

LAMPIRAN

Lampiran 1. Determinasi tanaman Flamboyan

HERBARIUM JATINANGOR
LABORATORIUM TAKSONOMI TUMBUHAN
JURUSAN BIOLOGI FMIPA UNPAD
Gedung D2-212, Jl. Raya Bandung Sumedang Km 21 Jatinangor
Telp. 089689992695, email: phanerogamae@yahoo.com

LEMBAR IDENTIFIKASI TUMBUHAN
No.30/HB/12/2023.

Herbarium Jatinangor, Laboratorium Taksonomi Tumbuhan, Jurusan Biologi FMIPA UNPAD, dengan ini menerangkan bahwa:

Nama : Fortunata Widiastuti Y. Lada
NIM/NIP : PO5303332210436
Instansi : Poltekkes Kemenkes Kupang.
Lokasi : Liliba, Kecamatan Oebobo, Kota Kupang, Nusa Tenggara Timur.

Telah melakukan identifikasi tumbuhan, dengan No. Koleksi: -
Tanggal Koleksi : 08 Januari 2024.

Hasil Identifikasi
Nama Ilmiah : *Delonix regia (Hook.) Raf.*
Sinonim : *Poinciana regia Hook.*
Nama Lokal : Tanaman Flamboyan
Suku/Famili : Fabaceae

Klasifikasi (Hirarki Taksonomi)
Kingdom : Plantae
Divisi : Tracheophyta
Class : Magnoliopsida
Ordo : Fabales
Famili : Fabaceae
Genus : *Delonix*
Species : *Delonix regia (Hook.) Raf.*

Referensi:
Backer, C. A. and Bakhuizen v/d Brink R. C Jr. 1963. Flora of Java. Wolter-Noordhoff NV. Groningen.
Cronquist, Arthur. 1981. An Integrated System of Classification of Flowering Plants. Columbia University Press. New York
The Plant List. Website DuniaTumbuhan. <http://www.theplantlist.org/tp1.1/record/kew-158489>.

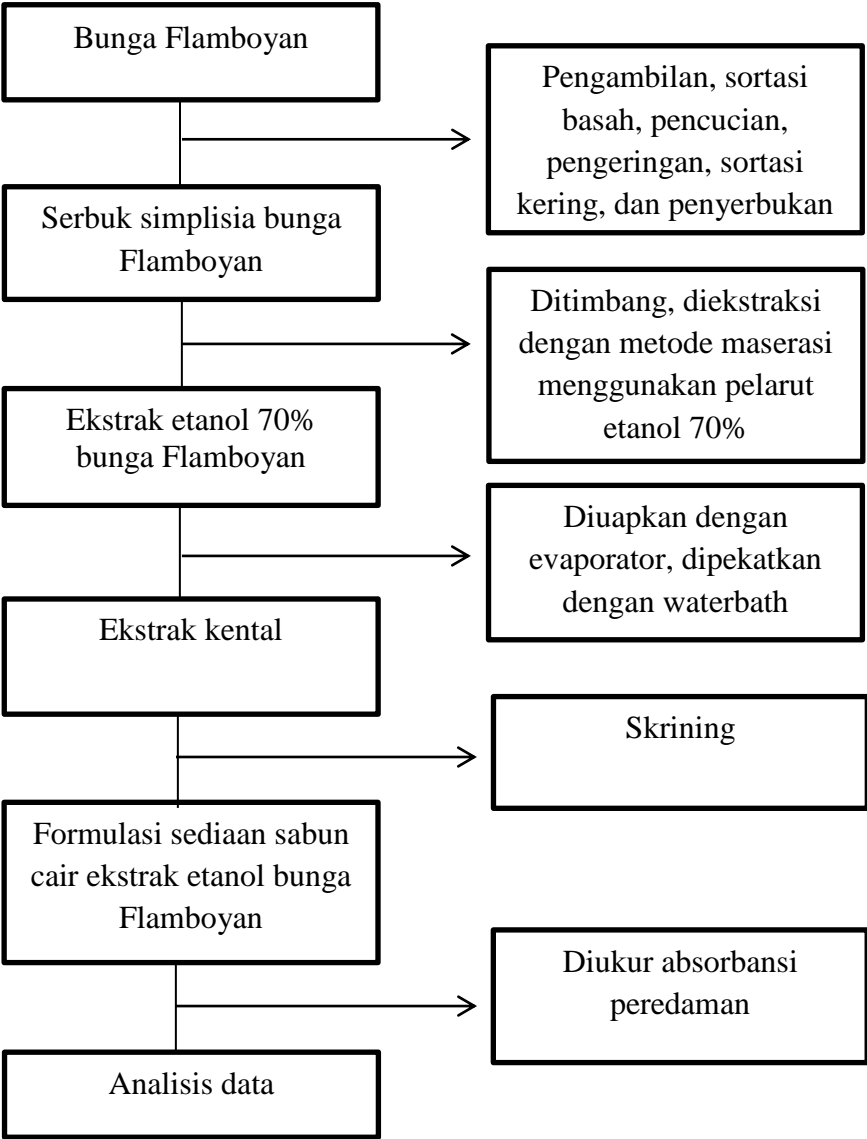
Jatinangor, 09 Januari 2024.

