

LAMPIRAN

Lampiran 1. Surat Izin Penelitian



KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
DIREKTORAT JENDERAL TENAGA KESEHATAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURWANA
 Jalan Soekarno Hatta – Hatta No.6 Bandar Lampung
 Telepon (0721) 783 852 Faksimile : 0721 - 773918



E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.ac.id

Website : <http://poltekkes-tjk.ac.id>

Nomor : PP.03.04/F.XLIII/765/2024
 Lampiran : 1 eks
 Hal : Izin Penelitian

5 Februari 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 Poltekkes Kemenkes Tanjungpurwana Tahun Akademik 2023/2024, maka kami mengharapkan dapat diberikan izin kepada mahasiswa kami untuk dapat melakukan penelitian di Institusi yang Bpk/Ibu pimpin. Berikut adalah mahasiswa yang melakukan survei pendahuluan (terlampir).

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.

Direktur Politeknik Kesehatan Kementerian
 Kesehatan Tanjung Purwana,



Dewi Purwaningsih, S.SiT., M.Kes
 N P 196705271988012001

Tembusan:
 1.Ka.Jurusan Farmasi
 2.Ka.Jurusan Biologi Unila
 3.Ka.Laboratorium Botani Unila

Lampiran : Izin Penelitian
 Nomor : PP.03.04/F.XLIII/ /2024
 Tanggal : 5 Februari 2024

**DAFTAR NAMA MAHASISWA YANG MELAKSANAKAN PENELITIAN
 PROGRAM STUDI FARMASI PROGRAM DIPLOMA TIGA
 JURUSAN FARMASI POLTEKKES KEMENKES TANJUNGPINANG
 T.A 2023/2024**

No	NAMA	JUDUL PENELITIAN	TEMPAT PENELITIAN
1.	SOVIE MUTIA NIM: 2148401083	Uji Mutu Ekstrak Etanol Daun Kumis Kucing (<i>Orthosiphon stamineus</i> (Benth))	Laboratorium Botani Fakultas MIPA Biologi Universitas Lampung
2.	RIVANALDO NIM: 2148401030	Skринing Fitokimia dan Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Daun Kelor (<i>Moringa oleifera</i> L) Asal Desa Adijaya Kecamatan Terbanggi Besar Lampung Tengah	
3.	ELOK HERMAWATI FAJRIN NIM: 2148401018	Skринing Fitokimia dan Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Daun Kopi Robusta (<i>Coffea canephora</i>) Asal Lampung Barat	
4.	NADIA SAPUTRI NIM: 2148401065	Karakterisasi Mutu Ekstrak Etanol Daun Kelor (<i>Moringa oleifera</i> L) Asal Desa Adijaya Kecamatan Terbanggi Besar Lampung Tengah	

Direktur Politeknik Kesehatan Kementerian Kesehatan TanjungPinang,



Dewi Purwaningsih, S.SiT., M.Kes
 NP 196705271988012001

Lampiran 2. Surat Determinasi Tanaman



Bandar Lampung, 12 Februari 2024

Kepada yth.

Sdr : Yulyuswami, S.Si., Apt., M.Kes.
NIP : 197007182003122003

Dengan hormat

Bersama ini kami sampaikan hasil determinasi tumbuhan dari Laboratorium Botani Jurusan Biologi FMIPA Unila adalah sebagai berikut. Nama ilmiah untuk Tanaman Kelor adalah *Moringa oleifera* Lam.

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 Kelor menurut sistem klasifikasi Cronquist (1981) dan APG II (2003) adalah sebagai berikut :

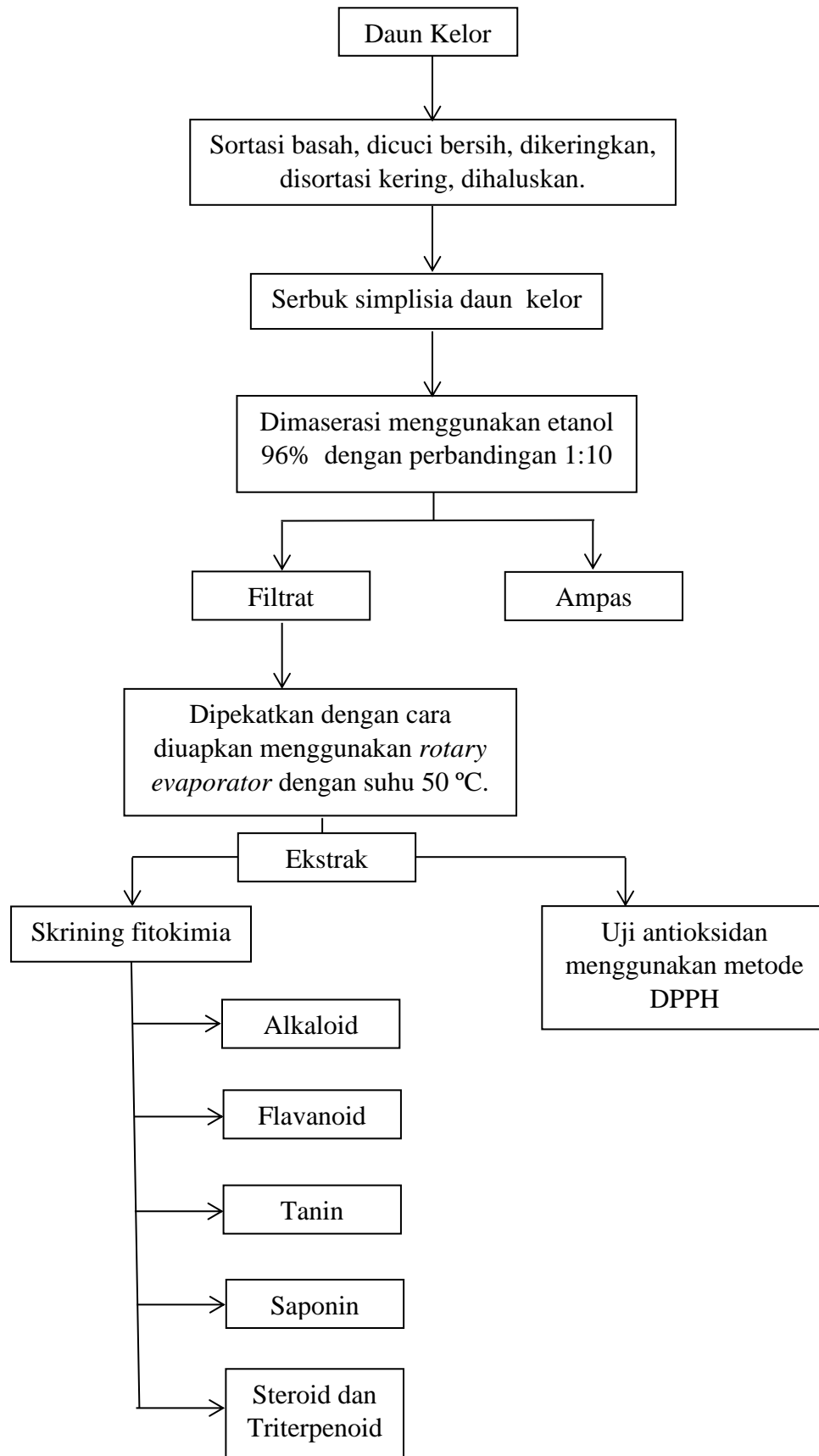
Kerajaan	: Plantae
Divisi	: Magnoliophyta
Kelas	: Magnoliopsida
Bangsa	: Brassicales
Suku	: Moringaceae
Marga	: <i>Moringa</i>
Jenis	: <i>Moringa oleifera</i> Lam.

