

LAMPIRAN

Lampiran 1. Surat Izin Penelitian



Kementerian Kesehatan
Direktorat Jenderal
Sumber Daya Manusia Kesehatan
Politeknik Kesehatan Kupang
Jalan Piet A. Tallo, Lila, Oebobo
Kupang, Nusa Tenggara Timur 85111
(0380) 8800756
<https://www.poltekkeskupang.ac.id>

NOTA DINAS

Nomor : PP.06.02/F.XXIX.22/044/2026

Yth. : Direktur Poltekkes Kemenkes Kupang
Dari : Ketua Prodi Farmasi
Hal : Izin Penelitian Mahasiswa
Tanggal : 10 Februari 2026

Dalam rangka penyusunan Karya Tulis Ilmiah bagi Mahasiswa Poltekkes Kemenkes Kupang Tahun Akademik 2025/2026, maka dengan ini kami kirimkan nama mahasiswa yang melakukan penelitian di Prodi D-III Farmasi. Terlampir

Demikian permohonan kami, atas perhatian dan kerja samanya diucapkan terima kasih.

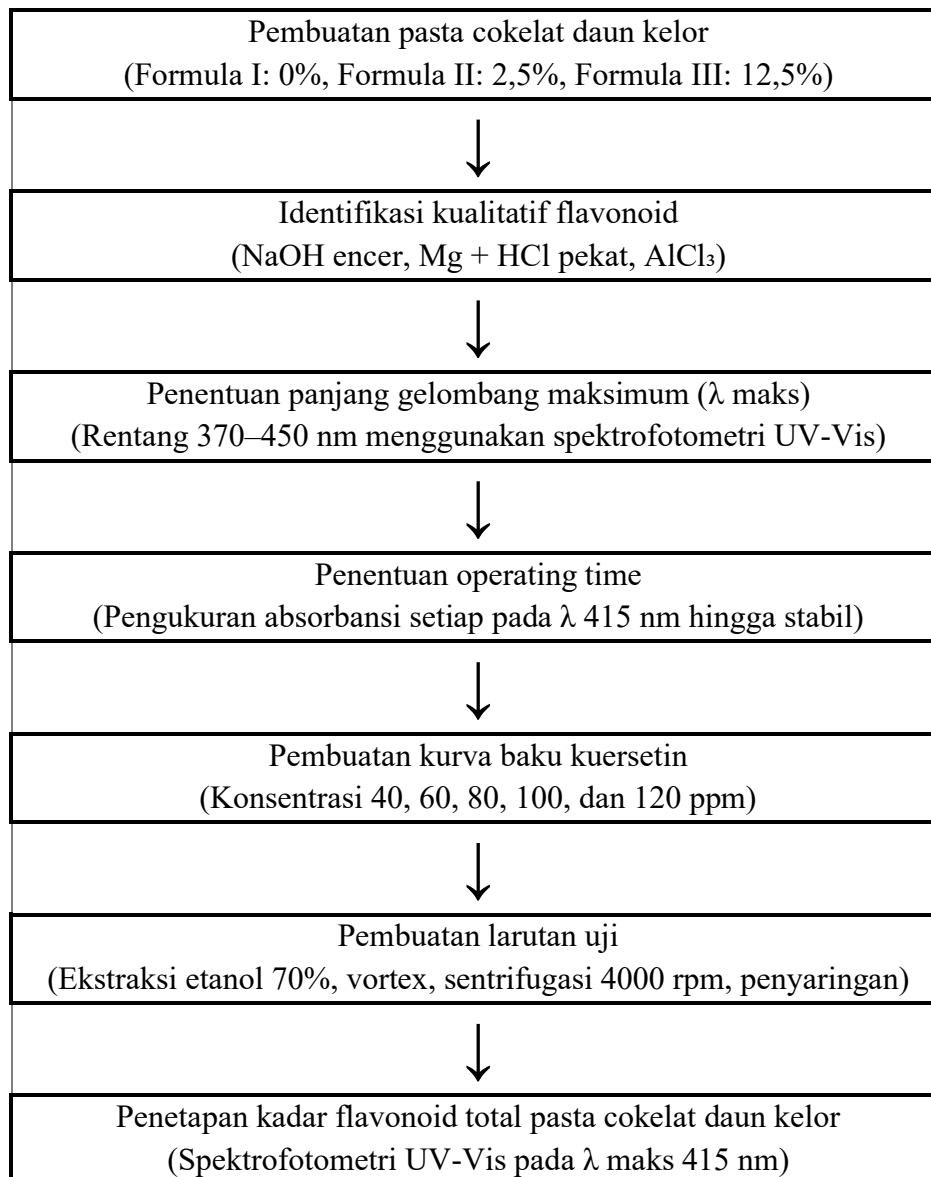

Priska E. Tenda, S.F., Apt., M.Sc.

32	Conchyta Natalia	PO5303332230579	Farmasi	Penetapan Kadar Flavonoid Total Sediaan Pasta Cokelat Daun Kelor (<i>Moringa oleifera</i>) Menggunakan Metode Spektrofotomete UV-Vis	Lab. Prodi Farmasi
----	------------------	-----------------	---------	--	--------------------



Dipindai dengan CamScanner

Lampiran 2. Skema penelitian



Lampiran 3. Pembuatan larutan

1. Pembuatan Larutan Induk Kuarsetin

Larutan induk dibuat dengan cara melarutkan 25 mg standar kuarsetin dalam 5 mL etanol 70% hingga larut, kemudian tambahkan volumenya dalam labu takar 25 mL hingga tanda batas atas. Sehingga didapatkan larutan induk kuarsetin 1000 ppm sebanyak 25 mL.

2. Pembuatan Larutan Standar Kuarsetin

Perhitungan dari pembuatan seri konsentrasi menggunakan rumus :

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

a. 40 ppm

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

$$1000 \times V_1 = 40 \times 10$$

$$V_1 = 0,4 \text{ mL}$$

Untuk 40 ppm cara yang digunakan yaitu dengan memipet 0,4 mL larutan induk 1000 ppm, kemudian dimasukkan kedalam labu ukur 10 mL dan ditambahkan etanol 70% hingga tanda batas.

b. 60 ppm

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

$$1000 \times V_1 = 60 \times 10$$

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

Untuk 60 ppm cara yang digunakan yaitu dengan memipet 0,6 mL larutan induk 1000 ppm, kemudian dimasukkan kedalam labu ukur 10 mL dan ditambahkan etanol 70% hingga tanda batas.

c. 80 ppm

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

$$1000 \times V_1 = 80 \times 10$$

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

Untuk 40 ppm cara yang digunakan yaitu dengan memipet 0,8 mL larutan induk 1000 ppm, kemudian dimasukkan kedalam labu ukur 10 mL dan ditambahkan etanol 70% hingga tanda batas.

d. 100 ppm

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

$$1000 \times V_1 = 100 \times 10$$

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

Untuk 40 ppm cara yang digunakan yaitu dengan memipet 1 mL larutan induk 1000 ppm, kemudian dimasukkan kedalam labu ukur 10 mL dan ditambahkan etanol 70% hingga tanda batas.

e. 120 ppm

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

$$1000 \times V_1 = 120 \times 10$$

$$V_1 = 1,2 \text{ mL}$$

Untuk 40 ppm cara yang digunakan yaitu dengan memipet 1,2 mL larutan induk 1000 ppm, kemudian dimasukkan kedalam labu ukur 10 mL dan ditambahkan etanol 70% hingga tanda batas.

