

LAMPIRAN

Lampiran 1.

Perhitungan dan Pembuatan Reagensia

A. Asam Posphat (H_3PO_4) 10% dalam 100 mL aquadest

Diketahui : V_2 (volume H_3PO_4 yang akan dibuat) = 100 mL

C_1 (konsentrasi H_3PO_4 pekat) = 85%

C_2 (konsentrasi H_3PO_4 yang akan dibuat) = 10%

Ditanya : $V_1 = \dots?$

Jawab :

$$\begin{aligned} V_1 &= \frac{V_2 \times C_2}{C_1} \\ &= \frac{100 \text{ mL} \times 10\%}{85\%} \\ &= \frac{100 \text{ mL} \times 10}{85} \\ &= 11,76 \text{ mL} \end{aligned}$$

Dipipet larutan H_3PO_4 pekat 85% sebanyak 12 mL, kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL, setelah itu ditambahkan aquadest sampai tanda batas. Homogenkan.

B. Asam sulfat (H_2SO_4) 60% dalam 100 mL aquadest

Diketahui : V_2 (volume H_2SO_4 yang akan dibuat) = 100mL

C_1 (konsentrasi H_2SO_4 pekat) = 96%

C_2 (konsentrasi H_2SO_4 yang akan dibuat) = 60%

Ditanya : $V_1 = \dots?$

Jawab :

$$\begin{aligned} V_1 &= \frac{V_2 \times C_2}{C_1} \\ &= \frac{100 \text{ mL} \times 60\%}{96\%} \\ &= \frac{100 \text{ mL} \times 60}{96} \\ &= 62,5 \text{ mL} \end{aligned}$$

Dipipet larutan H_2SO_4 pekat 96% sebanyak 63 mL, dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL, setelah itu ditambahkan aquadest sampai tanda batas. Homogenkan.

C. Asam kromatofat 0,5% dalam asam sulfat (H_2SO_4) 60%

Diketahui : V (volume asam kromatofat yang akan dibuat) = 100 mL

$$C \text{ (konsentrasi larutan yang akan dibuat)} = 0,5\%$$

Ditanya : g (berat asam kromatofat yang ditimbang) = $\frac{b}{v}$...?

Jawab :

$$\text{Persentase } \frac{b}{v} = \frac{\text{Massa zat terlarut (gram)}}{\text{Volume larutan (mL)}} \times 100$$

$$\text{Massa zat terlarut (gram)} = \frac{\text{Persentase}}{100} \times \text{Volume}$$

$$= \frac{0,5}{100} \times 100$$

$$= 0,5 \text{ gram}$$

Ditimbang kristal asam kromatofat sebanyak 0,5 gram dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL, kemudian dilarutkan dengan asam sulfat (H_2SO_4) 60% sampai tanda batas 100 mL dan dihomogenkan.

D. Pembuatan larutan baku formalin (37%) 10000 ppm dalam 1000 mL

$$\text{Ppm} = \frac{\text{massa (mg)}}{\text{volume (L)}} \quad \% = \frac{\text{gram}}{\text{mL}}$$

$$37\% = 370000 \text{ ppm}$$

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

$$V_1 \times 370000 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 10000 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{1000 \text{ mL} \times 10000 \text{ ppm}}{370000 \text{ ppm}}$$

$$V_1 = \frac{1000 \text{ mL} \times 10000 \text{ ppm}}{370000 \text{ ppm}}$$

$$V_1 = \frac{1000 \text{ mL} \times 10000}{370000}$$

$$= 27,0 \text{ mL}$$

Dipipet formalin 37% stok sebanyak 27,0 mL kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur 1000 mL. Setelah itu, ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 1000 mL pada labu ukur dan dihomogenkan.

E. Pembuatan larutan standar formalin

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

$$V_1 \times 10000 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \times 100 \text{ ppm}$$

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 100 \text{ ppm}}{10000 \text{ ppm}}$$

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 100 \text{ ppm}}{10000 \text{ ppm}}$$

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 100}{10000}$$

$$= 1 \text{ mL}$$

Dipipet formalin 10000 ppm sebanyak 1 mL kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Setelah itu, ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur dan dihomogenkan.

1. Pengenceran 2ppm

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

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

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

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

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 2}{100}$$

$$= 2 \text{ mL}$$

Larutan baku formalin dipipet sebanyak 2 mL dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Kemudian ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur, setelah itu dihomogenkan.

