

LAMPIRAN

Lampiran 1

Tabel Hasil Penelitian

a. Uji Linearitas

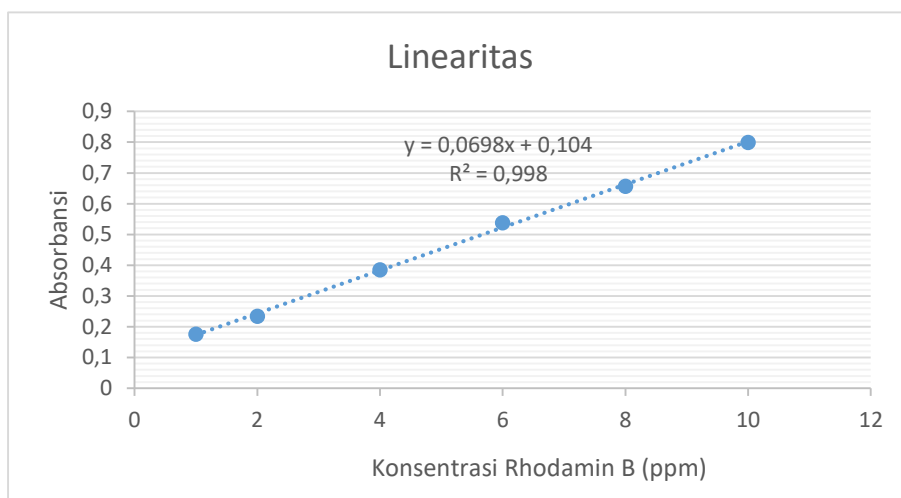
(Absorbansi Seri Konsentrasi 6 kali pengulangan)

Konsentrasi	Pengulangan					
	1	2	3	4	5	6
1 ppm	0,176	0,184	0,196	0,187	0,192	0,174
2 ppm	0,234	0,253	0,273	0,242	0,251	0,233
4 ppm	0,385	0,387	0,391	0,413	0,395	0,388
6 ppm	0,538	0,545	0,568	0,532	0,543	0,542
8 ppm	0,657	0,698	0,712	0,675	0,656	0,653
10 ppm	0,99	0,810	0,816	0,811	0,797	0,788

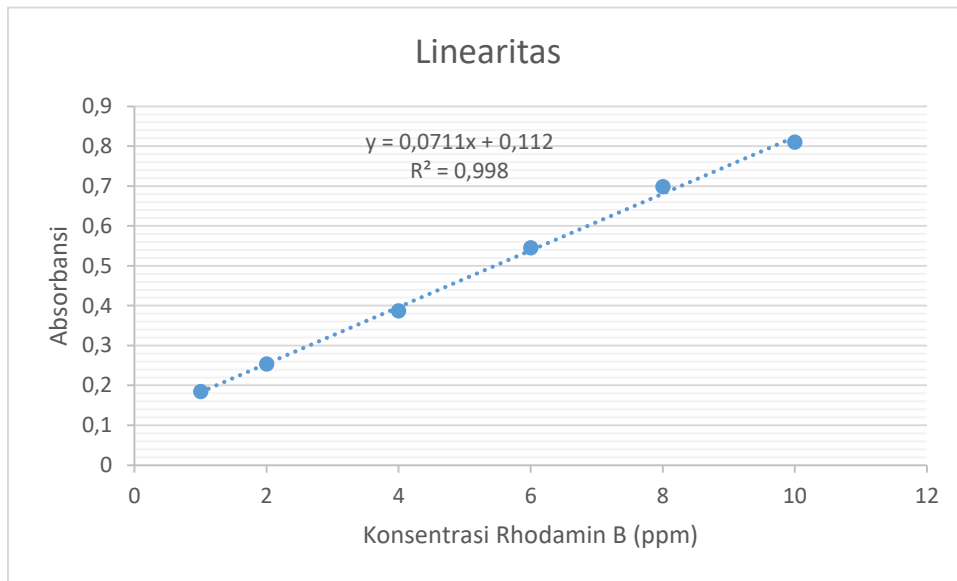
(Persamaan Regresi Linier)

Replikasi	Persamaan Regresi Linier
1	$y = 0,0698x + 0,104$; $r = 0,998$
2	$y = 0,0711x + 0,0112$; $r = 0,998$
3	$y = 0,0706x + 0,1277$; $r = 0,996$
4	$y = 0,698x + 0,1158$; $r = 0,998$
5	$y = 0,675x + 0,1067$; $r = 0,998$
6	$y = 0,69x + 0,1067$; $r = 0,997$