3. Pembuatan Larutan Asam Asetat 5%

Asam asetat 5% dibuat dengan memipet 12,5 mL asam asetat, kemudian tambahkan aquades hingga 250 mL.

4. Pembuatan Larutan AlCl_3 10%

Larutan AlCl_3 10% dibuat dengan melarutkan 3 gram AlCl_3 dengan aquades hingga volume 30 mL.

Lampiran 4. Perhitungan Absorbansi Deret Baku

No	X	Y	X ²	Y ²	XY
1	40	0,1388	1.600	0,01926544	5,552
2	60	0,3977	3.600	0,15816529	23,862
3	80	0,4606	6.400	0,21215236	36,848
4	100	0,5739	10.000	0,32936121	57,39
5	120	0,7114	14.400	0,50608996	85,368
Total	400	2,2824	36.000	1,22503426	209,02

a. Persamaan regresi linear

$$Y = a + bx$$

$$b = \frac{n(\sum X.Y) - (\sum X)(\sum Y)}{n(\sum X^2) - (\sum X)^2} = \frac{5(209,02) - (400 \times 2,2824)}{5(36.000) - 400^2}$$

$$= \frac{1045,1 - 912,96}{180.000 - 160.000} = \frac{132,14}{20.000} = 0,0066$$

$$a = \frac{\sum Y - b(\sum X)}{n} = \frac{(2,2824) - (0,006607 \times 400)}{5}$$

$$= \frac{2,2824 - 2,6428}{5} = -0,0721$$

Jadi, persamaan regresi liniernya adalah: $Y = 0,0066x - 0,0721$

b. Koefisien korelasi

$$r = \frac{n \sum XY - \sum X \sum Y}{\sqrt{n \sum X^2 - (\sum X)^2} \cdot \sqrt{n \sum Y^2 - (\sum Y)^2}}$$

$$= \frac{5 \sum (209,02) - (400 \times 2,2824)}{\sqrt{(5(36000) - (\sum 400)^2)} \cdot \sqrt{(5 \sum 1,22503426) - (\sum 2,2824)^2}}$$

$$= \frac{1045,1 - 912,96}{\sqrt{(5(36000) - (160000))} \cdot \sqrt{(5(1,22503426) - (5,20934976))}}$$

$$= \frac{1045,1 - 912,96}{\sqrt{20000} \times 0,91582154}$$

$$= \frac{132,14}{\sqrt{18316,4308}}$$

$$= \frac{132,14}{135,3382089434}$$

$$= 0,9763687656$$

Jadi, R^2 adalah 0,9532959664

Lampiran 5. Pembuatan larutan uji

Larutan uji dibuat dengan menimbang masing-masing sampel pasta coklat daun kelor sebanyak 1 gram, kemudian di ekstraksi dengan menambahkan 10 mL etanol 70%, lalu dihomogenkan dengan vortex selama 20 menit. Campuran kemudian disentrifugasi selama 10 menit dengan kecepatan 4000 rpm setelah itu supernatant disaring menggunakan kertas saring ke dalam vial yang akan digunakan sebagai larutan uji.

Lampiran 5. Perhitungan konsentrasi sampel

$$Y = bx \pm a$$

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

a. Formula I

Replikasi 1

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y + 0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y + 0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,2361 + 0,0721}{0,0066} = X$$

$$X_{N1} = 46,6970 \text{ mg/L}$$

Replikasi 2

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,2689+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XN_2 = 51,6667 \text{ mg/L}$$

Replikasi 3

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,2661+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XN_3 = 51,2424 \text{ mg/L}$$

$$XN \text{ rata-rata} = \frac{XN_1+XN_2+XN_3}{3}$$

$$= \frac{46,6970+51,6667+51,2424}{3}$$

$$= 49,8687 \text{ mg/L}$$

Formula II

Replikasi 1

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,4466+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XM_1 = 78,5909 \text{ mg/L}$$

Replikasi 2

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,7487+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XM_2 = 124,3636 \text{ mg/L}$$

Replikasi 3

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,5344+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XM_3 = 91,8939 \text{ mg/L}$$

$$\begin{aligned} XM \text{ rata-rata} &= \frac{XM_1+XM_2+XM_3}{3} \\ &= \frac{78,5909+124,3636+91,8939}{3} \\ &= 98,2828 \text{ mg/L} \end{aligned}$$

Formula III

Replikasi 1

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,6398+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XK_1 = 107,8636 \text{ mg/L}$$

Replikasi 2

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,8299+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XK_2 = 136,6667 \text{ mg/L}$$

Replikasi 3

$$Y = 0,0066x - 0,0721$$

$$Y+0,0721 = 0,0066X$$

$$\frac{Y+0,0721}{0,0066} = X$$

$$\frac{0,7600+0,0721}{0,0066} = X$$

$$XK_3 = 126,0758 \text{ mg/L}$$

$$XK \text{ rata-rata} = \frac{XK_1+XK_2+XK_3}{3}$$

$$= \frac{107,8636+136,6667+126,0758}{3}$$

$$= 123,5354 \text{ mg/L}$$

Lampiran 6. Perhitungan kadar flavonoid total pasta coklat daun kelor

$$\text{Rumus : } C = C_1 \times \frac{v}{m} \times F_p$$

Keterangan :

C = Total flavonoid (QE/g ekstrak)

C_1 = Konsentrasi kuarsetin (mg/L)

V = Volume ekstrak (L)

m = Berat ekstrak (g)

F_p = Faktor pengenceran

Sampel	Perhitungan flavonoid total	Rata-rata
Formula I	$C_1 = 46,6970 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 0,4670 \text{ mg QE/g}$ $= 0,000467 \text{ g QE/g}$ $= 0,0467 \%b/b$ $C_2 = 51,6667 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 0,5167 \text{ mg QE/g}$ $= 0,000517 \text{ QE/g}$ $= 0,0517 \%b/b$ $C_3 = 51,2424 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 0,5124 \text{ mg QE/g}$ $= 0,000512 \text{ QE/g}$ $= 0,0512 \%b/b$	$C \text{ rata-rata} = \frac{C_1+C_2+C_3}{3}$ $= \frac{0,0467+0,0517+0,0512\%b/b}{3}$ $= 0,0499 \%b/b$
Formula II	$C_1 = 78,5909 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 0,7859 \text{ mg QE/g}$ $= 0,000786 \text{ QE/g}$ $= 0,0786 \%b/b$ $C_2 = 124,3636 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 1,2436 \text{ mg QE/g}$ $= 0,001244 \text{ QE/g}$ $= 0,1244 \%b/b$ $C_3 = 91,8939 \times \frac{0,01}{1} \times 1$	$C \text{ rata-rata} = \frac{C_1+C_2+C_3}{3}$ $= \frac{0,0786+0,1244+0,0919\%b/b}{3}$ $= 0,0983 \%b/b$