2. Pengenceran 4 ppm

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

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

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

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

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 4}{100}$$

$$= 4 \text{ mL}$$

Larutan standar formalin dipipet sebanyak 4 mL dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Kemudian ditambahkan dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur, setelah itu dihomogenkan.

3. Pengenceran 6 ppm

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

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

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

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

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 6}{100}$$

$$= 6 \text{ mL}$$

Larutan standar formalin dipipet sebanyak 6 mL dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Setelah itu, ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur dan dihomogenkan.

4. Pengenceran 8 ppm

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

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

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

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

$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 8}{100}$$

$$= 8 \text{ mL}$$

Larutan standar formalin dipipet sebanyak 8 mL kemudian dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Setelah itu, ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur dan dihomogenkan.

5. Pengenceran 10 ppm

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

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

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

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

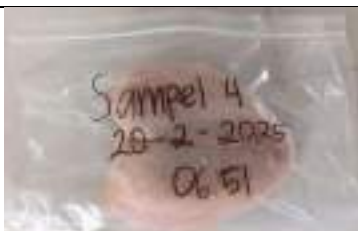
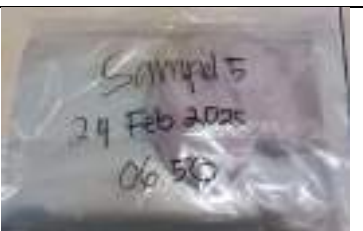
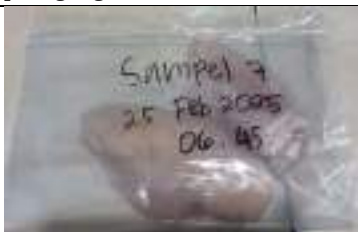
$$V_1 = \frac{100 \text{ mL} \times 10}{100}$$

$$= 10 \text{ mL}$$

Dipipet 10 mL larutan standar formalin dan dimasukkan ke dalam labu ukur 100 mL. Kemudian ditambah dengan aquadest hingga tanda batas 100 mL pada labu ukur, setelah itu dihomogenkan.

Lampiran 2.

Dokumentasi Kegiatan Penelitian

		
Gambar 1. Membeli sampel di Pasar Tradisional Untung	Gambar 2. Sampel ayam 1 dari pedagang 1	Gambar 3. Sampel ayam 2 dari pedagang 2
		
Gambar 4. Sampel ayam 3 dari pedagang 3	Gambar 5. Sampel ayam 4 dari pedagang 4	Gambar 6. Sampel ayam 5 dari pedagang 5
		
Gambar 7. Sampel ayam 6 dari pedagang 6	Gambar 8. Sampel ayam 7 dari pedagang 7	Gambar 9. Sampel ayam 8 dari pedagang 8
		
Gambar 10. Sampel ayam 9 dari pedagang 9	Gambar 11. Sampel ayam 10 dari pedagang 10	Gambar 12. Memipet Formalin 37%



Gambar 13. Memipet Asam Phospat 85%



Gambar 14. Memipet Asam Sulfat 96%



Gambar 15. Menimbang Asam Kromatofat



Gambar 16. Membuat larutan seri formalin



Gambar 17. Seri standar formalin 2ppm, 4ppm, 6ppm, 8ppm, dan 10ppm



Gambar 18. Menghaluskan sampel ayam



Gambar 19. Sampel yang telah dihaluskan



Gambar 20. Sampel ayam ditimbang sebanyak 100gram



Gambar 21. Sampel yang telah dilarutkan dengan aquadest ditambahkan dengan 1 mL asam phospat 10%



Gambar 22. Dilakukan destilasi pada sampel hingga diperoleh destilat sampel



Gambar 23. Hasil destilat sampel



Gambar 24. Memipet sampel yang akan dilakukan uji warna

 Gambar 25. Memipet larutan seri formalin yang akan diuji	 Gambar 26. Ditambahkan dengan 5 mL asam kromatofat	 Gambar 27. Larutan uji dipanaskan pada suhu 100°C selama 15 menit
 Gambar 28. Hasil uji warna pada sampel 1 dengan kode 1A, 1B, 1C	 Gambar 29. Hasil uji warna pada sampel 2 dengan kode 2A, 2B, 2C	 Gambar 30. Hasil uji warna pada sampel 3 dengan kode 3A, 3B, 3C
 Gambar 31. Hasil uji warna pada sampel 4 dengan kode 4A, 4B, 4C	 Gambar 32. Hasil uji warna pada sampel 5 dengan kode 5A, 5B, 5C	 Gambar 33. Hasil uji warna pada sampel 6 dengan kode 6A, 6B, 6C



