

DAFTAR PUSTAKA

- Angelia, I. O. (2021). *Efektivitas Pelilinan Terhadap Perubahan Kualitas Warna Buah Tomat (Solanum Lycopersicum)*. 2021(SemanTECH), 89–97.
- Butarbutar, M. R. (2019). Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Bawang Batak (*Allium chinense* L.) dengan Metode DPPH dan ABTS. *Skripsi*, 7–37.
- Cahyadi Wisnu, 2008, Analisis dan Aspek Kesehatan Bahan Tambahan Pangan Jakarta : Bumi Aksara.
- Faujiah BNM, 2014, “Jenis – jenis Tomat”, Artikel Tomat, <http://tomat8292.blogspot.com/>, diakses Maret 2014
- Faramayuda, F., Alatas, F., & Rayani, T. T. (2013). Formula Sediaan Losion Antioksidan Ekstrak Etanol Kulit Buah Coklat (*Theobroma cacao* L.). In *Kartika Jurnal Ilmiah Farmasi* (Vol. 1, Issue 1). <https://doi.org/10.26874/kjif.v1i1.4>
- Depkes RI. 1979. *Farmakope Indonesia* Edisi VI. In Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta.
- Depkes RI. 1995. *Farmakope Indonesia* Edisi VI. In Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta.
- Depkes RI. 2020. *Farmakope Indonesia* Edisi VI. In Departemen Kesehatan Republik Indonesia, Jakarta.
- Molyneux P. (2004). The use of the stable free radical diphenylpicrylhydrazyl (DPPH) for estimating antioxidant activity. *Songklanakarin Journal of Science Technology*. 26 (2) : 211-219.
- Ma'sum, J., Isnaeni, Primaharinastiti, R., & AnnurYanti, F. (2014). *Perbandingan Aktivitas Antioksidan Ekstrak Aseton Tomat Segar Dan Pasta Tomat Terhadap 1,1-Diphenyl-2- Picrylhidrazyl (Dpph)*. *Jurnal Farmasi Dan Ilmu Kefarmasian Indonesia*, 1(2), 59–62. <http://journal.unair.ac.id/download-fullpapers-jfik023df9d4fbfull.pdf>
- Nisa, K., & Surbakti, E. S. B. (2016). Tomat (*Lycopersicum esculentum* Mill.) sebagai Anti Penuaan Kulit Tomato (*Lycopersicum esculentum* Mill.) As Anti Aging Skin. *Majority*, 5(3), 73–78.
- Pratama, M., Baits, M., & Yaqin, R. N. (2016). Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Daun Tomat Buah (*Lycopersicon esculentum* Mill, var. pyriforme Alef) dan Daun Tomat Sayur (*Lycopersicon esculentum* Mill, var. commune Bailey) Dengan Metode Dpph (1,1-Diphenyl-2-Picryl Hydrazil). *Jurnal Fitofarmaka Indonesia*, 2(1), 76–82. <https://doi.org/10.33096/jffi.v2i1.183>
- Rambe, N. (2018). Universitas Sumatera Utara Poliklinik Universitas Sumatera Utara. In *Jurnal Pembangunan Wilayah & Kota* (Vol. 1, Issue 3).
- Sahril Siregar. (2019). *Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Buah Kemloko (Phyllanthus emblica L.) dengan Metode DPPH (1,1-difenil-2-pikrilhidrazil)*. 1–80.

- Sujana, D., Wardani, D., & Nurul, N. (2020). Review Artikel : Potensi Likopen Dari Buah Tomat (*Solanum Lycopersicum* L) Sebagai Antiaging Topikal. *Jurnal Insan Farmasi Indonesia*, 3(1), 56–65. <https://doi.org/10.36387/jifi.v3i1.479>
- Sutapa, G. N., & Kasmawan, I. G. A. (2016). Efek Induksi Mutasi Radiasi Gamma ⁶⁰Co Pada Fisiologis Tanaman Tomat (*Lycopersicum esculentum* L). *Keselamatan Radiasi Dan Lingkungan*, 1(2), 1–18.
- Yasmine, M. (2019). Efek ekstrak etanol tomat (*solanum lycopersicum* l.) sebagai anti- aging pada wanita usia produktif skripsi. *Skripsi*.