	$= 0,9189 \text{ mg QE/g}$ $= 0,000919 \text{ QE/g}$ $= 0,0919 \% \text{b/b}$	
Formula III	$C1 = 107,8636 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 1,0786 \text{ mg QE/g}$ $= 0,001079 \text{ QE/g}$ $= 0,1079 \% \text{b/b}$ $C2 = 136,6667 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 1,3667 \text{ mg QE/g}$ $= 0,001367 \text{ QE/g}$ $= 0,1367 \% \text{b/b}$ $C3 = 126,0758 \times \frac{0,01}{1} \times 1$ $= 1,2608 \text{ mg QE/g}$ $= 0,001261 \text{ QE/g}$ $= 0,1261 \% \text{b/b}$	$C \text{ rata-rata} = \frac{C1+C2+C3}{3}$ $= \frac{0,1079+0,1367+0,1261\% \text{b/b}}{3}$ $= 0,1236 \% \text{b/b}$

Lampiran 7. Perhitungan standar devisiasi

Sampel	Xi (%b/b)	Xi ²	Σ (Xi) ²
Formula I	0,0467	0,00218089	0,02238016
	0,0517	0,00267289	
	0,0512	0,00262144	
TOTAL	0,1496	0,00747522	
Formula II	0,0786	0,00617796	0,08696601
	0,1244	0,01547536	
	0,0919	0,00844561	
TOTAL	0,2949	0,03009893	
Formula III	0,1079	0,01164241	0,13741849
	0,1367	0,01868689	
	0,1261	0,01589921	
TOTAL	0,3707	0,04622851	

Rumusnya: $S = s = \sqrt{\frac{n \sum Xi - (\sum Xi)^2}{n(n-1)}}$

Formula I :

$$SN = \sqrt{\frac{(3)(0,00747522) - 0,02238016}{3(3-1)}}$$

$$= \sqrt{\frac{0,02242566 - 0,02238016}{6}}$$

$$= \sqrt{\frac{0,00004550}{6}}$$

$$= \sqrt{0,0000075833}$$

$$= 0,0028$$

Formula II :

$$SN = \sqrt{\frac{(3)(0,03009893) - 0,08696601}{3(3-1)}}$$

$$= \sqrt{\frac{0,09029679 - 0,08696601}{6}}$$

$$= \sqrt{\frac{0,00333078}{6}}$$

$$= \sqrt{0,00055513}$$

$$= 0,0236$$

Formula III :

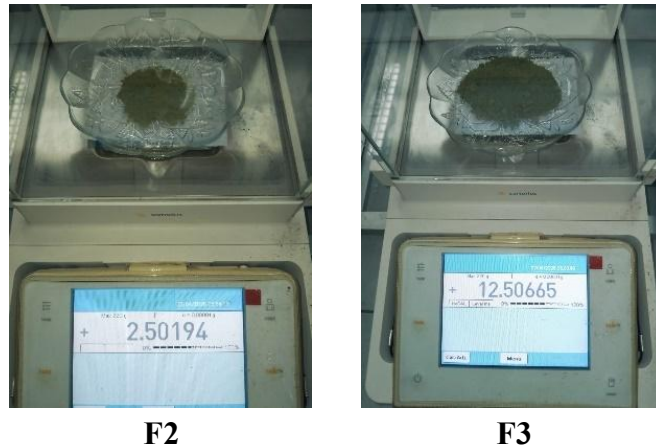
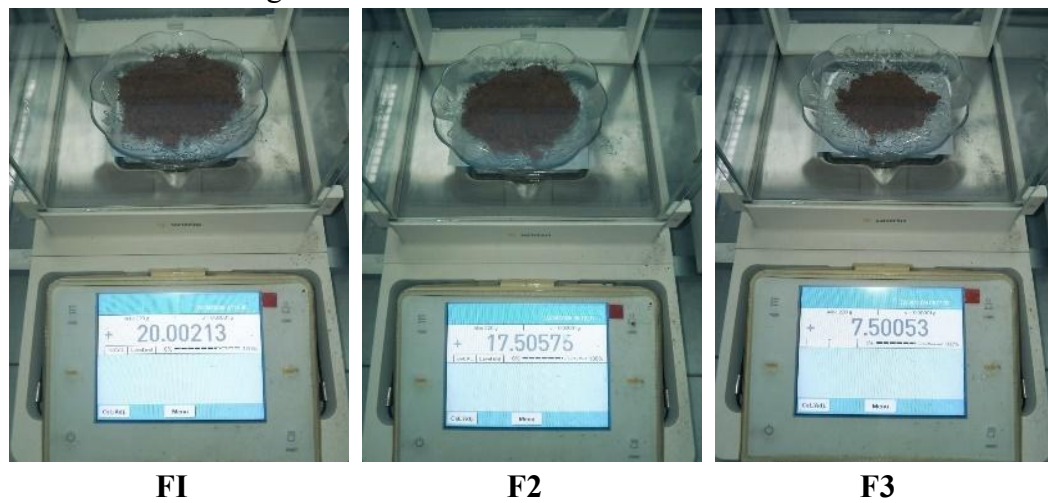
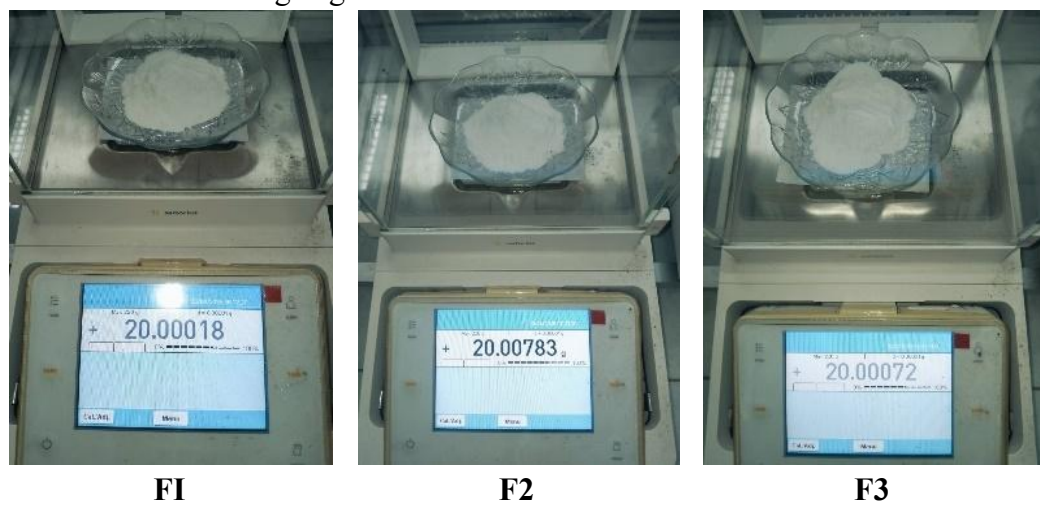
$$SN = \sqrt{\frac{(3)(0,04622851) - 0,13741849}{3(3-1)}}$$

