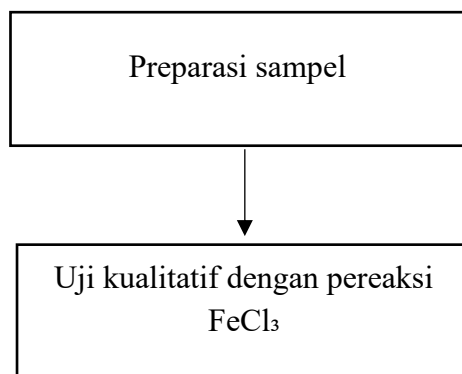
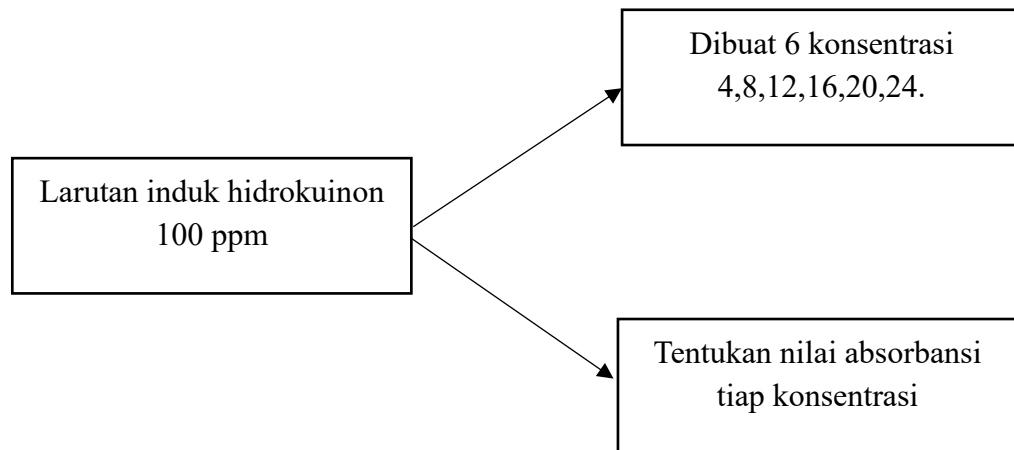


LAMPIRAN**Lampiran 1. Skema Uji Kualitatif**

Lampiran 2. Skema Membuat Kurva Baku Hidrokuinon

Lampiran 3. Hasil Perhitungan Konsentrasi Larutan Induk Dan Konsentrasi 4,8,12,16,20,24 ppm.

1. Perhitungan larutan induk baku hidrokuinon

Dibuat larutan induk 100 ppm dengan menggunakan labu ukur 100 mL

$$\text{ppm} = \text{mg/L}$$

$$100\text{ppm} = x/0,1$$

$$100 \times 0,1 = 10\text{mg}$$

$$X = 10\text{mg}$$

Maka ditimbang 10mg baku hidrokuinon kemudian ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

2. Perhitungan 6 konsentrasi larutan baku hidrokuinon (8,12,16,20,24ppm)

a. Larutan konsentrasi 8 ppm

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$V_1 = 100\text{ppm} = 25\text{mL} \cdot 8\text{ppm}$$

$$V_1 = 25\text{ppm} \cdot 8\text{ppm}/100\text{ppm}$$

$$V_1 = 200/100$$

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

Diambil 2 ml dari larutan induk 100 ppm di masukan ke dalam labu ukur 25ml lalu ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

b. Larutan konsentrasi 12 ppm

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$V_1 = 100\text{ppm} = 25\text{mL} \cdot 12\text{ppm}$$

$$V_1 = 25\text{ppm} \cdot 12\text{ppm}/100\text{ppm}$$

$$V_1 = 300/100$$

$$V_1 = 3 \text{ mL}$$

Diambil 3 ml dari larutan induk 100 ppm di masukan ke dalam labu ukur 25ml lalu ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

c. Larutan konsentrasi 16 ppm

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$V_1 = 100\text{ppm} = 25\text{mL} \cdot 16\text{ppm}$$

$$V_1 = 25\text{ppm} \cdot 16\text{ppm}/100\text{ppm}$$

$$V_1 = 400/100$$

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

Diambil 4 ml dari larutan induk 100 ppm di masukan ke dalam labu ukur 25ml lalu ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

d. Larutan konsentrasi 20 ppm

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$V_1 = 100\text{ppm} = 25\text{mL} \cdot 20\text{ppm}$$