Identifikator,

LABORATORIUM TAKSONOMI TUMBUHAN
JURUSAN BIOLOGI FMIPA-UNPAD

Drs. Joko Kusmoro, M.P.
NIP. 19600801 199101 1 001

Lampiran 2. Skema Penelitian



Lampiran 3. Perhitungan persentase rendemen ekstrak etanol bunga Flamboyan

a. Perhitungan presentase rendemen ekstrak

$$\text{Rumus: \% rendemen} = \frac{\text{Bobot Ekstrak}}{\text{Bobot Simplisia}} \times 100\%$$

Diketahui: Bobot cawan kosong CP1 = 78,30 g

$$\text{CP2} = 81,15 \text{ g}$$

$$\text{CP3} = 58,91 \text{ g}$$

$$\text{CP4} = 51,25 \text{ g}$$

$$\text{CP5} = 52,79 \text{ g}$$

Bobot cawan+ekstrak CP1 = 129,04 g

$$\text{CP2} = 117,89 \text{ g}$$

$$\text{CP3} = 91,45 \text{ g}$$

$$\text{CP4} = 87,68 \text{ g}$$

$$\text{CP5} = 81,13 \text{ g}$$

Penjelasan: bobot cawan kosong - (bobot cawan+ekstrak)

$$\text{CP1} = 129,04 \text{ g} - 78,30 \text{ g} = 50,74 \text{ g}$$

$$\text{CP2} = 117,89 \text{ g} - 81,15 \text{ g} = 36,74 \text{ g}$$

$$\text{CP3} = 91,45 \text{ g} - 58,91 \text{ g} = 32,54 \text{ g}$$

$$CP4 = 87,68 \text{ g} - 51,25 \text{ g} = 36,42 \text{ g}$$

$$CP5 = 81,13 \text{ g} - 52,79 \text{ g} = 28,34 \text{ g}$$

$$\begin{aligned} \text{Bobot bersih ekstrak} &= 50,74 \text{ g} + 36,74 \text{ g} + 32,54 \text{ g} + 36,42 \text{ g} + 28,34 \text{ g} \\ &= 184,79 \text{ g} \end{aligned}$$

$$\text{Bobot rendemen} = \frac{184,77 \text{ g}}{500 \text{ g}} \times 100\% = 36,958 \%$$

- b. Perhitungan persentase rendemen fraksi metanol-air ekstrak etanol bunga Flamboyan

$$\text{Rumus: \% rendemen} = \frac{\text{Bobot Ekstrak}}{\text{Bobot Simplisia}} \times 100\%$$

