

Lampiran 1 .Perhitungan Pembuatan Reagensia

1. Pembuatan larutan baku induk Rhodamin B 100 ppm.

Ditimbang baku Rhodamin B sebanyak 10,0 mg, dimasukkan kedalam gelas beker dan ditambahkan sedikit HCl 0,1 N hingga larut. Setelah itu dimasukkan kedalam labu ukur 100 mL. Kemudian ditambahkan HCl 0,1 N hingga tanda batas, didapatkan konsentrasi baku rhodamin B 100 ppm.

$$\text{Ppm} = \frac{\text{massa (mg)}}{\text{volume (L)}}$$

$$= 100 \text{ ppm} = \text{dalam } 100 \text{ mL HCl } 0,1\text{N}$$

$$\text{Ppm} = \frac{10 \text{ mg}}{100 \text{ mL}}$$

$$\text{Ppm} = \frac{10,0 \text{ mg}}{100 \text{ mL}} \times \frac{1000 \text{ mL}}{1 \text{ L}}$$

$$\text{Ppm} = 100 \text{ mg/L}$$

Setelah didapatkan baku 100 ppm dilakukan pengenceran yaitu :

$$\text{Rumus pengenceran} = V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

Diketahui : V_1 = Volume larutan sebelum pengenceran

C_1 = Konsentrasi larutan sebelum pengenceran

V_2 = Volume larutan setelah pengenceran

C_2 = Konsentrasi larutan sebelum pengenceran

- Pengenceran 10 ppm

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 10 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = \frac{50 \text{ mL} \times 10 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL dari } 100 \text{ ppm}$$

- Pengenceran 8 ppm

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 8 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = \frac{50 \text{ mL} \times 8 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$$

$$V_1 = 4 \text{ mL dari } 100 \text{ ppm}$$

- Pengenceran 6 ppm

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 6 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = \frac{50 \text{ mL} \times 6 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$$

$$V_1 = 3 \text{ mL dari } 100 \text{ ppm}$$

- Pengenceran 4 ppm

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 4 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = \frac{50 \text{ mL} \times 4 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$$

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

- Pengenceran 2 ppm
 $V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 2 \text{ mg/L}$
 $V_1 = \frac{50 \text{ mL} \times 2 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$
 $V_1 = 1 \text{ mL}$ dari 100 ppm

- Pengenceran 1 ppm
 $V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 100 \text{ mL} \times 1 \text{ mg/L}$
 $V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 1 \text{ mg/L}}{100 \text{ mg/L}}$
 $V_1 = 1 \text{ mL}$ dari 100 ppm

2. Larutan HCl 0,1 N (dari HCl 37%)

Diketahui = BE (berat ekivalen dari HCl = 36,5 g/grek)
 V (volume larutan HCl yang akan di buat) = 0,5 L
 N (normalitas larutan HCl yang akan di bauat) = 0,1 grek/L
 % (konsentrasi HCl pekat) = 37%
 Bj (berat jenis) = 1,19 g/mL

Ditanya = mL (volum HCl yang akan dipipet) ...?

$$\text{mL} = \frac{\text{BE} \times V(L) \times N}{\% \times \text{Bj}}$$

$$\text{mL} = \frac{36,5 \text{ g/grek} \times 0,5 \text{ L} \times 0,1 \text{ grek/L}}{37\% \times 1,19 \text{ g/mL}}$$

$$= \frac{1,825}{0,4403} = 4,14 \text{ mL}$$

Dipipet HCl 37 % sebanyak 4,14 mL lalu dimasukkan ke labu ukur 500 mL kemudian ditambahkan akuades sampai tanda batas.

3. Larutan Na-Sulfat anhidrat (Na_2SO_4) 10%

Diketahui = V (volume larutan Na_2SO_4 yang akan di buat = 100 mL
 % (konsentrasi Na_2SO_4 larutan yang akan dibuat = 10 %
 dari ($\frac{10 \text{ gr}}{100 \text{ mL}}$)

Ditanya = gram (berat Na_2SO_4 butiran yang akan diambil) ...?

$$= \text{gram} = \% \times V \text{ (mL)}$$

$$\text{gram} = \frac{10 \text{ gr}}{100 \text{ mL}} \times 100 \text{ mL}$$

$$= 10 \text{ gr}$$

- Ditimbang kristal Na_2SO_4 sebanyak 10 gram dimasukkan ke beaker glass tambahkan akuades hingga larut.
- Setelah larut, dituangkan kedalam labu ukur 100 mL dan ditambahkan akuades sampai tanda batas.

4. Hasil Uji Pemeriksaan Kualitatif dengan metode Spektrofotometer UV-Vis

Sampel	Absorbansi			Absorbansi Rata-rata	Panjang gelombang Rata-rata
	A	B	C		
1	1,555	1,449	1,513	1,506	537,5
2	0,103	0,130	0,129	0,121	537,7
3	0,115	0,107	0,101	0,108	537,3
4	0,313	0,307	0,333	0,318	537,5
5	0,187	0,228	0,186	0,200	537,5
6	0,180	0,190	0,135	0,168	511,2
7	1,917	1,854	1,839	1,870	537,7
8	0,484	0,442	0,597	0,508	537,5
9	0,646	0,661	0,886	0,731	537,2
10	0,239	No peak	0,220	0,229	508,2

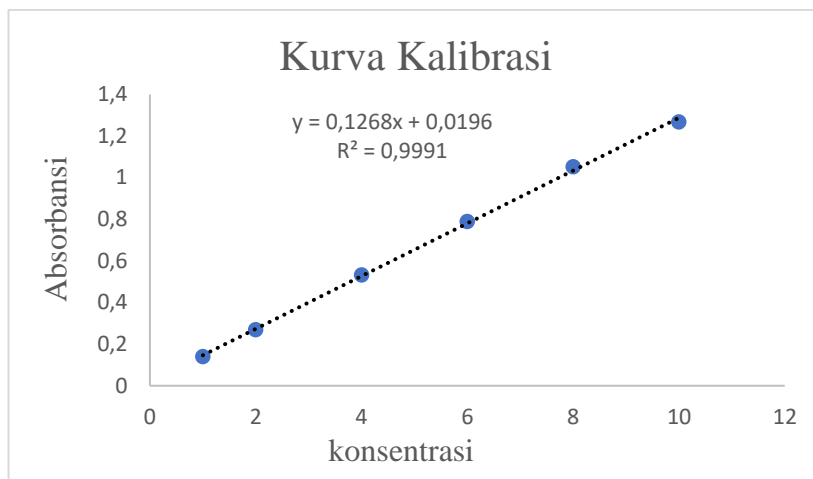
5. Panjang gelombang maksimum pada standar seri konsentrasi larutan

No.	Konsentrasi (ppm)	Absorbansi	Panjang gelombang (nm)
1.	1	0,139	556,5
2.	2	0,269	557,0
3.	4	0,532	556,5
4.	6	0,789	556,5
5.	8	1,052	556,5
6.	10	1,268	557,0

Rentang Panjang gelombang 400-600nm diperoleh serapan panjang gelombang maksimum larutan 556,5 nm – 557,0 nm

6. Kurva Kalibrasi Larutan Rhodamin B

No.	Konsentrasi (ppm)	Absorbansi
1.	1	0,139
2.	2	0,269
3.	4	0,532
4.	6	0,789
5.	8	1,052
6.	10	1,268



Lampiran 2. Table refrensi jurnal

No	Judul Penelitian	Nama Jurnal	Penulis	Hasil
1	IDENTIFIKASI RHODAMIN B PADA JAJAN KEMBANG GOYANG DAN JAJAN SIRAT DI DESA PEKUTATAN KABUPATEN JEMBRANA	Jurnal Ilmu Gizi Volume 5 Nomor 1, tahun Februari 2014 : 44 - 51	KOMANG SUMARYANI	5 dari total sampel hasil positif
2	ANALISIS KADAR RHODAMIN B PADA GULA KAPAS DAN ARBANAT DENGAN SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS DI KOTA BANJARMASIN	Jurnal Ilmiah Sains Medisina Vol.1 No.1 Hal. 33-41, Tahun 2022	HENI ANDRIANI	6 Jenis sampel positif (+) mengandung rhodamin B
3	IDENTIFIKASI RHODAMIN B PADA ARUM MANIS YANG DIJUAL DI SD INPRES PAI 2 MAKASSAR SECARA KROMATOGRAFI KERTAS (PAPER CHROMATOGRAPHY)	Jurnal Farmasi Sandi Karsa Vol. IV No.6, Tahun 2018	RINA ASRINA	Sampel positif (+) mengandung rhodamin B
4	[REVIEW] ANALISIS RHODAMIN B DALAM MAKANAN	Jurnal Sains dan Teknologi Kefarmasian Indonesia Vol. VII, No.1, Tahun 2018	FEBRINA AMELIA SAPUTRI	9 Jenis sampel positif (+) mengandung rhodamin B
5	IDENTIFIKASI PEWARNA RHODAMIN B PADA JAJANAN ARUM MANIS YANG DIJUAL DI KOTA KENDARI	Karya Tulis Ilmiah thesis, Poltekkes Kemenkes Kendari Tahun 2020	SAPUTRA HAERUN	3 sampel arum manis (100%) mengandung pewarna Rhodamin B.
6	ANALISIS ZAT PEWARNA RHODAMIN B PADA JAJANAN YANG DIPASARKAN DI LINGKUNGAN SEKOLAH	Jurnal Agriekstensia Vol. 16 No. 2 Tahun 2017	RESTU TJIPTANINGDYAH	20 jenis sampel terdapat 6 sampel positif

Lampiran 3. Hasil preparasi sampel

<p>Sampel 1</p> 	<p>Sampel 2</p> 	<p>Sampel 3</p> 
<p>Sampel 4</p> 	<p>Sampel 5</p> 	<p>Sampel 6</p> 
<p>Sampel 7</p> 	<p>Sampel 8</p> 	<p>Sampel 9</p> 
<p>Sampel 10</p> 		

Sampel 1



Sampel 2



Sampel 3



Sampel 4



Sampel 5



Sampel 6



Sampel 7



Sampel 8



Sampel 9



Sampel 10



Lampiran 4. Hasil menimbang sampel

<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 1</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 2</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 3</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 4</p> 
<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 5</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 6</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 7</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 8</p> 
<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 9</p> 	<p style="text-align: center;">Menimbang Sampel 10</p> 		

