

Lampiran

Lampiran 1. Pengolahan Sampel

	Pengambilan Sampel
	Pencucian
	Perajangan simplisia

	Pengeringan simplisia
	Serbuk simplisia
	Proses ekstraksi (Metode Maserasi)

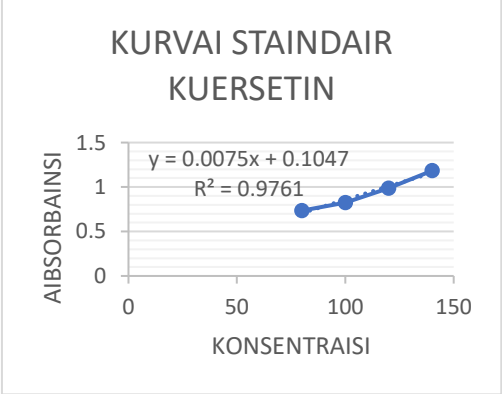
	Remaserasi
	Pengentalan (Rotary evaporator)

Lampiran 2. Uji Skrining Fitokimia

	(+) Alkaloid
---	---------------------

	(+) Saponin
---	--------------------

Lampiran 3. Uji kadar Total Flavonoid

	Larutan Sampel
	Pengukuran Absorbansi Flavonoid
	Kurva Kalibrasi Larutan Standar kuersetin

Lampiran 4. Perhitungan Kadar Total Flavonoid

REGRESI LINIER

$$y = 0,0075x + 0,1057$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.192)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$x (\text{Konsentrasi}) = \frac{(0,192 - 0,1047)}{0,0075}$$

$$\text{Konsentrasi} = 11,7 \text{ ppm}$$

$$\begin{aligned} \text{Berat Flavonoid} &= 11,7 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\ &= 0,058 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{0,058 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 1,16 \% \end{aligned}$$

KONSENTRASI 80 PPM

$$y = 0,0075x + 0,1057$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.735)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$x (\text{Konsentrasi}) = \frac{(0,735 - 0,1047)}{0,0075}$$

$$\text{Konsentrasi} = 84,04 \text{ ppm}$$

$$\begin{aligned} \text{Berat Flavonoid} &= 84,04 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\ &= 0,42 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{0,42 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 8,4\% \end{aligned}$$

KONSENTRASI 100 PPM

$$y = 0,0075x + 0,1057$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0,826)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$x (\text{Konsentrasi}) = \frac{(0,826 - 0,1047)}{0,0075}$$

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi} &= 96,1 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Flavonoid} &= 96,1 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,48 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,48 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 9,6 \%
 \end{aligned}$$

KONSENTRASI 120 PPM

$$y = 0,0075x + 0,1057$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.988)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$\begin{aligned}
 x \text{ (Konsentrasi)} &= \frac{(0,988 - 0,1047)}{0,0075} \\
 \text{Konsentrasi} &= 117,7 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Flavonoid} &= 117,7 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,588 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,588 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 11,76 \%
 \end{aligned}$$

KONSENTRASI 140 PPM

$$y = 0,0075x + 0,1057$$

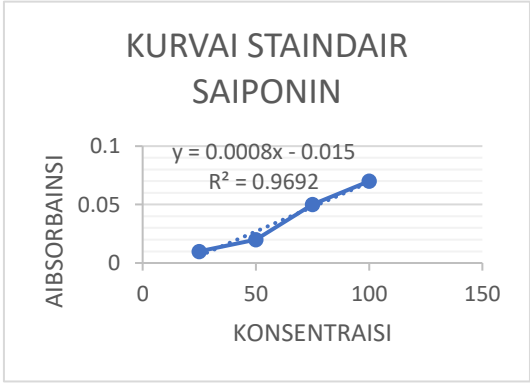
$$y = \text{Abs. Sampel (1,183)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$\begin{aligned}
 x \text{ (Konsentrasi)} &= \frac{(1,183 - 0,1047)}{0,0075} \\
 \text{Konsentrasi} &= 143,7 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Flavonoid} &= 143,7 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,718 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,718 \text{ mg}}{5 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 14,3 \%
 \end{aligned}$$

LAMPIRAN 5. Uji Kadar Total Saponin

	Larutan sampel
	Pengukuran absorbansi saponin
	Kurva kalibrasi larutan standar kuersetin

Lampiran 6. Perhitungan uj kadar saponin

REGRESI LINIER

$$y = 0,0008x - 0,015$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.006)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$\begin{aligned}
 x \text{ (Konsentrasi)} &= \frac{(0,006+0,015)}{0,0008} \\
 \text{Konsentrasi} &= 26,25 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Flavonoid} &= 26,25 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,131 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,131 \text{ mg}}{10 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 1,31 \%
 \end{aligned}$$

KONSENTRASI 25 PPM

$$y = 0,0008x - 0,015$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.01)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$\begin{aligned}
 x \text{ (Konsentrasi)} &= \frac{(0,01+0,015)}{0,0008} \\
 \text{Konsentrasi} &= 14,3 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Saponin} &= 14,3 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,071 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,071 \text{ mg}}{10 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 0,71 \%
 \end{aligned}$$

KONSENTRASI 50 PPM

$$y = 0,0008x - 0,015$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.02)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$\begin{aligned}
 x \text{ (Konsentrasi)} &= \frac{(0,02+0,015)}{0,0008} \\
 \text{Konsentrasi} &= 26,8 \text{ ppm} \\
 \text{Berat Saponin} &= 26,8 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\
 &= 0,134 \text{ mg} \\
 \text{Kadar} &= \frac{0,134 \text{ mg}}{10 \text{ mg}} \times 100 \% \\
 &= 1,34 \%
 \end{aligned}$$

KONSENTRASI 75 PPM

$$y = 0,0008x - 0,015$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.05)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$x (\text{Konsentrasi}) = \frac{(0,05+0,015)}{0,0008}$$

$$\text{Konsentrasi} = 64,3 \text{ ppm}$$

$$\begin{aligned} \text{Berat Saponin} &= 64,3 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\ &= 0,321 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{0,321 \text{ mg}}{10 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 1,32 \% \end{aligned}$$

KONSENTRASI 100 PPM

$$y = 0,0008x - 0,015$$

$$y = \text{Abs. Sampel (0.07)}$$

$$x = \text{Konsentrasi}$$

Penyelesaian:

$$x (\text{Konsentrasi}) = \frac{(0,07 + 0,015)}{0,0008}$$

$$\text{Konsentrasi} = 89,3 \text{ ppm}$$

$$\begin{aligned} \text{Berat Saponin} &= 89,3 \text{ mg/ml} \times 0,005 \text{ L} \\ &= 0,446 \text{ mg} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{0,446 \text{ mg}}{10 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 4,46 \% \end{aligned}$$



PIMPINAN PUSAT MUHAMMADIYAH
MAJELIS PENDIDIKAN TINGGI, PENELITIAN, DAN PENGEMBANGAN
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH PALOPO
FAKULTAS ILMU KESEHATAN
PROGRAM STUDI FARMASI
LABORATORIUM FARMASI

Kampus: Jl. Jenderal Sudirman Km. 3 Binturu Kota Palopo
Telp/Fax. (0471) 327429 Email: institusi@umpalopo.ac.id
Website: <http://www.umpalopo.ac.id>

SURAT KETERANGAN

NOMOR: 043KET/III.3.AU/LAB-FARM/F/2026

Yang bertanda tangan dibawah ini :

Nama : apt. Waode Suiyarti., S.Si., M.Si

Jabatan : Ketua Program Studi Farmasi

Menerangkan dengan sesungguhnya bahwa :

Nama : Nurul Afifah Aszahra

Nim : 221320029

Judul : uji kandungan senyawa flavonoid dan saponin daun miana (*Coleus scutellarioides*) dengan menggunakan metode spektrofotometri uv vis

Jurusan/Prodi : Farmasi (S1)

Perguruan Tinggi : Universitas Muhammadiyah Palopo

Telah menyelesaikan segala kewajiban terkait dengan peminjaman/penggunaan fasilitas Laboratorium selama yang bersangkutan melaksanakan kegiatan penelitian di lingkup laboratorium Farmasi Universitas Muhammadiyah Palopo, sehingga diberikan Surat Keterangan bebas Laboratorium ini.

Demikian Surat Keterangan ini diberikan untuk dipergunakan sebagaimana mestinya.

Palopo, 10 Juni 2026



Ketua Program Studi Farmasi

apt. Waode Suiyarti., S.Si., M.Si
NIDN. 0904108703

KONSULTASI DAN MONITORING KARYA TULIS ILMIAH

Nama	NURUL AFIFIH ASTHIRA		
Nomor Induk Mahasiswa	271570079		
Program Studi	FAKEMAS		
Nama Dosen Pembimbing	1. 2. Dr. api Ruch Nodhrah, M. H. A., M. K. A.		
Tanggal Berita Acara Seminar UP			
Judul Karya tulis ilmiah: Uji KANDUNGAN SENYAWA FLAVONOID DAN SAPONIN DAUN MIANDA (Coleur. Sengkondor) DENGAN MENGGUNAKAN METODE KROMATOGRAFI LAPAT TIPIS DAN SPEKTROFOTOMETRI UV VIS			
No	Tanggal	Arahan Pembimbing Prodi	Tanda Tangan Pembimbing
1.	4/5/26	Konsul (hasil penelitian)	
2.	5/5/26	Revisi	
3.	5/5/26	ACC	

Ket: *Melampirkan bukti bimbingan jika tanpa tatap muka

Cat: Halaman berikutnya mulai dari judul kolom, dapat ditambah sesuai kebutuhan

Palopo,

Ketua Program Studi Ilmu

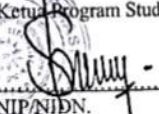
 NIP/NIDN.

KONSULTASI DAN MONITORING KARYA TULIS ILMIAH

Nama	WURUL ALIFAH ASZAHRA		
Nomor Induk Mahasiswa	221320029		
Program Studi	FARMASI		
Nama Dosen Pembimbing	1. apt. SY. HAEDIYANTI, S.Farm., M.Farm. 2.		
Tanggal Berita Acara Seminar UP			
Judul Karya tulis ilmiah: Uji KANDUNGAN SENYAWA FLAVONOID DAN SAPONIN DAUN MIAWA (Coleur scutellarioides) DENGAN MENGGUNAKAN METODE KROMATOGRAFI LAPIS TIPIS DAN SPEKTROFOTOMETRI UV VIS			
No	Tanggal	Arahan Pembimbing/Prodi	Tanda Tangan Pembimbing
1.	08/5/26	Konsul BAB I (Hasi 1 peneliti)	
2.	21/5/26	Konsul revisi BAB I dan lampiran	
3.	25/6/26	Revisi perhitungan	
4.	26/6/26	acc	

Ket: *)Melampirkan bukti bimbingan jika tanpa tatap muka.

Cat: Halaman berikutnya mulai dari judul kolom, dapat ditambah sesuai kebutuhan.

Palopo,
Ketua Program Studi Ilmu

NIP/NIDN.

