

LAMPIRAN

Lampiran 1

A. Perhitungan Reagen

1. HCL 10%

Pengenceran Larutan HCL 10% sebanyak 250 mL HCL yang tersedia 37%

Diketahui:

$$\% \text{ HCL} = 37\%$$

$$\text{Volume HCL} = 250 \text{ mL}$$

Perhitungan:

$$\begin{aligned} 10\% \text{ v/v} &= V1 \times N1 &= V2 \times N2 \\ &= 250 \times 10\% &= V2 \times 37\% \\ &= V2 &= \frac{25}{0,37} \\ &&= 67,56 \text{ mL} \end{aligned}$$

2. BaCl₂

Pembuatan Larutan BaCl₂ 10% sebanyak 250 mL

Diketahui:

$$\% \text{ b/v} = \frac{\text{gram zat terlarut}}{\text{volume larutan}} \times 100\%$$

$$10\% = \frac{\text{gram zat terlarut}}{250 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Gram zat terlarut} &= \frac{250 \text{ ml} \times 100\%}{10\%} \\ &= 25 \text{ gr} \end{aligned}$$

3. NaNO₂

Pembuatan Larutan NaNO₂ 10% Sebanyak 250 mL

Diketahui:

$$\% \text{ b/v} = \frac{\text{gram zat terlarut}}{\text{volume larutan}} \times 100\%$$

$$10\% = \frac{\text{gram zat terlarut}}{250 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$\begin{aligned} \text{Gram zat terlarut} &= \frac{250 \text{ ml} \times 100\%}{10\%} \\ &= 25 \text{ gr} \end{aligned}$$

Lampiran 2 Prosedur Kerja

A. Pembuatan Reagen

1. HCL 10%

- a. Dipipet 70 mL HCL 37% kedalam Labu ukur, cukupkan dengan aquades hingga batas kalibrasi 250 mL kemudian pindahkan kedalam botol reagen tertutup yang sudah diberi label.

2. BaCl₂ 10%

- a. Ditimbang 25 gram BaCl₂ menggunakan neraca analitik, dimasukkan kedalam beaker glass 250 mL, yang sudah berisi aquades untuk melarutkan
- b. Pindahkan kedalam labu ukur 250 mL, tambahkan aquades sampai tanda batas. Homogenkan
- c. kemudian pindahkan kedalam botol reagen tertutup yang sudah diberi label.

3. NaNO₂ 10%

- a. Ditimbang 25 gram NaNO₂ menggunakan neraca analitik, dimasukkan kedalam beaker glass 250 mL, yang sudah berisi aquades untuk melarutkan
- b. Pindahkan kedalam labu ukur 250 mL, tambahkan aquades sampai tanda batas. Homogenkan
- c. kemudian pindahkan kedalam botol reagen tertutup yang sudah diberi label.

