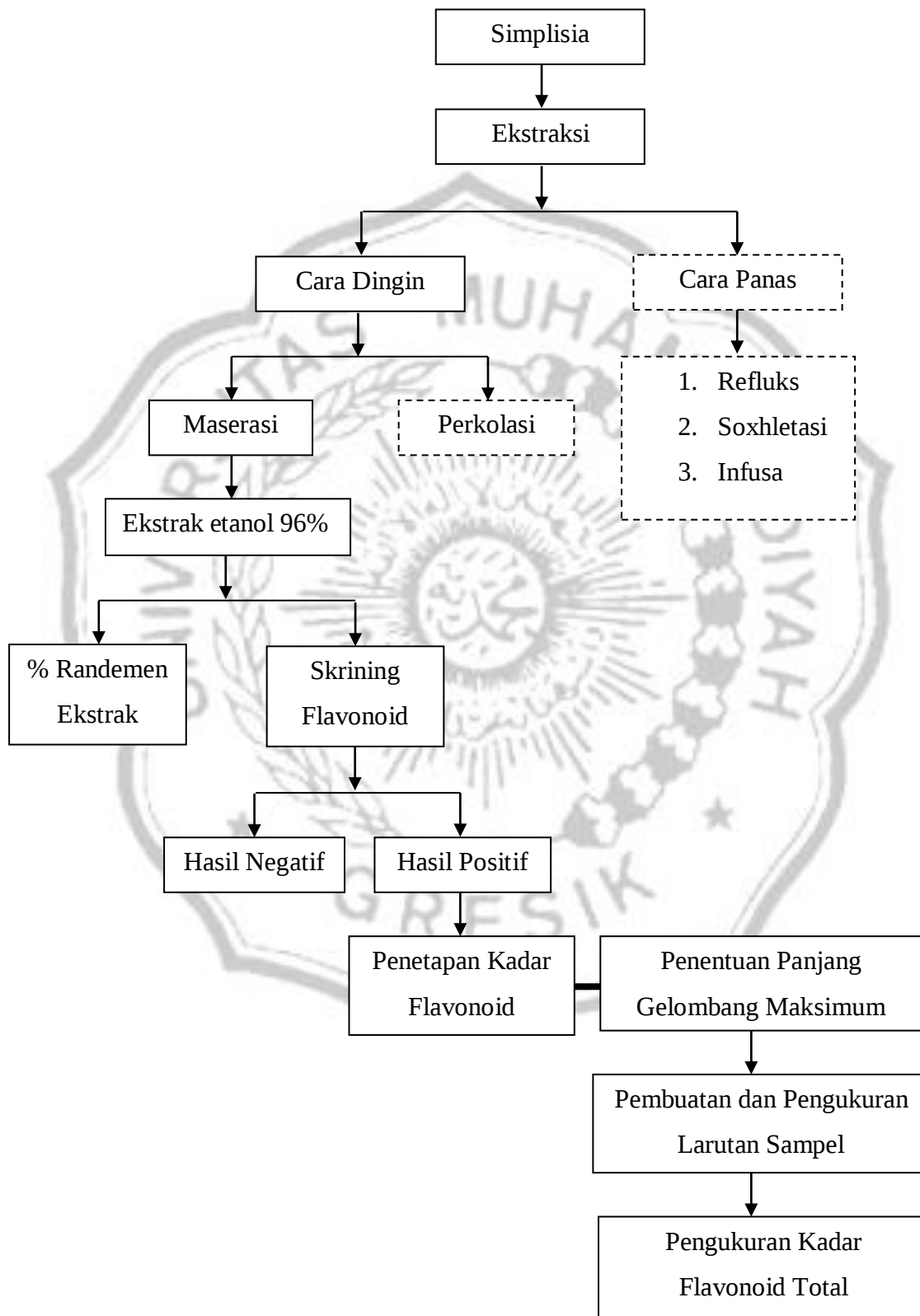


LAMPIRAN

Lampiran 1. Bagan Alir Penelitian



Lampiran 2. Jadwal Penelitian

No	Uraian	Des 2021	Jan 2022	Feb 2022	Mrt 2022	Apr 2022	Mei 2022	Juni 2022	Juli 2022
1	Persiapan								
2	Perencanaan bahan/ simplisia yang diambil dan metode skrining fitokimia								
3	Penyusunan dan pengerjaan proposal								
4	Seminar proposal								
5	Pelaksanaan uji laboratorium								
6	Pengolahan data								
7	Penyusunan data dan konsultasi hasil								
8	Sidang laporan akhir								