Gambar 34. Hasil uji warna pada sampel 7 dengan kode 7A, 7B, 7C



Gambar 35. Hasil uji warna pada sampel 8 dengan kode 8A, 8B, 8C



Gambar 36. Hasil uji warna pada sampel 9 dengan kode 9A, 9B, 9C



Gambar 37. Hasil uji warna pada sampel 10 dengan kode 10A, 10B, 10C



Gambar 38. Hasil uji warna pada seri standar larutan formalin



Gambar 39. Hasil uji warna pada baku+sampel.



Gambar 40. Pemeriksaan menggunakan Spektrofotometer Uv-Vis.

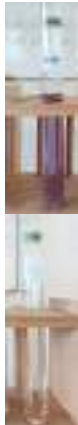
Lampiran 3.

Hasil Penelitian

A. Hasil uji kualitatif menggunakan pereaksi asam kromatofat

No.	Sampel	Kode Sampel	Hasil Pengujian (Warna)	Hasil Pengujian
1.	Ayam 1	1A	Bening	Negatif
		1B	Bening	Negatif
		1C	Bening	Negatif
2.	Ayam 2	2A	Bening	Negatif
		2B	Bening	Negatif
		2C	Bening	Negatif
3.	Ayam 3	3A	Bening	Negatif
		3B	Bening	Negatif
		3C	Bening	Negatif
4.	Ayam 4	4A	Bening	Negatif
		4B	Bening	Negatif
		4C	Bening	Negatif
5.	Ayam 5	5A	Bening	Negatif
		5B	Bening	Negatif
		5C	Bening	Negatif
6.	Ayam 6	6A	Bening	Negatif
		6B	Bening	Negatif
		6C	Bening	Negatif
7.	Ayam 7	7A	Bening	Negatif
		7B	Bening	Negatif
		7C	Bening	Negatif
8.	Ayam 8	8A	Bening	Negatif
		8B	Bening	Negatif
		8C	Bening	Negatif
9.	Ayam 9	9A	Bening	Negatif
		9B	Bening	Negatif
		9C	Bening	Negatif
10.	Ayam 10	10A	Bening	Negatif
		10B	Bening	Negatif
		10C	Bening	Negatif

Keterangan:

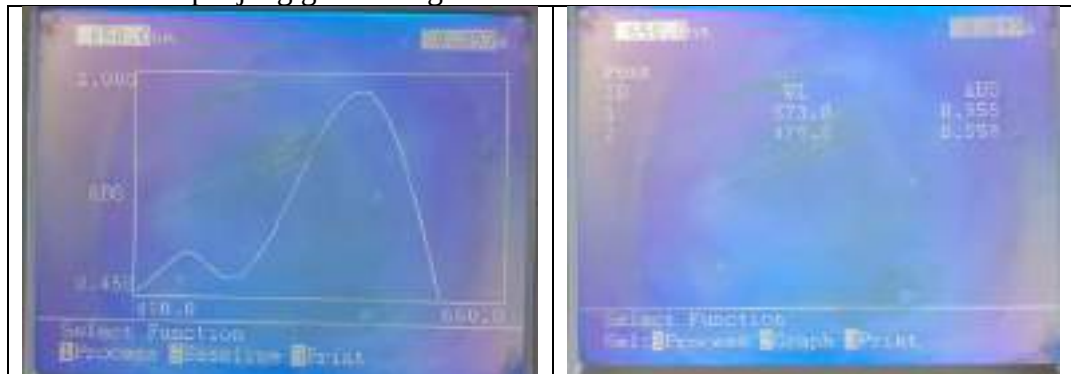


Kontrol Positif : Berubah warna menjadi ungu

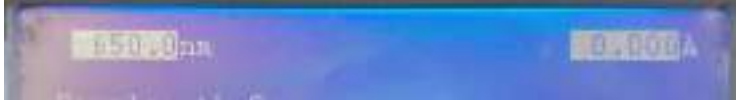
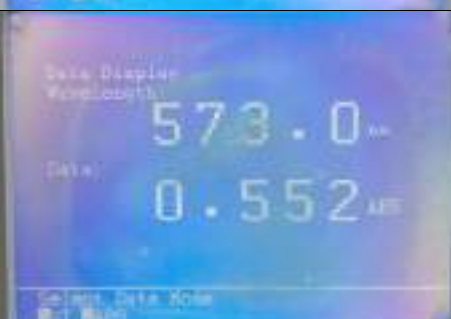
Kontrol Negatif : Tidak berubah warna/jernih

