

## LAMPIRAN

### Lampiran 1

#### Perhitungan Pembuatan Larutan

#### A. Perhitungan pengenceran Baku formalin

$$\begin{aligned} \% &= \frac{\text{gram}}{\text{ml}} \text{ppm} = \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \\ 37\% &= \frac{37 \text{ gram}}{100 \text{ mL}} \\ &= 370.000 \text{ mg/liter} = 370.000 \text{ ppm} \end{aligned}$$

##### 1. Pengenceran 1000 ppm

$$\begin{aligned} \text{Ppm1} \times V1 &= \text{ppm2} \times V2 \\ 370.000 \times V1 &= 1000 \times 100 \text{ mL} \\ V1 &= \frac{10.000}{370.000} \\ &= 2,70 \text{ mL} \end{aligned}$$

- a. Dimasukan sebanyak 2,70 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu uk 100 mL
- b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

##### 2. Pengenceran 1000 ppm menjadi 100 ppm

$$\begin{aligned} \text{Ppm 1} \times V1 &= \text{ppm 2} \times V2 \\ 1000\text{ppm} \times V1 &= 100\text{ppm} \times 100 \text{ mL} \\ V1 &= \frac{10.000}{1000} \\ &= 10 \text{ mL} \end{aligned}$$

- a. Dimasukan sebanyak 10 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
- b. Kemudian ditambahkan aquadest sampai tanda batas 100 mL

#### B. Pembuatan Variasi Konsentrasi

Dibuat variasi konsentrasi 1 ppm, 2 ppm, 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm dan 10 ppm.

##### 1. Pengenceran 100 ppm menjadi 1 ppm

$$\begin{aligned} \text{Ppm 1} \times V1 &= \text{ppm2} \times V2 \\ 100 \times V1 &= 1 \times 100 \\ V1 &= \frac{100}{100} \end{aligned}$$

$$= 1 \text{ mL}$$

- a. Dimasukan sebanyak 1 ml larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.
- b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

2. Pengenceran 100 ppm menjadi 2 ppm

$$\text{Ppm 1} \times V1 = \text{ppm2} \times V2$$

$$100 \times V1 = 2 \times 100$$

$$V1 = \frac{200}{100}$$

$$= 2 \text{ mL}$$

- a. Dimasukan sebanyak 2 ml larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.
- b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL.

3. Pengenceran 100 ppm menjadi 4 ppm

$$\text{Ppm 1} \times V1 = \text{ppm 2} \times V2$$

$$100 \times V1 = 4 \times 100$$

$$V1 = \frac{500}{100}$$

$$= 4 \text{ mL}$$

- a. Dimasukan sebanyak 4 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.
- b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100mL.

4. Pengenceran 100 ppm menjadi 6 ppm

$$\text{Ppm 1} \times V1 = \text{ppm2} \times V2$$

$$100 \times V1 = 6 \times 100$$

$$V1 = \frac{600}{100}$$

$$= 6 \text{ mL}$$

- a. Dimasukan sebanyak 6 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.

b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

5. Pengenceran 100 ppm menjadi 8 ppm

$$\text{Ppm 1} \times V1 = \text{ppm 2} \times V2$$

$$100 \times V1 = 8 \times 100$$

$$V1 = \frac{800}{100}$$

$$= 8 \text{ mL}$$

a. Dimasukan sebanyak 6 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.

b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

6. Pengenceran 100 ppm menjadi 10 ppm

$$\text{Ppm 1} \times V1 = \text{ppm2} \times V2$$

$$100 \times V1 = 10 \times 100$$

$$V1 = \frac{1000}{100}$$

$$= 10 \text{ mL}$$

a. Dimasukan sebanyak 6 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL.

b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

### C. Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Reagen Formalin 1%

$$V1 \times C1 = V2 \times C2$$

$$V1 \times 37\% = 100 \times 1$$

$$V1 = \frac{100}{37}$$

$$V1 = 2,7 \text{ mL}$$

a. Dimasukan sebanyak 2,7 mL formalin pekat 37% kedalam labu ukur 100 mL

b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampa tanda batas 100 mL

2. Reagen Asam Fosfat ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ ) 10%

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

$$V_1 \times 85\% = 50 \times 10\%$$

$$V_1 = \frac{500}{85}$$

$$V_1 = 5,8$$

- Dimasukan sebanyak 5,8 mL  $\text{H}_3\text{PO}_4$  85% kedalam labu ukur 50 mL
- Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampa tanda batas 50 mL