Diketahui: Bobot cawan kosong CP1 = 37,72 g

$$CP2 = 50,33 \text{ g}$$

$$CP3 = 58,99 \text{ g}$$

$$CP4 = 35,19 \text{ g}$$

Bobot cawan+ekstrak CP1 = 41,04 g

$$CP2 = 59,65 \text{ g}$$

$$CP3 = 65,52 \text{ g}$$

$$CP4 = 41,64 \text{ g}$$

Penjelasan: bobot cawan kosong - (bobot cawan+ekstrak)

$$CP1 = 41,04 \text{ g} - 37,72 \text{ g} = 3,32 \text{ g}$$

$$CP2 = 59,65 \text{ g} - 50,33 \text{ g} = 9,32 \text{ g}$$

$$CP3 = 65,52 \text{ g} - 58,99 \text{ g} = 6,53 \text{ g}$$

$$CP4 = 41,64 \text{ g} - 35,19 \text{ g} = 6,45 \text{ g}$$

$$\begin{aligned} \text{Bobot bersih ekstrak} &= 3,32 \text{ g} + 9,32 \text{ g} + 6,53 \text{ g} + 6,45 \text{ g} \\ &= 25,62 \text{ g} \end{aligned}$$

$$\text{Bobot rendemen} = \frac{25,62 \text{ g}}{40 \text{ g}} \times 100\% = 64,05 \%$$

Lampiran 4. Perhitungan penimbangan DPPH 0,5 Mm

$$\begin{aligned} \text{Penimbangan DPPH } 0,4 \text{ mM} &= \text{BM DPPH} \times \text{Volume} \times \text{Molaritas DPPH} \\ &= 394,32 \text{ g/mol} \times 0,05 \times 0,5 \text{ mM} \\ &= 9,858 \text{ mg} / 10 \text{ mg} \end{aligned}$$

Lampiran 5. Perhitungan dan pembuatan seri konsentration larutan induk

Larutan sampel induk dibuat dalam konsentration 1000 ppm dengan menimbang 50 mg sampel, kemudian dilarutkan dengan etanol 95% lalu dimasukkan kedalam labu ukur 50 ml dan ditambahkan etanol sampai tanda batas.

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

No	Konsentration(ppm)	Volume larutan induk(ml)
1	40 ppm	1 ml
2	60 ppm	1,5 ml
3	80 ppm	2 ml

4	100 ppm	2,5 ml
5	120 ppm	3 ml
<hr/>		
	40 ppm	

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$1000 \times V_1 = 40 \text{ ppm} \times 25$$

$$V_1 = 1 \text{ ml}$$

Dipipet 1 ml larutan induk 1000 ppm dimasukkan kedalam labu ukur 25 ml, lalu ditambahkan etanol 95% sampai tanda batas.

Lampiran 6. Perhitungan persen (%) peredaman radikal bebas DPPH dan rata-rat

%±SD

No	Konsentrasi (ppm)	absorbansi			% peredaman			Rata-rata% peredaman ±SD
		RI	RII	RIII	RI	RII	RIII	
Formula I								
	Blanko	0,415	0,423	0,498				
1	40 ppm	0.387	0.393	0.486	6.746	7.092	2.409	5.41±2.60
2	60 ppm	0.385	0.385	0.476	7.228	8.983	4.417	6.87±2.30
3	80 ppm	0.373	0.368	0.443	10.120	13.002	11.044	11.38±1.47
4	100 ppm	0.361	0.352	0.439	13.012	16.784	11.847	13.88±2.58
5	120 ppm	0.351	0.348	0.436	15.421	17.730	12.449	15.20±2.64
Formula II								
	Blanko	0.580	0.586	0.580				
1	40 ppm	0.495	0.495	0.480	14.65	15.529	17.241	15.80±1.31
2	60 ppm	0.493	0.482	0.478	15.00	17.747	17.586	16.77±1.54
3	80 ppm	0.483	0.480	0.461	16.72	18.088	20.517	18.44±1.92
4	100 ppm	0.473	0.476	0.458	18.44	18.771	21.034	19.41±1.41
5	120 ppm	0.471	0.468	0.446	18.79	20.136	23.103	20.67±2.20

a. Perhitungan % peredaman

40 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{peredaman} &= \frac{\text{absorbansi blanko} - \text{absorbansi sampel}}{\text{absorbansi blanko}} \times 100\% \\ &= \frac{0.415 - 0.387}{0.415} \times 100\% \\ &= 5,746\%\end{aligned}$$

