

LAMPIRAN

Lampiran 1. Perhitungan Pembuatan Reagen

1. Pembuatan Larutan NaOH 10% (b/v) rumus :

$$\frac{\%b}{v} = \frac{gr \text{ Zat Terlarut}}{mL \text{ Larutan}} 100$$

$$10 = \frac{gr \text{ zat Terlarut}}{100 \text{ mL}} 100$$

$$gr \text{ zat terlarut} = \frac{10 \times 100}{100}$$

$$= 10 \text{ gram (NaOH)}$$

Berarti 10 gram NaOH dimasukkan dalam labu ukur 100 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan larutan NaOH 10%.

2. Pembuatan Larutan NaCl Jenuh

Larutan NaCl Jenuh merupakan larutan maksimum suatu zat terlarut pada suhu tertentu dalam keadaan yang seimbang. NaCl sendiri memiliki sifat yang mudah terlarut. Untuk pembuatan Larutan NaCl jenuh adalah dengan cara menambahkan garam natrium klorida secara bertahap hingga garam NaCl tidak dapat terlarut lagi.

3. Pembuatan HCL (3M)

Diketahui : $V_2 \text{ HCl} = 100 \text{ mL}$

$$M_2 \text{ HCl} = 3 \text{ M}$$

$$\% \text{ HCl pekat} = 37\%$$

$$BJ \text{ HCl} = 1,19 \text{ g/mL (0,00119 g/L)}$$

$$Mr \text{ HCl} = 36,5 \text{ g/mol}$$

Ditanya : Volume HCl pekat yang dibutuhkan

Dijawab :

$$\begin{aligned} M_1 \text{ HCl} &= \frac{10 \times \% \times BJ}{Mr} \\ &= \frac{10 \times 37 \times 1,19 \text{ g/L}}{36,5 \text{ g/mol}} \\ &= 12,063 \text{ mol/L} \end{aligned}$$

$$V_1 \times M_1 = V_2 \times M_2$$

$$V_1 \times 16,07 = 100 \times 3$$

$$V_1 = \frac{3 \times 100}{16,07}$$

$$V_1 = \frac{300}{12,063}$$

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

Jadi, 25 mL HCl pekat dipipet kedalam labu ukur 100 mL dan ditambahkan aquades sampai tanda batas untuk mendapatkan HCL 3M.

Lampiran 2. Pembuatan Larutan Baku Induk Natrium Benzoat

1. Pembuatan larutan baku induk 100 ppm

Maka akan dibuat larutan baku natrium benzoat 100 ppm dalam 100 mL

Rumus : $100 \text{ mL} = 0,1 \text{ L}$

$$\text{Ppm} = \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$100 = \frac{\text{mg}}{0,1 \text{ L}}$$

$$\text{mg} = 100 \times 0,1$$

$$= 10 \text{ mg}$$

Jadi, 10 mg natrium benzoat, dimasukkan kedalam labu ukur 100 mL. dan ditambahkan aquades sampai tanda batas untuk mendapatkan 100 ppm

2. Pembuatan Larutan Seri Standar (2, 4, 6, 8, 10)

a) 2 ppm

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 2 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{50 \times 2}{100}$$

$$V_2 = 1 \text{ mL}$$

Jadi, 1 mL diambil dari 100 ppm dimasukkan dalam labu ukur 50 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan 2 ppm.

b) 4 ppm

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 4 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{50 \times 4}{100}$$

$$V_2 = 2 \text{ mL}$$

Jadi, 2 mL diambil dari 100 ppm dimasukkan dalam labu ukur 50 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan 4 ppm.

c) 6 ppm

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 6 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{50 \times 6}{100}$$

$$V_2 = 3 \text{ mL}$$

Jadi, 3 mL diambil dari 100 ppm dimasukkan dalam labu ukur 50 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan 6 ppm.

d) 8 ppm

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 8 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{50 \times 8}{100}$$

$$V_2 = 4 \text{ mL}$$

Jadi, 4 mL diambil dari 100 ppm dimasukkan dalam labu ukur 50 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan 8 ppm.

e) 10 ppm

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

$$V_1 \times 100 \text{ ppm} = 50 \text{ mL} \times 10 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{50 \times 10}{100}$$

$$V_2 = 5 \text{ mL}$$

Jadi, 5 mL diambil dari 100 ppm dimasukkan dalam labu ukur 50 mL lalu ditambahkan aquades hingga tanda batas untuk mendapatkan 10 ppm.

