







LAMPIRAN

Lampiran 1. Surat Hasil Determinasi Tanaman

	 PUSAT INFORMASI & PENGEMBANGAN OBAT TRADISIONAL
No. 1523/D.T/VI/2023	
Ketua PIPOT Fakultas Farmasi Universitas Surabaya dengan ini menerangkan, bahwa material tanaman yang dibawa oleh Saudara:	
Sherly Sumarnita Yolanda - 194010031 Ananda Putri Salsabila - 194010036 Achmad Candra Dwi S. - 194010049 (Jurusan Farmasi/Fakultas Sains dan Kesehatan – Universitas PGRI Adi Buana Surabaya)	
Pada tanggal 15 Juni 2023, ke Pusat Informasi dan Pengembangan Obat Tradisional, berdasarkan buku "Flora Of Java" karangan C.A. Backer Jilid I (1963), halaman 529 dan Materia Medika Jilid V (1989) halaman 470 mempunyai nama ilmiah sebagai berikut:	
Genus : Tamarindus Species : <i>Tamarindus indica</i> L.	
Klasifikasi tanaman menurut klasifikasi http://plantamor.com dan https://plants.usda.gov , adalah sebagai berikut :	
Divisi : Magnoliophyta Sub Divisi : - Class : Magnoliopsida Sub Class : Rosidae Ordo : Fabales Family : Fabaceae	
Demikian surat keterangan ini dibuat untuk dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.	
Surabaya, 19 Juni 2023	
	
Dr. apt. Marisca Evalina G, S.Farm., M.Farm-Klin. Npk. 215030	
	Jl. Raya Kalirungkut, Surabaya 60293 Telp.: (031) 298 1165 Fax.: (031) 298 1111 Email: pipot@unit.ubaya.ac.id Website: pipot.ubaya.ac.id <i>Improving quality of herbal medicine through research and information</i>

Lampiran 1 Surat Hasil Determinasi Tanaman

Lampiran 2 Daun Asam Jawa (*Tamarindus indica* L)

Nama	Gambar
Pohon Asam Jawa	
Simplisia Daun Asam Jawa	

Proses Ekstraksi dengan metode
Refluks



Penguapan ekstrak menggunakan
Rotary Evaporator



Pengentalan ekstrak menggunakan
hotplate



Ekstrak kental daun asam jawa
(*Tamarindus indica L*)



Lampiran 3. Hasil Perhitungan Rendemen Ekstrak Daun Asam Jawa


- Berat total ekstrak kental daun asam jawa yang diperoleh = 23,786 gram
- Berat simplisia serbuk yang digunakan = 250 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{\text{bobot ekstrak yang diperoleh (g)}}{\text{bobot simplisia awal yang ditimbang (g)}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{23,786 \text{ g}}{250 \text{ g}} \times 100\% = 9,5\%$$

- Nilai % rendemen yang terdapat pada Farmakope Herbal Indonesia pada daun asam jawa yaitu tidak kurang dari 7,5%.

Lampiran 4. Uji Kualitatif Daun Asam Jawa

No	Identifikasi Golongan Senyawa	Perlakuan	Gambar dan Metode	Teori	Hasil Uji	Keterangan
1.	Alkaloid	3 mg ekstrak kental ditambah 5ml HCL 2N kemudian dipanaskan, setelah dingin ditambah 0,3g Nacl lalu saring. Filtrat yang diperoleh dibagi menjadi 3 bagian (A,B,C) sampel A ditetesi dengan pereaksi Mayer, larutan B ditetesi dengan pereaksi Wagner, dan larutan C digunakan sebagai blanko		Adanya kekeruhan atau endapan (Dewi Perwito Sari, 2022)	Mayer (+) Wagner (+)	Sampel positif mengandung Alkaloid bila mengalami kekeruhan atau endapan.