Lampiran 3. Pembuatan Reagen

a. Pembuatan Reagen FeCl_3 1%, Sebanyak 50 mL

Menimbang serbuk FeCl_3 sebanyak 500 mg, kemudian dilarutkan dalam beaker glass dengan 10 mL aquades. Aduk hingga terlarut, masukkan ke dalam labu ukur 50 mL dan ditambahkan aquades hingga tanda batas.

b. Pembuatan Reagen AlCl_3 2%, Sebanyak 50 mL

Ditimbang serbuk AlCl_3 sebanyak 1 gram, kemudian dilarutkan dalam beaker glass dengan sebagian aquades hingga larut sempurna. Masukkan ke dalam labu ukur 50 mL dan tambahkan aquades hingga tanda batas

c. Pembuatan Reagen Na Asetat ($\text{C}_2\text{H}_3\text{NaO}_2$) 0,12 M

Ditimbang serbuk Na Asetat 0,492 gram, kemudian dilarutkan ke dalam beaker glass dengan sebagian aquades hingga larut sempurna. masukkan kedalam labu ukur 50 mL dan ditambahkan aquades sampai tanda batas .

d. Pembuatan Larutan Induk Quersetin

Konsentrasi 50 ppm Quersetin

Quersetin ditimbang 5 mg, kemudian dilarutkan dalam beker glass dengan sebagian etanol 96% hingga larut sempurna. Masukkan ke dalam labu ukur 100 ml dan ditambahkan etanol 96% sampai tanda batas.

e. Pembuatan Larutan Standar

Dipipet sebanyak dari masing-masing konsentrasi larutan standart quersetin yaitu 2 ppm, 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, dan 10 ppm. kemudian dilarutkan dengan etanol 96% secukupnya dalam beker glass 50 mL kemudian dipindahkan kedalam labu ukur 50 mL dan ditambahkan etanol 96% hingga tanda batas, kocok hingga homogen.

f. Pembuatan Pengenceran Ekstrak Etanol 96% Daun Kemangi

Ekstrak ditimbang sebanyak 75 mg dilarutkan dengan etanol 96% secukupnya dalam beaker glass 50 mL kemudian dipindahkan secara kuantitatif kedalam labu ukur 50 mL dan diencerkan dengan ditambahkan etanol 96% hingga tanda batas, kocok perlahan hingga homogen.

Lampiran 4. Perhitungan Reagen

a. Perhitungan Persen Rendemen Ekstrak

$$\begin{aligned}\% \text{ Rendemen} &= \frac{\text{Berat Ekstrak}}{\text{Berat Simplisia}} \times 100\% \\ &= \frac{65,5}{200} \times 100\% \\ &= 32,75\%\end{aligned}$$

b. Perhitungan FeCl₃ 1%

Rumus :

$$\text{Konsentrasi larutan} = \frac{\text{bahan yang ditimbang "X"}}{\text{volume larutan}}$$

$$\frac{1}{100} = \frac{x}{50 \text{ mL}}$$

$$1 \times 50 = 100X$$

$$X = 50 : 100$$

$$X = 0,5 \text{ gram}$$

c. Perhitungan AlCl₃ 2 %, sebanyak 50 ml

Rumus :

$$\text{Konsentrasi larutan} = \frac{\text{bahan yang ditimbang "X"}}{\text{volume larutan}}$$

$$\frac{2}{100} = \frac{x}{50 \text{ mL}}$$

$$2 \times 50 = 100X$$

$$X = 100 : 100$$

$$X = 1 \text{ gram}$$

d. Perhitungan Na Asetat (C₂H₃NaO₂) 0,12 M

Dicari Mr (C₂H₃NaO₂)?

Ar C = 12 ; H=1 ; Na=23 ; O=16

$$\text{Mr} = (12 \times 2) + (1 \times 3) + (23 \times 1) + (16 \times 2)$$

$$\text{Mr} = 24 + 3 + 23 + 32$$

$$\text{Mr} = 82$$

$$\begin{aligned}
 M &= g/M_r \times 1000/V \\
 0,12 &= g/82 \times 1000/50\text{ml} \\
 0,12 &= 1000 \text{ g} / 4100 \text{ ml} \\
 g &= 492 / 1000 \\
 g &= 0,492 \text{ gram}
 \end{aligned}$$

e. Perhitungan Larutan Baku Quersetin

$$1 \text{ ppm} = \frac{1 \text{ gram}}{1.000.0000 \text{ mL}} = \frac{1000 \text{ mg}}{1.000.000 \text{ mL}} = \frac{1 \text{ mg}}{1.000 \text{ mL}}$$

Artinya, 1 mg quersetin dalam 1 L (1000 mL) etanol 96%.