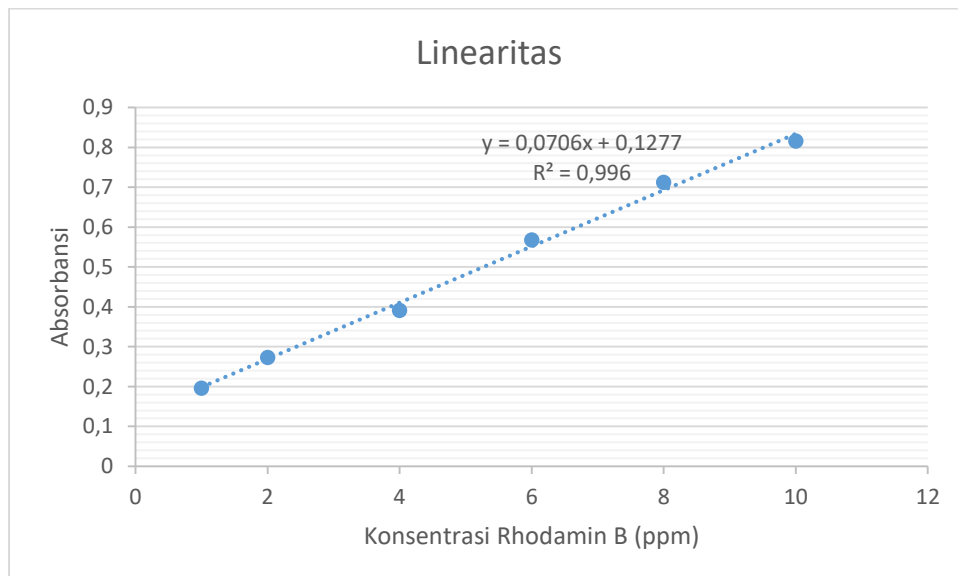
(Replikasi 1)



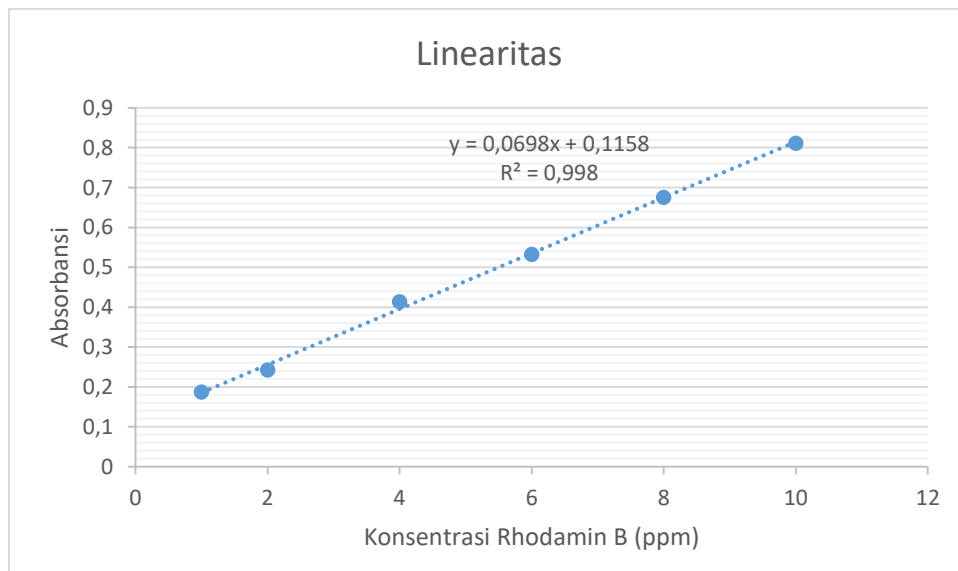
(Replikasi 2)



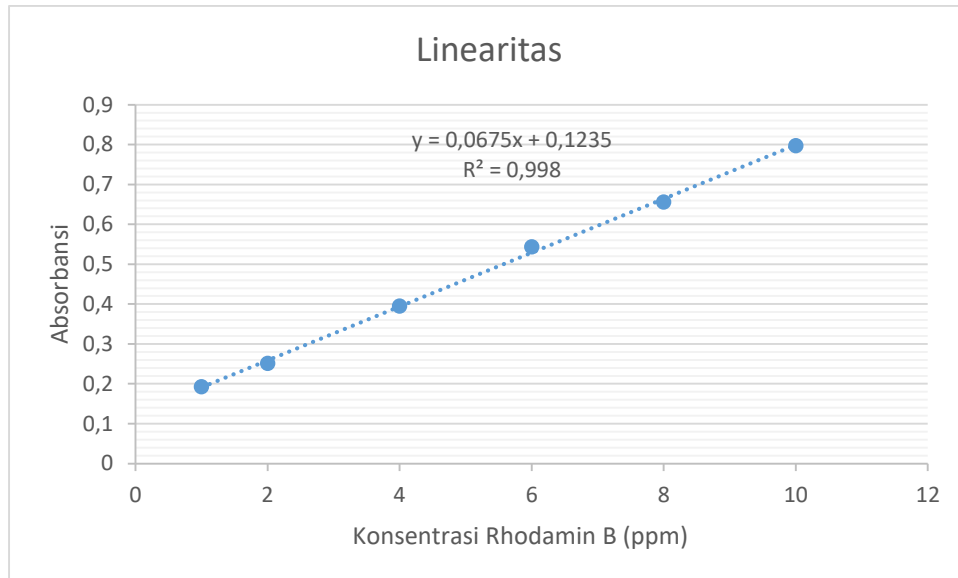
(Replikasi 3)