Lampiran 5. Pemeriksaan di Laboratorium

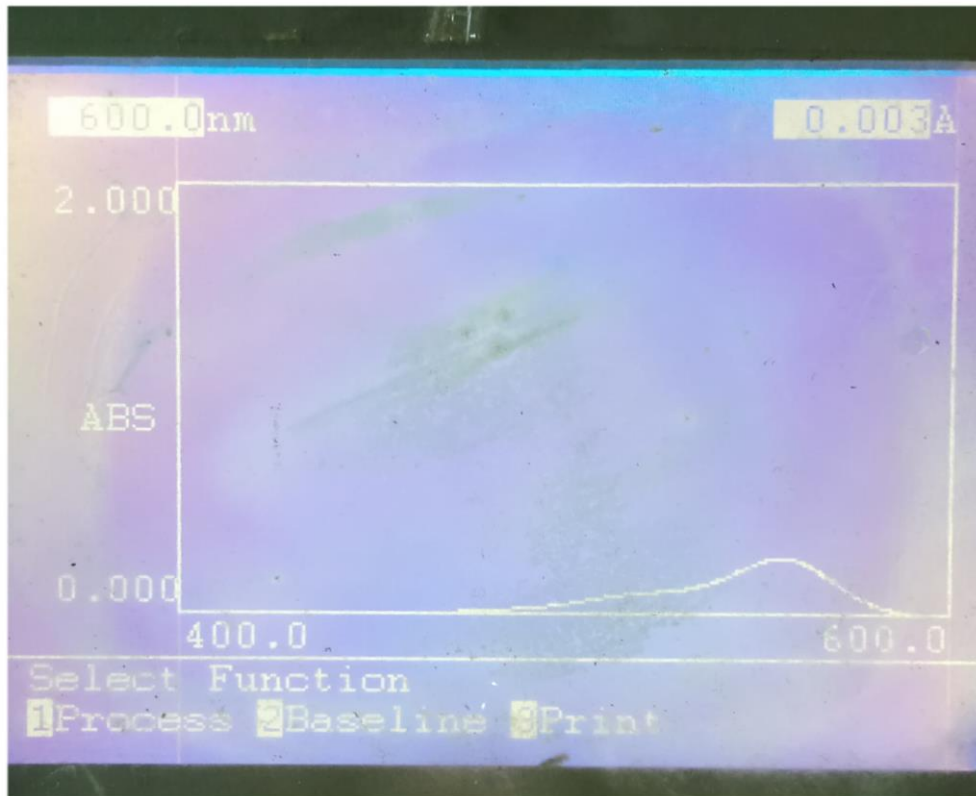
Reagen yang digunakan	Alat yang digunakan
 <p>Reagen</p>	 <p>hotplate memipet lemari asam sentrifugasi</p>
Kegiatan yang dilakukan	Reagen yang dibuat
 <p>pemanasan sampel centrifugasi sampel baca sampel dispektro pipetan reagen</p>	 <p>larutan HCl 0,1N Na-Sulfat anhidrat 10% Larutan Na₂SO₄ 100 mL menimbang Rhodamin B 0,01 gram larutan baku Rhodamin B seri pengenceran</p>

Lampiran 6. Hasil Panjang gelombang larutan standar baku.

Panjang gelombang larutan standar baku 1 ppm

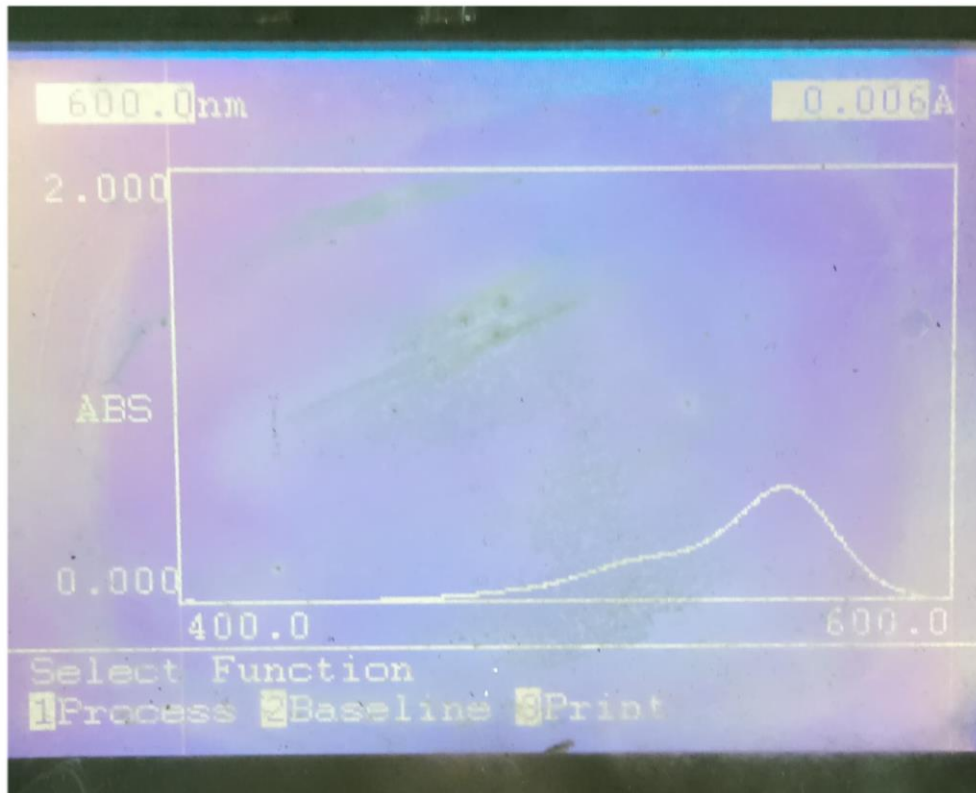


Panjang gelombang larutan standar baku 2 ppm

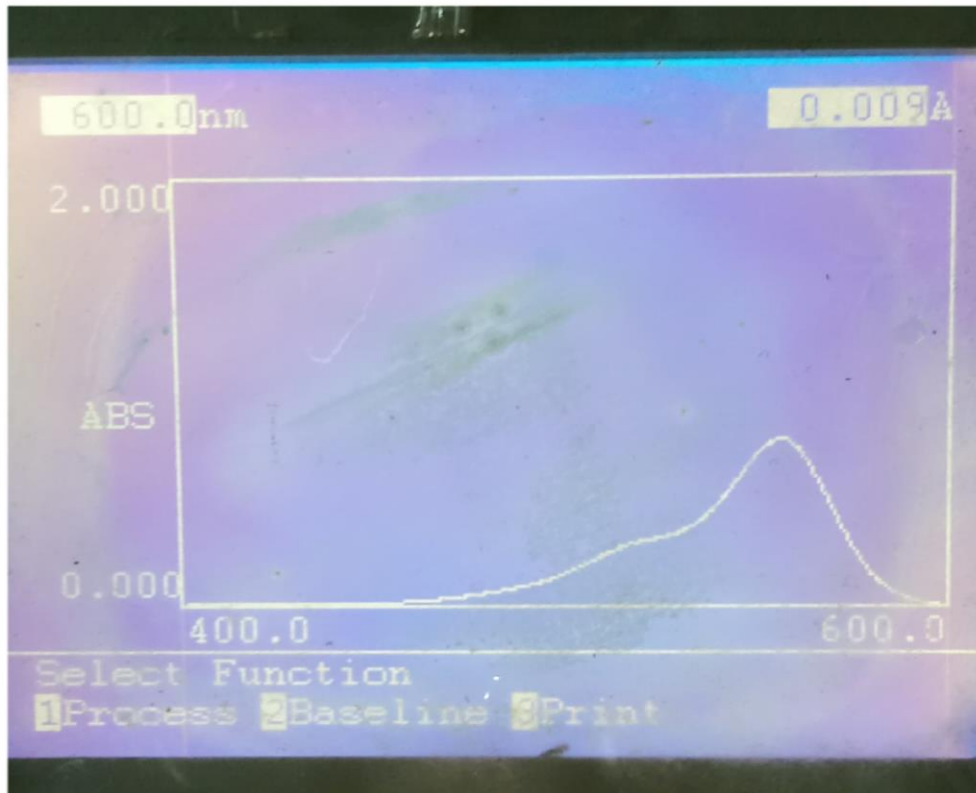


standar baku 2 ppm

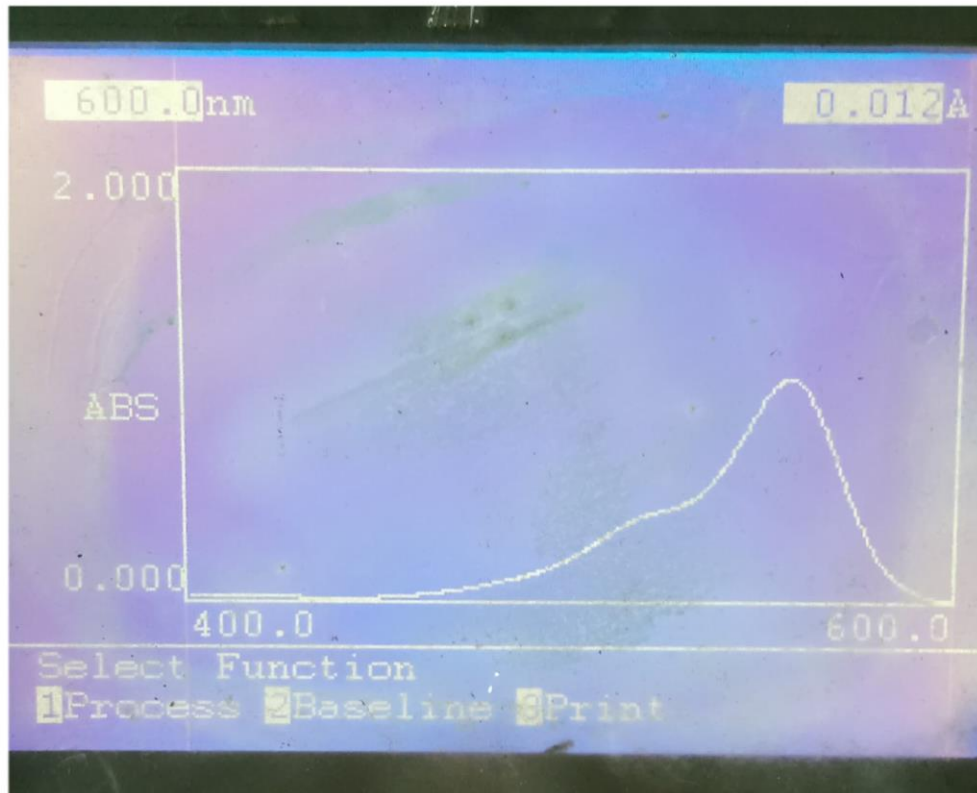
Panjang gelombang larutan standar baku 4 ppm



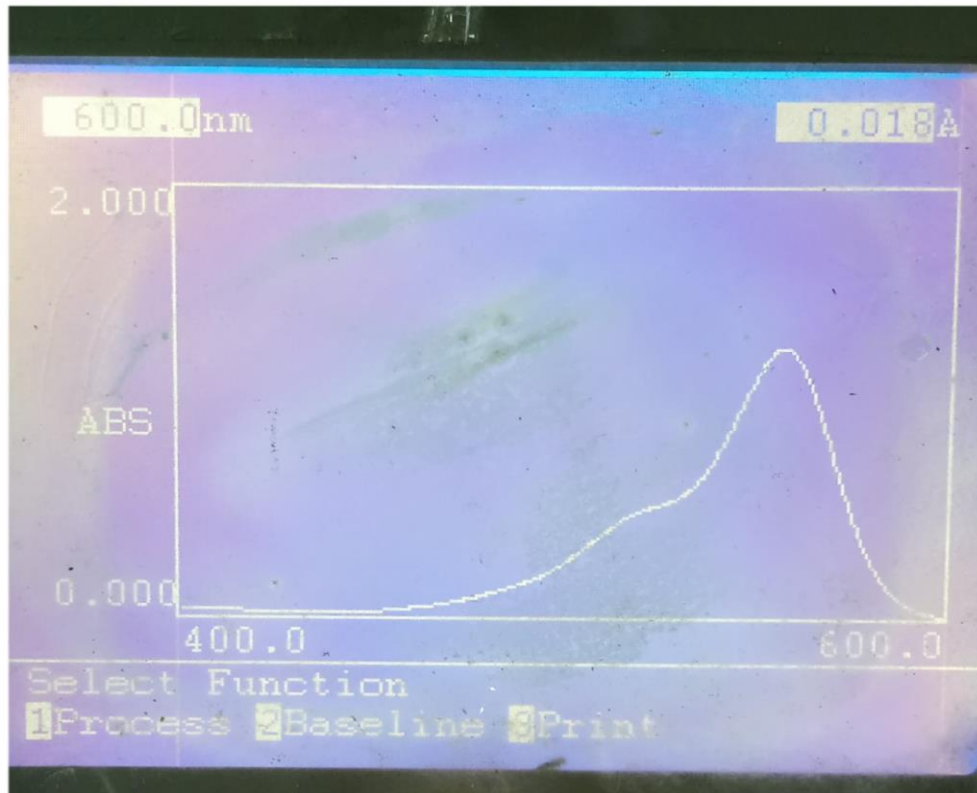
Panjang gelombang larutan standar baku 6 ppm



Panjang gelombang larutan standar baku 8 ppm



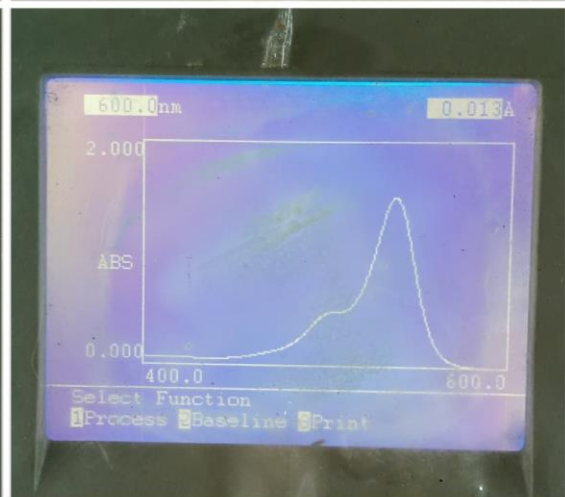
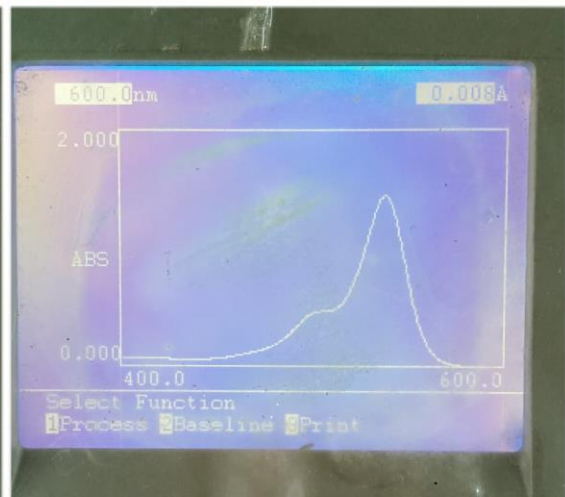
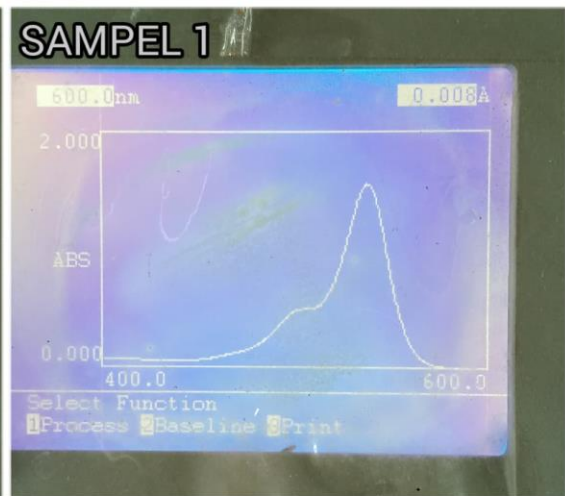
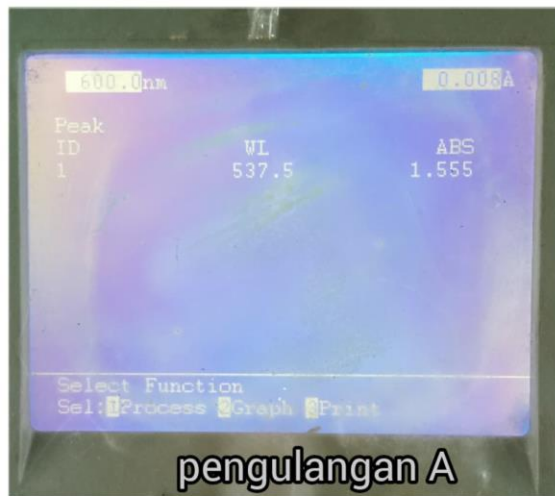
Panjang gelombang larutan standar baku 10 ppm



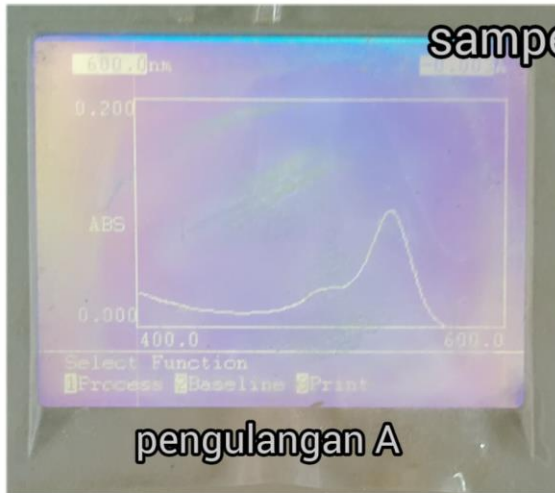
Peak ID	WL	ABS
1	557.0	1.268
2	423.0	0.041

Standar baku 10 ppm

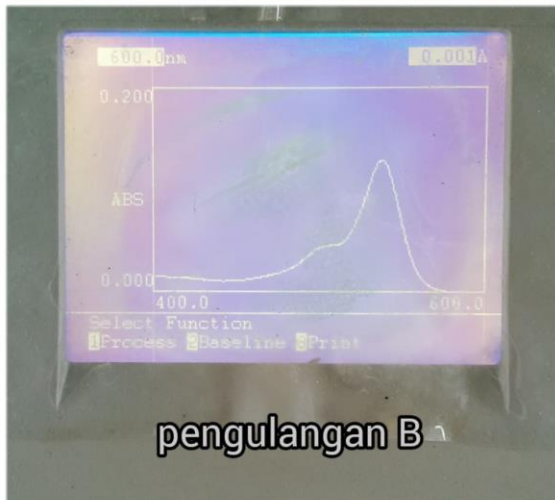
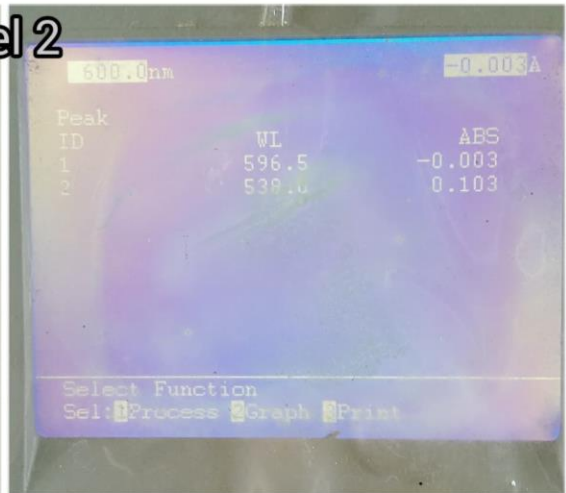
Lampiran 7. Hasil panjang gelombang pada sampel



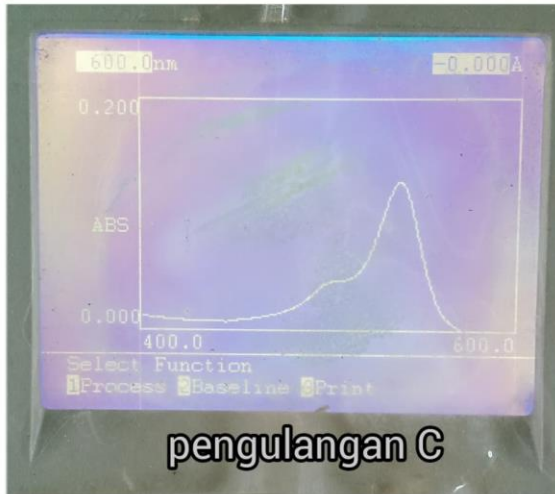
sampel 2



pengulangan A



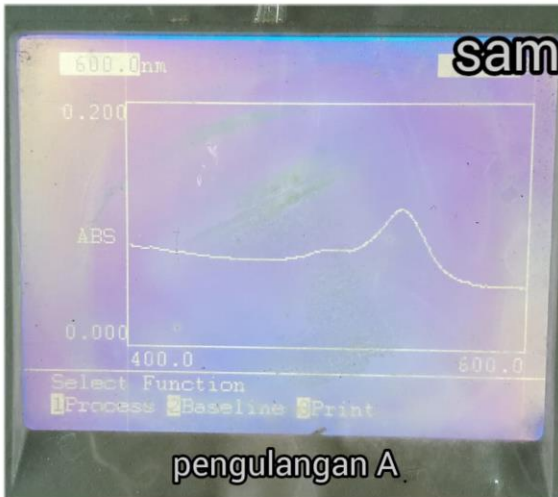
pengulangan B



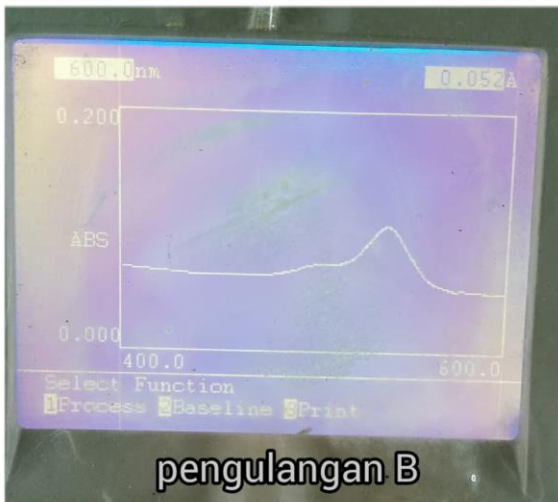
pengulangan C



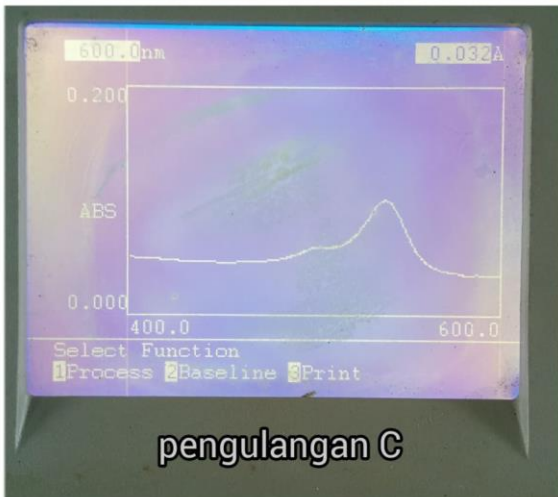
sampel 3



pengulangan A



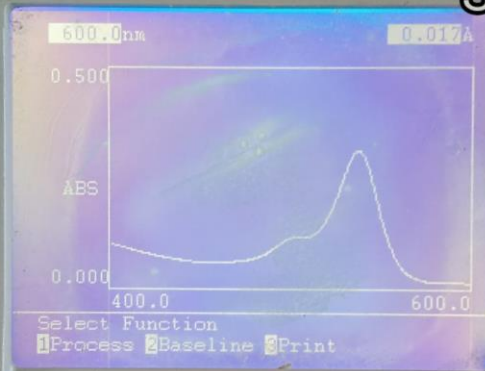
pengulangan B



pengulangan C



Sampel 4



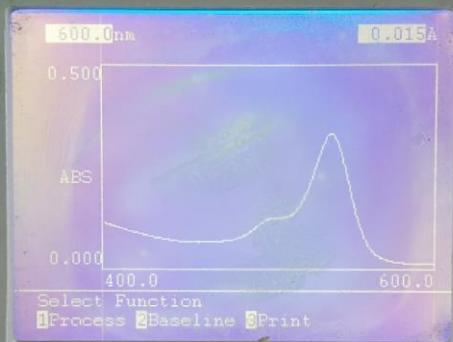
Pengulangan A

Peak ID	WL (nm)	ABS
1	580.0	0.020
2	537.5	0.313



pengulangan B

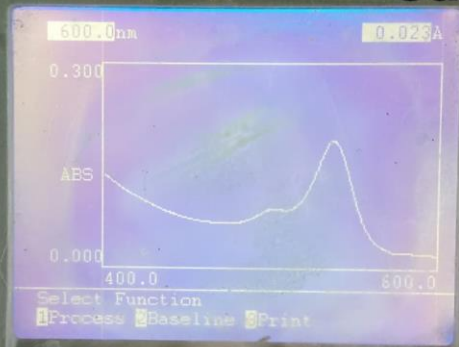
Peak ID	WL (nm)	ABS
1	587.0	0.019
2	537.5	0.307



pengulangan C

Peak ID	WL (nm)	ABS
1	537.5	0.333

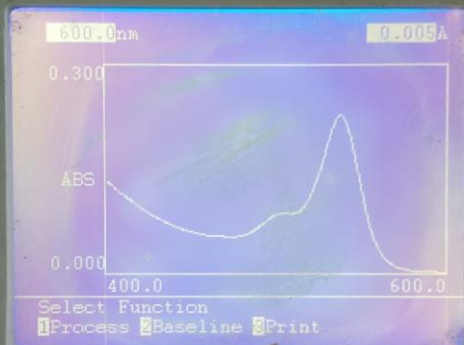
Sampel 5



pengulangan A

Peak ID	WL	ABS
1	578.5	0.026
2	537.5	0.187

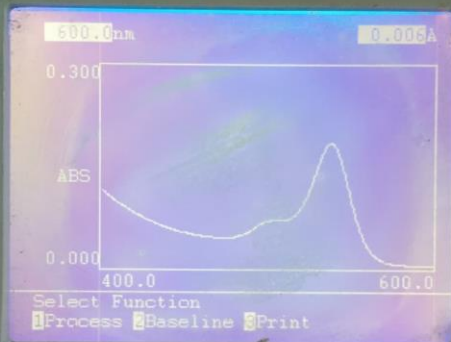
Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print



pengulangan B

Peak ID	WL	ABS
1	537.5	0.228

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

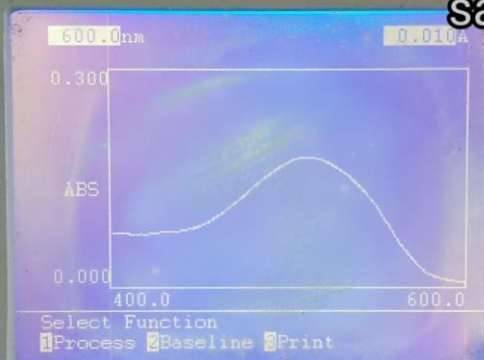


pengulangan C

Peak ID	WL	ABS
1	537.5	0.186
2	503.0	0.074

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

sampel 6

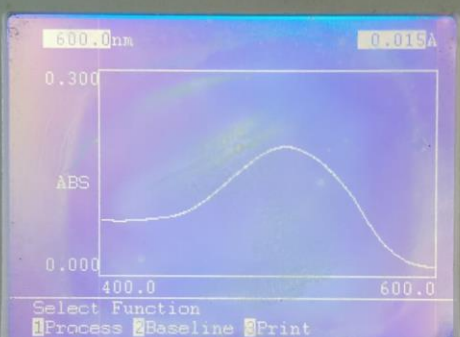


pengulangan A

600.0nm 0.010A

Peak ID	WL	ABS
1	510.5	0.180

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

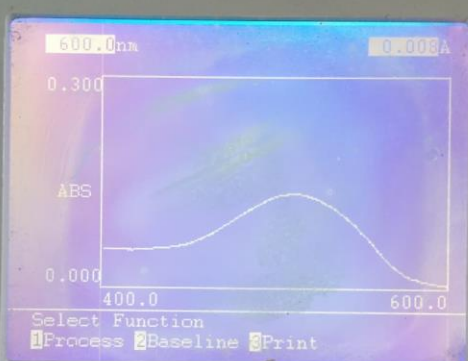


pengulangan B

600.0nm 0.015A

Peak ID	WL	ABS
1	511.0	0.190

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print



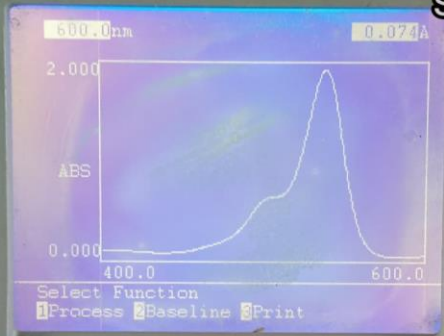
pengulangan C

600.0nm 0.008A

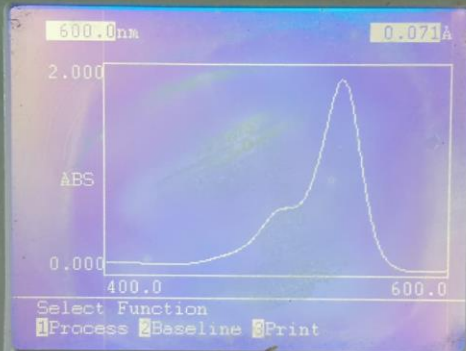
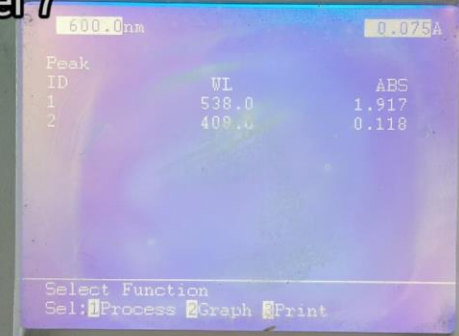
Peak ID	WL	ABS
1	512.0	0.135

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

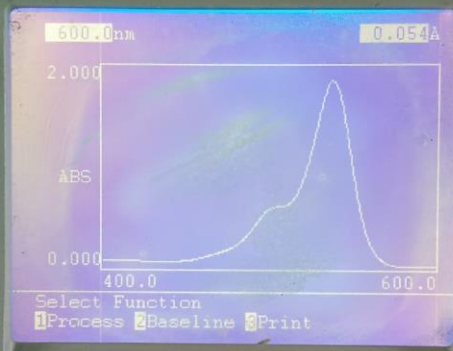
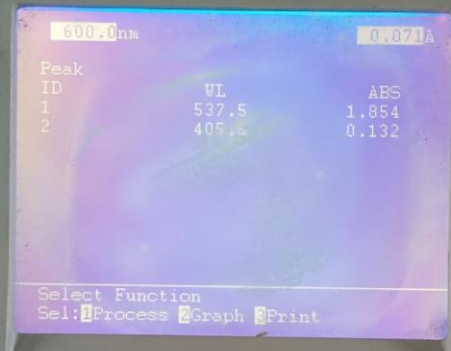
sampel 7



pengulangan A



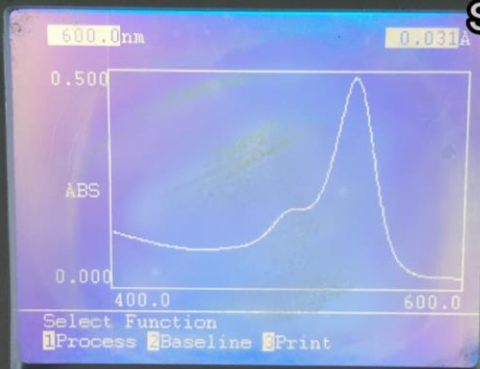
pengulangan B



pengulangan C



sampel 8



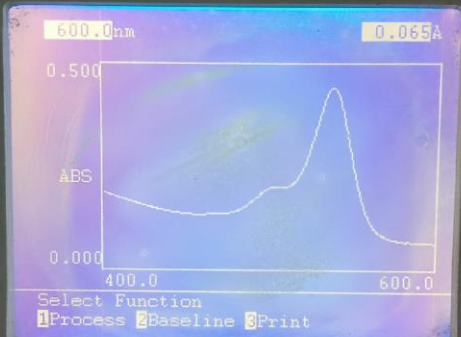
pengulangan A

600.0nm 0.032A

Peak ID	WL	ABS
1	537.5	0.484

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

Detailed description: This is a data table for the UV-Vis spectrum of sample 8 at 0.032A concentration. It lists the peak ID as 1, the wavelength (WL) as 537.5 nm, and the absorbance (ABS) as 0.484. The interface also shows options for 'Select Function' with choices for Process, Graph, and Print.



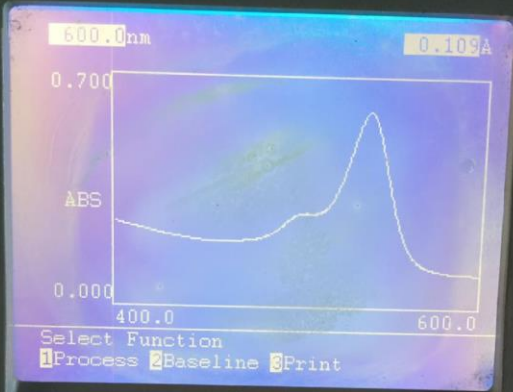
pengulangan B

600.0nm 0.065A

Peak ID	WL	ABS
1	537.0	0.442

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

Detailed description: This is a data table for the UV-Vis spectrum of sample 8 at 0.065A concentration. It lists the peak ID as 1, the wavelength (WL) as 537.0 nm, and the absorbance (ABS) as 0.442. The interface also shows options for 'Select Function' with choices for Process, Graph, and Print.



pengulangan C

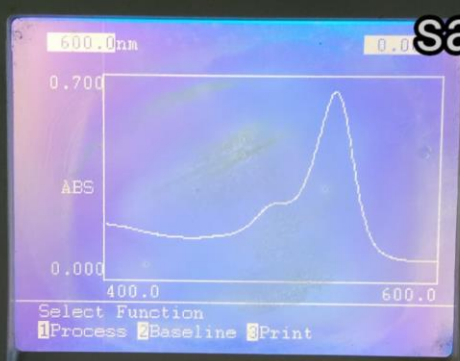
600.0nm 0.109A

Peak ID	WL	ABS
1	537.5	0.597

Select Function
Sel: 1 Process 2 Graph 3 Print

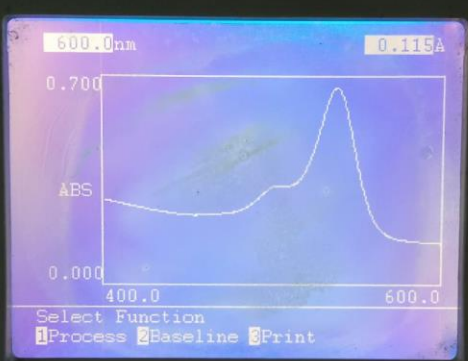
Detailed description: This is a data table for the UV-Vis spectrum of sample 8 at 0.109A concentration. It lists the peak ID as 1, the wavelength (WL) as 537.5 nm, and the absorbance (ABS) as 0.597. The interface also shows options for 'Select Function' with choices for Process, Graph, and Print.

sampel 9



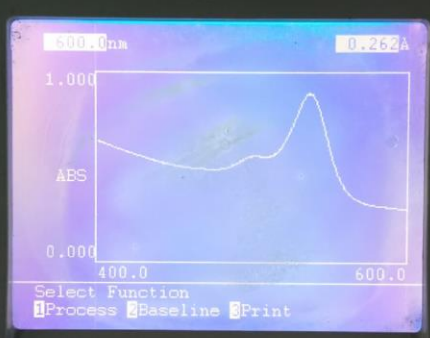
pengulangan A

Peak ID	WL	ABS
1	585.0	0.080
2	537.0	0.646



pengulangan B

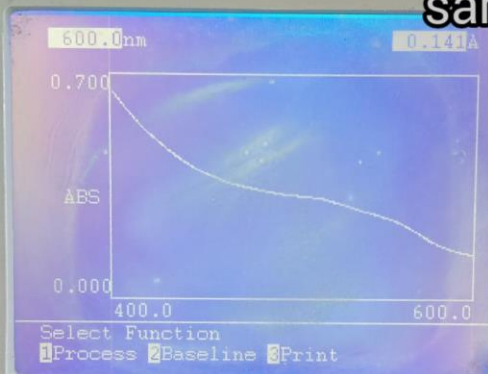
Peak ID	WL	ABS
1	537.5	0.661



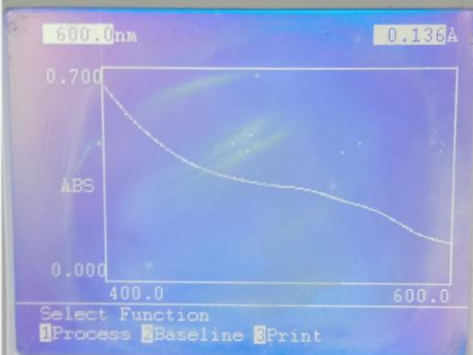
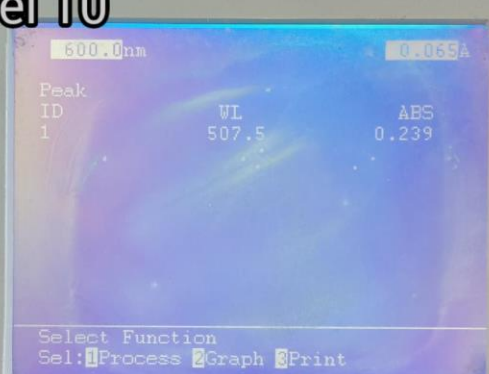
pengulangan C

Peak ID	WL	ABS
1	537.0	0.886
2	502.5	0.562

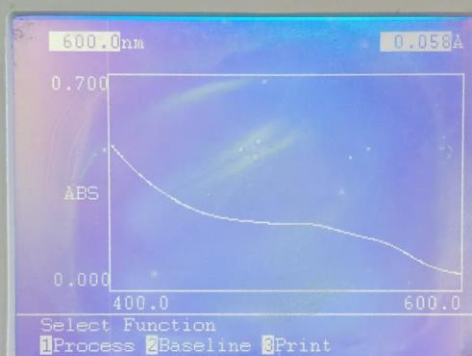
sampel 10



pengulangan A





pengulangan B



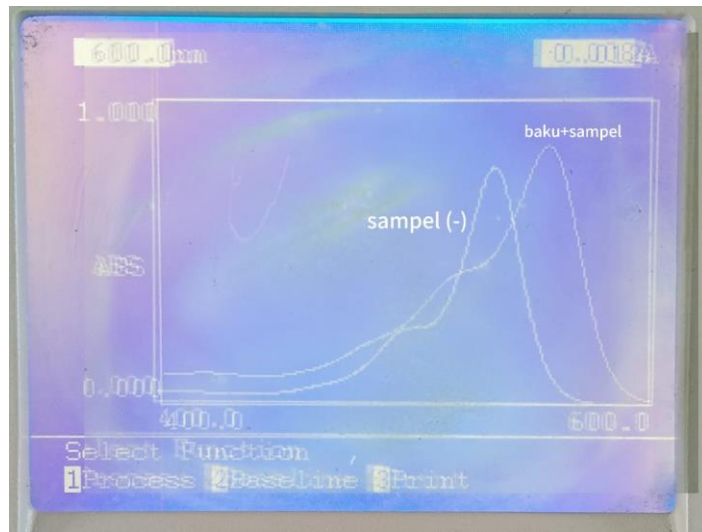
pengulangan C



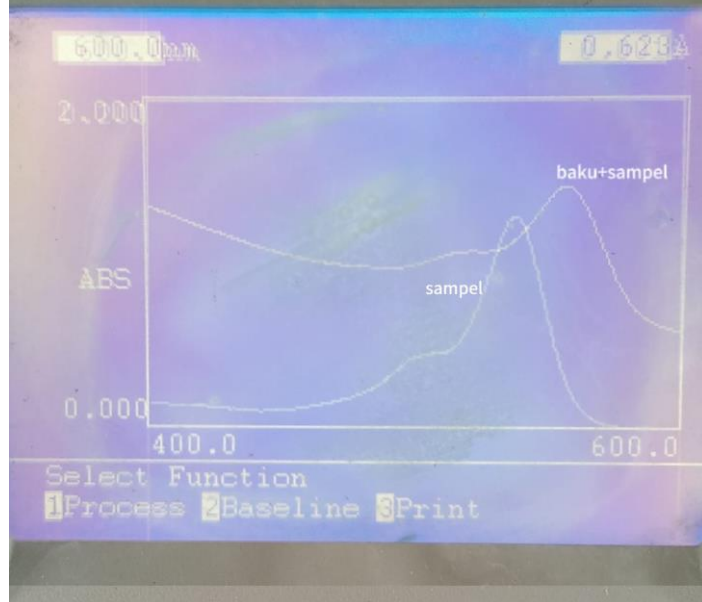
Lampiran 8. Foto hasil dari uji penegasan baku + sampel

<p>Penegasan sampel 1</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 1".	<p>Penegasan sampel 2</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 2".	<p>Penegasan sampel 3</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 3".
<p>Penegasan sampel 4</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 4".	<p>Penegasan sampel 5</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 5".	<p>Penegasan sampel 6</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 6".
<p>Penegasan sampel 7</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 7".	<p>Penegasan sampel 8</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 8".	<p>Penegasan sampel 9</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 9".
<p>Penegasan sampel 10</p>  A clear plastic cup with a white lid containing a pink liquid. A white label on the front reads "Penegasan sampel 10".		

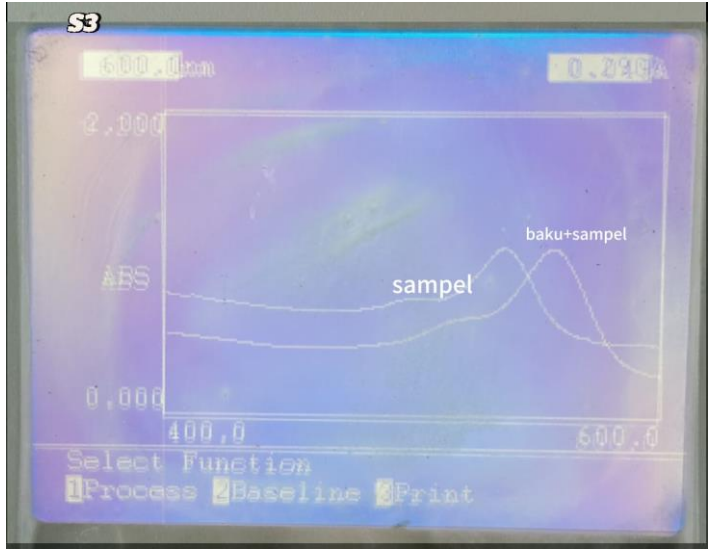
Lampiran 9. Gabungan sampel dan baku + sampel



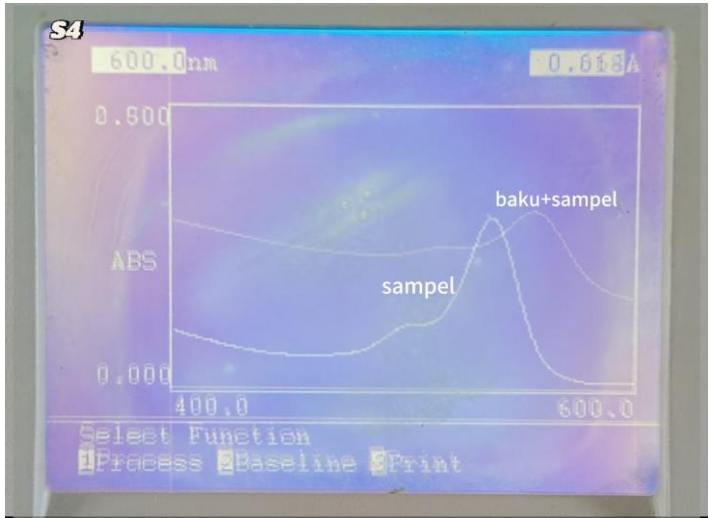
S2



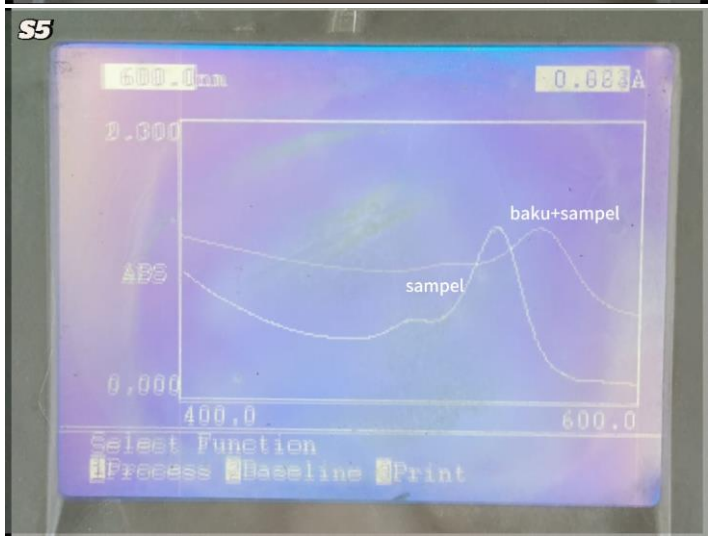
S3



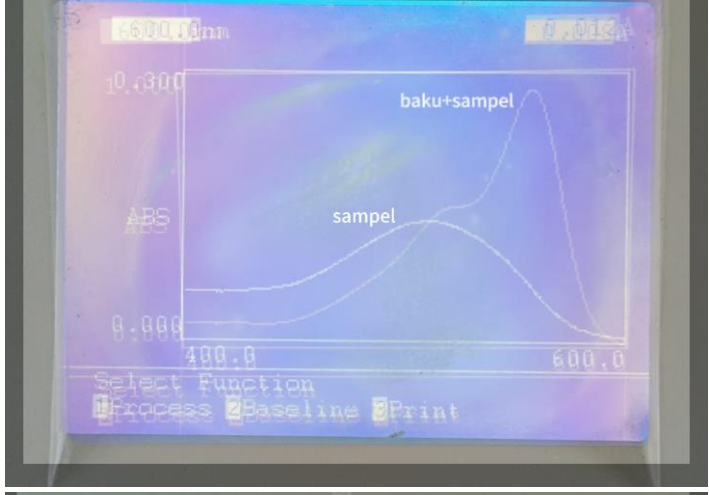
S4



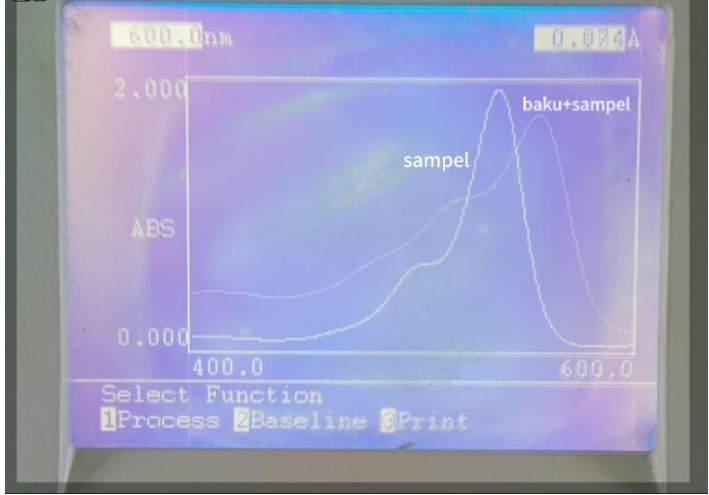
S5



S6



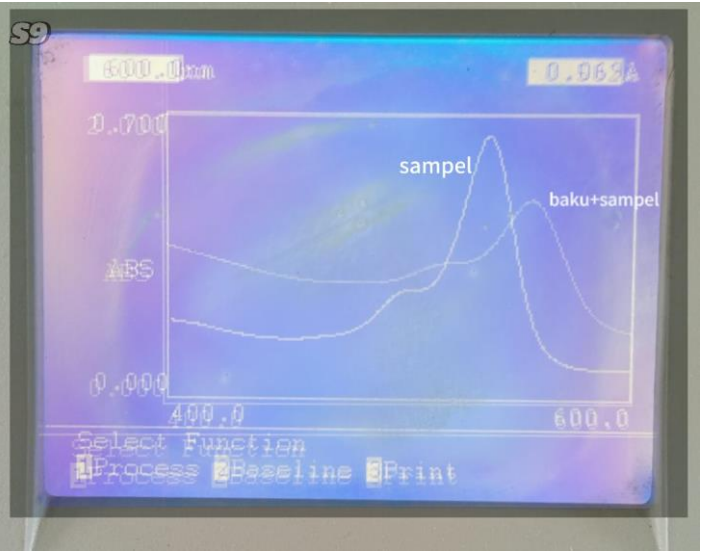
S7



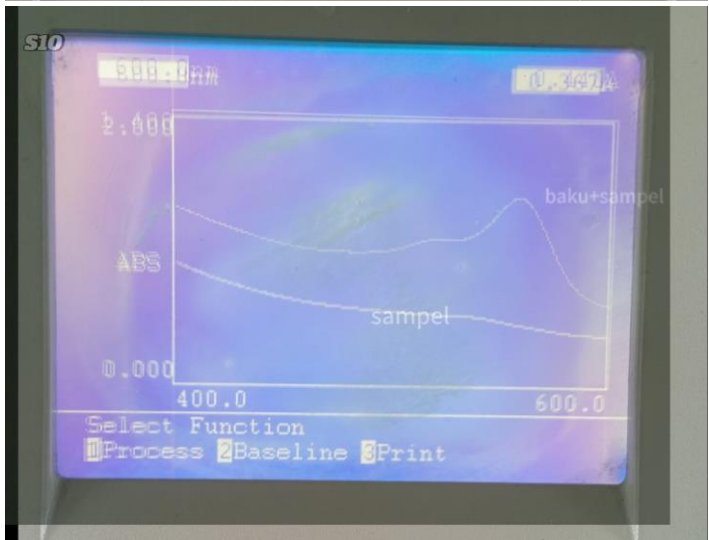
S8



S9



S10



Lampiran 10. 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 : HANIPIA
NIM : 2113453094
Judul Penelitian : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Anum manis merah
yang beredar di sekitar Enggal Bandar Lampung.

