

LAMPIRAN

Lampiran 1 Perhitungan Dan Pembuatan Reagensia :

1. Pembuatan HCl 4 N dari HCl 37%

Diketahui :

- a. BM (berat molekul dari HCl 37%) = 36,5 g/mol
- b. V (volume larutan HCl yang akan dibuat) = 500 mL
- c. N (normalitas larutan HCl yang akan dibuat) = 0,1 N
- d. K (konsentrasi HCl pekat) = 37%
- e. L (kerapatan berat jenis) = 1,19 g/mL
- f. a (valensi) = 1

Ditanya : ml (volume HCl yang akan dipipet)...?

Jawab :

- 1) Konversi konsentrasi larutan HCl 37% ke dalam konsentrasi normalitas HCl:

$$N = \frac{10 \times K \times L \times a}{BM}$$
$$N = \frac{10 \times 37\% \times 1,19 \times 1}{36,5}$$
$$N = 12,06 \text{ N}$$

- 2) Maka untuk membuat HCl 0,1 N sebanyak 500 mL dilakukan pengenceran sebagai berikut :

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$
$$V_1 \times 12,06 \text{ N} = 500 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N}$$
$$V_1 = 4,14 \text{ mL}$$

Maka, volume HCl yang akan dipipet dari HCl 37 % adalah 4,14 mL dalam 500 mL akuades.

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

$$ppm = \frac{mg}{L}$$
$$100 \text{ ppm} = \frac{mg}{0,05 \text{ mL}}$$
$$mg = 0,05 \times 100$$
$$mg = 5 \text{ mg}$$

Maka, timbang sebanyak 5 mg/ 0,005 gr rhodamin B dalam 50 mL metanol

3. Pembuatan larutan seri kadar pengenceran dari larutan induk 100 ppm dalam 50 mL:

Diketahui :

- a. C_1 (konsentrasi pertama) = 100 ppm
- b. V_2 (volume yang akan dibuat) = 50 mL
- c. C_2 (konsentrasi yang akan dibuat) = 50 ppm

Ditanya : V_2 (volume yang diambil)...?

Jawab :

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 50 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{2500}{100}$$

$$V_1 = 25 \text{ mL}$$

Maka, dipipet sebanyak 25 mL dari larutan baku rhodamin B konsentrasi 100 ppm dalam 50 mL metanol.

4. Pembuatan larutan seri kadar pengenceran dari larutan seri 50 ppm dalam 25 mL:

Diketahui :

- a. C_1 (konsentrasi pertama) = 50 ppm
- b. V_2 (volume yang akan dibuat) = 25 mL
- c. C_2 (konsentrasi yang akan dibuat) = 4 ppm; 6 ppm; 8 ppm; 10 ppm; dan 12 ppm.

Ditanya : V_2 (volume yang diambil)...?

Jawab :

- a. 4 ppm

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

$$V_1 \times 50 \text{ ppm} = 25 \text{ mL} \times 4 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{100}{50}$$

$$V_1 = 2 \text{ mL}$$

Maka, dipipet sebanyak 2 ml dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm dalam 25 mL metanol.

- b. 6 ppm

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

$$V_1 \times 50 \text{ ppm} = 25 \text{ mL} \times 6 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{150}{50}$$

$$V_1 = 3 \text{ mL}$$

Maka, dipipet sebanyak 3 ml dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm dalam 25 mL metanol.

c. 8 ppm

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

$$V_1 \times 50 \text{ ppm} = 25 \text{ mL} \times 8 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{200}{50}$$

$$V_1 = 4 \text{ mL}$$

Maka, dipipet sebanyak 4 ml dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm dalam 25 mL metanol.

d. 10 ppm

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

$$V_1 \times 50 \text{ ppm} = 25 \text{ mL} \times 10 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{250}{50}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

Maka, dipipet sebanyak 5 ml dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm dalam 25 mL metanol.