$$V_1 = 25\text{ppm} \cdot 20\text{ppm}/100\text{ppm}$$

$$V_1 = 500/100$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

Diambil 5 ml dari larutan induk 100 ppm di masukan ke dalam labu ukur 25ml lalu ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

e. Larutan konsentrasi 24 ppm

$$V_1N_1 = V_2N_2$$

$$V_1 = 100\text{ppm} = 25\text{mL} \cdot 24\text{ppm}$$

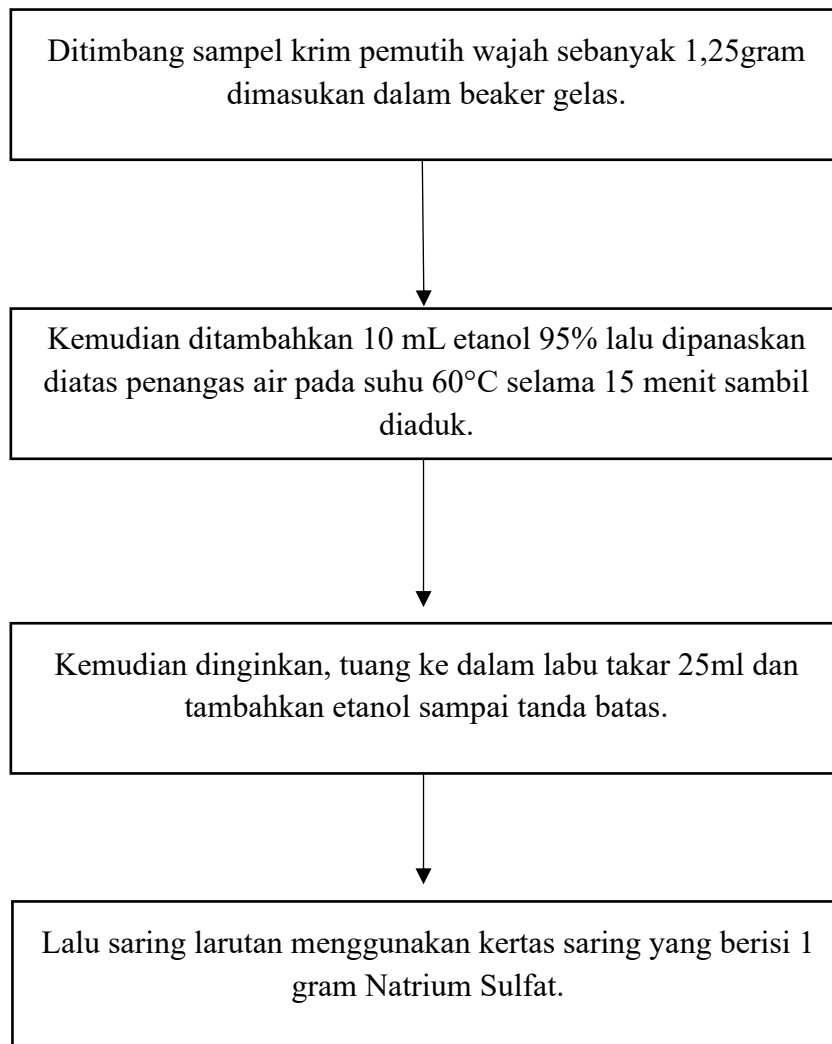
$$V_1 = 25\text{ppm} \cdot 24\text{ppm}/100\text{ppm}$$