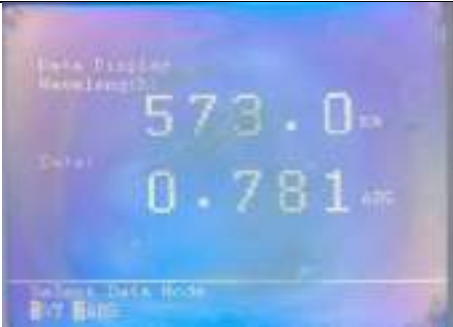
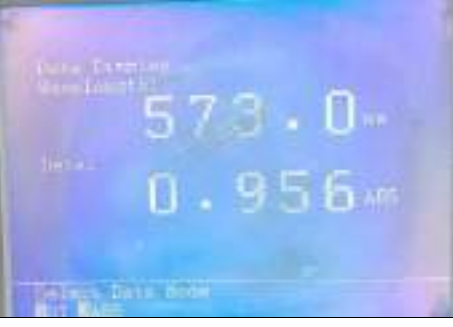
B. Pemeriksaan Kuantitatif

1. Penentuan panjang gelombang maksimum

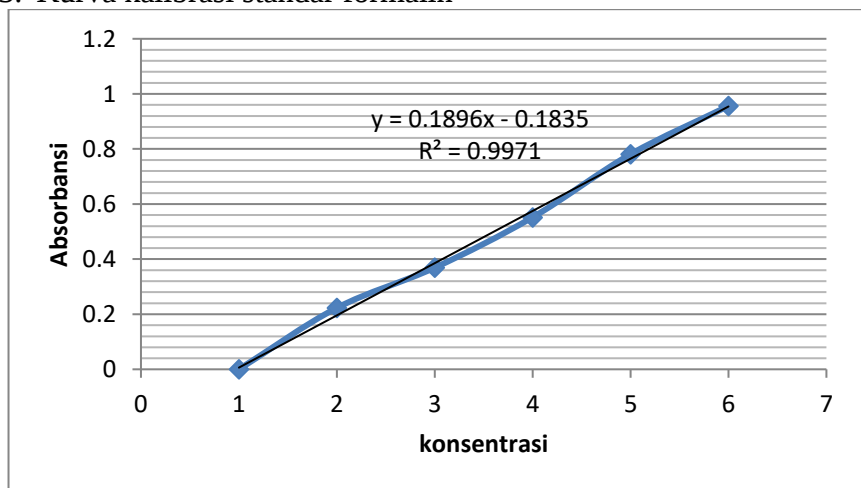


2. Tabel Absorbansi Larutan Seri Formalin

Konsentrasi	Absorbansi	
0 ppm		
2 ppm		
4 ppm		
6 ppm		

8 ppm	
10 ppm	

3. Kurva kalibrasi standar formalin

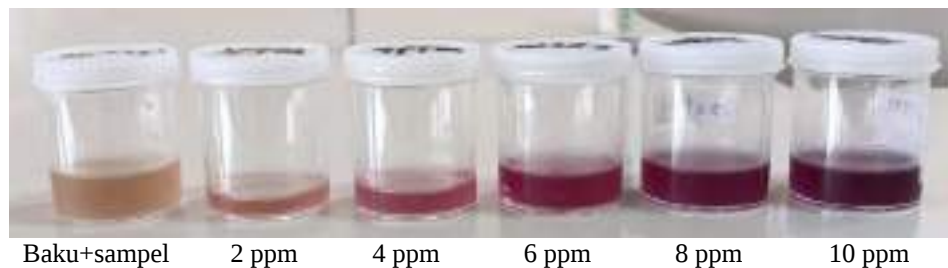


4. Absorbansi baku+sampel

	
7A	7B



5. Perhitungan konsentrasi pada baku+sampel



a) Sampel 7A+baku

1) Konsentrasi sampel 7A+baku

Diketahui : $Y_{\text{sampel}} = 0,122$
 $a \text{ (slope)} = 0,1896$
 $b \text{ (intercept)} = 0,1835$

