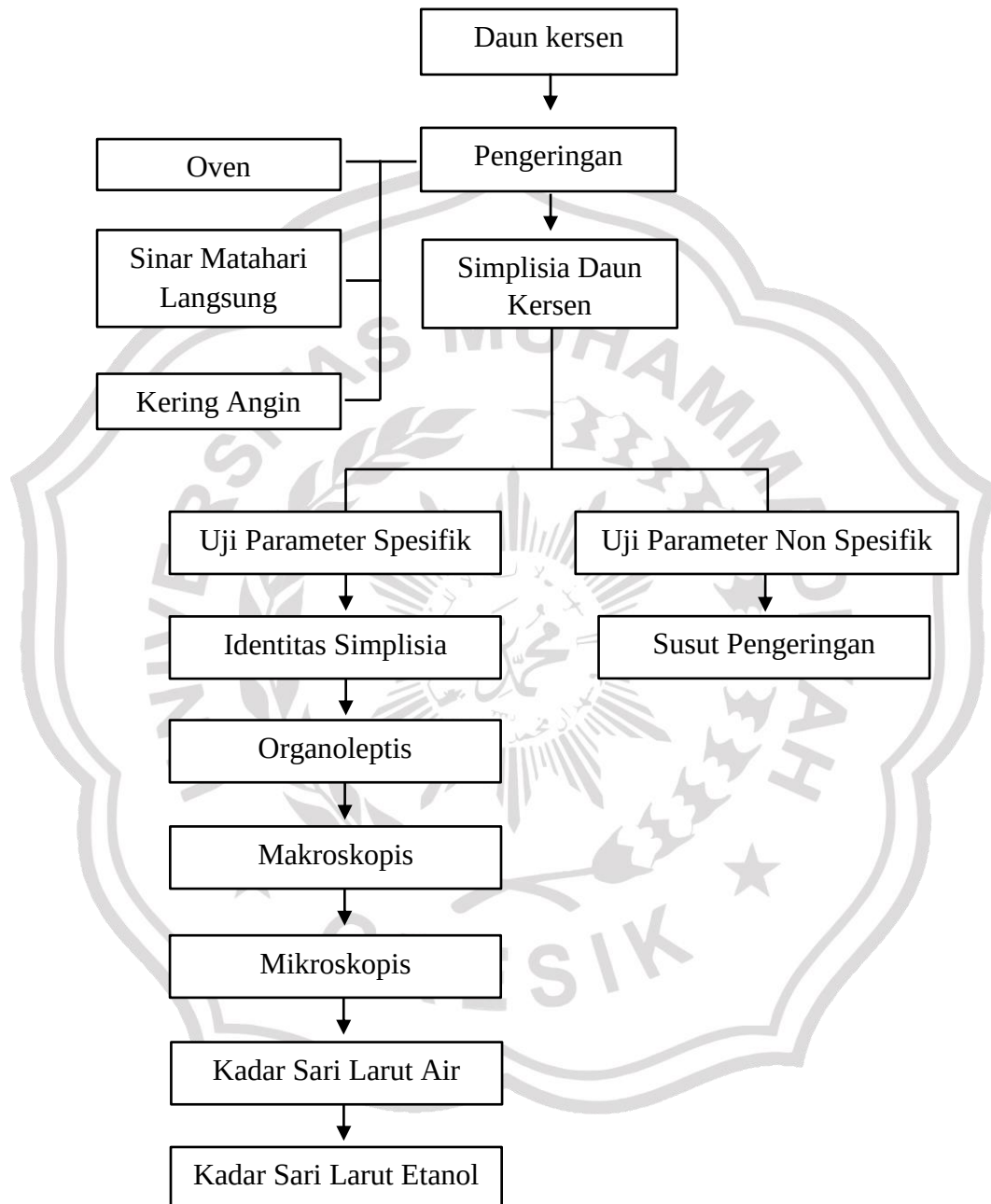


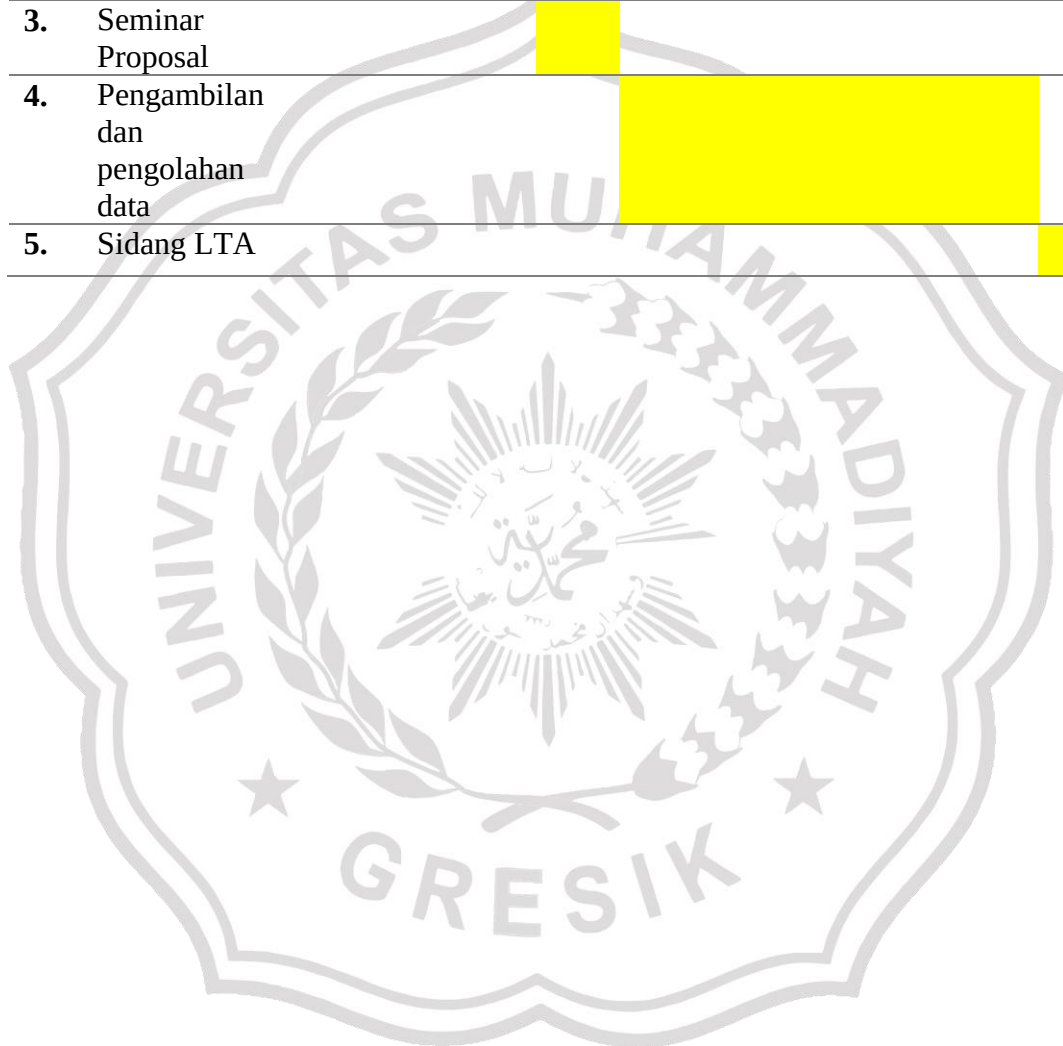
LAMPIRAN

Lampiran 1. Tahapan Penelitian



Lampiran 2. Jadwal Penelitian

No	Kegiatan	2023				2024					
		Sep	Okt	Nov	Des	Jan	Feb	Mar	Apr	Mei	Juni
1.	Pengajuan judul LTA										
2.	Bimbingan Proposal (Bab 1-3)										
3.	Seminar Proposal										
4.	Pengambilan dan pengolahan data										
5.	Sidang LTA										



Lampiran 3. Perhitungan Kadar Sari Larut Air

1. Perhitungan Kadar Sari Larut Air (Oven)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
65,02 g	58,99 g	59,52 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
65,15 g	59,17 g	59,66 g
65,15 g	59,15 g	59,66 g
65,15 g	59,15 g	59,66 g