Membuat larutan baku quersetin dengan konsentrasi 50 ppm sebanyak 100 ml.

Rumus :

$$\text{Konsentrasi larutan} = \frac{\text{bahan yang ditimbang "X"}}{\text{volume larutan}}$$

$$\frac{50 \text{ mg}}{1000 \text{ mL}} = \frac{X}{100 \text{ mL}}$$

$$50 \text{ mg} \times 100 \text{ ml} = 1000 \text{ ml} \times X$$

$$5000 = 1000X$$

$$X = 5000 : 1000$$

$$X = 5 \text{ mg}$$

f. Perhitungan Larutan Standar

1) Konsentrasi 2 ppm Quersetin 50 ml

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 50 = 50 \times 2$$

$$V_1 = 100 / 50$$

$$V_1 = 2 \text{ ml}$$

2) Konsentrasi 4 ppm Quersetin 50 ml

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 50 = 50 \times 4$$

$$V_1 = 200 / 50$$

$$V_1 = 4 \text{ ml}$$

3) Konsentrasi 6 ppm Quersetin 50 ml

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 50 = 50 \times 6$$

$$V_1 = 300 / 50$$

$$V_1 = 6 \text{ ml}$$

4) Konsentrasi 8 ppm Quersetin 50 ml

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 50 = 50 \times 8$$

$$V_1 = 400 / 50$$

$$V_1 = 8 \text{ ml}$$

5) Konsentrasi 10 ppm Quersetin 50 ml

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 50 = 50 \times 10$$

$$V_1 = 500 / 50$$

$$V_1 = 10 \text{ ml}$$

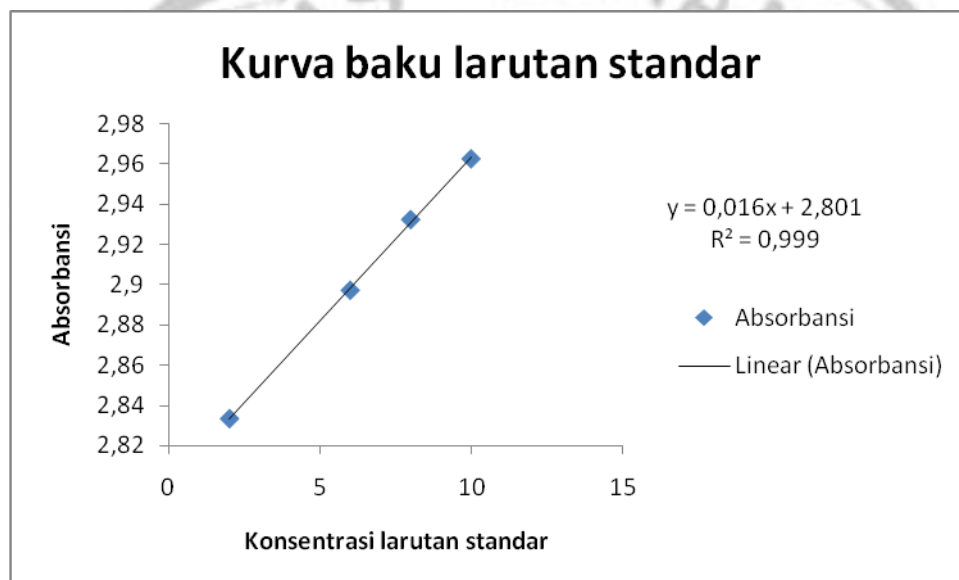


Lampiran 5. Perhitungan Kadar Total Flavonoid

a. Hasil Absorbansi Pada Setiap Konsentrasi Larutan Standar Daun Kemangi

Konsentrasi Larutan Standar (ppm)	Absorbansi
2	2,8336
6	2,8973
8	2,9324
10	2,9625

b. Kurva Baku Larutan Standar Quersetin



c. Perhitungan Konsentrasi Flavonoid Dalam Ekstrak Etanol 96% Daun Kemangi

Konsentrasi metabolit sekunder:

$$Y = ax + b$$

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$R^2 = 0,999$$

Nilai absorbansi sampel sama dengan y, berdasarkan pengkuruan absorbansi sampel dilakukan 4 kali replikasi yaitu 4,0829; 4,1746; 4,5805 dan 3,9209.

