

LAMPIRAN

Lampiran 1 Surat Izin Penelitian :



SURAT IZIN PENELITIAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNG KARANG
JURUSAN ANALIS KESEHATAN
Jalan Soekarno-Hatta No.5 Bandar Lampung



Surat Izin Penelitian Mahasiswa
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

Kepada Yth,
Ketua Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

Perihal : Izin Penelitian

Bersama ini saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Ratri Annisa Fitri
NIM : 2213453097
Judul Penelitian : Analisa Kandungan Rhodamin B Pada Kerupuk Merah Di Pasar Tugu
Kota Bandar Lampung

Mengajukan izin untuk melaksanakan penelitian di bidang Teksikologi Klinik di laboratorium Kimia. Untuk mendukung pelaksanaan penelitian tersebut kami juga mohon izin untuk meminjam bahan habis pakai (Reagensia) dan peralatan laboratorium yang diperlukan (rincias bon pemakaian 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

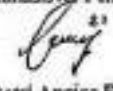
Bandar Lampung, 18 Maret 2025

Menyetujui,
Pembimbing Utama


Dr. Agus Purnomo, S.Si., MKM

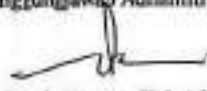
NIP. 197909081999031002

Mahasiswa Peneliti


Ratri Annisa Fitri

NIM. 2213453097

Mengetahui,
Penanggungjawab Administrasi Umum


Hj. Maria Tuntun, SPd., M.Biomed
NIP. 197003181989122001

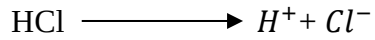
PLP
Icma S.

Lampiran 2 Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Berat Ekuivalen HCl

$$BE = \frac{\text{massa molekul } (\frac{g}{mol})}{\text{valensi } (eq)}$$

Karena 1 mol HCl = 1 eq, dikarenakan



1 mol HCl melepaskan 1 ion H^+ sehingga 1 mol HCl setara dengan 1 eq.

$$BE = \frac{(\text{koefisien} \times \text{Ar } H) + (\text{koefisien} \times \text{Ar } Cl) \frac{g}{mol}}{\text{valensi } eq}$$

$$BE = \frac{(1 \times 1) + (1 \times 35,5) \frac{g}{mol}}{1 eq}$$

$$BE = \frac{36,5 \frac{g}{mol}}{1 eq}$$

$$BE = \frac{36,5 g}{moleq}$$

1 moleq = 1 grek

$$BE = 36,5 \frac{g}{grek}$$

2. Pembuatan HCl 4 N dari HCl 37% Diketahui:

- | | |
|--|-------------------------|
| a. Berat Ekuivalen dari HCl 37% | = $36,5 \frac{g}{grek}$ |
| b. Volume larutan HCl yang akan dibuat | = 100 mL atau 0,1 L |
| c. Normalitas larutan HCl yang akan dibuat | = 4 N (eq/L) |
| d. Konsentrasi HCl pekat | = 37% (g/g) |
| e. BJ (Berat Jenis) | = 1,19 g/mL |

Ditanya : Volume HCl yang akan dipipet....mL

Jawab :

- c. Konversi konsentrasi larutan HCl 37% ke dalam konsentrasi normalitas HCl :

$$N = \frac{10 \times \% \left(\frac{g}{g} \right) \times B_j \text{ HCl} \left(\frac{g}{mL} \right)}{BE \left(\frac{g}{grek} \right)}$$

$$N = \frac{\frac{1000 mL}{L} \times \frac{37 g}{100 g} \times 1,19 \frac{g}{mL}}{36,5 \frac{g}{grek}}$$

$$N = \frac{\frac{440,3 \text{ g}}{L}}{\frac{36,5 \text{ g}}{\text{grek}}}$$

$$N = \frac{\frac{440,3}{L}}{\frac{36,5}{\text{grek}}}$$

$$N = \frac{440,3}{L} \times \frac{\text{grek}}{36,5}$$

$$N = \frac{440,3 \text{ grek}}{36,5 L}$$

$$N = 12,06 \frac{\text{grek}}{L}$$

- d. Selanjutnya membuat HCl 4 N sebanyak 100 mL dilakukan pengenceran sebagai berikut :

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 \times 12,06 \text{ N} = 100 \text{ mL} \times 4 \text{ N}$$

$$V1 = \frac{400 \text{ N mL}}{12,06 \text{ N}}$$

$$V1 = 33,2 \text{ mL}$$

Didapatkan volume dari HCl yang akan dipipet dari HCl 37 % adalah 33 mL lalu dimasukkan ke dalam labu ukur 100 ml kemudian menambahkan aquadest sampai tanda batas.