b. Perhitungan rata-rata % peredaman dan standar deviasi

Untuk 40 ppm

Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
6.746	7.092	2.409

$$\text{Rata-rata \% peredaman} : \frac{6.746 + 7.092 + 2.409}{3} = 5.415$$

Data yang dicurigai (x) adalah 7.092

Analisis statistic yang digunakan

$$SD = \sqrt{\frac{\sum(x-\chi)^2}{n-1}}$$

Keterangan: x = Rata-rata persen peredaman

χ = Data yang dicurigai

n = Banyaknya replikasi

SD = Standar deviasi atau simpangan baku

x	X	(x- χ)	(x- χ) ²
6.746		1.331	1.771
7.092	5.415	1.677	2.812
2.409		-3.006	9.036
	Jumlah		13.619

$$SD = \sqrt{\frac{\sum(x-\bar{x})^2}{n-1}} = \sqrt{\frac{13.619}{3-1}} = 2.60$$

Presentase rata-rata menggunakan kepercayaan 95%

$$(x - \bar{x}) \leq 2 \text{ SD}$$

$$7.092 - 5.415 \leq 2 \times 2.60$$

$$1.677 \leq 5.2 \text{ (data diterima)}$$

Jadi, rata-rata % peredaman 5.415%

$$x \pm SD = 5.415 \pm 2.60$$

Lampiran 7. Nilai IC50 dan AAI sabun cair

No	Konsentrasi (ppm)	Log konsentrasi (x)	% peredaman			Probit (y)		
			RI	RII	RIII	RI	RII	RIII
Formula I								
1	40 ppm	3.68	6.746	7.092	2.409	5.44	5.52	4.29
2	60 ppm	4.09	7.228	8.983	4.417	5.58	6.23	4.85
3	80 ppm	4.38	10.120	13.002	11.044	3.72	3.87	3.77
4	100 ppm	4.60	13.012	16.784	11.847	3.87	4.01	3.77
5	120 ppm	4.78	15.421	17.730	12.449	3.96	3.82	3.82
Formula II								
1	40 ppm	3.68	14.65	15.529	17.241	3.92	3.96	4.05
2	60 ppm	4.09	15.00	17.747	17.586	3.96	4.05	4.05
3	80 ppm	4.38	16.72	18.088	20.517	4.01	4.08	4.16
4	100 ppm	4.60	18.44	18.771	21.034	4.08	4.08	4.19
5	120 ppm	4.78	18.79	20.136	23.103	4.08	4.16	4.26

Persamaan garis $y = bx + a$, diperoleh dengan analisis antara log konsentrasi x dan probit y , harga IC_{50} diperoleh dari persamaan garis lurus tersebut dimana $y=50$ (persen peredaman 50%)

Dari perhitungan regresi linear diperoleh data sebagai berikut:

$$a = 3.5652$$

$$b = 2.3134$$

$$r = 0.9648$$

persamaan garis : $y = bx + a$

$$50 = 2.3134x + 3.5652$$

$$50 - 3.5652 = 2.3134x$$

$$46.4348 = 2.3134x$$

$$x = 20.072$$

$IC_{50} = \text{antilog } x$

$$IC_{50} = \text{antilog } 20.072$$

$$IC_{50} = 1.180$$

Rata-rata IC_{50}

	Replikasi I	Replikasi II	Replikasi III
	Formula I		
a	3.5652	3.9951	0.1802
b	2.3134	2.9077	2.751
r	0.9648	0.9681	0.8697
IC_{50}	1.180	6.622	1.258
	Formula II		
a	13.204	14.983	15.345
b	1.172	1.0238	1.5172
r	0.9482	0.926	0.9453

IC ₅₀	2.483	1.592	6.934
------------------	-------	-------	-------

$$\text{Rata-rata IC}_{50} \text{ formula I} = \frac{1.180+6.622+1.258}{3} = 3.020 \text{ ppm}$$

$$\text{Rata-rata IC}_{50} \text{ formula II} = \frac{2.483+1.592+6.934}{3} = 3.669 \text{ ppm}$$

Table IC₅₀ formula I dan II sabun cair bunga Flamboyan

			Formula I
Replikasi I	Replikasi II	Replikasi III	Rata-rata IC₅₀±SD
1.180	6.622	1.258	3.020 ± 3.11
			Formula II
2.483	1.592	6.934	3.669 ± 2.86

(sumber : Data primer. 2023)