3. Reagen Asam Sulfat ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) 60%

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

$$V_1 \times 98\% = 100 \times 60$$

$$V_1 = \frac{6000}{98}$$

$$V_1 = 61 \text{ mL}$$

- Dimasukan sebanyak 61 ml  $\text{H}_2\text{SO}_4$  98% kedalam labu ukur 100 ml
- Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

## 4. Reagen Asam Kromatofat

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

$$V_1 \times 100\% = 50 \times 0,5$$

$$V_1 = \frac{25}{100}$$

$$V_1 = 0,25 \text{ gr}$$

- Dimasukan sebanyak 0,25 gr asam kromatofat kedalam beaker glass 100 ml
- Kemudian ditambahkan dengan 50 mL  $\text{H}_2\text{SO}_4$  60%, lalu diaduk dengan batang pengaduk

**D. Perhitungan Kadar Formalin**

- Rumus perhitungan konsentrasi sampel

$$y = a + bx$$

$$x = \frac{y-a}{b}$$

keterangan : y = nilai absorbansi sampel ikan teri nasi

x = konsentrasi sampel

b = koefesien regresi

a = koefesien regresi

## b. Rumus Perhitungan Kadar Formalin

$$K = \frac{x \cdot y}{w} \times FP$$

Keterangan :

K = kadar formalin dalam sampel (mg/kg)

x = konsentrasi sampel

v = volume sampel (mL) ; 50 mL = 0,05 L

w = berat sampel (gr) ; 10 gr = 0,01 kg

FP = Faktor pengenceran

1. Diperoleh persamaan regresi linier  $0,0936x + 0,197$  koefesien kolerasi ( $r^2$ ) sebesar 0,9986

$$Y = 0,0936x + 0,197$$

$$X = \frac{y-0,197}{0,0936}$$

$$Y = 1,135$$

$$X = \frac{1,135-0,197}{0,0936} = 10,02$$

$$K = \frac{10,021 \cdot 0,05}{0,01} \times 1000 = 50105$$

2. Diperoleh persamaan regresi linier  $0,0936x + 0,197$  koefesien kolerasi ( $r^2$ ) sebesar 0,9986

$$Y = 0,0936x + 0,197$$

$$X = \frac{y-0,197}{0,0936}$$

$$Y = 0,748$$

$$X = \frac{0,748-0,197}{0,0936} = 5,88$$

$$K = \frac{5,88 \cdot 0,05}{0,01} \times 1000 = 29430$$

3. Diperoleh persamaan regresi linier  $0,0936x + 0,197$  koefesien kolerasi ( $r^2$ ) sebesar 0,9986

$$Y = 0,0936x + 0,197$$

$$X = \frac{y-0,197}{0,0936}$$

$$Y = 0,507$$

$$X = \frac{0,507-0,197}{0,0936} = 3,31$$

$$K = \frac{3,31 \cdot 0,05}{0,01} \times 1000 = 16555$$

4. Diperoleh persamaan regresi linier  $0,0936x + 0,197$  koefisien kolerasi ( $r^2$ ) sebesar 0,9986

$$Y = 0,0936x + 0,197$$

$$X = \frac{y-0,197}{0,0936}$$

$$Y = 0,381$$

$$X = \frac{0,381-0,197}{0,0936} = 1,96$$

$$K = \frac{1,965 \cdot 0,05}{0,01} \times 1000 = 9825$$

### E. Perhitungan Pengenceran Formalin

$$\text{Rumus : } V1 \times M1 = V2 \times M2$$

1. Pengenceran dari kadar 10.000 ppm ke 1000 ppm

$$50 \text{ mL} \times 1000 \text{ ppm} = V2 \times 10.000$$

$$V2 = \frac{50 \times 1000}{10.000} = 5 \text{ mL}$$

- Dimasukan sebanyak 5 mL hasil destilat smpel ikan teri kedalam labu ukur 50 mL
- Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampa tanda batas 50 mL

2. Pengenceran dari kadar 1000 ke 10 ppm

$$50 \text{ mL} \times 10 \text{ ppm} = V2 \times 1000 \text{ ppm}$$

$$V2 = \frac{50 \times 10}{1000} = 0,5 \text{ mL}$$

- Dimasukan sebanyak 0,5 mL hasil destilat smpel ikan teri kedalam labu ukur 50 mL
- Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampa tanda batas 50 mL