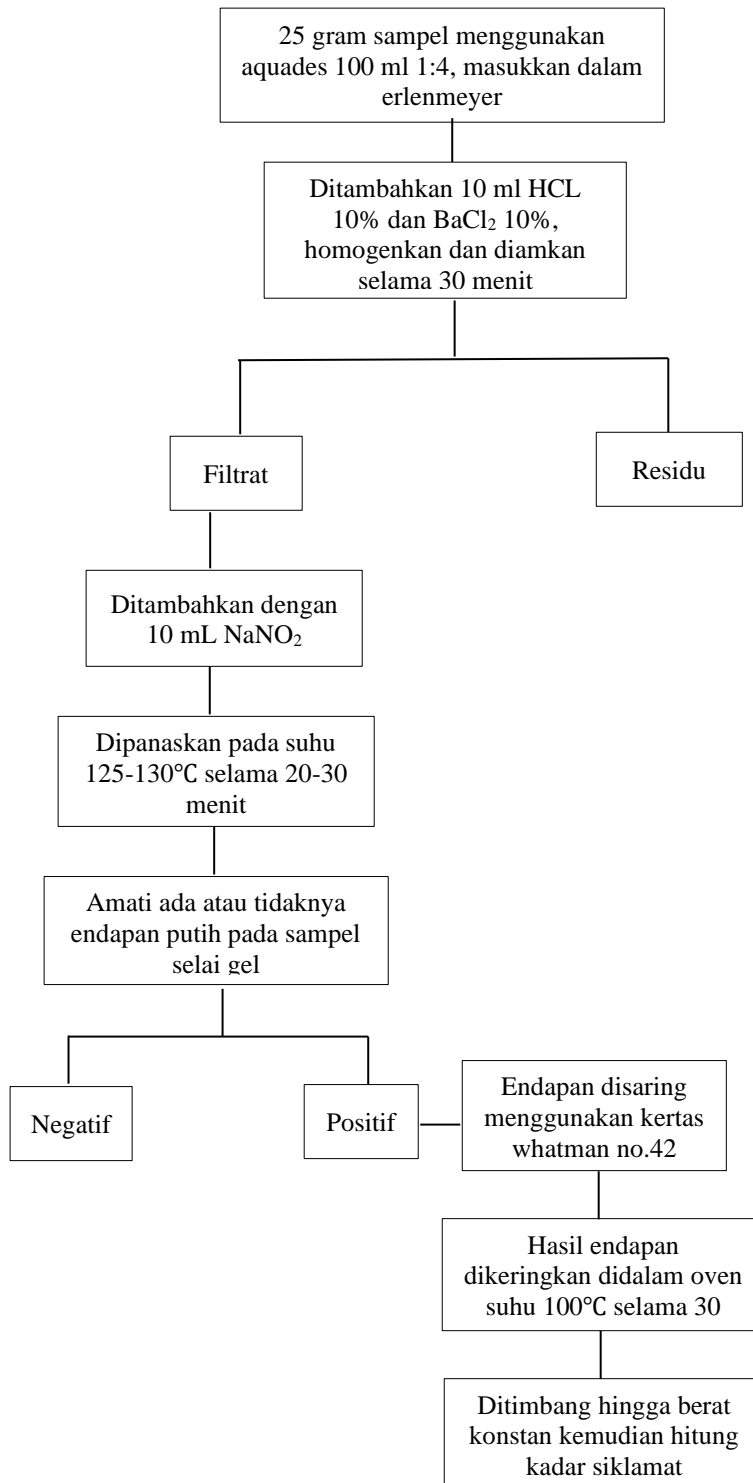
A. Preparasi Sampel

1. Setiap sampel selai gel masing masing ditimbang menggunakan neraca analitik sebanyak 25 gram lalu dimasukkan kedalam beaker glass, tambahkan aquades sebanyak 100 mL 1:4. Homogenkan tambahkan HCL 10 % 10 mL dan BaCl₂ 10 mL, tunggu hingga 30 menit kemudian disaring untuk mendapatkan filtrat, kemudian ditambahkan NaNO₂ 10 mL, Larutan filtrat dipanaskan diatas penagas air dengan suhu 100c selama ±30 menit Apabila timbul endapan putih dari BaSO₄ berarti pada sampel yang diteliti mengandung siklamat, kemudian hasil endapan yang positif disaring menggunakan kertas whatman no.42, dikeringkan hasil

endapan tersebut diatas cawan penguap didalam oven dengan suhu 100°C selama 30 menit, dimasukkan kedalam deksikator selama 5 menit ditimbang massa siklamat menggunakan neraca analitik proses penimbangan diulang hingga hasil berat konstan.

Lampiran 3 Skema Kerja Preparasi Sampel

Skema Kerja



Lampiran 4 Dokumentasi Pemeriksaan



Gambar 1: Penimbangan Reagen



Gambar 2: Pembuatan Larutan BaCl_2 10 %



Gambar 3: Pembuatan Larutan HCL 10%



Gambar 4: Pembuatan Larutan NaNO_2 10%



Gambar 5: Preparasi Sampel

Keterangan:

1 : Nanas

2 : Melon

Lampiran 5 Perhitungan Kadar Siklamat Dengan Metode Gravimetri

1. Sampel D

D1 : 1,1921 gram

1,1921 gram

D2 : 1,1920 gram

1,1919 gram

D3 : 1,1915 gram

1,1915 gram

2. Sampel E

E1 : 1,9282 gram

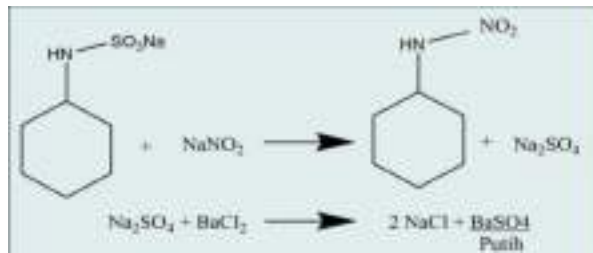
1,9280 gram

E2 : 1,9265 gram

1,9263 gram

E3 : 1,8626 gram

1,8626 gram



3. **Perhitungan Kadar Siklamat**

1 mol siklamat setara dengan 1 mol barium sulfat sehingga diperoleh faktor gravimetri sebagai berikut :