Lampiran 4 Uji Kualitatif Daun Asam Jawa

Lampiran 5. Perhitungan Pembuatan Larutan *Bromocresol Green* (BCG) 10^{-4} M dan Dapar Phospat pH 4,7

1. Larutan *Bromocresol Green* 10^{-4} M

$$M = \frac{m/Mr}{V}$$

$$10^{-4} \text{ M} = \frac{m/698,02 \text{ g/mol}}{1 \text{ L}}$$

$$m = 0,0698 \text{ gram} = 69,8 \text{ mg}$$

2. Pembuatan Dapar Phospat pH 4,7

a. Natrium Phospat (Na_2HPO_4) 0,2 M

$$M = \frac{m/Mr}{V}$$

$$0,2 \text{ M} = \frac{m/163,94 \text{ g/mol}}{0,5 \text{ L}}$$

$$M = 16,394 \text{ gram}$$

b. Asam Sitrat ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) 0,2 M

$$M = \frac{m/Mr}{V}$$

$$0,2 \text{ M} = \frac{m/192,124 \text{ g/mol}}{0,5 \text{ L}}$$

$$m = 19,2124 \text{ gram}$$

Lampiran 6. Perhitungan

a. Pembuatan Larutan Induk Kafein 1000 ppm

$$\begin{aligned} \text{Ppm} &= \frac{\text{mg}}{\text{ml}} \times 1000 \\ &= \frac{250 \text{ mg}}{250 \text{ ml}} \times 1000 \\ &= 1000 \text{ ppm} \end{aligned}$$