Ditanya : $X \dots ?$

Jawab :

$$y = ax + b$$

$$x = \frac{y+b}{a}$$

$$x = \frac{0,122 + 0,1835}{0,1896}$$

$$x = \frac{0,3055}{0,1896}$$

$$x = 1,611 \text{ ppm}$$

$$x = 1,611 \text{ mg/L} \dots \dots \dots (\text{konsentrasi sampel})$$

b) Sampel 7B + baku

Konsentrasi sampel+baku

Diketahui : $Y_{\text{sampel}} = 0,086$
 $a \text{ (slope)} = 0,1896$
 $b \text{ (intercept)} = 0,1835$

Ditanya : $X \dots ?$

Jawab :

$$y = ax + b$$

$$x = \frac{y+b}{a}$$

$$x = \frac{0,086 + 0,1835}{0,1896}$$

$$x = \frac{0,2695}{0,1896}$$

$$x = 1,421 \text{ ppm}$$

$$x = 1,421 \text{ mg/L.....(konsentrasi sampel)}$$

c) Sampel 7C + baku

Konsentrasi sampel+baku

$$\text{Diketahui : } Y_{\text{sample}} = 0,118$$

$$a \text{ (slope)} = 0,1896$$

$$b \text{ (intercept)} = 0,1835$$

Ditanya : X.....?

Jawab :

$$y = ax + b$$

$$x = \frac{y+b}{a}$$

$$x = \frac{0,118 + 0,1835}{0,1896}$$

$$x = \frac{0,3015}{0,1896}$$

$$x = 1,590 \text{ ppm}$$

$$x = 1,590 \text{ mg/L.....(konsentrasi sampel)}$$

Lampiran 4



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 : Nafasya Naufaliza Ramadani

NIM : 2213453069

Judul Penelitian : Analisis Kandungan Formalin Pada Daging Ayam Yang Dijual Di
Pasar Tradisional Untung Kota Bandar Lampung

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

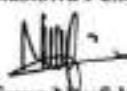
Bandar Lampung, 12 Februari 2025

Menyetujui,
Pembimbing Utama


Febrina Sarlinda, S. T., M. Eng

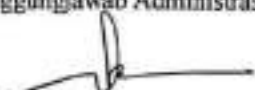
NIP. 198502012008012003

Mahasiswa Peneliti


Nafasya Naufaliza Ramadani

NIM. 2213453069

Mengetahui,
Penanggungjawab Administrasi Umum


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

Lampiran 5. Logbook Penelitian Mahasiswa



SURAT IZIN PENELITIAN
POLITEKNIK KESEHATAN TANJUNG KARANG
JURUSAN ANALIS KESEHATAN
Jalan Soekarno-Hatta No.6 Bandar Lampung
Logbook Penelitian Mahasiswa
Jurusan Teknologi Laboratorium Medis



A. Biodata Calon Peneliti

Nama : Nafasya Naufaliza Ramadani
 Kelas/Semester : T3 D3 Reg.2 / 6
 Telp. : 0822-1024-1511

B. Spesifikasi Penelitian

Judul Penelitian : Analisis Kandungan Formalin Pada Daging Ayam yang dijual Di Pasar Tradisional Untung Kota Bandar Lampung
 Bidang Ilmu : Toksikologi Klinik
 Pembimbing I : Febrina Sarlinda, S. T., M. Eng
 Pembimbing II : Sri Nuraini, S.Pd., M.Kes

C. Rencana Waktu Pelaksanaan Penelitian

Tanggal Mulai : Senin, 17 Februari 2025
 Tanggal Selesai : Senin, 11 Maret 2025

D. Sarana Penelitian

1. Ruang laboratorium yang akan digunakan untuk penelitian : Laboratorium Kimia

NO	Hari/Tanggal	Kegiatan Penelitian	Hasil Penelitian	Paraf Laboran
1	Kamis, 12 Februari 2025	Mengajukan surat izin penelitian ke laboratorium jurusan teknologi laboratorium medis	Acc diizinkan melakukan penelitian	
2	Jum'at, 14 Februari 2025	Mengajukan surat izin peminjaman alat dan bahan habis pakai (reagensia) ke koordinator penunjang alat dan bahan laboratorium	Acc diizinkan peminjaman alat dan bahan habis pakai (reagensia)	
3	Senin, 17 Februari 2025	1. Melakukan pembuatan reagen H_2SO_4 60%, H_3PO_4 10%. 2. Melakukan pembuatan larutan baku formalin 10000 ppm 3. Melakukan pembuatan larutan standar formalin 100 ppm 4. Melakukan pembuatan larutan seri standar formalin 2 ppm, 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, dan 10 ppm	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% dan H_3PO_4 10% sebanyak 100 mL. 2. Didapatkan larutan baku formalin 10000 ppm 1000mL. 3. Didapatkan larutan standar formalin 100 ppm 100 mL. 4. Didapatkan larutan seri 4 ppm, 6 ppm, 8 ppm, dan 10 ppm masing-masing 100 ml	

