LAMPIRAN

Lampiran 1

Pembuatan Reagensia

a. Larutan asam posphat (H_3PO_4) 10%

Perhitungan pembuatan larutan H_3PO_4 10% dari larutan H_3PO_4 85%

Diketahui : V2(volume H_3PO_4 yang akan dibuat)=100mL

C1 (konsentrasi larutan H_3PO_4 pekat) =85% v/v

C2 (konsentrasi larutan H_3PO_4 yang akan dibuat)= 10% v/v

Ditanya: V1(volume H_2SO_4 yang akan dibuat)=.....?

Jawab: $V1 = \frac{V2 \times C2}{C1}$

$V1 = \frac{100mL \times 10\%}{85\%}$

$V1 = \frac{100mL \times 10}{85}$

$V1 = 11{,}76mL$

Dimasukan sebanyak 11,76mL larutan kedalam labu ukur 100mL, kemudian ditambahakan dengan aquadest sampai tanda batas 100mL.

b. Larutan Asam Sulfat (H_2SO_4) 60%

Perhitungan pembuatan larutan H2SO4 60% dari larutan H_2SO_4 96%

Diketahui: V2(volume H_2SO_4 yang akan dibuat)= 100mL

C1(konsentrasi larutan H_2SO_4 pekat)= 96% v/v

C2(konsentrsi larutan H_2SO_4yang akan dibuat)= 60% v/v

Ditanya: V1 (volume H_2SO_4 yang akan dibuat)=.....?

Jawab $V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$

$V1 = \frac{60\% \times 100mL}{96\%}$

$V1 = \frac{0{,}60 \times 100}{0{,}96}$

V1 = 62,5mL

Dimasukkan sebanyak 62,5mL larutan kedalam labu ukur 100mL, kemudian ditambahankan dengan aquadest sampai tanda batas 100mL.

c. Larutan Asam Kromatofat 0,5%

Perhitungan pembuatan larutan asam kromatofat 0,5%

Diketahui: V2 (volume larutan asam kromatofat yang akan dibuat) = 100mL

Ditanya: gr (volume kristal asam kromatofat yang akan ditimbang) = b/v...?

Jawab: gr = $\frac{\%\ b/b \times \text{v2}}{100\ \text{mL}}$

$=\frac{0{,}5\ \%\ b/b \times 100 mL}{100\ mL}$

=0,500gram

Ditimbang sebanyak 0,500gram kristal asam kromatofat dan dimasukkan kedalam labu ukur 100mL, kemudian ditambahkan dengan larutan Asam Sulfat 60% sampai batas 10mL.

d. Perhitungan Larutan Induk Formalin 100 ppm

Membuat larutan formalin 1000 ppm (larutan induk) sebanyak 1000mL dengan konsep pengenceran.

% = $\frac{gram}{ml}$ ppm = $\frac{mg}{liter}$

37% = 37000 ppm = 37mg/L

V1×M1 =V2 × M2

V1×37000 = 100mL × 100

V1= $\frac{10.000}{37000}$

V1= 0,270ml

Dipipet sebanyak 0,270 ml larutan formaldehid 37% kedalam labu ukur 100ml, kemudian ditimbangkan dengan aquadest sampai tanda batas 100ml.

a) Pengenceran 1 mg/L

V1 × ppm1= V2 × 1mg/L

V1 × 100 mg/L= 100 mL × 1 mg/L

V1 = $\frac{100\ mL \times 1\ mg/L}{100\ mg/L}$

V1= $\frac{100\ mL}{100}$

V1 = 1 mL

Dimasukkan sebanyak 1mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL, kemudian ditambahkan dengan aquades sampai tanda batas 100 mL.

b) Pengenceran 1,5 mg/L

V1 × ppm1= V2 × 1,5mg/L

V1 × 100 mg/L= 100 mL × 1,5 mg/L

V1 = $\frac{100\ mL \times 1{,}5\ mg/L}{100\ mg/L}$

V1= $\frac{150\ mL}{100}$

V1 = 1,5 mL

Dimasukkan sebanyak 1,5mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 mL, kemudian ditambahkan dengan aquades sampai tanda batas 100 mL.

c) Pengenceran 2 mg/L

V1 × ppm1= V2 × 2mg/L

V1 × 100 mg/L= 100 mL × 2 mg/L

V1 = $\frac{100\ mL \times 2\ mg/L}{100\ mg/L}$

V1= $\frac{200\ mL}{100}$

V1 = 2 mL

Dimasukkan sebanyak 2 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 Ml, kemudian ditmbahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL.

