

Lampiran

1. Jadwal Kegiatan

Tahun		2021			2022			
No.	Kegiatan	Okt	Nov	Des	Jan	Feb	Mar	Apr
1.	Pengajuan Judul							
2.	Penyelesaian Bab 1 s.d Bab 3							
3.	Sidang Proposal							
4.	Revisi Proposal							
5.	Penelitian							
6.	Penyelesaian dan Bimbingan KTI							
7.	Sidang KTI							
8.	Revisi Hasil Sidang							

2. Perhitungan Simplisia dan Etanol 96%

Simplisia yang digunakan 250 gram dengan menggunakan etanol 96% bervolume 1:3, yaitu

$$\begin{aligned} \text{Etanol 96\%} &= 250 : (250 \times 3) \\ &= 250 : 750 \end{aligned}$$

3. Perhitungan Asam Sitrat 1%

$$\text{Asam sitrat 1\%} = \frac{1}{100} \times 750 = 7,5 \text{ gram}$$

4. Perhitungan Formulasi *Blush On*

a. Formula I

- Ekstrak Daun Jati

$$1\% = \frac{1}{100} \times 30 \text{ gram} = 0,3 \text{ gram}$$

- Kaolin

$$20\% = \frac{20}{100} \times 30 \text{ gram} = 6 \text{ gram}$$

- Zink Oxide / Seng Oksida

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Isoprophyl Miristat

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Nipagin

$$0,10\% = \frac{0,10}{100} \times 30 \text{ gram} = 0,03 \text{ gram}$$

- Dimetikon

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Talkum Ad 30gram

$$\text{Talkum: } 30 \text{ gram} - (0,3+6+3+0,03)$$

$$: 30 \text{ gram} - 9,33 \text{ gram}$$

$$: 20,67 \text{ gram}$$

$$\text{Persen : } \frac{20,67 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 68,9\%$$

- Oleum Rosae: 3 tetes

b. Formula II

- Ekstrak Daun Jati

$$3\% = \frac{3}{100} \times 30 \text{ gram} = 0,9 \text{ gram}$$

- Kaolin

$$20\% = \frac{20}{100} \times 30 \text{ gram} = 6 \text{ gram}$$

- Zink Oxide / Seng Oksida

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Isoprophyl Miristat

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Nipagin

$$0,10\% = \frac{0,10}{100} \times 30 \text{ gram} = 0,03 \text{ gram}$$

- Dimetikon

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Talkum Ad 30gram

$$\text{Talkum: } 30 \text{ gram} - (0,9+6+3+0,03)$$

$$: 30 \text{ gram} - 9,93 \text{ gram}$$

$$: 20,07 \text{ gram}$$

$$\text{Persen: } \frac{20,07 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 66,9\%$$

- Oleum Rosae: 3 tetes

c. Formula III

- Ekstrak Daun Jati

$$5\% = \frac{5}{100} \times 30 \text{ gram} = 1,5 \text{ gram}$$

- Kaolin

$$20\% = \frac{20}{100} \times 30 \text{ gram} = 6 \text{ gram}$$

- Zink Oxide / Seng Oksida

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Isoprophyl Miristat

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Nipagin

$$0,10\% = \frac{0,10}{100} \times 30 \text{ gram} = 0,03 \text{ gram}$$

- Dimetikon

$$10\% = \frac{10}{100} \times 30 \text{ gram} = 3 \text{ gram}$$

- Talkum Ad 30gram

$$\text{Talkum} : 30 \text{ gram} - (1,5+6+3+0,03)$$

$$: 30 \text{ gram} - 10,53 \text{ gram}$$

$$: 19,47 \text{ gram}$$

$$\text{Persen} : \frac{19,47 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 64,9\%$$

- Oleum Rosae : 3 tetes

5. Dokumentasi Proses Maserasi



Penyiapan Alat



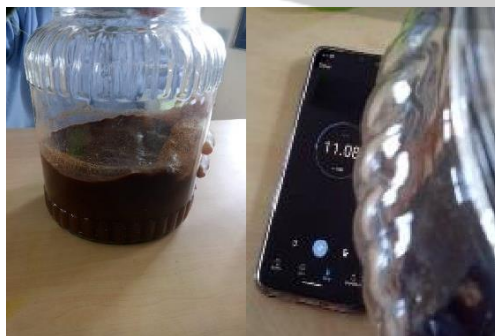
Penyiapan Bahan



Penimbangan Simplisia
Daun Jati 250 gram



Asam Sitrat 7,5 ml

Pengukuran Etanol
750 mlPencampuran Etanol
dan Asam SitratPengukuran pH Asam
Sitrat menghasilkan 5,0Penuangan Simplisia
Daun Jati Ke BejanaPencampuran Etanol
dan Simplisia Daun
JatiPengadukan simplisia dan
etanol selama 15 menitPerendaman selama 3 hari dengan ditutupi
koresak hitam dan diletakkan ditempat
gelap