Replikasi 1

$$\begin{aligned}\text{Massa sari} &= \text{Cawan setelah penguapan (g)} - \text{Cawan kosong (g)} \\ &= 65,15 \text{ g} - 65,02 \text{ g} \\ &= 0,13 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% \text{ Kadar sari larut air} &= \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \% \\ &= \frac{0,13 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \% \\ &= 0,026 \text{ g} \times 5 \times 100 \% \\ &= 13\%\end{aligned}$$

Replikasi 2

$$\begin{aligned}\text{Massa sari} &= \text{Cawan setelah penguapan (g)} - \text{Cawan kosong (g)} \\ &= 59,15 \text{ g} - 58,99 \text{ g} \\ &= 0,16 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% \text{ Kadar sari larut air} &= \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \% \\ &= \frac{0,16 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \% \\ &= 0,032 \text{ g} \times 5 \times 100 \% \\ &= 16 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$\text{Massa sari} = \text{Cawan setelah penguapan} - \text{Cawan kosong}$$

$$= 59,66 \text{ g} - 59,52 \text{ g}$$

$$= 0,14 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,14 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,028 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 14 \%$$

2. Perhitungan Kadar Sari Larut Air (Sinar Matahari Langsung)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
66,85 g	57,18 g	53,26 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
66,99 g	57,31 g	53,45 g
66,98 g	57,31 g	53,43 g
66,98 g	57,31 g	53,43 g

Replikasi 1

$$\text{Massa sari} = \text{Cawan setelah penguapan (g)} - \text{Cawan kosong (g)}$$

$$= 66,98 \text{ g} - 66,85 \text{ g}$$

$$= 0,13 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,13 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,026 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 13 \%$$

Replikasi 2

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 57,31 \text{ g} - 57,18 \text{ g}$$

$$= 0,13 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,13 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,026 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 13 \%$$

Replikasi 3

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 53,43 \text{ g} - 53,26 \text{ g}$$

$$= 0,17 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,17 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,034 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 17 \%$$

3. Perhitungan Kadar Sari Larut Air (Kering Angin)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
50,34 g	58,92 g	61,75 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
50,57 g	59,13 g	61,98 g
50,52 g	59,07 g	61,93 g
50,52 g	59,07 g	61,93 g

Replikasi 1

Massa sari = Cawan setelah penguapan – Cawan kosong

$$= 50,52 \text{ g} - 50,34 \text{ g}$$

$$= 0,18 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,18 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,036 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 18 \%$$

Replikasi 2

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 59,07 \text{ g} - 58,92 \text{ g}$$

$$= 0,15 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,15 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,03 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 15 \%$$

Replikasi 3

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 61,93 \text{ g} - 61,75 \text{ g}$$

$$= 0,18 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,18 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,036 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 18 \%$$

Lampiran 4. Perhitungan Kadar Sari Larut Etanol

1. Perhitungan Kadar Sari Larut Etanol (Oven)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
33,95 g	32,67 g	33,88 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
34,24 g	32,96 g	34,18 g
34,24 g	32,96 g	34,18 g
34,24 g	32,96 g	34,18 g

Replikasi 1

$$\begin{aligned}\text{Massa sari} &= \text{Cawan setelah penguapan (g)} - \text{Cawan kosong (g)} \\ &= 34,24 \text{ g} - 33,95 \text{ g} \\ &= 0,29 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% \text{ Kadar sari larut etanol} &= \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \% \\ &= \frac{0,29 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \% \\ &= 0,058 \text{ g} \times 5 \times 100 \% \\ &= 29 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2

$$\begin{aligned}\text{Massa sari} &= \text{Cawan setelah penguapan (g)} - \text{Cawan kosong (g)} \\ &= 32,96 \text{ g} - 32,67 \text{ g} \\ &= 0,29 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% \text{ Kadar sari larut etanol} &= \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \% \\ &= \frac{0,29 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \% \\ &= 0,058 \text{ g} \times 5 \times 100 \% \\ &= 29 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 34,18 \text{ g} - 33,88 \text{ g}$$

$$= 0,18 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,03 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,06 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 30 \%$$