4	Selasa, 18 Februari 2025	1. Melakukan preparasi sampel kode 1		
5	Rabu, 19 Februari 2025	1. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5% 2. Melakukan preparasi sampel kode 2 3. Melakukan uji warna sampel kode 1 dan 2 dengan asam kromatofat 0,5%	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 75 mL dan asam kromatofat sebanyak 0,370 gram. 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel kode 1 dan 2.	
6	kamis, 20 Februari 2025	1. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5% 2. Melakukan preparasi sampel kode 3 dan 4 3. Melakukan uji warna sampel kode 3 dengan asam kromatofat 0,5%	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 50 mL dan asam kromatofat sebanyak 0,125 gram. 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel kode 3	
7	Jum'at, 21 Februari 2025	1. Membuat reagen Asam kromatofat 0,5% 2. Melakukan uji warna sampel kode 4 dengan asam kromatofat 0,5%	1. Didapatkan reage asam kromatofat sebanyak 0,080 gram. 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel kode 4	
8	Senin, 24 Februari 2025	1. Melakukan preparasi sampel kode 5 2. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5%	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 31 mL dan asam kromatofat sebanyak 0,080 gram. 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel kode 5	
9	Selasa, 25 Februari 2025	1. Membuat reagen asam kromatofat 0,5% 2. Preparasi sampel kode 6 dan 7 3. Melakukan uji warna pada sampel kode 6 dan 7	1. Didapatkan reagen asam kromatofat 0,5% sebanyak 0,155 gram. 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel 6 dan 7.	
10	Rabu, 26 Februari 2025	1. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5% 2. Melakukan preparasi pada sampel kode 8, 9, dan 10 3. Melakukan uji warna dengan asam kromatofat 0,5% pada sampel kode 8, 9, dan 10	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 50 mL dan asam kromatofat sebanyak 0,250gram 2. Didapatkan hasil negatif pada sampel kode 8, 9, dan 10	

11	Kamis, 27 Februari 2025	1. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5% 2. Pembacaan larutan seri formalin untuk menentukan panjang gelombang maksimum dari pembacaan larutan Melakukan pembacaan larutan seri formalin 3. Melakukan preparasi larutan baku+sampel	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 50 mL dan asam kromatofat sebanyak 0,250 gram dalam asam sulfat 60%. 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum 574,5 nm dari larutan standar formalin konsentrasi 10 ppm. 3. Didapatkan hasil positif pada baku+sampel yang uji.	
12	Selasa, 11 Maret 2025	1. Membuat reagen H_2SO_4 60% dan asam kromatofat 0,5% 2. Pembacaan ulang larutan seri formalin untuk menentukan panjang gelombang maksimum 3. Pembacaan ulang baku formalin+sampel	1. Didapatkan reagen H_2SO_4 60% sebanyak 30 mL dan asam kromatofat 0,5% sebanyak 0,150 gram dalam 30 mL asam sulfat 60%. 2. Didapatkan panjang gelombang maksimum 574,5 nm dari konsentrasi 10 ppm. 3. Didapatkan hasil positif pada baku+sampel yang diuji.	
13	Selasa, 18 Maret 2025	Pengembalian alat-alat yang digunakan di laboratorium.		