## Tabel Hasil Penelitian

## 1. Tabel hasil pengamatan setelah perendaman dengan jeruk nipis

Waktu perendaman	Pengulangan			Rata - rata
	1	2	3	
15 menit	0,748	0,734	0,740	0,740
30 menit	0,507	0,517	0,511	0,711
45 menit	0,381	0,360	0,370	0,370
60 menit	0,235	0,217	0,220	0,324

## 2. Tabel hasil pengamatan setelah perendaman dengan belimbing wuluh

Waktu perendaman	pengulangan			Rata – rata
	1	2	3	
15 menit	0,617	0,631	0,625	0,624
30 menit	0,466	0,478	0,486	0,286
45 menit	0,355	0,348	0,356	0,253
60 menit	0,250	0,224	0,236	0,236

## 3. Tabel perbandingan persentase

Waktu Perendaman	Variabel	Kadar Formalin (mg/kg)		Persentase Penurunan (%)
		Kadar awal formalin ikan teri nasi pada sebelum perendaman	Kadar akhir formalin ikan teri nasi pada setelah perendaman	
15 Menit	Jeruk Nipis	50105	29040	42
	Belimbing Wuluh	50105	23492	54
30 Menit	Jeruk Nipis	50105	16788	55
	Belimbing Wuluh	50105	14937	70
45 Menit	Jeruk Nipis	50105	9255	82
	Belimbing Wuluh	50105	8332	83
60 Menit	Jeruk Nipis	50105	1438	97
	Belimbing Wuluh	50105	2117	96

$$\% \text{ kadar formalin} = \frac{\text{kadar awal formalin} - \text{kadar akhir formalin}}{\text{kadar awal formalin}} \times 100\%$$

## Lampiran 3

**OUTPUT SPSS**

## 1. Hasil uji Normalitas

**Tests of Normality**

	Waktu			Shapiro-Wilk		
	Perendaman	Statistic	df	Statistic	df	Sig.
Perendaman Jeruk Nipis	15	,204	3	,993	3	,845
	30	,218	3	,987	3	,785
	45	,181	3	,999	3	,941
	60	,328	3	,871	3	,298
Perendaman Belimbing Wuluh	15	,204	3	,993	3	,845
	30	,221	3	,986	3	,774
	45	,346	3	,837	3	,206
	60	,188	3	,998	3	,913

## 2. Hasil uji two way anova

**Between-Subjects Factors**

	Value Label	N
Waktu Perendaman	1 15 menit	6
	2 30 menit	6
	3 45 menit	6
	4 60 menit	6
Perendaman	1 Jeruk Nipis	12
	2 Belimbing Wuluh	12

**Levene's Test of Equality of Error Variances<sup>a,b</sup>**

		Levene Statistic	df1	df2	Sig.
Hasil perendaman	Based on Mean	10,717	7	16	,056
	Based on Median	,820	7	16	,585
	Based on Median and with adjusted df	,820	7	2,163	,644
	Based on trimmed mean	8,768	7	16	,060

Tests the null hypothesis that the error variance of the dependent variable is equal across groups.



a. Dependent variable: Hasil perendaman

b. Design: Intercept + WP + Perendaman + WP \* Perendaman

### Descriptive Statistics

Dependent Variable: Hasil Perendaman

Waktu Perendaman	Perendaman	Mean	Std. Deviation	N
15 menit	Jeruk Nipis	5808,00	74,746	3
	Belimbing Wuluh	4565,00	74,746	3
	Total	5186,50	684,094	6
30 menit	Jeruk Nipis	3827,67	857,923	3
	Belimbing Wuluh	2987,33	107,751	3
	Total	3407,50	714,776	6
45 menit	Jeruk Nipis	1851,00	112,054	3
	Belimbing Wuluh	1666,33	46,458	3
	Total	1758,67	126,950	6
60 menit	Jeruk Nipis	287,67	102,866	3
	Belimbing Wuluh	423,33	139,145	3
	Total	355,50	132,283	6
Total	Jeruk Nipis	2943,58	2199,832	12
	Belimbing Wuluh	2410,50	1609,887	12
	Total	2677,04	1904,754	24