$$V_1 = 600/100$$

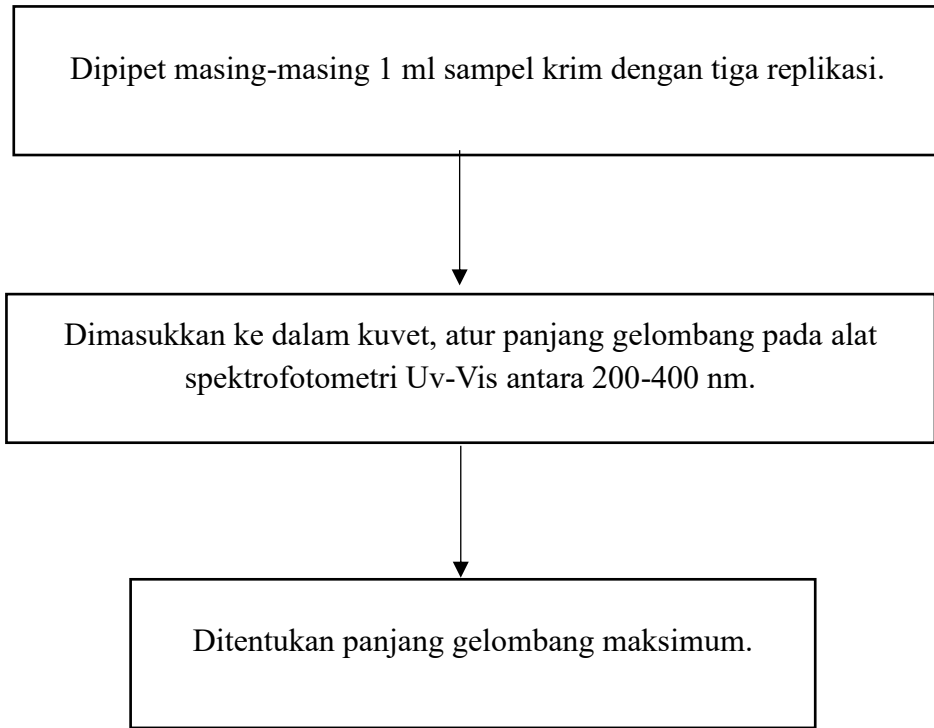
$$V_1 = 6 \text{ mL}$$

Diambil 6 ml dari larutan induk 100 ppm di masukan ke dalam labu ukur 25ml lalu ditambahkan dengan etanol 95% sampai tanda batas.

Lampiran 4. Pembuatan Filtrat Sampel



Lampiran 5. Panjang Gelombang Sampel



Lampiran 6. Perhitungan kadar % sampel

1. Rata-rata konsentrasi (ppm) sampel A

Replikasi	Konsentrasi	Rata-rata
R1	114,712	115,631
R2	115,775	
R3	116,405	

2. Rata-rata konsentrasi (ppm) sampel B

Replikasi	Konsentrasi	Rata-rata
R1	112,108	112,079
R2	112,041	
R3	112,088	

3. Rata-rata konsentrasi (ppm) sampel C

Replikasi	Konsentrasi	Rata-rata
R1	121,312	121,124
R2	122,649	
R3	119,412	

$$\begin{aligned}
 \text{Kadar \%} &= C.V/1000. W \\
 &= C. 0,025/1000. 1,25. 100 \\
 C &= 0,025/1250.100 \\
 C &= 0,002 \\
 \text{Kadar \%} &= 0,002. C
 \end{aligned}$$