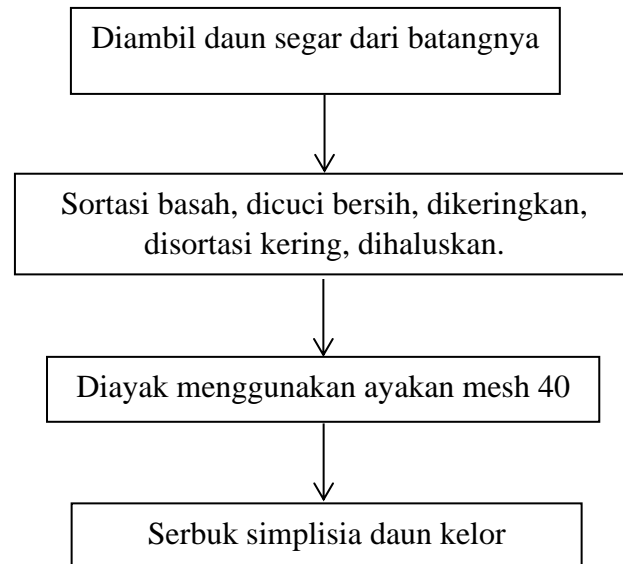
Referensi :

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

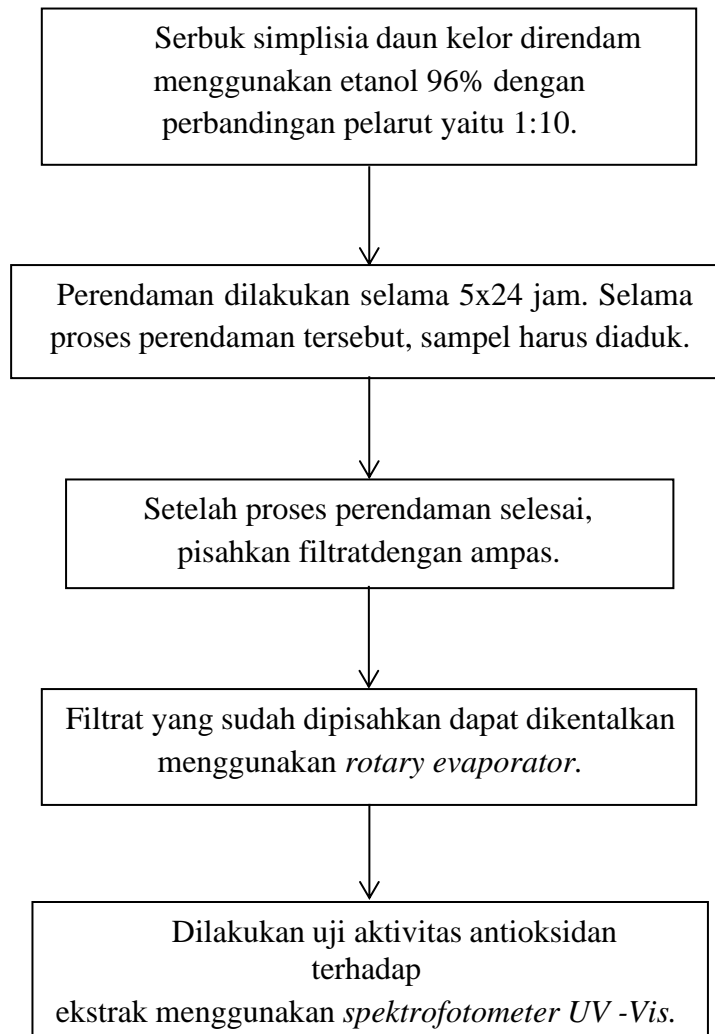
The Angiosperm Phylogeny Group. 2003. An update of the Angiosperm Phylogeny
 Group classification for the orders and families of flowering plants: APG II.
Botanical Journal of the Linnean Society, 141, 399 – 436.



Lampiran 3. Alur Kerja Penelitian

Lampiran 4. Skema Kerja Pembuatan Simplisia

Lampiran 1. Skema Kerja Metode Maserasi



Lampiran 2. Skema kerja pembuatan pereaksi *Bouchardat, Dragendroft, Mayer***A. Bouchardat**

1. Ditimbang raksa kalium iodide sebanyak 4 gram
2. Dilarutkan dengan 20 ml air suling dalam beaker glass 50 ml
3. Ditambahkan iodium sebanyak 2 gram
4. Dimasukkan kedalam labu ukur 100 ml lalu ditambahkan air suling hingga tanda batas