Penyaringan Filtrat Dengan Menggunakan Kain Mori



Penyaringan Kembali

Hasil Penyaringan Filtrat, Yaitu 440 ml

6. Dokumentasi Proses Rotary Evaporator



Pengaturan Chiller Pada Alat Rotary Evaporator



Pengaturan Speed Controller Button



Pengaturan vacum pump



Pengaturan water oil bath



Pengaturan Suhu water oil bath



Hasil Rotary Evaporator



Hasil Etanol di Rotary Evaporator

7. Dokumentasi Proses Ekstrak Kental



Suhu 60 Pada Waterbath



Pembuatan Ekstrak Kental



Berat Cawan Kosong

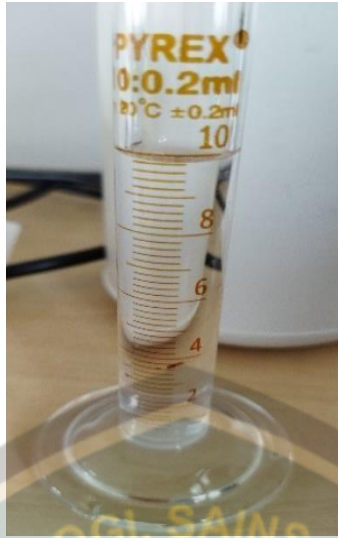


Berat Cawan Dan Ekstrak Kental

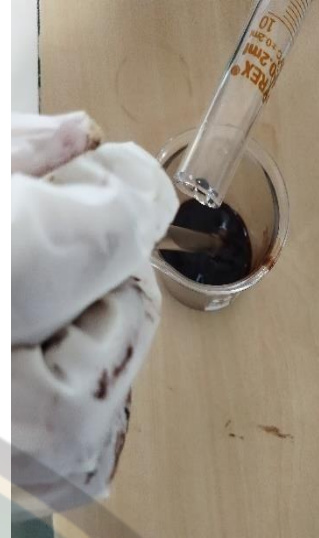
8. Dokumentasi Uji Metabolit Sekunder Ekstrak Daun Jati