1. Sampel A

$$\begin{aligned}
 \% &= 0,002. 115,613 \\
 &= 0,231\%
 \end{aligned}$$

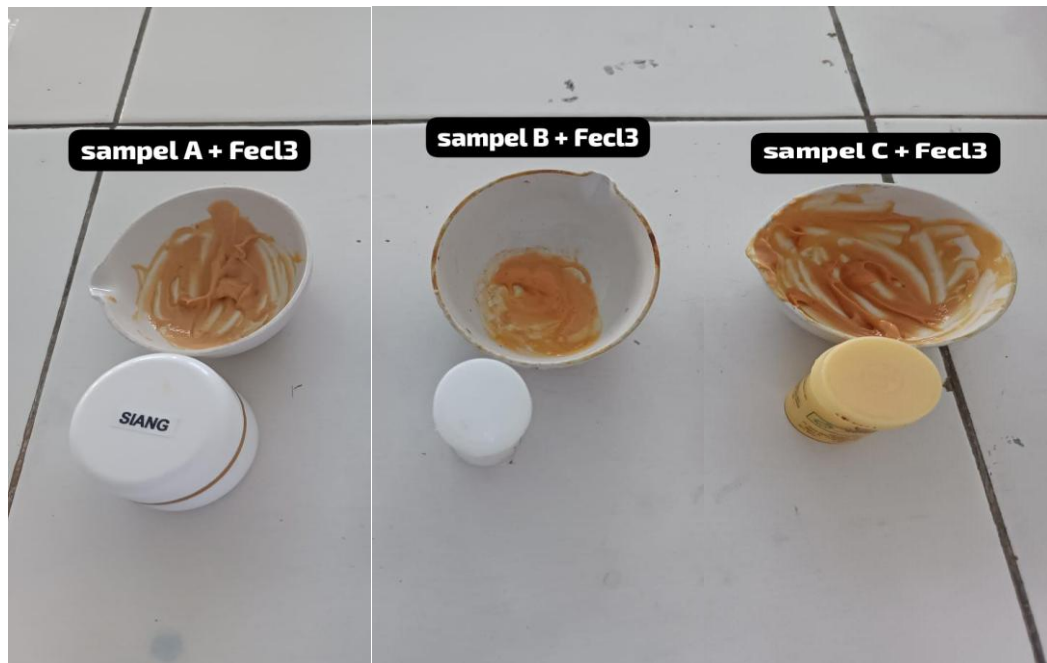
2. Sampel B

$$\begin{aligned}
 \% &= 0,002. 112,079 \\
 &= 0,224\%
 \end{aligned}$$

3. Sampel C

$$\begin{aligned}
 \% &= 0,002. 121,124 \\
 &= 0,242\%
 \end{aligned}$$

Lampiran 7. Hasil Uji Kualitatif



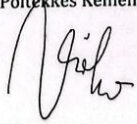
Lampiran 8. Larutan Induk Dan Pengenceran



Lampiran 9. Larutan Pengenceran Sampel



Lampiran 10. Surat Izin Penelitian

 Kemenkes Poltekkes Kupang	Kementerian Kesehatan Direktorat Jenderal Sumber Daya Manusia Kesehatan Politeknik Kesehatan Kupang Jalan Piet A. Tallo, Liliba, Oebobo Kupang, Nusa Tenggara Timur 85111 (0380) 8800256 https://www.poltekkeskupang.ac.id
SURAT KETERANGAN Nomor: PP. 06.02 / F.XXIX.22 / 125 / 2026	
Saya yang bertanda tangan dibawah ini:	
Nama	: Lely A.V. Kapitan, S.Pd., S.Farm., Apt., M.Kes
NIP	: 197011061989032001
Jabatan	: Kepala Sub Unit Laboratorium Prodi Farmasi
Menerangkan bahwa mahasiswa/i berikut:	
Nama	: Dea Aulia Aprily Daik
NIM	: PO 5303332230635
Judul Penelitian	: Identifikasi kadar hidrokuinon pada krim pemutih wajah yang beredar di kota kupang menggunakan spektrofotometri UV- Vis
Melaksanakan penelitian di laboratorium Prodi D-III Farmasi Poltekkes Kemenkes Kupang pada bulan Maret s/d Mei 2026	
Demikian surat keterangan ini dibuat untuk digunakan sebagai mana mestinya.	
 Kupang, 16 April 2026 Ka. Sub Unit Lab. Prodi D-III Farmasi Poltekkes Kemenkes Kupang  Lely A.V. Kapitan, S.Pd., S.Farm., Apt., M.Kes NIP 197011061989032001	

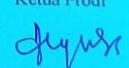
Lampiran 11. Kartu Bimbingan Proposal

KARTU BIMBINGAN PENULISAN PROPOSAL

Nama Mahasiswa : Dea Aulia Aprily Daik
 NIM : PO5303332230635
 Judul KTI : Identifikasi Kadar Hidrokuinon Pada Krim Pemutih Wajah Yang Beredar Di Kota Kupang Menggunakan Spektrometri Uv-Vis
 Pembimbing : Yohannes M. Abanit, S. Farm., Apt., M. Kes
 Mulai Proposal : 11 Agustus 2025
 Selesai Proposal : 29 Januari 2026

NO	HARI/TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	KOMENTAR/SARAN PERBAIKAN	PARAF PEMBIMBING
1	11/08/2025	Ajukan judul	Perbaikan	
2	15/08/2025	ACC judul	Susun BAB I	
3	19/10/2025	Konsultasi BAB I	Revisi BAB I	
4	20/10/2025	Konsultasi BAB I	Penyusunan BAB I	
5	15/12/2025	Konsultasi BAB II	Revisi BAB II	
6	18/12/2025	Konsultasi BAB II	Revisi BAB II	
7	12/01/2026	Konsultasi BAB III	Susun BAB III	
8	28/01/2026	Konsultasi BAB III	Perbaikan penulisan	