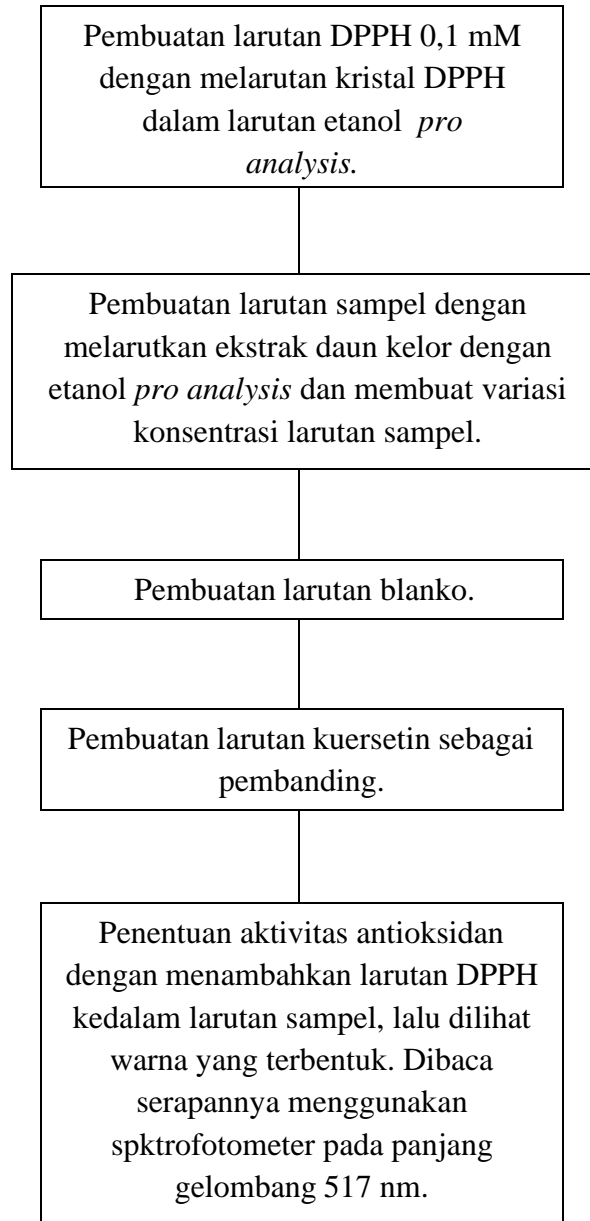
B. Dragendroft

1. Ditimbang bismuth (III) nitrat sebanyak 0,8 gram
2. Dilarutkan dengan 20 ml asam nitrat pekat dalam beaker glass 50 ml
3. Pada wadah lain ditimbang sebanyak 27,2 gram kalium iodide
4. Kemudian kedua larutan dicampurkan dan didiamkan sampai memisah sempurna
5. Larutan yang jernih diambil dan diencerkan dengan air suling sampai 100 ml

C. Mayer

1. Ditimbang raksa (II) klorida sebanyak 1,4 gram
2. Dilarutkan dengan 60 ml air suling dalam beaker glass 100 ml
3. Pada wadah lain ditimbang sebanyak 5 gram kalium iodide
4. Lalu dilarutkan dalam 10 ml air suling
5. Kedua larutan dicampurakn dan ditambahkan air suling hingga mencapai volume 100 ml

Lampiran 3. Skema kerja uji aktivitas antioksidan daun kelor dengan metode DPPH



Lampiran 4. Perhitungan Rendemen Ekstrak Etanol Daun Kelor

Σ Simplisia : 1.569 gra,

Σ Ekstrak : 159 gram

$$\% \text{ Rendemen Ekstrak} : \frac{\Sigma \text{ Ekstrak}}{\Sigma \text{ Simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen Ekstrak} : \frac{(36,87 \text{ gr} + 37,64 \text{ gr} + 36,62 \text{ gr} + 37,25 \text{ gr} + 10,64 \text{ gr})}{1.569 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen Ekstrak} : \frac{159 \text{ gr}}{1.569 \text{ gr}} \times 100\%$$

% Rendemen Ekstrak : 10,135%

Jadi rendemen ekstrak etanol daun kelor adalah sebesar 10,135%.

Lampiran 5. Perhitungan dalam Pembuatan Larutan DPPH 0,1 mM

Untuk pembuatan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 50 ml dengan Mr DPPH yaitu 394,32 mg/mmol.

$$\begin{aligned}
 M &= \frac{gr}{Mr} \times \frac{1000}{50 \text{ ml}} \\
 \frac{0,1}{1000} &= \frac{gr}{394,32 \text{ mg/mmol}} \times \frac{1000}{50 \text{ mL}} \\
 0,0001 \text{ mmol} &= \frac{gr}{394,32 \text{ mg/mmol}} \times 20 \text{ ml} \\
 gr &= \frac{0,0001 \text{ mmol}}{20 \text{ ml}} \times 394,32 \text{ mg/mmol} \\
 gr &= 0,001971 \text{ gr} \\
 mg &= 1,971 \text{ mg}
 \end{aligned}$$

Lampiran 6. Perhitungan dalam Pembuatan Larutan Sampel

1. Pembuatan Larutan Induk

Pembuatan larutan induk dengan 100 mg ekstrak daun kelor dalam 50 ml pelarut etanol.

$$\begin{aligned}\text{Konsentrasi (ppm)} &= \frac{\text{mg}}{\text{L}} \\ &= \frac{100 \text{ mg}}{0,05 \text{ L}} \\ &= 2000 \text{ ppm}\end{aligned}$$

2. Pembuatan Larutan 20 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned}\text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 2.000 \text{ ppm} \times V_1 &= 20 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{20 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{2.000 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,1 \text{ mL}\end{aligned}$$

3. Pembuatan Larutan 40 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned}\text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 2.000 \text{ ppm} \times V_1 &= 40 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{40 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{2.000 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,2 \text{ mL}\end{aligned}$$

4. Pembuatan Larutan 60 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned}\text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 2.000 \text{ ppm} \times V_1 &= 60 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{60 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{2.000 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,3 \text{ mL}\end{aligned}$$

5. Pembuatan Larutan 80 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned}\text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 2.000 \text{ ppm} \times V_1 &= 80 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{80 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{2.000 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,4 \text{ mL}\end{aligned}$$

Lampiran 7. Perhitungan dalam Pembuatan Larutan Kuersetin

1. Pembuatan Larutan Induk

Pembuatan larutan induk dengan 2,5 mg kuersetin dalam 50 ml pelarut etanol.

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi (ppm)} &= \frac{\text{mg}}{\text{L}} \\ &= \frac{2,5 \text{ mg}}{0,05 \text{ L}} \\ &= 50 \text{ ppm} \end{aligned}$$

2. Pembuatan Larutan 1 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned} \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 50 \text{ ppm} \times V_1 &= 1 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{1 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{50 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,2 \text{ mL} \end{aligned}$$

3. Pembuatan Larutan 2 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned} \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 50 \text{ ppm} \times V_1 &= 2 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{2 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{50 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,4 \text{ mL} \end{aligned}$$

4. Pembuatan Larutan 4 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned} \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 50 \text{ ppm} \times V_1 &= 4 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{4 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{50 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 0,8 \text{ mL} \end{aligned}$$

5. Pembuatan Larutan 8 ppm (10 ml)

$$\begin{aligned} \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\ 50 \text{ ppm} \times V_1 &= 8 \text{ ppm} \times 10 \text{ ml} \\ V_1 &= \frac{8 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}}{50 \text{ ppm}} \\ V_1 &= 1,6 \text{ mL} \end{aligned}$$