Table AAI formula I dan II sabun cair bunga Flamboyan

			Formula I
Replikasi I	Replikasi II	Replikasi III	Rata-rata AAI±SD
0.033	0.006	0.031	0.023 ± 0.015
			Formula II
0.016	0.025	0.005	0.015 ± 0.010

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC}_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

Larutan stok : DPPH ditimbang 10 mg/50 ml=200 µg/ml. dari larutan stok diambil 1 ml yang mengandung 200 µg. 1 ml larutan stok dicampur etanol ad 5 ml= 200 µg/ 5 ml= 40 µg/ ml

			Formula I
Replikasi I	Replikasi II	Replikasi III	Rata-rata AAI±SD
0.033	0.006	0.031	0.023 ± 0.015
			Formula II
0.016	0.025	0.005	0.015 ± 0.010

Formula 1

a. Replikasi 1

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{1.180 \text{ ppm}} = 0.033$$

b. Replikasi 2

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{6.622 \text{ ppm}} = 0.006$$

c. Replikasi 3

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{1.258 \text{ ppm}} = 0.031$$

Formula 2

a. Replikasi 1

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{2.483 \text{ ppm}} = 0.016$$

b. Replikasi 3

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{1.592 \text{ ppm}} = 0.025$$

c. Replikasi 3

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{konsentrasi (ppm)}}{\text{IC50 sampel (ppm)}} = \frac{40 \text{ ppm}}{6.934 \text{ ppm}} = 0.005$$

Lampiran 8. Perhitungan dan pembuatan seri konsentrasi larutan pembanding

Larutan kuersetin dibuat dalam konsentrasi 200 ppm dengan menimbang 10 mg. dimasukkan ke dalam labu ukur 50 mL. lalu ditambahkan etanol 95% sampai tanda batas.

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

No	Konsentrasi(ppm)	Volume larutan induk(ml)
1	1 ppm	0.25 ml
2	2 ppm	0.5 ml
3	3 ppm	0.75 ml
4	4 ppm	1 ml
5	5 ppm	1.25 ml

1 ppm

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$100 \times V_1 = 1 \text{ ppm} \times 25$$

$$V_1 = 0.25 \text{ ml}$$

Dipipet 1 ml larutan induk 100 ppm dimasukkan kedalam labu ukur 25 ml. lalu ditambahkan etanol 95% sampai tanda batas.