d) Pengenceran 2,5mg/L

V1 × ppm1= V2 × 2,5mg/L

V1 × 100 mg/L= 100 mL × 2,5 mg/L

V1 = $\frac{100\ mL \times 2{,}5\ mg/L}{100\ mg/L}$

V1= $\frac{250\ mL}{100}$

V1 = 2,5mL

Dimasukkan sebanyak 2,5 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 Ml, kemudian ditmbahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL.

e) Pengenceran 3mg/L

V1 × ppm1= V2 × 3 mg/L

V1 × 100 mg/L= 100 mL × 3 mg/L

V1 = $\frac{100\ mL \times 3\ mg/L}{100\ mg/L}$

V1= $\frac{300\ mL}{100}$

V1 = 3 mL

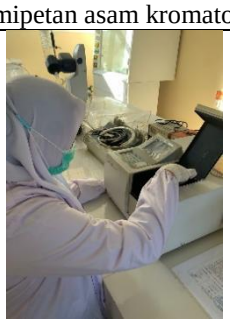
Dimasukkan sebanyak 3 mL larutan baku 100 ppm kedalam labu ukur 100 Ml, kemudian ditmbahkan dengan aquadest sampai tanda batas 100 mL

Lampiran 2

Alur pemeriksaan

 Pasar tempel bringin raya spbu kemiling	 Pengambilan sampel
 Sampel di bawa ke laboratorium kimia	 Pembuatan larutan asam fospat 10%
 Pembuatan larutan asam sulfat 60%	 Pembuatan larutan asam kromatofat 0,5%

 Pembutan larutan formalin 100 ppm	 Penghalusan sampel

 Penimbangan sampel	 Destilasi sampel
 Hasil destilat	 Pemipetan asam kromatofat
 Larutan standar yang sudah ditambahkan asam ktomatofat 0,5%	 Pemeriksaan spektrofotometer uv-vi

Lampiran 3

A. Pemeriksaan Kualitatif

No	Sampel	pengulangan	Hasil	Keterangan
1	A	1	Berwarna coklat	Negatif
		2	Berwarna coklat	Negatif
		3	Berwarna coklat	Negatif
2	B	1	Berwarna coklat	Negatif
		2	Berwarna coklat	Negatif
		3	Berwarna coklat	Negatif
3	C	1	Berwarna ungu Gelap	Positif
		2	Berwarna ungu Gelap	Positif
		3	Berwarna ungu Gelap	Positif
4	D	1	Berwarna coklat	Negatif
		2	Berwarna coklat	Negatif
		3	Berwarna coklat	Negatif
5	E	1	Berwarna ungu Terang	Positif
		2	Berwarna ungu Terang	Positif
		3	Berwarna ungu Terang	Positif
6	F	1	Berwarna coklat	Negatif
		2	Berwarna coklat	Negatif
		3	Berwarna coklat	Negatif

Sampel A

Sampel B

Sampel C

Sampel D

Sampel E

Sampel F

B. Pemeriksaan Kuantitatif

1. Tabel Absorbansi Larutan Seri

Konsentrasi(mg/L)	Absorbansi
3	
2,5	
2	
1,5	
1	

2. Perhitungan Kadar Formalin Dalam Sampel Nugget Curah

Nama	Pengulangan	Absorbansi
Sampel C	1	0,446
	2	0,449
	3	0,590
Sampel E	1	0,435
	2	0,589
	3	0,435

Diperoleh persamaan regresi linier y = 0,3404x + 0,0752 dengan koefisien korelasi (r^2) sebesar 0,9945.

- Sampel C1

1. Kandungan sampel

   Y=bx+a

   Y= 0,3404x + 0,0752

   0,446= 0,3404x + 0,0752

   0,3404x = 0,446- 0,0752

   X =$\frac{0,371}{0,3404}$

   X = 1,089 ppm

   X= 1,089 mg/L

2. Kadar sampel

   K= $\frac{\text{x.v.Fp}}{\text{w}}$

   K= $\frac{1,089\ (\text{mg/L}) \times 100(\text{mL}) \times 1}{5\ (\text{kg})}$

   K= $\frac{1,089(mg/\cancel{L}) \times\ 0,1(\cancel{L}) \times 1}{0,005\ (kg)}$

   K= 21,78 mg/kg

- Sampel C2

1. Konsentrasi sampel

   Y= 0,3404x + 0,0752

   0,449= 0,3404 x + 0,0752

   0,3404x = 0,449 – 0,0752

   X = $\frac{0,3738}{0,3404}$

   X = 1,098 ppm

   X= 1,098 mg/L

1. Kadar sampel

   kadar = $\frac{\text{X.V.Fp}}{\text{W}}$

   K = $\frac{1{,}098\ (\text{mg/L}) \times 0{,}1\text{L} \times 1}{0{,}005\text{kg}}$