Pengenceran 100 ppm

$$5 \text{ ml} / 50 \text{ ml} = 0,1 \text{ ml} \times 1000 = 100 \text{ ppm}$$

b. Uji Linieritas

- **Konsentrasi 1 ppm**

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

$$V_1 \times 100 = 10 \times 1$$

$$V_1 = 10 / 100$$

$$V_1 = 0,1 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 2 ppm**

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

$$V_1 \times 100 = 10 \times 2$$

$$V_1 = 20 / 100$$

$$V_1 = 0,2 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 6 ppm**

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

$$V_1 \times 100 = 10 \times 6$$

$$V_1 = 60 / 100$$

$$V_1 = 0,6 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 8 ppm**

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

$$V_1 \times 100 = 10 \times 8$$

$$V_1 = 80 / 100$$

$$V_1 = 0,8 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 10 ppm**

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

$$V_1 \times 100 = 10 \times 10$$

$$V1 = 100 / 100$$

$$V1 = 1 \text{ mL}$$

c. Uji LOD dan LOQ

- **Konsentrasi 0,6 ppm**

$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 0,6$$

$$V1 = 6 / 100$$

$$V1 = 0,06 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 0,7 ppm**

$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 0,7$$

$$V1 = 7 / 100$$

$$V1 = 0,07 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 0,9 ppm**

$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 0,9$$

$$V1 = 9 / 100$$

$$V1 = 0,09 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 1 ppm**

$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 1$$

$$V1 = 10 / 100$$

$$V1 = 0,1 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 1,2 ppm**

$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 1,2$$

$$V1 = 12 / 100$$

$$V1 = 0,12 \text{ mL}$$

- **Konsentrasi 1,4 ppm**

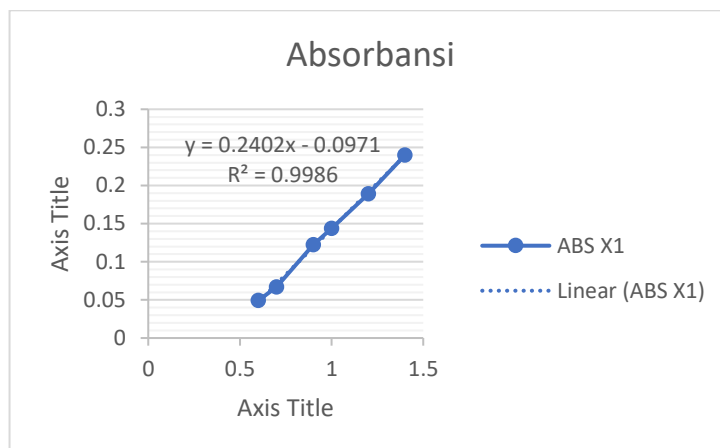
$$V1 \times M1 = V2 \times M2$$

$$V1 \times 100 = 10 \times 1,4$$

$$V1 = 14 / 100 = 0,14 \text{ mL}$$

d. Perhitungan Hasil Penelitian

1. Hasil LOD dan LOQ



Konsentrasi	ABS X1	ABS Y1	x1 - y1	(x1 - y1) ²
0.6	0.0491	0.04702	0.00208	4.3264E-06
0.7	0.0668	0.07104	-0.00424	1.79776E-05
0.9	0.1222	0.11908	0.00312	9.7344E-06
1	0.1437	0.1431	0.0006	3.6E-07
1.2	0.1893	0.19114	-0.00184	3.3856E-06
1.4	0.2398	0.23918	0.00062	3.844E-07
jumlah				3.61684E-05
S(y/x) ²				9.0421E-06
S(y/x)				0.003007008
LOD				0.037556309 ppm
LOQ				0.125187697 ppm

- Persamaan regresi linier :

$$y = 0,2402x - 0,0971$$

$$r = 0,9992$$

$$S(y/x)^2 = \frac{\sum(x_1 - y_1)^2}{n-2} = \frac{3.61684E-05}{6-2} = 9.0421E-06$$

$$S(y/x) = \sqrt{9,0421E-06} = 0.003007008$$

$$LOD = \frac{3 \cdot S(y/x)}{b} = \frac{3 \cdot 0,003007008}{0,2402} = 0.037556309 = 0,0375 \text{ ppm}$$

$$LOQ = \frac{10 \cdot S(y/x)}{b} = \frac{10 \cdot 0,003007008}{0,2402} = 0.125187697 = 0,1251 \text{ ppm}$$

2. Hasil Presisi

Konsentrasi	Replikasi	Absorbansi	Kadar (ppm)	Rerata	Nilai SD	Nilai %RSD
45%	1	1.0826	12.922	12.66367	0,26816	2,117555
	2	1.0634	12.663			
	3	1.025	12.145			
	4	1.0693	12.742			
	5	1.0718	12.776			
	6	1.0684	12.73			
60%	1	1.216	14.72	14.71033	0,043001	0,292317
	2	1.2126	14.674			
	3	1.2123	14.67			
	4	1.2166	14.782			
	5	1.2168	14.731			
	6	1.2134	14.685			
80%	1	1.3239	16.174	16.19067	0,121944	0,753173
	2	1.3131	16.028			
	3	1.3185	16.101			
	4	1.3359	16.336			
	5	1.3243	16.179			
	6	1.3352	16.326			

- Konsentrasi 45%

$$SD = \sqrt{\frac{(x_1 - \bar{x}) + \dots + (x_n - \bar{x})}{n-1}}$$

$$= \sqrt{\frac{12,66367}{5}}$$

$$= 0,26816 \text{ ppm}$$

$$\% \text{ RSD} = \frac{0,26816}{12,66367} \times 100\%$$

$$= 2,117 \%$$

- Konsentrasi 60%

$$\begin{aligned} \text{SD} &= \sqrt{\frac{(x_1 - \bar{x}) + \dots + (x_n - \bar{x})}{n-1}} \\ &= \sqrt{\frac{14,71033}{5}} \\ &= 0,043001 \text{ ppm} \\ \% \text{ RSD} &= \frac{0,043001}{14,71033} \times 100\% \\ &= 0,292 \% \end{aligned}$$

- Konsentrasi 80%

$$\begin{aligned} \text{SD} &= \sqrt{\frac{(x_1 - \bar{x}) + \dots + (x_n - \bar{x})}{n-1}} \\ &= \sqrt{\frac{16,19067}{5}} \\ &= 0,121944 \text{ ppm} \\ \% \text{ RSD} &= \frac{0,121944}{16,19076} \times 100\% \\ &= 0,753 \% \end{aligned}$$