LAMPIRAN

Lampiran 1 : Surat pengantar Penelitian Dari Jurusan

	KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA BADAN PENGEMBANGAN DAN PEMBERDAYAAN SUMBERDAYA MANUSIA KESEHATAN POLITEKNIK KESEHATAN KEMENKES MEDAN Jl. Jamin Ginting KM. 13,5 Kel. Lau Cih Medan Tuntungan Kode Pos: 20136 Telepon : 061-8368633 – Fax : 061-8368644 Website : www.poltekkes-medan.ac.id , email : poltekkes_medan@yahoo.com							
Nomor	: DM.01.05/01.03/ 091 /2022							
Lampiran	: -							
Perihal	: Mohon Izin Pemakaian Laboratorium Kimia Dasar/Kimia Organik							
Kepada Yth : Kepala Laboratorium Kimia Dasar/Kimia Organik di Tempat.								
Dengan hormat,								
Dalam rangka kegiatan akademik di Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan, mahasiswa diwajibkan melaksanakan penelitian yang merupakan bagian kurikulum D-III Farmasi, maka dengan ini kami mohon kiranya dapat mengizinkan pemakaian Laboratorium yang Bapak/Ibu pimpin. Adapun nama mahasiswa tersebut adalah:								
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"><thead><tr><th style="text-align: center;">NAMA MAHASISWA</th><th style="text-align: center;">PEMBIMBING</th><th style="text-align: center;">JUDUL PENELITIAN</th></tr></thead><tbody><tr><td>HIJROTUN NUR P07539019122</td><td>Dra. Masniah, M.Kes., Apt</td><td>UJI EFEKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETANOL BUAH TOMAT(Solanum lycopersicum L.) dengan metode DPPH</td></tr></tbody></table>			NAMA MAHASISWA	PEMBIMBING	JUDUL PENELITIAN	HIJROTUN NUR P07539019122	Dra. Masniah, M.Kes., Apt	UJI EFEKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETANOL BUAH TOMAT(Solanum lycopersicum L.) dengan metode DPPH
NAMA MAHASISWA	PEMBIMBING	JUDUL PENELITIAN						
HIJROTUN NUR P07539019122	Dra. Masniah, M.Kes., Apt	UJI EFEKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETANOL BUAH TOMAT(Solanum lycopersicum L.) dengan metode DPPH						
Demikianlah kami sampaikan atas kerjasama yang baik kami ucapkan terima kasih.								
 Medan, 11/04/2022 Ketua Jurusan,  Dra. Masniah, M.Kes, Apt. NIP. 196204281995032001								



KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
BADAN PENGEMBANGAN DAN PEMBERDAYAAN
SUMBERDAYA MANUSIA KESEHATAN
POLITEKNIK KESEHATAN KEMENKES MEDAN
Jl. Jamin Ginting KM. 13,5 Kel. Lau Cih Medan Tuntungan Kode Pos: 20136
Telepon : 061-8368633 – Fax : 061-8368644
Website : www.poltekkes-medan.ac.id , email : poltekkes_medan@yahoo.com



Nomor : DM.01.05/01.03/ 092/2022
Lampiran : -
Perihal : Mohon Izin Pemakaian Laboratorium
Farmakognosi & Fitokimia

Kepada Yth :
Kepala Laboratorium Farmakognosi & Fitokimia
di
Tempat.

Dengan hormat,

Dalam rangka kegiatan akademik di Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan, mahasiswa diwajibkan melaksanakan penelitian yang merupakan bagian kurikulum D-III Farmasi, maka dengan ini kami mohon kiranya dapat mengizinkan pemakaian Laboratorium yang Bapak/Ibu pimpin. Adapun nama mahasiswa tersebut adalah:

NAMA MAHASISWA	PEMBIMBING	JUDUL PENELITIAN
HUROTUN NUR P07539019122	Dra. Masniyah, M.Kes., Apt	UJI EFEKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETANOL BUAH TOMAT(Solanum lycopersicum L) dengan metode DPPH

Demikianlah kami sampaikan atas kerjasamanya yang baik kami ucapkan terima kasih.

Medan, 11/04/2022
Ketua Jurusan,


Dra. Masniyah, M.Kes., Apt.
NIP. 196204281995032001

Lampiran 3 Hasil Determinasi Tumbuhan



**LABORATORIUM SISTEMATIKA TUMBUHAN
HERBARIUM MEDANENSE
(MEDA)**

UNIVERSITAS SUMATERA UTARA

JL. Bioteknologi No.1 Kampus USU, Medan – 20155
Telp. 061 – 8223564 Fax. 061 – 8214290 E-mail.nursaharapasaribu@yahoo.com

Medan, 20 April 2022

No. : 589/MEDA/2022
Lamp. : -
Hal : Hasil Identifikasi

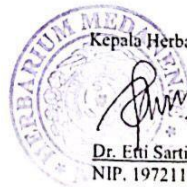
Kepada YTH,
Sdr/i : Hijrotun Nur
NIM : P07539019122
Instansi : Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan

Dengan hormat,

Bersama ini disampaikan hasil identifikasi tumbuhan yang saudara kirimkan ke Herbarium Medanense, Universitas Sumatera Utara, sebagai berikut:

Kingdom : Plantae
Divisi : Spermatophyta
Kelas : Dicotyledoneae
Ordo : Solanales
Famili : Solanaceae
Genus : Solanum
Spesies : *Solanum lycopersicum* L.
Nama Lokal : Buah Tomat

Demikian, semoga berguna bagi saudara.



Kepala Herbarium Medanense.

Dr. Eti Sartina Siregar S.Si., M.Si.
NIP. 197211211998022001

Lampiran 4. *Etical Clearance*



KEMENKES RI

**KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
KOMISI ETIK PENELITIAN KESEHATAN
POLITEKNIK KESEHATAN KEMENKES MEDAN**

Jl. Jamin Ginting Km. 13,5 Kel. Lau Cih Medan Tuntungan Kode Pos 20136
Telepon: 061-8368633 Fax: 061-8368644
email : kepk.poltekkesmedan@gmail.com



**PERSETUJUAN KEPK TENTANG
PELAKSANAAN PENELITIAN BIDANG KESEHATAN
Nomor 12/KEPK/POLTEKKES KEMENKES MEDAN 2022**

Yang bertanda tangan di bawah ini, Ketua Komisi Etik Penelitian Kesehatan Politeknik Kesehatan Kemenkes Medan, setelah dilaksanakan pembahasan dan penilaian usulan penelitian yang berjudul :

**"Uji Efektivitas Antioksidan Ekstrak Etanol Buah Tomat (*Solanum lycopersicum* L.)
Dengan Metode DPPH"**

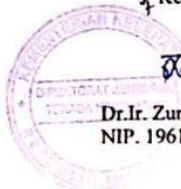
Yang menggunakan manusia dan hewan sebagai subjek penelitian dengan ketua Pelaksana/
Peneliti Utama : Hijrotun Nur
Dari Institusi : Jurusan D-III Farmasi Poltekkes Kemenkes Medan

Dapat disetujui pelaksanaannya dengan syarat :
Tidak bertentangan dengan nilai – nilai kemanusiaan dan kode etik penelitian farmasi.
Melaporkan jika ada amandemen protokol penelitian.
Melaporkan penyimpangan/ pelanggaran terhadap protokol penelitian.
Melaporkan secara periodik perkembangan penelitian dan laporan akhir.
Melaporkan kejadian yang tidak diinginkan.

Persetujuan ini berlaku sejak tanggal ditetapkan sampai dengan batas waktu pelaksanaan penelitian seperti tertera dalam protokol dengan masa berlaku maksimal selama 1 (satu) tahun.

Medan, Juni 2022
Komisi Etik Penelitian Kesehatan
Poltekkes Kemenkes Medan

Ketua,



[Signature]
Dr.Ir. Zuraidah Nasution, M.Kes
NIP. 196101101989102001

Lampiran 5. Dokumentasi Hasil Penelitian





A. Perhitungan pembuatan larutan DPPH 0,5 mM

Massa DPPH yang diperlukan untuk membuat larutan DPPH 0,5 mM sebanyak 50 mL adalah sebagai berikut:

$$m = \frac{mg}{Mr} \times \frac{1000}{v}$$
$$0.5 \text{ mM} = \frac{\quad}{394} \times \frac{1000}{50}$$
$$= 9,85 \text{ mg} \sim 10 \text{ mg}$$

B. Perhitungan pembuatan larutan induk Vitamin C dan ekstrak sampel 1000 ppm

$$\begin{aligned} \text{Massa (mg)} &= \text{konsentrasi (ppm)} \times \text{Volume (liter)} \\ &= 1000 \text{ ppm} \times 0.1 \text{ L} \\ &= 100 \text{ mg} \end{aligned}$$

B. Perhitungan pengenceran Vitamin C dan ekstrak sampel

Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ ppm} &= 100 \text{ ml} \times 50 \text{ ppm} \\ V_1 &= \frac{5000}{1000} \\ &= 5 \text{ ml} \end{aligned}$$

Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ ppm} &= 100 \text{ ml} \times 100 \text{ ppm} \\ V_1 &= \frac{10000}{1000} \\ &= 10 \text{ ml} \end{aligned}$$

Konsentrasi 150 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ V_1 \times 1000 \text{ ppm} &= 150 \text{ ml} \times 150 \text{ ppm} \\ V_1 &= \frac{15000}{1000} \\ &= 15 \text{ ml} \end{aligned}$$

Konsentrasi 200 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 1000 \text{ ppm} = 200 \text{ ml} \times 200 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{20000}{1000}$$

$$= 20 \text{ ml}$$

Konsentrasi 200 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 1000 \text{ ppm} = 250 \text{ ml} \times 200 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{25000}{1000}$$

$$= 25 \text{ ml}$$

Perhitungan % Pemerangkapan Konsentrasi Vitamin C

$$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{\text{Abs. kontrol} - \text{Abs. sampel}}{\text{Abs. kontrol}} \times 100\%$$

Perhitungan % inhibisi

1. Vitamin C 50 ppm

$$\bullet \quad \% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,750}{0,808} \times 100\%$$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 7,17\%$$

$$\bullet \quad \% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,750}{0,808} \times 100\%$$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 7,17\%$$

$$\bullet \quad \% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,750}{0,808} \times 100\%$$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 7,17\%$$

2. Vitamin C 100 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,660}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 18,31\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,660}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 18,31\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,660}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 18,31\%$$

3. Vitamin C 150 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,486}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 39,85\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,486}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 39,85\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,486}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 39,85\%$$

4. Vitamin C 200 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,302}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 62,62\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,302}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 62,62\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,302}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 62,62\%$$

5. Vitamin C 250 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,320}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 77,10\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,320}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 77,10\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,320}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 77,10\%$$

Perhitungan % Pemerangkapan Konsentrasi EEBT

6. EEBT 50 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,441}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 46,42\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,442}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 46,29\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,442}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 46,29\%$$

7. EEBT 100 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,410}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 49,25\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,410}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 49,25\%$$

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,410}{0,808} \times 100\%$

$$\% \text{ Pemerangkapan} = 49,25\%$$

8. EEBT 150 ppm

- $\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,362}{0,808} \times 100\%$

% Pemerangkapan = 55,19%

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,362}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 55,19%

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,362}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 55,19%

9. EEBT 200 ppm

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,320}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 60,39%

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,319}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 60,15%

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,320}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 60,39%

10. EEBT 250 ppm

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,278}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 65,59%

- $$\% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,277}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 65,71%

$$\bullet \quad \% \text{ Pemerangkapan} = \frac{0,808 - 0,277}{0,808} \times 100\%$$

% Pemerangkapan = 65,71%

Contoh perhitungan persamaan regresi dan nilai IC₅₀

Tabel IC₅₀ dari Ekstrak Tomat

X	Y	XY	X ²
50	56,290	2.345	2.500
100	49,25	4.925	10.000
150	55,19	8.278,5	22.500
200	60,39	12.078	40.000
250	65,59	16.397,5	62.500
ΣX = 750	ΣY = 275,83		
		ΣXY = 43.973	ΣX ² = 137.500
$\bar{X} = 150$	$\bar{Y} = 55,166$		

Keterangan: X = Konsentrasi (ppm)

Y = % Pemerangkapan

$$a = \frac{(\sum XY) - (\sum X)(\sum Y) / n}{(\sum X^2) - (\sum X)^2 / n}$$

$$= \frac{(43.973 - (750)(275,83) / 5)}{(137.500) - (750)^2 / 5} = \frac{2.598,5}{25.000} = 0,104$$

$$b = \bar{Y} - a \bar{X}$$

$$= 55,166 - (0,104)(150) = 39,566$$

Jadi, persamaan garis untuk mendapatkan nilai IC₅₀ adalah

Nilai IC₅₀

$$50 = ax + b$$

$$50 = 0,104 X + 39,566$$

$$X = 100,32 \mu\text{g/ml}$$

Tabel IC₅₀ dari Vitamin C

X	Y	XY	X ²
50	7,71	2.345	2.500
100	18,31	4.925	10.000
150	39,85	8.278,5	22.500
200	62,62	12.078	40.000
250	77,10	16.397,5	62.500
ΣX = 750	ΣY=205,03		
		ΣXY=39.963	ΣX ² =137.500
$\bar{x} = 150$	$\bar{y} = 41,006$		

Keterangan: X = Konsentrasi (ppm)

Y = % Pemerangkapan

$$a = \frac{(\sum XY) - (\sum X)(\sum Y) / n}{(\sum X^2) - (\sum X)^2 / n}$$

$$= \frac{(39.973) - (750)(205,03) / 5}{(137.500) - (750)^2 / 5} = \frac{9.218,5}{25.000} = 0,3638$$

$$b = \bar{Y} - a \bar{X}$$

$$= 41,006 - (0,3638)(150) = 14,239$$

Jadi, persamaan garis untuk mendapatkan nilai IC₅₀ adalah

Nilai IC₅₀

$$50 = ax + b$$

$$50 = 0,3638 X + 14,239$$

$$X = 97,09 \mu\text{g/ml}$$

Laporan Data Pengujian Pada Alat Spektrofotometer UV-Vis

DATA_HIJROTUN_15JUNI.bas Time:1/29/2002 12:24:30 AM

No	Wavelength(nm)	Abs	Trans(%T)	Energy	Note.
1	516	0.430	21.3	7311	Konsentrasi 50
2	516	0.429	29.1	9981	
3	516	0.429	29.1	9995	
4	516	0.410	30	10293	Konsentrasi 100
5	516	0.410	30.1	10315	
6	516	0.410	30.1	10317	
7	516	0.362	20.4	6977	Konsentrasi 150
8	516	0.362	20.4	6991	
9	516	0.362	20.4	6991	
10	516	0.320	22.8	7803	Konsentrasi 200
11	516	0.319	22.8	7805	
12	516	0.319	22.8	7805	
13	516	0.277	26.6	9035	Konsentrasi 250
14	516	0.278	26.6	9035	
15	516	0.278	26.6	9045	

Lampiran 6. Daftar Konsultasi Bimbingan

JURUSAN FARMASI
JL. AIRLANGGA NO. 20 MEDAN

**KARTU LAPORAN PERTEMUAN BIMBINGAN KTI
MAHASISWA TA. 2021/2022**

Nama : HIRROTUN NUR

NIM : P07539019122

Pembimbing : Dra. MASNIAH, M.Kes., Apt



NO	TGL	PERTEMUAN	PEMBAHASAN	PARAF MAHASISWA	PARAF PEMBIMBING
1	24/01/2022	I	Perkenalan dan arahan		
2	26/01/2022	II	Pengajuan Judul KTI		
3	14/03/2022	III	Revisi Proposal KTI I		
4	17/03/2022	IV	Revisi Proposal KTI II		
5	18/03/2022	V	Acc Proposal		
6	23/05/2022	VI	Revisi KTI I		
7	23/05/2022	VII	Acc KTI		
8					
9					
10					
11					
12					

Ketua,

Dra. Masniah, M.Kes., Apt
NIP. 196204281995032001

CS Dipindai dengan CamScanner