- Indonesia

Country of Origin : Indonesia Shelf life : 2 years Packaging : Plastic bag

Storage conditions : Keep in dry place, temperature below 25°C ± 2°C, in a well-closed container

Parameter	Specification	Test Method
Physical Description	Light brown to dark brown powder with characteristic odor and bitter taste	Organoleptic
Loss on Drying	NMT 8.0 %	Moisture Analyzer
Total Ash	Informative	Furnace
pH (5 % in water , 25°C)	Informative	pH Meter
Solubility in water	Informative	Internal
Identification	Positive	TLC
Heavy metal		101
- Lead	NMT 5 ppm	AAS
- Arsenic	NMT 5 ppm	AAS
- Cadmium	NMT 0.3 ppm	AAS
Microbial Limits		
- Total Plate Count	NMT 10° CFU/g	USP
- Yeast and Mold	NMT 10 ³ CFU/g	USP
- Escherichia coli	Negative/10 g	USP
- Salmonella	Negative/10 g	USP
- Pseudomonas aeruginosa	Negative/10 g	USP
- Staphylococcus aureus	Negative/10 g	USP

This information is presented in belief that it is accurate and relable; however, no warranty either expressed or implied and no freedom from lability from patents, trademarks, or other limitations should be arterned. Any data instell are assertanced only and are not to be considered as quarantees expressed or implied, or as a condition of sale. Specifications are subject to change without notice.





Lampiran 6. Certificate of Analysis Capryol 90

REVIEWED By Mahanie at 2:20 pm, Sep 17, 2015

	: CAPRYOL 90			
Item N°	: 3254BFE			
Batch Nº	: 154293 🗸			
Manufacturing date	: 07.2015			
Expiry date	:07.2018 ✓			
Specification N°	: 3254/6	- 6	A 4	
	1351	Customer re		
		Delivery No	: 80171634	
Analysis date	: 07.2015	Denvery In	. 60171634	
Inspection lot	: 40000086757		1	
	. 4000000707			
CHEMICAL DEFINITION :				
Propylene glycol monocaprylat	te (type II) NF.			
		-		
Characteristic		Method	Specification	Result
APPEARANCE	AN	MA0193	Oily liquid	Conforms
ODOUR		MA0170	Faint	Conforms
COLOUR (Gardner Scale)		MA0214	<= 1.0	< 0.1
SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (D	20/4)	MA0005	0.935 to 0.955	0.944
ACID VALUE		MA0008	< = 1.00 mgKOH/g	0.21
SAPONIFICATION VALUE		MA0172		279
ODINE VALUE		MA0092	< = 1.0 gl2/100g	< = 1.0*
PEROXIDE VALUE		MA0010	< = 6.0 meq02/kg	0.1
REE PROPYLENE GLYCOL CON	TENT	MA0006	<= 1.5 %	1.0
MONOESTERS CONTENT		MA0006		93.4
		MA0006	< = 10.0 %	5.6
			> = 90.0 %	99.4
CAPRYLIC ACID (C8)		MA0002		
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10)		MA0002	< = 3.0 %	0.1
DIESTERS CONTENT CAPRYLIG ACID (CB) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12)		MA0002 MA0002	< = 3.0 % < = 3.0 %	0.1 < 0.1
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) .AURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14)		MA0002 MA0002 MA0002	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 %	0.1 < 0.1 < 0.1
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) PALMITIC ACID (C16)		MA0002 MA0002 MA0002 MA0002	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 % < = 1.0 %	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) PALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES		MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0009	< = 3.0 % <= 3.0 % <= 3.0 % <= 1.0 % <= 30 ppm NaOH	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) PALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT		MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0009 MA0007	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 % < = 1.0 % < = 30 ppm NaOH < = 1.00 %	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1
CAPRYLIC ACID (CB) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) FALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT		MA0002 MA0002 MA0002 MA0009 MA0007 MA0028	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 % < = 1.0 % < = 30 ppm NaOH < = 1.00 % < = 0.1 %	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1 0.03 <= 0.1*
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12) AVRISTIC ACID (C14) CALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES VATER CONTENT OTAL ASHES CONTENT IEAVY METALS CONTENT (Pb)		MA0002 MA0002 MA0002 MA0009 MA0007 MA0028 MA0032	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 % < = 1.0 % < = 30 ppm NaOH < = 1.00 % < = 0.1 % < 10 ppm	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1 0.03 <= 0.1* Conforms *
CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) PALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES		MA0002 MA0002 MA0002 MA0009 MA0007 MA0028	< = 3.0 % <= 3.0 % <= 3.0 % <= 3.0 % <= 30 ppm NaOH <= 1.00 % <= 0.1 % <10 ppm <3 ppm	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1 0.03 <= 0.1* Conforms *
CAPRYLIC ACID (CB) CAPRIC ACID (C10) AURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) PALMITIC ACID (C16) ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT OTAL ASHES CONTENT HEAVY METALS CONTENT (Pb) ARSENIC CONTENT		MA0002 MA0002 MA0002 MA0009 MA0007 MA0028 MA0032 MA0323	< = 3.0 % < = 3.0 % < = 3.0 % < = 1.0 % < = 30 ppm NaOH < = 1.00 % < = 0.1 % < 10 ppm	0.1 < 0.1 < 0.1 < 0.1 < 1 0.03 <= 0.1* Conforms *