Lampiran 8. Pembuatan Simplisia



1. Sampling daun kelor



2. Sortasi basah



3. Pencucian daun kelor



4. Perajangan daun kelor



5. Pengeringan dengan matahari hingga air sisa pencucian hilang



6. Pengeringan daun kelor menggunakan oven suhu 50 °C selama 2 hari.



7. Daun kelor yang sudah dikeringkan



8. Sortasi kering daun kelor



9. Penghalusan daun kelor menggunakan blender



10. serbuk simplisia daun kelor

Lampiran 9. Ekstraksi Serbuk Simplisia Daun Kelor



1. Penimbangan 1,6 kg serbuk simplisia daun kelor



2. Pengukuran pelarut etanol 96%



3. Perendaman serbuk simplisia dengan etanol 96% (Maserasi)



4. Pengadukan Maserasi daun kelor



5. Penyaringan hasil maserasi daun kelor



6. Proses pemekatan ekstrak daun kelor dengan menggunakan *rotary evaporator*



7. Pemekatan ekstrak Menggunakan waterbath

Lampiran 10. Skrining Fitokimia Flavonoid



1. Penimbangan ekstrak sebanyak 5 gram



2. Pengukuran 50 ml air suling



3. Pemanasan larutan diatas *hot plate*



4. Penyaringan filtrat



5. Pipetasi 5 ml filtrat



6. Penambahan bubuk Mg



7. Penambahan larutan HCL pekat dan amil alkohol



8. Hasil pemeriksaan flavonoid

Lampiran 11. Skrining Fitokimia Saponin



1. Seujung spatula ekstrak daun kelor dimasukkan kedalam tabung reaksi



2. Pengukuran 10 ml air suling panas



3. Pengocokan larutan



4. Penambahan HCL2N pekat



5. Hasil pemeriksaan saponin

Lampiran 12. Skrining Fitokimia Alkaloid



1. Seujung spatula ekstrak daun kelor dimasukkan kedalam tabung reaksi



2. Proses penambahan air suling



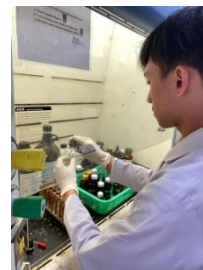
3. Proses penambahan HCL2N



4. Proses pemanasan diatas *hot plate*



5. Proses penyaringan



6. Proses penetesn pereaksi *mayer, dragendorf, bauchardat*



(a) Mayer



(b) Drgendrof



(c) Bauchardat

7. Hasil pemeriksaan akaloid

Lampiran 13. Skrining Fitokimia Tanin



1. Proses penimbangan



2. Penambahan air suling panas



3. Proses penyaringan



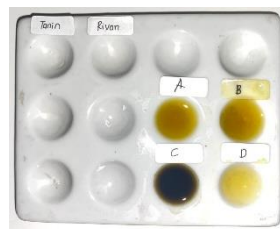
4. Penambahan 1 ml NaCl 10%



5. Bagi filtrat menjadi 4 bagian A, B, C dan D



6. Hasil pemeriksaan tanin



7. Hasil pemeriksaan tanin

Lampiran 14. Skrining Fitokimia Steroid dan Triterpenoid



1. Proses penimbangan



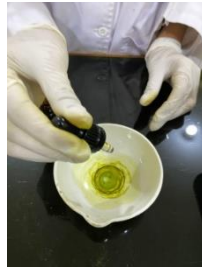
2. Proses maserasi dengan n-heksana



3. Proses penyaringan



4. Proses penguapan



5. Penambahan asam asetat anhidrat dan H₂SO₄



6. Hasil pemeriksaan steroid dan triterpenoid

Lampiran 15. Pembuatan Larutan DPPH



1. Penimbangan Kristal DPPH



2. Pengukuran etanol *pro analysis*



3. Proses pengadukan



4. Proses pemindahan kelabu ukur



5. Penambahan etanol *pro analysis* sampai tanda batas



6. proses penyimpanan pada botol gelap

Lampiran 16. Pembuatan Larutan Kuersetin



1. Penimbangan Kristal kuersetin



2. Pengukuran etanol *pro analysis*



3. Proses pengadukan



4. Proses pemindahan kelabu ukur



5. Penambahan etanol *pro analysis* sampai tanda batas



6. proses penyimpanan pada botol gelap

Lampiran 17. Pembuatan Larutan Sampel



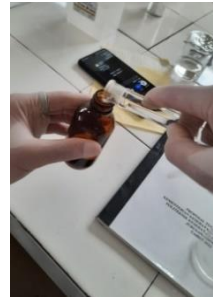
1. Penimbangan ekstrak etanol daun kelor



2. Pengukuran larutan etanol *pro analysis*



3. proses pengadukan



4. Proses penyimpanan pada botol gelap

Lampiran 18. Penentuan Aktivitas Antioksidan



1. Proses memasukkan larutan sampel dan standar ke tabung reaksi



2. Penambahan larutan DPPH



3. Proses menghomogenkan larutan dengan *vortex*



4. Proses inkubasi



5. Proses membaca serapan larutan menggunakan *spektrofotometri UV-Vis*

Lampiran 19. Certificate of Analysis DPPH



Certificate of Analysis

08/02/2023(JST)

TOKYO CHEMICAL INDUSTRY CO.,LTD.
4-10-1 Nishinbashi-Honcho, Chuo-ku, Tokyo 103-0023 Japan

Chemical Name: 1,1-Diphenyl-2-picrylhydrazyl Free Radical		
Product Number: D4313 CAS RN: 1899-66-4	Lot: U6GJC	
Tests	Results	Specifications
Appearance	Black powder	Black powder to crystal
Purity(HPLC)	99.0 area%	min. 97.0 area%

TCI Lot numbers are 4-5 characters in length. Characters listed after the first 4-5 characters are control numbers for internal purpose only.

The contents of the specifications are subject to change without advance notice. The specification values displayed here are the most up to date values. There may be cases where the product labels display a different specification, however, the product quality still meets the latest specification.