### Tests of Between-Subjects Effects

Dependent Variable: Hasil Perendaman

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Corrected Model	81839087,625 <sup>a</sup>	7	11691298,232	116,408	,000
Intercept	171997250,042	1	171997250,042	1712,537	,000
WP	78383513,125	3	26127837,708	260,149	,000
Perendaman	1705067,042	1	1705067,042	16,977	,001
WP * Perendaman	1750507,458	3	583502,486	5,810	,007
Error	1606947,333	16	100434,208		
Total	255443285,000	24			
Corrected Total	83446034,958	23			

a. R Squared = ,981 (Adjusted R Squared = ,972)

## 3. Hasil uji T independent

**Group Statistics**

	Perendaman	N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
Hasil perendaman	Jeruk Nipis	12	2943,58	2199,832	635,037

**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
Hasil perendaman	Equal variances assumed	1,984	,173	,677	22	,505	533,083	786,924	-1098,898	2165,064
	Equal variances not assumed			,677	20,1 56	,506	533,083	786,924	-1107,597	2173,764
		Belimbing Wuluh					12	2410,50	1609,887	464,734

## Lampiran 4

## Surat Layak Etik



**KETERANGAN LAYAK ETIK**  
*DESCRIPTION OF ETHICAL EXEMPTION*  
**"ETHICAL EXEMPTION"**

No 416/KEPK-TJK/V/2024

Protokol penelitian versi 1 yang dirumuskan oleh  
*The research protocol proposed by*

Nama utama : Salsabila Elsa Amania  
*Principal In Investigator*

Nama Institusi : Poltekkes Kemenkes Tanjungkarang  
*Name of the Institution*

Dengan judul  
*Title*  
**"Perbandingan Efektivitas Belimbing Wuluh dan Jeruk Nipis Sebagai Pereduksi Kadar Formalin Pada Ikan Teri"**

*"Comparison of the Effectiveness of Starfruit and Lime as Reducers of Formalin Levels in Anchovies"*

Dinyatakan layak etik sesuai 7 (tujuh) Standar WHO 2011, yaitu 1) Nilai Sosial, 2) Nilai Ilmiah, 3) Pemerataan Beban dan Manfaat, 4) Risiko, 5) Bujukan/Eksploitasi, 6) Kerahasiaan dan Privacy, dan 7) Persetujuan Setelah Penjelasan, yang merujuk pada Pedoman CIOMS 2016. Hal ini seperti yang ditunjukkan oleh terpenuhinya indikator setiap standar.

*Declared to be ethically appropriate in accordance to 7 (seven) WHO 2011 Standards, 1) Social Values, 2) Scientific Values, 3) Equitable Assessment and Benefits, 4) Risks, 5) Persuasion/Exploitation, 6) Confidentiality and Privacy, and 7) Informed Consent, referring to the 2016 CIOMS Guidelines. This is as indicated by the fulfillment of the indicators of each standard.*

Pernyataan Laik Etik ini berlaku selama kurun waktu tanggal 16 Mei 2024 sampai dengan tanggal 16 Mei 2025.

*This declaration of ethics applies during the period May 16, 2024 until May 16, 2025.*



May 16, 2024  
 Professor and Chairperson,

Dr. Aprina, S.Kp., M.Kes








## Lampiran 5




## Logbook Penelitian

## LEMBAR KEGIATAN PENELITIAN

## SKRIPSI

Nama Mahasiswa : Salsabila Elsa Amania  
 NIM : 2013353083  
 Judul : Perbandingan Efektivitas Belimbing  
 Wuluh Dan Jeruk Nipis Sebagai Pereduksi Kadar  
 Formalin Pada Ikan Teri Nasi  
 Pembimbing Utama : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes  
 Pembimbing Pendamping : Hartanti, S.Si.,M.Si