e. 12 ppm

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

$$V_1 \times 50 \text{ ppm} = 25 \text{ mL} \times 12 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{300}{50}$$

$$V_1 = 6 \text{ mL}$$

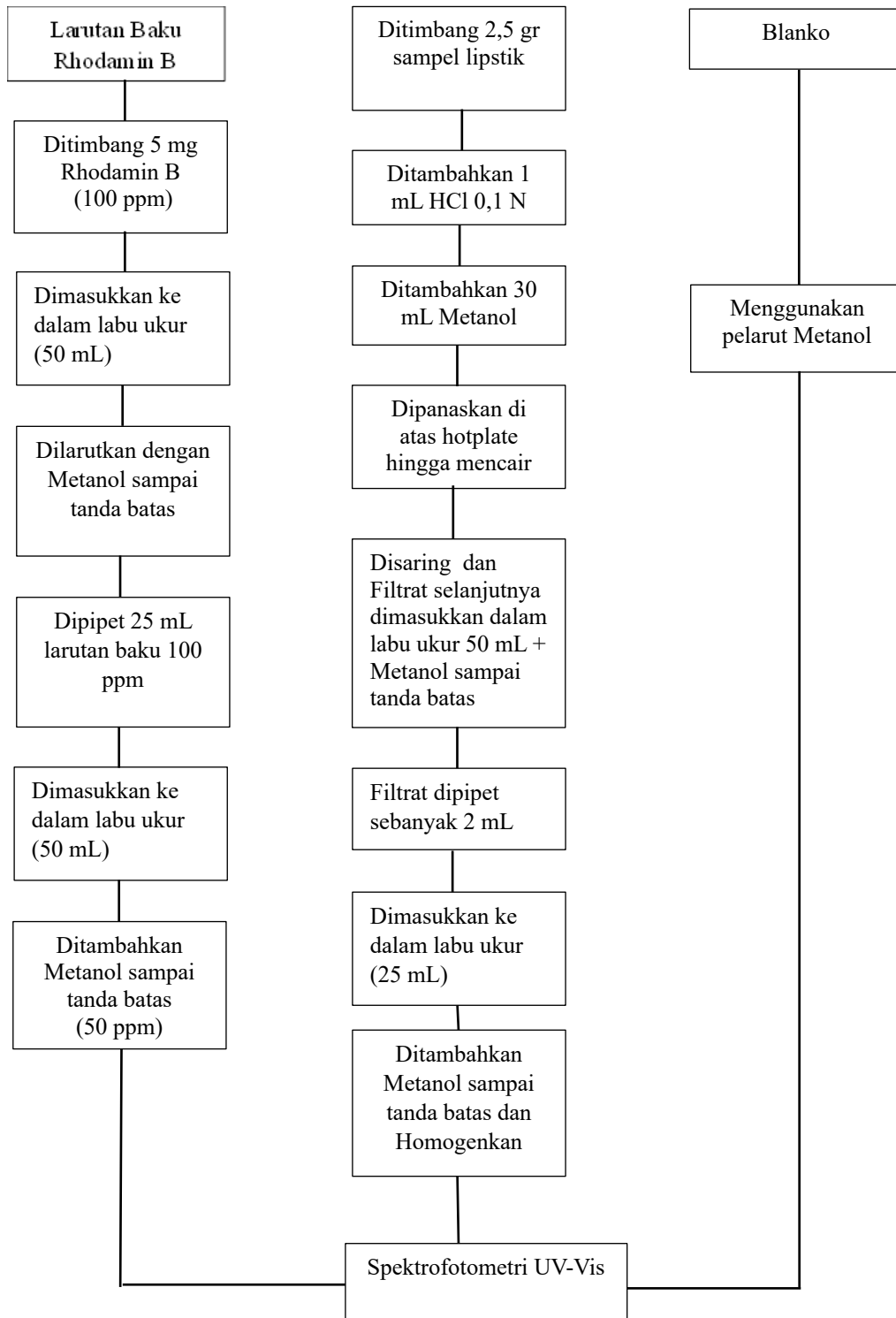
Maka, dipipet sebanyak 6 ml dari larutan seri rhodamin B konsentrasi 50 ppm dalam 25 mL metanol.

Lampiran 2 Hasil Pemeriksaan Organoleptik Sampel

No	Kode sampel	Warna	Tekstur	Aroma
1.	Sampel lipstick A 	Merah	Padat	Harum
2.	Sampel lipstick B 	Merah	Padat	Harum
3.	Sampel lipstick C 	Merah	Padat	Harum
4.	Sampel lipstick D 	Merah	Padat	Harum
5.	Sampel lipstick E 	Merah kecoklatan	Padat	Harum
6.	Sampel lipstick F 	Merah	Padat	Harum

7.	Sampel lipstick G 	Merah	Padat	Harum
8.	Sampel lipstick H 	Merah	Padat	Tidak beraroma
9.	Sampel lipstick I 	Merah	Padat	Harum
10.	Sampel lipstick J 	Merah	Padat	Harum