Customer Service:

TOKYO CHEMICAL INDUSTRY CO.,LTD
E-mail: globalbusiness@TCIchemicals.com

Takuya Nishioka
Quality Assurance Department Manager

Lampiran 20. Certificate of Analysis Kuersetin

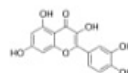
Sigma-Aldrich

3050 Spruce Street, Saint Louis, MO 63103, USA
 Website: www.sigmaaldrich.com
 Email USA: techserv@sial.com
 Outside USA: eurtechserv@sial.com

Certificate of Analysis

Product Name:
 QUERCETIN, =95% (HPLC), SOLID

Product Number: Q4951
 Batch Number: SLCK5305
 Brand: SIGMA
 CAS Number: 117-39-5
 Formula: C₁₅H₁₀O₇
 Formula Weight: 302.24 g/mol
 Quality Release Date: 10 JUN 2021



Test	Specification	Result
Appearance (Color) Yellow	Conforms	Conforms
Appearance (Form)	Powder	Powder
¹ H NMR Spectrum	Conforms to Structure	Conforms
Loss on Drying	≤ 4 %	1 %
Purity (HPLC)	≥ 95 %	99 %

Brian Dulle, Supervisor
 Quality Assurance
 St. Louis, Missouri US

Sigma-Aldrich warrants, that at the time of the quality release or subsequent retest date this product conformed to the information contained in this publication. The current Specification sheet may be available at Sigma-Aldrich.com. For further inquiries, please contact Technical Service. Purchaser must determine the suitability of the product for its particular use. See reverse side of invoice or packing slip for additional terms and conditions of sale.



Lampiran 21. Certificate of Analysis Etanol Pro Analysis



PT. SMART-LAB INDONESIA
 MANUFACTURER OF ANALYTICAL REAGENTS



CERTIFICATE OF ANALYSIS

Product Name	: Ethanol (Absolute)	Molecular Weight	: 46.07 g/mol
Catalog No.	: A-1035	Batch No.	: 230322003
Grade	: Analytical Reagent	Manufacturing Date	: March 23, 2022
Formula	: C ₂ H ₅ OH	Expire Date	: March, 2027
Cas No	: 64-17-5		

NO	ITEM TEST	UNITS	SPECIFICATION	RESULT
1.	Appearance	–	Clear colorless liquid	Clear colorless liquid
2.	Assay (Alcoholmeter)	wt %	min 99.7	99.897
3.	Wt. Per ml at 20 °C	g/cm ³	0.789 – 0.792	0.790
4.	Colour	Hazen	max 10	< 10
5.	Refractive Index	n _D ²⁰	1.358 – 1.363	1.360
6.	Water (H ₂ O)	wt %	max 0.2	0.1264
7.	Non-volatile matter	wt %	max 0.001	0.00081
8.	Acidity (CH ₃ COOH)	wt %	max 0.0006	0.00022
9.	Alkalinity (NH ₃)	wt %	max 0.0002	0.00013
10.	Acetone, isopropyl alcohol	–	passes test	passes test
11.	Methanol (CH ₃ OH)	wt %	max 0.1	NIL
12.	Iron (Fe)	wt %	max 0.00002	< 0.00002
13.	Lead (Pb)	wt %	max 0.00005	< 0.00005
14.	Solubility in water	–	passes test	passes test
15.	Substances darkened (by H ₂ SO ₄)	–	passes test	passes test
16.	Substances Reducing KMnO ₄	–	passes test	passes test

Result : The above product corresponds to AR Grade

Reference or standard of product specification to Analar standard and ACS specification

PT. SMART LAB INDONESIA



SUDIRO S.Si
 Head QC

Lampiran 22. Certificate of Analysis Etanol 96%



PT CATUR RINDANG USAHA BERSAMA

Jl. Tarumanegara No.20, RT.1/RW.9, Cireundeu,
Kec. Ciputat Tim., Kota Tangerang Selatan, Banten 15419
Telp:081394763053, Email: admin@caturusaha.id
www.caturusaha.id

CERTIFICATE OF ANALYSIS

Product Name : ALKOHOL TEKNIS 96 %

Dok. No : 003
Product Name : Alkohol teknis 96 %
Received Date : 11 Juli 2023

No. Lot / Batch : ALK96-110723
Expire Date : 11 Juli 2024

Hasil Analisa Sebagai Berikut :

NO	Parameter	Referensi	Unit	Spesifikasi	Hasil
1	Appearance	Organoleptik		Clear	Bening dan tidak berbau
2	Kadar pada suhu 15 °C	Piknometer	% v/v	Min 95	96
3	SG pada suhu 15 °C	gravimetri		0,7922-0,7955	0,7920
4	Keasaman (sebagai asam asetat)	Titrimetri	mg/L	Maks.30	11,5
5	Sisa penguapan maksimum	gravimetri	mg/L	Maks.25	15
6	Waktu uji permanganat	Uji Barbet/KMnO ₄	menit	Min.15	23
7	Aldehid sebagai asetaldehid	Titrimetri	mg/L	Maks.4	2

Tangerang Selatan, 11 Juli 2023
Diverifikasi Oleh,

Quality Control
PT CATUR RINDANG USAHA BERSAMA

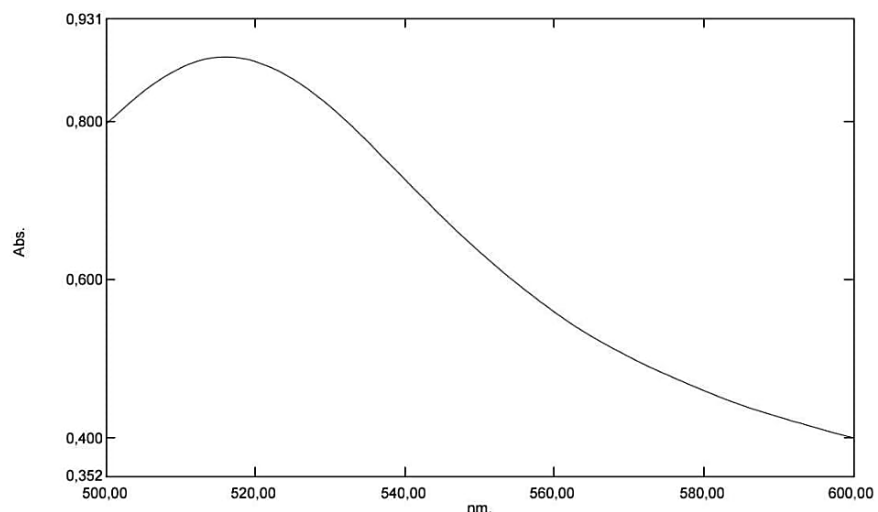
Lampiran 23. Data Hasil Pengukuran Panjang Gelombang Maksimum DPPH

➤ Pengulangan 1

Spectrum Peak Pick Report

28/05/2024 14:52:09

Data Set: lamda max kontrol_144950 - RawData-001



[Measurement Properties]
 Wavelength Range (nm.): 500.00 to 600.00
 Scan Speed: Medium
 Sampling Interval: 1.0
 Auto Sampling Interval: Disabled
 Scan Mode: Repeat