3. Hasil Akurasi

% Adisi	Replikasi	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)	Konsentrasi Teoritis	% Recovery	Rata-Rata
45%	1	1,0826	12,922	12,04	107,32%	104,45%
	2	1,0634	12,663		105,17%	
	3	1,0250	12,145		100,87%	
60%	1	1,2160	14,720	13,30	110,67%	110,43%
	2	1,2126	14,674		110,33%	
	3	1,2123	14,670		110,30%	
80%	1	1,3239	16,174	14,90	108,55%	108,06%
	2	1,3131	16,028		107,57%	
	3	1,3185	16,101		108,06%	

- **Rata-rata konsentrasi penetapan kadar = 8,304 ppm**
- **Perhitungan Sampel Adisi 45% , 60% , 80%**

- Adisi 45%

45% X rata-rata penetapan kadar alkaloid

$$45 \% \times 8,304 \text{ ppm} = 3,736 \text{ ppm}$$

$$N1 \cdot V1 = N2 \cdot V2$$

$$3,736 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL} = 10 \text{ ppm} \cdot (x)\text{mL}$$

$$X = \frac{3,736 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL}}{10 \text{ ppm}}$$

$$X = 3,736 \text{ mL} = 3,7 \text{ mL}$$

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi} &= \frac{3,7 \text{ ml}}{10 \text{ ml}} \times 10 \text{ ppm} \\ &= 3,7 \text{ ppm} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Teoritis} &= 8,304 \text{ ppm} + 3,7 \text{ ppm} \\ &= 12,04 \text{ ppm} \end{aligned}$$

- Adisi 60%

60% X rata-rata penetapan kadar alkaloid

$$60 \% \times 8,304 \text{ ppm} = 4,982 \text{ ppm}$$

$$N1 \cdot V1 = N2 \cdot V2$$

$$4,982 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL} = 10 \text{ ppm} \cdot (x)\text{mL}$$

$$X = \frac{4,982 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL}}{10 \text{ ppm}}$$

$$X = 4,982 \text{ mL} = 5 \text{ mL}$$

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi} &= \frac{5 \text{ ml}}{10 \text{ ml}} \times 10 \text{ ppm} \\ &= 5 \text{ ppm} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Teoritis} &= 8,304 \text{ ppm} + 5 \text{ ppm} \\ &= 13,30 \text{ ppm} \end{aligned}$$

- Adisi 80%

80% X rata-rata penetapan kadar alkaloid

$$80 \% \times 8,304 \text{ ppm} = 6,643 \text{ ppm}$$

$$N1 \cdot V1 = N2 \cdot V2$$

$$6,643 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL} = 10 \text{ ppm} \cdot (x)\text{mL}$$

$$X = \frac{6,643 \text{ ppm} \cdot 10 \text{ mL}}{10 \text{ ppm}}$$

$$X = 6,643 \text{ mL} = 6,6 \text{ mL}$$

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi} &= \frac{6,6 \text{ ml}}{10 \text{ ml}} \times 10 \text{ ppm} \\ &= 6,6 \text{ ppm} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Teoritis} &= 8,304 \text{ ppm} + 6,6 \text{ ppm} \\ &= 14,90 \text{ ppm} \end{aligned}$$

- **Perhitungan Akurasi**

- **45% Adisi**
- **Konsentrasi Teoritis = 12,04 ppm**
- **% Recovery**

% Adisi	Replikasi	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)	Konsentrasi Teoritis	% Recovery	Rata-Rata
45%	1	1,0826	12,922	12,04	107,32 %	104,45%
	2	1,0634	12,663		105,17%	
	3	1,0250	12,145		100,87%	

1. Replikasi 1

$$\begin{aligned} \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\ &= \frac{12,922}{12,04} \times 100\% \\ &= 107,32 \% \end{aligned}$$

2. Replikasi 2

$$\begin{aligned} \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\ &= \frac{12,663}{12,04} \times 100\% \\ &= 105,17 \% \end{aligned}$$

3. Replikasi 3

$$\begin{aligned} \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\ &= \frac{12,145}{12,04} \times 100\% \\ &= 100,87 \% \end{aligned}$$

$$\text{Rata-rata \% recovery adisi 45\%} = \frac{107,32+105,17+100,87}{3} = 104,45\%$$