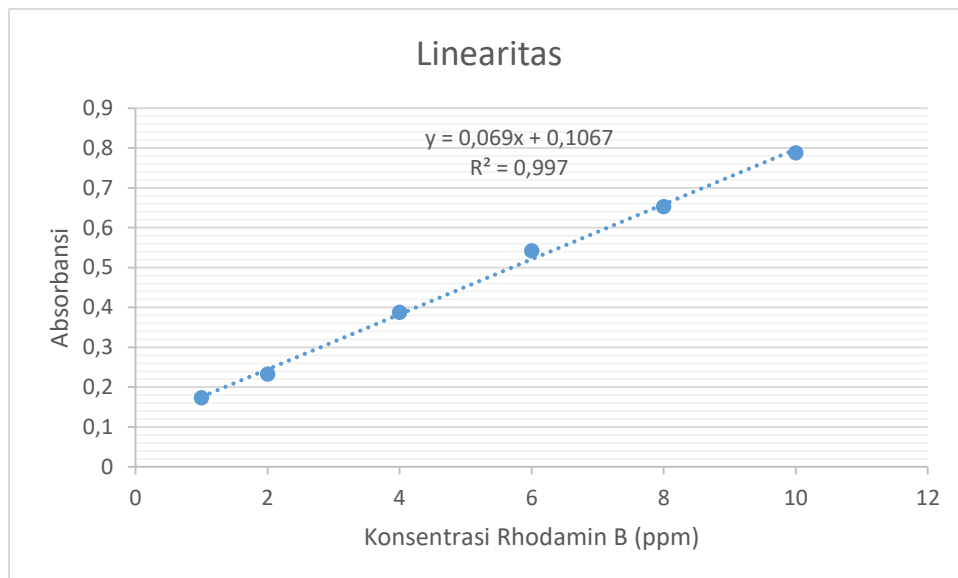
(Replikasi 4)



(Replikasi 5)



(Replikasi 6)



b. Uji Presisi

Kons	Absorbansi						Abs Rata- Rata	Standar Deviasi	%RSD
	1	2	3	4	5	6			
2	0,234	0,253	0,273	0,244	0,251	0,233	0,248	0,014805	0,059
4	0,385	0,387	0,391	0,413	0,395	0,388	0,393	0,010323	0,026
6	0,538	0,545	0,568	0,532	0,543	0,542	0,544	0,012323	0,022
Rata-rata RSD									0,036%

1) Perhitungan %RSD 2 ppm

$$\bar{X} = \frac{0,234+0,253+0,273+0,244+0,251+0,233}{6}$$

$$= \frac{0,1488}{6} = 0,248$$

$$SD = 0,014805$$

$$\begin{aligned}\%RSD &= \frac{SD}{Rata-Rata} \\ &= \frac{0,014805}{0,248} \\ &= 0,059 \%\end{aligned}$$

2) Perhitungan %RSD 4 ppm

$$\begin{aligned}\bar{X} &= \frac{0,385+0,387+0,391+0,413+0,395+0,388}{6} \\ &= \frac{2,359}{6} = 0,393\end{aligned}$$

$$SD = 0,010323$$

$$\begin{aligned}\%RSD &= \frac{SD}{Rata-Rata} \\ &= \frac{0,010323}{0,393} \\ &= 0,026 \%\end{aligned}$$