$$= \sqrt{\frac{0,13868553 - 0,13741849}{6}}$$

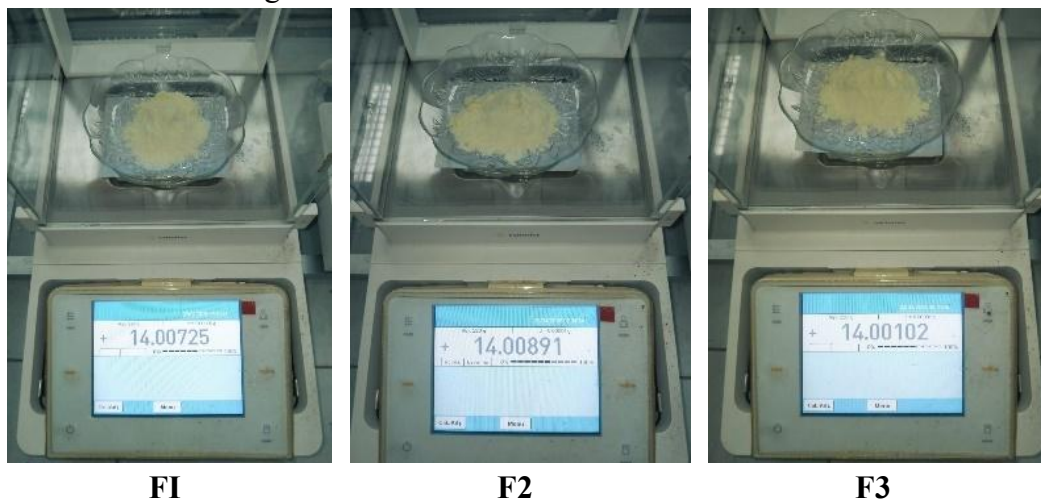
$$= \sqrt{\frac{0,00126704}{6}}$$

$$= \sqrt{0,0002111733}$$

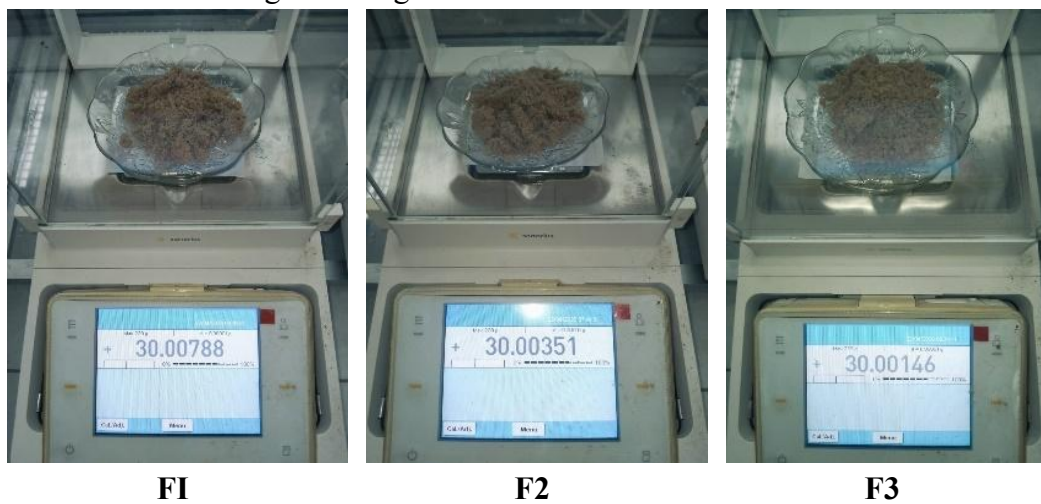
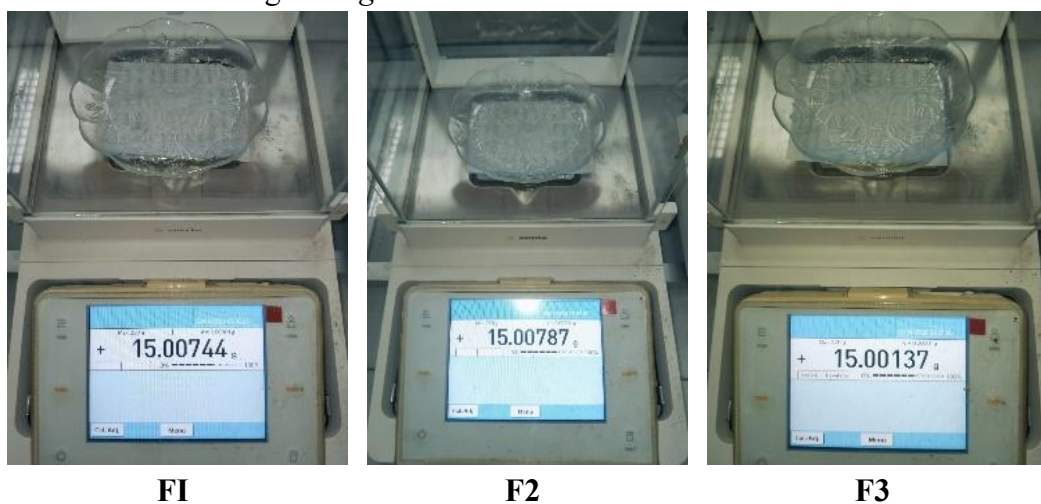
$$= 0,0145$$

Lampiran 8. Penimbangan bahan**Gambar 4. Penimbangan bubuk daun kelor****Gambar 5. Penimbangan bubuk kakao****Gambar 6. Penimbangan gula halus**

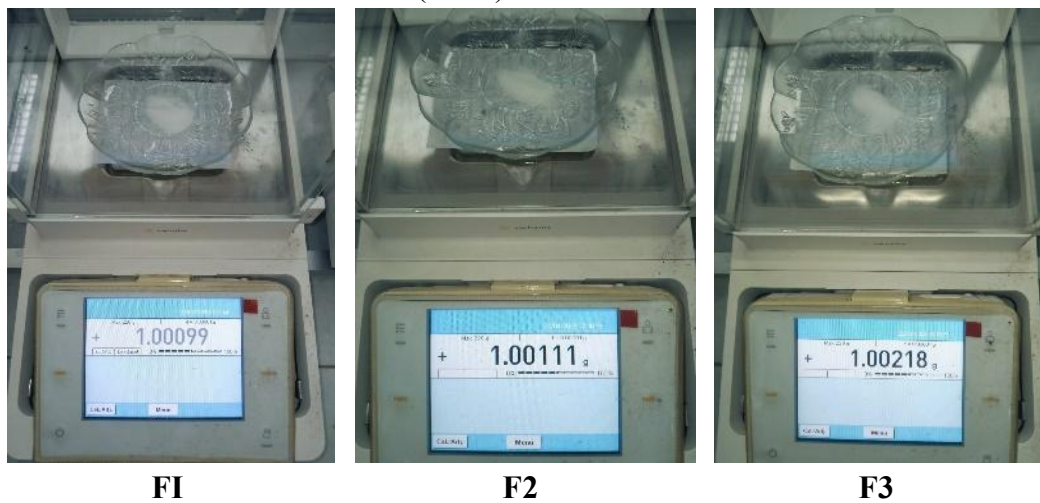
Gambar 7. Penimbangan susu bubuk



Gambar 8. Penimbangan kacang mete

Gambar 9. Penimbangan *Virgin Coconut Oil* VCO

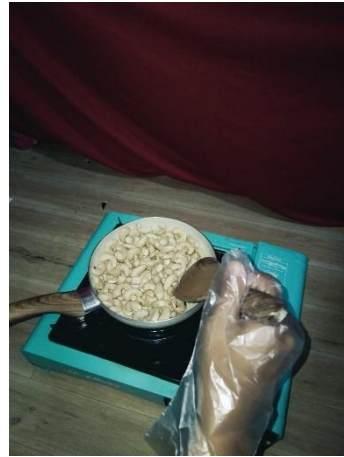
Gambar 9. Gliserol Monostearat (GMS)



