

LAMPIRAN

Lampiran 1

1. Sampel



Gambar 1: sampel saus jajanan 1-22

2. Cara Kerja

a.



Gambar 2: penimbangan sampel



Gambar 3: penambahan HCl



Gambar 4: penambahan methanol



Gambar 5: pemanasan sampel



Gambar 6: pensentrifugean sampel



Gambar 7: penambahan Na_2SO_4



Gambar 8: pengambilan supernatant

b. Pembuatan larutan baku



Lampiran 2

1. Tahapan Pemeriksaan Sampel

1.	Preparasi sampel	<ul style="list-style-type: none">• Sampel 2 gram dimasukkan ke cawan penguap, ditambahkan 7 tetes HCl 4 M dan 15 ml methanol lalu dipanaskan dengan hotplate 15 menit ditutup aluminium foil (lubangi sedikit) kemudian sentrifuge 4 menit• Ditambahkan Na Sulfat anhidrat 10% 1 ml• Diambil supernatannya• Diamati di Spektrofotometri UV-Vis
2.	Penentuan panjang gelombang optimum larutan	<ul style="list-style-type: none">• Dimasukkan Larutan HCl 0,1 N dan larutan Rhodamin B konsentrasi 10, 8, 6, 4, 2,1, 0,8, 0,6, 0,4, 0,2 ppm ke dalam kuvet kuarsa• Dimasukkan kuvet kuarsa ke Spektrofotometri UV-Vis, lalu dilakukan pemindaian antara panjang gelombang 500-600 nm
4.	Kurva Kalibrasi Larutan Baku Rhodamin B	<ul style="list-style-type: none">• Diukur serapan seri larutan baku pada panjang gelombang maksimal• Dibuat kurva kalibrasi larutan Rhodamin B dengan konsentrasi 10, 8, 6, 4, 2,1, 0,8, 0,6, 0,4, 0,2 ppm
5.	Penentuan kualitatif	<ul style="list-style-type: none">• Diukur masing masing sampel di Spektrofotometri• Dilihat kurva dan peak dari sampel dicocokkan dengan panjang gelombang larutan baku

Lampiran 3

Pembuatan Reagensia

1. Larutan Baku Rhodamin B

Ditimbang baku rhodamin B sebanyak 0,01 g, dimasukkan ke dalam gelas beaker 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.

$$\begin{aligned} \text{Mg} &= \frac{\mu\text{g}}{\text{ml}} \\ &= 100 \text{ ppm} = 0,01 \text{ g dalam } 100 \text{ ml HCl} \\ &= \frac{0,01 \text{ g}}{100 \text{ ml}} = \frac{10.000 \mu\text{g}}{100 \text{ ml}} \\ &= 100 \mu\text{g/ml} \\ &= 100 \text{ ppm} \end{aligned}$$

Setelah didapatkan baku 100 ppm dilakukan pengenceran yaitu:

Diketahui : V1 = Volume larutan sebelum pengenceran
PPM1= Konsentrasi larutan sebelum pengenceran
V2 = Volume larutan setelah pengenceran
PPM2= Konsentrasi larutan setelah pengenceran

Rumus pengenceran = $V1 \times \text{PPM1} = V2 \times \text{PPM2}$

$$10 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 10}{100} = 10 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$8 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 8}{100} = 8 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$6 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 6}{100} = 6 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$4 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 4}{100} = 4 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$2 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 2}{100} = 2 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$1 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 1}{100} = 1 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$0,8 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 0,8}{100} = 0,8 \text{ ml dari } 100 \text{ ppm}$$

$$0,6 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 0,6}{100} = 0,6 \text{ ml dari 100 ppm}$$

$$0,4 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 0,4}{100} = 0,4 \text{ ml dari 100 ppm}$$

$$0,2 \text{ ppm} = V1 = \frac{100 \times 0,2}{100} = 0,2 \text{ ml dari 100 ppm}$$

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

Diketahui =	BE (berat ekuivalen dari HCl)	= 36,5 g
	V (volume larutan HCl yang akan dibuat)	= 0,1 L
	N (normalitas larutan HCl yang akan dibuat)	= 0,1 N
	% (konsentrasi HCl pekat)	= 37%
	Bj (berat jenis)	= 1,19

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

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

$$\text{ml} = \frac{36,5 \text{ g} \times 0,1 \text{ L} \times 0,1 \text{ N}}{0,37 \times 1,19}$$

$$= \frac{0,365}{0,4403}$$

$$= 0,5239 \text{ ml}$$

Dipipet HCl 37% sebanyak 0,5 ml lalu dimasukkan ke labu ukur 100 ml kemudian ditambahkan aquades sampai tanda batas