3. Pembuatan larutan baku rhodamin B 50 ppm sebanyak 100 mL:

$$\text{ppm} = \frac{\text{massa (mg)}}{\text{Volume (L)}}$$

$$50 \frac{\text{mg}}{L} = \frac{\text{mg}}{0,1 L}$$

$$\text{mg} = 0,1 L \times 50 \frac{\text{mg}}{L}$$

$$\text{mg} = 5 \text{ mg}$$

Menimbang sebanyak 5 mg atau 0,005 g Rhodamin B lalu dimasukkan ke dalam labu ukur berukuran 100 mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

4. Pembuatan larutan seri dari larutan baku 50 ppm dalam 100 mL:

Diketahui :

C1 (konsentrasi larutan awal)	= 50 ppm
V2 (volume larutan akhir/yang akan dibuat)	= 100 mL
C2 (konsentrasi larutan akhir/yang akan dibuat)	= 2 ppm; 2,5 ppm; 3 ppm; 3,5 ppm; 4 ppm

Ditanya : V1 (volume yang diambil)...mL?

Jawab :

a. 2 ppm

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

$$V1 \times 50 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 2 \text{ ppm}$$

$$V1 = \frac{200 \text{ mL ppm}}{50 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 4 \text{ mL}$$

Sebanyak 4 mL dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm lalu dimasukkan ke dalam labu ukur berukuran 100 mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

b. 2,5 ppm

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

$$V1 \times 50 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 2,5 \text{ ppm}$$

$$V1 = \frac{250 \text{ mL ppm}}{50 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 5 \text{ mL}$$

Sebanyak 5 mL dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm lalu dimasukkan ke dalam labu ukur berukuran 100 mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

c. 3 ppm

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

$$V1 \times 50 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 3 \text{ ppm}$$

$$V1 = \frac{300 \text{ mL ppm}}{50 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 6 \text{ mL}$$

Sebanyak 6 mL dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm lalu

dimasukan ke dalam labu ukur berukuran 100mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

d. 3,5 ppm

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

$$V1 \times 50 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 3,5 \text{ ppm}$$

$$V1 = \frac{350 \text{ mL ppm}}{50 \text{ ppm}}$$

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

Sebanyak 7 mL dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm lalu dimasukkannya ke dalam labu ukur berukuran 100 mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

e. 4 ppm

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

$$V1 \times 50 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 4 \text{ ppm}$$

$$V1 = \frac{400 \text{ mL ppm}}{50 \text{ ppm}}$$

$$V1 = 8 \text{ mL}$$

Sebanyak 8 mL dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm lalu memasukannya ke dalam labu ukur berukuran 100 mL lalu menambahkan larutan metanol sampai dengan tanda batas.

Lampiran 3 Kegiatan Penelitian



SURAT IZIN PENELITIAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNG KARANG
JURUSAN ANALIS KESEHATAN
Jalan Melaka-Batu No.6 Bandar Lampung



Logbook Penelitian Mahasiswa
 Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

A. Biodata Calon Peneliti

Nama : Ratri Arnisa Fitri
 Kelas/Semester : T3 D3 Reg.2 / 6
 Telp. : 0898-3668-531

B. Spesifikasi Penelitian

Jadul Penelitian : Analisa Kandungan Rhodamin B Pada Kerupuk Merah Di Pasar
 Tugu Kota Bandar Lampung
 Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
 Pembimbing I : Dr. Agus Purnomo, S.Si., MKM
 Pembimbing II : Harianti, S.Si., M.Si

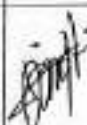
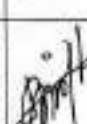
C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