3) Perhitungan %RSD 6 ppm

$$\begin{aligned}\bar{X} &= \frac{0,538+0,545+0,568+0,532+0,543+0,542}{6} \\ &= \frac{3,268}{6} = 0,544\end{aligned}$$

$$SD = 0,012323$$

$$\begin{aligned}\%RSD &= \frac{SD}{Rata-Rata} \\ &= \frac{0,012323}{0,544} \\ &= 0,022 \%\end{aligned}$$

$$Rata-Rata \%RSD = \frac{0,059 + 0,026 + 0,022}{3}$$

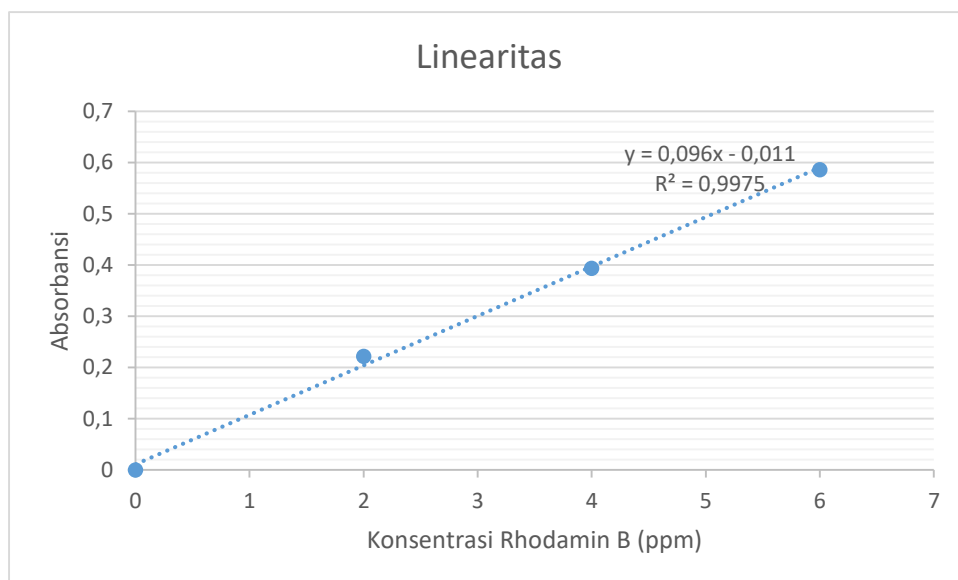
$$= 0,036\%$$

c. Uji Akurasi

(Larutan Baku Rhodamin)

Konsentrasi	Absorbansi						Rata-rata
	1	2	3	4	5	6	
2 ppm	0,212	0,211	0,232	0,216	0,222	0,242	0,222
4 ppm	0,391	0,391	0,393	0,395	0,399	0,398	0,394
6 ppm	0,584	0,589	0,584	0,584	0,592	0,587	0,586

(Persamaan Linier Baku Rhodamin)



(Larutan Sampel)

Sampel	Absorbansi						Rata-rata
	1	2	3	4	5	6	
A	0,145	0,139	0,143	0,144	0,148	0,144	0,143
B	0,129	0,132	0,133	0,136	0,128	0,133	0,131

(Larutan Standar + Larutan Sampel)

Sampel A	Absorbansi						Rata-rata
	1	2	3	4	5	6	
2 ppm	0,323	0,333	0,342	0,341	0,333	0,342	0,335
4 ppm	0,519	0,527	0,523	0,517	0,523	0,522	0,521
6 ppm	0,716	0,721	0,724	0,722	0,718	0,728	0,721

Sampel B	Absorbansi						Rata-rata
	1	2	3	4	5	6	
2 ppm	0,327	0,323	0,299	0,328	0,326	0,325	0,321
4 ppm	0,523	0,516	0,518	0,517	0,519	0,521	0,519
6 ppm	0,718	0,712	0,712	0,708	0,711	0,706	0,711

Persamaan Regresi : $y = 0,096x - 0,011$

$$y = 0,335$$

$$0,335 = 0,096x - 0,011$$

$$x = \frac{0,335+0,011}{0,096} = 3,604 \text{ ppm (Konsentrasi standar + sampel)}$$

$$y = 0,143$$

$$x = \frac{0,143+0,011}{0,096} = 1,604 \text{ (Konsentrasi sampel)}$$

$$\begin{aligned} \% \text{recovery} &= \frac{\text{Konsentrasi sampel spike} - \text{Konsentrasi sampel blanko}}{\text{Kadar yang ditambahkan}} \\ &= \frac{3,604 \text{ ppm} - 1,604 \text{ ppm}}{2,0 \text{ ppm}} \times 100\% \\ &= \frac{2 \text{ ppm}}{2,0 \text{ ppm}} \times 100\% \end{aligned}$$

$$\% \text{RSD} = 100\%$$

Surat Layak Etik



**KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA
BADAN PENGEMBANGAN DAN PEMBERDAYAAN
SUMBER DAYA MANUSIA KESEHATAN**

POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURANG

Jl. Soekarno - Hatta No. 6 Bandar Lampung

Telp : 0721 - 783 852 Faksimile : 0721 - 773 918

Website : <http://poltekkes-tjk.ac.id> E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.ac.id