Lampiran 3 Skema Kerja Preparasi Sampel



Lampiran 4 Dokumentasi Penelitian

 Gambar 1. Pembelian produk lipstik di marketplace shopee	 Gambar 2. Pelabelan untuk kode sampel	 Gambar 3. Pembuatan reagen HCl 0,1 N.
 Gambar 4. HCl 0,1 N	 Gambar 5. Penimbangan Rhodamin B	 Gambar 6. Pembuatan larutan baku rhodamin B 100 ppm sebanyak 50 mL
 Gambar 7. Pembuatan larutan baku rhodamin B 50 ppm dari 100 ppm sebanyak 50 mL	 Gambar 8. Pembuatan larutan baku seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm, dan 12 ppm	 Gambar 9. Penimbangan sampel



Gambar 10. Penambahan 1 mL HCl 0,1 N



Gambar 11. Penambahan 30 mL Metanol



Gambar 12. Pemanasan diatas hotplate



Gambar 13. Penyaringan dengan kertas saring



Gambar 14. Penambahan metanol ke filtrat sampel



Gambar 15. Pengenceran sampel



Gambar 16. Pembacaan panjang gelombang larutan baku pada Spektrofotometri UV-Vis



Gambar 17. Pembacaan panjang gelombang pada sampel dengan Spektrofotometri UV-Vis



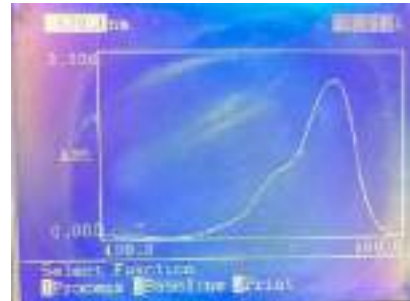
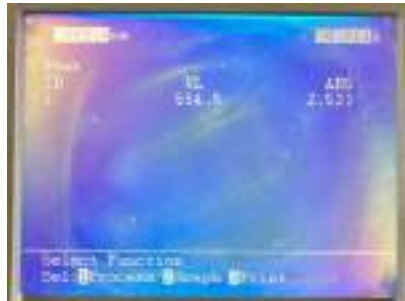
Gambar 18. Larutan baku + sampel



Gambar 19. Pembacaan panjang gelombang pada larutan baku + sampel dengan Spektrofotometri UV-Vis

Lampiran 5 Hasil Penentuan Panjang Gelombang Maksimum Dan Kurva Kalibrasi Rhodamin B dan Sampel Dengan Alat Spektrofotometer UV-Vis

- a. Penentuan panjang gelombang maksimum larutan baku rhodamin B, dengan konsentrasi 12 ppm

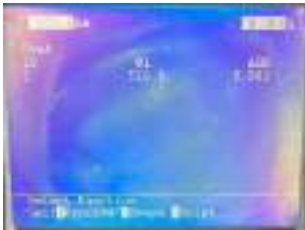
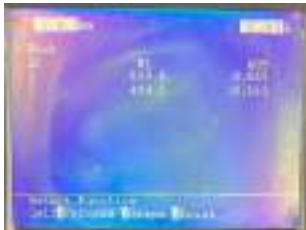
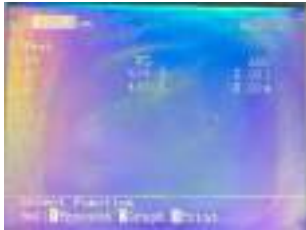
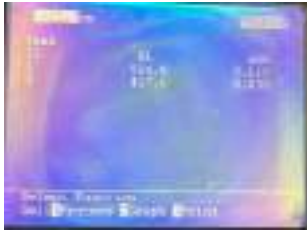


