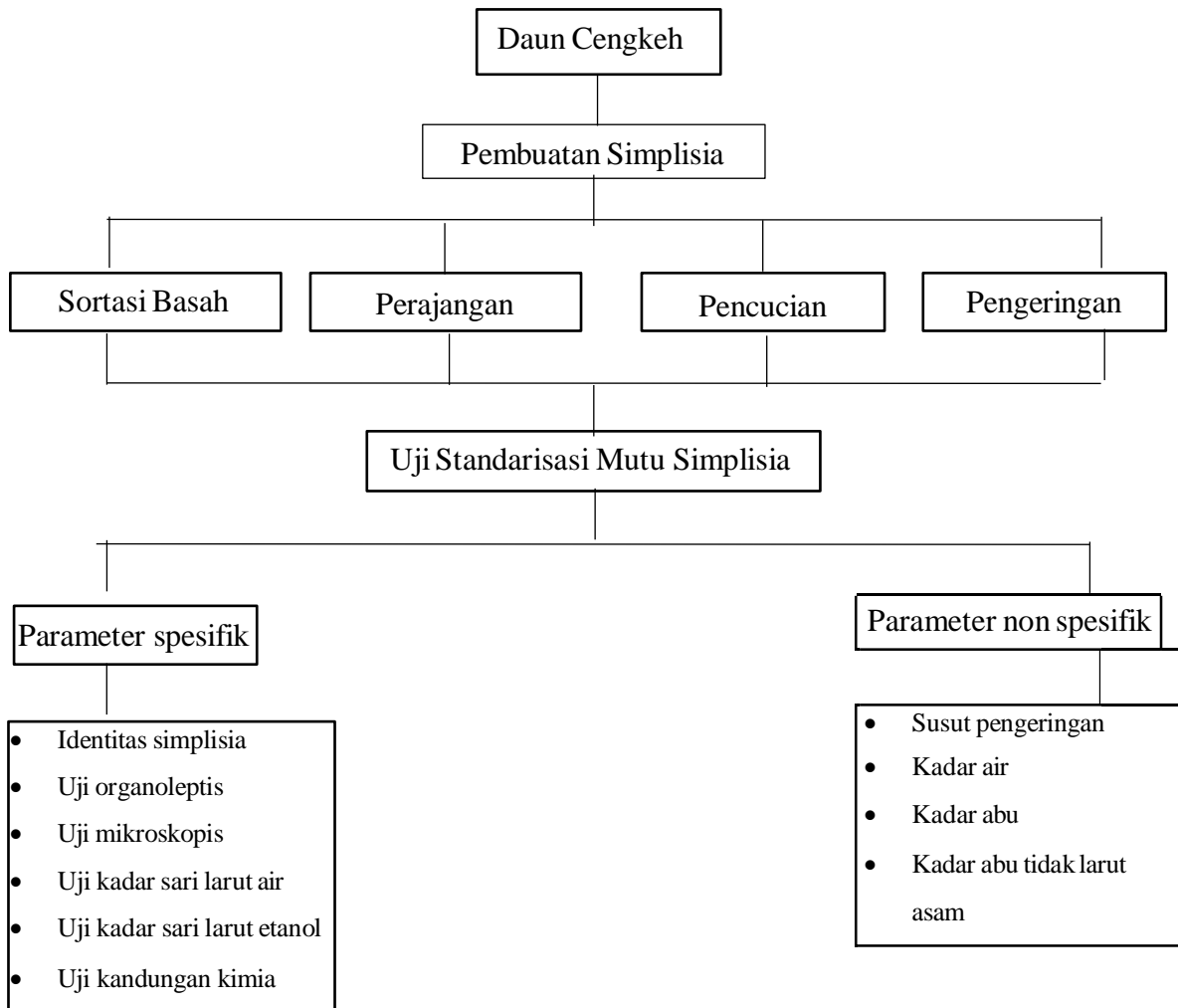


LAMPIRAN

Lampiran 1. Proses Standarisasi Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)