Page: 1 / 2
GATTEFOSSE SAS: 36 chamin de Genes - CS 70070 - 69804 SAINT-PRIEST Cedex - France - Tét. + 33 4 72 22 98 00 - Tr' "copie : + 33 4 78 90 45 67
SAS su cepital de 4 850 000 Euros - R.C.S. Lyon 8 389 586 900 - N° d'identité CEE FR 49 388 566 900

REVIEWED

Lampirann 7. Certificate of Analysis Labrasol

		TEFOS	-alm-ta	
autorius pare	Certific	ate of A	inalysis	
roduct name	:LABRASOL	¥		
tem Nº	: 3074BFE			
Batch Nº	: 153313 🗸			
Annufacturing date	: 05.2015			
xpiry date	: 05.2018			
Specification No	: 3074/5			
	ISL	Customer ref Customer co Delivery N°		SAKTI
Analysis date Inspection lot	: 06.2015 : 40000086404			
Caprylocaproyl macrogol-8 gl Caprylocaproyl polyoxyl-8 gly				o1 .
Characteristic		Method	Specification	Result
ADDEADANCE		MA0193	Oily liquid limpid at 20°C	Conforms
		MA0193 MA0170	Oily liquid limpid at 20°C Faint	Conforms Conforms
DDOUR		MA0193 MA0170 MA0214		
ODOUR COLOUR (Gardner Scale)	D20/4)	MA0170	Faint	Conforms 0.3 1.065
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I	D20/4)	MA0170 MA0214	Faint < ≈ 2.5	Conforms 0.3 1.065 1.460
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470	Conforms 0.3 1.065 1.460 89
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C	020/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE	020/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022	Faint <= 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s <= 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092	Faint <= 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s <= 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g <= 2.0 gi2/100g	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0*
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g < = 2.0 gl2/100g < = 6.0 meqO2/kg	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I BEFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0009	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g < = 2.0 gl2/100g < = 6.0 meq02/kg < = 80 ppm NaOH	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 < = 2.0* < 0.1 12
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE WALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT	020/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0009 MA0007	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g 6 = 2.00 mgKOH/g 6 = 2.0 gl2/100g 6 = 6.0 meq02/kg 6 = 80 pm NaOH 6 = 1.00 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0009 MA0007 MA0293	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s <= 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g <= 2.00 gi2/100g <= 6.0 meq02/kg <= 80 ppm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 1002 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT HYDROXYL VALUE HYDROXYL VALUE	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0010 MA0009 MA0007 MA0293 MA0023	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g < = 2.02 lg/1/00g < = 6.0 meq02/kg < = 80 ppm NaOH < = 1.00 % < = 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9
DOOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6)	D20/41	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0092 MA0090 MA0090 MA0009 MA0003 MA0023 MA0023 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g <= 2.0 gi2/100g <= 6.0 meq0 2/kg <= 80 pm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 1002 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C8)	020/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0007 MA0093 MA0023 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g <= 2.00 mgKOH/g <= 2.0 gl2/100g <= 6.0 meq02/kg <= 8.0 ppm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 % 50.0 to 80.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROLO ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) CAPRIC ACID (C7)	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0002 MA0022 MA0010 MA0009 MA0007 MA023 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s <= 2.00 mgKOH/g <= 2.00 mgKOH/g <= 2.0 gl2/100g <= 6.0 meq02/kg <= 8.0 ppm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 % 50.0 to 80.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4
DOOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (REFRACTIVE INDEX AT 20°C (REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) LAURIC ACID (C10) LAURIC ACID (C10)	D20/4)	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0007 MA0093 MA0023 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s <= 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g <= 2.00 gi2/100g <= 6.0 meqO2/kg <= 80 ppm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 % 50.0 to 80.0 % 20.0 to 50.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 1002 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9
DOOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROLE ACID (C8) CAPRYLIC ACID (C8) CAPRIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14)	D20/41	MA0170 MA0214 MA0005 MA0011 MA0025 MA0008 MA0029 MA0010 MA0009 MA0007 MA0023 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g <= 2.00 mgKOH/g <= 2.0 gl2/100g <= 6.0 meq02/kg <= 80 pm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 % 50.0 to 80.0 % <= 3.0 % <= 3.0 % <= 1.0 %	Conforms 0.3 1.085 1.480 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9 0.2
DOOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (REFRACTIVE INDEX AT 20°C (REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) LAURIC ACID (C10) LAURIC ACID (C10)		MA0170 MA0214 MA0006 MA0011 MA0025 MA0008 MA0022 MA0092 MA0010 MA0009 MA0007 MA0023 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g <= 2.00 mgKOH/g <= 2.0 gl2/100g <= 6.0 meq02/kg <= 80 pm NaOH <= 1.00 % <= 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g <= 2.0 % 50.0 to 80.0 % <= 3.0 % <= 3.0 % <= 1.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 1002 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9 0.2 0.1 <= 0.10* Conforms *
DOOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6) CAPRVILC ACID (C6) CAPRIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) LAURIC ACID (C14) TOTAL ASHES CONTENT		MA0170 MA0214 MA0005 MA00011 MA0025 MA0002 MA0002 MA0010 MA0003 MA0007 MA0293 MA0023 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g < = 2.0 giz/100g < = 6.0 meq02/kg < = 80 ppm NaOH < = 1.00 % < = 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 80.0 % 20.0 to 50.0 % < = 1.0 % < = 1.0 % < = 1.0 % < 10 ppm	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 67.4 41.9 0.2 0.1 <= 0.10* Conforms* Conforms*
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISCOSITY AT 20°C VISCOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE HODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROLC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) CAPRIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) TOTAL ASHES CONTENT HEAVY METALS CONTENT (PI		MA0170 MA0214 MA0005 MA0001 MA0025 MA0008 MA0029 MA0010 MA0092 MA0010 MA0092 MA0023 MA0023 MA0022 MA0028	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g 85 to 105 mgKOH/g < = 2.0 giz/100g < = 6.0 meq02/kg < = 80 ppm NaOH < = 1.00 % < = 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 80.0 % 20.0 to 50.0 % < = 1.0 % < = 1.0 % < = 1.0 % < 10 ppm	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9 0.2 0.1 <= 0.10* Conforms 1
ODOUR COLOUR (Gardner Scale) SPECIFIC GRAVITY AT 20°C (I REFRACTIVE INDEX AT 20°C VISICOSITY AT 20°C VISICOSITY AT 20°C ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE FEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROLE ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C6) CAPRYLIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C12) MYRISTIC ACID (C14) TOTAL ASHES CONTENT HEAVY METALS CONTENT (FI ETHYLENE OXIDE CONTENT	bl	MA0170 MA0214 MA0005 MA00011 MA0025 MA0008 MA0002 MA0010 MA0003 MA0023 MA0023 MA0022 MA0002	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPe.s < = 2.00 mgKOH/g < = 2.00 mgKOH/g < = 2.0 gl2/100g < = 6.0 meq02/kg < = 80 ppm NaOH < = 1.00 % < = 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 80.0 % 20.0 to 50.0 % < = 1.0 % < = 0.10 % < = 0.10 % < = 0.10 % < = 1.0 %	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9 0.2 0.1 <= 0.10* Conforms 1 Conforms
ACID VALUE SAPONIFICATION VALUE IODINE VALUE PEROXIDE VALUE ALKALINE IMPURITIES WATER CONTENT FREE GLYCEROL CONTENT HYDROXYL VALUE CAPROIC ACID (C6) CAPRVIC ACID (C6) CAPRVIC ACID (C10) LAURIC ACID (C12) TOTAL ASHES CONTENT HEAVY METALS CONTENT (PI ETHYLENE OXIDE CONTENT 1.4-DIOXANE CONTENT	b)	MA0170 MA0214 MA0006 MA0011 MA0025 MA0008 MA0092 MA0092 MA0097 MA0099 MA0097 MA0099 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0002 MA0004 MA004 MA004	Faint < = 2.5 1.060 to 1.070 1.450 to 1.470 80 to 110 mPa.s < = 2.00 mgKOH/g < = 2.00 mgKOH/g < = 2.0 gl2/100g < = 6.0 meq02/kg < = 8.0 ppm NaOH < = 1.00 % < = 5.0 % 170 to 205 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 80.0 % 20.0 to 50.0 % < = 3.0 % < = 0.10 % < = 1.0 % < = 0.10 % < = 1.0 mgKOH/g < = 2.0 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 205 mgKOH/g < = 2.0 % 50.0 to 90.0 % < = 1.0 % < = 0.10 % < 10 ppm < 10 ppm < = 10 ppm	Conforms 0.3 1.065 1.460 89 0.75 102 <= 2.0* < 0.1 12 0.04 1.9 195 0.1 57.4 41.9 0.2 0.1 <= 0.10* Conforms 1

Page : 1 /

GATTEFOSSE SAS: 36 chemin de Ganes - CS 70070 - 69804 SAINT-PRIEST Cedex - France - Tel. + 33 4 72 22 98 00 - Télécopie ; + 33 4 78 90 45 67
SAS au capital de 4 650 000 Euros - R.C.S. Lyon B 389 586 900 - N* d'Identile CEE FR 49 389 588 900