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

Dr. Ni Nyoman Yuliani, S.Si., M.Si., Apt.
 NIP.19830218200912200

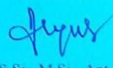
Lampiran 12. Kartu Bimbingan KTI

KARTU BIMBINGAN PENULISAN KTI

Nama Mahasiswa : Dea Aulia Aprily Daik
 NIM : PO5303332230635
 Judul KTI : Identifikasi Kadar Hidrokuinon Pada Krim Pemutih Wajah Yang Beredar Di Kota Kupang Menggunakan Spektrometri Uv-Vis
 Pembimbing : Yohannes M. Abanit, S.Farm., Apt., M.Kes
 Mulai KTI : 06 Mei 2026
 Selesai KTI : 29 Juni 2026

NO	HARI/TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	KOMENTAR/SARAN PERBAIKAN	PARAF PEMBIMBING
1	06/05/2026	Pengujian Kualitatif	Lanjut ke spektro	
2	05/06/2026	Pembuatan baku HA		
3	15/06/2026	Preparasi sampel		
4	17/06/2026	Konsultasi Hasil uji	Lanjut BAB IV	
5	19/06/2026	Konsultasi BAB IV	Perbaikan	
6	24/06/2026	Konsultasi BAB IV	Perbaikan penulisan	
7	26/06/2026	Konsultasi BAB IV & Dapus	Perbaiki	
8	29/06/2026	Konsultasi penulisan	Perbaiki penulisan, tabel	

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

Dr. Ni Nyoman Yuliani, S.Si., M.Si., Apt.
 NIP.19830218200912200

Lampiran 13. Perhitungan Regresi Linear

1. Tabel Perhitungan

x	y	x ²	xy
8	0,2076	64	1,6608
12	0,3627	144	4,3524
16	0,4431	256	7,0896
20	0,5634	400	11,2680
24	0,7512	576	18,0288

Jumlah :

$$\sum x = 80$$

$$\sum y = 2,3279$$

$$\sum x^2 = 1440$$

$$\sum xy = 42,3996$$

$$n = 5$$

2. Hitung Slope (b)

Rumus :

$$b = \frac{n \sum xy - \sum x \cdot \sum y}{n (\sum x^2) - (\sum x)^2}$$

$$b = \frac{5 (42,3996) - 80 \cdot 2,3279}{5 (1440) - 80^2}$$

$$b = \frac{211,998 - 186,232}{7200 - 6400}$$

$$b = \frac{25,766}{800}$$

$$b = 0,0322075$$

3. Hitung Intersip (a)

Rumus:

$$a = \frac{\sum y - b (\sum x)}{n}$$

$$a = \frac{2,3279 - (0,0322075 \cdot 80)}{5}$$

$$a = \frac{2,3279 - 2,5766}{5}$$

$$a = \frac{-0,2487}{5}$$

$$a = -0,04976$$

4. Persamaan Regresi Linear

$$y = bx - a$$

$$y = 0,0322075x - 0,04976$$

$$r = \frac{n \sum xy - \sum x \cdot \sum y}{\sqrt{n \sum x^2 - (\sum x)^2 \cdot n \sum y^2 - (\sum y)^2}}$$

$$r = \frac{5 (42,3996) - 80,2,3279}{\sqrt{7200 - 6400 \cdot 6,26354 - 5,42912}}$$

$$r = \frac{25,766}{\sqrt{800,0,84442}}$$

$$r = \frac{25,766}{\sqrt{675,536}} = \frac{25,766}{25,991}$$

$$r = 0,9913$$

$$r^2 = (0,9913)^2$$

$$r^2 = 0,9827$$

Lampiran 14. Lembar Hasil Cek Plagiasi



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	: Dea Aulia Aprily Daik
Nomor Induk Mahasiswa	: PO5303332230635
Dosen Pembimbing	: Yohanes M, Abanit, S.Farm., Apt., M.Kes
Penguji	: Apt. Edtyva Monicha, S.Farm., M.Farm
Jurusan	: D-III FARMASI
Judul Karya Ilmiah	: Identifikasi kadar hidrokuinon pada krim pemutih wajah yang beredar di kota kupang menggunakan spektrofotometri UV-Vis.

Laporan Tugas Akhir yang bersangkutan di atas telah melalui proses cek plagiasi menggunakan Strike Plagiarism dengan hasil kemiripan (similarity) sebesar 26% Demikian surat keterangan ini dibuat agar dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Kupang, 18 Agustus 2026

Admin-Strike Plagiarism


Murry Jermias Kale S.ST
NIP.198507042010121002