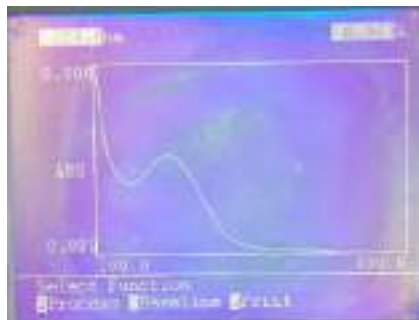
Lampiran 3. Hasil penelitian

A. Hasil Pengamatan Tekstur Sampel

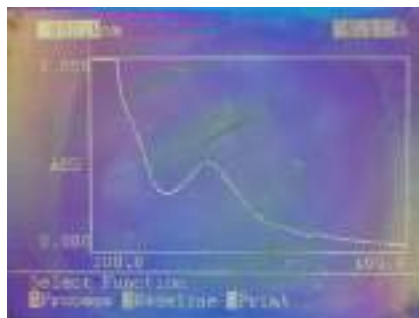
No	Kode Sampel	Gambar		Keterangan
1.	A			Tekstur Kenyal
2.	B			Tekstur Kenyal
3.	C			Tekstur Kenyal
4.	D			Tekstur Kenyal
5.	E			Tekstur Kenyal
6.	F			Tekstur Kenyal
7.	G			Tekstur Kenyal

No	Kode Sampel	Gambar		Keterangan
8.	H			Tekstur Kenyal
9.	I			Tekstur Kenyal
10.	J			Tekstur Kenyal

B. Kurva Panjang Gelombang Maksimum (10 ppm)



C. Contoh Kurva Sampel

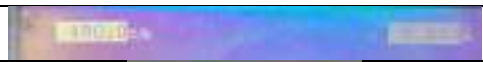


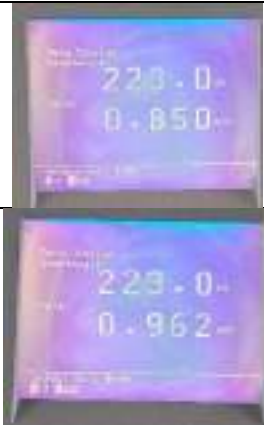
D. Hasil Pemeriksaan Kualitatif

No.	Kode sampel	Hasil	Keterangan
1.	A1	222.0	Positif
	A2	222.5	Positif
	A3	222.0	Positif
2.	B1	222.5	Positif
	B2	222.5	Positif

No.	Kode sampel	Hasil	Keterangan
3.	B3	222.0	Positif
	C1	224.5	Positif
	C2	224.5	Positif
	C3	223.0	Positif
4.	D1	224.5	Positif
	D2	223.5	Positif
	D3	222.0	Positif
5.	E1	223.0	Positif
	E2	223.0	Positif
	E3	223.5	Positif
6.	F1	223.0	Positif
	F2	223.5	Positif
	F3	223.0	Positif
7.	G1	223.5	Positif
	G2	223.0	Positif
	G3	223.0	Positif
8.	H1	223.0	Positif
	H2	223.0	Positif
	H3	222.5	Positif
9.	I1	223.0	Positif
	I2	223.5	Positif
	I3	223.5	Positif
10.	J1	223.5	Positif
	J2	223.5	Positif
	J3	224.5	Positif