$$\text{Faktor Gravimetri} = \frac{Mr \text{ Siklamat}}{Mr \text{ Barium Sulfat}} = \frac{202,22}{233,40} = 0,8621$$

$$\text{Kadar Siklamat} = \frac{\text{Berat Endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG$$

Keterangan :

FG : Faktor Gravimetri

Berat Endapan : (Berat kertas saring + endapan) – (berat kertas saring)

Berat Sampel : Berat Sampel yang digunakan (gram)

4. Sampel D Pengulangan 1x

Diketahui :

Berat kertas whatman (a)	: 0,7893 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	: 1,1921 gram
Berat Endapan (b-a)	: 0,4028
Berat Sampel	: 25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	: 0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\text{Kadar Siklamat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{0,4028 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 13,89 \text{ g/kg}\end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 13,89 g/kg siklamat

5. Sampe l D pengulangan 2x

Diketahui :

Berat kertas whatman (a)	: 0,7838 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	: 1,1919 gram
Berat Endapan (b-a)	: 0,4081
Berat Sampel	: 25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	: 0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\text{Kadar Siklamat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{0,4081 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 14,07 \text{ g/kg}\end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 14,07 g/kg siklamat

6. Sampel D Pengulangan 3x

Berat kertas whatman (a)	: 0,7750 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	: 1,1915 gram
Berat Endapan (b-a)	: 0,4165
Berat Sampel	: 25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	: 0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\text{Kadar Siklamat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{0,4165 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 14,36 \text{ g/kg}\end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 14,36 g/kg siklamat

7. Sampel E Pengulangan 1x

Diketahui :

Berat kertas whatman (a)	: 0,8048 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	: 1,9280 gram
Berat Endapan (b-a)	: 1,1232
Berat sampel	: 25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	: 0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\text{Kadar Siklamat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{1,1232 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 38,73 \text{ g/kg}\end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 38,73 g/kg siklamat

8. Sampel E pengulangan 2x

Diketahui :

Berat kertas whatman (a)	: 0,7958 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	: 1,9263 gram
Berat Endapan (b-a)	: 1,1305
Berat sampel	: 25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	: 0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\text{Kadar Siklamat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{1,1305 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 38,98 \text{ g/kg}\end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 38,98 g/kg siklamat

9. Sampel E Pengulangan 3x

Sampel Diketahui :





Berat kertas whatman (a)	:	0,7876 gram
Berat kertas saring + Endapan (b)	:	1,8626 gram
Beran Endapan (b-a)	:	1,075
Berat sampel	:	25 gram = 0,025 kg
Faktor Gravimetri	:	0,8621

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \text{Kadar Siklalat} &= \frac{\text{Berat endapan (gram)}}{\text{Berat Sampel (kilogram)}} \times FG \\ &= \frac{1,075 \text{ gr}}{0,025 \text{ kg}} \times 0,8621 \\ &= 37,07 \text{ g/kg} \end{aligned}$$

Artinya dalam 1 kg selai mengandung 37,07 g/kg siklalat

Lampiran 6 Dokumentasi Pembelian Sampel

No	Sampel	Lokasi
1		Pasar Simpang Komarudin
2		Pasar Tempel Rajabasa
3		Pasar Tempel Rajabasa
4		Pasar Simpang Komarudin



Gambar 1

Menimbang 25 gram siklamat, dimasukkan kedalam erlenmeyer ditambah dengan aquadest 1:4 (kontrol positif)



Gambar 2

Menimbang 25 gr Barium Klorida, dimasukkan kedalam erlenmeyer, ditambah aquadest sampai tanda batas



Gambar 3

Menimbang 25 gr Natrium Nitrit, dimasukkan kedalam erlenmeyer, ditambah aquadest sampai tanda batas



Gambar 4

Memipet Asam Klorida 67,56 mL, dimasukkan kedalam labu ukur, ditambah aquadest sampai tanda batas