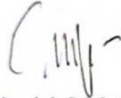
No	Hari/Tanggal	Kegiatan	Paraf
1.	Jumat, 31 Mei 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Persiapan alat dan bahan yang akan digunakan</li> <li>- Pembuatan reagen formalin 1%</li> <li>- Pembuatan reagen asam fosfat <math>H_3PO_4</math> 10%</li> <li>- Pembelian sampel ikan teri nasi</li> <li>- Pembelian bahan pereduksi, jeruk nipis dan belimbing wuluh</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
2.	Senin, 3 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Preparasi sampel</li> <li>- Perendaman sampel ikan teri dengan formalin 1%</li> <li>- Melakukan destilasi sampel yang telah direndam dengan formalin 1%</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
3.	Selasa, 4 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Melakukan perendaman sampel dengan bahan pereduksi jeruk nipis 10%</li> <li>- Melakukan destilasi pada sampel yang telah diberi pereduksi</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
4.	Rabu, 5 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Melakukan perendaman sampel dengan bahan pereduksi belimbing wuluh 10 %</li> <li>- Melakukan destilasi pada sampel yang telah diberi pereduksi</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
5.	Kamis, 6 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Melakukan destilasi pada sampel yang telah diberi pereduksi</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
6.	Jumat, 7 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Melakukan destilasi pada sampel yang telah diberi pereduksi</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
7.	Senin, 10 Juni 2024	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Melakukan destilasi pada sampel yang telah diberi pereduksi</li> </ul>	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak

		- Pembuatan larutan seri formalin	Irma Rosmala, S.Tr. Ak
8.	Selasa, 11 Juni 2024	- Pembuatan reagen H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 60% - Pembuatan reagen asam kromatofat - Pembacaan larutan seri di spektrofotometer	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
9.	Rabu, 12 Juni 2024	- Pengenceran sampel dari 10.000 ppm ke 1000 ppm	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak
10.	Kamis, 13 Juni 2024	- Pengenceran sampel dari 1000 ppm ke 10 ppm - Pembacaan absorban pada spektrofotometer	 Irma Rosmala, S.Tr. Ak

Bandar Lampung, Juni 2024

Mengetahui

Pembimbing Utama



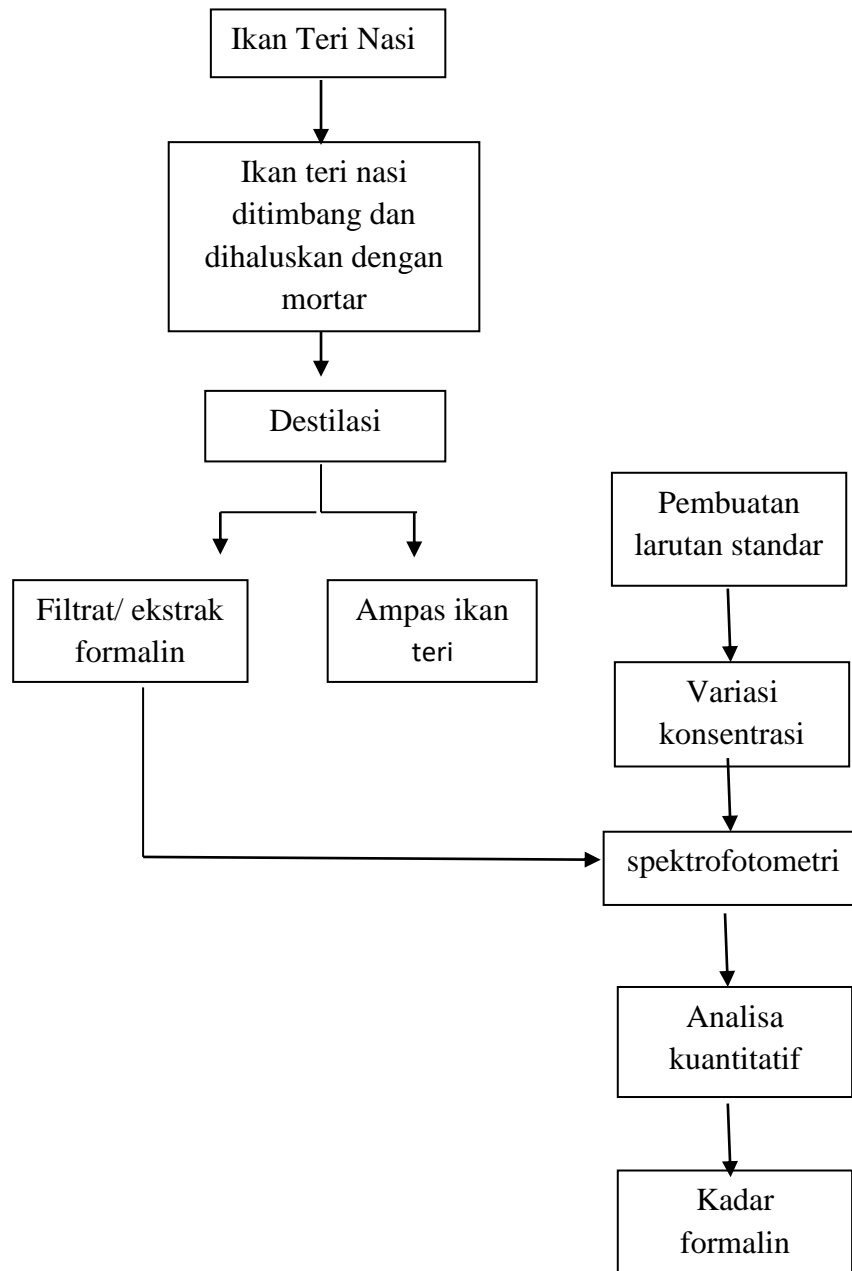
Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