E. Hasil Rata-Rata Larutan Seri Standar

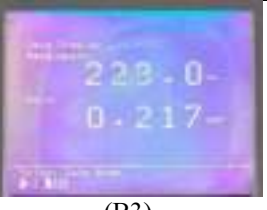
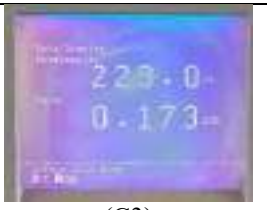
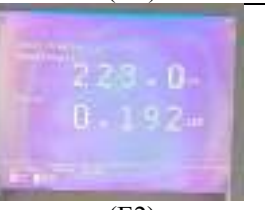
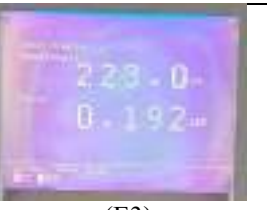
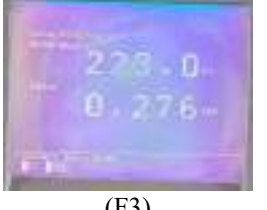
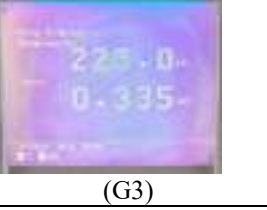
Konsentrasi (ppm)	Absorbansi	Gambar
0	0,000	
2	0,199	
4	0,401	
6	0,652	

Konsentrasi (ppm)	Absorbansi	Gambar	
8	0,850		
10	0,962		

F. Hasil Pemeriksaan Kuantitatif

No.	Kode Sampel	Absorbansi	Konsentrasi	Kadar (mg/kg)	Kadar rata-rata (mg/kg)
1.	A1	0,163	1,529	15,299	14,933
	A2	0,159	1,490	14,900	
	A3	0,156	1,460	14,600	
2.	B1	0,200	1,899	18,992	19,590
	B2	0,201	1,909	19,091	
	B3	0,217	2,068	20,688	
3.	C1	0,176	1,659	16,596	16,330
	C2	0,171	1,609	16,097	
	C3	0,173	1,629	16,297	
4.	D1	0,258	2,478	24,780	24,547
	D2	0,255	2,448	24,481	
	D3	0,254	2,438	24,381	
5.	E1	0,193	1,829	18,203	18,196
	E2	0,192	1,819	18,193	
	E3	0,192	1,819	18,193	
6.	F1	0,277	2,667	26,679	26,178
	F2	0,263	2,527	25,279	
	F3	0,276	2,657	26,576	
7.	G1	0,334	3,236	32,365	32,329
	G2	0,332	3,216	32,165	
	G3	0,335	3,246	32,456	
8.	H1	0,208	1,979	19,790	20,522
	H2	0,212	2,018	20,189	
	H3	0,226	2,158	21,586	
9.	I1	0,210	1,999	19,990	19,890
	I2	0,209	1,989	19,890	
	I3	0,208	1,979	19,790	
10.	J1	0,383	3,725	37,255	37,222
	J2	0,379	3,685	36,856	
	J3	0,386	3,755	37,554	

G. Absorbansi Sampel

No.	Gambar (Kode Sampel)		
1.	 (A1)	 (A2)	 (A3)
2.	 (B1)	 (B2)	 (B3)
3.	 (C1)	 (C2)	 (C3)
4.	 (D1)	 (D2)	 (D3)
5.	 (E1)	 (E2)	 (E3)
6.	 (F1)	 (F2)	 (F3)
7.	 (G1)	 (G2)	 (G3)

8.			
	(H1)	(H2)	(H3)
9.			
	(I1)	(I2)	(I3)
10.			
	(J1)	(J2)	(J3)

H. Perhitungan Kadar Natrium Benzoat

Konsentrasi sampel A1

Diketahui :

$$Y = 0,1002x + 0,0097$$

Absorbansi : 0,163

Ditanya X...?

Dijawab :

$$y = ax + b$$

$$0,163 = 0,1002x + 0,0097$$

$$0,163 - 0,0097 = 0,1002x$$

$$\frac{0,1533}{0,1002} = X$$

$$1,529 = X$$

Kadar sampel A1

Diketahui : C = 1,529 mg/L

$$V = 20 \text{ ml} = 0,02 \text{ L}$$

$$FP = 200$$

$$W = 20 \text{ gr} = 0,02 \text{ kg}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{C \times V \times FP}{W} \\ &= \frac{1,529 \text{ mg/L} \times 0,02 \text{ L} \times 200}{0,02 \text{ kg}} \\ &= 305,98 \text{ mg/kg} \end{aligned}$$

Konsentrasi sampel A2

Diketahui :

$$Y = 0,1002x + 0,0097$$

Absorbansi : 0,159

Ditanya X...?