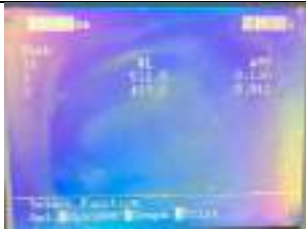
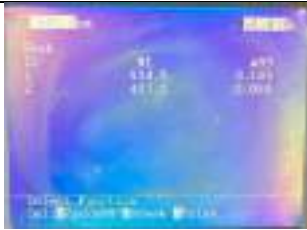
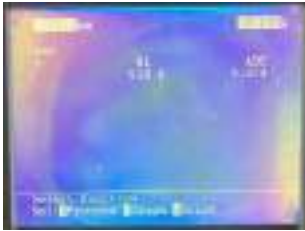
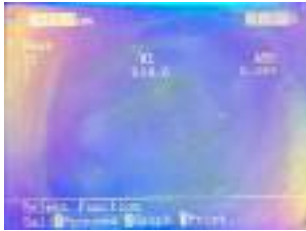
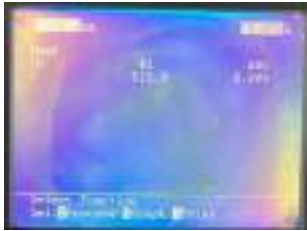
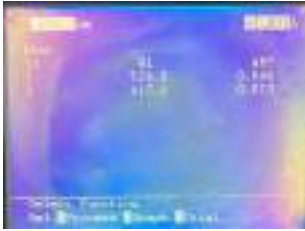
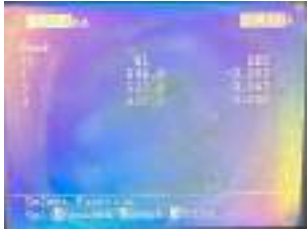
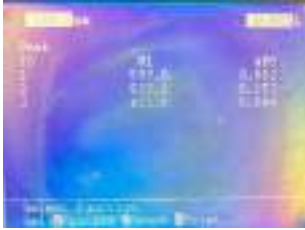
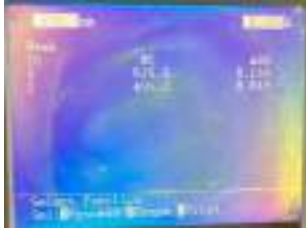
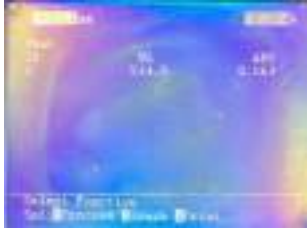
- b. Hasil nilai ansorbansi larutan seri rhodamin B

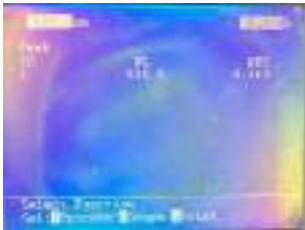
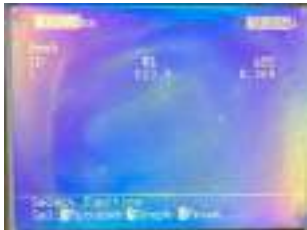
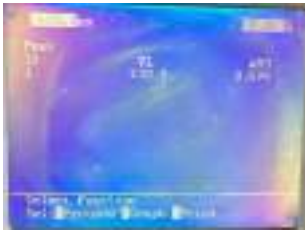
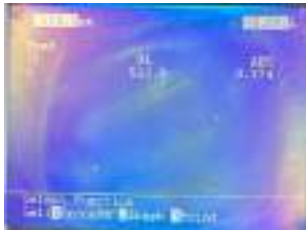
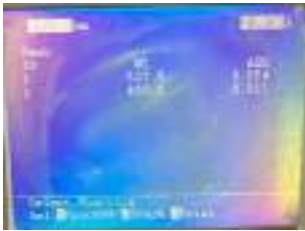
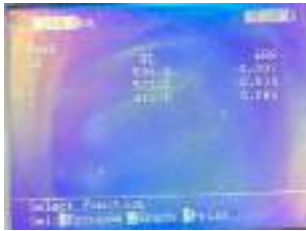
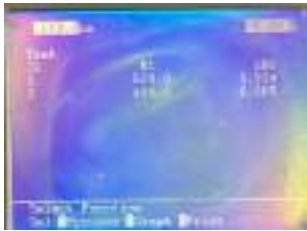
Konsentrasi x (ppm)	Absorbansi y (abs)	Gambar
4 ppm	1,018	
6 ppm	1,497	
8 ppm	1,983	

10 ppm	2,319	
12 ppm	2,523	

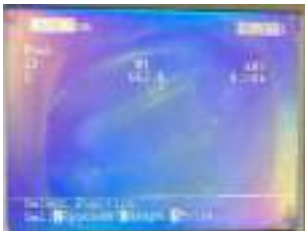
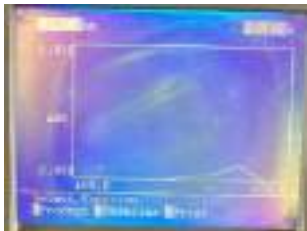
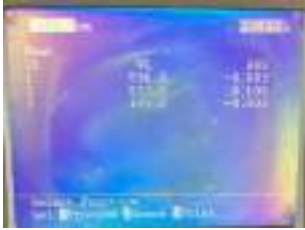
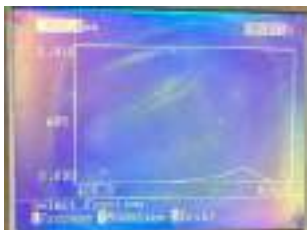
c. Hasil pengukuran sampel metode kualitatif