Sampel Sebanyak
5,00 Gram



Alkohol Sebanyak
10 ml



Sampel Yang
Dilarutkan Alkohol



HCl 2M dan NaOH 2M



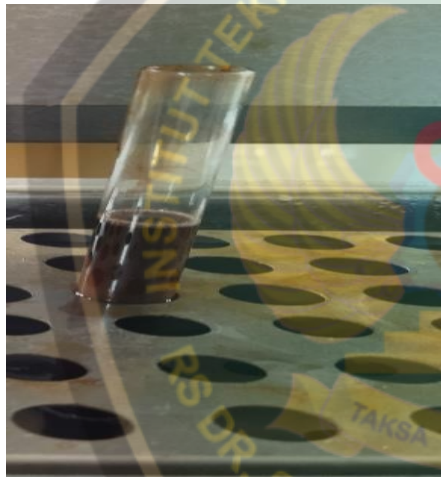
Persiapan Alat



Suhu Pemanasan 99,0



Pemberian HCl 10 ml



Pemanasan Pada Sampel



Waktu 5 Menit Pada Pemanasan Sampel



Hasil Sampel Pemberian HCl



Sampel Sebelum
Pemberian NaOH 2M



Tetesan Ke 10 Pemberian
NaOH 2M

9. Dokumentasi Proses Pembuatan Blush On



Penimbangan Kaolin
Sebanyak 6,00 gram Pada F1,
F2, F3



Penimbangan IPM Sebanyak
3,00 gram Pada F1, F2, F3



Penimbangan Nipagin
Sebanyak 0,03 gram Pada F1,
F2, F3



Penimbangan Zinc Oxide
Sebanyak 3,00 gram Pada
F1, F2, F3



Penimbangan Dimetikon
Sebanyak 3,00 gram Pada F1,
F2, F3



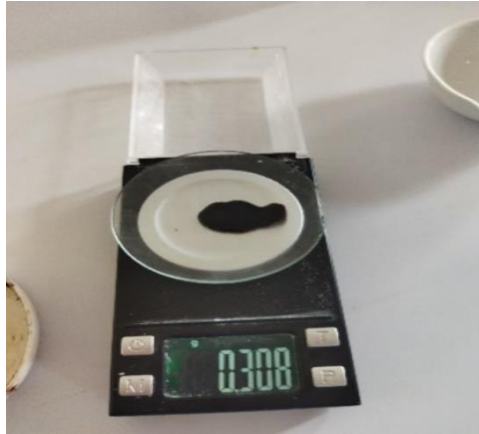
Penimbangan Talkum
Sebanyak 20,67 gram Pada
Formula 1



Penimbangan Talkum
Sebanyak 20,07 gram Pada
Formula 2



Penimbangan Talkum
Sebanyak 19,48 gram Pada
Formula 3



Penimbangan Ekstrak Daun Jati Sebanyak 0,3 gram Pada Formula 1



Penimbangan Ekstrak Daun Jati Sebanyak 0,9 gram Pada Formula 2



Penimbangan Ekstrak Daun Jati Sebanyak 1,5 gram Pada Formula 3



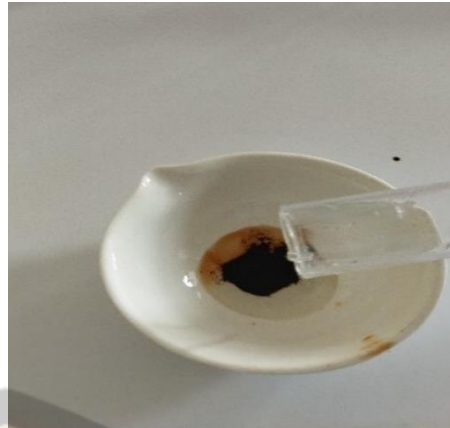
Penyaringan Zink Oxide Pada F1, F2, F3



Pencampuran Semua Bahan Serbuk di Lumpang Pada F1, F2, F3



Penggerusan Bahan Serbuk
Pada F1, F2, F3



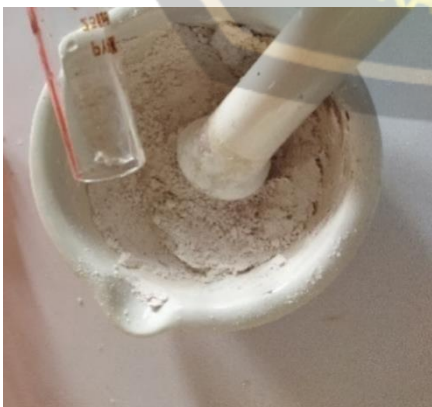
Pencampuran IPM dan Ekstrak
Daun Jati Pada F1, F2, F3



Penggerusan Bahan Serbuk
Pada F1; F2, F3



Penggerusan Bahan Serbuk
Pada F1, F2, F3



Pemberian Dimetikon Pada
F1, F2, F3



Pemberian Oleum Rosae Pada
F1, F2, F3



Penyaringan Sediaan *Blush*
On Pada F1, F2, F3



Penimbangan Sediaan *Blush*
On Pada Formula 1



Hasil Penyaringan Sediaan
Blush On Pada Formula 2



Penimbangan Sediaan *Blush*
On Pada Formula 2



Hasil Penyaringan Sediaan *Blush*
On Pada Formula 3



Penimbangan Sediaan *Blush*
On Pada Formula 3



Proses Dcompact Sediaan *Blush On* Pada Formula 1, Formula 2, Formula 3



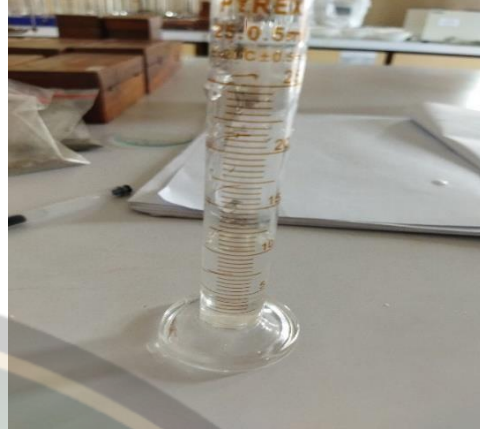
Sediaan *Blush On* Setelah di Compact Pada F1,F2,F3