Lampiran 2. Pengujian organoleptis

Warna			Aroma		Rasa			Bentuk			
1	2	3	1	2	1	2	3	1	2	3	4
	✓		✓				✓			✓	

Keterangan:

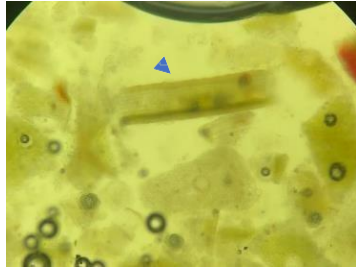
Warna : 1 = Sedikit hijau 2 = Hijau 3 = Hijau kecokelatan

Aroma : 1 = Bau khas 2 = Tidak berbau

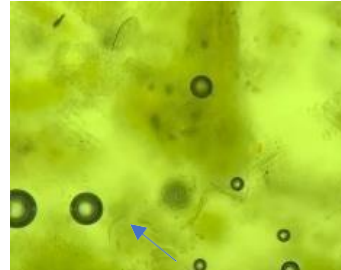
Rasa : 1 = Manis 2 = Sedikit manis 3 = Pahit

Bentuk : 1 = Padat 2 = Serbuk 3 = Kental 4 = Cair

Lampiran 3. Pengujian mikroskop



Berkas pembuluh



Serabut

Lampiran 4. Perhitungan Kadar Sari Larut Air Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Sari Larut Air} = \frac{W2-W0}{W1} \times 100\%$$

Keterangan:

W0 = bobot cawan kosong

W1 = bobot simplisia awal

W2 = bobot cawan + residu yang dioven

Bobot cawan kosong (W0)	Bobot awal sampel (W1)	Bobot cawan + sampel setelah pemanasan (W2)	% Kadar sari larut
58,095 gram	5,019 gram	59,379 gram	25,569%

Perhitungan Kadar Sari Larut Dalam Air Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar sari larut air} &= \frac{W2-W0}{W1} \times 100\% \\ &= \frac{59,379 \text{ gram} - 58,095 \text{ gram}}{5,019 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= \frac{0,2556 \text{ gram}}{5,019 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 25,569\% \end{aligned}$$

Lampiran 5. Kadar Sari Larut Dalam Etanol Simplisia Daun Cengkeh
(*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Sari Larut Etanol} = \frac{W2 - W0}{W1} \times 100\%$$

Keterangan:

W0 = bobot cawan kosong

W1 = bobot simplisia awal

W2 = bobot cawan + residu yang dioven

Bobot cawan kosong (W0)	Bobot awal sampel (W1)	Bobot cawan + sampel setelah pemanasan (W2)	% Kadar sari Etanol
58,069 gram	5,019 gram	58,777 gram	14,106%

Perhitungan Kadar Sari Larut Etanol Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\begin{aligned} \% \text{ Kadar sari larut etanol} &= \frac{W2 - W0}{W1} \times 100\% \\ &= \frac{58,777 \text{ gram} - 58,069 \text{ gram}}{5,019 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= \frac{0,708 \text{ gram}}{5,019 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 14,106\% \end{aligned}$$

Lampiran 6. Uji Fitokimia Simplisia Daun Cengkeh

Identifikasi Alkaloid		Identifikasi flavonoid		Identifikasi saponin		Identifikasi tanin		Identifikasi Steroid dan Triterpenoid	
+	-	+	-	+	-	+	-	+	-
+		+			-	+		+	

Identifikasi Alkaloid = (+) : endapan putih pada preaksi mayer
 endapan cokelat hitam pada pereaksi bouchardat
 endapan merah bata pada pereaksi dragendrof
 (-) : tidak terdapat endapan

Identifikasi Flavonoid = (+) : terjadi perubahan warna merah, kuning atau jingga
 pada lapisan amil alkohol
 (-) : tidak terdapat perubahan warna

Identifikasi Saponin = (+) : terbentuk busa tidak hilang selama kurang dari
 10 menit
 (-) : tidak terbentuk busa