No.	P/V	Wavelength	Abs.	Description
1	⬆	516.00	0.882	

[Instrument Properties]
 Instrument Type: UV-1900 Series
 Measuring Mode: Absorbance
 Slit Width: 1.0 nm
 Light Source Change Wavelength: 340.8 nm
 S/R Exchange: Normal

[Attachment Properties]
 Attachment: 6-Cell
 Number of cells: 0

[Operation]
 Threshold: 0.0010000
 Points: 4
 InterPolate: Disabled
 Average: Disabled

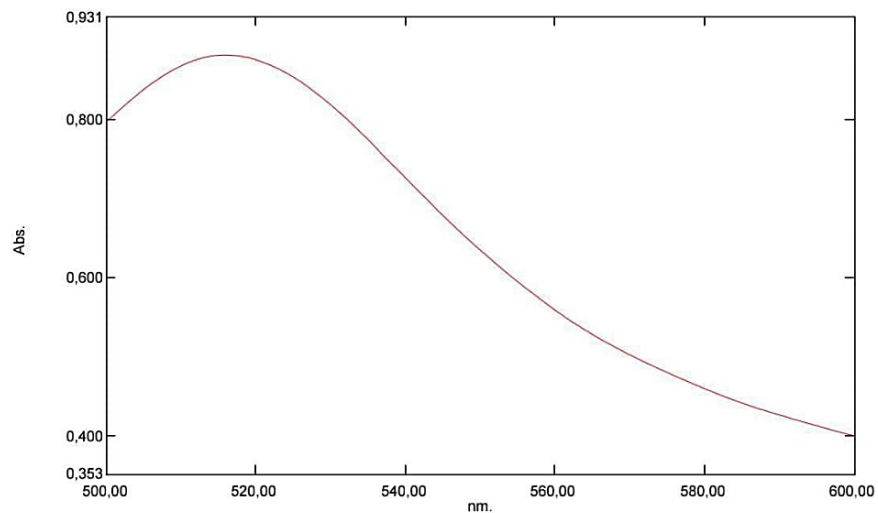
[Sample Preparation Properties]
 Weight:
 Volume:
 Dilution:
 Path Length:
 Additional Information:

➤ Pengulangan 2

Spectrum Peak Pick Report

28/05/2024 14:52:22

Data Set: lamda max kontrol_144950 - RawData-002



[Measurement Properties]

Wavelength Range (nm.): 500.00 to 600.00
 Scan Speed: Medium
 Sampling Interval: 1.0
 Auto Sampling Interval: Disabled
 Scan Mode: Repeat

No.	P/V	Wavelength	Abs.	Description
1	📍	516.00	0.883	

[Instrument Properties]

Instrument Type: UV-1900 Series
 Measuring Mode: Absorbance
 Slit Width: 1.0 nm
 Light Source Change Wavelength: 340.8 nm
 S/R Exchange: Normal

[Attachment Properties]

Attachment: 6-Cell
 Number of cells: 0

[Operation]

Threshold: 0.0010000
 Points: 4
 InterPolate: Disabled
 Average: Disabled

[Sample Preparation Properties]

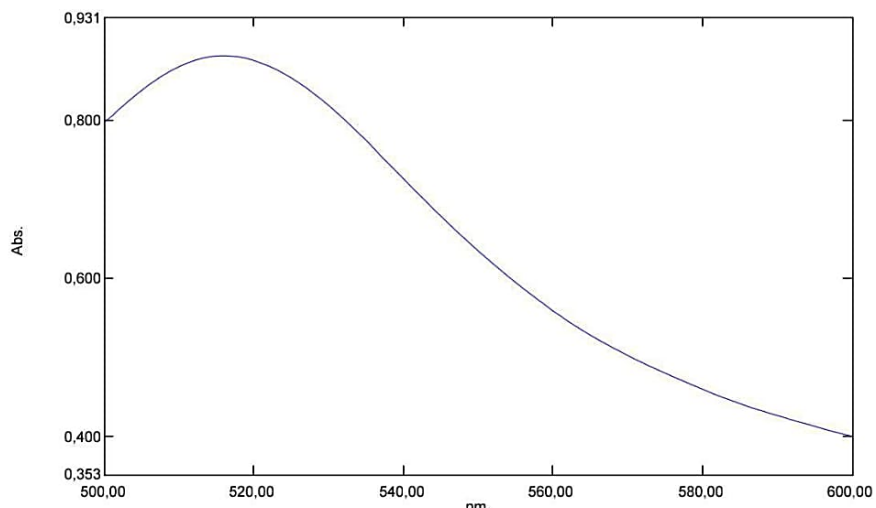
Weight:
 Volume:
 Dilution:
 Path Length:
 Additional Information:

➤ Pengulangan 3

Spectrum Peak Pick Report

28/05/2024 14:52:33

Data Set: lamda max kontrol_144950 - RawData-003



[Measurement Properties]
 Wavelength Range (nm.): 500.00 to 600.00
 Scan Speed: Medium
 Sampling Interval: 1.0
 Auto Sampling Interval: Disabled
 Scan Mode: Repeat

No.	PV	Wavelength	Abs.	Description
1		516.00	0.883	

[Instrument Properties]
 Instrument Type: UV-1900 Series
 Measuring Mode: Absorbance
 Slit Width: 1.0 nm
 Light Source Change Wavelength: 340.8 nm
 S/R Exchange: Normal

[Attachment Properties]
 Attachment: 6-Cell
 Number of cells: 0

[Operation]
 Threshold: 0.0010000
 Points: 4
 InterPolate: Disabled
 Average: Disabled

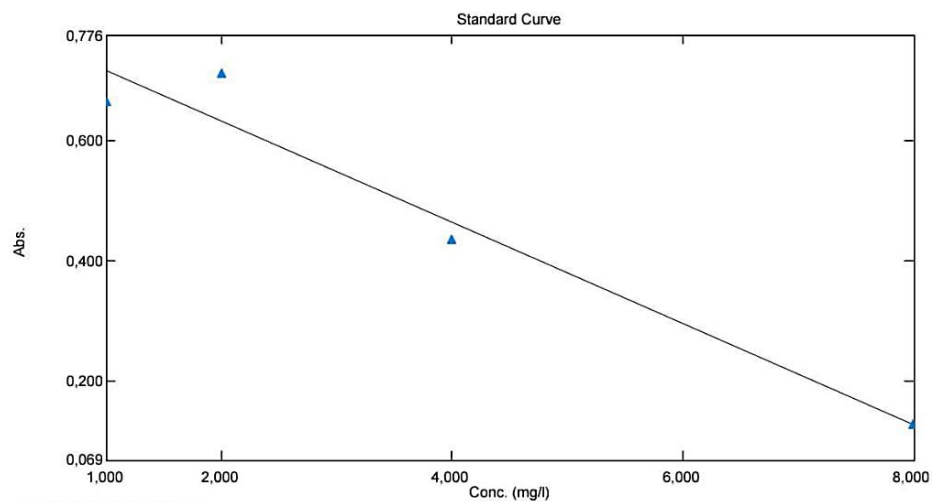
[Sample Preparation Properties]
 Weight:
 Volume:
 Dilution:
 Path Length:
 Additional Information:

Lampiran 24. Data Hasil Pengukuran Aktivitas Antioksidan Kuersetin

Standard Table Report

28/05/2024 15:09:16

File Name: D:\DATA UJI\Irvan\standar.pho



$$y = -0.0843187x + 0.801735$$

$$r^2 = 0.95302$$

Standard Table

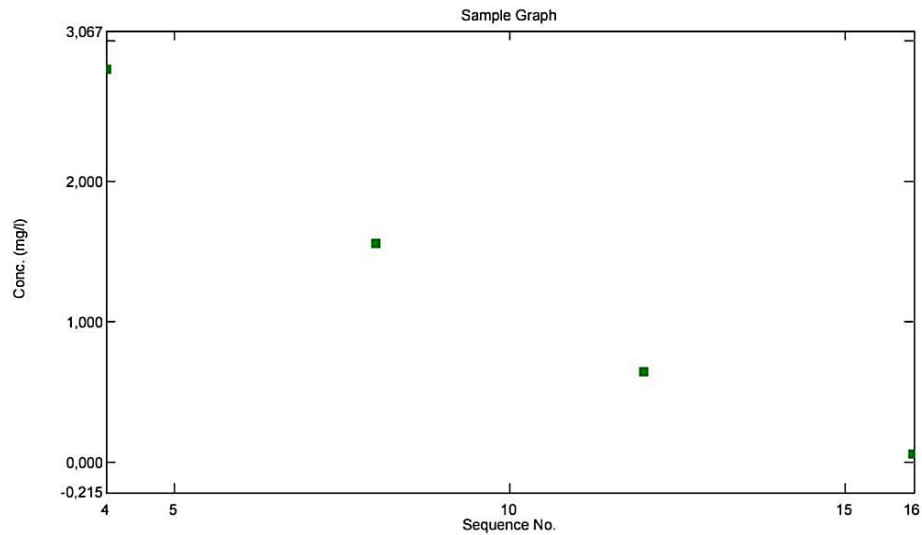
	Sample ID	Type	Ex	Conc	WL516,0	Wgt.Factor	Comments
1	st1	Std-Repeat		1.000	0.665	1.000	
2	st1-2	Std-Repeat		1.000	0.665	1.000	
3	st1-3	Std-Repeat		1.000	0.665	1.000	
4	st1-Avg	Average		1.000	0.665	1.000	Avg of preceding 3 Samples
5	st2	Std-Repeat		2.000	0.714	1.000	
6	st2-2	Std-Repeat		2.000	0.714	1.000	
7	st2-3	Std-Repeat		2.000	0.714	1.000	
8	st2-Avg	Average		2.000	0.714	1.000	Avg of preceding 3 Samples
9	st3	Std-Repeat		4.000	0.435	1.000	
10	st3-2	Std-Repeat		4.000	0.435	1.000	
11	st3-3	Std-Repeat		4.000	0.435	1.000	
12	st3-Avg	Average		4.000	0.435	1.000	Avg of preceding 3 Samples
13	st4	Std-Repeat		8.000	0.128	1.000	
14	st4-2	Std-Repeat		8.000	0.128	1.000	
15	st4-3	Std-Repeat		8.000	0.128	1.000	
16	st4-Avg	Average		8.000	0.128	1.000	Avg of preceding 3 Samples
17							

Lampiran 25. Data Hasil Pengukuran Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Daun Kelor

Sample Table Report

28/05/2024 15:25:26

File Name: D:\DATA UJI\Irvan\standar.pho















Sample Table

	Sample ID	Type	Ex	Conc	WL516,0	Comments
1	sp1	Unk-Repeat			0.566	
2	sp1-2	Unk-Repeat			0.566	
3	sp1-3	Unk-Repeat			0.566	
4	sp1-Avg	Average		2.793	0.566	Avg of preceding 3 Samples
5	sp2	Unk-Repeat			0.671	
6	sp2-2	Unk-Repeat			0.671	
7	sp2-3	Unk-Repeat			0.671	
8	sp2-Avg	Average		1.554	0.671	Avg of preceding 3 Samples
9	sp3	Unk-Repeat			0.748	
10	sp3-2	Unk-Repeat			0.748	
11	sp3-3	Unk-Repeat			0.747	
12	sp3-Avg	Average		0.642	0.748	Avg of preceding 3 Samples
13	sp4	Unk-Repeat			0.797	
14	sp4-2	Unk-Repeat			0.797	
15	sp4-3	Unk-Repeat			0.797	
16	sp4-Avg	Average		0.059	0.797	Avg of preceding 3 Samples
17						















Lampiran 26. Lembar Konsultasi Pembimbing I

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Rivanaldo
 NIM : 2148401030
 DOSEN PEMBIMBING : Yulyuswarni, S.Si., Apt., M.kes

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1	18-07-2023	Mahasiswa Mengajukan Judul LTA	Diberikan Saran dan Masukan oleh dosen Pembimbing		
2.	21-07-2023	Acc Judul LTA	Skринing fitokimia dan uji aktivitas antioksidan ekstrak etanol daun ketor (Moringa oleifera). Asal desa Adijay. LAMTENG		
3.	27-07-2023	Pengajuan BAB 1	Pengumpulan BAB 1 dan Disrusi		
4.	01-08-2023	Revisi Bab 1	Diberikan Saran dan Masukan terkait Bab 1		
5.	16-08-2023	Pengumpulan Revisian Bab 1	Pengumpulan Revisian bab 1		
6.	06-09-2023	Pengumpulan Bab 1-3	Pengumpulan Bab 1-3 dan diberikan Saran		








7.	18.9.2023	Diberikan Saran dan Masukan Terkait Bab 1-3	Diberikan Saran dan Masukan		
8.	02.10.2023	Pengumpulan Hasil Revisi Bab 1-3	Pengumpulan Revisi bab 1-3		
9.	08.11.2023	Diberikan Saran dan Masukan Terkait Bab 1-3	Diberikan Saran dan Masukan Terkait Bab 1-3		
10.	07.12.2023	Bimbingan Hasil Revisi Bab 1-3	Diskusi Hasil Revisi diberikan Saran dan Masukan		
11.	15.12.2023	Pengumpulan Hasil Revisi	Pengumpulan Hasil Revisi Bab 1-3		
12.	19.12.2023		ace sempit		

13.	Selasa, 27 Desember, 2023	Bimbingan Setelah Sampro	Acc Proposal		
14.	Jum'at, 28 Juni, 2024	Pengumpulan Hasil Penilaian LTA Bab 1-5	Mengumpulkan terlebih dahulu Bab 1-5 yang Telah dikoreksi		
15.	Selasa 2 Juli 2024	Bimbingan Bab 1-5 yang telah dikumpulkan	Diberikan saran Perbaikan untuk latar belakang, Pembahasan dan Daftar Pustaka		
16.	Jum'at 5 Juli 2024	Pengumpulan bimbingan hasil Revisi Bab 1-15	Acc Semhas		
17.	29.07.2024	Revisi rumusan Masalah dan Pembahasan	Revisi diterima		
18.	29.07.2024	Acc Revisi	Acc Revisi Semhas		
19.	29.07.2024		Acc Cetak		

Lampiran 27. Lembar Konsultasi Pembimbing II

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Rivinaldo
 NIM : 2148401030
 DOSEN PEMBIMBING : Ani Hartati, M.Si., Apt.

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	07/7/2024	Pengajuan laporan tugas akhir	Perbaikan Penulisan		
2.	10/7/2024	Pengajuan Perbaikan laporan tugas akhir	Perbaikan diterima Acc Semtiag		 
3.	5/8/2024	Pengajuan Perbaikan Seminar hasil	Perbaikan hasil Penelitian		
4.	8/8/2024	Pengajuan hasil Revisi Penelitian	Perbaikan Perhitungan 1c 50		
5	13/8/2024	Pengajuan hasil revisi Perhitungan 1c50	Perbaikan Diterima Acc Cetak		 

Lampiran 28. Lembar Perbaikan Seminar Hasil Tugas Akhir

SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR

Hari / Tanggal : Sabtu, 20 Juli 2024
 Nama Mahasiswa : Rivanaldo
 Judul Tugas Akhir : Skrining Fitokimia dan Uji Aktivitas Antibakterial Ekstrak Etanol Daun Kelor (*Moringa oleifera* L.) Asal Desa Merak Bekitung Kec. Kawanda Lampung

HASIL MASUKAN : Sebaran

Penguji 1 :

- Sesuaikan cara kerja dengan yang telah dilakukan (berapa bintang?)
- Pembahasan + hasil ekstrak + renderen
- Lengkapi lampiran
- Merk alat yang digunakan

Penguji 2 :


- Sesuaikan cara kerja tulis + lampiran
- Hasil IC50

Penguji 3 :

- Rumusan masalah + sentra daun kelor
- Pembahasan → Pembuatan ekstrak
 - Renderen
 - Skrining fitokimia
 - Daya antibakterial


Mengetahui

Penguji 1,

 5/8 24


Endah Ratnasari Muktasih, M.Si.
NIP. 198208292015032003

Penguji 2

 13/8 24

Ani Hartati, M.Si., Apt.
NIP. 197405091999032002

Penguji 3,




 29/8 24

Yullyswami, S.Si., Apt. Mkes
NIP. 197007182003122003

Lampiran 29. Hasil Cek Turnitin

Rivanaldo Rivanaldo

TURNITIN RIVAN.docx

-  Skrinig fitokimia dan uji aktivitas antioksidan ekstrak etanol daun kelor (Moringa oleifera.L) asal desa merak belantung kecamatan kali...
-  FARMASI
-  Politeknik Kesehatan Kemenkes Tanjung Karang

Document Details

Submission ID
trn:oid::1:2982681146

Submission Date
Aug 13, 2024, 2:03 PM GMT+7

Download Date
Aug 13, 2024, 2:05 PM GMT+7

File Name
TURNITIN_RIVAN.docx

File Size
2.3 MB

50 Pages




7,081 Words

64,446 Characters

19% Overall Similarity

The combined total of all matches, including overlapping sources, for each database.

Top Sources

- 18%  Internet sources
- 8%  Publications
- 5%  Submitted works (Student Papers)

Integrity Flags




1 Integrity Flag for Review

-  **Hidden Text**
0 suspect characters on 47 pages
Text is altered to blend into the white background of the document.

Our system's algorithms look deeply at a document for any inconsistencies that would set it apart from a normal submission. If we notice something strange, we flag it for you to review.

A Flag is not necessarily an indicator of a problem. However, we'd recommend you focus your attention there for further review.

Top Sources

18%  Internet sources
 8%  Publications
 5%  Submitted works (Student Papers)

Top Sources

The sources with the highest number of matches within the submission. Overlapping sources will not be displayed.


1	Internet	repository.poltekkes-tjk.ac.id	8%
2	Internet	www.neliti.com	1%
3	Internet	text-id.123dok.com	1%
4	Internet	docplayer.info	1%
5	Student papers	fpptijateng	1%
6	Internet	repository.poltekkesbengkulu.ac.id	1%
7	Internet	www.ejurnalmalahayati.ac.id	1%
8	Internet	www.scribd.com	1%
9	Internet	eprints.walisongo.ac.id	0%
10	Internet	doku.pub	0%
11	Internet	bukumerahkreatif.blogspot.co.id	0%

Lampiran 30. Lembar Bukti Cek Turnitin

LEMBAR BUKTI PENGECEKAN SIMILARITY/PLAGIARISM
DENGAN TURNITIN


Nama : Rivanaldo
 NIM : 2148401030
 Judul LTA : Screening Fitokimia dan uji aktivitas antioksidan ekstrak etanol daun kelor (*Moringa oleifera* L.) Asal Desa Merak Belimbing Kecamatan Kalianda Lampung Selatan
 Prodi : D3 Farmasi

Telah melakukan pengecekan Turnitin sebagai berikut :

Ke-	Tanggal	Hasil (Nilai)	Paraf Petugas Perpustakaan dan Cap
1	13/81 2024.	19 %	
2			
3			

Mengetahui,

Pembimbing 1


 (.....Yulyswarni, S.Si., Apt., M.Kes.....)
 NIP. 197007187003122003

Pembimbing 2


 (.....Ani Hartati, M.Si., Apt.....)
 NIP. 197405091999032002

Catatan : Pengisian kolom tanggal dan hasil ditulis tangan