10. Dokumentasi Proses Evaluasi Fisik Sediaan Blush On

a. Hari ke-1



Proses Penimbangan F1,F2,F3 Pada Uji pH sebanyak 1 gram



Proses Pengukuran aquades F1,F2,F3 Pada Uji pH sebanyak 10 ml



Proses Pengadukan aquades dan Sediaan *Blush On* F1,F2,F3 Pada Uji pH



Uji pH Pada F1,F2,F3



Hasil Uji pH Pada F1,F2,F3



Penimbangan F1,F2,F3 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F1 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F2 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F3 Pada Uji Daya Lekat



Penimbangan F1, F2, F3 Pada Uji Homogenitas

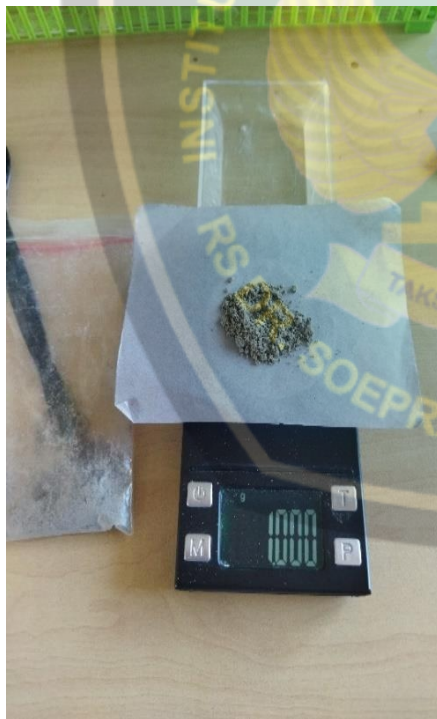


Meletakkan Sediaan Blush On di Kaca Objek Pada Uji Homogenitas



Hasil F1, F2, F3 Pada Uji Homogenitas

b. Hari Ke-7



Penimbangan F1,F2,F3 Pada Uji pH



Pengukuran Aquadest F1,F2,F3 Pada Uji pH sebanyak 10 ml



Uji pH Pada F1,F2,F3



Hasil Uji pH Pada F1



Hasil Uji pH Pada F2



Hasil Uji pH Pada F3



Pengolesan F1 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F2 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F3 Pada Uji Daya Lekat



Penimbangan F1, F2, F3 Pada Uji Homogenitas



Meletakkan Sediaan Blush On di Kaca Objek Pada Uji Homogenitas



Hasil F1 dan F2 Pada Uji Homogenitas



Hasil F3 Pada Uji Homogenitas

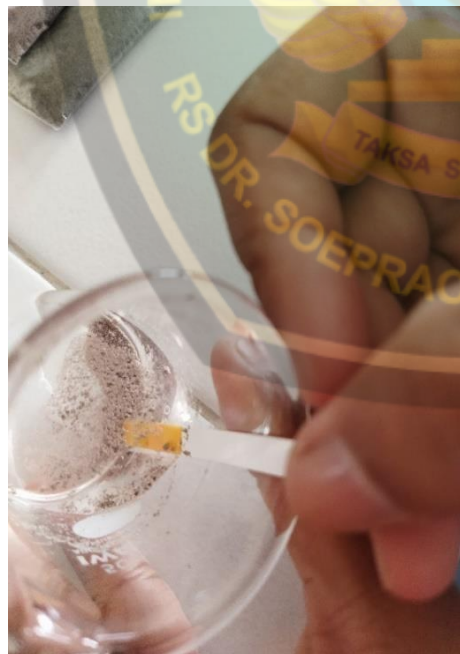
c. Hari Ke-14



Penimbangan F1,F2,F3 Pada Uji pH



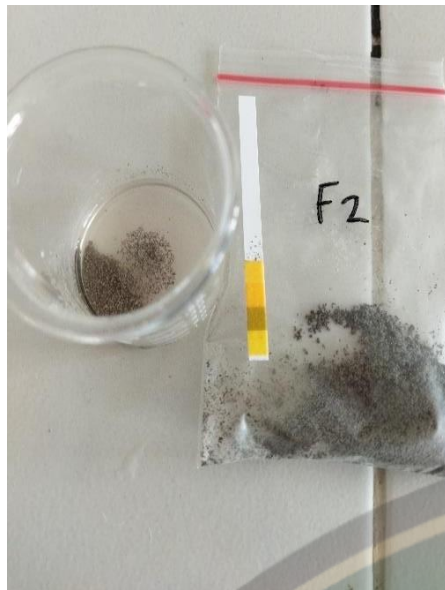
Pengukuran Aquadest F1,F2,F3 Pada Uji pH sebanyak 10 ml