Tanggal Mulai : Rabu, 19 Maret 2025
 Tanggal Selesai : Kamis, 4 Juni 2025

D. Sarana Penelitian

1. Ruang laboratorium yang akan digunakan untuk penelitian : Laboratorium Kimia

NO	Hari/Tanggal	Kegiatan Penelitian	Hasil Penelitian	Paraf Laboran
1	Rabu, 19 Maret 2025	Mengajukan surat izin penelitian ke laboratorium jurusan teknologi laboratorium medis	Ace diizinkan melakukan penelitian	
2	Kamis, 20 Maret 2025	1. Mengajukan surat izin pemakaian alat dan bahan habis pakai (reagensia) ke koordinator peminatan alat dan bahan laboratorium 2. Melakukan pembelian reagen HCl 4 N	1. Ace diizinkan pemakaian alat dan bahan habis pakai (reagensia) 2. Didapatkan reagen HCl 4 N sebanyak 100 ml	
3	Senin, 21 April 2025	1. Melakukan pembuatan larutan baku rhodamin B 50 ppm	1. Didapatkan larutan baku rhodamin B 50 ppm 100 ml	
4	Selasa, 22 April 2025	1. Melakukan pembuatan larutan seri 2 ppm, 2,5 ppm, 3 ppm, 3,5 ppm dan 4 ppm 2. Membaca panjang gelombang maksimum pada larutan seri	1. Didapatkan larutan seri 2 ppm, 2,5 ppm, 3 ppm, 3,5 ppm dan 4 ppm masing-masing 100 ml 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum yaitu 554,0 nm	

			3. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel	
5	Selasa, 6 Mei 2025	1. Melakukan preparasi sampel 1 2. Membaca panjang gelombang pada sampel 1	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel 1 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel	
6	Kamis, 15 Mei 2025	1. Melakukan preparasi sampel 2 dan 3 2. Membaca panjang gelombang pada sampel 2 dan 3	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel 2 dan 3 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel 2 dan 3	
7	Jum'at, 16 Mei 2025	1. Melakukan preparasi sampel 4 dan 5 2. Membaca panjang gelombang pada sampel 4 dan 5	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel 4 dan 5 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel 4 dan 5	
8	Senin, 19 Mei 2025	1. Melakukan preparasi sampel 6 2. Membaca panjang gelombang pada sampel 6	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel 6 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel 6	
9	Kamis, 22 Mei 2025	1. Melakukan preparasi sampel 7 2. Membaca panjang gelombang pada sampel 7	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel 7 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel 7	
10	Rabu, 4 Juni 2025	1. Melakukan pembuatan larutan baku+sampel 2. Membaca panjang gelombang larutan baku+sampel	1. Didapatkan larutan baku+sampel 2. Didapatkan hasil positif (+) pada larutan baku+sampel	

Bandar Lampung, 20 Juni 2025
Mahasiswa Peneliti


Ratri Annisa Fitri
NIM. 2213453097

Lampiran 4 Skema Kerja

Membuat Larutan baku dan seri Rhodamin B

Pembuatan reagen HCL 4 N

Preparasi sampel
Menimbang sampel Kerupuk sebanyak 20 g memasukan ke dalam beaker glass

Meneteskan HCL 4 N
Lalu memasukan Methanol Sebanyak 30 mL.

Menghomogenkan lalu menyaring dimasukkan ke dalam labu ukur berukuran 100 mL. lalu menambahkan metanol sampai tanda batas.

Menentukan panjang gelombang maksimum menggunakan larutan seri. menggunakan spektrofotometri UV-VIS. Dengan rentang panjang gelombang 400-600nm

Identifikasi sampel menggunakan panjang gelombang maksimum dari larutan seri Rhodamin B.

(+)Jika larutan sampel memiliki puncak serapan pada ± 2 nm dari panjang gelombang maksimum yang telah ditentukan dengan rentang 500nm – 600nm

(-) Jika larutan sampel tidak memiliki puncak serapan pada ± 2 nm dari panjang gelombang maksimum yang telah ditentukan dengan rentang 500nm – 600nm

Jika sampel positif maka membuat kurva kalibrasi lalu menghitung kadar Rhodamin B.