2. Perhitungan Kadar Sari Larut Etanol (Sinar Matahari Langsung)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
49,06 g	64,12 g	56,12 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
49,35 g	64,38 g	56,42 g
49,33 g	64,38 g	56,39 g
49,33 g	64,38 g	56,39 g

Replikasi 1

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 49,33 \text{ g} - 49,06 \text{ g}$$

$$= 0,27 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,27 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,054 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 27 \%$$

Replikasi 2

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 64,38 \text{ g} - 64,12 \text{ g}$$

$$= 0,26 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,26 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,052 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 26 \%$$

Replikasi 3

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 56,39 \text{ g} - 56,12 \text{ g}$$

$$= 0,27 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,27 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,054 \times 5 \times 100 \%$$

$$= 27 \%$$

3. Perhitungan Kadar Sari Larut Etanol (Kering Angin)

Berat Cawan Kosong (g)		
Cawan 1	Cawan 2	Cawan 3
51,70 g	47,73 g	48,67 g
Berat Setelah Penguapan (g)		
Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
51,93 g	47,98 g	48,90 g
51,93 g	47,95 g	48,90 g
51,93 g	47,95 g	48,90 g

Replikasi 1

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 51,93 \text{ g} - 51,70 \text{ g}$$

$$= 0,23 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,23 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,046 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 23 \%$$

Replikasi 2

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 47,95 \text{ g} - 47,73 \text{ g}$$

$$= 0,22 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,22 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,044 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 22 \%$$

Replikasi 3

Massa sari = Cawan setelah penguapan (g) – Cawan kosong (g)

$$= 48,90 \text{ g} - 48,67 \text{ g}$$

$$= 0,23 \text{ g}$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \left[\frac{\text{massa sari (g)}}{\text{massa sampel (g)}} \times \frac{100}{20} \right] \times 100 \%$$

$$= \frac{0,23 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times \frac{100}{20} \times 100 \%$$

$$= 0,046 \text{ g} \times 5 \times 100 \%$$

$$= 23 \%$$

Lampiran 5. Perhitungan Susut Pengeringan

1. Perhitungan Susut Pengeringan (Oven)

Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
Berat Cawan Kosong Sebelum Dipanaskan (g)		
35,70 g	31,05 g	31,72 g
Berat Cawan Kosong Setelah Dipanaskan (g)		
35,70 g	31,05 g	31,72 g
Berat setelah pengeringan (g)		
36,63 g	31,97 g	32,66 g
36,63 g	31,97 g	32,66 g
36,63 g	31,97 g	32,66 g

Replikasi 1

$$\begin{aligned}\text{Massa awal} &= \text{Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g)} + \text{berat sampel (g)} \\ &= 35,70 \text{ g} + 1,00 \text{ g} \\ &= 36,70 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Susut Pengeringan (\%)} &= \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \% \\ &= \frac{36,70 \text{ g} - 36,63 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \% \\ &= \frac{0,07 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \% \\ &= 7 \%\end{aligned}$$

Replikasi 2

$$\begin{aligned}\text{Massa awal} &= \text{Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g)} + \text{berat sampel (g)} \\ &= 31,05 \text{ g} + 1,00 \text{ g} \\ &= 32,05 \text{ g}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Susut Pengeringan (\%)} &= \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \% \\ &= \frac{32,05 \text{ g} - 31,97 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \% \\ &= \frac{0,08}{1} \times 100 \% \\ &= 8 \%\end{aligned}$$

Replikasi 3

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal} - \text{Massa akhir}}{\text{Massa sampel}} \times 100 \%$$

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$31,72 + 1,00 = 32,72 \text{ (massa awal)}$$

$$= \frac{32,72 - 32,66}{1} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,06}{1} \times 100 \%$$

$$= 6 \%$$

2. Perhitungan Susut Pengeringan (Sinar Matahari Langsung)

Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
Berat Cawan Kosong Sebelum Dipanaskan (g)		
31,80 g	36,51 g	39,67 g
Berat Cawan Kosong Setelah Dipanaskan (g)		
31,80 g	36,51 g	39,67 g
Berat Setelah Pengeringan (g)		
32,74 g	37,44 g	40,63 g
32,73 g	37,43 g	40,60 g
32,73 g	37,43 g	40,60 g