Gambar 5

Menimbang 25 gr sampel A



Gambar 6

Mengencerkan sampel dengan aquadest 100 mL 1:4



Gambar 7

Memipet 10 mL HCL 10% kedalam erlenmeyer



Gambar 8

Memipet 10 mL BaCl₂ 10% kedalam erlenmeyer, homogenkan dan diamkan selama 30 menit



Gambar 9

Setelah 30 menit, larutan disaring dengan kertas *whatman no.42*



Gambar 10

Filtrat ditambah dengan 10 mL NaNO_2 10% kemudian di panaskan diatas hotplate



Gambar 11

Hasil filtrat pemanasan sampel A (tidak ada endapan putih)



Gambar 12

Hasil filtrat pemanasan sampel B (tidak ada endapan putih)



Gambar 13

Hasil filtrat pemanasan sampel C (tidak ada endapan putih)



Gambar 14

Hasil filtrat pemanasan sampel D (ada endapan putih)



Gambar 15

Hasil filtrat pemanasan sampel E (ada endapan putih)



Gambar 16

Hasil filtrat pemanasan sampel F (tidak ada endapan putih)



Gambar 17

Sampel D yang positif disaring menggunakan kertas *whatman no.42*



Gambar 18

Sampel E yang positif disaring menggunakan kertas *whatman no.42*



Gambar 27
siklamat sebagai
pembanding



Gambar 28
Sampel A



Gambar 29
Sampel B



Gambar 30
Sampel C



Gambar 31
Sampel D










Gambar 32
Sampel E





Gambar 33
Sampel F



Hasil Uji Kualitatif dan Kontrol Siklamat

 <p>Sampel A</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. pengulangan 3x	 <p>Sampel B</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. Pengulangan 3x	 <p>Sampel C</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. Pengulangan 3x
 <p>Sampel D</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. Pengulangan 3x	 <p>Sampel E</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. Pengulangan 3x	 <p>Sampel F</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Pengulangan 1x2. Pengulangan 2x3. Pengulangan 3x
 <p>Kontrol Positif dan Negatif</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Kontrol Negatif2. Kontrol Positif		

Hasil Uji Kuantitatif

	
<p style="text-align: center;">Sampel D</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Kontrol Negatif2. Sampel Pengulangan 1x3. Sampel pengulangan 2x4. Sampel pengulangan 3x5. Kontrol positif	<p style="text-align: center;">Sampel E</p> <p>Keterangan :</p> <ol style="list-style-type: none">1. Kontrol Negatif2. Sampel Pengulangan 1x3. Sampel pengulangan 2x4. Sampel pengulangan 3x5. Kontrol positif



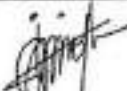
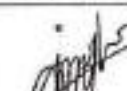
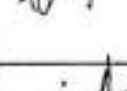

Hasil Endapan Uji Kuantitatif



	
<p style="text-align: center;">Sampel D</p>	<p style="text-align: center;">Sampel E</p>

Lampiran 7 Logbook Penelitian

LOG BOOK PENELITIAN

Nama : Misye Rosari
 Nim : 2113453103
 Bidang Penelitian : Kimia Air Makanan dan Minuman
 Judul Penelitian : Gamboran Kadar Sklamot Pada Selai Gel Yang Diperjualbelikan Di Pasar Kecamatan Rajabasa
 Pembimbing Utama : Dr. Agus Purnomo, MKM
 Pembimbing pendamping : Sri Nuraini,S.Pd.,M. Kes

No	Hari, Tanggal	Kegiatan	Hasil	Paraf PLP
1	Rabu, 19 Juni 2024	Mengajukan surat izin penelitian peminjaman alat ke Penanggung Jawab alat	Acc peminjaman alat	
2	Rabu, 19 Juni 2024	Mengajukan surat izin penelitian peminjaman bahan habis pakai (Reagensia) ke Koordinator Penanggung Bahan Reagen	Acc peminjaman bahan habis pakai (reagen)	
3	Rabu, 19 Juni 2024	Mengajukan surat izin penelitian ke Laboratorium Jurusan Teknologi Laboratorium Medis	Acc di izinkan melakukan penelitian di Laboratorium Jurusan Teknologi Laboratorium Medis	
4	Rabu, 19 Juni 2024	1. Melakukan pembuatan reagen HCL 10 % 2. Melakukan pembuatan reagen BaCl ₂ 10% 3. Melakukan pembuatan reagen NaNO ₂ 10%	1. Didapatkan reagen HCL 10 % 2. Didapatkan reagen BaCl ₂ 10 % 3. Didapatkan reagen NaNO ₂ 10 %	
5	Kamis, 20 Juni 2024	3. Melakukan preparasi pada 2 sampel dengan uji kualitatif metode pengendapan	1. Di dapatkan hasil sampel A negatif (-) dan sampel B negatif (-)	
6	Jumat, 21 Juni 2024	1. Melakukan preparasi pada 2 sampel dengan uji kualitatif metode pengendapan	1. Di dapatkan hasil sampel C negatif (-) dan sampel D positif (+)	