Lampiran 5 Tabel Hasil Pemeriksaan Spektrofotometri UV-VIS

1. Tabel Panjang Gelombang Maksimum Dari Larutan Seri

Konsentrasi (ppm)	Absorbansi	Panjang gelombang
4	0,684	545,0

2. Kurva Kalibrasi Larutan Seri Rhodamin B

No	Konsentrasi (ppm)	Absorbansi
1	0	0
2	2	0,370
3	2,5	0,429
4	3	0,511
5	3,5	0,596
6	4	0,684

Cari	Nilai
b (slope/kemiringan)	0,1693
a (tetapan regresi/intersep)	0,0085
R ² (koefisien determinasi)	0,9977
r (koefisien korelasi)	0,9988

3. Hasil uji pemeriksaan kualitatif dengan metode Spektrofotometri UV-VIS

Sampel		Absorbansi	Panjang Gelombang
1	Pengulangan 1	0,013	509,0
	Pengulangan 2	0,023	505,0
	Pengulangan 3	0,012	509,5
2	Pengulangan 1	0,006	515,0
	Pengulangan 2	0,009	515,0
	Pengulangan 3	0,006	515,5
3	Pengulangan 1	0,119	515,5
	Pengulangan 2	0,151	516,5
	Pengulangan 3	0,172	514,5
4	Pengulangan 1	0,038	515,0
	Pengulangan 2	0,021	519,5
	Pengulangan 3	0,019	523,0
5	Pengulangan 1	0,010	512,5
	Pengulangan 2	0,011	509,0
	Pengulangan 3	0,010	512,5
6	Pengulangan 1	0,003	522,0
	Pengulangan 2	0,004	519,5
	Pengulangan 3	0,001	526,5
7	Pengulangan 1	0,004	527,5
	Pengulangan 2	0,006	522,5
	Pengulangan 3	0,004	522,0

Rentang panjang gelombang 500-600nm

Lampiran 6 Dokumentasi Penelitian

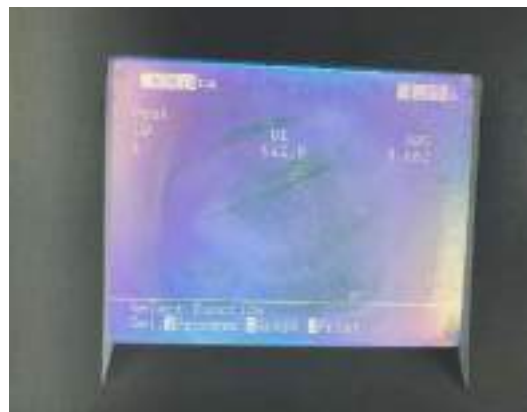
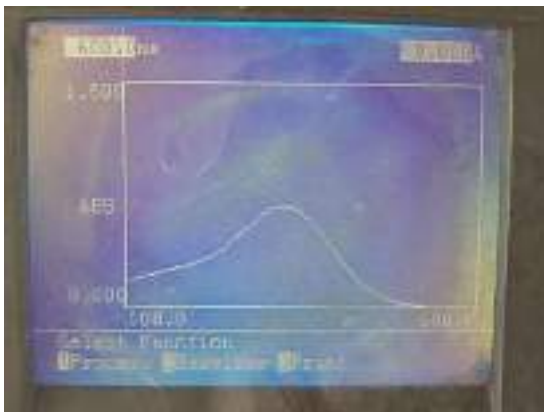
Dokumentasi Penelitian

Membeli sampel 	Sampel 1 	Sampel 2 	Sampel 3 
			
Sampel 4 	Sampel 5 	Sampel 6 	Sampel 7 
			

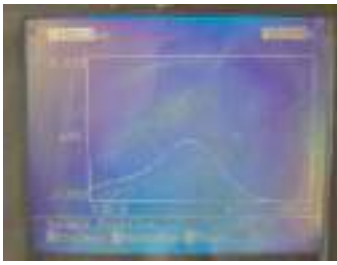
Menyiapkan alat dan bahan	Pembuatan HCL 4N		Pembuatan larutan baku	Pembuatan larutan seri
				
Menghancurkan kerupuk menggunakan <i>chopper</i>	Melakukan penimbangan sampel 20 gram		Meneteskan HCl dan memasukan metanol 30 mL	Menyaring sampai larutan jernih,
				
menambahkan metanol sampai tanda batas	Pemeriksaan pada spektrofotometri UV-VIS			
				

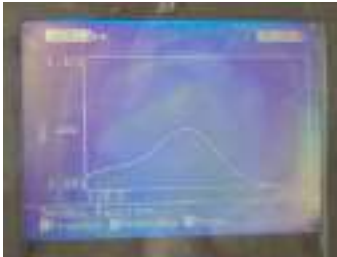
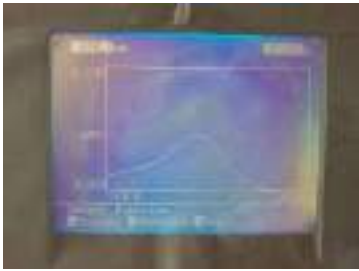
Lampiran 7 Identifikasi sampel