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

No.429/KEPK-TJK/V/2024

Protokol penelitian versi 1 yang diusulkan oleh :

The research protocol proposed by

Peneliti utama

: Karine Niena Paramurthi

Principal In Investigator

Nama Institusi

: Poltekkes Kemenkes Tanjungkarang

Name of the Institution

Dengan judul:

Title

**"Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri UV-Vis di Laboratorium Kimia Jurusan Teknologi
Laboratorium Medis Politeknik Kesehatan Tanjungkarang"**

*"Verification of the Rhodamin B Analysis Method Using UV-Vis Spectrophotometry in the Chemistry
laboratory, Technology Department, Medical laboratory, Tanjungkarang health Politechnic"*

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 20 Mei 2024 sampai dengan tanggal 20 Mei 2025.

This declaration of ethics applies during the period May 20, 2024 until May 20, 2025.



May 20, 2024
Professor and Chairperson,

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

Formulir 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 : KARINE NIENA PARAMURTHI

NIM : 2013353012

Judul Penelitian: Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri UV-Vis di
Laboratorium Kimia Jurusan Teknologi Laboratorium Medis Politeknik
Kesehatan Tanjungkarang

Mengajukan izin untuk melaksanakan penelitian di bidang Toksikologi Klinik 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, 23 Juli 2024

Mengetahui

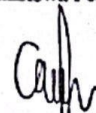
Pembimbing Utama



Febrina Sarlinda, M. Eng

NIP. 198502012008012003

Mahasiswa Peneliti



Karine Niena Paramurthi

NIM. 2013353012

Formulir Surat Izin Penelitian
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

A. Biodata Calon Peneliti

NAMA : KARINE NIENA PARAMURTHI
Kelas/Semester : D4 TLM Reguler 1 / 8 (delapan)
Telp. : 085839171383

B. Spesifikasi Penelitian

Judul Penelitian : Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri UV-Vis di Laboratorium Kimia Jurusan Teknologi Laboratorium Medis Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
Pembimbing I : Febrina Sarlinda, M. Eng
Pembimbing II : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

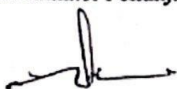
Tanggal Mulai : Juli 2024
Tanggal Selesai : Juli 2024

D. Sarana Penelitian

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

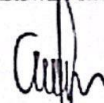
No	Nama Reagen	Jumlah	Keterangan	
1	NaOH 2%	150 ml		
2	HCL 0,1 N	100 ml		
3	Eter	120 ml		
4 ✓	Aquadest	3 L		
5 ✓	Rhodamin B	60 mg		
6				
7				
8				
9				
10				

Persetujuan,
Koordinator Penunjang



Maria Tuntun Siregar, S.Pd., M.Biomed
NIP. 19700318198912201

Bandar Lampung, 23 Juli 2024
Mahasiswa Peneliti



Karine Niena Paramurthi
NIM. 2013333074

Formulir Surat Izin Penelitian
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

A. Biodata Calon Peneliti

NAMA : KARINE NIENA PARAMURTHI
Kelas/Semester : D4 TLM Reguler 1 / 8 (delapan)
Telp. : 085839171383

B. Spesifikasi Penelitian

Judul Penelitian : Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri UV-Vis di Laboratorium Kimia Jurusan Teknologi Laboratorium Medis Politeknik Kesehatan Tanjungkarang
Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
Pembimbing I : Febrina Sarlinda, M. Eng
Pembimbing II : Sri Nurani, S.Pd., M.Kes

C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

Tanggal Mulai : Juli 2024
Tanggal Selesai : Juli 2024

D. Sarana Penelitian

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

No	Nama Alat	Jumlah	Keterangan
1✓	Spektrofotometer Uv-Vis	1	
2✓	Neraca analitik	1	
3	Hot plate	1	
4✓	kuvet	7	
5✓	Gelas beaker	1 (2)	100 ml ✓
6✓	Pipet volume	4	1 ml, 5 ml, 10 ml, 20 ml ✓
7✓	Labu ukur	9	5 ml (6), 10 ml (2), 25 ml (7), 50 ml (1) 40 ml ✓
8	Corong pisah	1	
9	Corong gelas	1	
10	Labu erlenmeyer	1	250 ml
11✓	Batang pengaduk	1	✓
12✓	Pipet tetes	7	✓
13✓	Mikropipet	1	
14.	Cawan arloji	1	

Persetujuan,
Penanggung Jawab Alat

Lendawati, SKM., M.M., M.Si

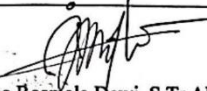
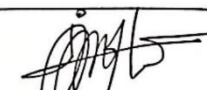
Bandar Lampung, 23 Juli 2024
Mahasiswa Peneliti

