

LAMPIRAN

Lampiran 1. Lembar Bimbingan



LEMBAR BIMBINGAN TUGAS AKHIR, PROPOSAL, SKRIPSI DAN TESIS
PROGRAM STUDI FARMASI
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH PALOPO

NAMA MAHASISWA : Ruslianto Restau
NIM : 211320010
JUDUL : Penentuan Kadar Fenol Total dan Atrisin dalam Air Bersih
 Daerah Etlinga tubekabrum Secara Spektrofotometri UV-Vis

PEMBIMBING 1 : Apt. Herma, S. Farm. M. Sc
PEMBIMBING 2 :

No	Materi Konsultasi	Tanggal	TTD Pembimbing
1	Konsul Proposal	29/7/2024	
2	Konsul Kerangka Penelitian	3/8/2024	
3	Konsul Bab II	5/8/2024	
4	Konsul Bab III	8/8/2024	
5	Konsul Prosedur Kerja dan Nama daerah sampel	1/10/24	
6	Konsul Hasil	9/10/24	
7	Konsul Hasil	26/10/24	
8	Konsul Pembahasan	31/12/24	
9	Perbaikan Penulisan	1/12/24	
10	Perbaikan Perbandingan literatur	1/12/24	
11	Pengambilan data	2/12/24	
12	Konsul kesimpulan	3/12/24	

- Para mahasiswa yang mengambil TA dimohon dengan sangat agar memenuhi jumlah bimbingan minimal 12 kali mulai proposal sampai dengan skripsi yang ditandatangani oleh pembimbing setiap kali melakukan tatap muka
- Lembar bimbingan TA ini harap dikumpulkan ke prodi saat mendaftarkan ujian skripsi



LEMBAR BIMBINGAN TUGAS AKHIR, PROPOSAL, SKRIPSI DAN TESIS
PROGRAM STUDI FARMASI
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH PALOPO

NAMA MAHASISWA : Rusdianto Rustam
NIM : 211320010
JUDUL : Penentuan kadar total Fenol dan amoniak dalam ekstrak
dari etanol daun Elingga tubularum secara Spektrofotometer
UV-vis
PEMBIMBING 1 :
PEMBIMBING 2 : Anggra Alfian S Pd, M.Si

No	Materi Konsultasi	Tanggal	TTD Pembimbing
1	Proposisi (metode)	21/8/2021	off
2	Konsul hasil	23/12/2021	off
3	Konsul Pembahasan	25/12/2021	off
4	Uji SPSS	30/12/2021	off
5			
6			
7			
8			
9			
10			
11			
12			

- Para mahasiswa yang mengambil TA dimohon dengan sangat agar memenuhi jumlah pembimbingan minimal 12 kali mulai proposal sampai dengan skripsi yang ditandatangani oleh pembimbing setiap kali melakukan tatap muka
- Lembar bimbingan TA ini harap dikumpulkan ke prodi saat mendaftarkan ujian skripsi

Lampiran 2. Pengambilan dan Pengolahan Sampel

	Pengambilan Sampel
	Perajangan Simplisia
	Pengeringan Simplisia



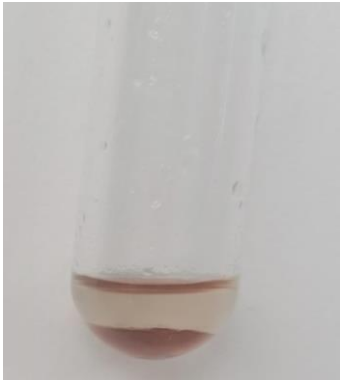
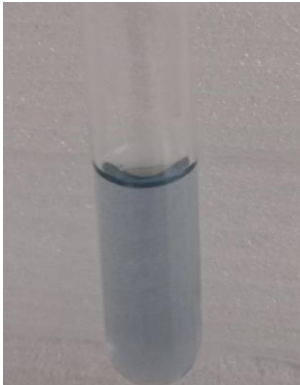
Proses Ekstraksi (Metode Meserasi)



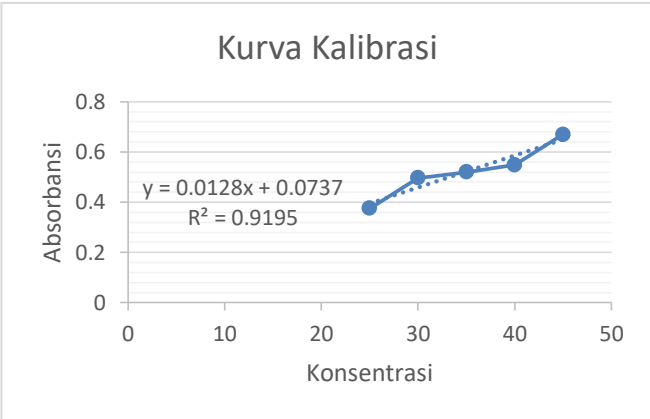
Pengentalan (Rotary Evaporator)

Lampiran 3. Uji Pendahuluan Skrining Fitokimia

	+ Alkaloid (Uji Dragendorff)
	+ Alkaloid (Uji Mayer)
	+ Flavonoid

	+ Saponin
	+ Tanin
	+ Terpenoid
	+ Fenol

Lampiran 4. Uji Kadar Fenol Total

	Larutan Sampel
	Pengukuran Absorbansi Fenol
 Kurva Kalibrasi Absorbansi Konsentrasi $y = 0.0128x + 0.0737$ $R^2 = 0.9195$	Kurva Kalibrasi Larutan Standar Asam galat

Lampiran 5. Perhitungan Kadar Fenol Total Ekstrak Etanol Daun *Etlingera tubilabrum*

REGRESI LINIER

$$y = 0.0128x + 0.0737$$

y = Abs. sampel

x = Konsentrasi

Penyelesaian :

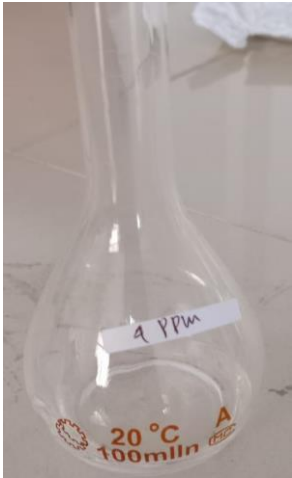
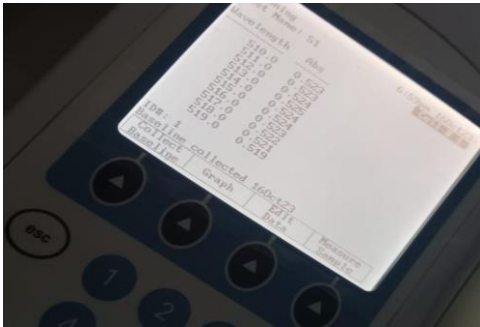
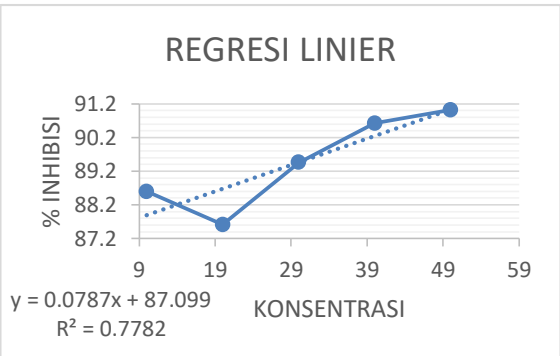
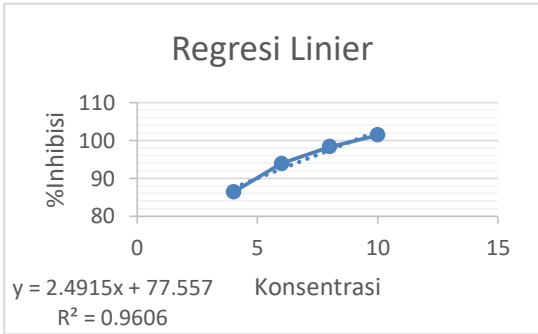
$$x \text{ (Konsentrasi)} = \frac{(0,103 - 0,0737)}{0,0128}$$

$$\text{Konsentrasi} = 2,28 \text{ ppm}$$

$$\begin{aligned} \text{Berat Fenol} &= 2,28 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L} \\ &= 0,11 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{0,11 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 2,2 \% \end{aligned}$$

Lampiran 6. Uji Aktivitas Antioksidan

	Larutan Sampel
	Pengukuran Absorbansi DPPH
	Regresi Linier % Inhibisi Ekstrak Etanol Daun <i>Etlingera tubilabrum</i>
	Regresi Linier % Inhibisi Asam galat

Lampiran 7. Perhitungan Antioksidan Ekstrak Etanol Daun *Etlingera tubilabrum*

Perhitungan % Inhibisi

RUMUS

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{(\text{abs. blanko} - \text{abs. sampel})}{\text{abs. blanko}} \times 100 \%$$

Replikasi 1 10 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,066)}{0,576} \times 100\% \\ &= 88,54 \% \end{aligned}$$

Replikasi 2 10 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,066)}{0,576} \times 100\% \\ &= 88,54 \% \end{aligned}$$

Replikasi 3 10 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,0656)}{0,576} \times 100\% \\ &= 88,71 \% \end{aligned}$$

Replikasi 1 20 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,072)}{0,576} \times 100\% \\ &= 87,5 \% \end{aligned}$$

Replikasi 2 20 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,071)}{0,576} \times 100\% \\ &= 87,67 \% \end{aligned}$$

Replikasi 3 20 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,071)}{0,576} \times 100\% \\ &= 87,67 \% \end{aligned}$$

Replikasi 1 30 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,061)}{0,576} \times 100\% \\ &= 89,4 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2 30 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,061)}{0,576} \times 100\% \\ &= 89,4 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3 30 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,06)}{0,576} \times 100\% \\ &= 89,58 \%\end{aligned}$$

Replikasi 1 40 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,054)}{0,576} \times 100\% \\ &= 90,62 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2 40 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,055)}{0,576} \times 100\% \\ &= 90,45 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3 40 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,053)}{0,576} \times 100\% \\ &= 90,79 \%\end{aligned}$$

Replikasi 1 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,046)}{0,576} \times 100\% \\ &= 92,01 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,055)}{0,576} \times 100\% \\ &= 90,45 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,576 - 0,054)}{0,576} \times 100\% \\ &= 90,62 \%\end{aligned}$$

Perhitungan IC 50 (Regresi Linier) Ekstrak Etanol Daun *Etlingera tubilabrum*

$$y = 0.0787x + 87.099$$

$$y = 50$$

$$x = \text{IC } 50$$

$$x = \frac{(50 - 87,009)}{0,0787} \times 100\%$$

$$\text{IC } 50 = -470,25 \text{ (sangat kuat)}$$

Lampiran 8. Perhitungan Antioksidan Larutan Pembanding Asam Galat

Perhitungan % Inhibisi

RUMUS

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{(\text{abs. blanko} - \text{abs. sampel})}{\text{abs. blanko}} \times 100 \%$$

Replikasi 1 4 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,091)}{0,673} \times 100\% \\ &= 86,47 \% \end{aligned}$$

Replikasi 2 4 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,092)}{0,673} \times 100\% \\ &= 86,32 \% \end{aligned}$$

Replikasi 3 4 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,093)}{0,673} \times 100\% \\ &= 86,18 \% \end{aligned}$$

Replikasi 1 6 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,039)}{0,673} \times 100\% \\ &= 94,20 \% \end{aligned}$$

Replikasi 2 6 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,044)}{0,673} \times 100\% \\ &= 93,46 \% \end{aligned}$$

Replikasi 3 6 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,04)}{0,673} \times 100\% \\ &= 94,05 \% \end{aligned}$$

Replikasi 1 8 ppm

$$\begin{aligned} \% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,011)}{0,673} \times 100\% \\ &= 98,36 \% \end{aligned}$$

Replikasi 2 8 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,012)}{0,673} \times 100\% \\ &= 98,21 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3 8 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - 0,011)}{0,673} \times 100\% \\ &= 98,36 \%\end{aligned}$$

Replikasi 1 10 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - (-0,015))}{0,673} \times 100\% \\ &= 102,23 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2 10 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - (-0,015))}{0,673} \times 100\% \\ &= 102,23 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3 10 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{ Inhibisi} &= \frac{(0,673 - (-0,016))}{0,673} \times 100\% \\ &= 100 \%\end{aligned}$$

Perhitungan IC50 (Regresi Linier) Asam Galat

$$y = 2.4915x + 77.557$$

$$y = 50$$

$$x = \text{IC } 50$$

$$x = \frac{(50 - 77,557)}{2,4915} \times 100\%$$

$$\text{IC } 50 = -11,06 \text{ (sangat kuat)}$$