Penentuan panjang gelombang maksimum larutan bau Rhodamin B, dengan konsentrasi 4 ppm

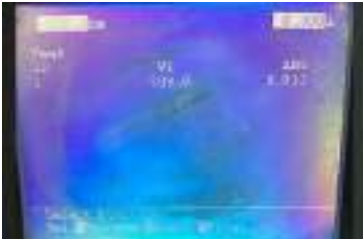
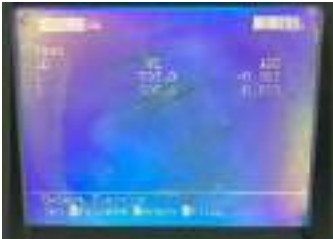
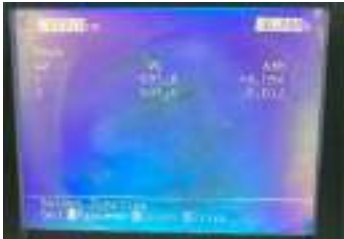


Hasil nilai absorbansi larutan seri Rhodamin B

Konsentrasi x (ppm)	Absorbansi y (abs)	Gambar Nilai Absorbansi	Gambar Grafik
2 ppm	0.370		
2,5 ppm	0,429		
3 ppm	0,511		

Konsentrasi x (ppm)	Absorbansi y (abs)	Gambar Nilai Absorbansi	Gambar Grafik
3,5 ppm	0,596		
4 ppm	0,684		

Hasil pengukuran sampel metode kualitatif

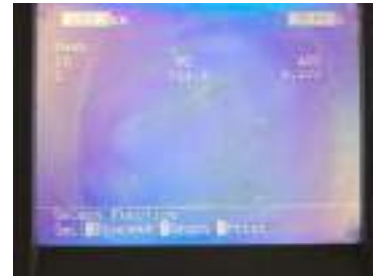
 Gambar 1. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 1A	 Gambar 1. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 1B	 Gambar 1. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 1C
 Gambar 2. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 2A	 Gambar 2. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 2B	 Gambar 2. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 2C



Gambar 3. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 3A



Gambar 3. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 3B



Gambar 3. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 3C



Gambar 4. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 4A



Gambar 4. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 4B



Gambar 4. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 4C



Gambar 5. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 5A



Gambar 5. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 5B



Gambar 5. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 5C



Gambar 6. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 6A



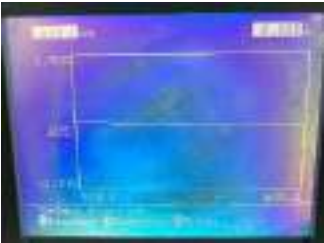
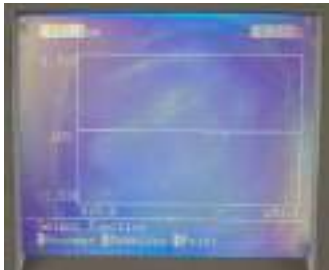
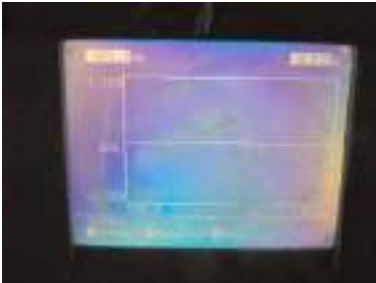
Gambar 6. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 6B