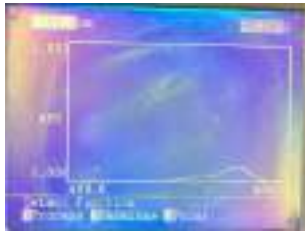
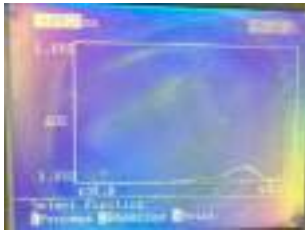
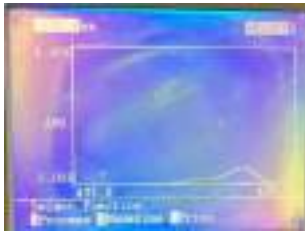
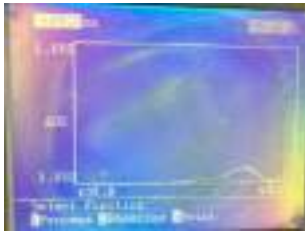
		
Gambar 1. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel A1	Gambar 2. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel A2	Gambar 3. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel A3
		
Gambar 4. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel B1	Gambar 5. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel B2	Gambar 6. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel B3

 Gambar 7. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel C1	 Gambar 8. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel C2	 Gambar 9. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel C3
 Gambar 10. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel D1	 Gambar 11. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel D2	 Gambar 12. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel D3
 Gambar 13. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel E1	 Gambar 14. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel E2	 Gambar 15. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel E3
 Gambar 16. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel F1	 Gambar 17. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel F2	 Gambar 18. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel F3
 Gambar 19. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel G1	 Gambar 20. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel G2	 Gambar 21. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel G3

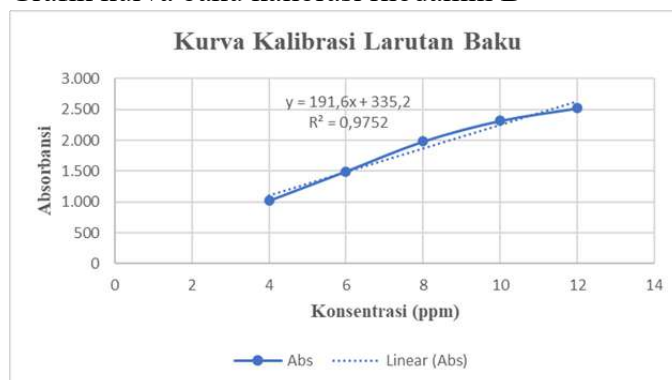
 Gambar 22. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel H1	 Gambar 23. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel H2	 Gambar 24. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel H3
 Gambar 25. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel I1	 Gambar 26. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel I2	 Gambar 27. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel I3
 Gambar 28. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel J1	 Gambar 29. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel J2	 Gambar 30. panjang gelombang dan absorbansi pada sampel J3

d. Hasil pengukuran larutan baku + sampel

Kualitatif	Kuantitatif	Kurva
Larutan baku + sampel B1 		
Larutan baku + sampel B2 		

Larutan baku + sampel B3		
Larutan baku + sampel E1		
Larutan baku + sampel E2		
Larutan baku + sampel E3		

e. Grafik kurva baku kalibrasi rhodamin B



Lampiran 6 Logbook Penelitian



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



Logbook Penelitian Mahasiswa
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

A. Biodata Calon Peneliti

Nama : Tri Julia Dardanela
 Kelas/Semester : T3 D3 Reg.2 / 6
 Telp. : 0895-3231-07739

B. Spesifikasi Penelitian

Judul Penelitian : Identifikasi Rhodamin B Pada Lipstik Yang Dijual Di Marketplace Shopee Menggunakan Metode Spektrofotometer UV-Vis
 Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
 Pembimbing I : Hartanti, S.Si., M.Si
 Pembimbing II : Dr. Azhari Muslim, S.Pd., M.Kes

C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

Tanggal Mulai : Senin, 17 Februari 2025
 Tanggal Selesai : Selasa, 25 Februari 2025