Lampiran 9. Pembuatan pasta coklat daun kelor



Gambar 10. Peyiapan alat dan bahan



Gambar 11. Penyangraian kacang mete



Gambar 12. Penghalusan kacang mete



Gambar 13. Pengayakan kacang mete



Gambar 14. Penuangan bahan ke dalam wadah



Gambar 15. Penambahan *Virgin Coconut Oil* (VCO)



Gambar 16. Proses pencampuran basis pasta



Gambar 17. Pengukuran suhu pada proses pencampuran pasta



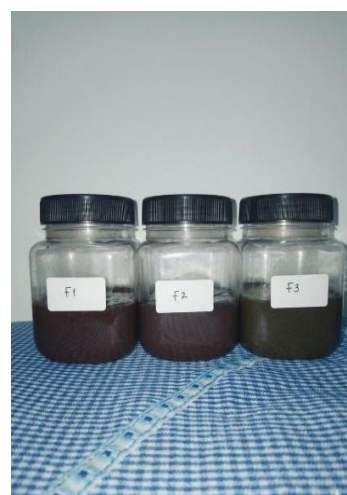
Gambar 18. Kondisi basis pasta setelah suhu menurun



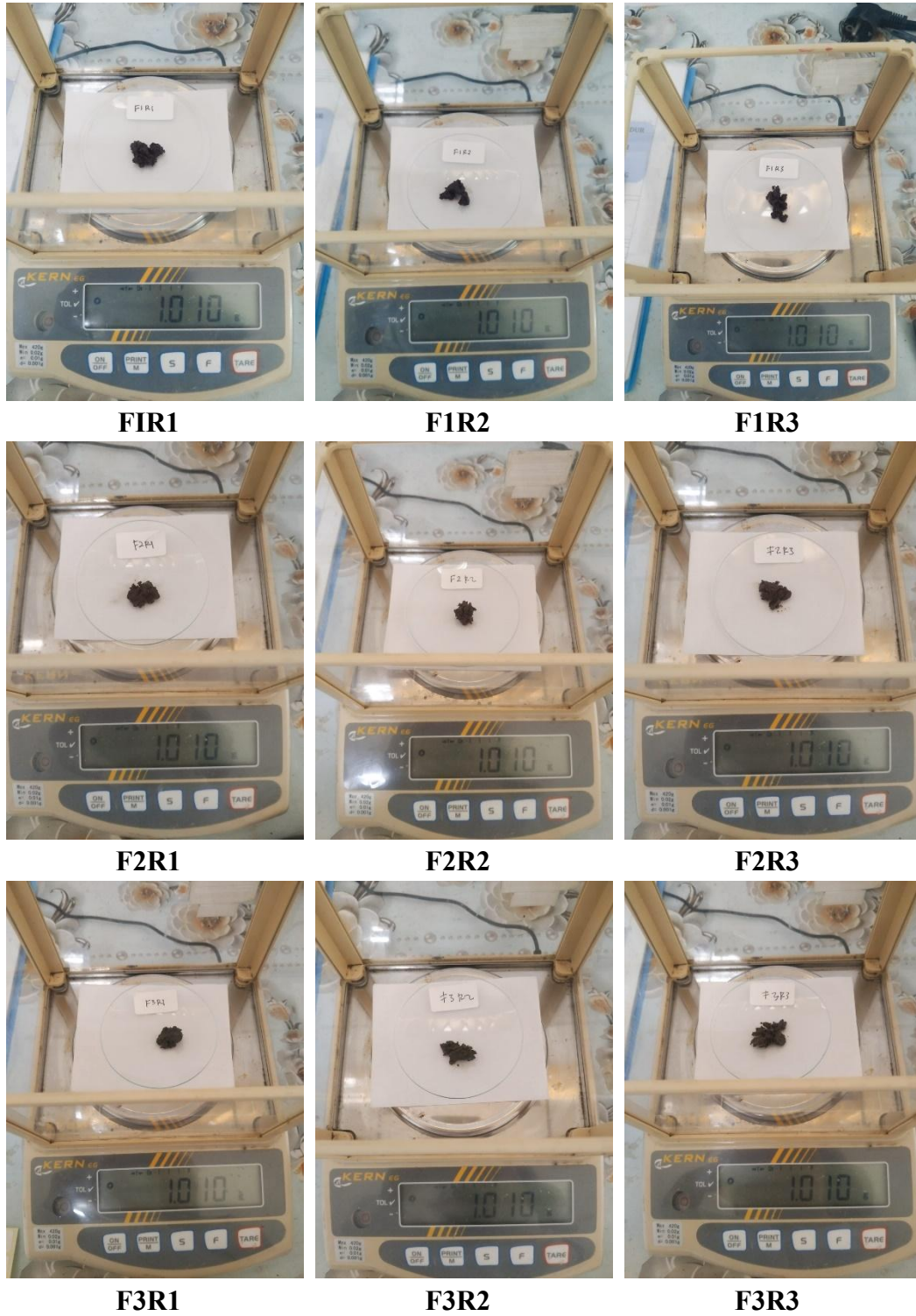
Gambar 19. Penambahan bubuk daun kelor



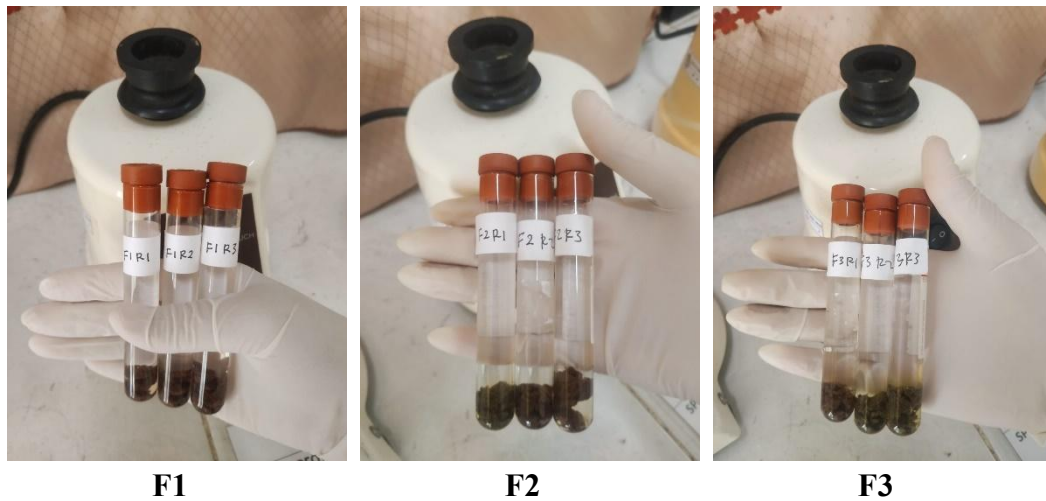
Gambar 20. Hasil pencampuran sediaan pasta