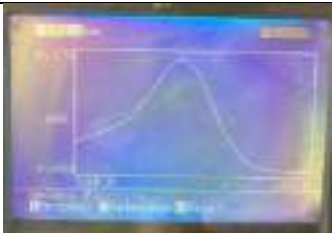
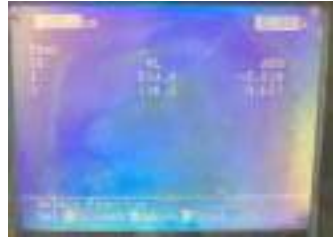
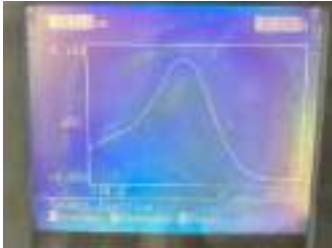
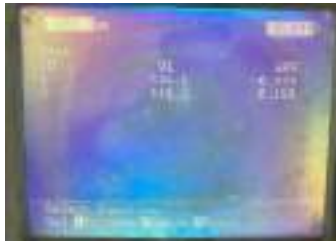
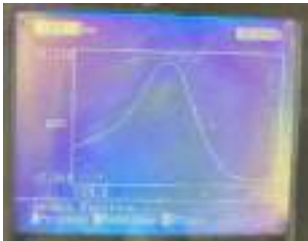
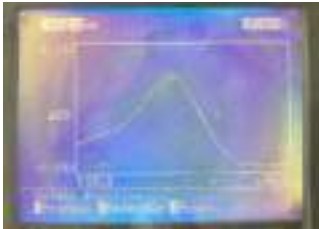
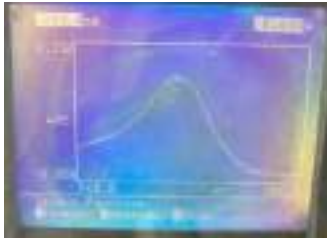
Gambar 6. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 6C

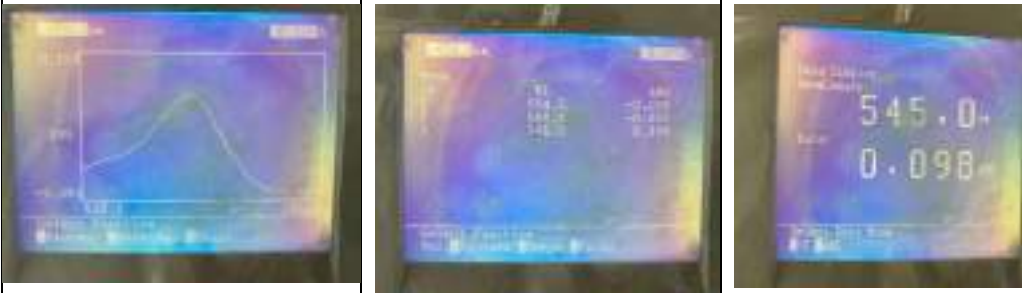
 Gambar 7. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 7A	 Gambar 7. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 7B	 Gambar 7. Panjang gelombang dan absorbansi pada sampel 7C
---	--	---

Grafik pemeriksaan sampel

Sampel 1	Sampel 2	Sampel 3
		
Sampel 4	Sampel 5	Sampel 6
		
Sampel 7		
		

Hasil pengukuran sampel dan baku

Kode sampel	Panjang gelombang	Gambar Grafik	Nilai Absorbansi
4A			
4B			
4C			
7A			
7B			

Kode sampel	Panjang gelombang	Gambar Grafik	Nilai Absorbansi
7C			

Lampiran 8 Lembar Konsultasi

Lampiran Konsultasi Pembimbing Utama

KARTU BIMBINGAN KTI PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM DIPLOMA TIGA TAHUN AKADEMIK 2023-2024

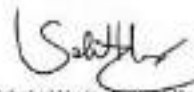
Nama Mahasiswa : RATRI ANNISA FITRI
NIM : 2213453097
Judul KTI : ANALISA KANDUNGAN RHODAMIN B PADA KERUPUK MERAH
DI PASAR TUGU KOTA BANDAR LAMPUNG
Pembimbing Utama : Dr. Agus Purmono, S.Si., MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1-	Jum'at 3 Januari 2024	Bab I : Tujuan Bab II : Kerangka teoritis Bab III : Variabel & Definisi Operasional Jelaskan ppm, syarat Nama pembimbing	Revisi	Ut
2-	Rabu, 8 Januari 2024	Judul Bab I : Latar Belakang, rumusan masalah Bab II : Cara Kerja	Revisi	Ut
3-	Kamis, 16 Januari 2024	Bab III : Penyakit	Revisi	Ut
4-	Kamis 30 Januari 2024	Bab IV : Jenis dan Teknik sampling Cara Kerja Lampiran	Revisi	Ut
5-	Jum'at 14 Februari 2024	Bab III : Cara Kerja Lampiran	Revisi	Ut
6-	Rabu 26 Februari 2024	Bab IV : Daftar pustaka dan Lampiran	Revisi	Ut
7-	Rabu, 5 Maret 2024	Bab V : Penambahan materi Rhodamin A dan bahaya Rhodamin B	Revisi	Ut