- **60% Adisi**
- **Konsentrasi Teoritis = 13,30 ppm**
- **% Recovery**

% Adisi	Replikasi	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)	Konsentrasi Teoritis	% Recovery	Rata-Rata
60%	1	1,2160	14,720	13,30	110,67%	110,43%
	2	1,2126	14,674		110,33%	
	3	1,2123	14,670		110,30%	

1. Replikasi 1

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{14,720}{13,30} \times 100\% \\
 &= 110,67 \%
 \end{aligned}$$

2. Replikasi 2

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{14,674}{13,30} \times 100\% \\
 &= 110,33 \%
 \end{aligned}$$

3. Replikasi 3

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{14,670}{13,30} \times 100\% \\
 &= 110,30 \%
 \end{aligned}$$

$$\text{Rata-rata \% recovery adisi 60\%} = \frac{110,67+110,33+110,30}{3} = 110,43\%$$

- **80% Adisi**
- **Konsentrasi Teoritis = 14,90 ppm**
- **% Recovery**

% Adisi	Replikasi	Absorbansi	Konsentrasi (ppm)	Konsentrasi Teoritis	% Recovery	Rata-Rata
80%	1	1,3239	16,174	14,90	108,55%	108,06%
	2	1,3131	16,028		107,57%	
	3	1,3185	16,101		108,06 %	

1. Replikasi 1

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{16,174}{14,90} \times 100\% \\
 &= 108,55 \%
 \end{aligned}$$

2. Replikasi 2

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{16,028}{14,90} \times 100\% \\
 &= 107,57 \%
 \end{aligned}$$

3. Replikasi 3

$$\begin{aligned}
 \% \text{ Recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi Hasil}}{\text{Konsentrasi Teoritis}} \times 100\% \\
 &= \frac{16,174}{14,90} \times 100\% \\
 &= 108,55 \%
 \end{aligned}$$

$$\text{Rata-rata \% recovery adisi 60\%} = \frac{108,55+107,57+108,55}{3} = 108,06\%$$

Lampiran 7. Perhitungan Kadar Alkaloid Total

Replikasi	Penimbangan (mg)	Absorbansi
1	5,01	0,7355
2	5,03	0,7374
3	5,08	0,7475

Perhitungan sampel ($Y = ax + b$) ($Y = 0,0742x + 0,1239$)

1. Replikasi 1

$$Y = 0,0742x + 0,1239$$

$$0,7355 = 0,0742x + 0,1239$$

$$X = \frac{0,7355 - 0,1239}{0,0742}$$

$$X = 8,2425 \text{ ppm}$$

$$\text{Larutan sampel dalam 10 mL} = \frac{8,2425 \text{ ppm}}{1 \text{ mL} \times 1000} \times 10 \text{ mL} = 0,0824 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ b/b} &= \frac{0,0824 \text{ mg}}{5,01 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 1,6447 \% \text{ b/b} \end{aligned}$$

2. Replikasi 2

$$Y = 0,0742x + 0,1239$$

$$0,7374 = 0,0742x + 0,1239$$

$$X = \frac{0,7374 - 0,1239}{0,0742}$$

$$X = 8,2681 \text{ ppm}$$

$$\text{Larutan sampel dalam 10 mL} = \frac{8,2681 \text{ ppm}}{1 \text{ mL} \times 1000} \times 10 \text{ mL} = 0,0826 \text{ mg}$$

$$\begin{aligned} \% \text{ b/b} &= \frac{0,0826 \text{ mg}}{5,03 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 1,6421 \% \text{ b/b} \end{aligned}$$

