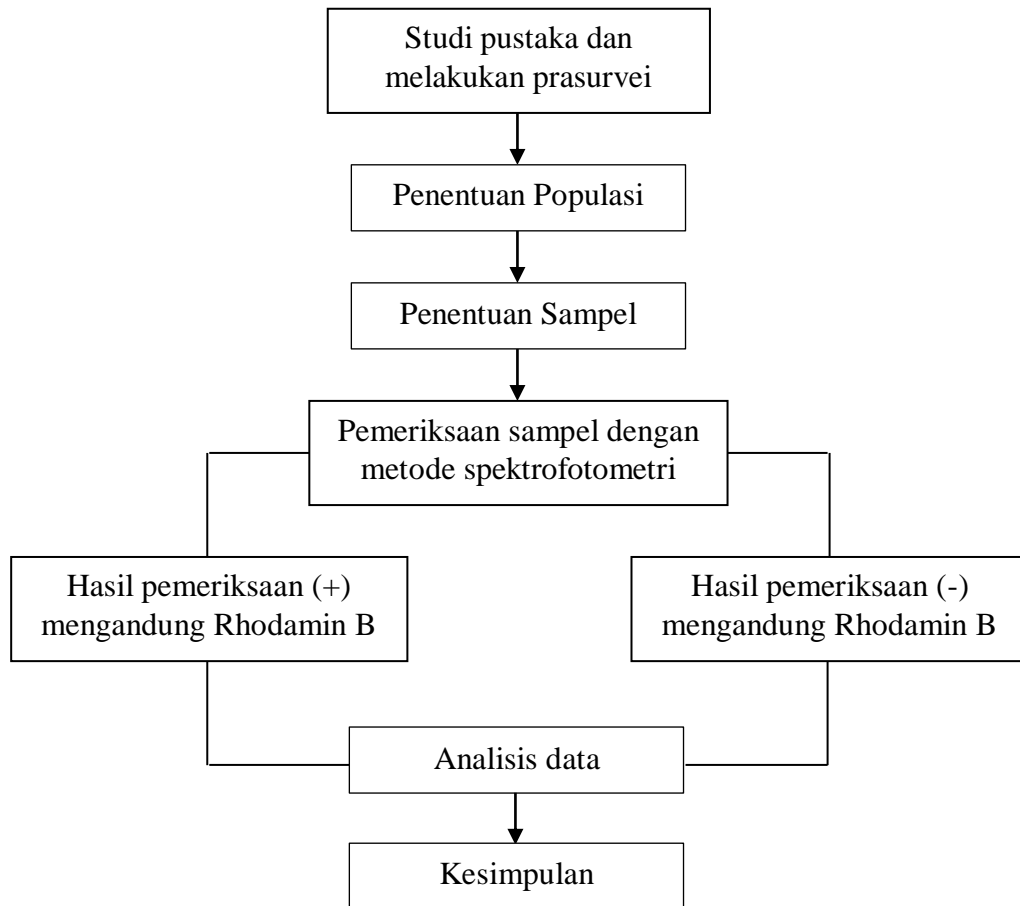


LAMPIRAN

Lampiran 1. Alur Penelitian



Lampiran 2. Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Pembuatan larutan NaOH 2% sebanyak 500 ml

$$\% \text{ NaOH yang akan dibuat} = 2\%$$

$$\text{Volume yang akan dibuat} = 500 \text{ ml}$$

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

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

$$\% \text{ NaOH yang akan dibuat} = 0,5\%$$

$$\text{Volume yang akan dibuat} = 500 \text{ ml}$$

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

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

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

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

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

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

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:

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

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

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

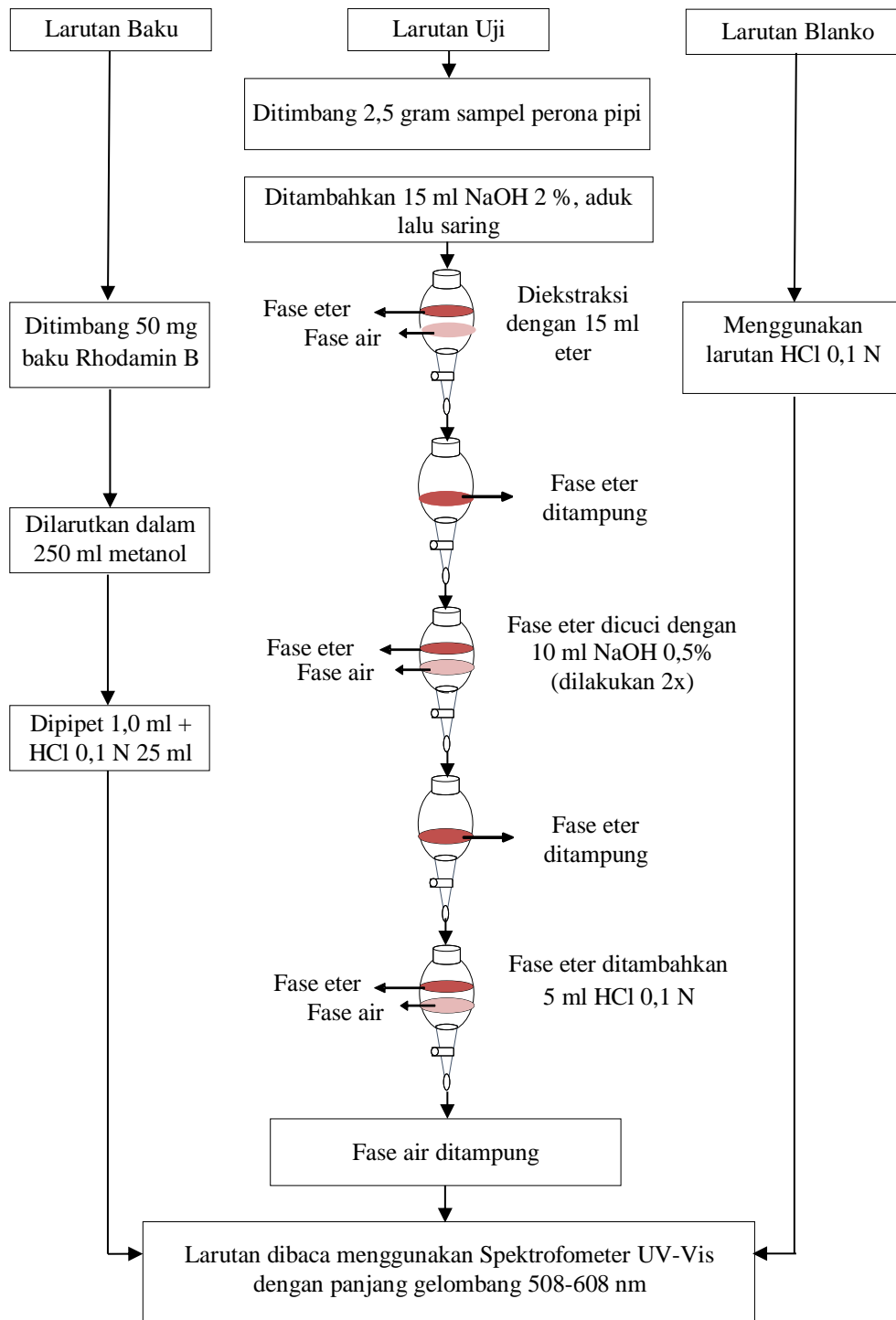
Lampiran 3. Pembuatan Reagen

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

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

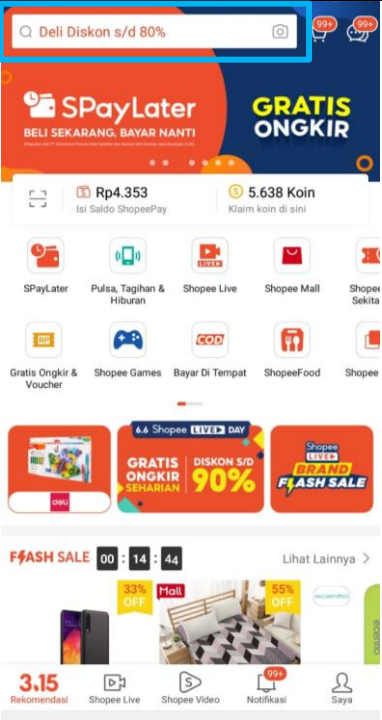
3. Pembuatan larutan HCl 0,1 N dari HCl 37%
 - a. Dipipet 4,1 ml larutan HCl pekat menggunakan pipet ukur
 - b. Lalu dimasukkan ke dalam labu ukur 500 ml
 - c. Ditambahkan dengan aquades hingga tanda batas

Lampiran 4. Skema Kerja Preparasi Sampel

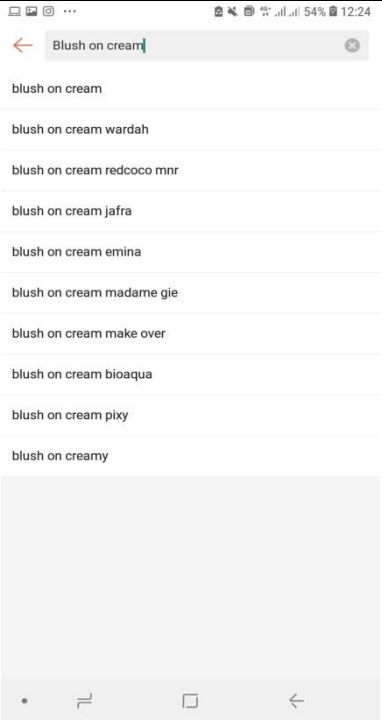


Lampiran 5. Bahan-Bahan yang Digunakan

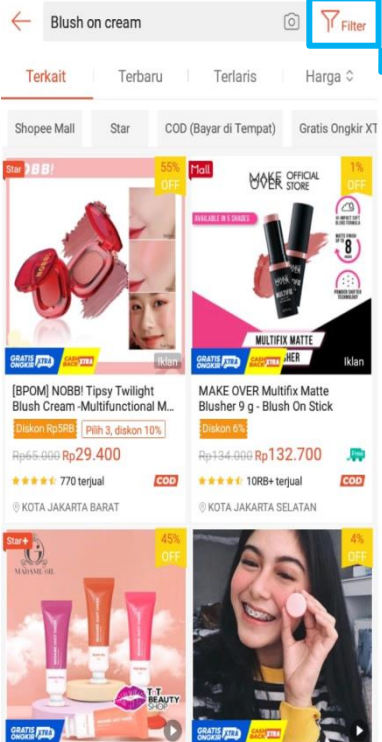
 <p>Baku Rhodamin B</p>	 <p>Metanol</p>	 <p>NaOH 2%</p>
 <p>NaOH 0,5%</p>	 <p>HCl 0,1N</p>	 <p>Eter</p>
 <p>Aquadest</p>		

Lampiran 6. Cara Pengambilan Sampel di *Marketplace*


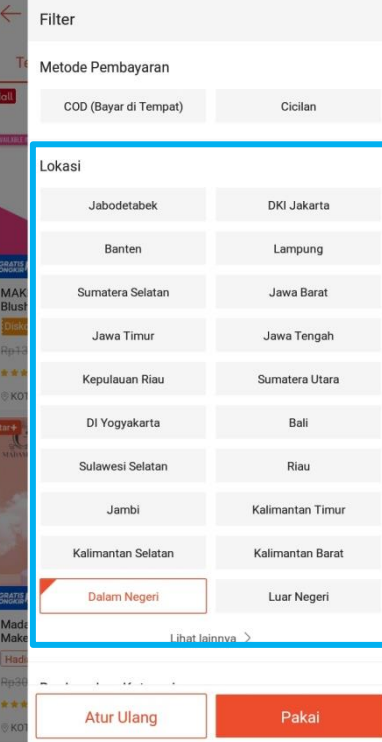
1. Buka aplikasi *marketplace* Shopee, kemudian arahkan ke kolom pencarian.



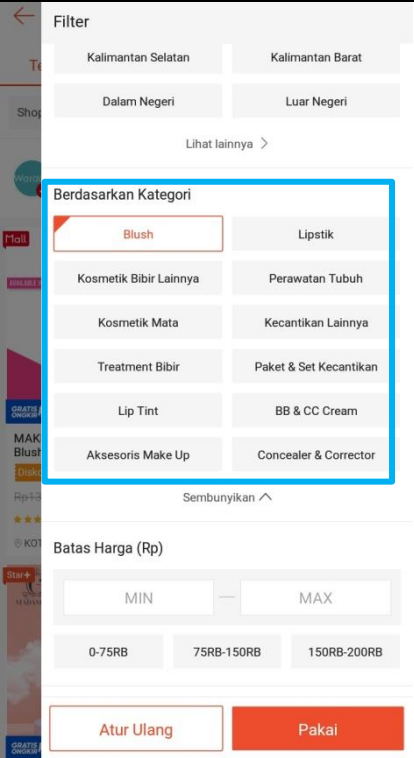
2. Ketik "Blush on cream" pada kolom pencarian.



3. Klik tombol filter untuk memilih kategori yang diinginkan.

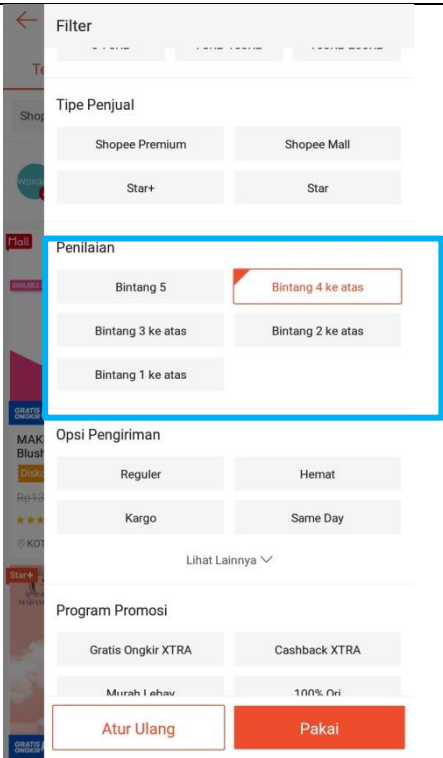


4. Pilih lokasi dalam negeri.



5. Pilih kategori *blush*.

6. Tuliskan batas harga antara Rp 0 hingga Rp50.000,-



7. Pilih tingkat penilaian pembeli sebanyak bintang 4 ke atas.

8. Setelah selesai memilih filter, maka klik "pakai".

The image shows two screenshots from a mobile shopping application. The left screenshot displays search results for 'Blush on cream'. It features several product listings with images, prices, and ratings. A blue box highlights a specific product listing for 'KIMUSE Fruit Sweetheart Cheek Cream KMS713'. A blue arrow points from this box to the right screenshot, which is a detailed view of the same product. The right screenshot shows the product name, price (Rp25.900), a 4.8 star rating with 121 reviews, and a 'Beli Sekarang' (Buy Now) button.

9. Layar akan menampilkan hasil dari pencarian.

10. Kemudian pilih sampel sesuai dengan kriteria inklusi dan eksklusi yang telah ditentukan.

Lampiran 7. Sampel-Sampel yang Digunakan

Kode Sampel	Foto Sampel	Hasil Ekstraksi 1	Hasil Ekstraksi 2
A			
B			
C			
D			

Kode Sampel	Foto Sampel	Hasil Ekstraksi 1	Hasil Ekstraksi 2
E	 A yellow lip balm tube with a pink cap and its packaging box. The box is yellow with black polka dots and the text 'HISAN WUJUD'.	 A clear plastic cup containing a light pink liquid, labeled 'E1'.	 A clear plastic cup containing a light pink liquid, labeled 'E2'.
F	 A black lip balm tube with a pink cap and its packaging box. The box has a colorful abstract pattern and the text 'ESSENSES'.	 A clear plastic cup containing a light pink liquid, labeled 'SAMPAL F1'.	 A clear plastic cup containing a light pink liquid, labeled 'SAMPAL F2'.

Lampiran 8. Preparasi Sampel



1. Ditimbang sampel sebanyak 2,5 gram.



2. Ditambahkan NaOH 2% sebanyak 15 ml.



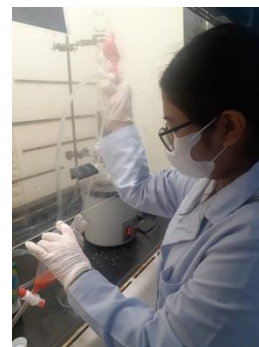
3. Dipanaskan hingga mencair.



4. Disaring menggunakan kertas saring.



5. Dimasukan ke dalam corong pisah.



6. Ditambahkan eter sebanyak 15 ml, kemudian dikocok selama 3 menit.



7. Ditunggu hingga terbentuk 2 fase, yaitu fase eter dan fase air.



8. Fase air dibuang, dan fase eter ditampung dalam corong pisah.



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



10. Ditunggu hingga terbentuk 2 fase, kemudian fase air dibuang.



11. Ditambahkan HCl 0,1N sebanyak 5 ml.



12. Ditunggu hingga terbentuk 2 fase. Fase asam ditampung



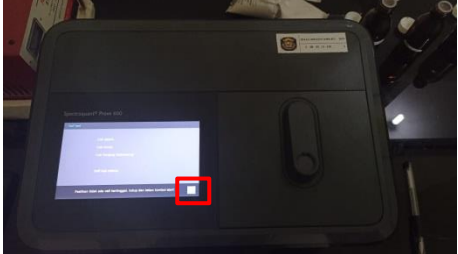


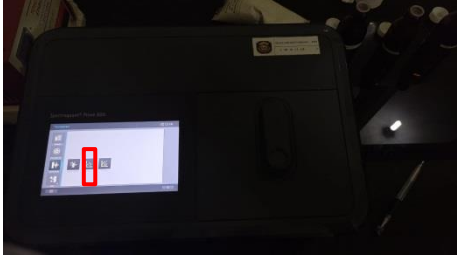


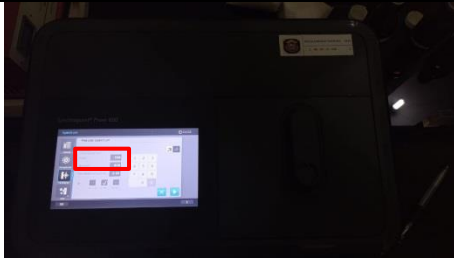
14. Sampel yang telah selesai diekstraksi dimasukkan ke dalam kuvet.



15. Sampel diidentifikasi menggunakan spektrofotometer.

Lampiran 9. Cara Menggunakan Spektrofotometer

 <p>1. Sambungkan kabel dengan stopkontak, kemudian tekan tombol ON/OFF yang berada dibagian belakang alat sampai berbunyi “bip”</p>	 <p>2. Alat akan melakukan Booting pada sistem, kemudian tunggu 2-3 menit</p>
 <p>3. Tekan tombol ▶ pada layar untuk memulai <i>self test</i> dan tunggu hingga semua tulisan terceklis pada alat.</p>	 <p>4. Spektrofotometer akan menampilkan halaman menu seperti gambar di atas</p>
 <p>5. Kemudian pilih “tambahan” untuk menentukan panjang gelombang maksimum.</p>	 <p>6. Setelah itu, pilih “spektrum”</p>



7. Atur *range* panjang gelombang 508-608 pada spektrofotometer



8. Siapkan kuvet dan bersihkan kuvet dengan cara membilasnya menggunakan aquadest




9. Masukkan larutan blanko yaitu larutan HCl 0,1 N ke dalam kuvet



10. Letakan kuvet yang berisi larutan blanko di tempat kuvet bagian ujung paling kiri spektrofotometer



11. Kemudian tekan tombol  dan tunggu hingga alat selesai membaca.



12. Setelah itu, keluarkan kuvet yang berisi larutan blanko yaitu larutan HCl 0,1 N dan bersihkan kembali kuvet dengan aquadest.




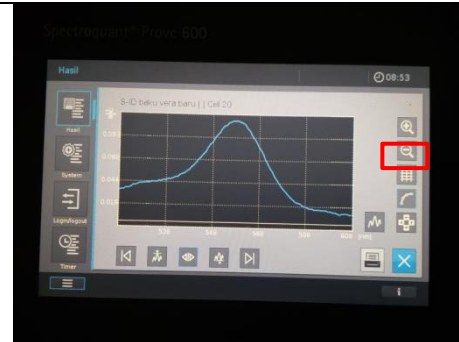
13. Masukkan larutan baku Rhodamin B konsentrasi 8 ppm atau larutan sampel yang telah di ekstraksi ke dalam kuvet



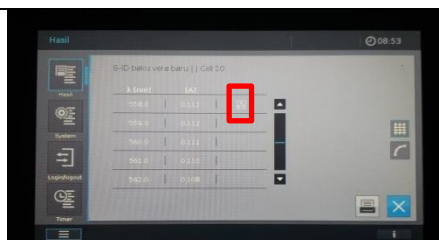
14. Letakan kuvet yang berisi larutan baku Rhodamin B konsentrasi 8 ppm atau larutan sampel yang telah di ekstraksi di tempat kuvet pada bagian ujung paling kiri spektrofotometer



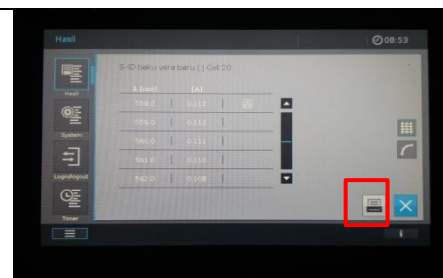
15. Kemudian tekan tombol  dan tunggu hingga alat selesai membaca.



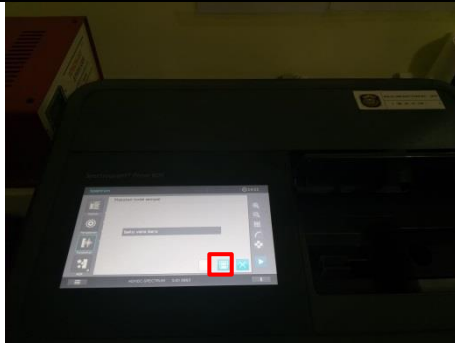
16. Setelah spektrum muncul, pilih tanda # untuk mengetahui panjang gelombang maksimum dan nilai absorbansi



17. Layar akan menampilkan panjang gelombang dan nilai absorbansi. Untuk menentukan panjang gelombang maksimum, lihat tanda # yang berada di kanan setelah nilai absorbansi.



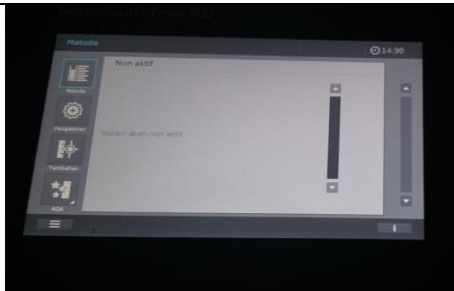
18. Untuk menyimpan data, tekan tanda seperti di atas



19. Ketik nama file, lalu simpan data.



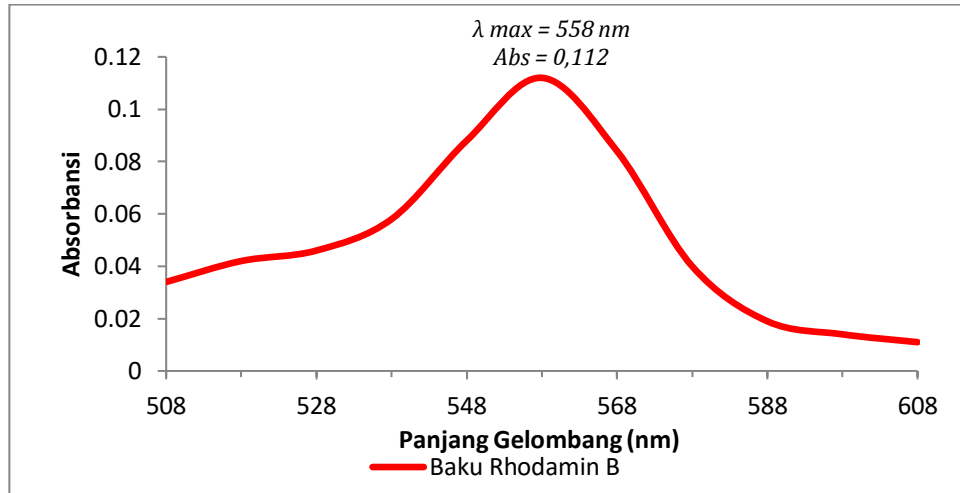
20. Setelah selesai menggunakan spektrofotometer, klik tombol *on/off* dibagian belakang alat.



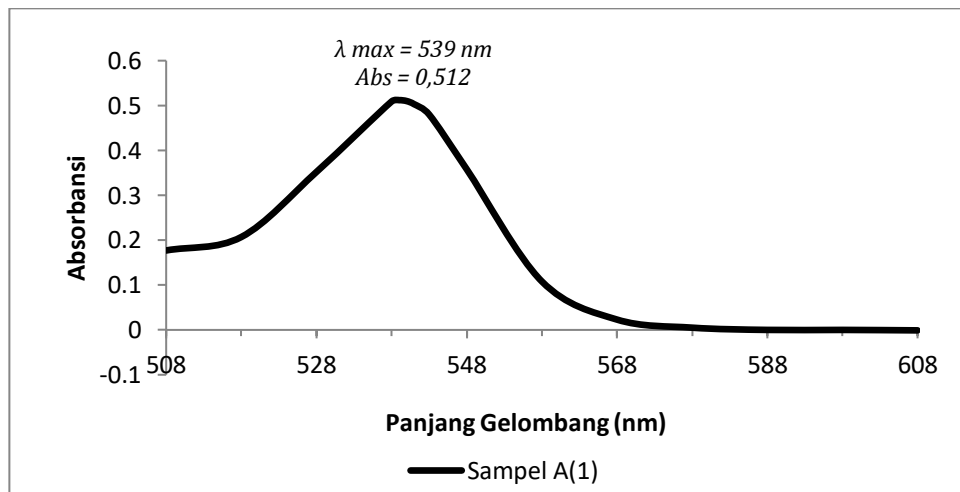
21. Tunggu hingga alat mati, kemudian cabut kabel dari stop kontak.

Lampiran 10. Hasil Pengukuran Baku Rhodamin B dan Sampel Menggunakan Metode Spektrofotometri

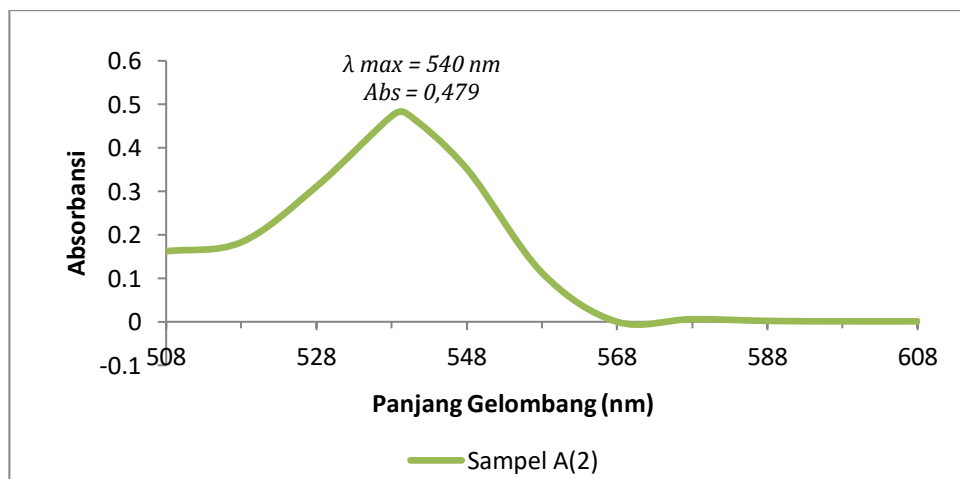
A. Pengukuran Baku Rhodamin B



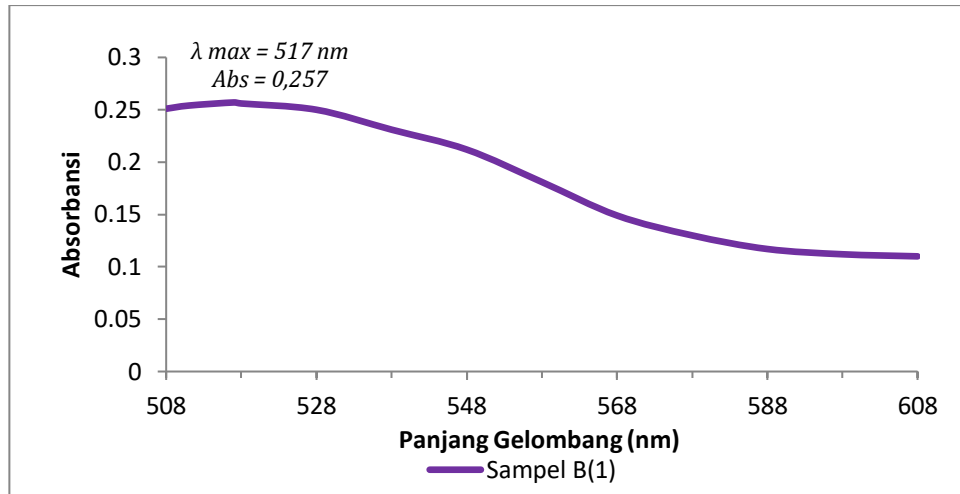
B. Sampel A(1)



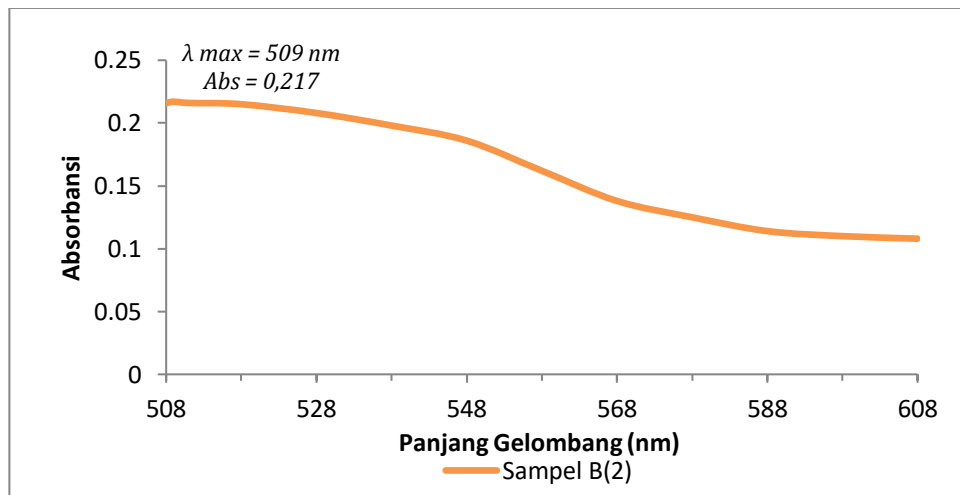
C. Sampel A(2)



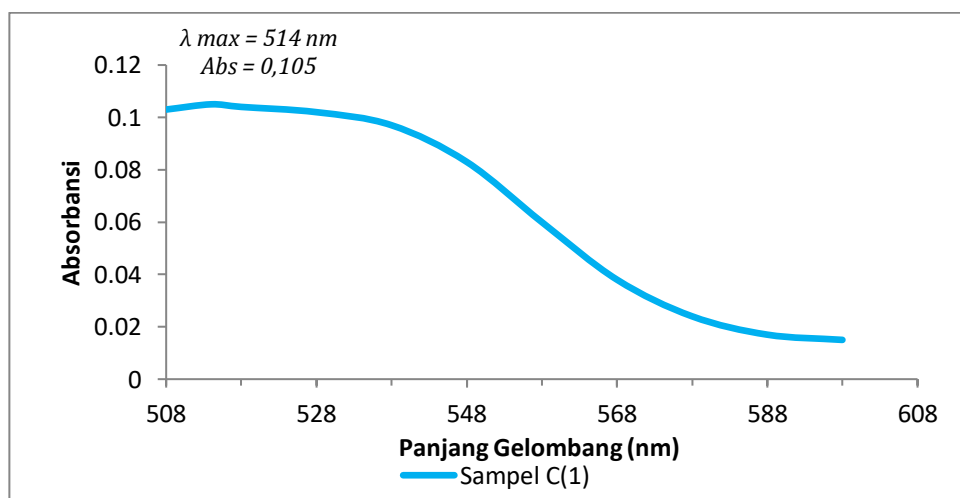
D. Sampel B(1)



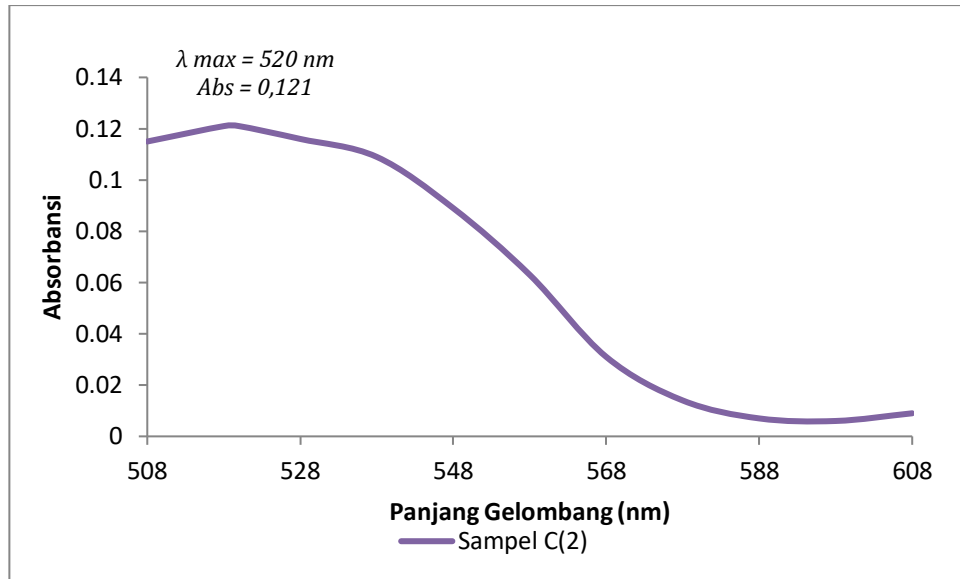
E. Sampel B(2)



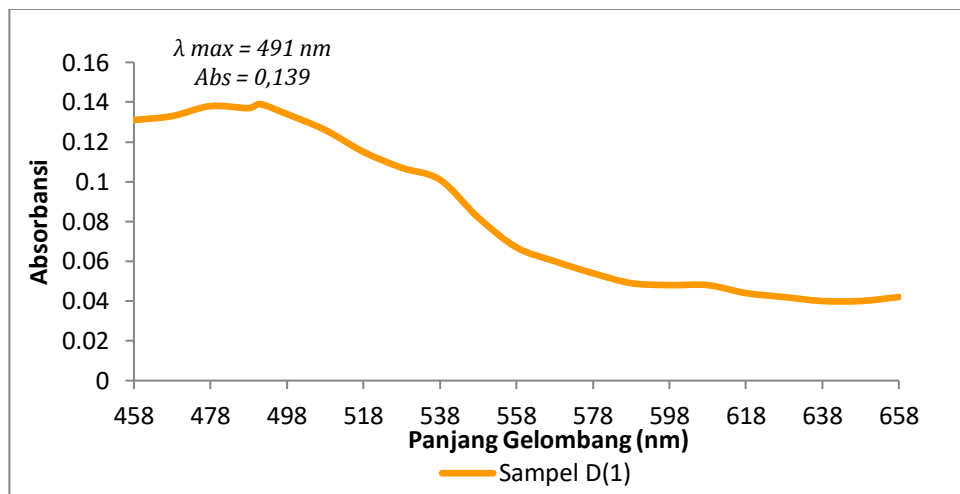
F. Sampel C(1)



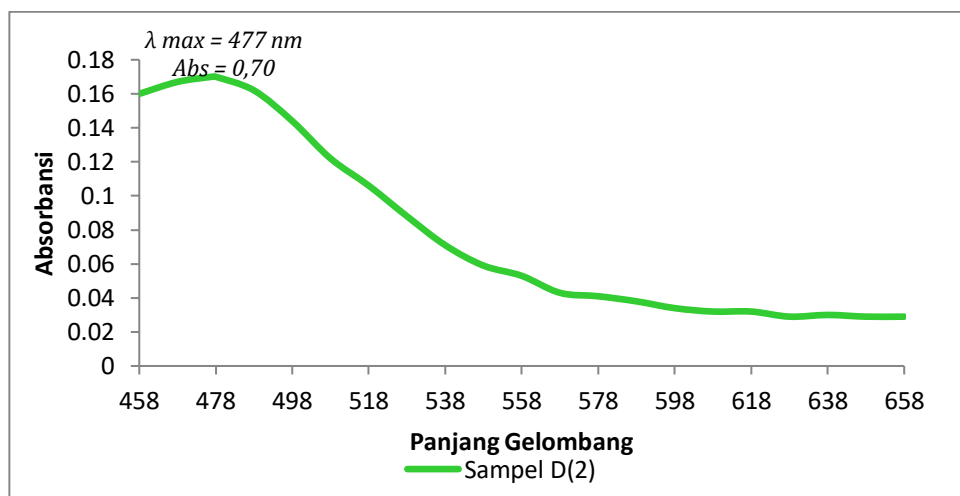
G. Sampel C(2)



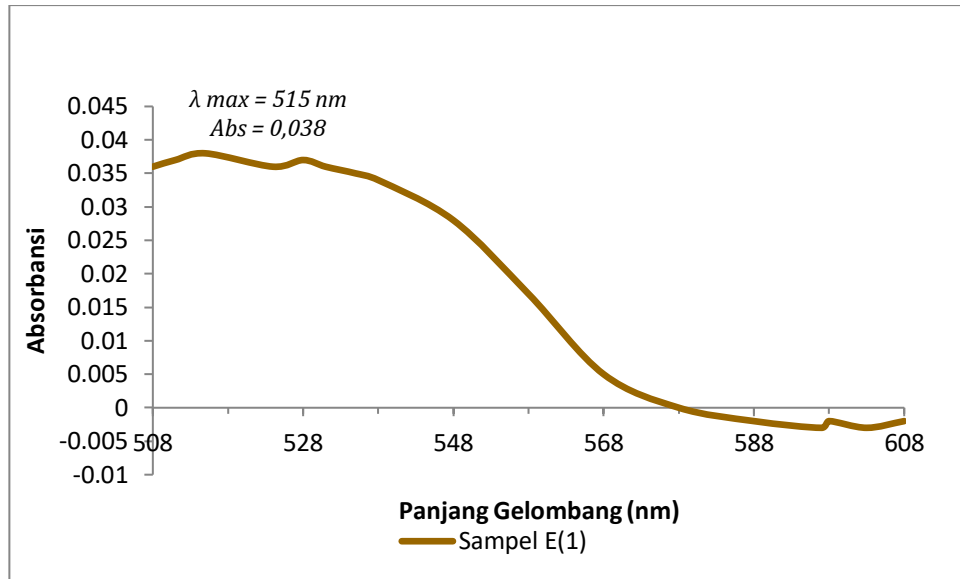
H. Sampel D(1)



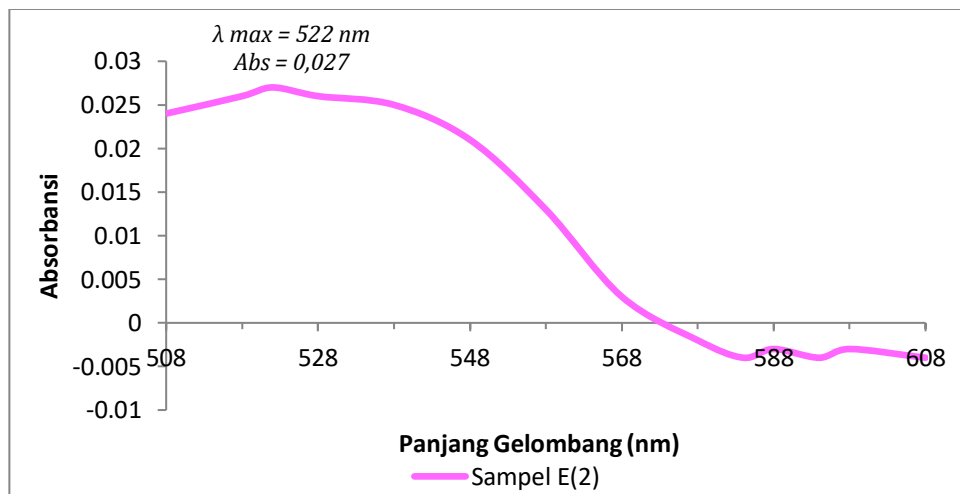
I. Sampel D(2)



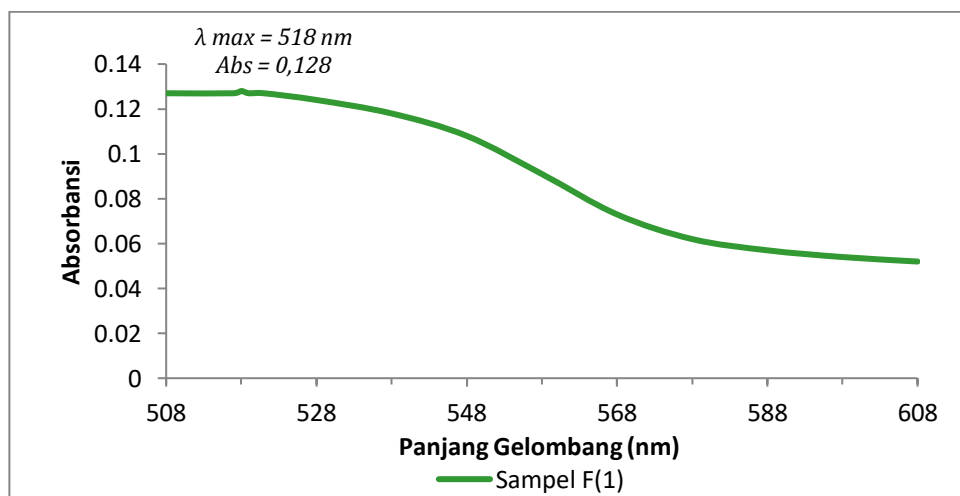
J. Sampel E(1)



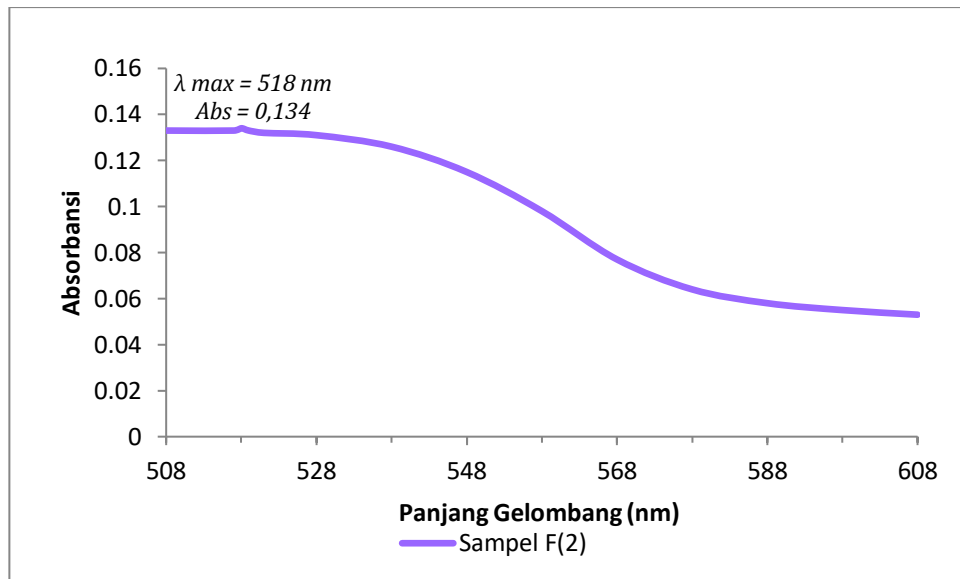
K. Sampel E(2)



L. Sampel F(1)

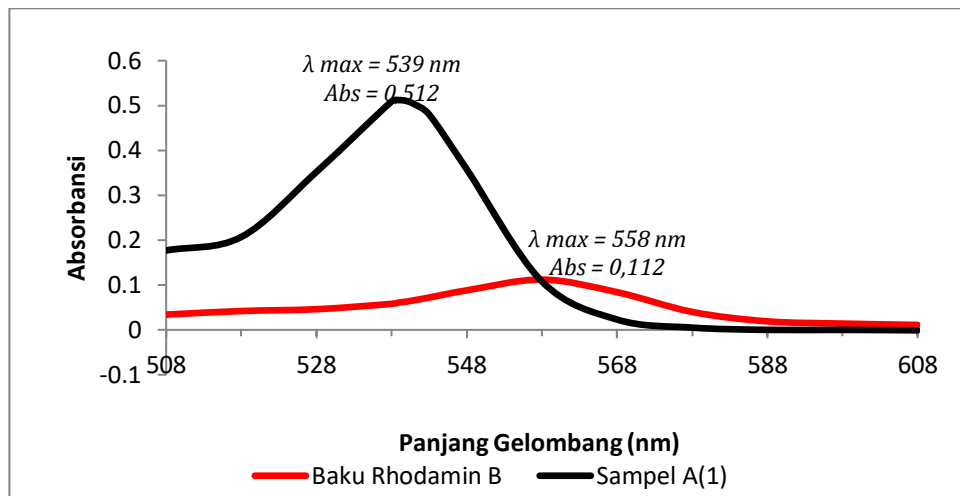


M. Sampel F(2)

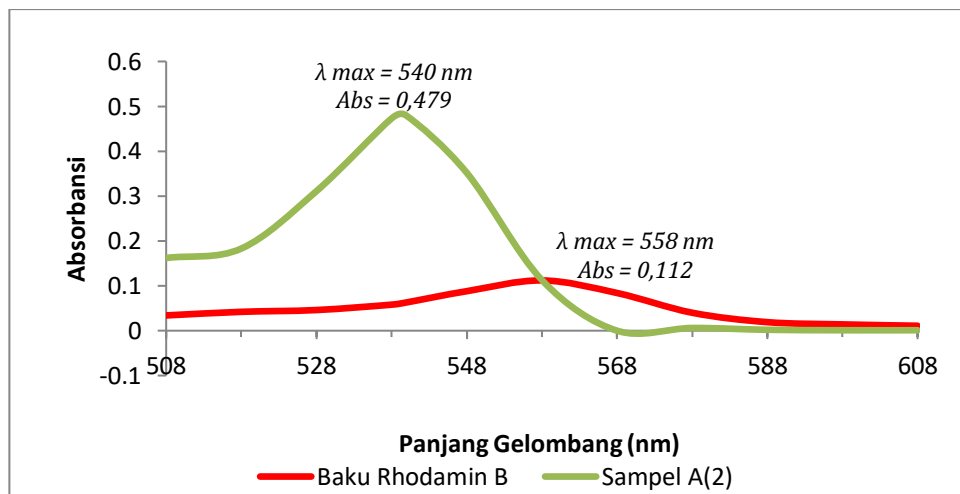


Lampiran 11. Bentuk Spektrum Sampel dan Baku Rhodamin B

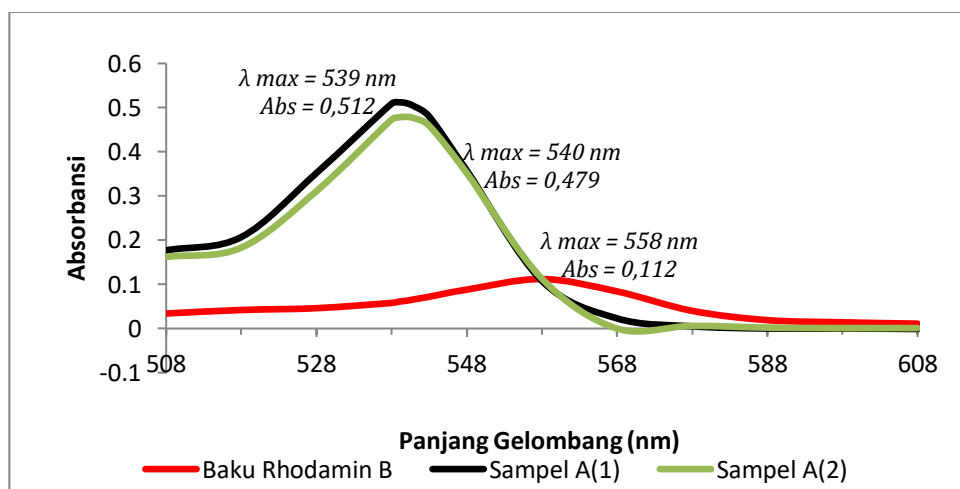
A. Spektrum sampel A(1) dan Baku Rhodamin B



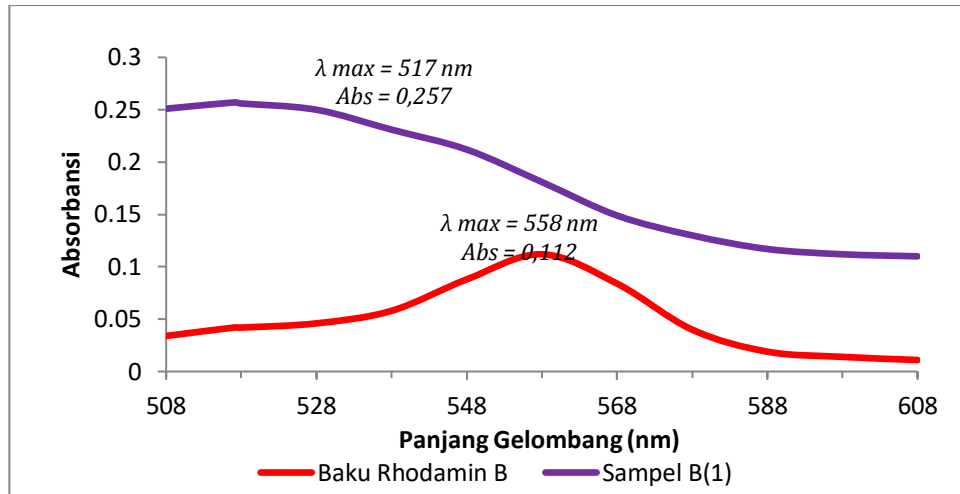
B. Spektrum sampel A(2) dan Baku Rhodamin B



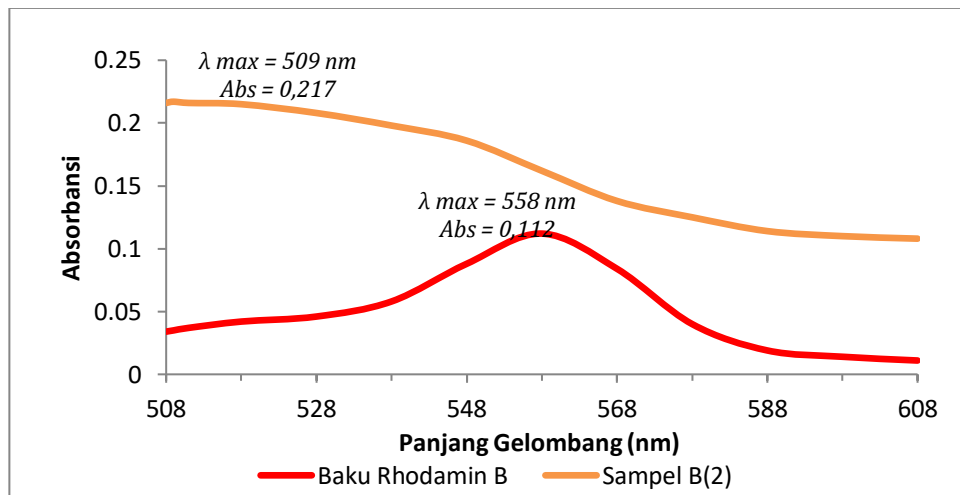
C. Spektrum sampel A(1), A(2) dan Baku Rhodamin B



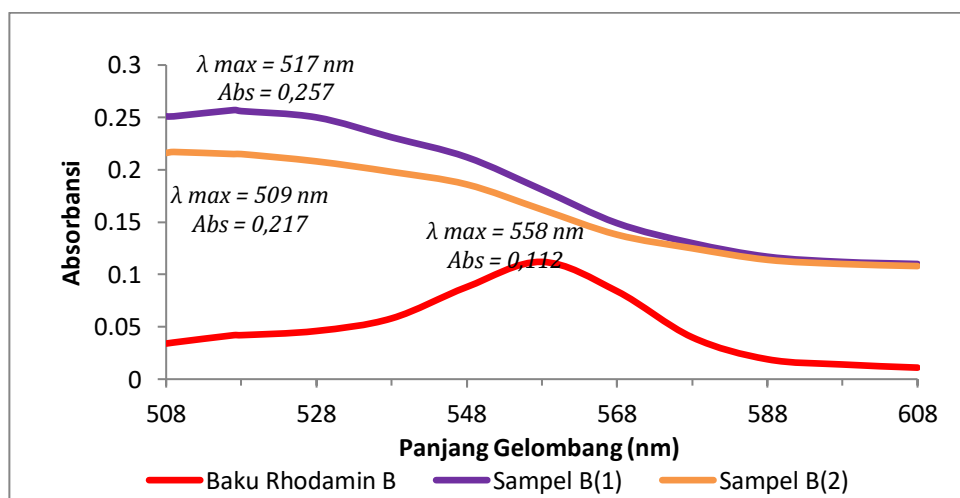
D. Spektrum sampel B(1) dan baku Rhodamin B



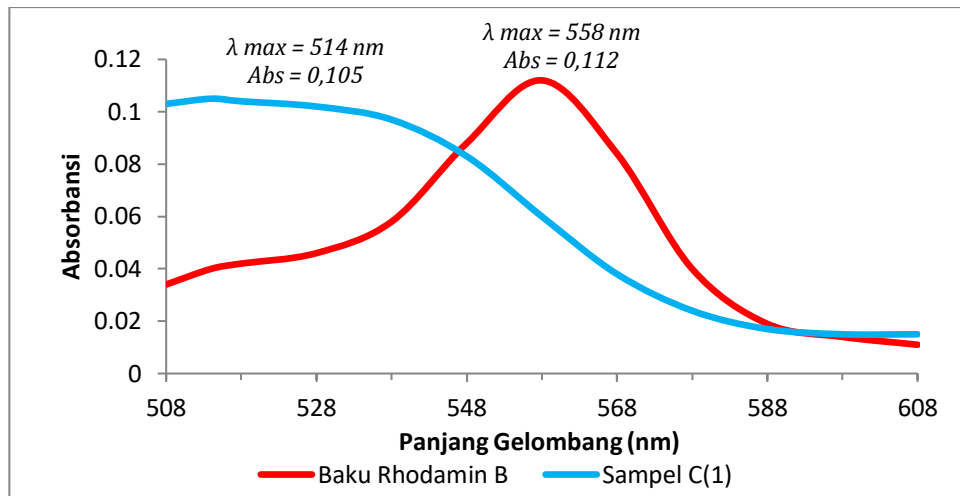
E. Spektrum Sampel B(2) dan baku Rhodamin B



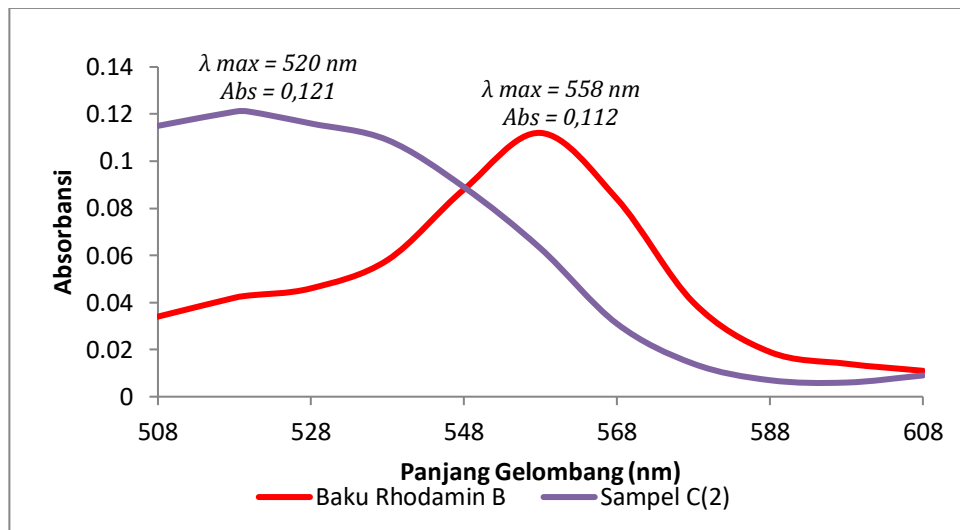
F. Spektrum sampel B(1), B(2) dan baku Rhodamin B



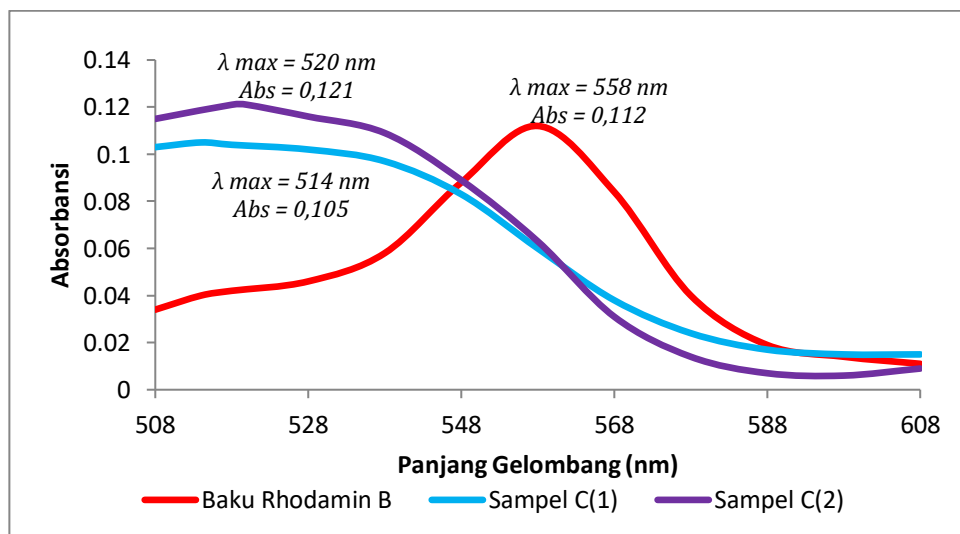
G. Spektrum sampel C(1) dan baku Rhodamin B



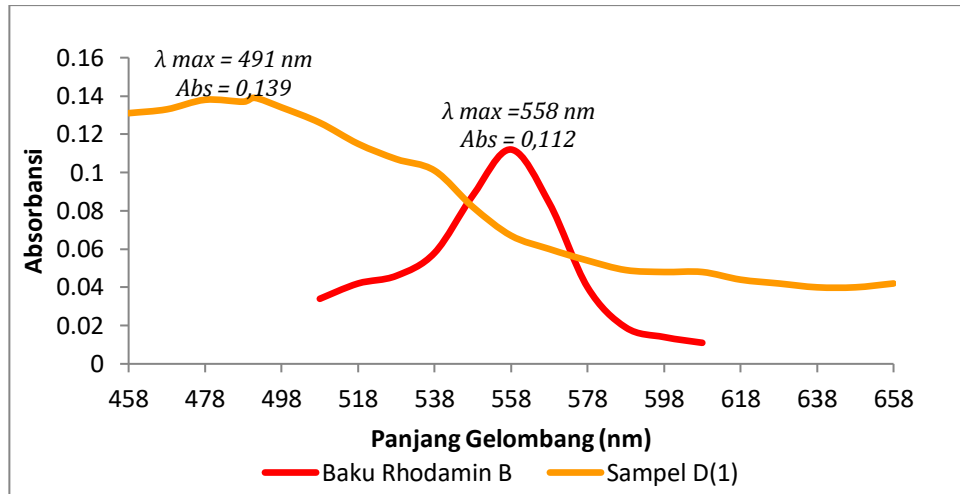
H. Spektrum sampel C(2) dan baku Rhodamin B



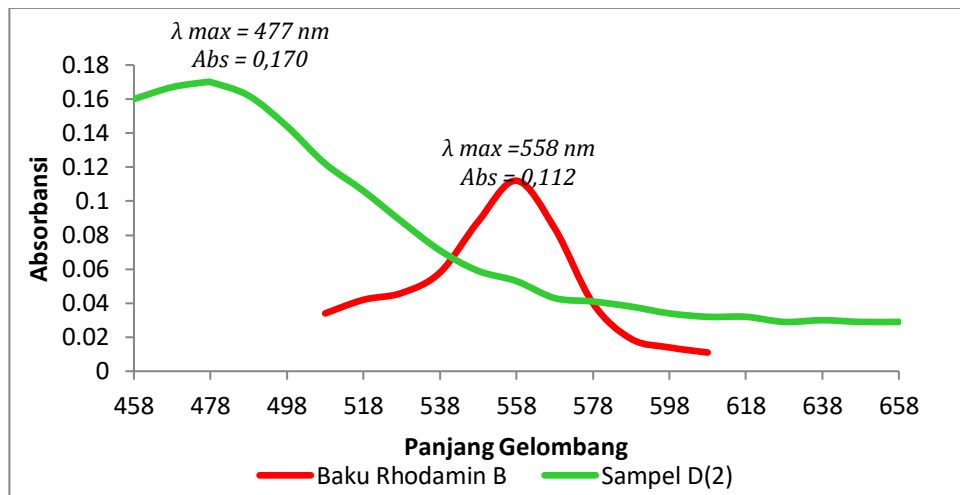
I. Spektrum sampel C(1), C(2) dan baku Rhodamin B



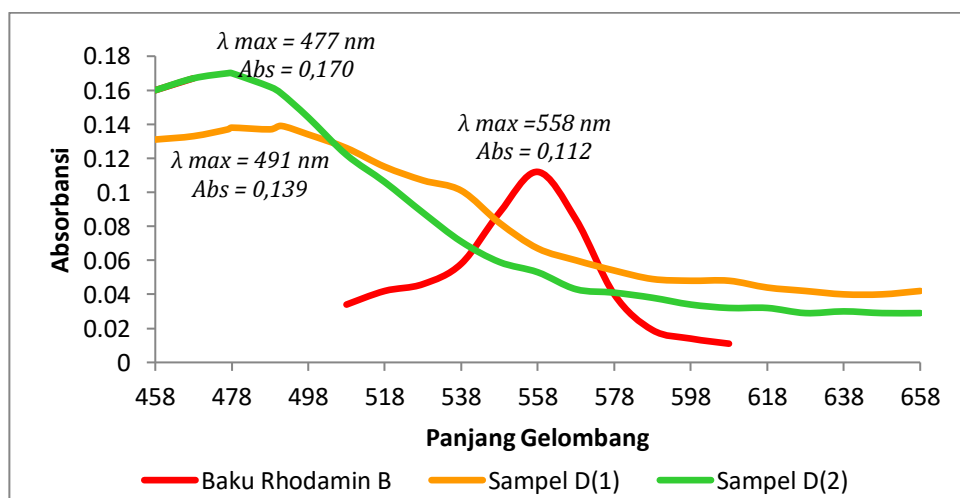
J. Spektrum sampel D(1) dan baku Rhodamin B



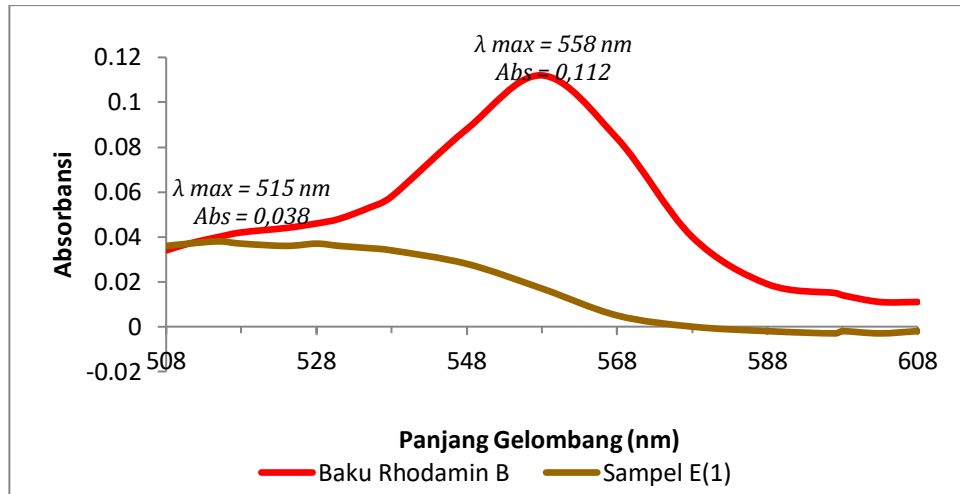
K. Spektrum sampel D(2) dan baku Rhodamin B



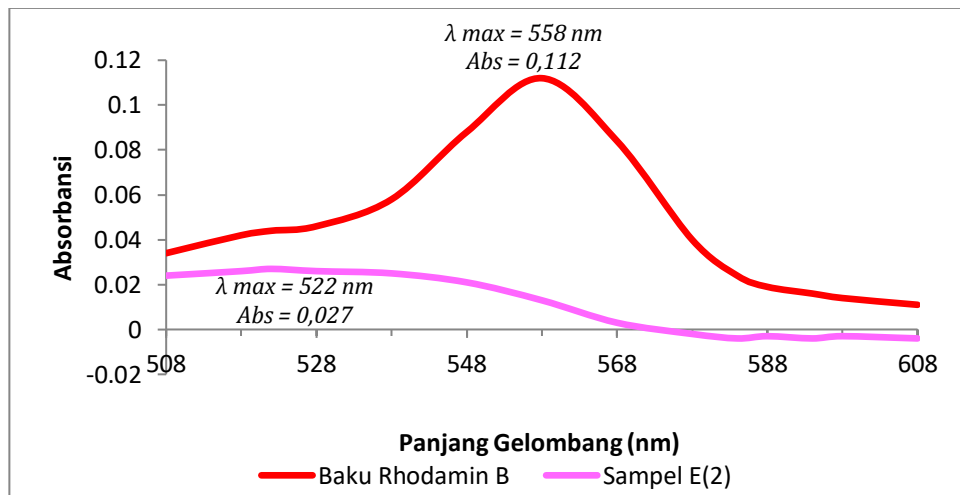
L. Spektrum sampel D(1), D(2) dan baku Rhodamin B



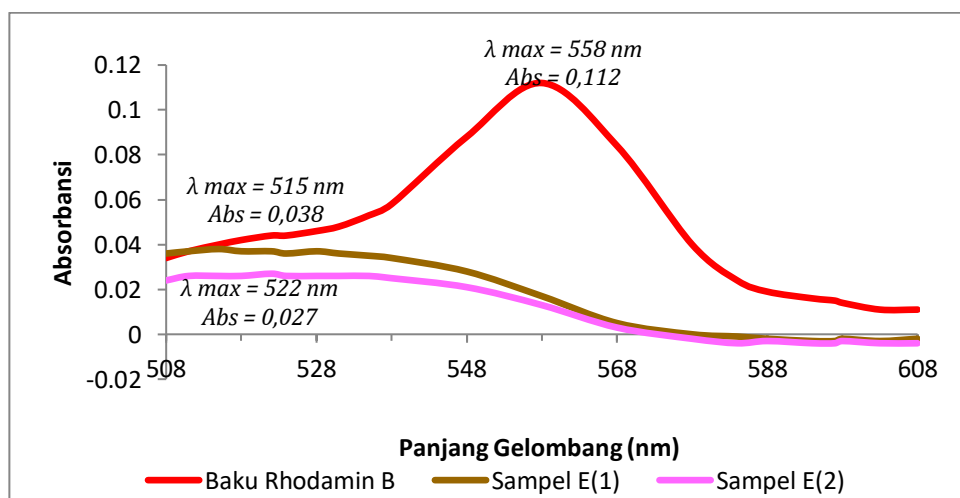
M. Spektrum sampel E(1) dan baku Rhodamin B



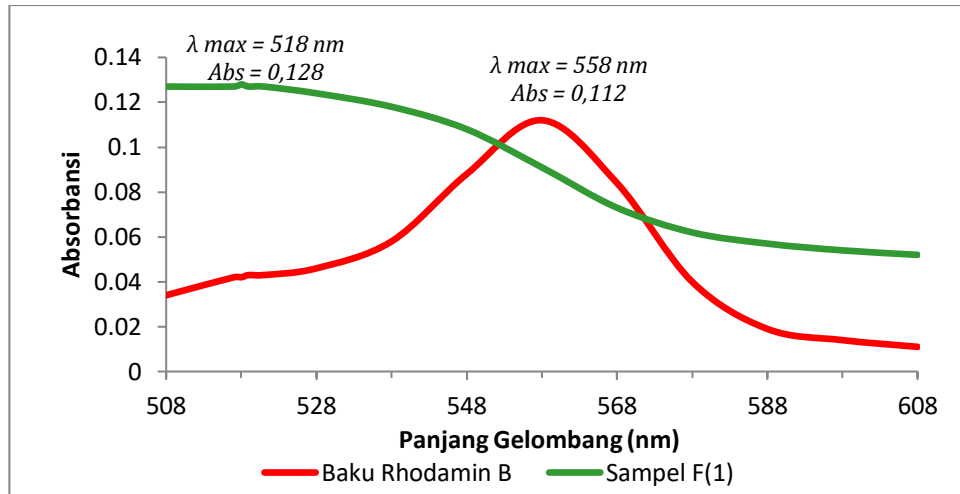
N. Spektrum sampel E(2) dan baku Rhodamin B



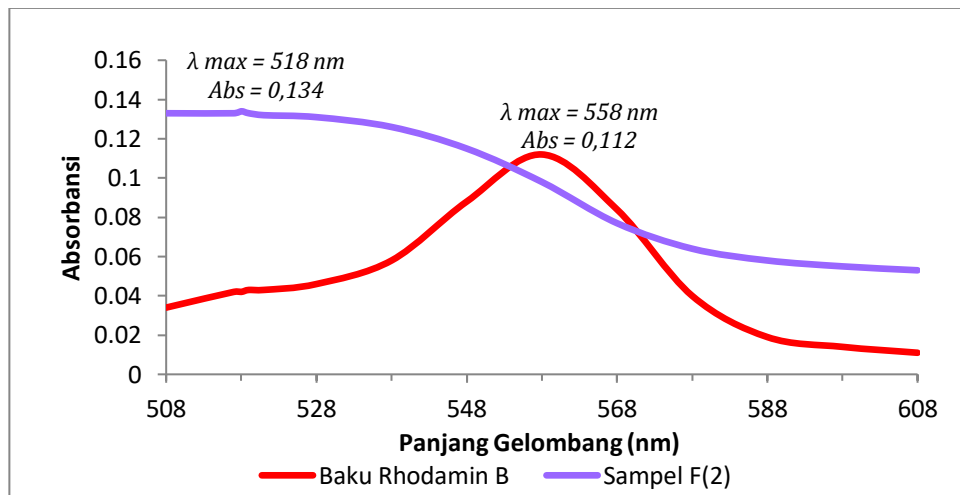
O. Spektrum sampel E(1), E(2) dan baku Rhodamin B



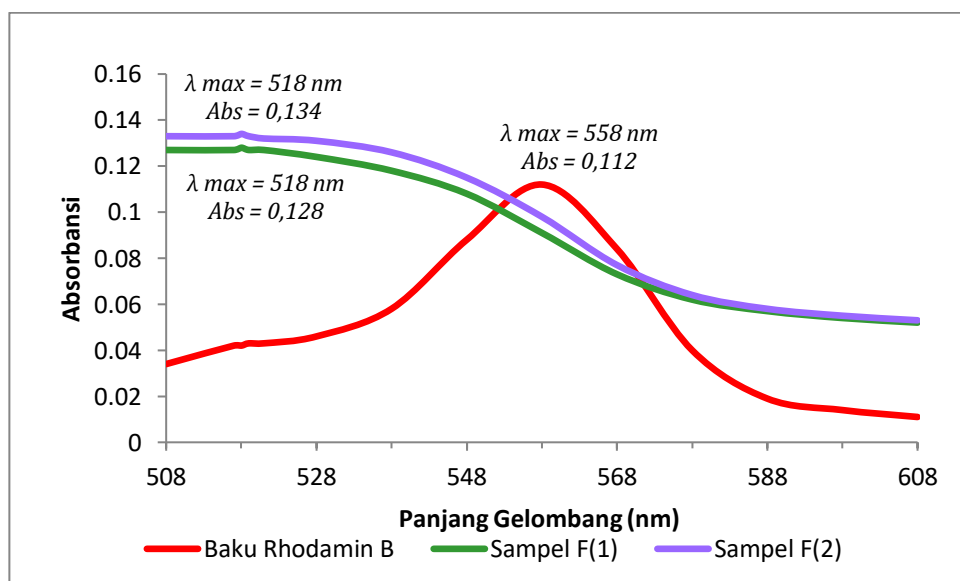
P. Spektrum sampel F(1) dan baku Rhodamin B



Q. Spektrum sampel F(2) dan baku Rhodamin B

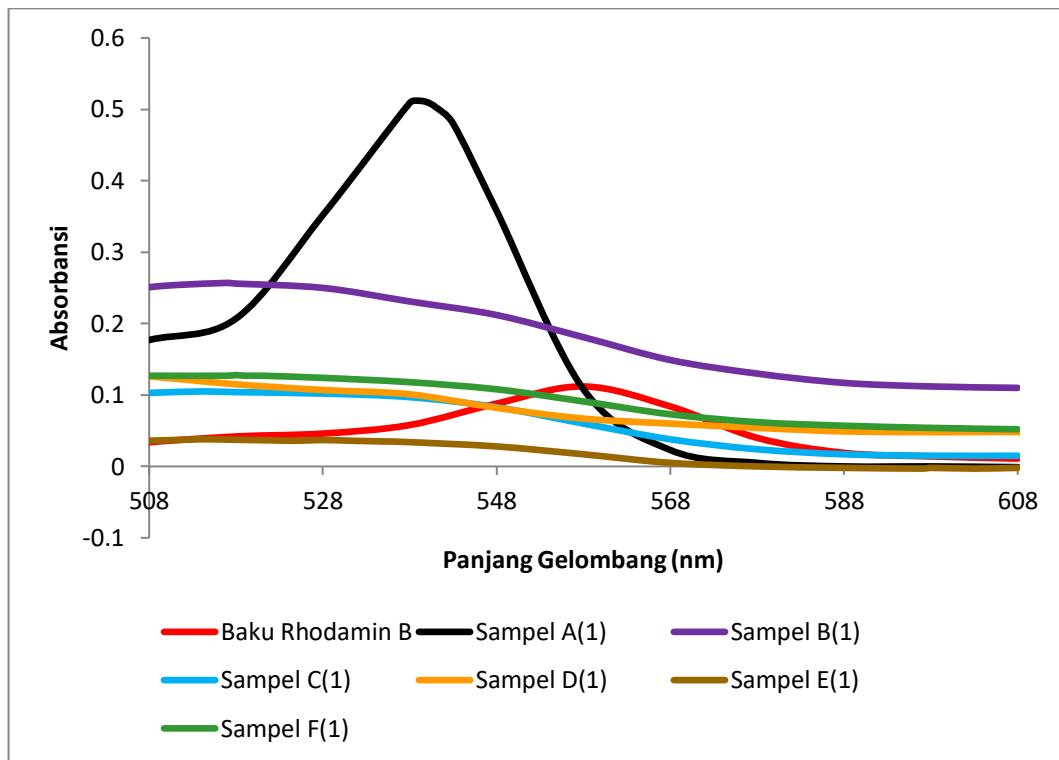


R. Spektrum sampel F(1), F(2) dan baku Rhodamin B

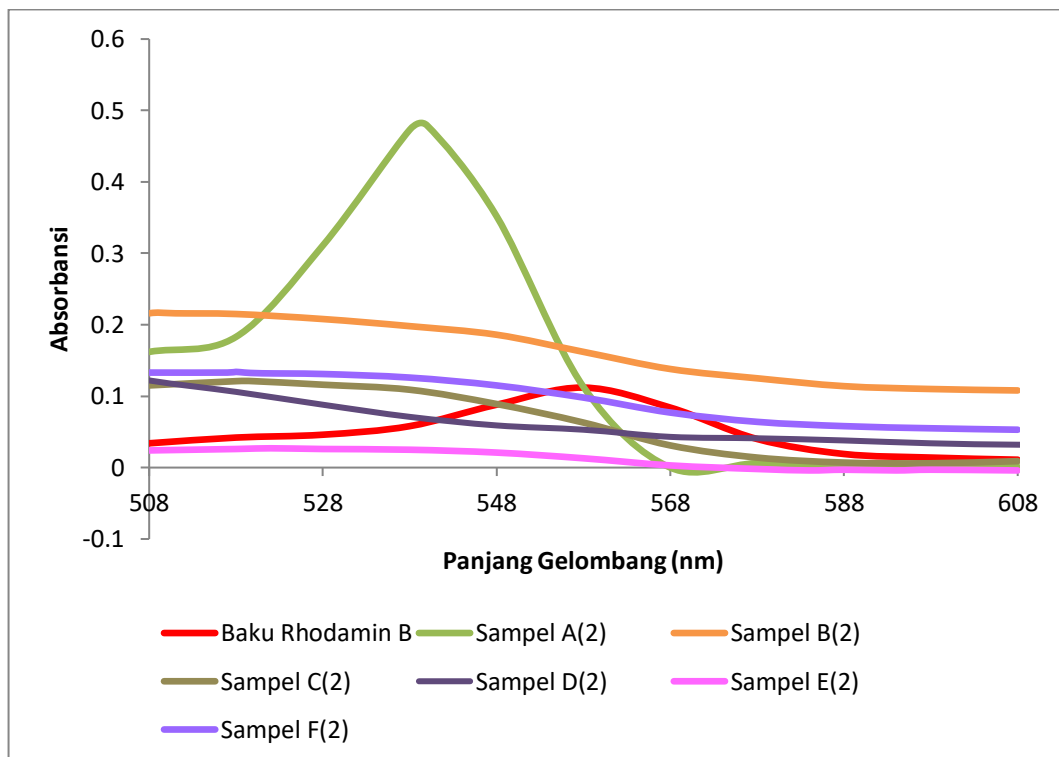


Lampiran 12. Bentuk Spektrum Seluruh Sampel

A. Bentuk Spektrum Sampel Pengulangan Pertama

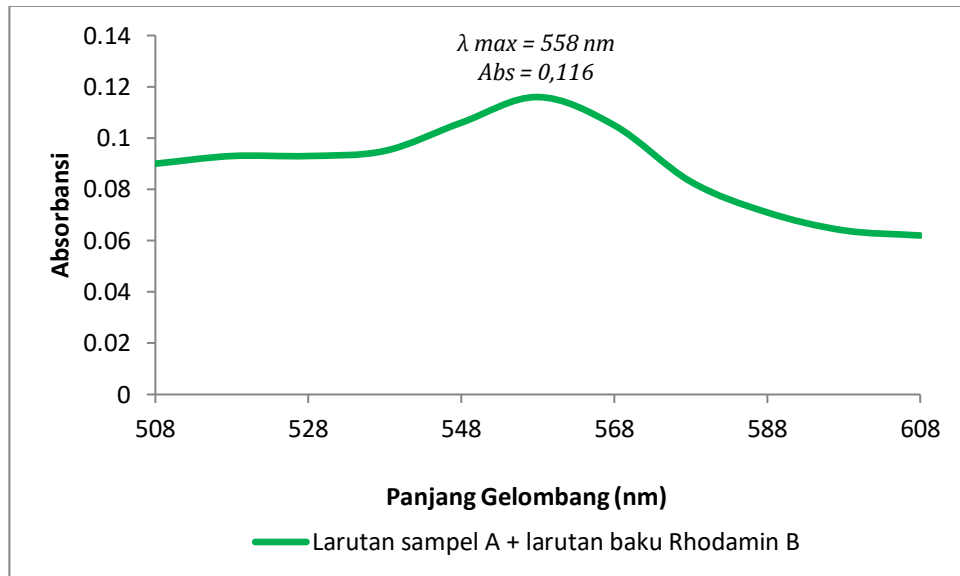


B. Bentuk Spektrum Sampel Pengulangan Kedua




Lampiran 13. Bentuk Spektrum Uji Penegasan Sampel A

- A. Bentuk spektrum uji penegasan yang berisi campuran larutan sampel A ditambah dengan larutan baku Rhodamin B dalam jumlah yang sama



Lampiran 14. Spesifikasi Baku Rhodamin B



Specification

1.07599.0025 Rhodamine B (C.I.45170) for microscopy

	Specification	
Dye content (spectrophotometrically)	≥ 80	%
Identity (Chloride)	passes test	
Identity (UV/VIS-Spectrum)	passes test	
Absorption maximum λ_{max} (ethanol 50 %)	550 - 552	nm
Spec. Absorptivity A 1%/1cm (λ_{max} : 0.003 g/l; ethanol 50 %)	1880 - 2350	
TLC-Test	passes test	
Loss on drying (110 °C)	≤ 10	%
Suitability for microscopy	passes test	



Dr. Ralf Burgert
Responsible laboratory manager quality control

This document has been produced electronically and is valid without a signature.