3. Larutan HCl 4 M (dari HCl 37%)

Diketahui =	Mr (Berat Molekul HCl 37%)	= 36,5 g/mol
	ρ (massa jenis larutan HCl 37%)	= 1,19 g/ml
	% (konsentrasi HCl pekat)	= 37%

Ditanya = M (Molaritas larutan) =?

$$M (\% \times \rho \times 10) / \text{Mr}$$

$$M = 37 \times 1,19 \times 10 / 36,5 = 12 \text{ M}$$

$$M1 (\text{molaritas larutan HCl sebelum dibuat}) = 12 \text{ M}$$

$$M2 (\text{molaritas HCl yang akan dibuat}) = 4 \text{ M}$$

$$V2 (\text{volume larutan HCl yang akan dibuat}) = 100 \text{ ml}$$

Ditanya V1 (volume larutan HCl yang akan dipipet) ?

$$V1 \cdot M1 = V2 \cdot M2$$

$$V1 = \frac{V2 \cdot M2}{M1}$$

$$= \frac{100 \text{ ml} \cdot 4 \text{ M}}{12 \text{ M}} = 33,16$$

Dipipet HCl 37% sebanyak 33 ml lalu dimasukkan ke labu ukur 100 ml, kemudian ditambahkan aquades sampai tanda batas.

4. Larutan Na₂SO₄ 10%

Diketahui = V (Volume larutan Na₂SO₄ yang akan dibuat) = 100 ml
 % (konsentrasi Na₂SO₄ larutan yang akan dibuat) = 10%

Ditanya = gram (berat Na₂SO₄ butiran yang akan diambil).....?

$$= \text{gram} = \% \cdot V \text{ (ml)}$$

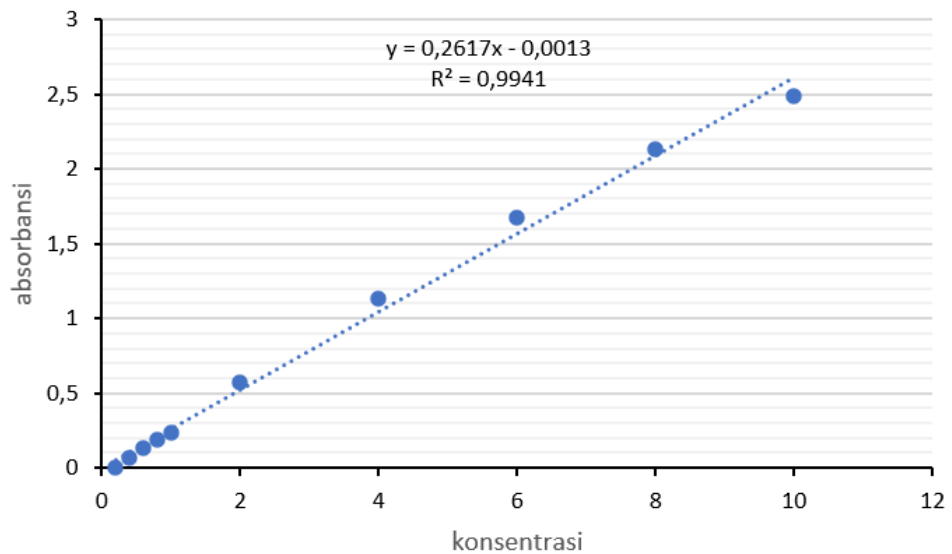
$$\text{gram} = \frac{10}{100} \cdot 100 \text{ ml}$$

$$= 10 \text{ gram}$$

- Ditimbang kristal Na₂SO₄ sebanyak 10 gram
- Dimasukkan ke dalam beaker glass ditambahkan aquades hingga larut
- Setelah larut, dituangkan ke dalam labu ukur 100,0 ml
- Ditambahkan aquades sampai tanda batas

5. Kurva Kalibrasi Larutan Baku Rhodamin B












No	Konsentrasi	Absorban
1.	0,2 ppm	0,005
2.	0,4 ppm	0,063
3.	0,6 ppm	0,129
4.	0,8 ppm	0,193
5.	1 ppm	0,238
6.	2 ppm	0,570
7.	4 ppm	1,135
8.	6 ppm	1,676
9.	8 ppm	2,131
10.	10 ppm	2,432