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	Rabu 12 Maret 2021	ACC Sempit	ACC	
9.	Selasa 18 Maret 2021	ACC Perbaikan & ACC penelitian	ACC	
10.	Rabu 24 Maret 2021	konsultasi penelitian		VA
11.	Senin 2 Juni 2021	konsultasi penelitian		VA
12.	Jumat 20 Juni 2021	Bab IV Tabel Sampel, Tabel Pemeriksaan sampel, gambar kurva, pembahasan, Tabel gambar Bata 1 sampel, Pegolahan kurva	Revisi	VA
13.	Rabu 25 Juni 2021	ACC Sempit	ACC	
14.	Kamis 26 Juni 2021	Bab IV penelitian organoleptik	Revisi	VA
15.	Jumat 27 Juni 2021	ACC	ACC cetak	

Catatan : Coret yang tidak perlu

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga



Misbahul Huda, S.Pd, M. Kes
NIP. 196912221997032001

Lampiran Konsultasi Pembimbing Pendamping

KARTU BIMBINGAN KTI PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM DIPLOMA TIGA TAHUN AKADEMIK 2023-2024

Nama Mahasiswa : RATRI ANNISA FITRI
NIM : 2213453097
Judul KTI : ANALISA KANDUNGAN RHODAMIN B PADA KERUPUK MERAH
DI PASAR TUGU KOTA BANDAR LAMPUNG
Pembimbing Utama : Hartini, S.Si., M.Si.

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	Jum'at 3 Januari 2024	Bab I penulisan cover, spasi Bab II penulisan dan penam- bah kalimat Bab III prosedur kerja	Revisi	A
2.	Kamis 16 Januari 2024	Cover spasi Bab I penulisan Bab II penulisan Bab III prosedur kerja	Revisi	A
3.	Jum'at 14 Februari 2024	Bab I : silang & ruang lingkup Bab II : sumber gambar Bab III : subjek penelitian. bahan penelitian dan lampiran	Revisi	A
4.	Rabu 12 Maret 2024	ACC Sempit	ACC	A
5.	Rabu 13 Maret 2024	Bab 1 & 2 : Penulisan kerangka pembahasan dan daftar pustaka & silang	Revisi	A
6.	Kamis 10 Maret 2024	ACC penulisan	ACC	A
7.	Rabu 26 Maret 2024	konsultasi penulisan	Revisi	A

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8	Senin 2 Juni 2025	konsultasi penelitian		A
9	Jum'at 20 Juni 2025	Bab 4 : pendataan tabd. pendataan .L. pendata san A sampel. masukan kurva. keterangan gambar	Revisi	A
10	Selasa 24 Juni 2025	Bab 4 : keterangan gambar tabel pemeliharaan (m) Jalanin batasi (m) Tambahin pembuktian	Revisi	A
11	Rabu 25 Juni 2025	ACC Lemhas	ACC	A
12	Kamis 26 Juni 2025	Bab 4.5 dan lampiran	Revisi	A
13	Jum'at 27 Juli 2025	ACC Cetak	ACC	A

Catatan : Coret yang tidak perlu

Kelua Prodi TLM Program Diploma Tiga

Mubtahir Huda, S.Pd.
NIP. 196912221997032001

ORIGINALITY REPORT

16%	15%	8%	4%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	core.ac.uk	2%
	Internet Source	
2	repository.poltekkes-tjk.ac.id	1%
	Internet Source	
3	positori.uin-alauddin.ac.id	1%
	Internet Source	
4	journal-jps.com	1%
	Internet Source	
5	id.123dok.com	1%
	Internet Source	
6	123dok.com	1%
	Internet Source	
7	repository.ub.ac.id	1%
	Internet Source	
8	Cantyka Eka Viemala Sari, Tiara Ajeng Listyani, Anna Fitriawati. "FORMULASI DAN UJI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN GRANUL EFFERVESCENT EKSTRAK INFUSA DAUN LEUNCA (Solanum nigrum L) DENGAN MENGGUNAKAN METODE DPPH", Jurnal Kesehatan Tambusai, 2024	1%
	Publication	
9	repository.stikes-bhm.ac.id	1%
	Internet Source	
10	Submitted to Badan PPSPDM Kesehatan Kementerian Kesehatan	1%
	Student Paper	