Peneliti



Salsabila Elsa Amania

## Lampiran 6

**Skema penelitian**

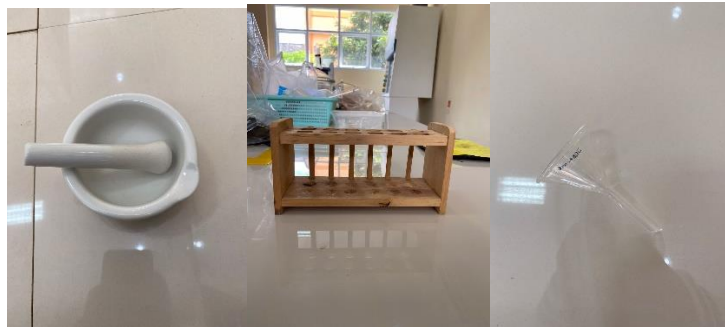
## Lampiran 7

**Dokumentasi Penelitian**

## a. Proses Pembelian Sampel di Supermarket Bandar Lampung



## b. Alat Dan Bahan Yang Digunakan



Mortir dan alu

Rak Tabung

Corong Kaca



Beaker Glass

Pipet Tetes

Gelas Ukur



Pipet Ukur

Labu Destilat

Spatula



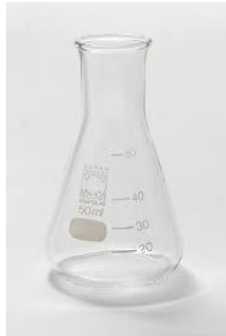
Labu Ukur



Vacum Pump



Cawan Arloji



Erlenmeyer



Hot Plate



Neraca Analitik

Spektrofotometer *UV-Vis*

c. Proses Perendaman Sampel Dengan Larutan Jeruk Nipis Dan Larutan Belimbing Wuluh













## Lampiran 8

## Kartu Konsultasi Pembimbing Utama

**KARTU BIMBINGAN SKRIPSI**  
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM SARJANA TERAPAN  
TAHUN AKADEMIK 2023-2024

Nama Mahasiswa: Sububilla Edut Amalia  
NIM: 2003353083  
Judul & TI: Perbandingan Efektivitas Jenak Nipis dan Belimbing Wuluh Sebagai Pereduksi Kadar Formalin Pada Ikan Teri Nasi  
Pembimbing Pendamping: Sri Nurazmi, S.Pd., M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	21. 11. 23	Bab 1, 2, 3 Revisi - Latar Belakang. - Tujuan Teori - metode penelitian	Revisi	
2.	08. 12. 23	Bab 1, 2, 3 Revisi - Daftar pustaka - Penulisan Spasi	Revisi	
3.	13. 12. 23	Bab 1, 2, 3 Revisi - Tujuan khusus - Penulisan Spasi	Revisi	
4.	20. 12. 23	Acc Seminar Proposal.	Acc Sempro	
5.	27. 05. 24	Bab 1, 2, 3 - Cara kerja.	Revisi Sempro	
E.	30. 05. 24	Acc Penelitian	Acc penelitian	
7.	9. 06. 24	Bab 4, - konsultasi hasil.	Revisi	