Lampiran 4

KARTU KONSULTASI KTI

Nama Mahasiswa : Nur Aulia Ayu Lestari
Judul KTI : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Saus Jajanan yang Beredar di PKOR Way Halim Kota Bandar Lampung
Pembimbing Pendamping : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Keterangan	Paraf Dosen
1.	9 Januari 2023	Revisi BAB I, BAB II, dan BAB III	
2.	10 Januari 2023	Revisi BAB II, BAB II. Daftar	
3.	12 Januari 2023	Revisi Daftar tabel, Kata pengantar	
4.	15 Januari 2023	Acc Sempro	
5.	24 Januari 2023	Acc Penelitian	
6.	30 Mei 2023	Revisi BAB IV, Persembahan	
7.	5 Juni 2023	Revisi Halaman Persembahan, BAB IV	
8.	6 Juni 2023	Revisi BAB IV	
9.	7 Juni 2023	Acc Semhas	
10.	13 Juni 2023	Acc Perbaikan	
11.	15 Juni 2023	Acc Cetak.	

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga


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

KARTU KONSULTASI KTI

Nama Mahasiswa : Nur Aulia Ayu Lestari
Judul KTI : Analisis Pewarna Rhodamin B pada Saus Jajanan yang Beredar di PKOR Way Halim Kota Bandar Lampung
Pembimbing Pendamping : Hartanti, M.Si

No	Tanggal Bimbingan	Keterangan	Paraf Dosen
1	9 Januari 2023	Revisi BAB I, BAB II, dan BAB III	h
2	10 Januari 2023	Revisi BAB I, BAB II, dan BAB III	h
3	11 Januari 2023	Revisi Daftar Isi, Daftar tabel dan BAB III	h
4	16 Januari 2023	Acc Sempro	h
5	24 Januari 2023	Revisi	h
6	25 Januari 2023	Acc Penelitian	h
7	30 Mei 2023	Revisi BAB IV, BAB V, dan Kata Pengantar	h
8	5 Juni 2023	Revisi BAB IV, Revisi Sampul dalam	h
9	6 Juni 2023	Revisi BAB IV	h
10	7 Juni 2023	Acc Memhas	h
11	13 Juni 2023	Revisi	h
12	15 Juni 2023	Acc Cetak	h









Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga



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



LEMBAR KEGIATAN PENELITIAN KARYA TULIS ILMIAH

Nama : Nur Aulia Ayu Lestari
 NIM : 2013453041
 Judul Penelitian : Analisis pewarna Rhodamin B pada saus yang beredar di
 PKOR Way Halim Kota Bandar Lampung
 Pembimbing Utama : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes
 Pembimbing Pendamping: Hartanti, M.Si

No.	Hari/ Tanggal	Kegiatan	Paraf Laboran
1.	Selara, 4 April 2023	Pembuatan Reagen (Hcl 4 m dan Na-Sulfat anhidrat, serta preparasi 2- sampel	
2.	Rabu, 5 April 2023	Pembuatan Reagen Hcl 0.1N, pembuatan larutan baku Rhodamin B dan seri larutan Rhodamin B, serta preparasi sampel	
3.	Kamis, 6 April 2023	Preparasi sampel, Pembacaan larutan seri standar, penentuan panjang gelombang optimum	
4.	Kamis, 13 April 2023	Pembacaan larutan seri standar, penentuan panjang gelombang optimum, dan pembacaan sampel	
5.	Jum'at, 05 Mei 2023	Penentuan panjang gelombang, Pembacaan larutan seri dan sampel	
6.	Rabu, 10 Mei 2023	Pembacaan kurva larutan seri, pembacaan peak dan WL, serta pembacaan hasil sampel 1	
7.	kamis 11 Mei 2023	Preparasi sampel, pembacaan/usi kualitatif sampel 2-8	
8.	Jum,at 12. Mei 2023	preparasi sampel, pembacaan/usi' kualitatif sampel 9-22	

LEMBAR KEGIATAN PENELITIAN KARYA TULIS ILMIAH

Nama : Nur Aulia Ayu Lestari
NIM : 2013453041
Judul Penelitian : Analisis pewarna Rhodamin B pada saus yang beredar di
PKOR Way Halim Kota Bandar Lampung
Pembimbing Utama : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes
Pembimbing Pendamping: Hartanti, M.Si

1.	Senin, 15. Mei. 2023	Pengulangan Pembacaan kualitatif	
2.	Selasa 16. Mei. 2023	Pengulangan preparasi sampel & uji kualitatif sampel	
3.			
4.			