Uji pH Pada F1,F2,F3



Hasil Uji pH Pada F1



Hasil Uji pH Pada F2



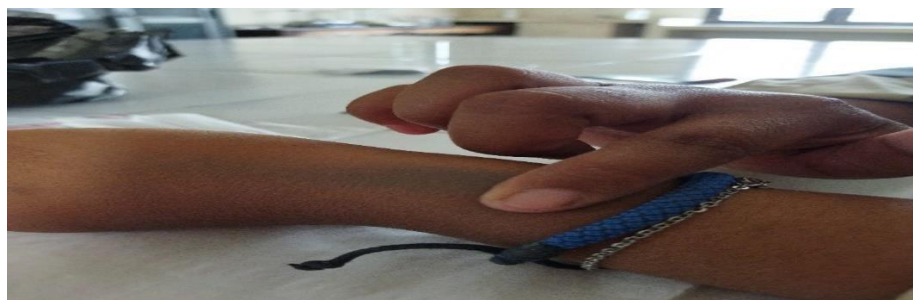
Hasil Uji pH Pada F3



Pengolesan F1 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F2 Pada Uji Daya Lekat



Pengolesan F3 Pada Uji Daya Lekat



Penimbangan F1, F2, F3 Pada Uji Homogenitas



Hasil F1 Pada Uji Homogenitas



Hasil F2 Pada Uji Homogenitas



Hasil F3 Pada Uji Homogenitas




d. Uji Kesukaan




Panelis	F1				F2				F3				Paraf
	Be	W	Ba	DI	Be	W	Ba	DI	Be	W	Ba	DI	
Fauziah Nouryanti	S	S	SS	S	S	S	S	SS	S	KS	SS	TS	[Signature]
Manguni Wadita	SS	S	KS	S	SS	KS	KS	KS	SS	KS	KS	SS	[Signature]
Susi Mustika Sari	SS	S	SS	SS	S	S	S	S	S	S	SS	S	[Signature]
Della berliana A.A	S	KS	S	S	KS	S	S	KS	S	KS	S	S	[Signature]
DWI LUKITA SARI	SS	S	SS	S	SS	S	SS	S	SS	S	SS	S	[Signature]
Riska Milani	S	S	SS	S	KS	S	SS	S	KS	TS	SS	S	[Signature]
Ranti Maria	S	KS	SS	KS	TS	KS	SS	TS	S	TS	SS	S	[Signature]
Ayu Nurul Atiyah	SS	S	KS	S	SS	S	KS	S	S	TS	KS	S	[Signature]
Linda Ofra Agunda	S	S	SS	S	S	KS	SS	S	S	TS	SS	KS	[Signature]
Andana Aprilia Sanki	SS	S	KS	KS	S	S	KS	S	S	KS	KS	S	[Signature]

11. Dokumentasi Surat Determinasi Daun Jati di Materia Medica



**PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS KESEHATAN
UPT LABORATORIUM HERBAL
MATERIA MEDICA BATU**

Jl. Lahor 87 Kota Batu
Jl. Raya 228 Kejayan Kabupaten Pasuruan
Jl. Kolonel Sugiono 457 – 459 Kota Malang
Email : materiamedicabatu@jatimprov.go.id



Nomor : 074/ 773/ 102.7-A/ 2021
Sifat : Biasa
Perihal : Determinasi Tanaman Jati

Memenuhi permohonan saudara :