D. Sarana Penelitian

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

NO	Hari/Tanggal	Kegiatan Penelitian	Hasil Penelitian	Paraf Laboran
1	Kamis, 16 Januari 2025	Mengajukan surat izin penelitian ke laboratorium jurusan teknologi laboratorium medis	Acc diizinkan melakukan penelitian	
2	Jam'at, 14 Februari 2025	Mengajukan surat izin peminjaman alat dan bahan habis pakai (reagensia) ke koordinator penunjang alat dan bahan laboratorium	Acc diizinkan peminjaman alat dan bahan habis pakai (reagensia)	
3	Senin, 17 Februari 2025	1. Melakukan pembuatan reagen HCl 0,1 N 2. Melakukan pembuatan larutan baku rhodamin B 100 ppm dan 50 ppm 3. Melakukan pembuatan larutan seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm, dan 12 ppm 4. Membaca panjang gelombang maksimum pada larutan seri	1. Didapatkan reagen HCl 0,1 N sebanyak 500 ml 2. Didapatkan larutan baku rhodamin B 100 ppm 50 ml dan 50 ppm 50 ml 3. Didapatkan larutan seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm, dan 12 ppm masing-masing 25 ml 4. Didapatkan panjang gelombang maksimum	

			yaitu 554,0 nm	
4	Selasa, 18 Februari 2025	1. Melakukan pembacaan ulang larutan seri untuk mendapatkan panjang gelombang maksimum 2. Melakukan preparasi sampel A dan B 3. Membaca panjang gelombang sampel	1. Didapatkan panjang gelombang maksimum yaitu 553,5 2. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel A dan B 3. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel	
5	Rabu, 19 Februari 2025	1. Melakukan pembuatan ulang larutan seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm, 12 ppm 2. Membaca panjang gelombang maksimum pada larutan seri 3. Melakukan preparasi sampel C 4. Membaca panjang gelombang pada sampel A, B dan C	1. Didapatkan larutan seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm, 12 ppm masing-masing 25 ml 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada yaitu 554,5 nm 3. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel C 4. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel A, B dan C	
6	kamis, 20 Februari 2025	1. Melakukan preparasi sampel D dan E 2. Membaca panjang gelombang pada sampel D dan E	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel D dan E 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel D dan E	
7	Jum'at, 21 Februari 2025	1. Melakukan preparasi sampel F, G dan H 2. Membaca panjang gelombang pada sampel F, G dan H	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel F, G dan H 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel F, G dan H	
8	Senin, 24 Februari 2025	1. Melakukan preparasi sampel I dan J 2. Membaca panjang gelombang pada sampel I dan J 3. Melakukan preparasi pembuatan larutan baku+sampel 4. Membaca panjang gelombang larutan baku+sampel	1. Didapatkan hasil negatif (-) pada sampel I dan J 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum pada sampel I dan J 3. Didapatkan larutan baku+sampel 4. Didapatkan hasil negatif (-) pada larutan baku+sampel	
9	Selasa, 25 Februari 2025	1. Melakukan preparasi ulang pembuatan larutan baku+sampel	1. Didapatkan hasil positif (+) pada larutan baku+sampel	

		baku+sampel	dan absorbansi larutan baku+sampel	
--	--	-------------	---------------------------------------	---

Bandar Lampung, 26 Februari 2025
Mahasiswa Peneliti



Tri Julia Dardanela

NIM. 2213453090

Lampiran 7 Surat Izin Penelitian



SURAT IZIN PENELITIAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNG KARANG
JURUSAN ANALIS KESEHATAN
Jalan Soekarno-Hatta No.6 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 : Tri Julia Dardanela
NIM : 2213453090
Judul Penelitian : Identifikasi Rhodamin B Pada Lipstik Yang Dijual Di Marketplace
Shopee Menggunakan Metode Spektrofotometri Uv-Vis

Mengajukan izin untuk melaksanakan penelitian di bidang Toksikologi Klinik di laboratorium Kimia. Untuk mendukung pelaksanaan penelitian tersebut kami juga mohon izin untuk meminjam bahan habis pakai (Reagensia) dan peralatan laboratorium yang diperlukan (rincian 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, 16 Januari 2025

Menyetujui,
Pembimbing Utama

Hartanti S. Si., M.Si

NIP. 198708012020122002

Mahasiswa Peneliti

Tri Julia Dardanela

NIM. 2213453090

Mengetahui,
Penanggungjawab Administrasi Umum

Hj. Maria Tuntun, SPd., M.Biomed

NIP. 197003181989122001

Lampiran 8 Lembar Bimbingan

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

Nama Mahasiswa : Tri Julia Dardanela
NIM : 2213453090
Judul KTI : Identifikasi Rhodamin B Pada Lipstik Yang Dijual Di Marketplace (Shopee) Dengan Metode Spektrofotometri Uv-Vis
Pembimbing Utama : Hartanti, S.Si., M.Si