Identifikasi Tanin = (+) : terdapat warna biru atau hijau kehitaman
 (-) : tidak terdapat biru atau hijau kehitaman

Identifikasi Steroid dan Triterpenoid = (+) : terdapat warna hijau atau biru
 (+) : terdapat warna ungu atau merah
 (-) : tidak terdapat perubahan warna

Lampiran 7. Susut Pengeringan Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Susut Pengeringan} = \frac{A - B}{A} \times 100\%$$

Keterangan:

A = Bobot sampel sebelum dipanaskan (g)

B = Bobot sampel setelah dipanaskan (g)

Cawan kosong	Bobot sampel sebelum dipanaskan (A)	Cawan + sampel setelah pemanasan	Bobot sampel setelah dipanaskan (B)
21,994 gram	1,000 gram	22,909 gram	0,912

Perhitungan Susut Pengeringan Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Susut Pengeringan} = \frac{A - B}{A} \times 100\%$$

$$= \frac{1,000 \text{ gram} - 0,912 \text{ gram}}{1,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,88 \text{ gram}}{1,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 8,8\%$$

Lampiran 8. Penetapan Kadar Air Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Air} = \frac{A - B}{C} \times 100\%$$

Keterangan:

A = Cawan = sampel setelah dipanaskan (g)

B = Cawan kosong (g)

C = Sampel (g)

Sampel (C)	Cawan kosong (B)	Cawan + sampel setelah pemanasan (A)
2,003 gram	15,951 gram	16,156 gram

Perhitungan Kadar Air Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Air} = \frac{A - B}{C} \times 100\%$$

$$= \frac{16,156 \text{ gram} - 15,951 \text{ gram}}{2,003 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,205 \text{ gram}}{2,003 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 10,23\%$$

Lampiran 9. Perhitungan Kadar Abu Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Abu} = \frac{W2 - W0}{W1} \times 100\%$$

Keterangan:

W0 = bobot krus kosong (gram)

W1 = bobot simplisia awal (gram)

W2 = bobot krus + simplisia setelah diabukan (gram)

Bobot awal sampel (W1)	Bobot krus kosong (W0)	Bobot cawan + sampel setelah diabukan (W2)
2,000 gram	20,196 gram	20,273 gram

Perhitungan Kadar Abu Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Abu Total} = \frac{W2 - W0}{W1} \times 100\%$$

$$= \frac{20,273 \text{ gram} - 20,196 \text{ gram}}{2,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,077 \text{ gram}}{2,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 3,85\%$$

Lampiran 10. Kadar Abu Tidak Larut Asam Simplisia Daun Cengkeh
(*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Abu Tidak Larut Asam} = \frac{W_2 - W_1}{W_0} \times 100\%$$

Keterangan:

W0 = bobot krus kosong (gram) W1 = bobot simplisia awal (gram)

W2 = bobot krus + abu yang tidak larut asam (gram)

Bobot awal sampel (W1)	Bobot cawan kosong (W0)	Bobot cawa + abu setelah pelarutan (W2)
2,000 gram	20,196 gram	20,213 gram

Perhitungan Kadar Abu Tidak Larut Asam Simplisia Daun Cengkeh
(*Syzygium aromaticum* L.)

$$\% \text{ Kadar Abu Tidak Larut Asam} = \frac{W_2 - W_0}{W_1} \times 100\%$$

$$= \frac{20,213 \text{ gram} - 20,196 \text{ gram}}{2,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,017 \text{ gram}}{2,000 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 0,85\%$$

Lampiran 11. Identifikasi Tanaman Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)



Bandar Lampung, 14 Maret 2024

Kepada yth.
Sdr : Amani Balqis Tama T
NPM : 2148401038

Dengan hormat

Bersama ini kami sampaikan hasil determinasi tumbuhan dari Laboratorium Botani Jurusan Biologi FMIPA Unila adalah sebagai berikut. Nama ilmiah untuk Tanaman Cengkeh adalah *Syzygium aromaticum* (L.) L.M.Perry