Nama : LAILA MUZDALIFAH RAHAYU
NIM : 194057
Fakultas : FARMASI, INSTITUT TEKNOLOGI SAINS, DAN KESEHATAN RS DR. SOEPRAOEN

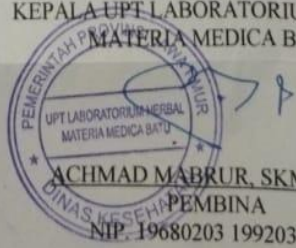
- Perihal determinasi tanaman jati

Kingdom	: Plantae (Tumbuhan)
Divisi	: Magnoliophyta (Tumbuhan berbunga)
Kelas	: Magnoliopsida (berkeping dua / dikotil)
Sub Kelas	: Asteridae
Ordo	: Lamiales
Famili	: Verbenaceae (lama) / Lamiaceae (baru)
Genus	: Tectona
Spesies	: <i>Tectona grandis</i> L.f.
Nama Umum	: Jati.
Kunci Determinasi	: 1b-2b-3b-4b-6b-7b-9b-10b-11b-12b-13b-14b-16a-239b-243b-244b-248b-249b-250a-251b-253b-254b-255b-256a-257b-259b-260b: Verbenaceae-1b-2b-3b-6a: Tectona-6: <i>T. grandis</i> .
- Morfologi : Pohon berukuran sedang sampai besar, tingginya mencapai 50 m, memiliki batang yang lurus dan percabangan terjadi setelah ketinggian batang mencapai 20-25 m, dengan garis tengah batang 150-250 cm, terkadang terdapat akar banir pendek di bagian dasar batang, permukaan batang pecah memanjang, berwarna coklat keabuan, bagian kulit dalam batang berwarna kemerahan bergetah lengket. Daun berbentuk bulat telur lebar. Perbungaan berukuran panjang 40 cm dan lebar 35 cm; tiap bunga berukuran 3-6 mm, daun kelopak berbentuk lonceng, mahkota bunga berwarna putih dan merah jambu pada cupingnya. Buah tertutup oleh mahkota bunga yang bergelombang.
- Bagian yang digunakan : Daun muda.
- Penggunaan : Penelitian.
- Daftar Pustaka
 - Van Steenis, CGGJ. 2008. *FLORA: untuk Sekolah di Indonesia*. Pradnya Paramita, Jakarta.

Demikian surat keterangan determinasi ini kami buat untuk dipergunakan sebagaimana mestinya.

Batu, 24 Desember 2021

KEPALA UPT LABORATORIUM HERBAL
MATERIA MEDICA BATU











ACHMAD MABRUR, SKM, M.Kes.
PEMBINA
NIP. 19680203 199203 1 004

12. Lembar Kegiatan Bimbingan KTI

**PROGRAM STUDI DIPLOMA III FARMASI
INSTITUT TEKNOLOGI SAINS DAN KESEHATAN
RS dr. SOEPRAOEN MALANG**

LEMBAR KEGIATAN BIMBINGAN KTI MAHASISWA

Nama Mahasiswa : Laila Muzdalifah R
 NIM : 194057
 Nama Pembimbing 1 : Apt - Mayang Aditya Ayuning Siwi, M. Farm
 Nama Pembimbing 2 : Apt - Beta Herilia Sekti, M. Farm
 Judul KTI : Formulasi Dan Evaluasi Fisik Sediaan Bush On Ekstrak Daun Jati (*Tectona grandis* L.f.) Sebagai Pewarna Alami

No	Hari/Tanggal	Topik Bimbingan	Saran	Paraf Pembimbing
1.	Senin/25 Oktober 2021	Pengajuan Judul	Perbanyak bacaan literatur	
2.	Kamis/28 Okt 2021	ACC Judul	lanjut BAB 1, 2, 3	
3.	Senin/1 NOV 2021	Preformulasi	perbaiki formulasi	
4.	Senin/8 NOV 2021	formulasi	Mencari literatur menentukan formulasi	
5.	Rabu/10 NOV 2021	Revisi 1 BAB 1, 2, 3	Perbaiki dalam penulisan	
6.	Senin/15 NOV 2021	Revisi Ke-2 BAB 1, 2, 3	ke pembimbing 2	
7.	Senin/22 NOV 2021	Revisi dospem 1 BAB 1, 2, 3	Perkuat literatur	
8.	Kamis/8 Des 2021	Acc dospem 1	Acc sempro	

Jumlah minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian proposal KTI adalah 10 kali (5 kali pembimbing 1 dan 5 kali pembimbing 2)

Jumlah total minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian akhir KTI adalah 20 kali (10 kali pembimbing 1 dan 10 kali pembimbing 2)