Bandar Lampung, 27 Februari 2025
Mahasiswa Peneliti



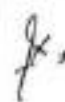
Nafasya Naufaliza Ramadan

NIM. 2213453069

Lampiran 6. Lembar Konsultasi Mahasiswa

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

Nama Mahasiswa : Nafasya Naufalza Ramadani
 NIM : 2213453069
 Judul KTI : Analisis Kandungan Formalin pada Daging Ayam yang dijual Di Pasar Tradisional Untung Kota Bandar Lampung
 Pembimbing Utama/ Pembimbing-Pendamping* : Febrina Sarinda, S. T., M. Eng

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	6 Januari 2025	Bab 1, II, III	Revisi	
2.	7 Januari 2025	Bab 1, II, III, dan IV	Revisi	
3.	9 Januari 2025	- Bab II (cara kerja) - Lampiran perhitungan	Revisi	
4.	13 Januari 2025		Acc sempro	
5.	16 Januari 2025	- Sitasi & Daftar Pustaka - Cara Kerja	Revisi Setelah Sempro	
6.	10 Februari 2025		Acc Penelitian	
7.	17 Februari 2025	Konsultasi Pelaksanaan penelitian		

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	24 Februari 2025	Konsultasi Pelaksanaan penelitian		<i>[Signature]</i>
9.	11 Maret 2025	Konsultasi hasil Penelitian		<i>[Signature]</i>
10.	13 Maret 2025	- Penulisan Bab IV - Lampiran Perhitungan sampel & batu formalin. - Melengkapi gambar Lampiran	Revisi	<i>[Signature]</i>
11.	14 Maret 2025	- Perbaikan Silasi - Perbaikan Bab IV dan V	Revisi	<i>[Signature]</i>
12.	19 Maret 2025	- Perbaikan Lampiran perhitungan	Revisi	<i>[Signature]</i>
13.	18 Maret 2025		ACC Semhas	<i>[Signature]</i>
14.	28 Mei 2025	1. Abstrak 2. Penambahan gambar pada lampiran	perin	<i>[Signature]</i>
16.	2 Juni 2025		ACC cek K	<i>[Signature]</i>

Catatan : Coret yang tidak perlu*

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

[Signature]
Misbahul Huda, S.Si, M.Kes
 NIP. 198912221987032001

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

Nama Mahasiswa : Nafasya Naufalza Ramadani
 NIM : 2213453069
 Judul KTI : Analisis Kandungan Formalin pada Daging Ayam yang dijual Di Pasar Tradisional Unlung Kota Bandar Lampung
 Pembimbing-Utama/
 Pembimbing Pendamping* : Sri Nuraini, S. Pd., M. Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	6 Januari 2025	1. Spasi antar sub-bab masih tidak sesuai 2. Definisi operasional 3. Spasi pada caption	Revisi	
2.	7 Januari 2025	1. Perbaiki sampul luar dan dalam. 2. Manfaat aplikatif belum sesuai 3. Penambahan ukuran pada tabel yg digunakan.	Revisi	
3.	8 Januari 2025	1. Spasi pada judul dan listansi 2. Rumusan masalah dan ruang lingkup 3. Margin 4. Jenis dan desain penelitian	Revisi	
4.	10 Januari 2025	1. Tujuan penelitian 2. Jenis dan desain penelitian	Revisi	
5.	14 Januari 2025		Acc Sempro	
6.	17 Januari 2025	1. Sampel dan Populasi 2. Teknik sampling	Revisi setelah sempro	
7.	12 Februari 2025		Acc Penelitian	

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8.	19 Februari 2025	Konsultasi Pelaksanaan Penelitian		
9.	11 Maret 2025	Konsultasi hasil Penelitian		
10.	19 Maret 2025		Acc semhs	 -
11.	3 Juni 2025	1. Penulisan pada lembar Pengantar. 2. Spasi pada Daftar Tabel 3. Penulisan pada kata pengantar & pembahasan 4. penulisan pada pembahasan	Revisi	 -
12.	4 Juni 2025		Acc cetak.	 -

Catatan : Coret yang tidak perlu*

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga



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

Lampiran 7. Lembar hasil turnitin

BAB 1-5 fixx bgttt.docx			
ORIGINALITY REPORT			
10%	8%	5%	3%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
1	Aji Ardiansyah, Rr. Riyanti, Dian Septinova, Khaira Nova. "KUALITAS FISIK DAGING BROILER DI PASAR TRADISIONAL KOTA BANDAR LAMPUNG", Jurnal Riset dan Inovasi Peternakan (Journal of Research and Innovation of Animals), 2021 Publication	1%	
2	123dok.com Internet Source	1%	
3	repository.poltekkes-tjk.ac.id Internet Source	1%	
4	docplayer.info Internet Source	1%	
5	www.scribd.com Internet Source	1%	
6	Submitted to Universitas Jember Student Paper	<1%	
7	Submitted to UIN Syarif Hidayatullah Jakarta Student Paper	<1%	
8	adoc.pub Internet Source	<1%	
9	repository.ipb.ac.id Internet Source	<1%	
10	Delladari Mayefis, Hesti Marliza, Muhammad Fadhil. "IDENTIFIKASI BAHAN KIMIA OBAT	<1%	