Dijawab :

$$y = ax + b$$

$$0,159 = 0,1002x + 0,0097$$

$$0,159 - 0,0097 = 0,1002x$$

$$\frac{0,1493}{0,1002} = X$$

$$1,490 = X$$

Kadar sampel A2

Diketahui : C = 1,490 mg/L

$$V = 20 \text{ ml} = 0,02 \text{ L}$$

$$FP = 200$$

$$W = 20 \text{ gr} = 0,02 \text{ kg}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{C \times V \times FP}{W} \\ &= \frac{1,490 \text{ mg/L} \times 0,02 \text{ L} \times 200}{0,02 \text{ kg}} \\ &= 298 \text{ mg/kg} \end{aligned}$$

Konsentrasi sampel A3

Diketahui :

$$Y = 0,1002x + 0,0097$$

Absorbansi : 0,156

Ditanya X...?

Dijawab :

$$y = ax + b$$

$$0,156 = 0,1002x + 0,0097$$

$$0,156 - 0,0097 = 0,1002x$$

$$\frac{0,1463}{0,1002} = X$$

$$1,460 = X$$

Kadar sampel A3

Diketahui : C = 1,460 mg/L

$$V = 20 \text{ ml} = 0,02 \text{ L}$$

$$FP = 200$$

$$W = 20 \text{ gr} = 0,02 \text{ kg}$$

$$\begin{aligned} \text{Kadar} &= \frac{C \times V \times FP}{W} \\ &= \frac{1,460 \text{ mg/L} \times 0,02 \text{ L} \times 200}{0,02 \text{ kg}} \\ &= 292 \text{ mg/kg} \end{aligned}$$

Lampiran 4. Dokumentasi Penelitian

1. Pembuatan Reagen

	
Menimbang dan memipet reagen.	Melarutkan reagen padat dengan aquades dan memindahkan reagen pekat ke labu ukur.
	
Menambahkan aquades sampai tanda batas	Hasil reagen yang telah dibuat, dipindahkan ke botol kaca coklat dan diberi label.

2. Preparasi Sampel

		
Menimbang sampel	Menghancurkan sampel dan melarutkan sampel dengan NaOH 10% dan aquades.	Menutup sampel menggunakan kertas aluminium untuk di simpan pada lemari es semalaman
		
Menyaring larutan yang telah didiamkan semalaman untuk diambil filtratnya	Filtrat sampel sudah siap diekstraksi.	Larutan dikocok searah secara perlahan agar tidak terbentuk emulsi.

 Larutan dibiarkan sejenak hingga terbentuk 2 fasa	 Fasa kloroform ditampung di dalam erlenmeyer lalu dipanaskan sampai terbentuk residu dan pindahkan ke labu ukur.	 Menambahkan etanol sampai tanda batas, kemudian homogenkan
--	---	---

3. Pembuatan Larutan Baku Dan Seri Standar

 menimbang 10 mg natrium benzoat untuk membuat larutan baku	 Natrium benzoat dilarutkan dengan etanol pada labu ukur 100 mL.	 Etanol ditambahkan sampai tanda batas
 memipet larutan baku sebanyak 0,4, 0,8, 1,2, 1,6 dan 2 mL dan diencerkan kembali untuk membuat seri standar 2,4,6,8,10 ppm	 larutan seri standar 2,4,6,8,10 ppm	

4. Uji Kualitatif dan Uji Kuantitatif

 Mengambil 2 ml larutan residu dipindahkan ke dalam labu ukur 20 ml tambahkan etanol sampai tanda batas	 Hasil pengenceran sampel dengan etanol. Ambil 3 ml larutan dan masukkan ke dalam kuvet untuk dibaca dengan spektrofotometer.	 Membaca larutan blanko, seri standar dan sampel dengan spektrofotometer UV-Vis
---	--	---

Lampiran 5. 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 :