Merck KGaA, Frankfurter Straße 250, 64293 Darmstadt (Germany): +49 6151 72-0
 EMD Millipore Corporation - a subsidiary of Merck KGaA, Darmstadt, Germany
 400 Summit Drive, Burlington, MA 01903, USA, Phone +1 (781) 533-6000
 SALSA Version 560879 /000000000000/ Date: 13.10.2018

Page 1 of 1

Lampiran 15. 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 Faksimile : 0721 - 773 918 Website : http://poltekkes-tjk.ac.id E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.c.id	
---	--	---

Nomor	: PP.03.01/I.1/0767.1 /2022	02 Februari 2022
Lampiran	: Eks	
Hal	: <u>Izin Penelitian</u>	

Yth, Ketua Jurusan Farmasi
Di – Bandar Lampung

Sehubungan dengan penyusunan Laporan Tugas Akhir bagi mahasiswa Tingkat III Program Studi Farmasi Program Diploma Tiga Jurusan Farmasi Politeknik Kesehatan Kementerian Kesehatan Tanjungpurun Tahun Akademik 2021/2022, maka kami menginformasikan bahwa mahasiswa tersebut akan melakukan penelitian di Laboratorium Jurusan Teknologi Laboratorium Medis. Berikut terlampir nama mahasiswa yang akan melakukan penelitian:

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.



Direktur,
Warjadin Aliyanto, SKM, M.Kes
NIP 196401261985021001

Lampiran : Izin Penelitian
 Nomor : PP.03.01/I.1/0767.1/2022
 Tanggal : 02 Februari 2022

**IZIN PENELITIAN MAHASISWA TINGKAT III PROGRAM STUDI DIPLOMA TIGA FARMASI
 JURUSAN FARMASI POLITEKNIK KESEHATAN KEMENKES TANJUNGPINANG
 TA.2021/2022**






NO	MAHASISWA	NIM	JUDUL PROPOSAL	TEMPAT PENELITIAN
1	Arfany Patricia Amri	1948401034	Profil Metabolit Sekunder Daun Sirih Merah (<i>Piper crocatum</i>) Hasil Ekstraksi Maserasi Dan Sokhletasi	Laboratorium Farmakognosi dan Kimia Jurusan Farmasi
2	Dini Fitri Kamila	1948401019	Gambaran Cemaran Mikroba Pada Tester Kosmetik Sediaan Riasan Bibir yang Terdapat Pada Beberapa Geral di Kota Bandar Lampung dengan Metode Angka Lempeng Total	Laboratorium Tek.Solida, Steril dan Farmakognosi Jurusan Farmasi
3	Firdayani Mustika Putri	1948401039	Identifikasi Rhodamin B Pada Lip Tint Yang Dijual Di Marketplace Dengan Metode Spektrofotometri	Laboratorium Kimia dan Instrumentasi Jurusan Farmasi
4	Lia Auliana	1948401047	Inovasi Pemanfaatan Daun Kelor (<i>Moringa oleifera</i> L.) Sebagai Suplemen Kesehatan Dengan Metode Dekokta	Laboratorium Farmasetika dan Salida Jurusan Farmasi
5	Silvi Nadya Kamila	1948401026	Uji Aktivitas Antibakteri pada Beberapa <i>Hand Sanitizer</i> dari Marketplace yang Tidak Memiliki Izin Edar Terhadap Bakteri <i>Staphylococcus aureus</i>	Laboratorium Steril, Farmakognosi dan Kimia Jurusan Farmasi
6	Vera Ayu Andani	1948401058	Identifikasi Rhodamin B Pada Perona Pipi (Cream Blush) Yang Beredar Di Marketplace Dengan Metode Spektrofotometri	Laboratorium Kimia dan Instrumentasi Jurusan Farmasi



Lampiran 16. Lembar Konsultasi Laporan Tugas Akhir Pembimbing 1

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

Nama Mahasiswa : Vera Ayu Andani
 NIM : 1948401058
 Dosen Pembimbing : Endah Ratnasari Mulatasih, M.Si.







NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Senin, 30-08-2021	Pengajuan judul LTA	Mengajukan judul serta alasan mengapa memilih judul tersebut	ef ap	
2.	Selasa, 31-08-2021	Pengajuan dan konsultasi terkait judul LTA	Mengajukan judul dan konsultasi terkait judul dan latar belakang	ef ap	
3.	Selasa, 21-09-2021	Pengajuan BAB I	REVISI BAB I - Perbaikan penulisan bahasa asing dibuat miring - Perbaikan latar belakang - Penambahan literatur	ef ap	
4.	Jumat, 29-10-2021	Revisi BAB I & Pengajuan BAB II	Revisi BAB I-II - Perbaikan tata penulisan / bahasa - Penambahan literatur - Penambahan tinjauan pustaka terkait marketplace - Perbaikan latar belakang	ef ap	
5.	Kamis, 18-11-2021	Revisi BAB I, II dan pengajuan BAB III	Revisi BAB I, II, III Konsultasi terkait BAB III	ef ap	







NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
6.	Rabu, 08-12-2021	Revisi BAB I, II, III	Revisi BAB I, II, III - konsultasi dan perbaiki penulisan (tabel)		
7.	Selasa, 14-12-2021	Revisi BAB I, II, III	Perbaiki BAB I, II, III menganti bentuk sedikit perora pipi dari compact powder menjadi cream blush		
8.	Rabu, 22-12-2021		Acc seminar proposal 22/12		
9.	Jumat, 07-01-2022	Perbaiki Proposal Laporan Tugas Akhir	Perbaiki proposal laporan Tugas Akhir		
10.	Selasa, 23-05-2022	Konsultasi hasil penelitian dan lampiran grafik	Perbaiki grafik		
11.	Jumat, 27-05-2022	Pengajuan draf dari BAB I - lampiran	Perbaiki penulisan judul LTA, penambahan pembahasan		
12.	Kamis, 02-06-2022	Pengajuan full draf yang sudah di revisi	Revisi penulisan grafik pada lampiran		
13.	Jumat, 03-06-2022	Pengajuan full draf yang sudah di revisi	Acc seminar		
14.	Rabu, 22-06-2022	Pengumpulan LTA yang sudah di revisi setelah seminar	Acc revisi seminar hasil		

Lampiran 17. Lembar Konsultasi Laporan Tugas Akhir Pembimbing 2

LEMBAR KONSULTASI LAPORAN TUGAS AKHIR

Nama Mahasiswa : Vera Ayu Andani
 NIM : 1948401058
 Dosen Pembimbing : Ani Hartati, S.Si., Apt., M.Si.

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
1.	Selasa, 11-01-2022	Perbaikan Preposal Laporan Tugas Akhir	Acc	 	 
2.	Selasa, 07-06-2022	Pengumpulan draft LTA (BAB 1-Lampiran)	Perbaikan : - bagian alat dan bahan yang di gunakan ditinjau perpoint - pada hasil penelitian bagian identifikasi baku dan sampel lebih dipersingkat - pada BAB IV bagian pembahasan lebih diperluas lagi, dan jangan menulis kalimat pengulangan secara berulang-ulang - Pada daftar pustaka masih terdapat yang belum berurutan secara alfabetis, - Pada grafik yang di bagian lampiran, pilih warna yang kontras		

NO	TANGGAL	KEGIATAN		PARAF	
		MASALAH	PENYELESAIAN	DOSEN	MHS
3.	Kamis /09-06-2022	Pengumpulan Full draft yang sudah di revisi	Perbaiki bagian daftar pustaka masih terdapat yang belum berurutan secara alfabetis - Acc Semhas -		
4.	Selasa, 21-06-2022	Pengumpulan Perbaikan Laporan Tugas Akhir	1. Perbaiki penulisan tabel 2.		
5.	Selasa, 21-06-2022	Pengumpulan perbaikan Laporan Tugas Akhir	Acc Perbaiki LTA		

Lampiran 18. Lembar Perbaikan Seminar Proposal Tugas Akhir

**LEMBAR PERBAIKAN
SEMINAR PROPOSAL TUGAS AKHIR**

Hari / Tanggal : Selasa / 04 Januari 2022
 Nama Mahasiswa : Vera Ayu Andani
 Judul Tugas Akhir : Identifikasi Rhodamin B pada Perona Pipi
 (Cream Blush) yang Beredar di Marketplace
 dengan Metode Spektrofotometri

HASIL MASUKAN :

Penguji 1 :

- Metode uji Rhodamin B
- Ekstraksi kloroform & diklorometana
- Cara penggunaan corong pumuk
- Sifat eter

Penguji 3 :

Mengetahui

Penguji 1,



Dra. Puji Pokrayu, Apt., M.Kes.
 NIP. 19650207 199101 2 001

Penguji 2



Ani Hartati, S.Si., Apt., M.Si.
 NIP. 19740509 199903 2 002

Penguji 3,



Endah Patnasari Mulatari, M.Si.
 NIP. 19880829 201503 2 003

Lampiran 19. Lembar Perbaikan Seminar Hasil Tugas Akhir

**LEMBAR PERBAIKAN
SEMINAR HASIL TUGAS AKHIR**

Hari / Tanggal : Senin / 13 Juni 2022
 Nama Mahasiswa : Vera Ayu Andani
 Judul Tugas Akhir : Identifikasi Phodamin B pada Keroni Pipi (Ceram Blush) yang Beredar di Marketplace dengan Metode Spektrofotometri

HASIL MASUKAN :

Penguji 1 :

- cara spektro
- proses pemeliharaan ds spektro
- tambah harga & tabel
- Hal 68 → lusama → celu ulang

Penguji 2 :

.....

Penguji 3 :

.....

Mengetahui

Penguji 1,



Dra. Pudji Rahayu, Apt., M.Kes.
NIP. 196502071991012000

Penguji 2



Ani Hartati, M.Si., Apt.
NIP. 197405091999032002

Penguji 3,



Endah Patrasari Mulatasih, M.Si.
NIP. 198808292015032003