11	scholar.unand.ac.id Internet Source	1 %
12	www.scribd.com Internet Source	1 %
13	online-journal.unja.ac.id Internet Source	< 1 %
14	adifdeni.blogspot.com Internet Source	< 1 %
15	ejournal.unsrat.ac.id Internet Source	< 1 %
16	Submitted to Konsorsium Perguruan Tinggi Swasta Indonesia II Student Paper	< 1 %
17	id.wikibooks.org Internet Source	< 1 %
18	Submitted to Universitas Islam Indonesia Student Paper	< 1 %
19	pt.scribd.com Internet Source	< 1 %
20	e-journal.sari-mutiara.ac.id Internet Source	< 1 %
21	journal.universitaspahlawan.ac.id Internet Source	< 1 %
22	Ariska Munthe, Anny Sartika Daulay, Ridwanto Ridwanto, Ainil Fithri Pulungan. "Penetapan Kadar Rhodamin B Pada Bumbu Tabur Dengan Metode KLT Dan KCKT", Journal of Pharmaceutical and Sciences, 2025 Publication	< 1 %
23	www.coursehero.com Internet Source	< 1 %

24	Azmalina Adriani, Rizki Andalia, Rinaldi Rinaldi, Nadhira Ulya. "Analisa Zat Warna Rhodamin B Pada Lipstik Gloss Dan Matte Yang Dijual Dikota Banda Aceh Dengan Metode Kromatografi Lapis Tipis", Journal of Pharmaceutical and Sciences, 2023 Publication	< 1 %
25	Eko Hidayaturrohman Khumaeni, Kristian Ubanayo, Yulia Maulidatul Karomah. "Identifikasi Zat Pewarna Makanan Rhodamin B Pada Jajanan Mie Lidi Di Sekolah Kecamatan Ajibarang Kabupaten Banyumas 2020", Jurnal Ilmiah JOPHUS : Journal Of Pharmacy UMUS, 2020 Publication	< 1 %
26	etheses.uin-malang.ac.id Internet Source	< 1 %
27	digilib.uns.ac.id Internet Source	< 1 %
28	jurnal.unpand.ac.id Internet Source	< 1 %
29	repository.unair.ac.id Internet Source	< 1 %
30	diklatbpom.files.wordpress.com Internet Source	< 1 %
31	eprints.uny.ac.id Internet Source	< 1 %
32	es.scribd.com Internet Source	< 1 %
33	journal.ipm2kpe.or.id Internet Source	< 1 %
34	repository.radenintan.ac.id Internet Source	< 1 %

35	Balqis Muzdhalifah, Sri Sudewi, Gayatri Citraningtyas. "ANALISIS PEWARNA RHODAMIN B PADA SAOS BAKSO TUSUK YANG BEREDAR DIBEBERAPA SEKOLAH DASAR DI KOTA MANADO", PHARMACON, 2019 Publication	< 1 %
36	Olivia Alfitri, Kurnia Ritma Dhanti, Dita Pratiwi Kusuma Wardani. "Analisis Senyawa Klorin (Cl ₂) Pada Beras yang Dijual Di Pasar Sokaraja Kabupaten Banyumas", Jurnal Kesehatan, 2021 Publication	< 1 %
37	Siva Fauziah, Dede Komarudin, Citra Dewi. "Identifikasi dan Penetapan Kadar Rhodamin B pada Eye Shadow secara Kromatografi Lapis Tipis dan Spektrofotometri Ultraviolet-Visible", Jurnal Ilmiah Kesehatan, 2020 Publication	< 1 %
38	adoc.pub Internet Source	< 1 %
39	akademik.unsoed.ac.id Internet Source	< 1 %
40	eprints.iain-surakarta.ac.id Internet Source	< 1 %
41	eprints.unram.ac.id Internet Source	< 1 %
42	joglosemarnews.com Internet Source	< 1 %
43	pdfcoffee.com Internet Source	< 1 %
44	repo.stikesicme-jbg.ac.id Internet Source	< 1 %

45

Eka Desnita. "Identifikasi Penggunaan Rhodamine B pada Saus Sambal Jajanan di Kecamatan Koto Tengah", Scientific Journal, 2022

Publication

< 1 %

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off