Mengajukan izin untuk melaksanakan penelitian di bidang TOKSIFOLOGI 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, 29 Desember 2013

Mengetahui

Pembimbing Utama



Hartanti, S.Si., M.Si
NIP. 198708012020122002

Mahasiswa Peneliti



Hanipa
NIM. 211343094



KEMENTERIAN KESEHATAN REPUBLIK INDONESIA

DIREKTORAT JENDERAL TENAGA KESEHATAN

POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNGPURWATI

Jalan Soekarno Hatta – Hatta No.6 Bandar Lampung

Telepon (0721) 783 852 Faksimile : 0721 - 773918



E-mail : direktorat@poltekkes-tjk.ac.id

Website : <http://poltekkes-tjk.ac.id>

Nomor : PP.03.04/F.XLIII/453/2024
Lampiran : 1 eks
Hal : Izin Penelitian

19 Januari 2024

Yth. Ketua Jurusan Teknologi Laboratorium Medis Poltekkes Kemenkes Tanjungkarang
Di- Tempat

Sehubungan dengan penyusunan Tugas Akhir bagi mahasiswa Tingkat III Program Studi Teknologi Laboratorium Medis Program Diploma Tiga Jurusan Teknologi Laboratorium Medis Poltekkes Kemenkes Tanjungkarang Tahun Akademik 2023/2024, maka agar dapat diberikan izin kepada mahasiswa tersebut untuk dapat melakukan penelitian. Berikut terlampir mahasiswa yang melakukan penelitian.

Atas perhatian dan kerjasamanya diucapkan terima kasih.

Direktur Politeknik Kesehatan Kementerian
Kesehatan TanjungKarang.



Dewi Purwaningsih, S.SiT., M.Kes
NIP 196705271988012001







Lampiran : Izin Survei Pendahuluan
Nomor : PP.03.04/F.XLIII/453/2024
Tanggal : 19 Januari 2024




DAFTAR NAMA MAHASISWA YANG MELAKSANAKAN PENELITIAN
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIS PROGRAM DIPLOMA TIGA
JURUSAN TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIS POLTEKKES KEMENKES TANJUNGPINANG
T.A 2023/2024

No	NAMA	JUDUL PENELITIAN	TEMPAT PENELITIAN
1.	Putri Adelia NIM: 2113453050	Uji Cemaran Mikroba Metode Angka Lempeng Total Pada Jajanan Cilok Yang Dijual Di Kota Bandar Lampung Tahun 2024	Laboratorium Jurusan Teknologi Laboratorium Medis
2.	Chenmala Liza Pirzahra NIM: 2113453074	Gambaran Jumlah Bakteri Coliform Most Probable Number (MPN) Pada Minuman Es Kopi Di Cafe Kecamatan Kedaton Kota Bandar Lampung Tahun 2024.	
3.	Revi Selvia Cahyani NIM: 2113453052	Kualitas Bakteriologis Jus Mangga Metode MPN (<i>Most Probable Number</i>) yang Dijual Di Kota Bandar Lampung	
4.	Dhizca Amanda Saputri NIM: 2113453081	Gambaran Jumlah Bakteri Pada Es Thai Tea Dengan Metode ALT yang Dijual di wilayah Kota Bandar Lampung	
5.	Lolla Sephia Vany NIM: 2113453100	Pengaruh Variasi Waktu Pemeriksaan Terhadap Kadar Kolesterol Total Metode Enzimatis	
6.	Ajeng Kartika Putrie NIM: 2113453001	Identifikasi Boraks Pada Pempek Di Pasar Tradisional Gudang Lelang Teluk Betung Kota Bandar Lampung Tahun 2024	
7.	Cut Charla Clariza NIM: 2113453076	Cemaran Telur Nematoda Usus (<i>Ascaris lumbricoides</i>) dan (<i>Trichuris trichiura</i>) Pada Sayuran Sawi (<i>Brassica juncea</i>) Di Pasar Tugu Bandar Lampung	
8.	Hanipa NIM: 2113453094	Analisis Pewarna Rhodamin B Pada Arum Manis Merah yang Beredar di Sekitar Saburai Enggal Bandar Lampung	

LOG BOOK PENELITIAN

Nama Mahasiswa : Hanipa
 NIM : 2113453094
 Bidang Penelitian : Toksikologi
 Judul KTI : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Arum manis merah yang beredar disekitar Enggal Bandar Lampung
 Pembimbing Utama : Hartanti, MSi
 Pembimbing Pendamping : Dr. Agus Purnomo, MKM

No	Hari / Tanggal	Kegiatan	Hasil	Paraf PLP
1.	Selasa 02/01/2024	Mengurus surat izin penelitian, dan meminjam alat laboratorium, reagensia	Terlaksana	
2.	Jumat 12/01/2024	Membuat reagen yang akan digunakan larutan HCl 37%, larutan Na-sulfat anhidrat dan membuat larutan baku rhodamin B,	Didapatkan reagensia larutan HCl 0,1 N, larutan Na-sulfat anhidrat (Na ₂ SO ₄) 10% dan larutan rhodamin B 100 ppm	
3.	Senin 15/01/2024	Membuat larutan seri dari larutan induk baku rhodamin B dengan konsentrasi 1 ppm, 2 ppm, 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, 10 ppm menggunakan HCl 0,1 N sebagai blanko kemudian langsung membaca panjang gelombang larutan seri menggunakan spektrofotometri UV-Vis	<ul style="list-style-type: none"> • Didapatkan panjang gelombang larutan seri dengan rentang panjang gelombang 400-600 nm diperoleh serapan panjang gelombang 556,5-557,0 nm • Terlaksana 	
4.	Kamis 18/01/2024	Melakukan pengambilan 3 sampel arum manis dipedagang dan minimarket sekitar Enggal Bandar Lampung	Didapatkan 3 sampel arum manis	
5.	Jumat 19/01/2024	Preparasi sampel 1 (1A, 1B, 1C) menggunakan 3 kali pengulangan kemudian mengukur panjang gelombang larutan sampel	Didapatkan hasil negatif tidak masuk rentang panjang gelombang larutan baku 556,5-557,0 nm <ul style="list-style-type: none"> • 1A : 537,5 nm • 1B : 537,5 nm • 1C : 537,5 nm • Terlaksana 	
6.	Selasa 23/01/2024	Preparasi sampel 2 dan 3 (2A, 2B, 2C dan 3A, 3B, 3C) menggunakan 3 kali pengulangan kemudian mengukur panjang gelombang larutan sampel dengan HCl 0,1 N sebagai blanko	Didapatkan hasil negatif tidak masuk rentang panjang gelombang larutan baku 556,5-557,0 nm <ul style="list-style-type: none"> • 2A : 538,0 nm • 2B : 537,5 nm • 2C : 537,5 nm • 3A : 536,5 nm • 3B : 537,5 nm • 3C : 538,0 nm • Terlaksana 	
7.	Kamis 25/01/2024	Melakukan pengambilan 2 sampel arum manis di Chandra market dan swalayan sekitar Enggal Bandar Lampung	Didapatkan 2 sampel arum manis	
8.	Jumat 26/01/2024	Preparasi sampel 4 dan 5 menggunakan 3 kali pengulangan	Didapatkan hasil negatif tidak masuk rentang panjang	

		kemudian mengukur panjang gelombang larutan sampel dengan HCl 0,1 N sebagai blanko	gelombang larutan baku 556,5-557,0 nm <ul style="list-style-type: none"> • 4A : 537,5 nm • 4B : 537,5 nm • 4C : 537,5 nm • 5A : 537,5 nm • 5B : 537,5 nm • 5C : 537,5 nm Terlaksana	
9.	Senin 29/01/2024	Melakukan pengambilan 3 sampel arum manis diwarung sembako, toko oleh-oleh dan penjual pinggir jalan dekat pasar malam sekitar Enggal Bandar Lampung	Didapatkan 3 sampel arum manis	
10.	Selasa 30/01/2024	Preparasi sampel 6, 7, dan 8 menggunakan 3 kali pengulangan kemudian mengukur panjang gelombang larutan sampel dengan HCl 0,1 N sebagai blanko	Didapatkan hasil negatif tidak masuk rentang panjang gelombang larutan baku 556,5-557,0 nm <ul style="list-style-type: none"> • 6A : 510,5 nm • 6B : 511,0 nm • 6C : 512,0 nm • 7A : 538,0 nm • 7B : 537,5 nm • 7C : 537,5 nm • 8A : 537,5 nm • 8B : 537,5 nm • 8C : 537,5 nm Terlaksana	
11.	Kamis 01/02/2024	Melakukan pengambilan 2 sampel arum manis di Haitom.lpg toko oleh-oleh sekitar Enggal Bandar Lampung	Didapatkan 2 sampel arum manis	
12.	Jumat 02/02/2024	Preparasi sampel 4 dan 5 menggunakan 3 kali pengulangan kemudian mengukur panjang gelombang larutan sampel dengan HCl 0,1 N sebagai blanko	Didapatkan hasil negatif tidak masuk rentang panjang gelombang larutan baku 556,5-557,0 nm <ul style="list-style-type: none"> • 9A : 537,0 nm • 9B : 537,5 nm • 9C : 537,0 nm • 10A : 507,5 nm • 10B : no peak • 10C : 509,0 nm Terlaksana	
13.	Senin 12/02/2024	Melakukan uji penegasan baku+sampel pada semua sampel yang negatif untuk menunjukkan bahwa pemeriksaan yang dilakukan telah benar. Menggunakan uji campuran 1 mL larutan standar baku rhodamin B 10 ppm dan 1 mL larutan sampel uji kemudian baca panjang gelombang larutan dengan blanko HCl 0,1 N	Hasil panjang gelombang setelah ditambahkan baku rhodamin B, panjang gelombang maksimum baku+sampel yaitu 556,0-557,0 nm masuk dalam rentang panjang gelombang maksimum larutan standar baku rhodamin B	

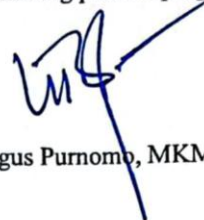
Persetujuan
Bandar Lampung, April 2024.....

