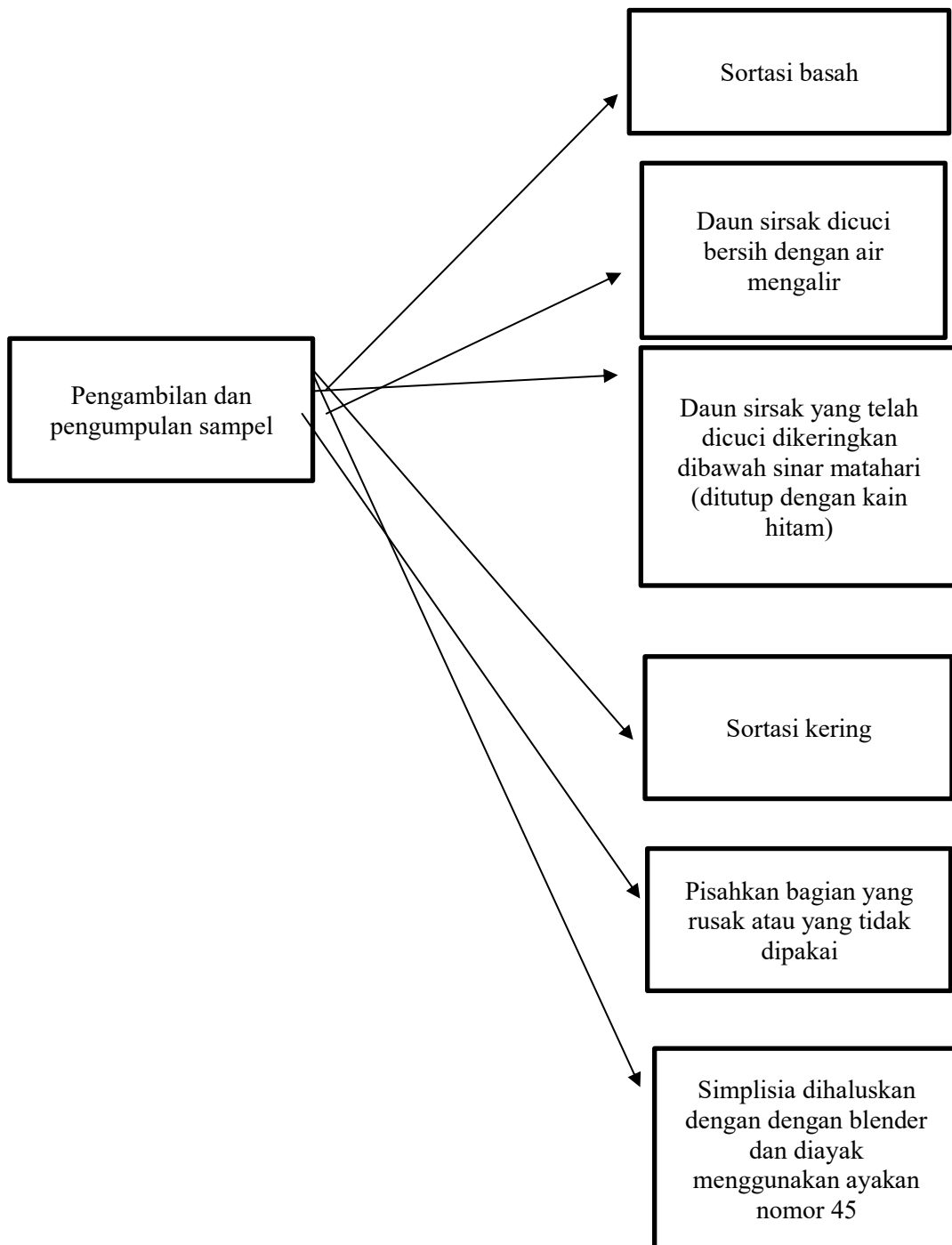