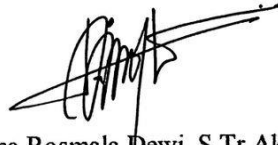
Bandar Lampung, April 2023

Mengetahui,
Pembimbing Utama



Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

Laboran Toksikologi



Irma Rosmala Dewi, S.Tr.Ak

Peneliti



Nur Aulia Ayu Lestari

Lampiran 5



Lampiran 6

ORIGINALITY REPORT

28%
SIMILARITY INDEX

27%
INTERNET SOURCES

10%
PUBLICATIONS

6%
STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	repository.poltekkes-tjk.ac.id Internet Source	4%
2	ejournal.unsrat.ac.id Internet Source	3%
3	repo.poltekkes-medan.ac.id Internet Source	3%
4	repository.radenintan.ac.id Internet Source	2%
5	pt.scribd.com Internet Source	2%
6	repository.its.ac.id Internet Source	1%
7	123dok.com Internet Source	1%
8	www.scribd.com Internet Source	1%
9	text-id.123dok.com Internet Source	1%
10	digilib.unila.ac.id Internet Source	<1%
11	doankcris.blogspot.com Internet Source	<1%
12	mfauzi94.blogspot.com Internet Source	<1%
13	www.scribd.com Internet Source	<1%

14	ibs.co.id Internet Source	<1 %
15	jurnal.kimia.fmipa.unmul.ac.id Internet Source	<1 %
16	Risna Agustin, Destiana Eka Oktaviantari, Niken Feladita. "IDENTIFIKASI HIDROKUINON DALAM SABUN PEMUTIH PEBERSIH WAJAH DI TIGA KLINIK KECANTIKAN DENGAN METODE KROMATOGRAFI LAPIS TIPIS DAN SPEKTROFOTOMETRI UV-Vis", Jurnal Analis Farmasi, 2022 Publication	<1 %
17	ubl.ac.id Internet Source	<1 %
18	Submitted to LL DIKTI IX Turnitin Consortium Part II Student Paper	<1 %
19	forum.idws.id Internet Source	<1 %
20	kimia40.blogspot.com Internet Source	<1 %
21	eprints.radenfatah.ac.id Internet Source	<1 %
22	mapel-sekolahku.blogspot.com Internet Source	<1 %
23	qdoc.tips Internet Source	<1 %
24	www.kopertis7.go.id Internet Source	<1 %
25	Linda Hevira, Desmi Alwinda, Najmi Hilaliyati. "Analisis pewarna Rhodamin B pada kerupuk merah di Payakumbuh", CHEMPUBLISH JOURNAL, 2020 Publication	<1 %

26	Muhammad Taupik, Moh Adam Mustapa, Sintia Sitti Gonibala. "Analisis Kadar Rhodamin B Pada Blush-On Menggunakan Metode Spektrofotometri Uv-Vis", Indonesian Journal of Pharmaceutical Education, 2021 Publication	<1 %
27	halofarmasi.blogspot.com Internet Source	<1 %
28	jurnal.polbangtanmalang.ac.id Internet Source	<1 %
29	www.thebellebrigade.com Internet Source	<1 %
30	core.ac.uk Internet Source	<1 %
31	docplayer.info Internet Source	<1 %
32	news.okezone.com Internet Source	<1 %
33	tmknajidyahoo.blogspot.com Internet Source	<1 %
34	Jupitar Jupitar, Susiana Susiana, Febrianti Lestari. "Tingkat pemanfaatan ikan kaci-kaci (<i>Diagramma pictum</i>) pada perairan Mapur yang didaratkan di Desa Kelong, Kabupaten Bintan, Indonesia", Akuatikisle: Jurnal Akuakultur, Pesisir dan Pulau-Pulau Kecil, 2020 Publication	<1 %
35	fitinline.com Internet Source	<1 %
36	repository.uhamka.ac.id Internet Source	<1 %
37	journal.poltekkes-mks.ac.id	

	Internet Source	<1 %
38	jurnal.akfarsam.ac.id Internet Source	<1 %
39	mustikaartajaya.blogspot.com Internet Source	<1 %
40	Eko Hidayaturrohman Khumaeni, Kristian Ubanayo, Yulia Maulidatul Karomah. "Identifikasi Zat Pewarna Makanan Rhodamin B Pada Jajanan Mie Lidi Di Sekolah Kecamatan Ajibarang Kabupeten Banyumas 2020", Jurnal Ilmiah JOPHUS : Journal Of Pharmacy UMUS, 2020 Publication	<1 %