Replikasi 1

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 31,80 \text{ g} + 1,00 \text{ g}$$

$$= 32,80 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{32,80 \text{ g} - 32,73 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,07 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 7 \%$$

Replikasi 2

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 36,51 \text{ g} + 1,00 \text{ g}$$

$$= 37,51 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{37,51 \text{ g} - 37,43 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,08 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 8 \%$$

Replikasi 3

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 39,67 \text{ g} + 1,00 \text{ g}$$

$$= 40,67 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{40,67 \text{ g} - 40,60 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,07 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 7 \%$$

2. Perhitungan Susut Pengeringan (Kering Angin)

Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3
Berat Cawan Kosong Sebelum Dipanaskan (g)		
47,37 g	50,61 g	51,64 g
Berat Cawan Kosong Setelah Dipanaskan (g)		
47,37 g	50,61 g	51,64 g
Berat Setelah Pengeringan (g)		
48,29 g	51,55 g	52,57 g
48,27 g	51,53 g	52,55 g
48,27 g	51,53 g	52,55 g

Replikasi 1

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 47,37 \text{ g} + 1,00 \text{ g}$$

$$= 48,37 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{48,37 \text{ g} - 48,27 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,08 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 7 \%$$

Replikasi 2

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 50,61 \text{ g} + 1,00 \text{ g} = 51,61 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{51,61 \text{ g} - 51,53 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,08 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 8 \%$$

Replikasi 3

Massa awal = Berat cawan kosong setelah dipanaskan (g) + berat sampel (g)

$$= 51,64 \text{ g} + 1,00 \text{ g}$$

$$= 52,64 \text{ g}$$

$$\text{Susut Pengeringan (\%)} = \frac{\text{Massa awal (g)} - \text{Massa akhir (g)}}{\text{Massa sampel (g)}} \times 100 \%$$

$$= \frac{52,64 \text{ g} - 52,55 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,09 \text{ g}}{1 \text{ g}} \times 100 \%$$

$$= 9 \%$$

Lampiran 6. Lembar Revisi Ujian Seminar LTA

1. Lembar Revisi Ujian Seminar Poposal LTA (Dosen Penguji 1)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/009
		Tanggal : 01-04-2021
		Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
NIM : 211105038
Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen (Muntingia calabura L.)
Tanggal Ujian : 23 Desember 2023

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Typo diperbaiki 2. Waktu penelitian diperbaiki 3. Definisi penelitian eksperimental diperbaiki atau diperjelas 4. Pada table analisis lebih baik langsung dimasukan persyaratan 5. Penulisan daftar Pustaka yang salah diperbaiki 6. Pilah mana uji parameter spesifik dan mana uji parameter non spesifik baik mulai dari intisari sampai bab 3 7. Judul table diberi semua di setiap table 8. Isi table perlu ditambah kolom persyaratan, rata-rata hasil dan kesimpulan MS (memenuhi syarat) atau TMS (tidak memenuhi syarat) 9. Lebih baik gunakan istilah replikasi daripada perlakuan 10. Tambahkan kriteria inklusi pemilihan sampel	3/24 1	

Gresik, 23 Desember 2023

Penguji 1/2/3,



Diah Ratnasari, S.Farm., Apt., M.T.

2. Lembar Revisi Ujian Seminar Poposal LTA (Dosen Penguji 2)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMQ/LTA/009
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Tanggal : 01-04-2021
		Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
 NIM : 211105038
 Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen
 Tanggal Ujian : 23 Desember 2023

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
- Perbaiki penulisan typo! - Sesuaikan format penulisan dengan panduan LTA! - Revisi sesuai komentar yang ada di proposal penelitian! - Spesifikkan referensi terkait daun tanaman kersen pada bab 2!	11/1 29	

Gresik, 23 Desember 2023

Penguji 4/2/3,



Janatun Na'imah, S.Si., M.Si.