Gambar 21. Pemindah sediaan pasta ke wadah penyimpanan

Lampiran 10. Pembuatan larutan uji**Gambar 22. Penimbangan pasta**

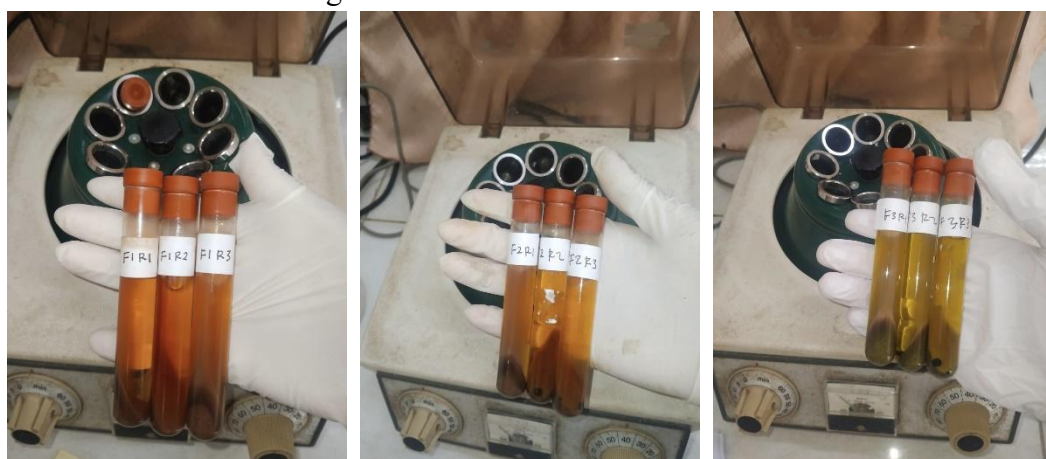
Gambar 23. Penambahan etanol dan vortex

**F1****F2****F3**

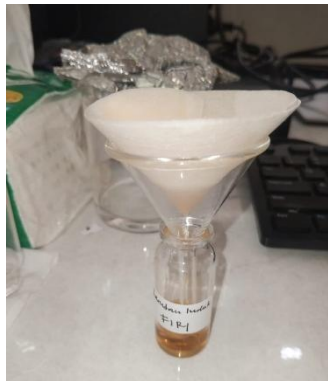
Gambar 24. Hasil vortex

**F1****F2****F3**

Gambar 25. Hasil sentrifugasi

**F1****F2****F3**

Gambar 26. Proses penyaringan

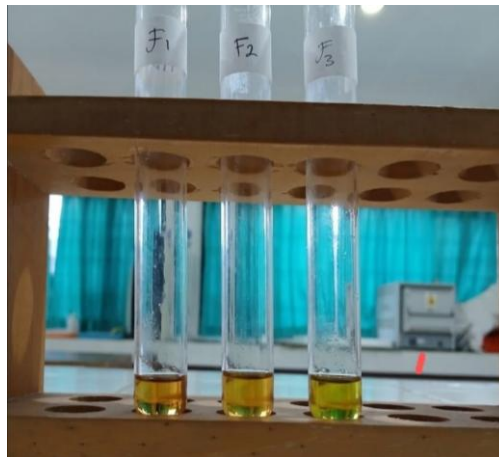
**F1****F2****F3**

Gambar 27. Larutan uji

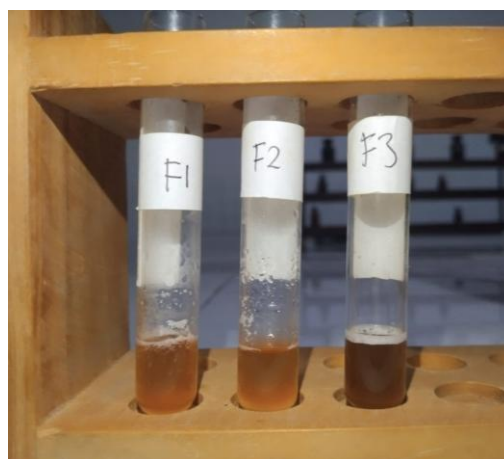
**F1****F2****F3**

Lampiran 11. Identifikasi kualitatif flavonoid

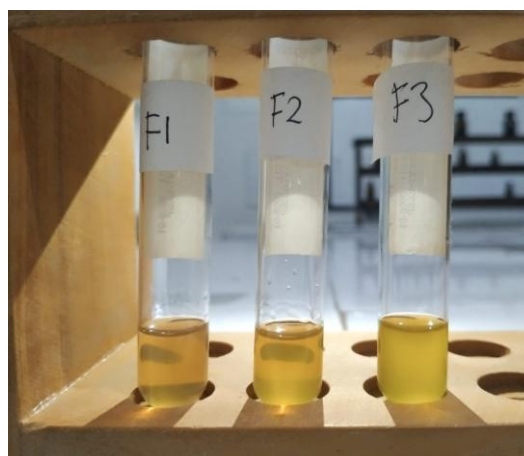
Gambar 28. Hasil identifikasi kualitatif flavonoid