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
7.	12.06.24	Bab 1-5 - Perbaikan penulisan - Penambahan pembatalan	Revisi	
8.	17.06.24	Bab 1-5 - Perbaikan Tabel	Revisi	
9.	21/06/24	Bab 1-5 - Perbaikan kalimat pada cakupan.	Revisi	
10	24/06/24	Bab 1-5 - Perbaikan Penulisan & Spasi - Perbaikan lampiran.	Revisi	
11.	26/06/24	Bab 1-5 - Perbaikan Halaman pd subbab.	Revisi	
12.	27/06/24	ACC Seminar hasil		
13.	28/06/24	- Perbaikan spasi pada ket. Ganda		
14.	11/07/24	ACC Cetak		

Ketua Prodi TLM Program Sarjana Terapan



Nurminha, S.Pd., M.Sc  
NIP. 196911241989122001




## Lampiran 9

## Kartu Konsultasi Pembimbing Pendamping

**KARTU BIMBINGAN SKRIPSI**  
**PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM SARJANA TERAPAN**  
**TAHUN AKADEMIK 2023-2024**

Nama Mahasiswa : Salsabila Elsa Amania  
 NIM : 2013353083  
 Judul KTI : Perbandingan Efektivitas Jeruk Nipis dan Belimbing Wuluh Sebagai Pereduksi Kadar Formalin Pada Ikan Teri Nasi  
 Pembimbing Pendamping : Hartanti, S.Si., M.Si

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	22. 11. 23	Bab 1 - 3	Revisi	M
2.	8. 12. 23	Bab 1 - 3	Revisi	M
3.	13. 12. 23	Bab 1 - 3	Revisi	M
4.	21. 12. 23	Bab 1 - 3	Acc Sempro	M
5.	24. 05. 24	Bab 1 - 3	Revisi	M
6.	27. 05. 24.	Bab 1 - 3 .	Revisi	M
7.	29. 05. 24.	Bab 1 - 3 .	Acc Penelitian	M

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
6.	17. 06. 24.	Bab 1-4	Revisi	
9.	20. 06. 24.	Bab 1-5	Revisi	
10.	02. 07. 24.	Bab 1-5	Ace Sembar	

Ketua Prodi TLM Program Sarjana Terapan



Nurminha, S Pd, M Sc  
NIP. 196911241989122001

## Lampiran 10

## Surat Izin Penelitian

**Formulir Surat Izin Penelitian**  
**Jurusan Teknologi Laboratorium Medis**

---

Kepada Yth,  
Ketua Jurusan Teknologi Laboratorium Medis  
Di  
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

Perihal: Izin Penelitian

Bersama ini saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Salsabila Elsa Amania  
NIM : 2013353083

Judul Penelitian: Perbandingan Efektivitas Belimbing Wuluh dan Jeruk Nipis Sebagai  
Pereduksi Kadar Formalin Pada Ikan Teri Nasi

Mengajukan izin untuk melaksanakan penelitian di bidang Toksikologi di laboratorium Jurusan Teknologi Laboratorium Medis. Untuk mendukung pelaksanaan penelitian tersebut kami juga mohon izin untuk meminjam bahan habis pakai (Media/Reagensia) dan peralatan laboratorium yang diperlukan (rincian bon pemakaian media/reagensia dan bon peminjaman alat terlampir). Setelah penelitian selesai, kami sanggup segera mengembalikan bahan habis pakai dan mengganti alat yang rusak/pecah paling lama satu minggu (7 hari) setelah penelitian dinyatakan selesai oleh pembimbing utama.

Demikian surat ini disampaikan, atas perhatian dan izin yang diberikan kami ucapkan terima kasih.