Berikut perhitungan konsentrasi tiap replikasi pada absorbansi sampel:

a. Absorbansi pada replikasi 1.

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$4,0829 = 0,016x + 2,801$$

$$0,016x = 4,0829 - 2,801$$

$$0,016x = 1,2819$$

$$x = 1,2819 : 0,016$$

$$x = 80,11 \mu\text{g/mL}$$

b. Absorbansi pada replikasi 2

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$4,1746 = 0,016x + 2,801$$

$$0,016x = 4,1746 - 2,801$$

$$0,016x = 1,3736$$

$$x = 1,3736 : 0,016$$

$$x = 85,85 \mu\text{g/mL}$$

c. Absorbansi pada replikasi 3

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$4,5805 = 0,016x + 2,801$$

$$0,016x = 4,5805 - 2,801$$

$$0,016x = 1,7795$$

$$x = 1,7795 : 0,016$$

$$x = 111,218 \mu\text{g/mL}$$

d. Absorbansi pada replikasi 4

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$3,9249 = 0,016x + 2,801$$

$$0,016x = 3,9249 - 2,801$$

$$0,016x = 1,1239$$

$$x = 1,1239 : 0,016$$

$$x = 70,24 \mu\text{g/mL}$$

d. Perhitungan konsentrasi flavonoid dalam ekstrak etanol 96% daun kemangi

Diketahui:

$$V = 50 \text{ mL} = 0,05 \text{ L}$$

$$m = 75 \text{ mg} = 0,075 \text{ gram}$$

$$FP = \frac{\text{Pelarut ekstrak}}{\text{Berat ekstrak}} = \frac{50}{75} = 0,67$$

- Replikasi 1

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{C \times V}{m} \times FP$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar Flavonoid Total} &= \frac{80,11 \times 0,05}{0,075} \times 0,67 \\ &= 53,40 \times 0,67 \\ &= 35,78 \text{ mgQE/gram ekstrak}\end{aligned}$$

- Replikasi 2

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{C \times V}{m} \times FP$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar Flavonoid Total} &= \frac{85,85 \times 0,05}{0,075} \times 0,67 \\ &= 57,23 \times 0,67 \\ &= 38,34 \text{ mgQE/gram ekstrak}\end{aligned}$$

- Replikasi 3

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{C \times V}{m} \times FP$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar Flavonoid Total} &= \frac{111,218 \times 0,05}{0,075} \times 0,67 \\ &= 74,15 \times 0,67 \\ &= 49,68 \text{ mgQE/gram ekstrak}\end{aligned}$$

- Replikasi 4

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{C \times V}{m} \times FP$$

$$\begin{aligned}\text{Kadar Flavonoid Total} &= \frac{70,24 \times 0,05}{0,075} \times 0,67 \\ &= 46,82 \times 0,67 \\ &= 31,37 \text{ mgQE/gram ekstrak.}\end{aligned}$$

Sehingga dapat ditentukan kadar flavonoid total dari rata-rata absorbansi sampel ekstrak kental etanol 96% daun kemangi adalah:

$$Y = 0,016x + 2,801$$

$$4,19073 = 0,016x + 2,801$$

$$0,016x = 4,19073 - 2,801$$

$$0,016x = 1,38973$$

$$x = 1,38973 : 0,016$$

$$x = 86,87 \mu\text{g/mL}$$

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{C \times V}{m} \times FP$$

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = \frac{86,87 \times 0,05}{0,075} \times 0,67$$

$$\text{Kadar Flavonoid Total} = 38,80 \text{ mgQE/gram ekstrak}$$

Lampiran 6. Dokumentasi

6.1 Preparasi sampel



Gambar 6.1.1 Daun
kemangi segar



Gambar 6.1.2
Sortasi basah daun



Gambar 6.1.3 Daun
kemangi basah
diangin-anginkan



Gambar 6.1.4 Daun
kemangi kering setelah
disortasi kering

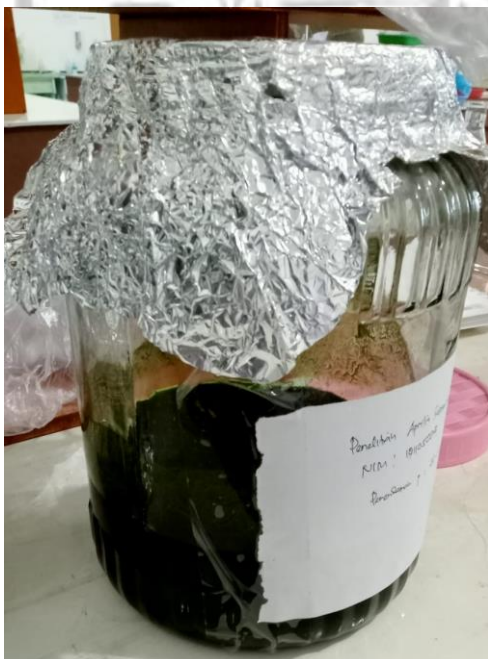


Gambar 6.1.5
Pembuatan
simplisia serbuk
daun kemangi



Gambar 6.1.6
Pengayakan
simplisia serbuk
daun kemangi

6.2 Ekstraksi maserasi bertingkat



Gambar 6.2.1
Ekstrak setelah
rendaman pertama



Gambar 6.2.2
Penyaringan
pertama



Gambar 6.2.3 Hasil penyaringan pertama Ekstrak etanol 96% daun kemangi



Gambar 6.2.4 Perendaman ampas serbuk daun kemangi yang kedua



Gambar 6.2.5 Penyaringan kedua



Gambar 6.2.6 Hasil penyaringan kedua Ekstrak etanol 96% daun kemangi

6.3 Pemekatan ekstrak



Gambar 6.3.1
Pemekatan ekstrak
dengan rotary



Gambar 6.3.2
Pengukuran ekstrak
kental 96% daun
kemangi



Gambar 6.3.3
Penimbangan ekstrak
kental 96% daun
kemangi

6.4 Skrining fitokimia



Gambar 6.4.1
Reagen FeCl_3



Gambar 6.4.2
Larutan
blanko



Gambar 6.4.3
Larutan blanko dan
ekstrak etanol 96%
daun kemangi

6.5 Preparasi uji kuantitatif zat metabolit sekunder flavonoid



Gambar 6.5.1
penimbangan quersetin



Gambar 6.5.2
pembuatan larutan induk



Gambar 6.5.3
Larutan induk
quersetin



Gambar 6.5.4
proses pembuatan
Larutan standar



Gambar 6.5.5 Larutan
standar quersetin
2,4,6,8,10 ppm



Gambar 6.5.6
Penimbangan
Ekstrak



Gambar 6.5.7
Ekstrak kental 96%
daun kemangi



Gambar 6.5.8
Pengenceran Ekstrak
kental 96% daun



Gambar 6.5.9 Larutan standar
dan sampel untuk pengujian
Spektrofotometri UV-Vis

Lampiran 7. Lembar Bimbingan LTA

a. Dosen Pembimbing 1

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
		Tanggal : 01-04-2021
		Revisi :
		Halaman : 1

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia Susanti
NIM : 191105006
Pembimbing 1 : Jannatun Na'imah, S.Si., M.Si

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
1.	22/12 21	Pengajuan dan Penetapan Judul LTA	/
2.	5/1 22	Bimbingan BAB 1	/
3.	11/1 22	Revisi BAB 1	/
4.	18/1 22	Bimbingan BAB 2 dan BAB 3	/
5.	25/1 22	Revisi BAB 2 dan BAB 3	/
6.	29/1 22	Bimbingan metode Penelitian	/
7.	22/2 22	Pengajuan Seminar Proposal	/
8.	23/2 22	Bimbingan PPT Seminar Proposal	/
9.	24/2 22	Revisi Proposal LTA	/
10.	1/5 22	Pengajuan perizinan Penelitian	/

Catatan:

1. Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
2. Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Revisi :
		Halaman : 1

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia Susanti
 NIM : 191105006
 Pembimbing 1 : Jannatun Na'imah, S.Si., M.Si

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
11.	27/6 22	Bimbingan BAB 4 dan BAB 5	f
12.	2/7 22	Revisi BAB 4 dan BAB 5	f
13.	11/7 22	Pengajuan Sidang LTA	f
14.	12/7 22	Bimbingan PPT Ujian Sidang LTA	f
15.	5/6 22	Bimbingan LTA dan Artikel.	f
16.	19/6 22	Revisi LTA dan Artikel	f
17.	11/1 23	Acc LTA dan Artikel.	f

Catatan:

- Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
- Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

b. Dosen Pembimbing 2

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Halaman : 1

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia Susanti
 NIM : 191105006
 Pembimbing 2 : Apt. Anindi Lupita Nasyanka, M.Farm.

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
1.	10/2 22	Bimbingan BAB 1, 2, 3	
2.	21/2 22	Revisi BAB 1, 2	
3.	22/2 22	Revisi BAB 3	
4.	22/2 22	Pengajuan Pendaftaran Sempro	
5.	23/2 22	Bimbingan PPT Seminar Proposal	
6.	24/2 22	Revisi proposal LTA	
7.	6/7 22	Bimbingan BAB 4 dan BAB 5	
8.	8/7 22	Revisi BAB 4 dan BAB 5	
9.	11/7 22	Pengajuan sidang LTA	
10.	12/7 22	Bimbingan PPT Ujian LTA	

Catatan:

1. Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
2. Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
		Tanggal : 01-04-2021
		Revisi :
		Halaman : 2

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia Susanti
 NIM : 191105006
 Pembimbing 2 : Apt. Anindi Lupita Nasyanka, M.Farm.

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
11.	26/1 23	Bimbingan LTA dan Artikel	
12.	11/5 23	Acc LTA dan Artikel	

Catatan:

1. Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
2. Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

Lampiran 8. Lembar Revisi Seminar Proposal

a. Dosen Penguji 1

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/006
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia S.
 NIM : 191105006
 Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
 Tanggal Sempro LTA : 24 Februari 2022

Saran Perbaikan (Saat Seminar Proposal LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji 2. Revisi sesuai yang saya tuliskan di naskah LTA	12 Mei 2022	

Gresik, 24 Februari 2022

Penguji 1/2/3,



Pemta Tiadeka, S.Si., M.Si

b. Dosen Penguji 2

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FMD3FAR/II.3/UMG/LTA/006
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia S.
 NIM : 191105006
 Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
 Tanggal Sempro LTA : 24 Februari 2022

Saran Perbaikan (Saat Seminar Proposal LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji	17 Mei 2022	

Gresik, 24 Februari 2022

Penguji 4/2/3,



Janatun Na'imah, S.Si., M.Si.

c. Dosen Penguji 3

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/006
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia S.
 NIM : 191105006
 Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
 Tanggal Sempro LTA : 24 Februari 2022

Saran Perbaikan (Saat Seminar Proposal LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji	6 Juni 2022	

Gresik, 24 Februari 2022

Penguji 4/2/3,



Apt. Anindi Lupita Nasyanka, M.Farm

Lampiran 9. Lembar Revisi LTA

a. Dosen Penguji 1

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Kode/No : FMD3FAR/II.3/UMG/LTA/009
		Tanggal : 01-04-2021
		Revisi :
		Halaman : 1

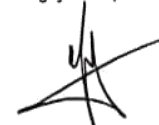
LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia S.
NIM : 191105006
Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
Tanggal Ujian Sidang LTA : 18 Juli 2022

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji 2. Revisi sesuai yang saya tuliskan di naskah LTA	24 September 2022	

Gresik, 18 Juli 2022

Penguji 1/2/3,



Pemta Tiadeka, S.Si., M.Si

b. Dosen Penguji 2

	PROGRAM STUDI DIIR FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/009
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilia S.
 NIM : 191105006
 Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
 Tanggal Ujian Sidang LTA : 18 Juli 2022

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji	11 Januari 2023	

Gresik, 18 Juli 2022

Penguji 4/2/3,



Janatun Na'imah, S.Si., M.Si.

c. Dosen Penguji 3

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FMD3FAR/II.3/UMG/LTA/009
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Aprilla S.
 NIM : 191105006
 Judul LTA : Penetapan kadar flavonoid ekstrak etanol 96% daun kemangi dengan metode spektrofotometri UV-Vis
 Tanggal Ujian Sidang LTA : 18 Juli 2022

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
Perbaiki naskah proposal sesuai komentar atau saran semua penguji	11 Mei 2023	

Gresik, 18 Juli 2022

Penguji 4/2/3,



Apt. Anindi Lupita Nasyanka, M.Farm