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	Senin, 6 Januari 2023	Perbaikan : - Cover - Bab 1 (Latar belakang dipersingkat) - Bab 2 (Gambar dan penulisan) - Bab 3 (prosedur kerja)	Revisi	
2.	Rabu, 10 Januari 2023	Perbaikan : - Bab 1 (ruang lingkup) - Bab 3 (prosedur kerja dan cara umur pada variabel)	Revisi	
3.	Selasa, 21 Januari 2023	Perbaikan : - Bab 3 (prosedur kerja)	Revisi	
4.	Selasa, 4 Februari 2023	ACC Sempuro	Acc Sempuro	
5.	Rabu, 13 Februari	Perbaikan : - Penulisan - BAB 1 (penambahan pembahasan shopee) - BAB 3 (Alat dan cara kerja)	Revisi	
6.	Jumata, 14 Februari 2023	ACC Penelitian	Acc Penelitian	
7.	Rabu, 26 Februari 2023	Konsultasi hasil penelitian	Revisi	

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	Senin, 3/Maret 2025	Perbaikan : - BAB 4 (Penambahan materi pembahasan) - BAB 5 (merubah saran) - Penambahan abstrak, motto, persembahan	Revisi	f
9	Senin, 10/Maret 2025	Perbaikan BAB 4	Revisi	f
10.	Kamis, 13/Maret 2025	Acc Semhar	Acc Semhar	f
11.	Senin, 19/Mei 2025	Perbaikan BAB 4	Revisi	f
12	Selasa, 20/Mei 2025	Perbaikan Lampiran	Revisi	f
13.	Selasa, 03/Juni 2025	Acc Cetak	Acc Cetak	f

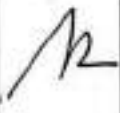
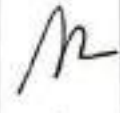
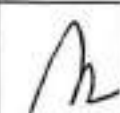
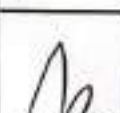
Catatan : Coret yang tidak perlu

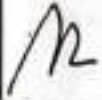
Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga


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

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

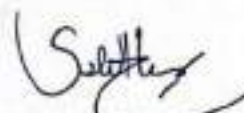
Nama Mahasiswa : Tri Julia Dardanela
 NIM : 2213453090
 Judul KTI : Identifikasi Rhodamin B Pada Lipstik Yang Dijual Di Marketplace (Shopee) Dengan Metode Spektrofotometri Uv-Vis
 Pembimbing Pendamping : Dr. Azhari Muslim, S.Pd., M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	Senin, 06 / Januari 2025	Perbaikan : - Penulisan - tahun pada cover - Memperjelas kriteria lokasi sampel	Revisi	
2.	Selasa, 14 / Januari 2025	Perbaikan : - BAB 2 (menambahkan penjelasan perbedaan marketplace, online shop dan e-commerce)	Revisi	
3.	Rabu, 05 / Februari 2025	ACC Sempuro	ACC Sempuro	
4.	Rabu, 13 / Februari 2025	Perbaikan setelah seminar proposal : - BAB 1 (penambahan penjelasan shopee) - BAB 3 (penulisan alat dan cara kerja) - Lampiran (penambahan penulisan rumus)	Revisi	
5.	Jumrah, 19 / Februari 2025	ACC Penelitian	ACC Penelitian	
6.	Kamis, 27 / Februari 2025	Konsultasi dan laporan hasil penelitian	Revisi	
7.	Selasa, 09 / Maret 2025	Bimbingan BAB 4 dan BAB 5	Revisi	

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	Jumat, 07 / Mei 2025	ACC Seminar Harii	ACC Semhor	
9.	Senin, 19 / Mei 2025	Perbaikan BAB 4 setelah seminar harii	Revisi	
10.	Selasa, 03 / Juni 2025	ACC Cetak	ACC Cetak	