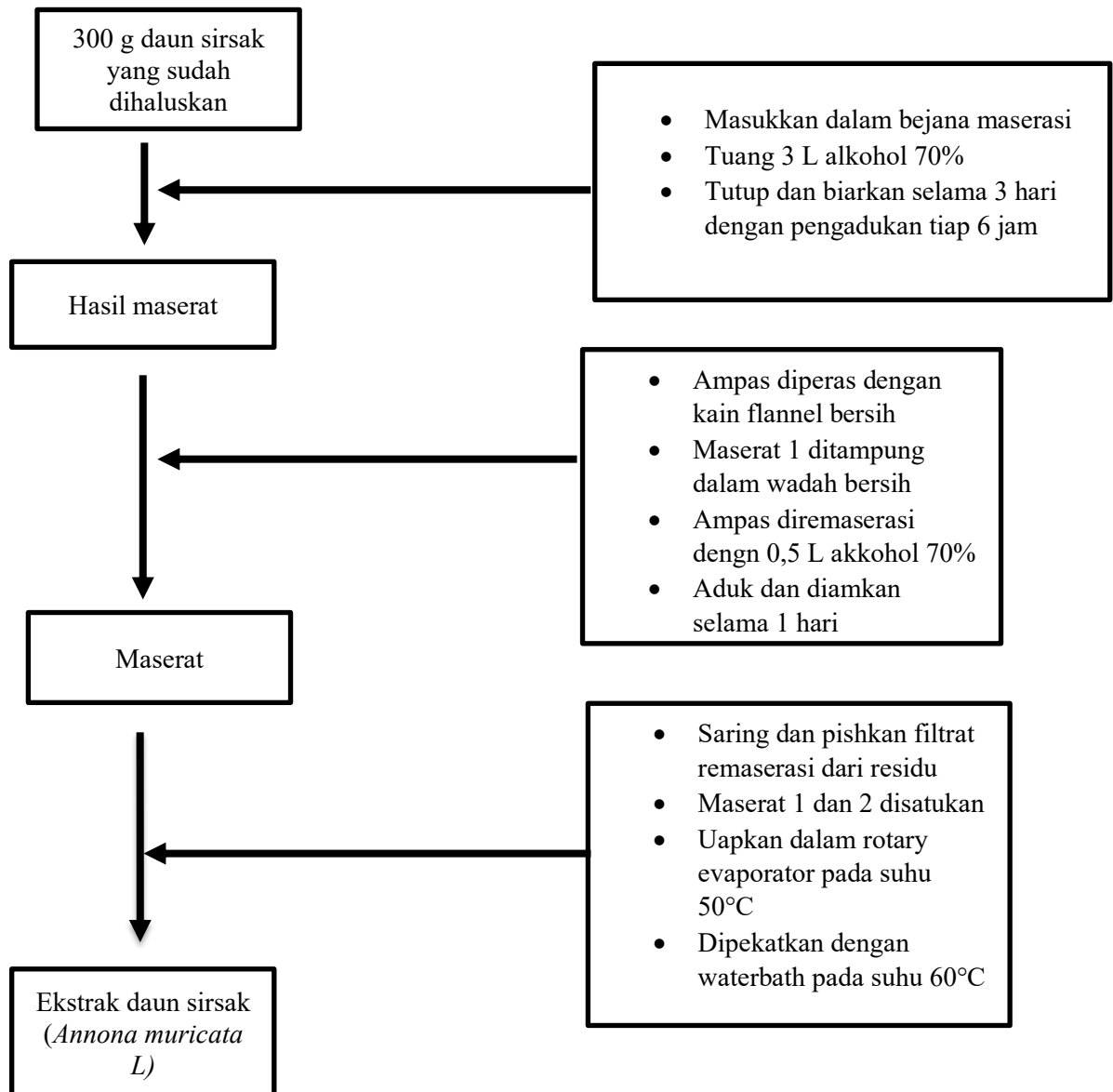