Demikian hasil determinasi ini, semoga berguna bagi saudara

Mengetahui:
Kepala Laboratorium Botani

Dr. Sri Wahyuningsih, M.Si.
NIP 196111251990032001

Penanggung Jawab Determinasi

Dra. Yulianty, M.Si.
NIP 196507131991032002





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET DAN TEKNOLOGI
UNIVERSITAS LAMPUNG
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
JURUSAN BIOLOGI

Jalan Prof. Dr. Soemantri Brodjonegoro No.1 Bandar Lampung 35145
Website : <http://fmipa.unila.ac.id/web/biologi/> - Telp. 0721-704625-Fax. 0721-704625

Klasifikasi Tanaman Cengkeh menurut sistem klasifikasi Cronquist (1981) adalah sebagai berikut :




Kerajaan	: Plantae
Divisi	: Magnoliophyta
Kelas	: Magnoliopsida
Bangsa	: Myrtales
Suku	: Myrtaceae
Marga	: <i>Syzygium</i>
Jenis	: <i>Syzygium aromaticum</i> (L.) L.M.Perry





Referensi :


Cronquist, A. 1981. *An Integrated System of Clasification of Flowering Plants*.
Columbia University Press. New York




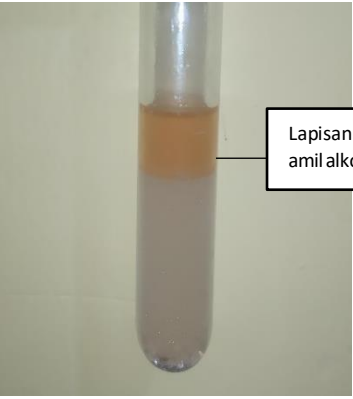

Lampiran 12. Pembuatan simplisia



No.	Tahapan	Gambar
1.	Sampling tumbuhan: a. Gambar daun tampak depan b. Gambar daun tampak belakang	<p data-bbox="1018 696 1038 725">a.</p>  <p data-bbox="1018 1160 1038 1189">b.</p> 
2.	Pencucian daun cengkeh, simplisia basah sebanyak 3,5 kg	

3.	Perajangan daun cengkeh	
4.	Pengeringan daun cengkeh diperoleh 2 kg	
5.	Daun cengkeh yang dihaluskan menggunakan blender	
6.	Pengayakan daun cengkeh setelah dihaluskan	





7.	Dun cengkeh yang telah dihaluskan didapatkan sebanyak 1 kg	
----	--	---


Lampiran 13. Skrining fitokimia simplisia daun cengkeh

No.	Identifikasi	Gambar
1.	Identifikasi Alkaloid	 A white spot plate with eight wells. The top row has three wells: the first is empty, the second is empty, and the third contains a dark brown precipitate labeled 'Dragendorff'. The bottom row has four wells: the first contains a yellow precipitate labeled 'Mayer', the second is empty, the third is empty, and the fourth contains a dark brown precipitate labeled 'Baehardat'.
2.	Identifikasi Flavonoid	 A test tube containing a liquid with a distinct orange-brown layer at the top and a colorless layer at the bottom. A label 'Lapisan amil alkohol' points to the orange-brown layer.
3.	Identifikasi Saponin	 A test tube containing a dark brown, opaque liquid. A label 'Saponin' is attached to the side of the tube.




4.	Identifikasi Tanin	 A photograph of a glass test tube held vertically. The tube contains a dark, almost black, opaque liquid. A small white paper label is attached to the upper part of the tube with the word "Tanin" written in black ink. The background is a light-colored tiled floor.
5.	Identifikasi Steroid dan Triterpenoid	 A photograph of a white ceramic plate. In the center of the plate, there is a circular residue of a yellowish-green, semi-transparent substance. The residue appears to be a solid or a thick emulsion, possibly a steroid or triterpenoid derivative.