Karine Niena Paramurthi

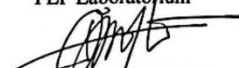
Log Book Penelitian

LOG BOOK PENELITIAN

NAMA : KARINE NIENA PARAMURTHI
 Kelas/Semester : D4 TLM Reguler 1 / 8 (delapan)
 Judul : Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri
 UV-Vis Pada Pengujian Sampel Lipstik Di Laboratorium Kimia
 Jurusan Teknologi Laboratorium Medis
 Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
 Pembimbing I : Febrina Sarlinda, M.Eng
 Pembimbing II : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

No	Hari/Tanggal	Kegiatan	Paraf PLP
1	Senin, 12 Agustus	1. Persiapan alat dan bahan	 Irma Rosmala Dewi, S.Tr.AK
2	Selasa, 13 Agustus	1. Pembuatan larutan induk 1000 ppm 2. Pembuatan larutan seri 3. Menetapkan panjang gelombang 4. Uji linearitas (6 kali pengulangan) 5. Uji presisi (6 kali pengulangan)	 Irma Rosmala Dewi, S.Tr.AK
3	Rabu, 14 Agustus	1. Preparasi sampel 2. Menetapkan panjang gelombang maksimum pada sampel 3. Uji kuantitatif	 Irma Rosmala Dewi, S.Tr.AK
4	Jumat, 16 Agustus	1. Pembuatan larutan seri konsentrasi 2, 4 dan 6 ppm 2. Preparasi sampel 3. Uji akurasi (6 kali pengulangan)	 Irma Rosmala Dewi, S.Tr.AK

Bandar Lampung, Agustus 2024

PLP Laboratorium

 Irma Rosmala Dewi, S.Tr.AK

Peneliti

 Karine Niena Paramurthi

Mengetahui,
 Pembimbing Utama

 Febrina Sarlinda, M.Eng

Perhitungan Pembuatan Reagen dan Pembuatan Larutan

A. Pembuatan Reagen

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

Ket :

V_1 = Volume yang akan dipipet

C_1 = Konsentrasi yang akan diencerkan

V_2 = Volume yang akan dibuat

C_2 = Konsentrasi yang akan dibuat

1. Cara pembuatan HCL 0,1 N

Diketahui: % HCL = 37%

BJ = 1,19 gram/mL

BE = 36,5 gram/grek

Vol = 500 mL = 0,5 L

N HCL = 0,1 grek/L

Ditanya: Vol HCL pekat yang dipipet?

$$\begin{aligned} \text{mL} &= \frac{\text{BE} \times V \times N}{\% \times \text{BJ}} \\ &= \frac{36,5 \text{ gram} / \text{grek} \times 0,5 \text{ L} \times 0,1 \text{ grek/L}}{37\% \times 1,19 \text{ gram/mL}} \\ &= \frac{1,825 \text{ gram}}{0,4403 \text{ gram/mL}} \\ &= 4,144 \times \frac{\text{mL}}{1} \\ &= 4,144 \text{ mL} \end{aligned}$$

Cara Kerja:

- Dipipet larutan HCL pekat 37% 4,1 ml
- Dimasukkan ke dalam labu ukur 500 mL
- Ditambahkan aquadest sampai tanda batas, homogenkan

2. Cara pembuatan Etanol 70% dalam 100 mL

Diketahui: V_2 (Volume Etanol yang akan dibuat) = 100 mL

C_1 (Konsentrasi Etanol pekat) = 96%

C_2 (Konsentrasi larutan Etanol yang akan dibuat) = 70%

Ditanya: V_1 (Volume Etanol yang akan dipipet) ?

$$\begin{aligned} \text{Jawab: } V_1 &= \frac{V_2 \times C_2}{C_1} \\ V_1 &= \frac{100 \times 70}{96} \end{aligned}$$

$$= 72,91 \text{ mL}$$

Cara Kerja:

- a. Dimasukkan sebanyak 72,91 mL larutan kedalam labu ukur 100 mL
- b. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL
- c. Dimasukkan kedalam botol reagen dan beri label

3. Pengenceran larutan stok (1000 ppm)

$$1 \text{ ppm} = 1 \text{ mg/L}$$

$$1000 \text{ ppm} = 1000 \text{ mg/L}$$

$$\frac{1000 \text{ mg}}{1 \text{ L}} = \frac{1 \text{ gram Rhodamin B}}{1000 \text{ ml aquadest}}$$

a. Pengenceran 1000 ppm menjadi 100 ppm

$$\text{ppm}_1 \times V_1 = \text{ppm}_2 \times V_2$$

$$1000 \text{ ppm} \times V_1 = 100 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = \frac{10.000}{100}$$

$$= 10 \text{ mL}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 10 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

b. Pengenceran 100 ppm menjadi 1 ppm

$$\text{ppm}_1 \times V_1 = \text{ppm}_2 \times V_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 1 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL}$$