SIBUTRAMIN HCI PADA JAMU PELANGSING
 YANG BEREDAR DI KOTA BATAM
 MENGGUNAKAN SPEKTROFOTOMETRI UV-
 VIS", Jurnal Riset Kefarmasian Indonesia, 2025
 Publication

11	idoc.tips Internet Source	<1 %
12	Submitted to Universitas Indonesia Student Paper	<1 %
13	Submitted to Universitas Islam Bandung Student Paper	<1 %
14	edoc.site Internet Source	<1 %
15	riniisparwati.com Internet Source	<1 %
16	Submitted to Badan PPSDM Kesehatan Kementerian Kesehatan Student Paper	<1 %
17	Submitted to Sriwijaya University Student Paper	<1 %
18	docobook.com Internet Source	<1 %
19	Submitted to fpptijateng Student Paper	<1 %
20	id.123dok.com Internet Source	<1 %
21	core.ac.uk Internet Source	<1 %
22	laboratoriumkima.blogspot.com Internet Source	<1 %

23	html.pdfcookie.com Internet Source	<1 %
24	lipsus.kompas.com Internet Source	<1 %
25	widiindrakesuma.blogspot.com Internet Source	<1 %
26	www.lontar.ui.ac.id Internet Source	<1 %
27	www.peraturan.go.id Internet Source	<1 %
28	www.transuperindo.com Internet Source	<1 %
29	Siva Fauziah, Dede Komarudin, Citra Dewi. "Identifikasi dan Penetapan Kadar Rhodamin B pada Eye Shadow secara Kromatografi Lapis Tipis dan Spektrofotometri Ultraviolet-Visible", Jurnal Ilmiah Kesehatan, 2020 Publication	<1 %
30	es.scribd.com Internet Source	<1 %
31	he-wroteyou.xyz Internet Source	<1 %
32	Submitted to Universitas Riau Student Paper	<1 %
33	mulyadiveterinary.wordpress.com Internet Source	<1 %
34	ojs.unimal.ac.id Internet Source	<1 %
35	yejepe.blogspot.com Internet Source	<1 %

36	Andrew Setiawan Rusdianto, Andi Eko Wiyono, Nina Tauvika. "PENENTUAN TINGKAT KESEGERAN DAGING AYAM MENGGUNAKAN LABEL PINTAR BERBASIS EKSTRAK ANTOSIANIN UBI JALAR UNGU", <i>Jurnal Agroindustri</i> , 2021 Publication	<1%
37	INERCO CONSULTORIA PERU S.A.C.. "ITS del Proyecto Mejora Tecnológica en la Planta de Tratamiento de Aguas Residuales (PTAR), a Implementarse en la Planta Dedicada a la Actividad de Producción de Bebidas Alcohólicas-IGA0018511", R.D. N° 00584-2021-PRODUCE/DGAAMI, 2022 Publication	<1%
38	Nurlansi Nurlansi, Ardiansyah Ardiansyah, Rustam Musta. "Waktu Optimum Hidrolisis Pati Limbah Hasil Olahan Ubi Kayu (<i>Manihot esculenta</i> Crantz var. Lahumbu) Menjadi Gula Cair Menggunakan Enzim α -Amilase Dan Glukoamilase", <i>Indo. J. Chem. Res.</i> , 2018 Publication	<1%
39	Radho Al Kausar, Ari Subekti Eka Putra, Tutik Tutik. "HUBUNGAN KADAR FLAVONOID DENGAN AKTIVITAS ANTIOKSIDAN PADA DAUN JAMBU AIR (<i>Syzygium aqueum</i>) DAN DAUN KELOR (<i>Moringa oleifera</i>) MENGGUNAKAN Spektrofotometri UV-Vis", <i>Jurnal Analis Farmasi</i> , 2023 Publication	<1%
40	repository.its.ac.id Internet Source	<1%
41	Eky Desi Wulandari. "ANALISIS KADAR VITAMIN C PADA MINUMAN KEMASAN	<1%

DENGAN METODE SPEKTROFOTOMETRI UV-VIS", JURNAL ILMIAH FARMASI SIMPLISIA, 2024

Publication

Exclude quotes Off
Exclude bibliography Off

Exclude matches Off