Lampiran 14. Pengujian kadar sari larut air

No.	Tahap	Gambar
1.	Timbang cawan kosong (W0) dengan timbangan analitik.	
2.	Timbang simplisia sebanyak 5,0 gram (W1).	
3.	Dimaserasi dengan 100 ml air kloroform (2,5mL klorofom dalam air suling 97,5mL) selama 24 jam dalam wadah tertutup.	
4.	Berkali-kali dikocok selama 6 jam pertama, kemudian didiamkan setelah tu saring.	




5.	<p>Filtrat diuapkan dalam cawan, didiamkan sampai pelarutnya menguap dan tersisa residunya lalu ditimbang. Kemudian panaskan residu didalam oven pada suhu 105°C hingga bobot tetap (W2).</p>	
----	---	---


Lampiran 15. Pengujian kadar sari larut etanol

No.	Tahap	Gambar
1.	Timbang cawan kosong (W0) dengan timbangan analitik.	
2.	Timbang simplisia sebanyak 5,0 gram (W1).	
3.	Dimaserasi degan 100 ml etanol 96% selama 24 jam	




4.	Berkali-kali dikocok selama 6 jam pertama, kemudian didiamkan setelah tu saring.	
5.	Filtrat diuapkan dalam cawan, didiamkan sampai pelarutnya menguap dan tersisa residunya lalu ditimbang. Kemudian panaskan residu didalam oven pada suhu 105°C hingga bobot tetap (W2).	



Lampiran 16. Pengujian susut pengeringan

No.	Tahap	Gambar
1.	Ditimbang 1 gram simplisia dan dimasukkan ke dalam botol timbang bertutup yang sebelumnya telah dipanaskan pada suhu 105°C dan telah ditara.	
2.	Botol timbang dimasukkan ke dalam oven dengan suhu 105°C selama 30 menit dan dinginkan dalam desikator	 




3.	Ditimbang simplisia yang sudah dioven.	
----	--	---



Lampiran 17. Pengujian kadar air

No.	Tahap	Gambar
1.	Siapkan cawan kosong lalu timbang beratnya dengan neraca analitik	 A photograph of an analytical balance with its lid open. A white weighing pan is placed on the weighing pan. The digital display shows a weight of 0.0000 g.
2.	Timbang simplisia	 A photograph of the same analytical balance with its lid open. The white weighing pan now contains a small amount of white powder. The digital display shows a weight of 0.0000 g.
3.	Keringkan dengan oven di suhu 105°C selama 3-4 jam hingga bobotnya konstan.	 A photograph of an oven with its door open. Two white weighing pans are placed on a wire rack inside the oven. The oven is set to 105°C.

4.	Ambil cawan dari oven dengan tang kurs/penjepit lalu dinginkan dalam desikator selama 15 menit.	
5.	Setelah dingin timbang kembali cawan berisi sample yang sudah di keringkan hingga mendapatkan bobot konstan.	

Lampiran 18. Pengujian kadar abu dan kadar abu tidak larut asam

No.	Tahap	Gambar
1.	Ditimbang krus porselen.	
2.	Masukan 2 gram sampai 3 gram simplisia ke dalam krus porselen kemudian pijarkan menggunakan tanur hingga arang abis.	
3.	Ditimbang simplisia yang sudah diabukan.	

4.	Abu yang diperoleh pada pengujian kadar abu dididihkan dengan asam sulfat encer untuk menguji kadar abu tdiak larut asam.	 Two glass funnels are placed on top of two Erlenmeyer flasks. The flasks are on a white tiled surface. The background shows a laboratory setting with a window and some equipment.
5.	Saringdengan kertas saring kemudian abu yang tersaring dimasukan kembali kedalam krus porselen dan dipijarkan kembali menggunakan tanur.	 A white crucible is placed inside a furnace. The furnace is a blue and black unit with a digital display showing '31' and '999'. The furnace is open, and the crucible is sitting on a tray inside.