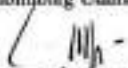
Nama : Tiara Fahmilatul Karimiah
NIM : 2213453019
Judul Penelitian : Identifikasi Natrium Benzoat pada Permen Jelly yang Dipasarkan Secara Online

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, 17 februari 2025

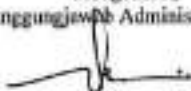
Menyetujui,
Pembimbing Utama


Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes
NIP. 196612311990032006

Mahasiswa Peneliti


Tiara Fahmilatul Karimiah
NIM. 2213453019

Mengetahui,
Penanggungjawab Administrasi Umum


Hj. Maria Tuntas, SPd., M.Biomed
NIP. 197003181989122001

PLP

lma

Lampiran 6. Logbook Penelitian



SURAT IZIN PENELITIAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNG KARANG
JURUSAN ANALIS KESEHATAN
Jalan Soekarno-Hatta No.8 Bandar Lampung



Logbook Penelitian Mahasiswa
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis

A. Biodata Calon Peneliti

Nama : Tiara Fahrulatul Karimiah
 Kelas/Semester : T3 D3 Reg.1 / 6
 Telp. : 081279235221

B. Spesifikasi Penelitian

Judul Penelitian : Identifikasi Natrium Benzoat Pada Permen *Jelly* Yang
 Dipasarkan Secara Online Menggunakan Metode
 Spektrofotometri UV-Vis

Bidang Ilmu : Kimia Makanan dan Minuman
 Pembimbing I : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes
 Pembimbing II : Febrina Sarlinda, S.T., M.Eng

C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

Tanggal Mulai : Senin, 3 Maret 2025
 Tanggal Selesai : Senin, 21 Maret 2025

D. Sarana Penelitian

Ruang laboratorium yang akan digunakan untuk penelitian: Laboratorium Kimia Jurusan
 TLM

No.	Hari, tanggal	Kegiatan Penelitian	Hasil Penelitian	Paraf PLP
1	Rabu, 26 Februari 2025	Mengajukan surat izin penelitian ke Unit Laboratorium Tegada	Diizinkan melakukan penelitian	
2	Senin, 3 Maret 2025	1. Melakukan peminjaman alat dan bahan habis pakai (reagen) kepada penanggung jawab 2. Melakukan pembelian reagen: - Larutan NaOH 10% - Larutan NH ₄ OH 10% - Larutan HCl 3M - Larutan NaCl jenuh	1. Diizinkan meminjam alat dan bahan habis pakai (reagen) 2. Didapatkan larutan NaOH 10%, NH ₄ OH 10%, HCl 3M, dan NaCl jenuh.	
3	Selasa, 4 Maret 2025	1. Preparasi sampel	1. Didapatkan larutan sampel siap pakai untuk esok hari.	
4	Rabu, 5 Maret 2025	1. Ekstraksi 2. Preparasi sampel	1. Gagal 2. Larutan sampel untuk dipakai besok.	
5	Kamis, 6 Maret 2025	1. Ekstraksi 2. Preparasi sampel	1. Gagal 2. Larutan sampel untuk dipakai besok.	
6	Jum'at, 7 Maret 2025	1. Pembuatan larutan baku 2. Pembuatan seri standar	1. Larutan Baku 2. Seri standar natrium benzoate	