Pembimbing utama



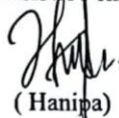
(Hartanti, MSi)

Pembimbing pendamping



(Dr. Agus Purnomo, MKM)

Mahasiswi Peneliti



(Hanipa)

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

Nama Mahasiswa : Hanipa
 NIM : 2113453094
 Judul KTI : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Arum manis merah yang beredar disekitar Enggal Bandar Lampung
 Pembimbing Utama : Hartanti, MSi
 Pembimbing Pendamping : Dr. Agus Purnomo, MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	25 Oktober 2023	Proposal KTI Bab 1 tentang latar belakang dan ruang lingkup. Bab 2 tentang tinjauan teori dan kerangka konsep.	Perbaikan	<i>A</i>
2.	09 November 2023	Bab 1 menambah tujuan penelitian Bab 2 mengubah isi tinjauan teori dan memperbaiki kerangka konsep. Bab 3 memperbaiki metode penelitian yang akan dilakukan dan cara analisis data	Perbaikan	<i>A</i>
3.	15 November 2023	Mengubah cara perhitungan pada larutan yang akan dibuat	Perbaikan	<i>A</i>
4.	04 Desember 2023	Proposal KTI bab 1, bab 2, bab 3 Diterima untuk lanjut seminar proposal	Acc Sempro	<i>A</i>
5.	18 Desember 2023	Revisi bab 1, 2, 3, hasil seminar proposal untuk melanjutkan penelitian	Perbaikan	<i>A</i>
6.	29 Desember 2023	Revisi bab 1, 2, 3, hasil seminar proposal disetujui untuk melanjutkan penelitian	Acc Penelitian	<i>A</i>
7.	30 Januari 2024	Bimbingan hasil penelitian yang telah didapatkan	Lanjut samapai selesai penelitian	<i>A</i>
8.	20 Februari 2024	Bimbingan bab 4 dan 5 hasil dan pembahasan dari penelitian yang dilakukan kemudian memberi kesimpulan	Perbaikan	<i>A</i>
9.	04 April 2024	Perbaikan kata pada halaman sampul luar, dalam halaman persetujuan, kata pengantar, Bab 4 menambahkan pembahasan Bab 5 mengganti kesimpulan dan saran	Perbaikan	<i>A</i>
10.	19 April 2024	Perbaikan pada abstrak Bab 4 mengganti tabel hasil penelitian dan pembahasan dari hasil penelitian kurang diperjelas Bab 5 mengganti saran.	Perbaikan	<i>A</i>
11.	30 April 2024	Bab 4 mengubah dalam pemilihan bahasa pada pembahasan hasil penelitian	Perbaikan	<i>A</i>
12.	20 Mei 2024	KTI bab 1-5 diperiksa.	Acc seminar	<i>A</i>
13.	12 Juni 2024	Bab 5 kesimpulan.	kes	<i>A</i>
14.	12 Juni 2024	KTI diperiksa seluruh.	Acc cek	<i>A</i>

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

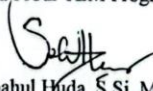
Misbahul Huda
 Misbahul Huda, S.Si., M.Kes
 NIP. 196912121997032001

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

Nama Mahasiswa : Hanipa
 NIM : 2113453094
 Judul KTI : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Arum manis merah yang beredar disekitar Enggal Bandar Lampung
 Pembimbing Utama : Hartanti, MSi
 Pembimbing Pendamping : Dr. Agus Purnomo, MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	25 November 2023	Proposal KTI Bab 1 tentang latar belakang, tujuan penelitian, ruang lingkup. Bab 2 tentang tinjauan teori dan kerangka konsep. Bab 3 tentang subjek penelitian dan tabel definisi oprasional	Perbaikan	WR
2.	08 Desember 2023	Bab 1 menambah tujuan penelitian Bab 2 mengubah kerangka konsep. Bab 3 tabel variabel dan definisi oprasional.	Perbaikan	WR
3.	13 Desember 2023	Bab 3 mengubah cara pemeriksaan dan pembahasan tentang penentuan panjang gelombang Mengubah cara perhitungan pada larutan yang akan dibuat	Perbaikan	WR
4.	15 Desember 2023	Mengubah cara perhitungan pada larutan yang akan dibuat.	Perbaikan	WR
5.	18 Desember 2023	Proposal KTI bab 1, bab 2, bab 3 Diterima untuk lanjut seminar proposal	Acc Sempro	WR
6.	29 Desember 2023	Revisi bab 1, 2, 3, hasil seminar proposal disetujui untuk melanjutkan penelitian	Acc Penelitian	WR
7.	22 April 2024	Bimbingan bab 4 hasil dan pembahasan dari penelitian yang telah dilakukan	Perbaikan	WR
8.	07 Mei 2024	Bimbingan bab 4 hasil dan pembahasan dari penelitian yang telah dilakukan.	Perbaikan	WR
9.	14 Mei 2024	Membuat gambar dan membandingkan gambar dari hasil penelitian baku + sampel dan sampel	Perbaikan	WR
10.	15 Mei 2024	Menambah gambar dari hasil penelitian bab 4	Perbaikan	WR
11.	21 Mei 2024	KTI bab 1-5 diperiksa	Acc seminar hasil	WR
	13 JUNI 2024	KTI bab 1-5 keseluruhan	WR	WR

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga


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

Lampiran 11. Hasil Turnitin

Hanipa

ORIGINALITY REPORT

24% SIMILARITY INDEX	23% INTERNET SOURCES	9% PUBLICATIONS	8% STUDENT PAPERS
--------------------------------	--------------------------------	---------------------------	-----------------------------

PRIMARY SOURCES

1	repository.poltekkes-tjk.ac.id Internet Source	6%
2	repository.unitomo.ac.id Internet Source	2%
3	repository.poltekkes-kdi.ac.id Internet Source	1%
4	ejournal.unsrat.ac.id Internet Source	1%
5	repository.poltekkes-denpasar.ac.id Internet Source	1%
6	repository.radenintan.ac.id Internet Source	1%
7	repo.poltekkes-medan.ac.id Internet Source	1%
8	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source	1%
9	123dok.com Internet Source	1%

10	repository.its.ac.id Internet Source	<1 %
11	Submitted to Sriwijaya University Student Paper	<1 %
12	digilib.unila.ac.id Internet Source	<1 %
13	jkk.unjani.ac.id Internet Source	<1 %
14	elibrary.almaata.ac.id Internet Source	<1 %
15	Submitted to State Islamic University of Alauddin Makassar Student Paper	<1 %
16	journal.poltekkes-mks.ac.id Internet Source	<1 %
17	garuda.kemdikbud.go.id Internet Source	<1 %
18	perpustakaan.poltekkes-malang.ac.id Internet Source	<1 %
19	prosiding.rcipublisher.org Internet Source	<1 %
20	hieldasite.blogspot.com Internet Source	<1 %
21	www.scribd.com	

Internet Source

<1 %

22

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 %

23

data-farmasi.blogspot.com

Internet Source

<1 %

24

lib.unnes.ac.id

Internet Source

<1 %

25

mfauzi94.blogspot.com

Internet Source

<1 %

26

Submitted to University of Derby

Student Paper

<1 %

27

idoc.pub

Internet Source

<1 %

28

Fitri Mairizki, Rika Mianna. "PENDIDIKAN GIZI MELALUI PENINGKATAN PENGETAHUAN TENTANG KEAMANAN MAKANAN JAJANAN ANAK SEKOLAH", Jurnal Pengabdian Masyarakat Multidisiplin, 2019

Publication

<1 %

29	Submitted to Konsorsium Perguruan Tinggi Swasta Indonesia Student Paper	<1 %
30	core.ac.uk Internet Source	<1 %
31	repository.stikesbcm.ac.id Internet Source	<1 %
32	www.ivs-online.org Internet Source	<1 %
33	id.123dok.com Internet Source	<1 %
34	repository.unair.ac.id Internet Source	<1 %
35	text-id.123dok.com Internet Source	<1 %
36	digilib.unimed.ac.id Internet Source	<1 %
37	tipsserbasehat.blogspot.com Internet Source	<1 %
38	zilo.tips Internet Source	<1 %
39	Oden Krisyan, Retno Sulistiyowati, Kurniawan Kurniawan. "Analisis Kadar Rhodamin B pada Terasi yang Diperjualbelikan di Pasar Belik	<1 %

Kabupaten Pematang", Borneo Journal of
Medical Laboratory Technology, 2021

Publication

40 Tuti Alawiyah, Rahmadani Rahmadani. <1 %
"Analisis Pewarna Rhodamin B dan Pengawet
Asam Benzoat dalam Saus Tomat di Kota
Banjarmasin", Journal Pharmaceutical Care
and Sciences, 2021
Publication

41 digilib.unisayogya.ac.id <1 %
Internet Source

42 journal.umsu.ac.id <1 %
Internet Source

43 jurnal.akfarsam.ac.id <1 %
Internet Source

44 www.charlestonarttours.com <1 %
Internet Source

45 Herry Wardono, Ahmad Yudi Eka Risano, Adi
Ernadi. "PEMANFAATAN CAMPURAN ZEOLIT
DAN FLY ASH BATUBARAYANG TELAH
DIAKTIVASI FISIK TERHADAP AKSELERASI
MESIN SEPEDA MOTOR 4-LANGKAH", Turbo :
Jurnal Program Studi Teknik Mesin, 2018
Publication

46 anakcemill.wordpress.com <1 %
Internet Source

47	diskominfo.kukarkab.go.id Internet Source	<1 %
48	docplayer.info Internet Source	<1 %
49	e-journal.hamzanwadi.ac.id Internet Source	<1 %
50	ojs.unik-kediri.ac.id Internet Source	<1 %
51	repo.stikesicme-jbg.ac.id Internet Source	<1 %
52	rizkiayukartini.wordpress.com Internet Source	<1 %
53	www.jackstudy.com Internet Source	<1 %
54	www.kaskus.co.id Internet Source	<1 %
55	Faramita Hiola, Mahdalena Sy Pakaya, Juliyanty Akuba. "Analisis Kadar Senyawa Rhodamin B Pada Sediaan Lipstik Menggunakan Metode Spektrofotometri UV-Vis", Journal Syifa Sciences and Clinical Research, 2022 Publication	<1 %
56	Ishak Isa, Muhammad Taupik, Lilis Lebie, Fahrul Ilham. "Analisis Natrium Benzoat dan	<1 %

Rhodamin B Pada Saos Tomat Pasaran yang Beredar di Kota Gorontalo", Journal Syifa Sciences and Clinical Research, 2024

Publication

57

qdoc.tips
Internet Source

<1%

Exclude quotes Off
Exclude bibliography Off

Exclude matches Off