Lampiran 9. Proses pembuatan serbuk simplisia bunga Flamboyan



Gambar 6. Bunga Flamboyant



Gambar 7. Sortasi Basah



Gambar 8. Pencucian



Gambar 9. Pengeringan



Gambar 10. sortasi kering



Gambar 11. Penyerbukan



Gambar 12. Serbuk simplisia bunga
Flamboyant

Lampiran 10. Proses pembuatan ekstrak Bunga Flamboyan



Gambar 13. Penimbangan serbuk simplisia bunga Flamboyan



Gambar 14. Ekstrak hasil maserasi



Gambar 15. Hasil dari maserasi dan remaserasi diuapkan di rotary evaporator



Gambar 16. Dipekatkan dengan waterbath

Lampiran 11. Proses fraksinasi ekstrak kental bunga Flamboyan



gambar 17. Penimbangan ekstrak untuk fraksi

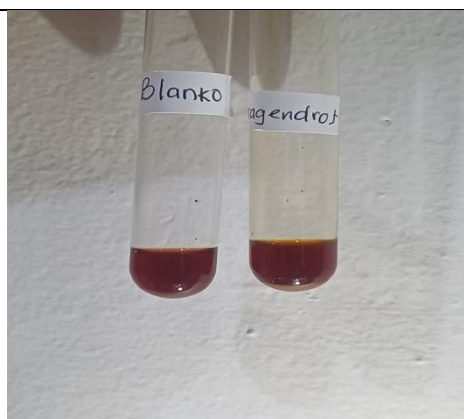


Gambar 18. Metanol

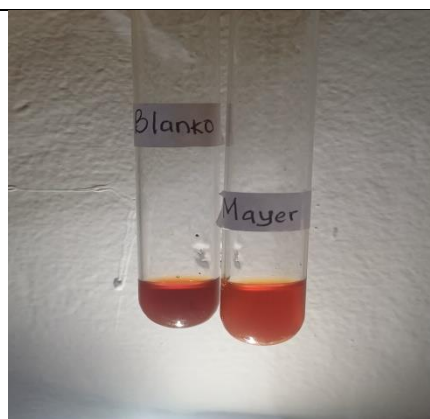


Gambar 19. Proses fraksinasi

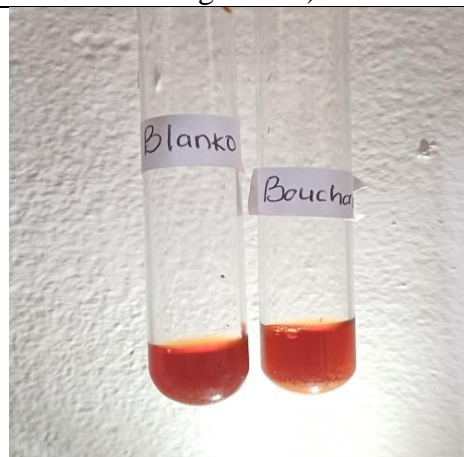
Lampiran 12. Hasil skrining fitokimia



Gambar 20. Alkaloid(pereaksi dragendroft)



Gambar 21. Alkaloid(pereaksi mayer)



Gambar 22. Alkaloid(pereaksi bouchardat)



Gambar 23. Uji Saponin



Gambar 24. Uji tanin



Gambar 25. Uji flavonoid

Lampiran 13. Proses pembuatan sabun cair



Gambar 26. Penyiapan alat



Gambar 27. Proses pembuatan sabun



Gambar 28. Hasil sabun cair

Lampiran 14. Proses Pengukuran Aktivitas Antioksidan



Gambar 29. Penimbangan sampel sabun



Gambar 30. Penimbangan Blanko sabun



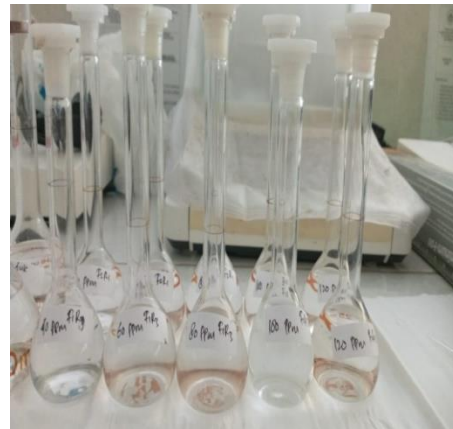
Gambar 31. Penimbangan pembeding kuersetin



Gambar 32. Larutan DPPH



Gambar 33. Penimbangan DPPH



Gambar 34 Seri konsentrasi L.induk



Gambar 35. Seri konsentrasi pembeding

Lampiran 15. Kartu Bimbingan Proposal

Kartu Bimbingan Proposal dan Karya Tulis Ilmiah (KTI)

Nama : Derfiana Jenaus
 NIM : PO5303332210474
 Judul : Uji Aktivitas Antioksidan Sabun Cair Fraksi Metanol Bunga Flamboyan
 (*Delonix Regia Raff.*) Dengan Metode DPPH
 Pembimbing : Apt. Yorida F. Maakh,S.Si.,M.Sc

No	Hari/tanggal	Materi bimbingan	Komentar/saran	Paraf pembimbing
1	Senin 23-10-2023	pengajuan judul KTI	Judul diterima	
2	Senin 30-10-2023	usulan Latar belakang	Latar belakang perlu di tambah	
3	Selasa 07-11-2023	usulan latar belakang + bagian metode	Latar belakang, metode diterima	
4	Jumat 24-11-2023	Ganti judul	Judul baru diterima / ACC	
5	Selasa 20-11-2023	usulan tinjauan pustaka	ditengkapi tinjauan pustaka	
6	Jumat 1-12-2023	usulan proposal	perbaiki tulisan, daftar pustaka ditambah	
7	Rabu 6-12-2023	usulan proposal	perhatikan spasi, dan daftar pustaka	
8	Rabu 13-12-2023	Usulan proposal	proposal di ACC	

Ketua Prodi

Apt. Priska E. Tenda, SF, M.Sc
 NIP: 197701182005012002

Lampiran 16. Kartu Bimbingan Karya Tulis Ilmiah









Kartu Bimbingan Karya Tulis Ilmiah (KTI)