Catatan : Coret yang tidak perlu

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga



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

Lampiran 9 Hasil Cek Turnitin



13	ojs.poltekkesbengkulu.ac.id Internet Source	<1 %
14	ejurnal.seminar-id.com Internet Source	<1 %
15	idoc.pub Internet Source	<1 %
16	repository.poltekkespim.ac.id Internet Source	<1 %
17	Submitted to Universitas Islam Indonesia Student Paper	<1 %
18	eprints.umm.ac.id Internet Source	<1 %
19	repository.unikal.ac.id Internet Source	<1 %
20	eprints.walisongo.ac.id Internet Source	<1 %
21	Submitted to Universitas Muhammadiyah Surakarta Student Paper	<1 %
22	Submitted to iGroup Student Paper	<1 %
23	Ahmad Fitriansyah, Hermansyah Amir, Elvinawati Elvinawati. "KARAKTERISASI ADSORBEN KARBON AKTIF DARI SABUT PINANG (Areca catechu) TERHADAP KAPASITAS ADSORPSI ZAT WARNA INDIGOSOL BLUE 04-B", Alotrop, 2021 Publication	<1 %
24	Submitted to Sriwijaya University Student Paper	<1 %

- | | | |
|----|--|------|
| 25 | jurnal.unipasby.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 26 | www.scribd.com
Internet Source | <1 % |
| 27 | docplayer.info
Internet Source | <1 % |
| 28 | Adevika Rahmadani, Ridwanto Ridwanto, Anny Sartika Daulay, Haris Munandar Nasution. "Penetapan kadar flavonoid total ekstrak etanol 70% dan ekstrak etil asetat daun sambung nyawa (<i>Gynura procumbens</i> (Lour) Merr.) secara spektrofotometri UV-Vis", <i>Journal of Pharmaceutical and Sciences</i> , 2025
Publication | <1 % |
| 29 | Asiska Permata Dewi. "PENETAPAN KADAR VITAMIN C DENGAN SPEKTROFOTOMETRI UV-Vis PADA BERBAGAI VARIASI BUAH TOMAT", <i>JOPS (Journal Of Pharmacy and Science)</i> , 2019
Publication | <1 % |
| 30 | repository.poltekkes-kdi.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 31 | repository.stikes-bhm.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 32 | www.edubio.info
Internet Source | <1 % |
| 33 | www.slideshare.net
Internet Source | <1 % |
| 34 | Abby Rahmat Kamaruzzaman, Asri Darmawati, Djoko Agus Purwanto. "Qualitative Analysis of Rhodamine B in Shrimp Paste at Sumbawa Besar City Markets | <1 % |

Using Thin Layer Chromatography", Berkala
Ilmiah Kimia Farmasi, 2021

Publication

- | | | |
|----|---|------|
| 35 | 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 % |
| 36 | aliefworkshop.com
Internet Source | <1 % |
| 37 | ecampus.poltekkes-medan.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 38 | jurnal.unej.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 39 | savana-cendana.id
Internet Source | <1 % |
| 40 | Triska Manoppo, Sri Sudewi, Defny S.
Wewengkang. "ANALISIS PEMANIS NATRIUM
SIKLAMAT PADA MINUMAN JAJANAN YANG
DIJUAL DI DAERAH SEKITAR KAMPUS
UNIVERSITAS SAM RATULANGI MANADO",
PHARMACON, 2019
Publication | <1 % |
| 41 | arhycancer.blogspot.com
Internet Source | <1 % |
| 42 | repository.ub.ac.id
Internet Source | <1 % |
| 43 | www.scilit.net
Internet Source | <1 % |
| 44 | Faramita Hiola, Mahdalena Sy Pakaya,
Juliyanty Akuba. "Analisis Kadar Senyawa | <1 % |

Rhodamin B Pada Sediaan Lipstik
Menggunakan Metode Spektrofotometri UV-
Vis", Journal Syifa Sciences and Clinical
Research, 2022

Publication

- 45 Risna Agustin, Destiana Eka Oktaviantari,
Niken Feladita. "IDENTIFIKASI HIDROKUI NON
DALAM SABUN PEMUTIH PEMBERSIH WAJAH
DI TIGA KLINIK KECANTIKAN DENGAN
METODE KROMATOGRAFI LAPIS TIPIS DAN
SPEKTROFOTOMETRI UV-Vis", Jurnal Analisis
Farmasi, 2022

Publication

- 46 es.scribd.com <1 %

Internet Source

- 47 Samuel I.M. Sibarani, Adithya Yudistira, Deby
A. Mpila. "UJI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN SPONS
Stylissa sp. DENGAN MENGGUNAKAN
METODE DPPH (1,1-difenil-2-pikrilhidrazil)",
PHARMA CON, 2020

Publication

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off