7	Senin, 24 Juni 2024	1. Melakukan preparasi pada 2 sampel dengan uji kualitatif metode pengendapan	2. Di dapatkan hasil sampel E positif (+) dan sampel F negatif (-)	
8	Rabu, 26 Juni 2024	3. Melakukan uji kuantitatif pada dua sampel yang positif dengan uji gravimetri	4. Di dapatkan hasil : Sampel D : 1.400 mg/kg, dan sampel E: 3.800 mg/kg	

Bandar Lampung, 16 Juli 2024

Mahasiswa Peneliti



Misyah Rosari


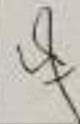
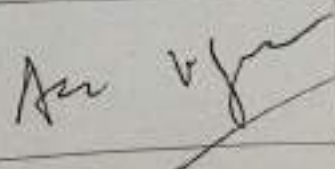
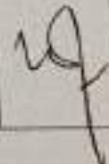
Nim 2113453103

Lampiran 8 Kartu Konsultasi

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

Nama Mahasiswa : MISYE ROSARI
 NM : 2113453103
 Judul KTI : Gambaran kadar siklamat pada seleni gel yang diperjualbelikan di Pasar Tradisional Kecamatan Rejabasa
 Pembimbing Utama : 1. Dr. Agus Purnomo, MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	10 Januari 2024	Rumusan Masalah, Tujuan Penelitian, Ruang Lingkup	Revisi Bab I, II	VA
2.	12 Februari 2024	Metode Penelitian	Revisi Bab III	VA
3.	8 Februari 2024	Variabel dan Teknik Operasional Penelitian	Revisi Bab III	VA
4.	13 Februari 2024	Lampiran Perhitungan	Revisi Lampiran	VA
5.	17 Februari 2024	Lampiran Perhitungan	Revisi lampiran	VA
6.	21 Maret 2024	Lampiran Perhitungan	Revisi lampiran	VA
7.	26 Maret 2024	teknik operasional	Revisi Bab III	VA

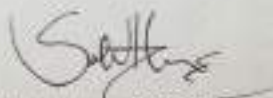
No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8	28 Maret 2024	Bab I, II, III	Acc Sempro	
9	30 April 2024	Revisi Sempro	Revisi Bab I, II	vt
10	9 Juni 2024	Acc Penelitian	Acc penelitian	
11	5 Juli 2024	Revisi Hasil Penelitian tabel Hasil Analisis kuantitatif, kuantitatif	Revisi Bab IV	vt
12	8 Juli 2024	Revisi Pembahasan Revisi Kesimpulan	Revisi Bab IV	vt
13	15 Juli 2024	Lampiran Perhitungan	Revisi Lampiran	vt
14	16 Juli 2024	Lampiran Perhitungan Abstrak	Revisi Lampiran Abstrak	vt
				

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

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

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
16	8 Agustus 2024	Bab IV	Revisi Pembahasan	
17	12 Agustus 2024	Bab V, Lampiran!	Revisi Bab V, Lampiran	
18	13 Agustus 2024	Revisi Pembahasan hasil nasional Bab II, V, Lampiran, Metode	Revisi → bab II, V, Metode	
19	20 Agustus 2024	ACE Cetak		








Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga








Misbahul Huda S-St. M.Kes
NIP. 198912221997032001

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

Nama Mahasiswa : MISYE ROSARI
 NIM : 2113453103
 Judul KTI : Gambaran kadar siklamat pada selai gel yang diperjualbelikan di Pasar Tradisional Kecamatan Rajabasa
 Pembimbing Pendamping : 1. Sri Nurani, S.pd., M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	17 Januari 2024	Revisi penulisan aspek spasial, Daftar isi	Revisi Bab I, Bab II	
2.	21 Februari 2024	Revisi Definisi Operasional	Revisi Bab III	
3.	22 Maret 2024	Revisi Perumahan Ruang lingkup	Revisi Bab I	
4.	24 Maret 2024	Acc Sempit	Acc Sempit	
5.	30 Mei 2024	Revisi Penulisan (sr, lisa, hntamada)	Revisi Bab II, cover	
6.	04 Juli 2024	Acc Penelitian	Acc Penelitian	
7.	8 Juli 2024	Revisi Penulisan Persembahan Revisi Tabel	Revisi Bab II	

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
9	8 Juli 2024	Acc Semhas	Acc semhas	
5	8 Agustus 2024	Lampiran Bab IV (Pembahasan) Penulisan, Saran	Revisi Bab IV, 5 Lampiran	
10	12 Agustus 2024	Cover, Daftar Lampiran (tabel)	Revisi Cover, Daftar Lampiran	
7	19 Agustus 2024	menyusun Gambar Lampiran dan Jarak penulisan	Revisi Gambar Lampiran Jarak Penulisan	
12	20 Agustus 2024	Acc Cetak		

Kelua Prodi TLM Program Doktor Tigo


 Mubandhu, S.Si, M.Kes
 NIP. 19681227199703001

Lampiran 9 Hasil Turnitin



10 Hertien Koosbandiah Surtikanti, Hernawati.,
Diah Frisda, Muhamad Taufiq Hidayah. "Uji
Hayati Lima Jenis Minuman Kemasan Gelas
dengan Hewan Uji Daphnia Magna dan
Mencit Jantan (Mus musculus)", Jurnal
Biodjati, 2018
Publication

<1 %

11 Submitted to Universitas Muhammadiyah
Sumatera Utara
Student Paper

<1 %

12 docplayer.info
Internet Source

<1 %

13 repository.poltekkes-kdi.ac.id
Internet Source

<1 %

14 Submitted to Badan PPSDM Kesehatan
Kementerian Kesehatan
Student Paper

<1 %

15 LAILATUL UKHDIYAH. "IDENTIFIKASI
SIKLAMAT PADA JAJANAN PASAR DI PASAR
HYGIENES KELURAHAN GAMALAMA DI KOTA
TERNATE TAHUN 2017", Jurnal Kesehatan
Poltekkes Ternate, 2018
Publication

<1 %

16 Submitted to Sriwijaya University
Student Paper

<1 %

17 Submitted to Unika Soegijapranata
Student Paper

<1 %

16	Submitted to Universitas Khairun Student Paper	<1 %
19	ariekprayoga.blogspot.com Internet Source	<1 %
20	Submitted to Badan Pengembangan dan Pembinaan Bahasa Kementerian Pendidikan dan Kebudayaan Student Paper	<1 %
21	Submitted to Higher Education Commission Pakistan Student Paper	<1 %
22	ejurnal.setiabudi.ac.id Internet Source	<1 %
23	tangkasbali.blogspot.com Internet Source	<1 %
24	ojsbimtek.univrab.ac.id Internet Source	<1 %
25	repository.umsu.ac.id Internet Source	<1 %
26	rumahbuah-production.blogspot.com Internet Source	<1 %
27	securityphresh.com Internet Source	<1 %
28	documents.mx Internet Source	<1 %

29	ecampus.poltekkes-medan.ac.id Internet Source	<1 %
30	inggoask.blogspot.com Internet Source	<1 %
31	logku.blogspot.com Internet Source	<1 %
32	miningmix.blogspot.com Internet Source	<1 %
33	repository.poltekkes-denpasar.ac.id Internet Source	<1 %
34	ariskamaki.blogspot.com Internet Source	<1 %
35	es.scribd.com Internet Source	<1 %
36	everythingrussia.blogspot.com Internet Source	<1 %
37	repository.usu.ac.id Internet Source	<1 %
38	library.walisongo.ac.id Internet Source	<1 %
39	Hartini H, Jely Syaputri Simorangkir. "PENETAPAN KADAR PEMANIS BUATAN (Na- Siklamat) PADA SELAI DENGAN METODE	<1 %

GRAVIMETRI", Klinikal Sains : Jurnal Analisis
Kesehatan, 2020

Publication

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off