Nama : Derfiana Jenaus

NIM : PO5303332210474

Judul : Uji Aktivitas Antioksidan Sabun Cair Fraksi Metanol Bunga Flamboyan
(*Delonix regia Raff.*) Dengan Metode DPPH

Pembimbing : Yorida F. Maakh, S.Si.,Apt.,M.Sc

No	Hari / tanggal	Materi bimbingan	Komentar / saran	Paraf pembimbing
1.	Rabu, 3 April 2024	konsentrasi bahan - bahan sabun	Cari pustaka tentang konsentrasi bahan	
2.	Jumat, 5 April 2024	metode pembuatan Sabun	Cari kelebihan metode panas	
3.	Minggu, 7 April 2024	perbandingan KOT dan minyak	Cari pustaka perbandingan KOT dan minyak	
4.	Belasa, 30 April 2024	nilai absorbansi uji antioksidan yang tidak stabil	gunakan mikro-pipet untuk pipet larutan	
5.	Kamis, 2 Mei 2024	nilai absorbansi uji antioksidan yang sudah stabil	Lanjutkan penelitian	
6.	Jumat, 3 Mei 2024	konsultasi hasil uji antioksidan	tambahkan pembahasan	
7.	Senin, 6 Mei 2024	konsultasi hasil uji antioksidan	Lengkapi pembahasan	
8.	Selasa, 7 Mei 2024	konsultasi KTI Akhir		

Ketua Prodi



Apt. Priska E. Tenda, S.F., M.Sc

NIP : 1977011182005012002

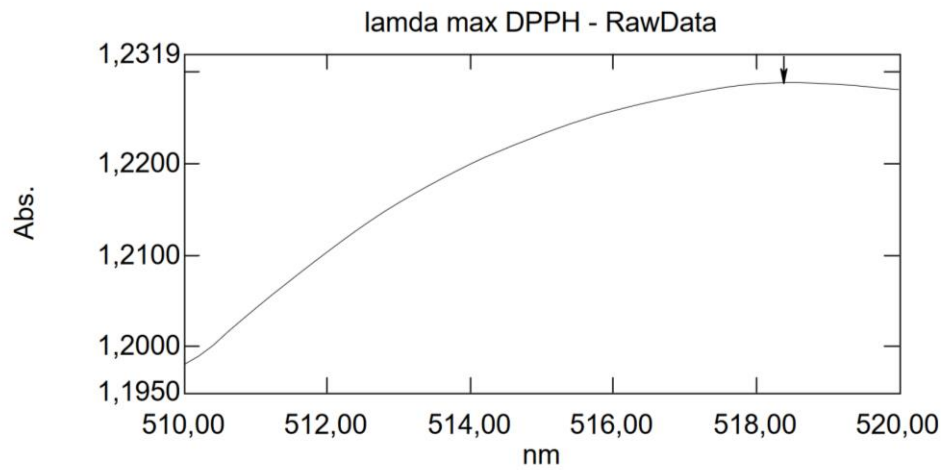
	Sample Name	Sample ID	Option	Type	Ex	Conc	WL518	Result	
--	-------------	-----------	--------	------	----	------	-------	--------	--