Bandar Lampung, 22 Mei 2024

Mengetahui

Pembimbing Utama

Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

NIP. 196612311990032006

Mahasiswa Peneliti

Salsabila Elsa Amania

NIM. 2013353083

## Lampiran 11

## Hasil Uji Plagiarisme Dengan Turnitin

SKRIPSI Salsabila Elsa Amania.docx			
ORIGINALITY REPORT			
<b>22%</b>	<b>21%</b>	<b>4%</b>	<b>6%</b>
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
<b>1</b>	<b>repository.poltekkes-tjk.ac.id</b> Internet Source		<b>15%</b>
<b>2</b>	<b>Submitted to Badan PPSDM Kesehatan Kementerian Kesehatan</b> Student Paper		<b>&lt;1%</b>
<b>3</b>	<b>Submitted to Universitas Muhammadiyah Buton</b> Student Paper		<b>&lt;1%</b>
<b>4</b>	<b>journal.uinsgd.ac.id</b> Internet Source		<b>&lt;1%</b>
<b>5</b>	<b>pdfcoffee.com</b> Internet Source		<b>&lt;1%</b>
<b>6</b>	<b>www.scribd.com</b> Internet Source		<b>&lt;1%</b>
<b>7</b>	<b>Galuh Sekar Kinasih, Amelia Handayani Burhan, Farisya Nurhaeni, Yuli Puspito Rini. "PEMANFAATAN LIMBAH KULIT SINGKONG UNTUK REDUKSI KADAR FORMALIN IKAN ASIN TERI GUNDUL PADA BERBAGAI VARIASI WAKTU PERENDAMAN", Al-Tamimi Kesmas:</b>		<b>&lt;1%</b>

## Jurnal Ilmu Kesehatan Masyarakat (Journal of Public Health Sciences), 2024

Publication

8	<a href="https://repository.radenintan.ac.id">repository.radenintan.ac.id</a> Internet Source	<1%
9	<a href="https://etheses.uingusdur.ac.id">etheses.uingusdur.ac.id</a> Internet Source	<1%
10	Submitted to IAIN Bengkulu Student Paper	<1%
11	<a href="https://repository.polinela.ac.id">repository.polinela.ac.id</a> Internet Source	<1%
12	<a href="https://docobook.com">docobook.com</a> Internet Source	<1%
13	<a href="https://docplayer.biz.tr">docplayer.biz.tr</a> Internet Source	<1%
14	<a href="https://eprints.ums.ac.id">eprints.ums.ac.id</a> Internet Source	<1%
15	Submitted to UIN Raden Intan Lampung Student Paper	<1%
16	<a href="https://eprints.poltekkesjogja.ac.id">eprints.poltekkesjogja.ac.id</a> Internet Source	<1%
17	<a href="https://iwakasin2014.wordpress.com">iwakasin2014.wordpress.com</a> Internet Source	<1%
18	<a href="https://newjoesafirablog.blogspot.com">newjoesafirablog.blogspot.com</a> Internet Source	<1%

19	<a href="https://repository.setiabudi.ac.id">repository.setiabudi.ac.id</a> Internet Source	<1 %
20	Submitted to Universitas Jenderal Soedirman Student Paper	<1 %
21	Submitted to University of Derby Student Paper	<1 %
22	Submitted to University of Suffolk Student Paper	<1 %
23	123dok.com Internet Source	<1 %
24	es.scribd.com Internet Source	<1 %
25	Submitted to Universitas Negeri Jakarta Student Paper	<1 %
26	www.slideshare.net Internet Source	<1 %
27	jpb.fisip.unila.ac.id Internet Source	<1 %
28	pdffox.com Internet Source	<1 %
29	repo.poltekkes-medan.ac.id Internet Source	<1 %
30	repository.unibos.ac.id Internet Source	<1 %



31	<a href="http://etd.repository.ugm.ac.id">etd.repository.ugm.ac.id</a> Internet Source	<1 %
32	<a href="http://ojs.uho.ac.id">ojs.uho.ac.id</a> Internet Source	<1 %
33	<a href="http://docplayer.info">docplayer.info</a> Internet Source	<1 %
34	<a href="http://eprints.uad.ac.id">eprints.uad.ac.id</a> Internet Source	<1 %
35	<a href="http://eprints.undip.ac.id">eprints.undip.ac.id</a> Internet Source	<1 %
36	<a href="http://repositori.uin-alauddin.ac.id">repositori.uin-alauddin.ac.id</a> Internet Source	<1 %
37	<a href="http://repositori.usu.ac.id">repositori.usu.ac.id</a> Internet Source	<1 %
38	<a href="http://repository.stikesdrsoebandi.ac.id">repository.stikesdrsoebandi.ac.id</a> Internet Source	<1 %
39	<a href="http://text-id.123dok.com">text-id.123dok.com</a> Internet Source	<1 %
40	Dewi Septiana, Hesti Atasasih. "Perspektif Hukum dalam Melindungi Konsumen dari Bahan Makanan yang Mengandung Rhodamin B", Kaganga:Jurnal Pendidikan Sejarah dan Riset Sosial Humaniora, 2023 Publication	<1 %
	<a href="http://asyharstf08.wordpress.com">asyharstf08.wordpress.com</a>	

41

Internet Source

&lt;1%

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography On