

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Rendemen Ekstrak

A. Hasil rendemen ekstrak etanol 70% daun terong takokak

Berat Simplisia = 400 gram

Ekstrak Kental = 78,26 gram

$$\text{Rendemen} = \frac{\text{berat ekstrak kental}}{\text{berat simplisia}} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = \frac{78,26}{400} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = 19,56\%$$

B. Hasil rendemen ekstrak etanol 96% daun terong takokak

Berat Simplisia = 400 gram

Ekstrak Kental = 61,68 gram

$$\text{Rendemen} = \frac{\text{berat ekstrak kental}}{\text{berat simplisia}} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = \frac{61,68}{400} \times 100\%$$

$$\text{Rendemen} = 15,42\%$$

Lampiran 2. Hasil hitung %Inhibisi

A. Hasil hitung %Inhibisi ekstrak etanol 70% daun terong takokak

1. Replikasi 1

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3197}{0,5389} \times 100\% \\ &= 40,68\end{aligned}$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2713}{0,5389} \times 100\% \\ &= 49,66\end{aligned}$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2212}{0,5389} \times 100\% \\ &= 58,96\end{aligned}$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1626}{0,5389} \times 100\% \\ &= 69,83\end{aligned}$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1251}{0,5389} \times 100\% \\ &= 76,79\end{aligned}$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,0771}{0,5389} \times 100\% \\ &= 85,69\end{aligned}$$

2. Replikasi 2

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3196}{0,5389} \times 100\%\end{aligned}$$

$$= 40,70$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2712}{0,5389} \times 100\% \\ &= 49,68\end{aligned}$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2214}{0,5389} \times 100\% \\ &= 58,92\end{aligned}$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1628}{0,5389} \times 100\% \\ &= 69,79\end{aligned}$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1253}{0,5389} \times 100\% \\ &= 76,75\end{aligned}$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,0771}{0,5389} \times 100\% \\ &= 85,69\end{aligned}$$

3. Replikasi 3

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,3194}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 40,73$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,2714}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 49,64$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,2213}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 58,94$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,1627}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 69,81$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,1254}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 76,73$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,0772}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 85,68$$

B. Hasil hitung %Inhibisi ekstrak etanol 96% daun terong takokak

1. Replikasi 1

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3447}{0,5389} \times 100\% \\ &= 36,04\end{aligned}$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3125}{0,5389} \times 100\% \\ &= 42,02\end{aligned}$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2511}{0,5389} \times 100\% \\ &= 53,41\end{aligned}$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1986}{0,5389} \times 100\% \\ &= 63,15\end{aligned}$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1512}{0,5389} \times 100\% \\ &= 71,94\end{aligned}$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,0871}{0,5389} \times 100\% \\ &= 83,84\end{aligned}$$

2. Replikasi 2

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3445}{0,5389} \times 100\% \\ &= 36,08\end{aligned}$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3125}{0,5389} \times 100\% \\ &= 42,02\end{aligned}$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2512}{0,5389} \times 100\% \\ &= 53,39\end{aligned}$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1987}{0,5389} \times 100\% \\ &= 63,13\end{aligned}$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1513}{0,5389} \times 100\% \\ &= 71,93\end{aligned}$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,0871}{0,5389} \times 100\%\end{aligned}$$

$$= 83,84$$

3. Replikasi 3

a. Konsentrasi 25 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3444}{0,5389} \times 100\% \\ &= 36,10\end{aligned}$$

b. Konsentrasi 50 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,3124}{0,5389} \times 100\% \\ &= 42,03\end{aligned}$$

c. Konsentrasi 75 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,2512}{0,5389} \times 100\% \\ &= 53,39\end{aligned}$$

d. Konsentrasi 100 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1987}{0,5389} \times 100\% \\ &= 63,13\end{aligned}$$

e. Konsentrasi 125 ppm

$$\begin{aligned}\% \text{Inhibisi} &= \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100 \\ &= \frac{0,5389 - 0,1513}{0,5389} \times 100\% \\ &= 71,93\end{aligned}$$

f. Konsentrasi 150 ppm

$$\% \text{Inhibisi} = \frac{\text{Absorbansi kontrol} - \text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi kontrol}} \times 100$$

$$= \frac{0,5389 - 0,0872}{0,5389} \times 100\%$$

$$= 83,82$$

Lampiran 3. Contoh perhitungan aktivitas antioksidan

A. Perhitungan aktivitas antioksidan ekstrak etanol 70%

1. Replikasi 1

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3627x + 31,868$$

$$x = \frac{50 - 31,868}{0,3627}$$

$$x = 49,9917 \text{ ppm}$$

$$IC_{50} = 49,9117 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{IC_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{40 \text{ ppm}}{49,9917 \text{ ppm}}$$

$$= 0,8013282$$

2. Replikasi 2

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3621x + 31,904$$

$$x = \frac{50 - 31,904}{0,3621}$$

$$x = 49,9751 \text{ ppm}$$

$$IC_{50} = 49,9751 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{IC_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{40 \text{ ppm}}{49,9751 \text{ ppm}}$$

$$= 0,8003986$$

3. Replikasi 3

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3624x + 31,881$$

$$x = \frac{50 - 31,881}{0,3624}$$

$$x = 49,9972 \text{ ppm}$$

$$IC_{50} = 49,9972 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{IC_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{40 \text{ ppm}}{49,9972 \text{ ppm}}$$

$$= 0,8000448$$

B. perhitungan aktivitan antioksidan ekstrak etanol 96%

1. Replikasi 1

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3869x + 24,547$$

$$x = \frac{50 - 24,547}{0,3869}$$

$$x = 65,7870 \text{ ppm}$$

$$IC_{50} = 65,7870 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{IC_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{40 \text{ ppm}}{65,7870 \text{ ppm}}$$

$$= 0,60802286$$

2. Replikasi 2

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3866x + 24,568$$

$$x = \frac{50 - 24,568}{0,3866}$$

$$x = 65,7837 \text{ ppm}$$

$$\text{IC}_{50} = 65,7837 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{\text{IC}_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\begin{aligned} \text{Nilai AAI} &= \frac{40 \text{ ppm}}{65,7837 \text{ ppm}} \\ &= 0,60805336 \end{aligned}$$

3. Replikasi 3

$$y = a + bx$$

$$50 = 0,3863x + 31,595$$

$$x = \frac{50 - 31,595}{0,3863}$$

$$x = 65,8160 \text{ ppm}$$

$$\text{IC}_{50} = 65,8160 \text{ ppm}$$

$$\text{Nilai AAI} = \frac{\text{Konsentrasi DPPH (ppm)}}{\text{IC}_{50} \text{ sampel (ppm)}}$$

$$\begin{aligned} \text{Nilai AAI} &= \frac{40 \text{ ppm}}{65,8160 \text{ ppm}} \\ &= 0,60775495 \end{aligned}$$

Lampiran 4. Persetujuan Etik



Kementerian Kesehatan Poltekkes Denpasar

Jalan Sanitasi No.1, Sidakarya,
Denpasar Selatan, Bali 80224
(0361) 710447
<https://poltekkes-denpasar.ac.id>

PERSETUJUAN ETIK/ ETHICAL APPROVAL

Nomor : DP.04.02/F.XXXII.25/ 0136 /2024

Yang bertandatangan di bawah ini Ketua Komisi Etik Penelitian Kesehatan Poltekkes Denpasar, setelah dilaksanakan pembahasan dan penilaian, dengan ini memutuskan protokol penelitian yang berjudul :

PENGARUH PENGGUNAAN PELARUT ETANOL 70% DAN 96% TERHADAP AKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK DAUN TERONG TAKOKAK (*Solanum Torvum Swartz*)

dengan Ketua Pelaksana/Peneliti Utama :

NI WAYAN MITA EFIANTI

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

Pada akhir penelitian, peneliti menyerahkan laporan akhir kepada KEPK-Poltekkes Denpasar. Dalam pelaksanaan penelitian, jika ada perubahan dan/atau perpanjangan penelitian, harus mengajukan kembali permohonan kaji etik penelitian (amandemen protokol)

Denpasar, 13 Maret 2024

Ketua Komisi Etik Poltekkes Kemenkes Denpasar



Dr. Ni Komang Yuni Rahyani, S.Si.T., M.Kes

Kementerian Kesehatan tidak menerima suap dan/atau gratifikasi dalam bentuk apapun. Jika terdapat potensi suap atau gratifikasi silakan laporkan melalui HALO KEMENKES 1500567 dan <https://wbs.kemkes.go.id>. Untuk verifikasi keaslian tanda tangan elektronik, silakan unggah dokumen pada laman <https://tte.kominfo.go.id/verifyPDF>.



Lampiran 5. Dokumentasi Kegiatan



Kriteria daun yang digunakan



Proses pengeringan



Proses penghalusan sampel



Penimbangan berat simplisia kering



Proses remaserasi ekstrak etanol 70%



Proses remaserasi ekstrak etanol 96%



Proses penyaringan



Proses evaporasi



Hasil ekstrak kental etanol 70%



Hasil ekstrak kental etanol 96%



Proses pengujian senyawa fitokimia



Uji flavonoid ekstrak etanol 70%



Uji flavonoid ekstrak etanol 96%



Uji alkaloid ekstrak etanol 70%



Uji alkaloid ekstrak etanol 96%



Uji terpenoid ekstrak etanol 70%



Uji terpenoid ekstrak etanol 96%



Uji saponin ekstrak etanol 70%



Uji saponin ekstrak etanol 70%



Uji tanin ekstrak etanol 70%



Uji tanin ekstrak etanol 96%



Pembuatan larutan induk



Larutan induk ekstrak etanol 70% dan 96%



Pembuatan larutan dpph



Larutan konsentrasi



Proses inkubasi sampel



Pengukuran aktivitas antioksidan

Lampiran 6. Hasil Turnitin



Lampiran 7. Tabel Hasil SPSS

Tests of Normality

		Kolmogorov-Smirnov ^a			Shapiro-Wilk		
		Statistic	df	Sig.	Statistic	df	Sig.
AAI ekstrak etanol 70% dan 96% daun terong takokak	etanol 70%	.222	3	.	.986	3	.770
	etanol 96%	.336	3	.	.856	3	.257

a. Lilliefors Significance
Correction

Group Statistics

		N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
AAI ekstrak etanol 70% dan 96% daun terong takokak	etanol 70%	3	.800148	.0001113	.0000642
	etanol 96%	3	.608101	.0001104	.0000638

Independent Samples Test

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means					
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference
									Lower Upper
AAI ekstrak etanol 70% dan 96% daun terong takokak	Equal variances assumed	.019	.896	2.122E3	4	.000	.1920467	.0000905	.1917954 .1922980
	Equal variances not assumed			2.122E3	4.000	.000	.1920467	.0000905	.1917954 .1922980

Lampiran 8. Hasil Validasi Bimbingan Siak

Bimbingan					
No	Dosen	Topik	Hasil	Tanggal Bimbingan	Validasi Dosen
1	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Diskusi Mengenai Topik dan Judul Penelitian	Penetapan Judul Penelitian	18 Agu 2023	✓
2	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Diskusi Kedua Mengenai Judul Penelitian	Bimbingan Mengenai Alur Penelitian	25 Agu 2023	✓
3	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Proposal Bab 1-4	Revisi Proposal Bab 1-4	4 Okt 2023	✓
4	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Kedua Proposal Penelitian Bab 1-4	ACC Proposal Penelitian	8 Nop 2023	✓
5	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Hasil Penelitian	Pembuatan Master Data Hasil Penelitian	9 Apr 2024	✓
6	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Bab V Hasil Penelitian	Revisi Tabel dan Analisis Data	17 Apr 2024	✓
7	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Bab V Hasil Penelitian dan Pembahasan	Revisi Pembahasan	19 Apr 2024	✓
8	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Bab VI Kesimpulan	Revisi Bab VI Kesimpulan	22 Apr 2024	✓
9	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	Bimbingan Bab VI Kesimpulan dan Bimbingan Abstrak	Revisi Abstrak	24 Apr 2024	✓
10	199002122012122001 - GUSTI AYU MADE RATIH KUSUMA RATNA DEWI, S.Farm.Apt., M.Farm	ACC Skripsi	ACC Skripsi	25 Apr 2024	✓
11	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Proposal I	Revisi Penulisan Proposal dan Tabel	20 Nop 2023	✓
12	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Proposal II	Revisi Margin dan Format Proposal (spesi)	21 Nop 2023	✓
13	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	ACC Proposal Penelitian	ACC Proposal Penelitian	27 Des 2023	✓
14	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Tabel	16 Apr 2024	✓
15	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Format Penulisan	19 Apr 2024	✓
16	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Penulisan Judul dan Gambar	22 Apr 2024	✓
17	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Format Penulisan Daftar Pustaka	23 Apr 2024	✓
18	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Daftar Lampiran	24 Apr 2024	✓
19	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	Bimbingan Penulisan Skripsi	Revisi Penulisan Abstrak	25 Apr 2024	✓
20	197101301995031001 - I NYOMAN GEDE SUYASA, SKM, M.Si	ACC Skripsi	ACC Skripsi	26 Apr 2024	✓

SURAT PERNYATAAN PERSETUJUAN PUBLIKASI REPOSITORY

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Ni Wayan Mita Efianti
NIM : P07134220019
Program Studi : Sarjana Terapan
Jurusan : Teknologi Laboratorium Medis
Tahun Akademik : 2023/2024
Alamat : Jalan Akasia Gang I No 27, Dangin Puri Kelod,
Denpasar
Nomor Hp/Email : 0812387595787/22.niwayanmitaefianti@gmail.com

Dengan ini menyerahkan skripsi berupa Tugas Akhir dengan Judul:

Pengaruh Penggunaan Pelarut Etanol 70% dan 96% Terhadap Aktivitas Antioksidan Ekstrak Daun Terong Takokak (*Solanum Torvum Sw*)

Dan Menyetujuinya menjadi hak milik Poltekkes Kemenkes Denpasar serta memberikan Hak Bebas Royalti Non-Eksklusif untuk disimpan, dialih mediakan, dikelola dalam pangkalan data dan publikasikannya di internet atau media lain untuk kepentingan akademis selama tetap mencantumkan nama penulis sebagai pemilik Hak Cipta.

1. Pernyataan ini saya buat dengan sungguh-sungguh. Apabila dikemudian hari terbukti ada pelanggaran Hak Cipta/Plagiarisme dalam skripsi ini, maka segala tuntutan hukum yang timbul akan saya tanggung pribadi tanpa melibatkan pihak Poltekkes Kemenkes Denpasar.

Demikian surat pernyataan ini saya buat untuk dipergunakan sebagaimana mestinya.

Denpasar, 16 Juni 2024
Mahasiswa Bersangkutan



Ni Wayan Mita Efianti
NIM. P07134220019