NaOH encer



Mg + HCl pekat

AlCl₃

Lampiran 12. Penetapan kadar flavonoid total



Gambar 29. Penimbangan kuarsetin



Gambar 30. Larutan seri kuarsetin



Gambar 31. Reagen uji



Gambar 32. Larutan uji FI

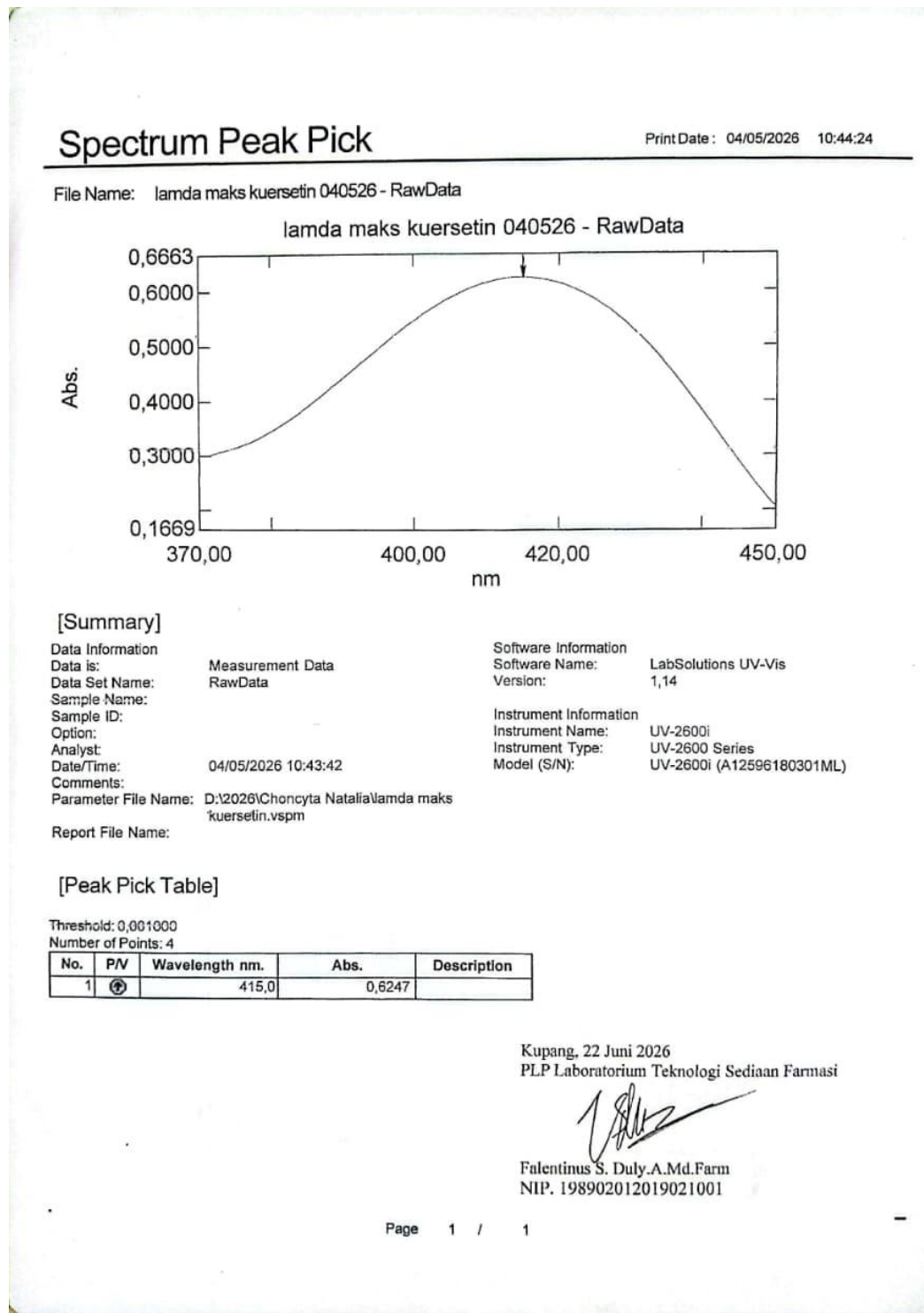


Gambar 33. Larutan uji FII



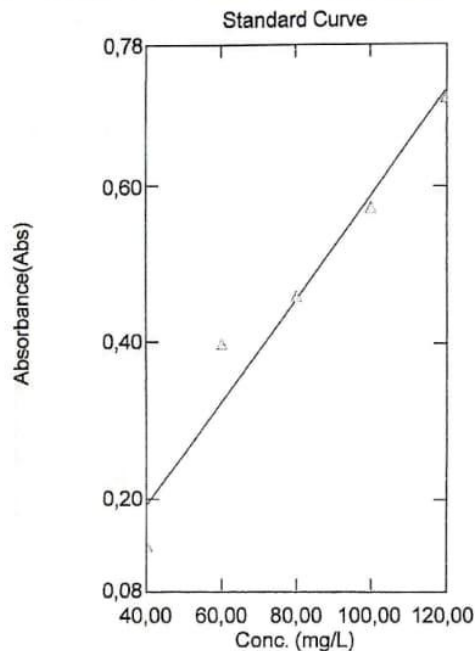
Gambar 34. Larutan uji FIII

Lampiran 13. Hasil Spektrofotometri Uv-Vis



Quantitation Standard Table

Print Date : 06/05/2026 13:00:08



[Summary]

File Information
 Filename: D:\2026\Choncyta Natalia\Penetapan Kadar Flavonoid Total Selai Coklat Kelor.vqud
 Parameter File Name: D:\2026\Choncyta Natalia\Penetapan Kadar Flavonoid Total Selai Coklat Kelor.vqum
 Analyst:
 Date/Time: 06/05/2026 12:09:10
 Comments:

[Measurement Parameters]

[Wavelengths]
 Type of Measuring Mode: Absorbance
 rounded: OFF
 Column Name: WL415,0
 Measuring Method: Point (415,00nm)

[Calibration Curve]
 Calibration Curve Creation: Sample Measurement
 Calculation Method: 1,0000 *
 Column Name: WL415,0
 Calibration Curve Formula: Result
 = K1 *
 Concentration +
 K0
 Pass Origin: OFF
 Unit of Concentration: mg/L
 Pass/Fail Judgment: OFF

[Standard]

[Standard Table]

	Sample Nam	Sample I	Option	Type	Ex	Conc	WL415,0	Result	Wgt.Factor
1	40 ppm			STD		40,0000	0,1388	0,1388	1,00
2	60 ppm			STD		60,0000	0,3977	0,3977	1,00
3	80 ppm			STD		80,0000	0,4604	0,4604	1,00
4	100 ppm			STD		100,0000	0,5739	0,5739	1,00
5	120 ppm			STD		120,0000	0,7114	0,7114	1,00

Kupang, 22 Juni 2026
 PLP Laboratorium Teknologi Sediaan Farmasi

Falentinus S. Duly.A.Md.Farm
 NIP. 198902012019021001

Quantitation Sample Table

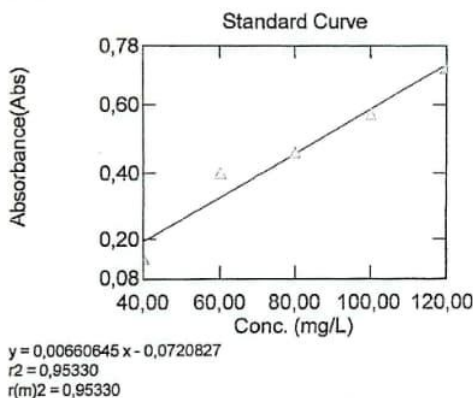
Print Date : 06/05/2026 12:59:05

[Summary]

File Information
 Filename: D:\2026\Choncyta Natalia\Penetapan Kadar Flavonoid Total Selai Coklat Kelor.vqud
 Parameter File Name: D:\2026\Choncyta Natalia\Penetapan Kadar Flavonoid Total Selai Coklat Kelor.vqud
 Analyst:
 Date/Time: 06/05/2026 12:09:10
 Comments:
 Report File Name:
 Instrument Information

[Measurement Parameters]

[Wavelengths]
 Type of Measuring Mode: Absorbance
 rounded: OFF
 Column Name: WL415,0
 Measuring Method: Point (415,00nm)
 [Calibration Curve]
 Calibration Curve Creation: Sample Measurement
 Calculation Method: 1,0000 * WL415,0
 Column Name: Result
 Calibration Curve Formula: Calculated Value = K1 * Concentration + K0
 Pass Origin: OFF
 Unit of Concentration: mg/L
 Pass/Fail Judgment: OFF
 [Standard]
 Acquiring Method: Measurement
 Repeat: OFF
 [Unknown Sample]
 Acquiring Method: Measurement
 Repeat: OFF
 [Instrument]
 Slit Width: 2.0 nm
 Accumulation Time (sec.): 0.1
 Detector Unit: Direct Receiving of Light
 Light Source Switch Wavelength: 323 nm



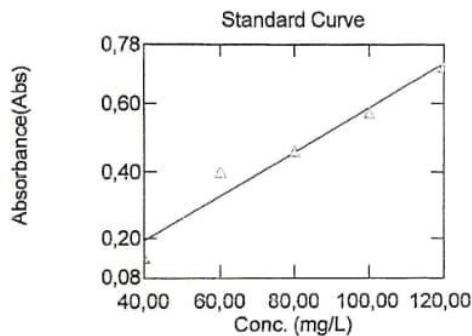
[Sample Table]

	Sample Name	Sample ID	Option	Type	Ex	Conc	WL415,0	Result
1	Formula 1			UNK		100,6553	0,5929	0,5929
2	Formula 2			UNK		154,0768	0,9458	0,9458
3	Formula 3			UNK		271,9459	1,7245	1,7245
4	F1 R1			UNK		46,6544	0,2361	0,2361
5	F1 R2			UNK		51,6178	0,2689	0,2689
6	F1 R3			UNK		51,1921	0,2661	0,2661
7	F2 R1			UNK		78,5094	0,4466	0,4466
8	F2 R2			UNK		124,2436	0,7487	0,7487
9	F2 R3			UNK		91,7997	0,5344	0,5344
10	F3 R1			UNK		107,7607	0,6398	0,6398
11	F3 R2			UNK		136,5285	0,8299	0,8299