		3. Pembacaan Panjang gelombang maksimum 4. Pembacaan seri standar	3. Kurva panjang gelombang maksimum 4. Kurva persamaan seri standar	
7	Selasa, 11 Maret 2025	1. Percobaan pembacaan kualitatif menggunakan spektrofotometer 2. Preparasi sampel	1. Berhasil tetapi tidak dimasukkan ke dalam perhitungan sampel 2. Didapatkan larutan sampel untuk besok.	
8	Rabu, 12 Maret 2025	1. Percobaan pembacaan kuantitatif menggunakan spektrofotometer 2. Preparasi sampel	1. Berhasil tetapi tidak dimasukkan ke dalam perhitungan sampel 2. Didapatkan larutan sampel untuk besok.	
9	Selasa, 18 Maret 2025	1. Kualitatif dan kuantitatif sampel A, B, dan C menggunakan spektrofotometer	1. Didapatkan hasil Panjang gelombang (kualitatif) sampel A1 : 222,0 A2 : 222,5 A3 : 222,0 B1 : 222,5 B2 : 222,5 B3 : 222,0 C1 : 224,5 C2 : 224,5 C3 : 223,0 2. Didapatkan hasil absorpsi (kuantitatif) sampel A1 : 0,163 A2 : 0,159 A3 : 0,156 B1 : 0,176 B2 : 0,171 B3 : 0,173 C1 : 0,200 C2 : 0,201 C3 : 0,217	
10	Rabu, 19 Maret 2025	1. Kualitatif dan kuantitatif sampel E, D, dan G menggunakan spektrofotometer	1. Didapatkan hasil Panjang gelombang (kualitatif) sampel E1 : 223,0 E2 : 223,0 E3 : 223,5 D1 : 224,5 D2 : 223,5 D3 : 223,0 G1 : 225,5 G2 : 223,0 G3 : 223,0 2. Didapatkan hasil absorpsi (kuantitatif) sampel E1 : 0,191 E2 : 0,192 E3 : 0,192	

			D1 : 0,258 D2 : 0,255 D3 : 0,254 G1 : 0,334 G2 : 0,332 G3 : 0,335	
11.	Kamis, 20 Maret 2025	1. Kualitatif dan kuantitatif sampel F menggunakan spektrofotometer	1. Didapatkan hasil Panjang gelombang (kualitatif) sampel F1 : 223,0 F2 : 223,5 F3 : 223,0 2. Didapatkan hasil absorbansi (kuantitatif) sampel F1 : 0,277 F2 : 0,263 F3 : 0,276	
12.	Jum'at, 21 Maret 2025	1. Kualitatif dan kuantitatif sampel H, I, dan J menggunakan spektrofotometer	1. Didapatkan hasil Panjang gelombang (kualitatif) sampel. H1 : 223,0 H2 : 223,0 H3 : 222,5 I1 : 223,0 I2 : 223,5 I3 : 223,5 J1 : 223,5 J2 : 223,5 J3 : 224,5 2. Didapatkan hasil absorbansi (kuantitatif) sampel H1 : 0,208 H2 : 0,212 H3 : 0,226 I1 : 0,210 I2 : 0,209 I3 : 0,208 J1 : 0,383 J2 : 0,379 J3 : 0,386	

Bandar Lampung, 21 Maret 2025
Mahasiswa Peneliti


Tiana Fahmilatul Karimiah
NIM. 2213453019

Lampiran 7. Kartu Bimbingan KTI

Kartu Bimbingan Pembimbing Pertama

KARTU BIMBINGAN KTI
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM DIPLOMA TIGA
TAHUN AKADEMIK 2024-2025

Nama Mahasiswa : TIARA FAHMILATUL KARINIAH
 NIM : 2213453019
 Judul KTI : IDENTIFIKASI NATRIUM BENZOAT PADA PERMEN JELLY YANG DIPASARKAN SECARA ONLINE MENGGUNAKAN METODE SPEKTROFOTOMETRI UV-Vis
 Pembimbing utama : Sri Nursini, S.Pd., M.Kes
 Pembimbing pendamping : Febrina Sarinda, S.T., M.Eng

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	Paraf
1.	6 Januari 2025	Bab 1 penulisan ruang lingkup, rumusan masalah. Bab 2 (format penelitian) ringkasan teori. Bab 3 format penulisan, teknik pengumpulan data.	Revisi	g-
2.	9 Januari 2025	Bab 1 format penulisan, ruang lingkup. Bab 2 format penulisan, ringkasan teori. Bab 3 teknik pengumpulan data.	Revisi	g-
3.	13 Januari 2025	Bab 3 analisa data.	Revisi	g-
4.	22 Januari 2025		ACC Sempurna	g-
5.	11 Februari 2025	Bab 1 latar belakang, rumusan penelitian, ruang lingkup. Bab 3 metode penelitian, teknik pengumpulan data.	Revisi	g-
6.	19 Februari 2025	Bab 1 ruang lingkup. Bab 3 teknik pengumpulan data.	Revisi	g-
7.	24 Februari 2025		ACC penelitian	g