3. Lembar Revisi Ujian Seminar Poposal LTA (Dosen Penguji 3)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH GRESIK	Kode/No : FM/D3FAR/IL3/UMG/LTA/009
		Tanggal : 01-04-2021
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Revisi :
		Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
 NIM : 211105038
 Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen (Muntingia calabura L.)
 Tanggal Ujian : 23 Desember 2023

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Diperbaiki kembali rencana bentuk tabel yang akan digunakan dalam bab 4 2. Perjelas kembali sampel penelitian dan variabel penelitian 3. Tambahkan parameter-parameter yang digunakan untuk analisis data nanti	10/124	

Gresik, 23 Desember 2023

Penguji 3,


 Dr. Norainny Yunitasari, M.Pd.

Lampiran 7. Lembar Bimbingan

1. Formulir Bimbingan LTA Dosen Pembimbing 1

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Halaman : 1

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
 NIM : 211105038
 Pembimbing 1 : Janatun Na'imah, S.Si., M.Si.

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
1.	17/10/23	Bimbingan judul LTA	<i>A</i>
2.	15/11/23	Bimbingan Bab 1-3	<i>A</i>
3.	28/11/23	Bimbingan Revisi Bab 1-3	<i>A</i>
4.	30/11/23	Bimbingan Revisi Bab 3	<i>A</i>
5.	14/12/23	Bimbingan untuk seminar proposal	<i>A</i>
6.	05/01/24	Bimbingan revisi seminar proposal	<i>A</i>
7.	08/01/24	Bimbingan alat dan bahan penelitian	<i>A</i>
8.	29/05/24	Bimbingan Bab 4 dan 5	<i>A</i>
9.	6/06/24	Bimbingan Bab 4 dan 5	<i>A</i>
10.	17/06/24	Konsultasi Abstrak	<i>A</i>

Catatan:

1. Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
2. Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

2. Formulir Bimbingan LTA Dosen Pembimbing 2

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/003
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR BIMBINGAN LTA	Halaman : 1

FORMULIR BIMBINGAN LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah putri
 NIM : 24105038
 Pembimbing 2 : Dr. Norainny Yunitasari, M.pd.

DAFTAR HADIR BIMBINGAN

No.	Tanggal	Materi Konsultasi	Paraf Pembimbing
1.	7/12/23	Bimbingan Revisi Bab 1 dan Judul LTA	<i>[Signature]</i>
2.	08/12/23	Bimbingan Revisi Bab 1 dan 3	<i>[Signature]</i>
3.	12/12/23	Bimbingan untuk seminar proposal	<i>[Signature]</i>
4.	05/01/24	Bimbingan Revisi setelah seminar proposal	<i>[Signature]</i>
5.	10/06/24	Bimbingan Bab 4 dan 5	<i>[Signature]</i>
6.	12/06/24	Bimbingan Bab 4 dan 5	<i>[Signature]</i>
7.	13/06/24	Bimbingan Bab 4 dan 5	<i>[Signature]</i>
8.	14/06/24	Konsultasi Bab 1 sampai lampiran	<i>[Signature]</i>
9.	16/06/24	Konsultasi Abstrak	<i>[Signature]</i>

Catatan:

1. Bimbingan dilakukan dengan ketentuan minimal 8 (delapan) kali
2. Setelah penulisan LTA selesai, formulir ini dilampirkan untuk mengajukan ujian sidang LTA

Lampiran 8. Lembar Revisi Ujian Sidang LTA

1. Lembar Revisi Ujian Sidang LTA (Dosen Penguji 1)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/009
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
NIM : 211105038
Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen (*Muntingia calabura* L.)
Tanggal Ujian Sidang LTA : 28 Juni 2024

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1) Metode susut pengeringan antara BAB 3 & BAB 4 berbeda, klarifikasi. 2) Hasil sortasi basah ditambahkan. 3) Tambahkan penjelasan hilangnya bobot dari daun segar setelah sortasi basah. 4) Tambahkan alasan pemilihan suhu 50 °C. 5) Tambahkan gambar mikros kopis penelitian sebelumnya. 6) Susut pengeringan dipilih yang terbaik sebagai pembahasan. 7) Saran diperbaiki. 8) Hasil di abstrak pilih yang terbaik.	2/7 ²⁴	