Lampiran 19. Surat izin penelitian



Kementerian Kesehatan

Poltekkes Tanjungkarang

Jalan Soekarno Hatta No.6 Bandar Lampung
Lampung 15145
(0721) 783852
<https://poltekkes-tjk.ac.id>

Nomor : PP.03.04/F.XLIII/1522/2024
Lampiran : 1 eks
Hal : Izin Penelitian

7 Maret 2024

Yth, Rektor Universitas Lampung
Di- Tempat

Sehubungan dengan penyusunan Laporan Tugas Akhir bagi mahasiswa Tingkat III Program Studi Farmasi Program Diploma Tiga Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Kementerian Kesehatan Tanjungkarang Tahun Akademik 2023/2024, maka kami mengharapkan dapat diberikan izin kepada mahasiswa kami untuk dapat melakukan penelitian di Institusi yang Bpk/Ibu pimpin. Berikut terlampir mahasiswa yang melakukan penelitian.

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.

An. Direktur
Wakil Direktur I,

Ns. Martin Fortus, S.Kep, M.Sc
NIP. 197006021990032002

Tembusan:

1. Ka. Jurusan Farmasi
2. Ketua Jurusan Biologi Universitas Lampung
3. Kepala Laboratorium Botani Universitas Lampung

Kementerian Kesehatan tidak menerima swap dan/atau gratifikasi dalam bentuk apapun. Jika terdapat potensi swap atau gratifikasi silahkan laporkan melalui HALO KEMENKES 1500567 dan <https://halo.kemkes.go.id>. Untuk verifikasi keaslian tanda tangan elektronik, silahkan unggah dokumen pada laman <https://tts.kemkes.go.id/verif/PDS>.



Lampiran
Nomor : IZIN PENELITIAN
Tanggal : PP.03/04/F.XLIII/1522/2024
7 Maret 2024

DAFTAR NAMA MAHASISWA YANG MELAKSANAKAN PENELITIAN
PROGRAM STUDI FARMASI PROGRAM DIPLOMA TIGA JURUSAN FARMASI
POLITEKNIK KESEHATAN KEMENTERIAN KESEHATAN TANJUNGPINANG
T.A 2023/2024

No	NAMA	JUDUL PENELITIAN	TEMPAT PENELITIAN
1.	Eliza Choirun Nisa NIM: 2148401049	Identifikasi Golongan Flavonoid Daun Cengkeh (<i>Syzygium aromaticum</i>) dengan Metode Kromatografi Lapis Tipis	Laboratorium Botani Fakultas MIPA Biologi
2.	Siti Ranti Lia NIM: 2148401082	Formulasi Gel Peel-Off dari Ekstrak Daun Kelor (<i>Moringa oleifera</i> Lam) sebagai Antioksidan	Universitas Lampung
3.	Amani Bilqis Tama NIM: 2148401038	Analisis Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Cengkeh (<i>Syzygium aromaticum</i> L.)	
4.	Helma Nurija NIM: 2148401021	Pengaruh Variasi Waktu Mixing dan Framming pada Formulasi Sediaan Sabun Mandi Padat Kombinasi Kopi Robusta (<i>Coffea canephora</i>), Oatmeal (<i>Avena sativa</i>) dengan Madu (<i>Apis mellifera</i>) menggunakan Metode Cold Process	



Ns. Martini Fairus, S.Kep, M.Sc
NIP. 197008021990032002

Lampiran 20. Uji kadar air, kadar abu dan kadar abu tidak larut asam
Lab Botani



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET DAN
TEKNOLOGI UNIVERSITAS LAMPUNG
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
JURUSAN BIOLOGI

Jalan Prof. Dr. Soemantri Brodjonegoro No.1 Bandar Lampung 35145
Website : <http://fmipa.unila.ac.id/web/biologi/> - Telp. 0721-704625-Fax. 0721-704625

Yth.
Amani Balqis Tamatantri
NPM. 2148401038

Dengan Hormat,

Bersama ini kami sampaikan hasil uji Kadar Air, Kadar Abu Total, Kadar Abu tidak Terlarut Asam pada sample simplisia Daun Cengkeh di Laboratorium Botani Jurusan Biologi, FMIPA, Universitas Lampung adalah sebagai berikut:

No	Kode Sampel	Parameter Uji	Satuan	Hasil	Metode Uji
1.	Simplisia Daun Cengkeh	Kadar Air	%	10,23%	<i>In House Methode</i>
2.	Simplisia Daun Cengkeh	Kadar Abu Total	%	3,85%	<i>In House Methode</i>
3.	Simplisia Daun Cengkeh	Kadar Abu tidak Terlarut Asam	%	0,85%	<i>In House Methode</i>

Demikian hasil uji yang telah kami lakukan, untuk dapat digunakan sebagaimana mestinya.