3. Replikasi 3

$$Y = 0,0742x + 0,1239$$

$$0,7475 = 0,0742x + 0,1239$$

$$X = \frac{0,7475 - 0,1239}{0,0742}$$

$$X = 8,4043 \text{ ppm}$$

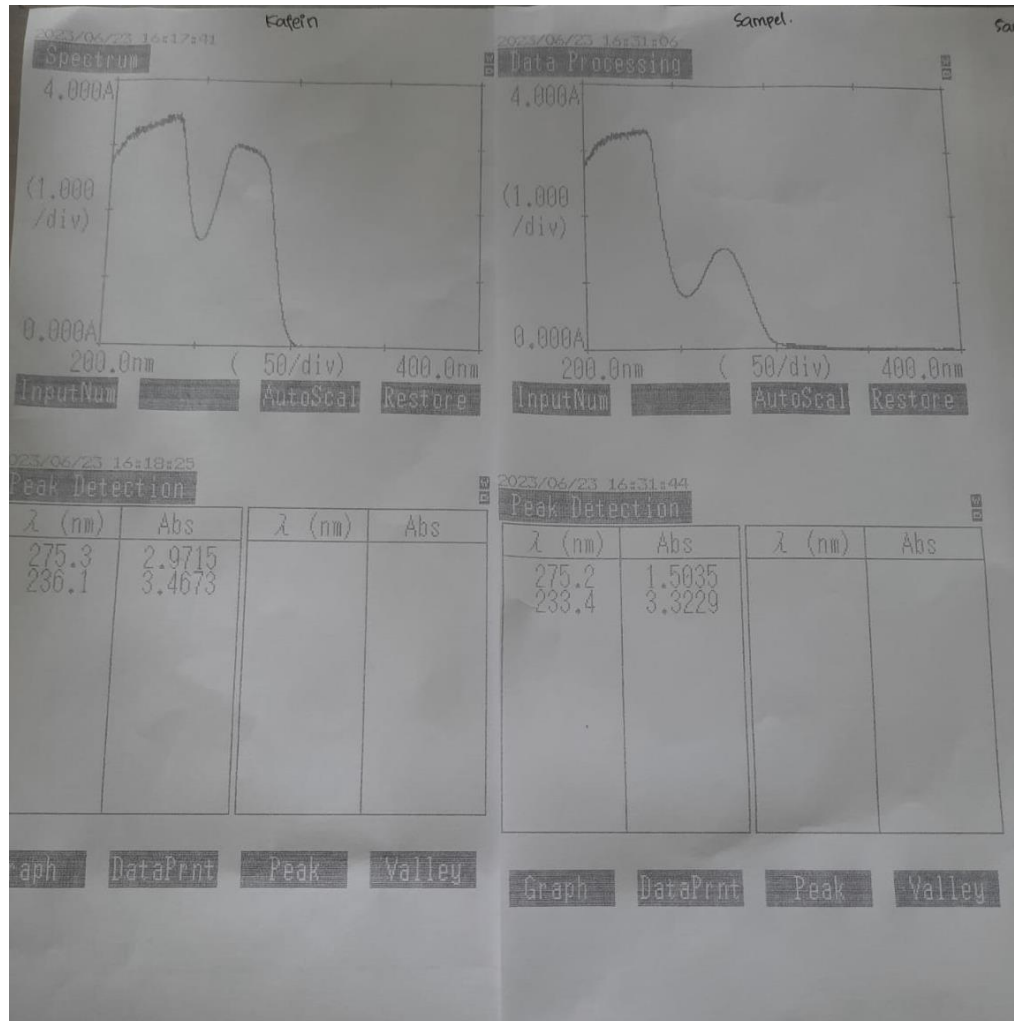
$$\text{Larutan sampel dalam 10 mL} = \frac{8,4043 \text{ ppm}}{1 \text{ mL} \times 1000} \times 10 \text{ mL} = 0,0840 \text{ mg}$$

$$\% \text{ b/b} = \frac{0,0840 \text{ mg}}{5,08 \text{ mg}} \times 100\%$$


$$= 1,6535 \% \text{ b/b}$$

$$\text{Rata-rata \% b/b} = \frac{1,6647 + 1,6421 + 1,6535}{3} = 1,6467 \% \text{ b/b}$$

Lampiran 8. Hasil Uji Spesifisitas



Lampiran 9. Form Bimbingan Skripsi

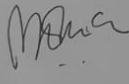
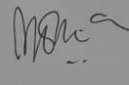
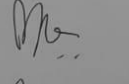
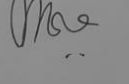