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

$$= 1 \text{ mL}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 1 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

c. Pengenceran 100 ppm menjadi 2 ppm

$$\text{ppm}_1 \times V_1 = \text{ppm}_2 \times V_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 2 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL}$$

$$V_1 = \frac{200}{100}$$

$$= 2 \text{ mL}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 2 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

d. Pengenceran 100 ppm menjadi 4 ppm

$$\text{ppm}_1 \times V_1 = \text{ppm}_2 \times V_2$$

$$\begin{aligned}
 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 4 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL} \\
 V_1 &= \frac{400}{100} \\
 &= 4 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 4 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

e. Pengenceran 100 ppm menjadi 6 ppm

$$\begin{aligned}
 \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\
 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 6 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL} \\
 V_1 &= \frac{600}{100} \\
 &= 6 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 6 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

f. Pengenceran 100 ppm menjadi 8 ppm

$$\begin{aligned}
 \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\
 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 8 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL} \\
 V_1 &= \frac{800}{100} \\
 &= 8 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

Cara Kerja:

1. Dimasukkan 8 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
2. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

g. Pengenceran 100 ppm menjadi 10 ppm

$$\begin{aligned}
 \text{ppm}_1 \times V_1 &= \text{ppm}_2 \times V_2 \\
 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 10 \text{ ppm} \times 100 \text{ mL} \\
 V_1 &= \frac{1000}{100} \\
 &= 10 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

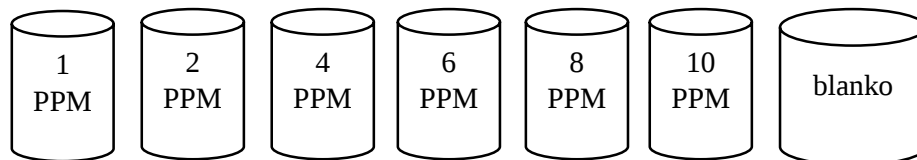
Cara Kerja:

3. Dimasukkan 10 mL larutan baku 1000 ppm kedalam labu ukur 100 mL
4. Kemudian ditambahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

Lampiran 6

Skema Penelitian

Uji Linearitas

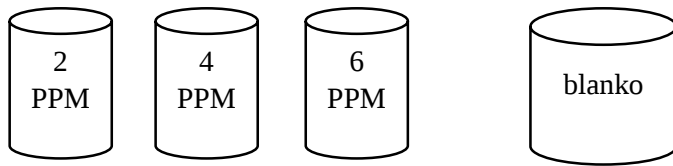


Dibuat larutan baku
Rhodamin B dan blanko

Diamati absrobansinya
pada spektrofotometri

Lakukan 6 kali
pengulangan

Uji Presisi

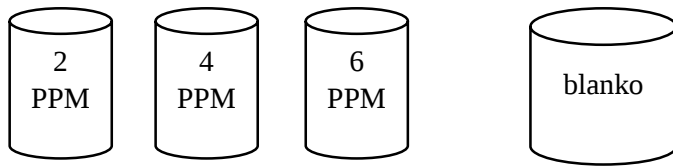


Dibuat larutan baku
Rhodamin B dan blanko

Diamati absrobansinya
pada spektrofotometri

Lakukan 6 kali
pengulangan

Uji Akurasi



Dibuat larutan baku
Rhodamin B dan blanko

Dipipet larutan baku
sebanyak 1 mL dan
dimasukkan kedalam labu
ukur 10 mL, tambah
larutan sampel sampai
tanda batas 10 mL

Diukur absorbansinya
pada spektrofotometri

Dokumentasi Penelitian



Gambar 1. Penimbangan Rhodamin B



Gambar 2. Pembuatan Larutan Induk



Gambar 3. Pembuatan larutan baku



Gambar 4. Pembacaan pada spektrofotometri



Gambar 5. Penimbangan sampel lipstick



Gambar 6. Pemipetan
Larutan HCl dan etanol



Gambar 7. Pembuatan
Larutan uji sampel



Gambar 8. Larutan uji sampel



Gambar 9. Sampel Lipstik A



Gambar 10. Sampel lipstik B



Gambar 11. Sampel lipstik C

Kartu Konsultasi Pembimbing Utama

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

Nama Mahasiswa : Karine Niena Paramurthi
 NIM : 2013353012
 Judul Skripsi : Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri
 Uv-Vis Pada Pengujian Sampel Lipstik Di Laboratorium Kimia
 Jurusan Teknologi Laboratorium Medis
 Pembimbing Utama : Febrina Sarlinda, S.T., M.Eng