Gresik, 28 Juni 2024

Penguji 1/2/3,


Diah Ratnasari, S.Farm Aptn

2. Lembar Revisi Ujian Sidang LTA (Dosen Penguji 2)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FARM11.3/UMGLTA/009
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR	Halaman : 1
	PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR	
	(LTA)	

LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
 NIM : 211105038
 Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen (*Muntingia calabura L.*)
 Tanggal Ujian Sidang LTA : 28 Juni 2024

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Perbaiki sesuai saran semua penguji! 2. Perbaiki sesuai komentar di rumah penelitian! 3. Tambahkan tentang jenis-jenis epidermis, stomata, rambut penutup, dan berkas pengangkut di bab 2 dan jelaskan nya di bab 4! 4. Penulisan nama latin 'italic' 5. Perhatikan cara penulisan satuan! 6. Perbaiki abstrak!	02-07-2024	

Gresik, 28 Juni 2024

Penguji 1/2/3,



Jarantun Na'imah, S.Si, M.Si.

3. Lembar Revisi Ujian Sidang LTA (Dosen Penguji 3)

	PROGRAM STUDI DIII FARMASI	Kode/No : FM/D3FAR/II.3/UMG/LTA/009
	UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH	Tanggal : 01-04-2021
	GRESIK	Revisi :
	FORMULIR LEMBAR REVISI SEMINAR PROPOSAL LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)	Halaman : 1

LEMBAR REVISI UJIAN SIDANG LAPORAN TUGAS AKHIR (LTA)

Nama : Audiah Putri
 NIM : 211105038
 Judul LTA : Pengaruh Metode Pengeringan Terhadap Uji Parameter Spesifik dan Non Spesifik Simplisia Daun Kersen (Muntingia calabura L.)
 Tanggal Ujian Sidang LTA : 28 Juni 2024

Saran Perbaikan (Saat Ujian Sidang LTA)	Tanggal Revisi	Paraf Penguji
1. Tolong perbaiki abstrak 2. Tolong dikoreksi hal. 21, 22 3. Tolong diperbaiki bab 5 4. Tolong cek kembali bab 2 hal. 13	3/24 /7	

Gresik, 28 Juni 2024

Penguji 1/2(3)


 Dr. Moraimy Y., M.Pd.

Lampiran 9. Dokumentasi

1. Dokumentasi Preparasi Simplisia

 Persiapan daun kersen (<i>Muntingia calabura</i> L.)	 Sortasi Basah
 Pencucian	 Penirisan dan Perajangan
 Pengeringan Oven	 Pengeringan Sinar Matahari Langsung

 Pengeringan Kering Angin	 Sortasi kering
 Penghalusan	

2. Dokumentasi Uji Kadar Sari Larut Air dari Ketiga Metode Pengeringan (Replikasi 1, 2, 3)

 Penimbangan bahan	 Penimbangan cawan kosong
 100 ml larutan jenuh klorofom	 Pengocokan selama 6 jam

 Didiamkan selama 18 jam	 Penyaringan
 Diambil 20 ml filtrate	 Penguapan suhu 105° hingga bobot tetap

3. Dokumentasi Uji Kadar Sari Larut Etanol dari Ketiga Metode Pengeringan (Replikasi 1, 2, 3)

 Penimbangan bahan	 Penimbangan cawan kosong
 100 ml etanol 96%	 Pengocokan selama 6 jam

 Didiamkan selama 18 jam	 Penyaringan
 Diambil 20 ml filtrat	 Penguapan suhu 105° hingga bobot tetap

4. Dokumentasi Uji Susut Pengeringan dari Ketiga Metode Pengeringan (Replikasi 1, 2, 3)

 Penimbangan Bahan	 Dipanaskan cawan kosong selama 30 menit pada suhu 105°C
 Dimasukkan sampel ke dalam cawan, lalu di oven selama 30 menit pada suhu 105°C hingga bobot tetap	 Sebelum dilakukan penimbangan, cawan masukkan dalam desikator sebelum dilakukan penimbangan.