Bandar Lampung, 28 Juni 2024
PLP Laboratorium Botani,

Dhinya Suntya Putri, S.P., M.Si.
NIP. 198912152015032005

Lampiran 21. Lembar konsultasi pembimbing pertama.

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Amani Balqis Tama Tantri
 NIM : 2148401038
 DOSEN PEMBIMBING : Endah Ratnasari Mulatasih, M.Si

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	7 Agustus 2023	Pengajuan Judul	Acc Judul		
2.	11 Agustus 2023	Pengajuan BAB I	Revisi tata letak latar belakang		
3.	18/08/2023	Revisi latar belakang	Mencari referensi terbaru dan Perbaiki latar belakang.		
4.	2/Oktober/2023	Pengajuan bab I dan bab II	Mencari Jurnal terbaru tentang Penelitian terbaru tentang tanaman obat		
5.	10/Oktober/2023	Pengajuan Bab II dan bab III	Perbaiki format penulisan, daftar pustaka		
6.	21/Oktober 2023	Konsultasi bab I, bab II bab III	Perbaiki definisi, operasional, literatur bab 3		





7.	24 November 2023	Konsultasi bab I, bab II, bab III	Perbaikan pada Metodologi Penelitian	af	Q
8.	6 Desember 2023	Konsultasi bab I, bab II, bab III	Revisi Penambahan Pengertian Simpul dan membuat lampiran pengambilan data.	af	Q
9.	11 Desember 2023	Konsultasi bab III, dan lampiran Pengambilan data	Revisi bab 3 Penambahan literatur dan tambahan pengertian simpul di latar belakang.	af	Q
10.	13 Desember 2023	Konsultasi bab I, II, dan III.	Perbaikan pengantar dan perapihan di proposal. Penambahan mengenai simpul.	af	Q
11.			Acc Sempro 15/12-23	af	
12.	12 Februari 2024		Acc Revisi Sempro	af	Q
13.	18 Februari 2024	Konsultasi bimbingan	• Revisi abstrak. • Revisi Bab IV • Ditambah -	af	Q

13.			Pembahasan mengenai kadar air Tms.	ef df	Dr
14.	19 Juli 2024		Perbaikan hasil mikroskopik. Acc Semhs	ef df ef df	
15.	9 Agustus 2024		Perbaikan abstrak. Acc Revisi Semhs. Acc cetak.	ef df ef df	

Lampiran 22. Lembar konsultasi pembimbing kedua.

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Amani Balqis Tamatantri
NIM : 2148401038
DOSEN PEMBIMBING : dr. Dwi May Indriyani, M.Si.



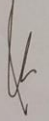

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Jum'at 19/4 2024	Bimbingan BAB I, II, III	Penulisan kalimat, Perbaikan tanda baca, format Penulisan.		
2.	Rabu 29/4 2024		<ul style="list-style-type: none"> • Penulisan bahasa Indonesia • Daftar Isi • BAB I Spasi • Daftar Pustaka. • Lampiran • Jarak tabel, dan spasi tabel • Jarak Judul ke bawah • Homogenitas Pengelompokan • Plagiasi kata-kata dan kalimat • Pembahasan 		

3.	25/2024 7		• Penulisan bahasa •		
4.	26/2024 7		Acc Semhas		
5.			• Penulisan • Isi elafatar dengan sudut besar. • Spasi tabel. • Penulisan daftar isi		
6.	5 September 2024		• Spasi d Acc Revisi Semhas Acc cetak		

Lampiran 23. Lembar konsultasi penguji.

