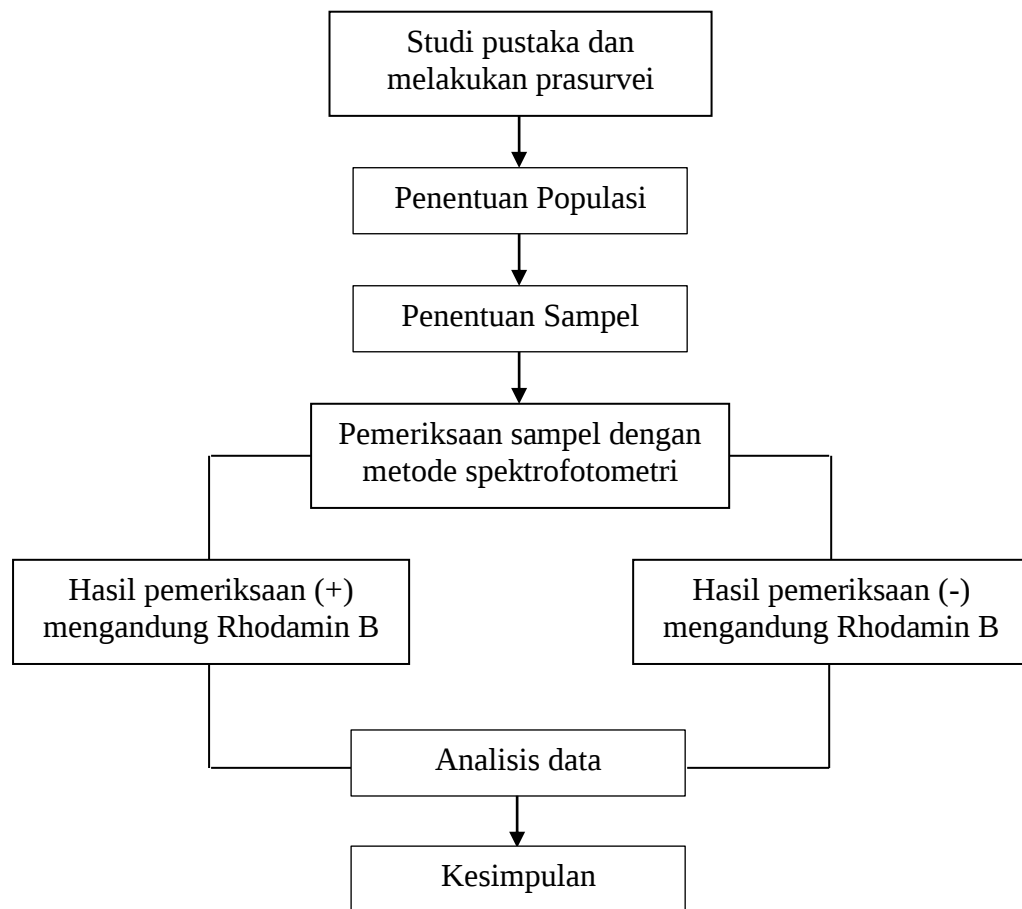


LAMPIRAN

Lampiran 1. Alur Penelitian



Lampiran 2. Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Pembuatan larutan NaOH 2% sebanyak 500 ml

% NaOH yang akan dibuat = 2%

Volume yang akan dibuat = 500 ml

$$\frac{2 \text{ gram}}{100 \text{ ml}} \times 500 \text{ ml} = 10 \text{ gram add 500 ml aquades}$$

2. Pembuatan larutan NaOH 0,5% sebanyak 500 ml

% NaOH yang akan dibuat = 0,5%

Volume yang akan dibuat = 500 ml

$$\frac{0,5 \text{ gram}}{100 \text{ ml}} \times 500 \text{ ml} = 2,5 \text{ gram add 500 ml aquades}$$

3. Pembuatan HCl 0,1 N dari HCl 37%

Larutan HCl 0,1 N dari HCl pekat 37%

Konversi konsentrasi larutan HCl 37% ke dalam konsentrasi Normalitas HCl

$$N = \frac{\% \times BJ \text{ HCl} \times V}{BE}$$

$$N = \frac{37 \text{ ml/100 ml} \times 1,19 \text{ g/ml} \times 1000 \text{ ml/L}}{36,5}$$

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

$$N = 12,06 \text{ N}$$

Setelah diketahui nilai konversi larutan HCl 37% adalah 12,06 N, maka untuk HCl 0,1 N sebanyak 500 ml dapat dilakukan pengenceran sebagai berikut:

$$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$$

$$V_1 \times 12,06 \text{ N} = 500,0 \text{ ml} \times 0,1 \text{ N}$$

$$V_1 = 4,14 \text{ ml}$$

Lampiran 3. Pembuatan Reagen

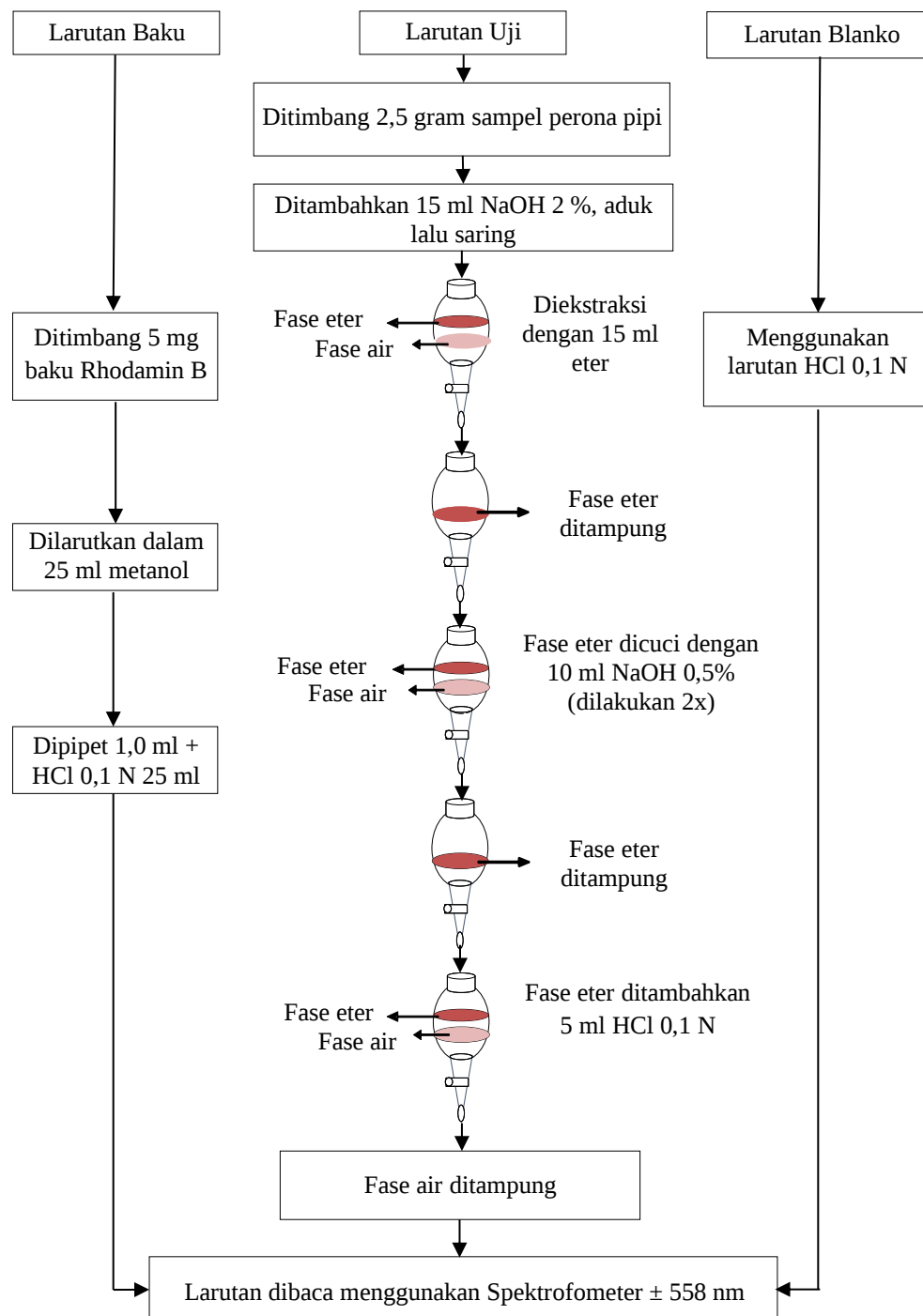
1. Pembuatan larutan NaOH 2% sebanyak 500 ml
 - 1) Ditimbang 10 gram NaOH
 - 2) Dilarutkan dengan aquades secukupnya dalam beaker glass
 - 3) Dimasukkan ke dalam labu ukur 500 ml, lalu cukupkan dengan aquades hingga tanda batas

2. Pembuatan larutan NaOH 0,5% sebanyak 500 ml
 - 1) Ditimbang 2,5 gram NaOH
 - 2) Dilarutkan dengan aquades secukupnya dalam beaker glass
 - 3) Dimasukkan ke dalam labu ukur 500 ml, lalu cukupkan dengan aquades hingga tanda batas

3. Pembuatan larutan HCl 0,1 N dari HCl 37%
 - 1) Dipipet 4,1 ml larutan HCl pekat menggunakan pipet ukur
 - 2) Lalu dimasukkan ke dalam labu ukur 500 ml
 - 3) Ditambahkan dengan aquades hingga tanda batas

Lampiran 4. Skema Kerja Preparasi Sampel

Skema Kerja Preparasi Sampel



Lampiran 5. Bahan-bahan yang digunakan



Baku Rhodamin B



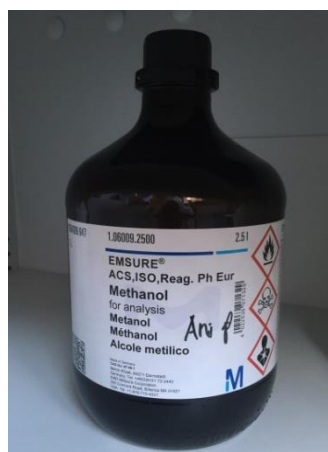
NaOH 2%



NaOH 0,5%



HCl 0,1 N



Metanol

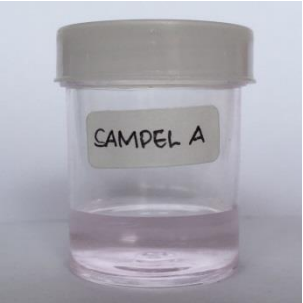
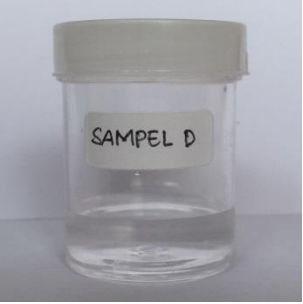


Eter



Aquades

Lampiran 6. Sampel-sampel yang digunakan

Kode Sampel	Tampak Luar Sampel	Tampak Dalam Sampel	Hasil Ekstrak Setelah Preparasi
A			
B			
C			
D			

E			
F			

Lampiran 7. Preparasi Sampel



1. Ditimbang sampel sebanyak 2,5 gr



2. Ditambahkan NaOH 2% sebanyak 15 ml, aduk hingga larut



3. Disaring menggunakan kertas saring



4. Setelah itu, dimasukkan ke dalam corong pisah



5. Ditambahkan eter sebanyak 15 ml



6. Tunggu hingga membentuk 2 lapisan



7. Fase eter ditampung dicorong pisah dan fase air dibuang



8. Fase eter dicuci 2x dengan NaOH 0,5% sebanyak 10 ml



9. Tunggu hingga membentuk 2 lapisan



10. Fase eter ditampung dicorong pisah dan fase air dibuang



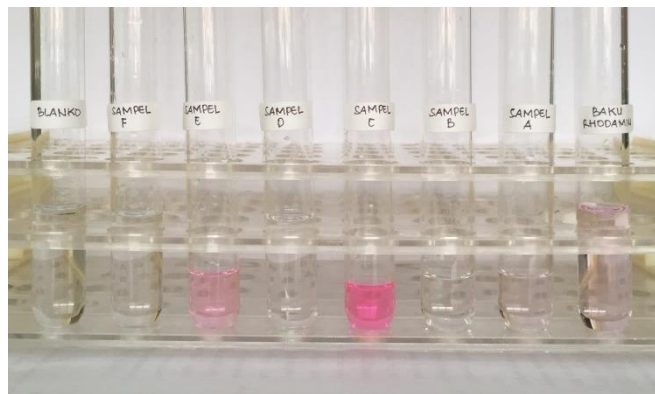
11. Fase eter ditambahkan HCl 0,1 N sebanyak 5ml



12. Tunggu hingga membentuk 2 lapisan



13. Kemudian fase air ditampung



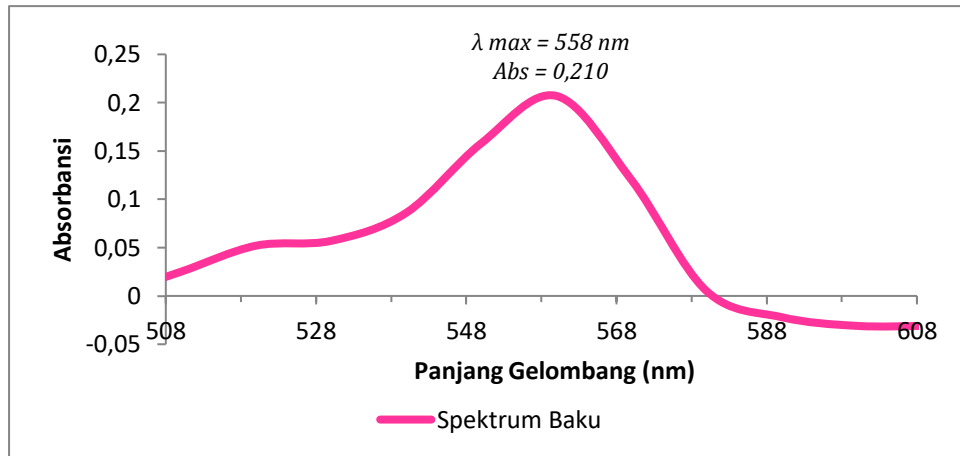
14. Didapatkan hasil ekstrak baku, sampel, dan larutan blanko



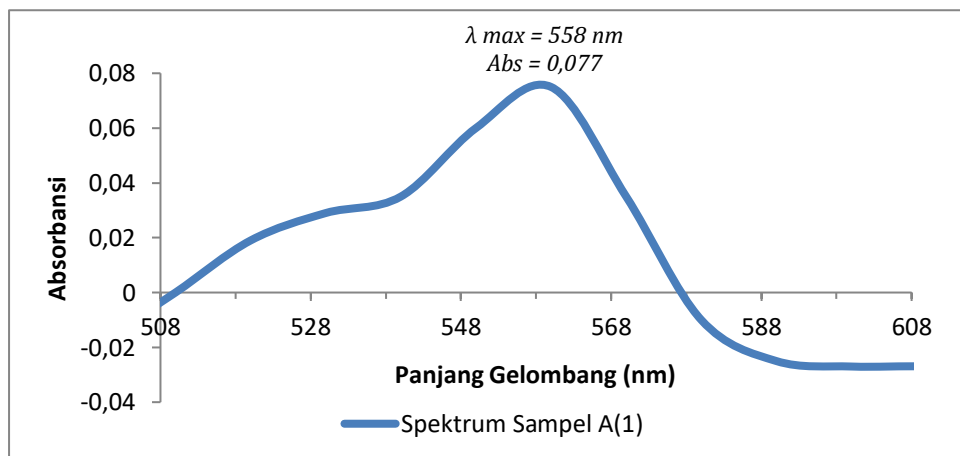
15. Selanjutnya diidentifikasi menggunakan spektrofotometer secara kualitatif

Lampiran 8. Hasil Pengukuran Menggunakan Spektrofotometer

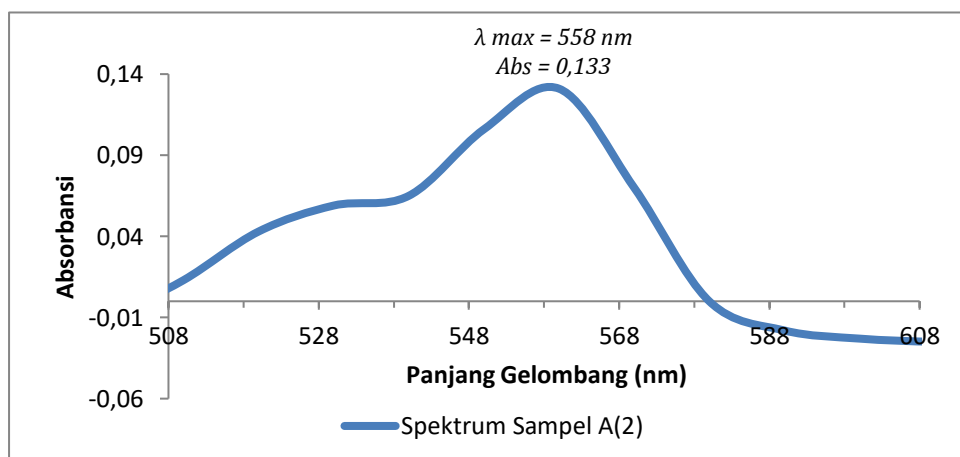
A. Pengukuran Baku Rhodamin B



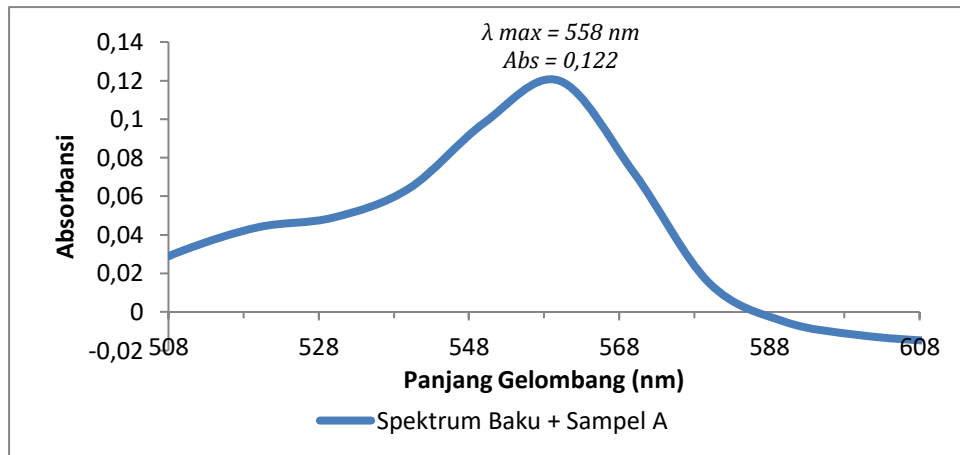
B. Pengukuran Sampel A(1)



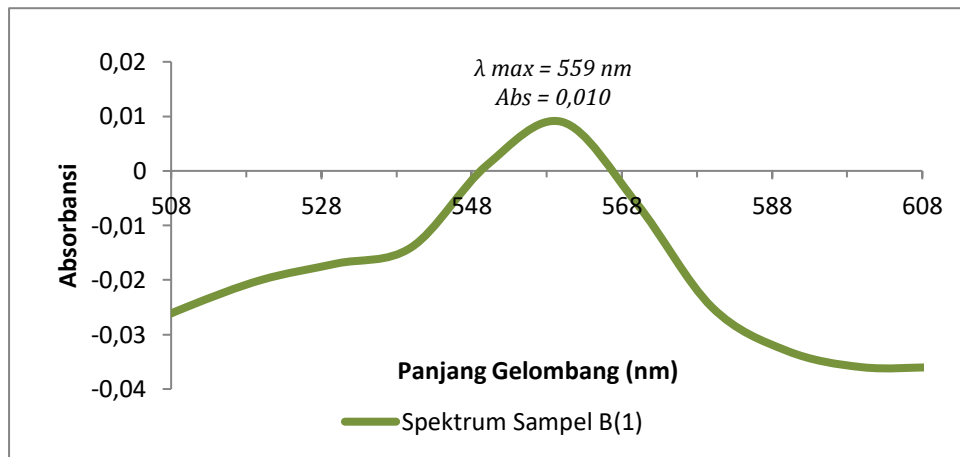
C. Pengukuran Sampel A(2)



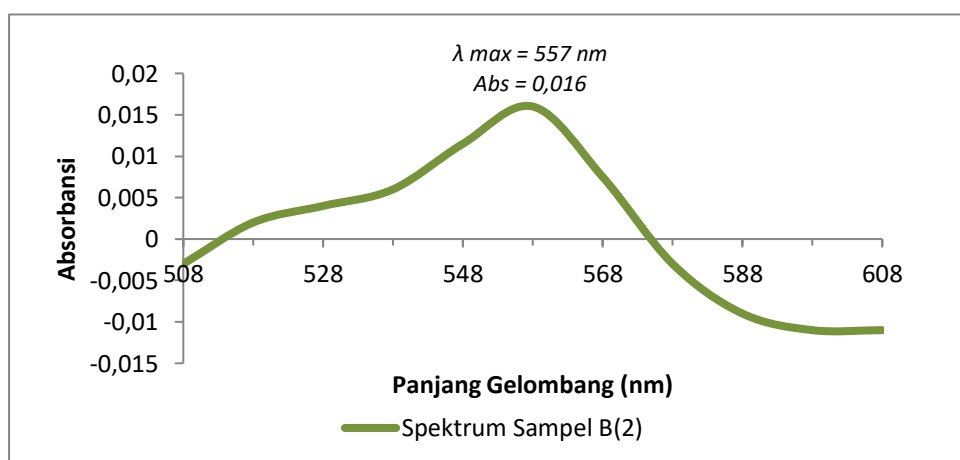
D. Pengukuran Baku + Sampel A (Uji Penegasan)



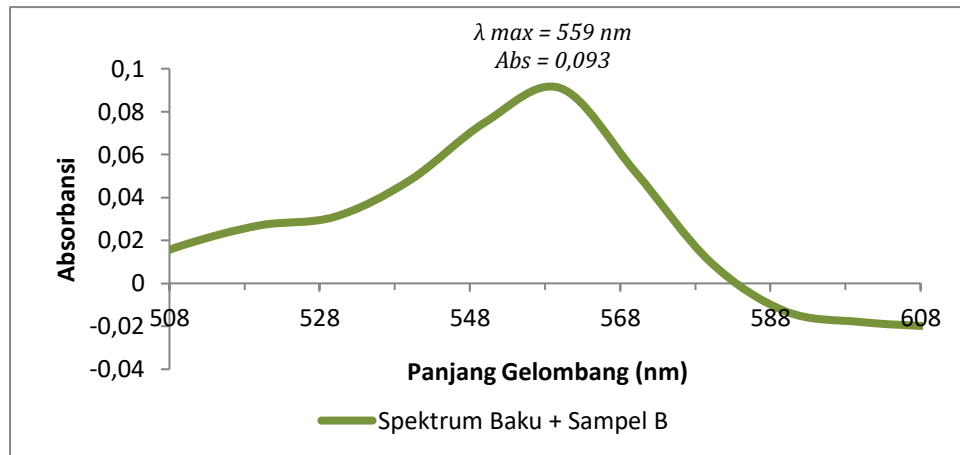
E. Pengukuran Sampel B(1)



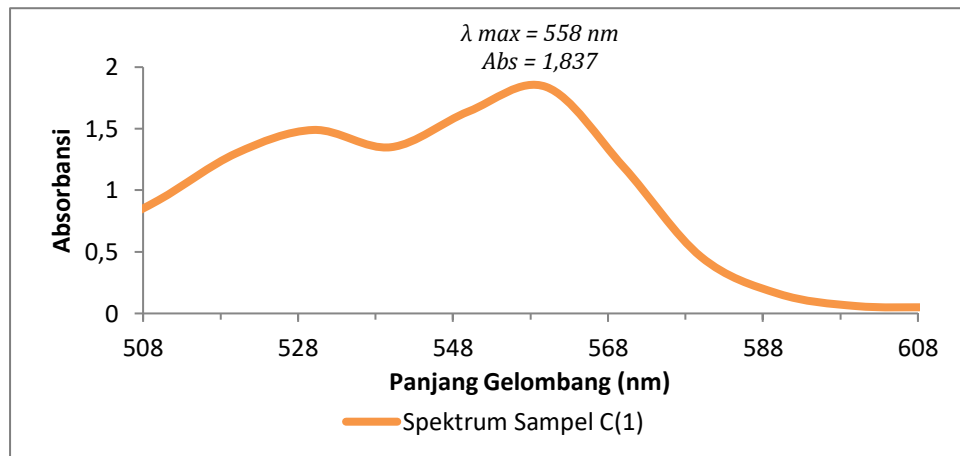
F. Pengukuran Sampel B(2)



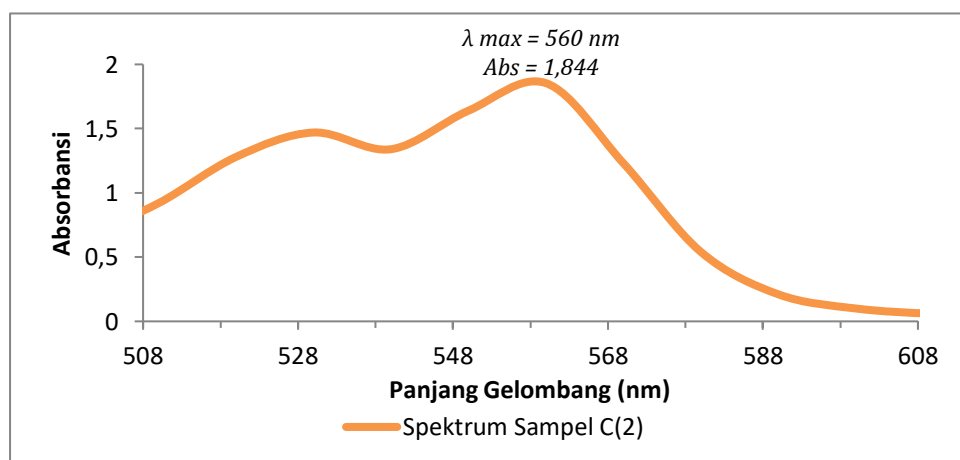
G. Pengukuran Baku + Sampel B (Uji Penegasan)



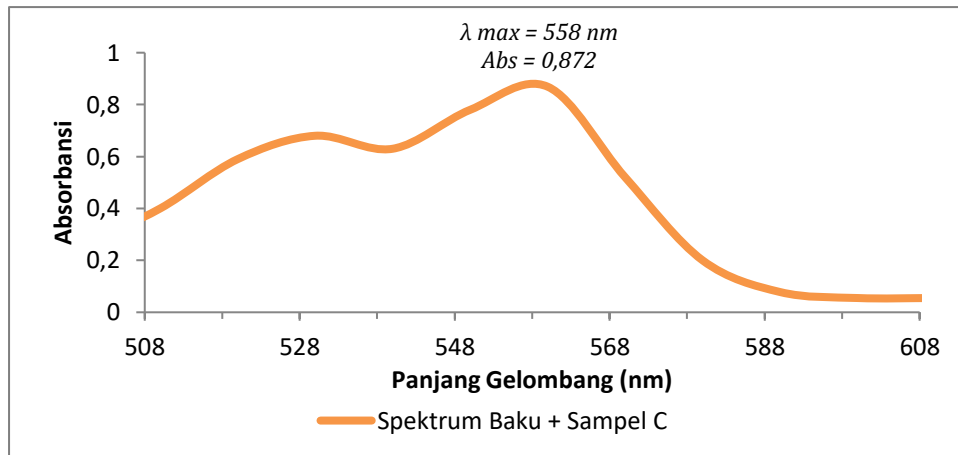
H. Pengukuran Sampel C(1)



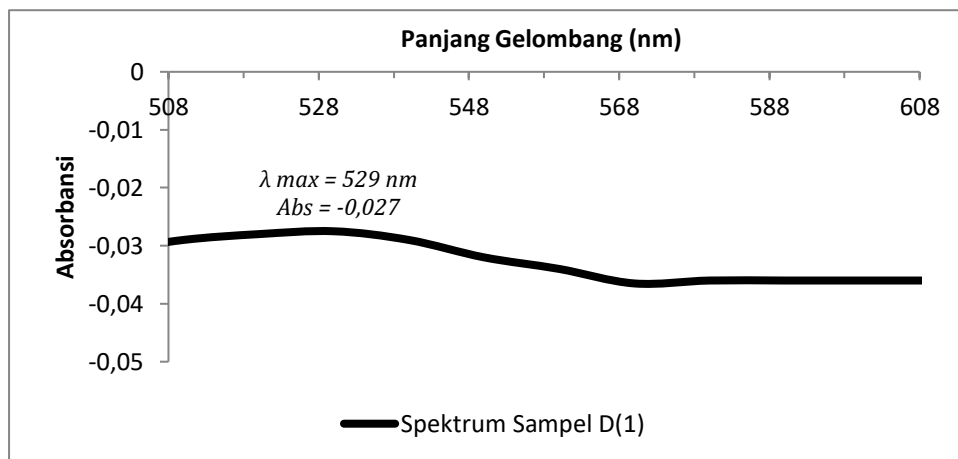
I. Pengukuran Sampel C(2)



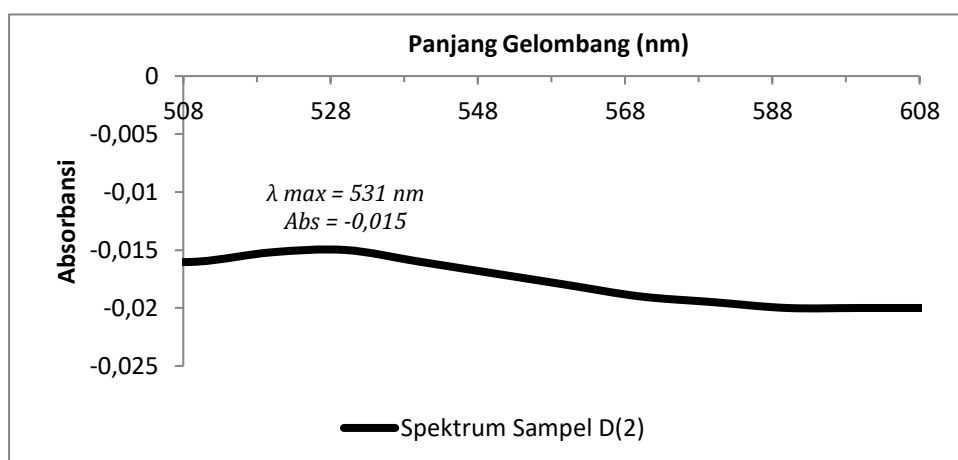
J. Pengukuran Baku + Sampel C (Uji Penegasan)



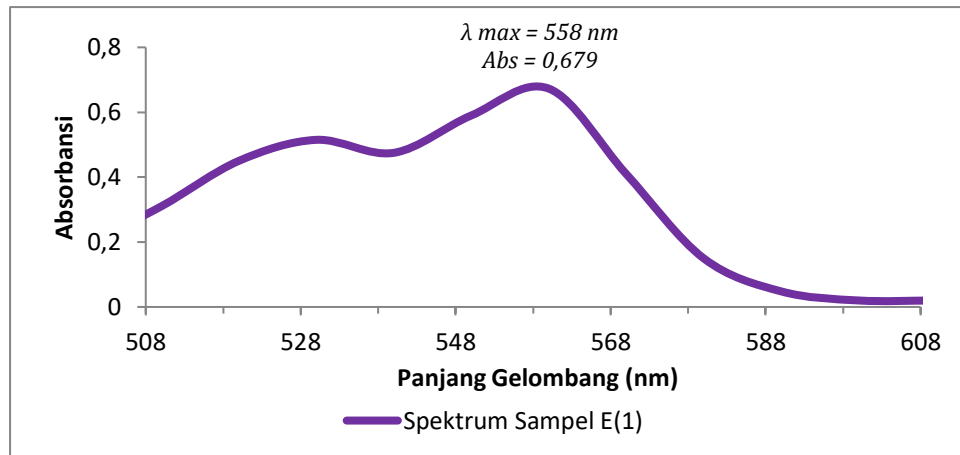
K. Pengukuran Sampel D(1)



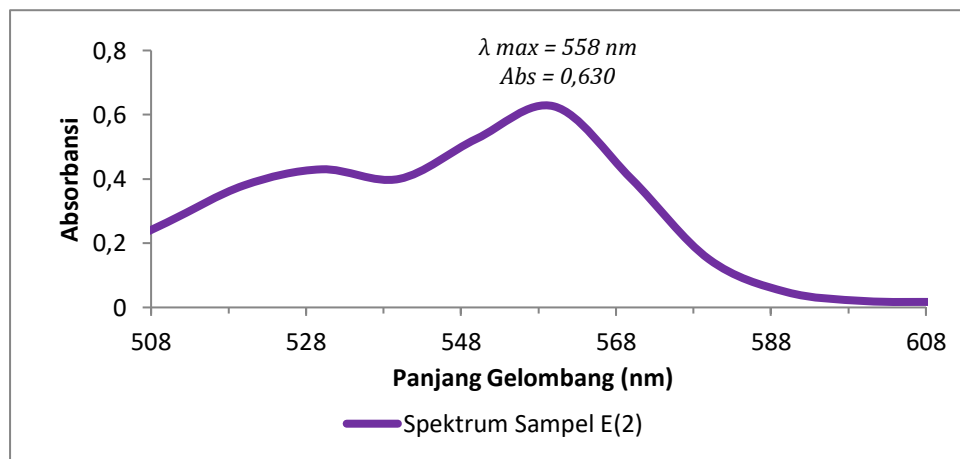
L. Pengukuran Sampel D(2)



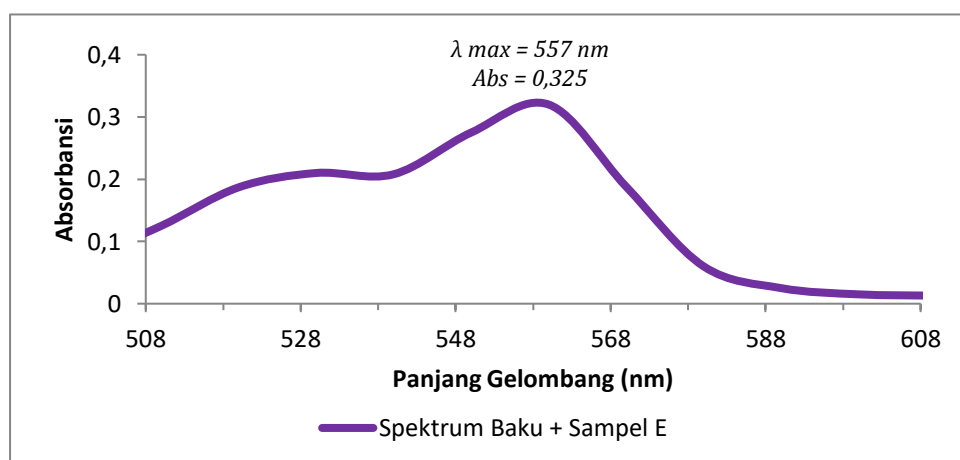
M. Pengukuran Sampel E(1)



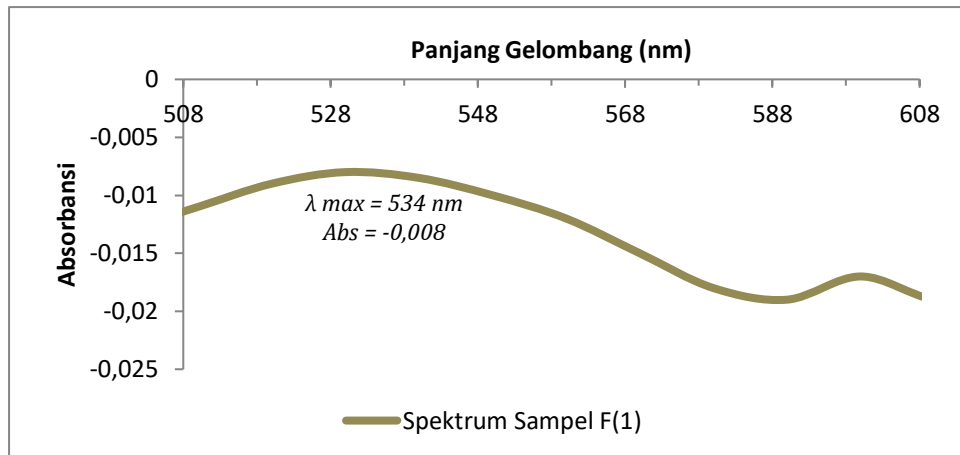
N. Pengukuran Sampel E(2)



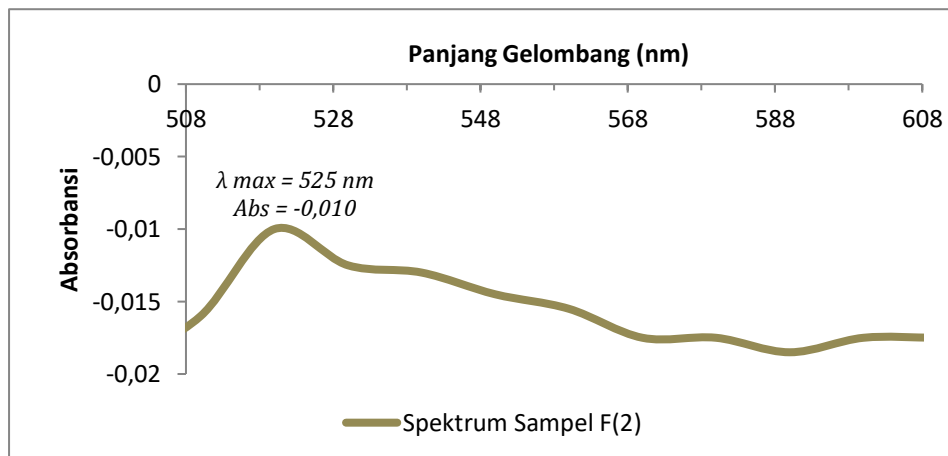
O. Pengukuran Baku + Sampel E (Uji Penegasan)



P. Pengukuran Sampel F(1)



Q. Pengukuran Sampel F(2)



Lampiran 9. Perhitungan Kadar Rhodamin B pada Sampel C

Diketahui :

$$\text{Absorbansi sampel} = \frac{C_1 + C_2}{2} = \frac{1,837 + 1,844}{2} = 1,8405$$

$$\text{Absorbansi standar} = 0,210$$

$$\text{Kadar standar} = 8 \text{ ppm}$$

Penyelesaian :

$$\text{Kadar sampel} = \frac{\text{Absorbansi sampel}}{\text{Absorbansi standar}} \times \text{Kadar standar}$$

$$= \frac{1,8405}{0,210} \times 8 \text{ ppm}$$

$$= 70,11 \text{ ppm}$$

$$\text{Kadar Rhodamin B dalam 8 gram sampel} = \frac{0,07011 \text{ gr}}{1000 \text{ gr}} \times 8 \text{ gr}$$

$$= 0,00056088 \text{ gr}$$

$$= 0,56088 \text{ mg}$$

Lampiran 10. Surat Izin Penelitian



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

POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURUN

Jalan Soekarno - Hatta No. 6 Bandar Lampung

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

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



23 Februari 2021

Nomor : PP.03.01/I.1/1134/2021
 Lampiran : Eks
 Hal : Izin Penelitian

Yang terhormat:

Ka.Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Tanjung Karang

Di -
 Tempat

Sehubungan dengan penyusunan Laporan Tugas Akhir (LTA) bagi mahasiswa Program Studi Diploma Tiga Farmasi Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Kementerian Kesehatan Tanjungkarang Tahun Akademik 2020/2021, maka kami menginformasikan bahwa mahasiswa tersebut akan melakukan penelitian di Jurusan Farmasi Poltekkes Kemenkes Tanjung Karang. Adapun nama mahasiswa yang akan melakukan penelitian terlampir.

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.



WARJIDIN ALIYANTO, SKM, M.Kes
 NIP. 196401281985021001

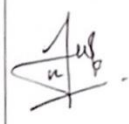
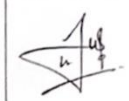
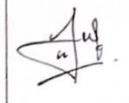
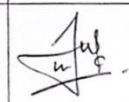
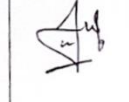
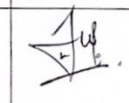
Lampiran 11. Lembar Konsultasi Laporan Tugas Akhir

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Putri Indah AI

NIM : 1848401097

DOSEN PEMBIMBING I : Endah Ratnasari Mulatasih, M. Si.

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Kamis, 06/08/2021	Gambaran konsep judul LTA	Memahami penjelasan mengenai gambaran judul-judul LTA		
2.	Sabtu, 08/08/2021	Pengajuan judul LTA	Mengajukan judul serta alasan mengapa memilih judul tersebut		
3.	Jum'at, 04/09/2021	Konsultasi judul LTA	Acc judul LTA "Identifikasi Zat Pewarna Rhodamin B pada Kosmetik Perona Pipi yang Beredar di Pasar Bambu Kuning dengan Metode Spektrofotometri"		
4.	Sabtu, 12/09/2021	Pengajuan latar belakang	-Perbaikan tata penulisan -Lakukan prasarvei di Pasar Bambu Kuning		
5.	Selasa, 29/09/2021	Pengajuan bab I	-Perbaikan penulisan bahasa asing dibuat miring -Penulisan diperhatikan agar menghindari plagiat -Bahas mengenai hasil prasarvei		
6.	Sabtu, 03/10/2021	Pengajuan revisi bab I	Diperjelas kembali bahasan mengenai public warning di		

			latar belakang		
7.	Rabu, 07/10/2021	Pengajuan revisi bab I	Penambahan pada tujuan khusus		
8.	Kamis, 05/11/2021	Pengajuan bab I-III	-Tinjauan pustaka mengenai registrasi kosmetik dan spektrofotometri ditambah -Perbaikan kriteria inklusi dan eksklusi		
9.	Kamis, 19/11/2021	Pengajuan revisi bab I-III	Konsultasi perbaikan terkait penambahan di latar belakang dan DO		
10.	Selasa, 08/12/2021	Pengajuan revisi bab I-III	Perbaikan DO dan dilanjutkan pembuatan PPT		
11.	Selasa, 15/12/2021	Pengajuan revisi proposal	Acc seminar proposal		
12.	Jum'at, 30/04/2021	Konsultasi hasil penelitian	Lakukan uji penegasan untuk sampel yang positif		
13.	Jum'at, 04/06/2021	Pengajuan draft LTA (cover- lampiran)	-Berikan alasan di pembahasan untuk absorbansi yang tidak memasuki range -Grafik bentuk spektrum di lampiran dibuat rentang 508-608 nm -Lakukan pengulangan semua sampel		
14.	Senin, 07/06/2021	Pengajuan revisi	Acc seminar hasil		
15.	Senin, 21/06/2021	Pengajuan revisi setelah seminar hasil	-Tempat pengambilan sampel ditambah di kriteria inklusi -Perbaikan penulisan tabel 4.2 -Di pembahasan warna sampel dikaitkan dengan hasil ekstrak, ciri sampel positif		

			ditambah, lebih diperjelas lagi bahaya Rhodamin B -Lampiran sampel-sampel yang digunakan dibuat tabel		
16.	Selasa, 22/06/2021	Pengajuan revisi	Acc revisi		

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

NAMA MAHASISWA : Putri Indah AI

NIM : 1848401097

DOSEN PEMBIMBING II : Dra. Dias Ardini, M.TA., Apt.

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Kamis, 10/06/2021	Pengajuan draft LTA	-Penambahan kata kunci abstrak -Perbaikan penulisan pada daftar isi, tabel, gambar, dan lampiran -Nomor halaman pada daftar pustaka dan lampiran diberikan -Judul tabel dan gambar diberi jarak 1,5		
2.	Jum'at, 11/06/2021	Pengajuan revisi	Acc seminar hasil		
3.	Selasa, 22/06/2021	Pengajuan revisi setelah seminar hasil	Acc revisi		

Lampiran 12. Lembar Perbaikan Seminar Hasil

LEMBAR PERBAIKAN SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR

Hari / Tanggal	Rabu, 16 Juni 2021
Nama Mahasiswa	Putri Indah AI
Judul Tugas Akhir	Identifikasi Zat Pewarna Rhodamin B pada Kosmetik Perona Pipi yang Dipergjualbelikan di Pasar Bambu Kuning dengan Metode Spektrofotometri

HASIL MASUKAN :

Penguji I :

- Bahas dari ttn warna secara ftnk
- Kriteria Inklusi
- tambahan ds lampiran Hhng kadar Rhodamin B sampel c dan bahas di pembahasan
- Tambal ~~dit~~ hnyan kadarnya tampilkan bahayanya → 10.00
- Uji Penegatan

Penguji II :

- Karaktensik sampel ditambalikan Netto selain Nama, ed, No reg, Prodiusen dsb
- Tabel tambahkan infimab eliprah
- Tempat pengambilan sampel dipergelas (definisi bambu Kuning) → Kriteria
- Publik warning
- Pewarna kerangka teon

Penguji III :

Mengetahui

Penguji 1,

Dra Pudri Ratnayanti M. Kes., Apt.
NIP. 196502071991012001

Penguji 2,

Dra Dias Ardini, M.TA., Apt.
NIP. 196601271993122001

Penguji 3,

Endah Ratnasari Mutatasih, M. Si.
NIP. 196808292015032003