Lampiran 17. Nilai absorbansi sampel

1	blanko 0205			UNK		*****	0.8848	0.8848
2	or. 40 ppm			UNK		*****	0.5467	0.5467
3	or. 60 ppm			UNK		*****	0.3609	0.3609
4	or. 80 ppm			UNK		*****	0.4094	0.4094
5	or. 100 ppm			UNK		*****	0.4409	0.4409
6	or. 120 ppm			UNK		*****	0.4464	0.4464
7	or. 40 ppm 2			UNK		*****	0.4944	0.4944
8	or 60 ppm 2			UNK		*****	0.4876	0.4876
9	or. 80 ppm 2			UNK		*****	0.4742	0.4742
10	or. 100 ppm 2			UNK		*****	0.4911	0.4911
11	or. 120 ppm 2			UNK		*****	0.4903	0.4903
12	blanko 0205			UNK		*****	0.8930	0.8930
13	blanko 0205 3			UNK		*****	0,4154	0,4154
14	f1 40 ppm 1			UNK		*****	0,4073	0,4073
15	f1 60 ppm 1			UNK		*****	0,3852	0,3852
16	f1 80 ppm 1			UNK		*****	0,3730	0,3730
17	f1 100 ppm			UNK		*****	0,3610	0,3610
18	f1 120 ppm 1			UNK		*****	0,3514	0,3514
19	blanko 0205 4			UNK		*****	0,4237	0,4237
20	f1 40 ppm 2			UNK		*****	0,3935	0,3935
21	f1 60 ppm 2			UNK		*****	0,3859	0,3859
22	f1 80 ppm 2			UNK		*****	0,3688	0,3688
23	f1 100 ppm 2			UNK		*****	0,3526	0,3526
24	f1 120 ppm 2			UNK		*****	0,3487	0,3487
25	blanko 0305			UNK		*****	0,4988	0,4988
26	f1 40 ppm 3			UNK		*****	0,4861	0,4861
27	f1 60 ppm 3			UNK		*****	0,4764	0,4764
28	f1 80 ppm 3			UNK		*****	0,4436	0,4436
29	f1 100 ppm 3			UNK		*****	0,4392	0,4392
30	f1 120 ppm 3			UNK		*****	0,4366	0,4366
31	blanko 0305 2			UNK		*****	0,5801	0,5801
32	f2 40 ppm 1			UNK		*****	0,4952	0,4952
33	f2 60 ppm 1			UNK		*****	0,4938	0,4938
34	f2 80 ppm 1			UNK		*****	0,4839	0,4839
35	f2 100 ppm 1			UNK		*****	0,4735	0,4735
36	f2 120 ppm 1			UNK		*****	0,4711	0,4711
37	blanko 0305 3			UNK		*****	0,5869	0,5869

38	f2 40 ppm 2			UNK		*****	0,4955	0,4955
39	f2 60 ppm 2			UNK		*****	0,4820	0,4820
40	f2 80 ppm 2			UNK		*****	0,4804	0,4804
41	f2 100 ppm 2			UNK		*****	0,4760	0,4760
42	f2 120 ppm 2			UNK		*****	0,4683	0,4683
43	blanko 0305 4			UNK		*****	0,5801	0,5801
44	f2 40 ppm 3			UNK		*****	0,4803	0,4803
45	f2 60 ppm 3			UNK		*****	0,4780	0,4780
46	f2 80 ppm 3			UNK		*****	0,4618	0,4618
47	f2 100 ppm 3			UNK		*****	0,4585	0,4585
48	f2 120 ppm 3			UNK		*****	0,4469	0,4469

Lampiran 18. Lamda maksimal DPPH



Threshold: 0,001000

Number of Points: 4

No.	P/V	Wavelength nm.	Abs.	Description
1	①	518,4	1,2289	

Lampiran 19. Tabel nilai probit

Table 3.2 Transformation of percentages to probits

%	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	—	2.67	2.95	3.12	3.25	3.36	3.45	3.52	3.59	3.66
10	3.72	3.77	3.82	3.87	3.92	3.96	4.01	4.05	4.08	4.12
20	4.16	4.19	4.23	4.26	4.29	4.33	4.36	4.39	4.42	4.45
30	4.48	4.50	4.53	4.56	4.59	4.61	4.64	4.67	4.69	4.72
40	4.75	4.77	4.80	4.82	4.85	4.87	4.90	4.92	4.95	4.97
50	5.00	5.03	5.05	5.08	5.10	5.13	5.15	5.18	5.20	5.23
60	5.25	5.28	5.31	5.33	5.36	5.39	5.41	5.44	5.47	5.50
70	5.52	5.55	5.58	5.61	5.64	5.67	5.71	5.74	5.77	5.81
80	5.84	5.88	5.92	5.95	5.99	6.04	6.08	6.13	6.18	6.23
90	6.28	6.34	6.41	6.48	6.55	6.64	6.75	6.88	7.05	7.33
—	0.0	0.1	0.2	0.3	0.4	0.5	0.6	0.7	0.8	0.9
99	7.33	7.37	7.41	7.46	7.51	7.58	7.65	7.75	7.88	8.09