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Amani Balqis Tama Tantri
 NIM : 2148401038
 DOSEN PEMBIMBING : Makhdalena, S.Farm., M.Farm., Apt

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	21/2 2024 Pk. 11.30	Bimbingan Revisi	Revisi Determinasi tambahan Pembahasan determinasi		
2.	21/2 2024 Pk. 16.11		Acc Revisi Sampre		
3.	16/8 2024 Revisi Seminar hasil.	<ul style="list-style-type: none"> - Abstrak - Spak Paragraf 4 (Latar belakang) - hal 9 - hal 12 sub judul - hal 15 ditambahkan Stereotipe Period - Literatur Do. - hal 24 sub judul - hal 32 ditambahkan sumber - Saran ditambal 	Di revisi		

4	<p>- Lampiran di surat menyurat dipindahkan ke depan.</p> <p>5/2024 g</p>	<p>- Lampiran di surat menyurat dipindahkan ke depan</p> <p>- di bagian lampiran pembuatan simpusia ditambahkan berisi setelah pengurangan</p>	<p>Direvisi</p> <p>Acc</p>	<p><i>[Signature]</i> Acc Setelah selesai</p>	<p><i>[Signature]</i></p>
5	<p>g/2024 g</p>		<p>Acc cetak / turutin</p>	<p><i>[Signature]</i></p>	

Lampiran 24. Lembar perbaikan seminar hasil.

**LEMBAR PERBAIKAN
SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR**

Hari / Tanggal : Selasa / 30 Juli 2024
 Nama Mahasiswa : Amani Balqis Tamakantri
 Judul Tugas Akhir : Analisis Parameter Spesifik dan Non Spesifik
 Simplisia Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)

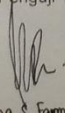
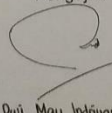

HASIL MASUKAN :

Penguji 1 :
 - non experimental ?
 - Bahasa abstrak perbaikan Hal 1 spesifik & non spesifik
 - latar belakang par 1 & 2, Hal 2 diperjelas
 - Hal 4 ^{kegiatan} cek lagi
 - DO cek lagi definisi
 - keterangan lagi → di mikroskopis
 - Hal 32 diperjelas

Penguji 2 :
 - cek cara kerja & sesuaikan Hal
 - Bab 4 konsisten penulisan → dr awal sampai akhir
 - waktu / umur tanaman
 - ada tulisan daun topi
 - pembahasan → dibatas lagi

Penguji 3 :
 - kata kunci perbaikan
 - ganti literatur Nardalyani

Mengetahui


Penguji 1, 16/6/2024 5/9/2024 	Penguji 2 5/9/2024 	Penguji 3, 
Makhdalena, S. Fomm, M. Farm, Apt NIP. 198311242609042002	dr. Dwi May Indriyani, M.Si NIP. 198105032010122002	Endah Ratnasari Mulatash, M.Si NIP. 198808292015032003

Lampiran 25. Bukti lembar plagiarisme

**LEMBAR BUKTI PENGECEKAN SIMILARITY/PLAGIARISM
DENGAN TURNITIN**

Nama : Amani Balais Tamatantri
 NIM : 2148401038
 Judul LTA : Analisis Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia
 Daun Cengkeh (*Syzygium aromaticum* L.)
 Prodi : D3 Farmasi

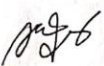
Telah melakukan pengecekan Turnitin sebagai berikut :


Ke-	Tanggal	Hasil (Nilai)	Paraf Petugas Perpustakaan dan Cap
1	9 September 2024	13%	
2			
3			

Mengetahui,

Pembimbing 1

Pembimbing 2


 (Endah Ratnasari Mulasah, M.si.)
 NIP. 198808192015032003


 (Dr. Dwi May Indriyani, M.si.)
 NIP. 198105032010122002

Catatan : Pengisian kolom tanggal dan hasil ditulis tangan