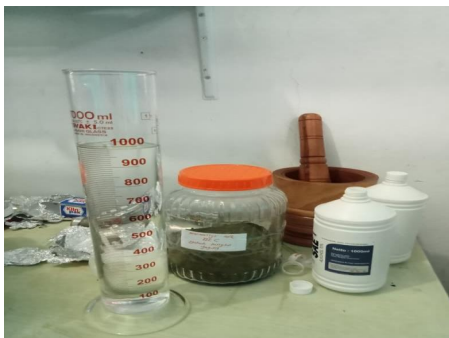
LAMPIRAN

Lampiran 1. Skema pembuatan simplisia daun sirsak

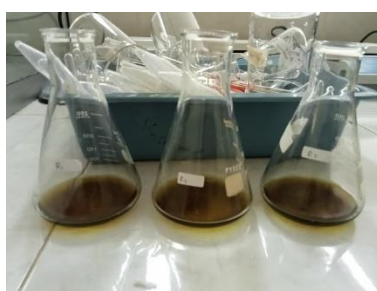
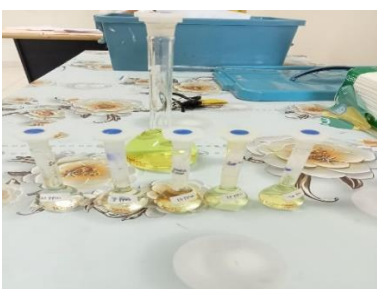
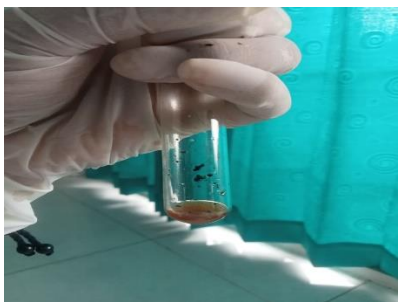


Lampiran 2. Skema pembuatan ekstrak daun sirsak (*Annona muricata* L)

Lampiran 3. Ekstrak Daun Sirsak (*Annona muricata* L)









a. Pembuatan AlCl_3 10% Sebanyak 50 mL

$$\text{Massa AlCl}_3 = = \frac{10 \text{ g}}{100 \text{ mL}} \times 50 \text{ mL}$$

Jadi AlCl_3 10 % yang ditimbang 5 gram kemudian dilarutkan dalam aquades ad 50 mL dalam labu ukur 50 mL.

b. Pembuatan Natrium Asetat 1M Sebanyak 50 mL

$$\text{Massa} = \text{Molaritas} \times \text{Mr} \times \text{Volume}$$

$$\text{Massa} = = \frac{1 \text{ mol}}{\text{L}} \times \frac{82 \text{ g}}{\text{mol}} \times 0,05 \text{ L}$$

$$\text{Massa} = 4,1 \text{ g}$$

Jadi natrium asetat ditimbang sebanyak 4,1 gram kemudian dilarutkan dalam aquades ad 50 mL dalam labu ukur 50 mL.

Lampiran 4. Perhitungan Rendemen Ekstrak Kental Daun Sirsak (*Annona muricata* L.)

Diketahui:

Bobot simplisia yang dimaserasi = 300 gram

Bobot ekstrak kental yang diperoleh = 39,51 gram

Rumus:

$$\text{Rendemen (\%)} = \frac{\text{Bobot ekstrak kental}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

Perhitungan:

$$\text{Rendemen} = \frac{39,51 \text{ gram}}{300 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = 0,1317 \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = 13,17\% \text{ (dibulatkan menjadi 13,1\%)}$$

Lampiran 5. Perhitungan Larutan Standar Deret Baku Kuarsetin

1. Perhitungan Larutan Standar Kuarsetin

$$C = \frac{10 \text{ mg kuarsetin}}{0,1 \text{ l}}$$

$$= 100 \text{ ppm}$$

2. Perhitungan Deret Baku Kuarsetin

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 = \frac{V2 \times N2}{N1}$$

$$30 \text{ ppm} = \frac{25 \text{ ml} \times 30 \text{ ppm}}{100 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 7,5 \text{ mL}$$

$$45 \text{ ppm} = \frac{25 \text{ ml} \times 45 \text{ ppm}}{100 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 11,25 \text{ mL}$$

$$60 \text{ ppm} = \frac{25 \text{ ml} \times 60 \text{ ppm}}{100 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 15 \text{ mL}$$

$$75 \text{ ppm} = \frac{25 \text{ ml} \times 75 \text{ ppm}}{100 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 18,75 \text{ mL}$$

$$90 \text{ ppm} = \frac{25 \text{ ml} \times 90 \text{ ppm}}{100 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 22,5 \text{ mL}$$

Lampiran 6. Perhitungan Konsentrasi Flavonoid dari Persamaan Regresi

Kurva Kalibrasi Kuersetin

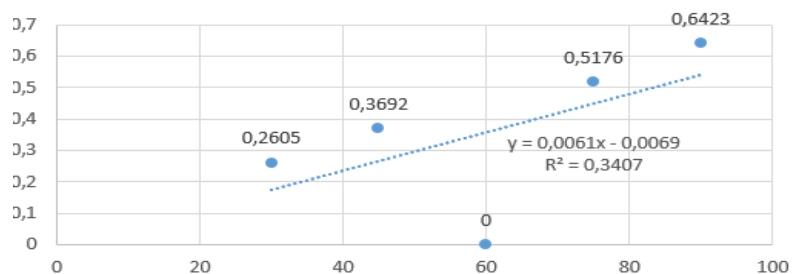
Persamaan regresi linear yang diperoleh dari kurva kalibrasi larutan baku kuersetin pada panjang gelombang 436 nm:

$$y = 0,00612121x + 0,0851968 \quad (R^2 = 0,3407)$$

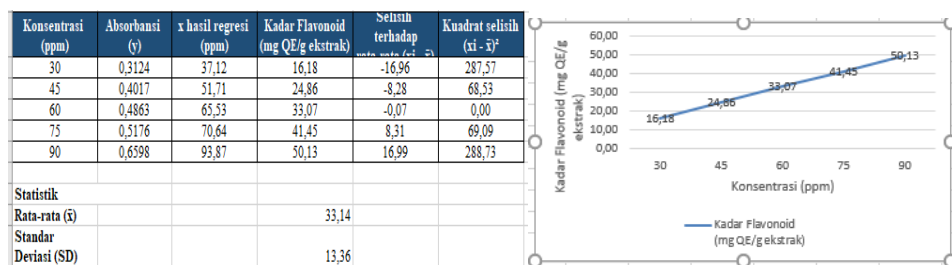
Keterangan:

y = nilai absorbansi;

x = konsentrasi kuersetin (ppm/mg per L)



Lampiran 7. Perhitungan Rata-rata dan Standar Deviasi (SD) Kadar Flavonoid Total Ekstrak Daun Sirsak



Rata-rata $\pm$ SD = 33,14 $\pm$ 13,36 mg QE/g ekstrak.

Kadar Flavonoid Total pada Replikasi Sampel R1, R2, R3

Sampel Ekstrak Daun Sirsak	Nilai konsentrasi Sampel
R1	96,8824
R2	120,6026
R3	129,1813
	115,5554333

Rata-rata $\pm$ SD = 115,55 $\pm$ 16,73 mg QE/g ekstrak.

Lampiran 9. Kartu Bimbingan KTI

KARTU BIMBINGAN PENULISAN KARYA TULIS ILMIAH (KTI)

Nama Mahasiswa : Meti Sindryanty Tkesnay
 NIM : PO5303332230693
 Judul KTI : Identifikasi Senyawa flavonoid dari ekstrak daun sirsak menggunakan metode spektrofotometri UV-Vis
 Pembimbing : Dr. Jefrin Sambara, Apt., M.Si
 Mulai KTI : 17 Juni 2016
 Selesai KTI :

NO	HARI/TANGGAL	MATERI BIMBINGAN	KOMENTAR/SARAN PERBAIKAN	PARAF PEMBIMBING
1	Sabtu/19/06/16	Pendahuluan karya tulis ilmiah	usulkan untuk foto menulis pada paragraf	
2	Senin/21/06/16	Perbaikan pada daftar isi dan Pembukaan KTI	Saran untuk bagian penulisan daftar pada Pendahuluan	
3	Selasa/22/06/16	Perbaikan kata pengantar dan tujuan hasil KTI	Ditambahkan untuk menguraikan latar belakang Pendahuluan	
4	Rabu/23/06/16	Perbaikan pada Pembukaan kata y KTI, dan Daftar isi	Perbaikan pada uraian, bahas hasil dan simpulan, serta indikator penulisan selanjutnya	
5	Rabu/23/06/16	Perbaikan pada kata pengantar dan penyusunan, postscripta	Ditambahkan untuk abstrak yang telah dan dan kata	
6	Jumat/25/06/16	ACE KTI		
7				
8				

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

Lampiran 10. Surat Bebas Plagiasi

 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	: Meti Sindryanty Tkesnay
Nomor Induk Mahasiswa	: PO5303332230639
Dosen Pembimbing	: Dr. Jefrin Sambara, Apt., M.Si
Penguji	: Dra. Elisma, Apt., M. Si
Jurusan	: D-III FARMASI
Judul Karya Ilmiah	: Identifikasi Senyawa Flavonoid Dari Ekstrak Daun Sirsak (<i>Annona Muricata L.</i>) Dengan Metode Spektrofotometri Uv-Vis
Laporan Tugas Akhir yang bersangkutan di atas telah melalui proses cek plagiasi menggunakan Strike Plagiarism dengan hasil kemiripan (similarity) sebesar 27% Demikian surat keterangan ini dibuat agar dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.	
Kupang, 27 Agustus 2026 Admin Strike Plagiarism  Murry Jermias Kale S.ST NIP. 198507042010121002	