8.	5 Maret 2025	Konsultasi penelitian.		8-
9.	6 Maret 2025	Konsultasi penelitian		8-
10.	11 Maret 2025	Konsultasi penelitian		8-
11.	3 Juni 2025	Bab 3 format penelitian, jenis & desain penelitian Bab 4 format penelitian, pembahasan, kurva Bab 5 kesimpulan & saran	Revisi	8
12.	4 Juni 2025	format penelitian Bab 4 pembahasan, perhitungan bab 5 saran.	Revisi	8-
13.	10 Juni 2025.	Bab 4 Perhitungan Bab 5 saran.	Revisi	8-
14	12 Juni 2025		Acc Semhas	8-
15.	2 Juli 2025		Acc cetak	8

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga


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

Kartu Bimbingan Pembimbing Pendamping

KARTU BIMBINGAN KTI
PROGRAM STUDI TEKNOLOGI LABORATORIUM MEDIK PROGRAM DIPLOMA TIGA
TAHUN AKADEMIK 2024-2025

Nama Mahasiswa : TIARA FAHMILATUL KARIMIAH
 NIM : 2213453019
 Judul KTI : IDENTIFIKASI NATRIUM BENZOAT PADA PERMEN JELLY YANG DIPASARKAN SECARA ONLINE MENGGUNAKAN METODE SPEKTROFOTOMETRI UV-Vis
 Pembimbing utama : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes
 Pembimbing pendamping : Febrina Sarlinda, S.T., M.Eng

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	Paraf
1.	7 Januari 2025	Bab 1 penulisan, latar belakang, ruang lingkup Bab 2 tinjauan teori Bab 3 variabel penelitian, hipotesis, metode pengumpulan data	Revisi	
2.	9 Januari 2025	Bab 1 penulisan, latar belakang, ruang lingkup Bab 2 tinjauan teori Bab 3 teknik pengumpulan data	Revisi	
3.	19 Januari 2025	Bab 3 teknik pengumpulan data	Revisi	
4.	23 Januari 2025		ACC Sempro	
5.	12 Februari 2025	Bab 1 ruang lingkup Bab 3 Analisis data hasil pengumpulan data	Revisi	
6.	19 Februari 2025	Bab 1 rumusan masalah Bab 3 teknik pengumpulan data	Revisi	
7.	24 Februari 2025		ACC penelitian	

8.	5 Maret 2025	Konsultasi penelitian.		
9.	6 Maret 2025	Konsultasi penelitian		
10.	11 Maret 2025	Konsultasi penelitian		
11.	27 Mei 2025	Bab 4 perhitungan Lantai, Bab 5 terdapat saran format penulisan.	Revisi	
12.	4 Juni 2025	perhitungan identifikasi kemauan sampel.	Revisi	
13.	12 Juni 2025		Acc Rohma	
14.	23 Juni 2025	Bab 4 Perhitungan Kurva	Revisi	
15.	2 Juli 2025		Acc Atika	

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga



Misbahul Huda, S.Si, M.Kes
NIP. 198912221997032001

Lampiran 8. Hasil Turnitin Karya Tulis Ilmiah

ORIGINALITY REPORT			
23%	21%	10%	6%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
1	repository.poltekkes-tjk.ac.id Internet Source	1%	
2	123dok.com Internet Source	1%	
3	repository.poltekkesbengkulu.ac.id Internet Source	1%	
4	docplayer.info Internet Source	1%	
5	kimrani.blogspot.com Internet Source	1%	
6	www.slideshare.net Internet Source	<1%	
7	pdfcoffee.com Internet Source	<1%	
8	text-id.123dok.com Internet Source	<1%	
9	Submitted to Badan PPSPDM Kesehatan Kementerian Kesehatan Student Paper	<1%	
10	Submitted to Universitas Dian Nuswantoro Student Paper	<1%	
11	Nursabiah Nursabiah, Erniwati Erniwati, Muh. Yuris. "Kesiapan Dan Pemanfaatan Laboratorium Pada Pembelajaran Fisika Di	<1%	