**PROGRAM STUDI DIPLOMA III FARMASI
INSTITUT TEKNOLOGI SAINS DAN KESEHATAN
RS dr. SOEPRAOEN MALANG**

LEMBAR KEGIATAN BIMBINGAN KTI MAHASISWA

Nama Mahasiswa : *Lalia Muzdalifah Rahayu*
 NIM : *194057*
 Nama Pembimbing 1 : *Apt. Mayang Aditya Ayuning Siwi, M.farm*
 Nama Pembimbing 2 : *Apt. Beta Herilla Sekti, M.farm*
 Judul KTI : *Formulasi Dan Evaluasi Fisik Sediaan Brush on Ekstrak Daun Jati (Tectona grandis L.f.) Sebagai Pewarna Alami*

No	Hari/Tanggal	Topik Bimbingan	Saran	Paraf Pembimbing
1.	<i>Kamis/23 Nov 2021</i>	<i>Perbaikan Bab 1,2,3</i>	<i>Perkuat literatur</i>	<i>[Signature]</i>
2.	<i>Kamis/9 Des 2021</i>	<i>ACC despem II</i>	<i>ACC Sempro</i>	<i>[Signature]</i>
3.	<i>Kamis/27 Jan 2022</i>	<i>Revisi Ujian Proposal</i>	<i>ACC Penguji 1</i>	<i>[Signature]</i>
4.	<i>Kamis/27 Jan 2022</i>	<i>Revisi ujian Proposal</i>	<i>ACC Penguji 2</i>	<i>[Signature]</i>
5.	<i>Kamis/27 Jan 2022</i>	<i>Revisi ujian Proposal</i>	<i>ACC Penguji 3</i>	<i>[Signature]</i>

Jumlah minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian proposal KTI adalah 10 kali (5 kali pembimbing 1 dan 5 kali pembimbing 2)

Jumlah total minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian akhir KTI adalah 20 kali (10 kali pembimbing 1 dan 10 kali pembimbing 2)

**PROGRAM STUDI DIPLOMA III FARMASI
INSTITUT TEKNOLOGI SAINS DAN KESEHATAN
RS dr. SOEPRAOEN MALANG**

LEMBAR KEGIATAN BIMBINGAN KTI MAHASISWA

Nama Mahasiswa : *Laila Muzdalifah Rahayu*
 NIM : *199057*
 Nama Pembimbing 1 : *Apt. Mayang Aditya Ayuning Sriwi, M.farm*
 Nama Pembimbing 2 : *Apt. Beta Herina Sekti, M.farm*
 Judul KTI : *Formulasi Dan Evaluasi Fisik Sediaan Bush On Ekstrak Daun Jati (Tectona grandis L.f.) Sebagai Pewarna Alami*

No	Hari/Tanggal	Topik Bimbingan	Saran	Paraf Pembimbing
1.	<i>Kamis 24/03/2022</i>	<i>Konsul BAB IV & BAB V Ke pembimbing I</i>	<i>Perbaiki dalam Penulisan</i>	<i>[Signature]</i>
2.	<i>Selasa 28/03/2022</i>	<i>Konsul (Ambil Naskah) BAB IV & BAB V Ke pembimbing pertama <17 Bu mayang</i>	<i>Perbaiki dalam Penulisan</i>	<i>[Signature]</i>
3.	<i>Selasa 5/04/2022</i>	<i>Bimbingan dan diskusi Kedospem 1</i>	<i>Perkuat literatur</i>	<i>[Signature]</i>
4.	<i>Senin 11/04/2022</i>	<i>Bimbingan Bab IV dan V Ke dospem 2</i>	<i>Acc Semhas</i>	<i>[Signature]</i>
5.	<i>Senin 17/04/2022</i>	<i>Acc dospem I Semhas</i>	<i>Acc Semhas</i>	<i>[Signature]</i>
6.	<i>Rabu 29/06/2022</i>	<i>Hasil semhas Revisi</i>	<i>Acc Penguji 1</i>	<i>[Signature]</i>
7.	<i>Rabu 29/06/2022</i>	<i>Hasil Semhas Revisi</i>	<i>Acc Penguji 2</i>	<i>[Signature]</i>
8.	<i>Rabu 29/06/2022</i>	<i>Hasil Semhas Revisi</i>	<i>Acc Penguji 3</i>	<i>[Signature]</i>

Jumlah minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian proposal KTI adalah 10 kali (5 kali pembimbing 1 dan 5 kali pembimbing 2)

Jumlah total minimal pelaksanaan bimbingan untuk dapat mengikuti ujian akhir KTI adalah 20 kali (10 kali pembimbing 1 dan 10 kali pembimbing 2)