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	Senin 11/12/2023	- Pendahuluan - tujuan - judul penelitian	Bab I revisi	f,
2.	Jumat 8/12/2023	- latar belakang - tujuan penelitian - ruang lingkup	Bab I revisi	f,
3.	Senin 11/12/2023	- latar belakang - tujuan penelitian - ruang lingkup	Bab I - <u>iii</u> revisi	f,
4.	Kamis 21/12/2023	- tinjauan pustaka - metode penelitian - cara kerja	Bab I - <u>iii</u> revisi	f,
5.	Jumat 22/12/2023	- tinjauan pustaka - metode penelitian - cara kerja	Bab I - <u>iii</u> revisi	f,
6.	Jumat 22/12/2023	- tinjauan pustaka - metode penelitian - cara kerja	Bab I - <u>iii</u> Acc Sempro	f,
7.	Selasa 4/1/2024	revisi penguji	Bab I - <u>iii</u> revisi Sempro	f,

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	Rabu 5 / 9 / 2024	Acc penelitian	Bab i - III Penelitian	f,
9.	Selasa 10 / 9 / 2024	Konsul penelitian	Bab IV - V revisi	f,
10.	Rabu 11 / 9 / 2024	Acc Semhas	Acc Semhas	f,
11.	Senin 23 / 9 / 2024	Acc Cetak	Acc Cetak	f,

Ketua Prodi TLM Program Sarjana Terapan

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

Kartu Konsultasi Pembimbing Pendamping

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

Nama Mahasiswa : Karine Niena Paramurthi
 NIM : 2013353012
 Judul Skripsi : Verifikasi Metode Analisis Rhodamin B Secara Spektrofotometri
 Uv-Vis Pada Pengujian Sampel Lipstik Di Laboratorium Kimia
 Jurusan Teknologi Laboratorium Medis
 Pembimbing Pendamping : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	Senin 11/12/2023	- Isi latar belakang - penulisan dapus - spasi dan kapital	Bab I - III	
2.	Jumat 22/12/2023	- penulisan dapus - spasi dan kapital - sumber gambar	Bab I - III	
3.	Kamis 21/12/2023	- Paragraf - tujuan pustaka - dapus	Bab I - III	
4.	Jumat 29/12/2023	Acc Sempro	Acc Sempro	
5.	Senin 01/01/2024	revisi Sempro	revisi Sempro	
6.	Senin 01/01/2024	Acc Semhas	Acc Semhas	
7.	Selasa 26/10/2024	Acc cetak	Acc Cetak	

Ketua Prodi TLM Program Sarjana Terapan


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

Uji Plagiarisme Turnitin

VERIFIKASI METODE ANALISIS RHODAMIN B SECARA SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS

ORIGINALITY REPORT

17%

SIMILARITY INDEX

17%

INTERNET SOURCES

3%

PUBLICATIONS

7%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1**repository.poltekkes-tjk.ac.id**

Internet Source

11%**2****Submitted to Badan PPSDM Kesehatan
Kementerian Kesehatan**

Student Paper

1%**3****jurnal.untan.ac.id**

Internet Source

1%**4****repository.its.ac.id**

Internet Source

<1%**5****docplayer.info**

Internet Source

<1%**6****etheses.uin-malang.ac.id**

Internet Source

<1%**7****repository.usd.ac.id**

Internet Source

<1%**8****repo.undiksha.ac.id**

Internet Source

<1%

repository.uin-suska.ac.id

9	Internet Source	<1 %
10	123dok.com Internet Source	<1 %
11	eprints.uny.ac.id Internet Source	<1 %
12	repository.pnj.ac.id Internet Source	<1 %
13	repository.stikeswirahusada.ac.id Internet Source	<1 %
14	asrioktavian.wordpress.com Internet Source	<1 %
15	ejournalnwu.ac.id Internet Source	<1 %
16	e-theses.iaincurup.ac.id Internet Source	<1 %
17	digilibadmin.unismuh.ac.id Internet Source	<1 %
18	repository.unida.ac.id Internet Source	<1 %
19	repository.radenintan.ac.id Internet Source	<1 %
20	dspace.cuni.cz Internet Source	<1 %

21	repository.ub.ac.id Internet Source	<1 %
22	repository.unfari.ac.id Internet Source	<1 %
23	www.scribd.com Internet Source	<1 %
24	Eko Hidayaturrohma 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, 2021 Publication	<1 %
25	docobook.com Internet Source	<1 %

Exclude quotes Off
Exclude bibliography Off

Exclude matches Off