UNIVERSITAS PGRI ADI BUANA SURABAYA
FAKULTAS SAINS DAN KESEHATAN
PROGRAM STUDI S-I FARMASI
 Kampus I : Jl. Ngagel Dadi III-B 37 Telp. (031) 5041097 Fax. (031) 5042804 Surabaya 60245
 II : Jl. Dukuh Menanggal XII, Telp/ Fax. (031) 8289637. Surabaya, 60234

LEMBAR BIMBINGAN PROPOSAL SKRIPSI/SKRIPSI*

Nama : Sherly Sumanita Planda
 NIM : 194010021
 Judul : Validasi Metode penetapan kadar Alkaloid pada Ekstrak Etanol Daun Asam Jawa (*Tamarindus indica L*) secara Spektrofotometri UV-Vis

Nama DPU : apt. Prisma Triada Hardani, S.Farm, M.Farm
 Nama DPA : apt. Amanda Safitri Sinulingga, S.si., M.si

No.	Hari/Tgl	Kegiatan yang diselesaikan/ dikonsultasikan	Hasil	Keterangan, paraf/ttd DPU/DPA
1.	Senin / 17 Juli 2023	Konsultasi bab IV	Revisi	
2.	Selasa / 18 Juli 2023	Konsultasi bab I, II, III, IV	Revisi	
3.	Kamis / 20 Juli 2023	Konsultasi bab I, II, III dan IV	Revisi	
4.	Jumat / 21 Juli 2023	Konsultasi skripsi bab I, II, III, IV, V	ACC	



UNIVERSITAS PGRI ADI BUANA SURABAYA
FAKULTAS SAINS DAN KESEHATAN
PROGRAM STUDI S-I FARMASI

Kampus I: Jl. Ngagel Dadi III-B/37 Telp. (031) 5041097 Fax. (031) 5042804 Surabaya 60245
Kampus II: Jl. Dukuh Menanggal XII, Telp/ Fax. (031) 8289637. Surabaya, 60234

LEMBAR BIMBINGAN PROPOSAL SKRIPSI/SKRIPSI*

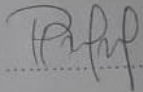
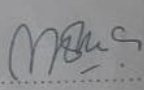
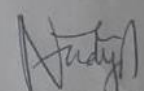
Nama : Shery Sumarnita Pranda
NIM : 194010031
Judul : Validasi Metode Penetapan kadar Alkaloid pada Ekstrak Etanol Daun Asam Jawa (*Tamarindus indica L*) secara Spektrofotometri UV-Vis
Nama DPU : apt. Prisma Triada Hardani, Sparm, M. Farm
Nama DPA : apt. Amanda Septi Sri Sinulingga, Ssi, Msi

No.	Hari/Tgl	Kegiatan yang diselesaikan/ dikonsultasikan	Hasil	Keterangan, paraf/ttd DPU/DPA
1.	Senin / 17 Juli 2023	Konsultasi bab IV	Revisi	
2.	Selasa / 18 Juli 2023	Konsultasi bab I, II, III, IV	Revisi	
3.	Kamis / 20 Juli 2023	Konsultasi bab I, II, III, IV	Revisi	
4.	Jumat / 21 Juli 2023	Konsultasi bab I, II, III, IV	Acc.	

Lampiran 10. Form Revisi Skripsi

FORM REVISI ~~REVISI~~ SKRIPSI/SKRIPSI*

Nama Sherly Sumarnita Jelanda
 NIM 194010031
 Judul Validasi Metode Penetapan Kadar Alkaloid Pada Ekstrak
 Etanol Daun Acam Jawa (*Tamarindus indica L.*) Secara
 Spektrofotometri UV-VIS

Telah menghadap pada :	Tanggal	TTD
Dosen Pembimbing Utama Apt. Priema Tilda Hardani, M.Farm. NIDN 0706069105	31/7 ²³	
Dosen Pembimbing Anggota Apt. Amanda Safitri Stulingga, M.Si NIDN	27/7/23	
Dosen Penguji Apt. Nadya Ambarwati, M.Farm. NIDN	28/7/23	

*Pilih salah satu