Quantitation Sample Table

Print Date : 06/05/2026 12:59:05

[Summary]



[Sample Table]

	Sample Name	Sample ID	Option	Type	Ex	Conc	WL415,0	Result
12	F3 R3			UNK		125,9520	0,7600	0,7600

[Measurement Parameters]

[Wavelengths] S/
 Type of Measuring Mode: Absorbance
 rounded: OFF
 Column Name: WL415,0
 Measuring Method: Point (415,00nm)

[Calibration Curve]
 Calibration Curve Creation: Sample
 Measurement
 Calculation Method: 1,0000 *
 WL415,0
 Column Name: Result
 Calibration Curve Formula: Calculated Value
 = K1 *
 Concentration +
 K0
 Pass Origin: OFF
 Unit of Concentration: mg/L
 Pass/Fail Judgment: OFF

[Standard]
 Acquiring Method: Measurement
 Repeat: OFF

[Unknown Sample]
 Acquiring Method: Measurement
 Repeat: OFF

[Instrument]
 Slit Width: 2.0 nm
 Accumulation Time (sec.): 0.1
 Detector Unit: Direct Receiving
 of Light
 Light Source Switch Wavelength: 323 nm

Kupang, 22 Juni 2026
 PLP Laboratorium Teknologi Sediaan Farmasi

Valentinus S. Duly.A.Md.Farm
 NIP. 198902012019021001

Lampiran 14. Surat bebas plagiarisme



Kemenkes

Kementerian Kesehatan
Poltekkes Kupang
 Jalan Piet A. Tallo, Liliba, Oebobo,
 Kupang, Nusa Tenggara Timur 85111
 (0380) 8800256
<https://poltekkeskupang.ac.id>

PERPUSTAKAAN TERPADU
<https://perpus-terpadu.poltekkeskupang.ac.id/> ; e-mail: perpustakaanterpadu61@gmail.com

SURAT KETERANGAN HASIL CEK PLAGIASI

Dengan ini menerangkan bahwa

Nama	: Conchyta Natalia
Nomor Induk Mahasiswa	: PO5303332230579
Dosen Pembimbing	: Yorida Febry Maakh, S.Si., Apt., M.Sc
Penguji	: Lely A.V Kapitan, S.Pd., S.Farm., Apt., M.Kes
Jurusan	: D-III FARMASI
Judul Karya Tulis Ilmiah	: Penetapan Kadar Flavonoid Total Sediaan Pasta Cokelat Daun Kelor (<i>Moringa Oleifera</i>) Menggunakan Metode Spektrofotometri Uv-Vis

Laporan Tugas Akhir yang bersangkutan di atas telah melalui proses cek plagiarisme menggunakan Strike Plagiarism dengan hasil kemiripan (similarity) sebesar 16%. Demikian surat keterangan ini dibuat agar dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Kupang, 14 Agustus 2026

Admin Strike Plagiarism



Murry Jermias Kale S.ST
 NIP. 198507042010121002



 Dipindai dengan CamScanner

Lampiran 15. Surat bimbingan proposal

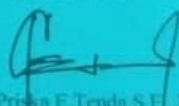
KARTU BIMBINGAN PENULISAN PROPOSAL

Nama Mahasiswa : Conchyta Natalia
 NIM : Po5303332230579
 Judul KTI : Penetapan Kadar Flavonoid Total Sediaan Pasta Coklat Daun Kelor (*Moringa Oleifera*) Menggunakan Metode Spektrofotometer Uv-Vis

Pembimbing : Yorida F. Maakh, S.Si., Apt., M.Sc
 Mulai Proposal : 05 Januari 2026
 Selesai Proposal : 19 Januari 2026

NO	HARI/TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	KOMENTAR/SARAN PERBAIKAN	PARAF PEMBIMBING
1	Senin, 05-01-2026	Judul proposal dan Bab I	Acc rumus dan Revisi Bab I.	YF
2	Rabu, 07-01-2026	Konsultasi perbaikan Bab I	Revisi penulisan dan Revisi Bab I.	YF
3	Kamis, 08-01-2026	Konsultasi perbaikan Bab I dan Bab II	Revisi Bab II	YF
4	Jumat, 09-01-2026	Konsultasi Bab II untuk perbaikan	Acc Bab II	YF
5	Senin, 12-01-2026	Perbaikan Bab III	Revisi penulisan	YF
6	Selasa, 13-01-2026	Konsultasi hasil perbaikan Bab III	Revisi formula dan prosedur	YF
7	Kamis, 15-01-2026	Konsultasi formula dan prosedur penelitian	Revisi formula dan prosedur	YF
8	Senin 19-01-2026	Konsultasi formula dan prosedur penelitian hasil perbaikan	Acc formula dan proposal	YF

Catatan:
 1. Kartu ini harus diisi oleh dosen pembimbing saat pembimbingan
 2. Syarat pembimbingan minimal 8 x bimbingan/mahasiswa
 3. Kartu bimbingan diserahkan ke bagian akademik bila pembimbingan telah selesai

Ketua Prodi

 Apt. Priska E. Tenda, S.F., M.Sc
 NIP : 197701182005042002

Lampiran 16. Surat bimbingan KTI

KARTU BIMBINGAN PENULISAN KARYA TULIS ILMIAH (KTI)

Nama Mahasiswa : Conchyta Natalia
 NIM : PO5303332230579
 Judul KTI : Penetapan Kadar Flavonoid Total Sediaan Pasta Cokelat Daun Kelor (*Moringa Oleifera*) Menggunakan Metode Spektrofotometri Uv-Vis
 Pembimbing : Yorida Febry Maakh,S.Si, Apt.,M.Sc
 Mulai KTI : 4 Mei 2016
 Selesai KTI : 20 Juni 2016

NO	HARI/TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	KOMENTAR/SARAN PERBAIKAN	PARAF PEMBIMBING
1	Senin, 4 Mei 2016	Konsultasi hasil absorbansi kuarsa	Lanjutkan absorbansi sampel	YF
2	Selasa, 5 Mei 2016	Konsultasi repetisi tiap formula	perbaiki hasil sesuai kugut dan lanjutkan sampel	YF
3	Kamis, 7 Mei 2016	Konsultasi hasil absorbansi sampel	bagi absorbansi hasil didapat kugut perbandingan	YF
4	Senin, 18 Mei 2016	Konsultasi hasil dan pembahasan	berdiskusi dengan dosen terkait pustaka	YF
5	Rabu, 20 Mei 2016	Konsultasi revisi hasil dan pembahasan	penambahan bagian pembahasan yang kurang	YF
6	Senin, 15 Juni 2016	Konsultasi revisi penulisan KTI	perbaikan penulisan sesuai pedoman	YF
7	Kamis, 18 Juni 2016	Konsultasi kesimpulan dan saran serta penambahan daftar pustaka	berdiskusi dengan dosen terkait pustaka	YF
8	Jumat, 20 Juni 2016	Konsultasi KTI	perbaiki kesimpulan dan saran	YF

Catatan:

1. Kartu ini harus diisi oleh dosen pembimbing saat pembimbingan
2. Syarat pembimbingan minimal 8 x bimbingan/mahasiswa
3. Kartu bimbingan diserahkan ke bagian akademik bila pembimbingan telah selesai

Ketua Prodi

Apt. Priska E. Tenda, S.F., M.Sc
 NIP : 197701182005012002