   K = $\frac{1{,}098\ (mg/\cancel{L}) \times 0{,}1\cancel{L} \times 1}{0{,}005\ (kg)}$

   K= 21,96mg/kg

- Sampel C3

1. Konsentrasi sampel

   Y= 0,3404x + 0,0752

   0,590= 0,3404x + 0,0752

   0,3404x = 0,590 – 0,0752

   X= $\frac{0{,}5148}{0{,}3404}$

   X= 1,512 ppm

   X= 1,512 mg/L

2. Kadar sampel

   K = $\frac{\text{X.V.Fp}}{\text{w}}$

   K= $\frac{1{,}512\ (\text{mg/L}) \times 0{,}1L \times 1}{0{,}005\text{kg}}$

   K= $\frac{1{,}512\ (mg/\cancel{L}) \times 0{,}1\cancel{L} \times 1}{0{,}005kg}$

   K= 30,24mg/kg

   Kadar rata rata yang didapatkan pada sampel C dari 3 kali pengulangan yaitu

   (21,78mg/kg + 21,96mg/kg + 30,24 mg/kg) : 3

   = 24,66 mg/kg

- Sampel E1

1. Konsentrasi sampel

   Y = 0,3404x + 0,0752

   0,435= 0,3404x + 0,0752

   0,3404x = 0,435- 0,0752

   X = $\frac{0{,}3598}{0{,}3404}$

X= 1,056 ppm = 1,056 mg/L

Kadar sampel

2. Kadar sampel

kadar = $\frac{\text{X.V.Fp}}{\text{W}}$

$$K = \frac{1{,}056\ (\text{mg/L}) \times 0{,}1\text{L} \times 1}{0{,}005\text{kg}}$$

$$K = \frac{1{,}056\ (mg/\cancel{L}) \times 0{,}1\cancel{L} \times 1}{0{,}005kg}$$

K= 21,12mg/kg

- Sampel E2

1. Konsentrasi sampel

Y = 0,3404x + 0,0752

0,589= 0,3404x + 0,0752

0,3404x= 0,589 – 0,0752

$$X = \frac{0{,}5138}{0{,}3404}$$

X = 1,509 ppm = 1,509 mg/L

2. Kadar sampel

$$\text{Kadar} = \frac{\text{X.V.Fp}}{\text{W}}$$

$$K = \frac{1{,}509\ (\text{mg/L}) \times 0{,}1L \times 1}{0{,}005\text{kg}}$$

$$K = \frac{1{,}509\ (mg/\cancel{L}) \times 0{,}1\cancel{L} \times 1}{0{,}005kg}$$

K= 30,18 mg/kg

- Sampel E3

2. Konsentrasi sampel

Y = 0,3404x + 0,0752

0,435= 0,3404x + 0,0752

0,3404x = 0,435- 0,0752

$$X = \frac{0{,}3598}{0{,}3404}$$

X= 1,056 ppm = 1,056 mg/L

Kadar sampel

3. Kadar sampel

kadar = $\frac{\text{X.V.Fp}}{\text{W}}$

K = $\frac{1{,}056\ (\text{mg/L}) \times 0{,}1\text{L} \times 1}{0{,}005\text{kg}}$

K = $\frac{1{,}056\ (mg/\cancel{L}) \times 0{,}1\cancel{L} \times 1}{0{,}005kg}$

K= 21,12mg/kg

Kadar rata rata yang didapatkan pada sampel E dari 3 kali pengulangan yaitu (21,12mg/kg + 30,18 mg/kg + 21,12mg/kg) : 3 = 24,14 mg/kg

Absorbansi Sampel Positif

Sampel	Pengulangan	absorbansi
C	1	
	2	
	3	
E	1	
	2	
	3	

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

Nama Mahasiswa : Nola Salsabila
NIM : 2113453116
Judul KTI : Gambaran Kadar Formain Pada Nugget Curah Dipasar Tempel Bringin Raya SPBU Kemiling Kota Bandar Lampung
Pembimbing Utama/ Pembimbing ~~Pendampimg~~* : Dr. Agus Poernomo,MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1	1/01/2024	Bab I	Revisi	
2	3/01/2024	Bab I	Revisi	
3	4/01/2024	bab II	Revisi	
4	8/01/2024	bab II	Revisi	
5	12/01/2024	bab II	Revisi	
6	5/02/2024	bab II	Revis	
7	7/02/2024	bab II	Revisi	

Catatan : Coret yang tidak perlu*

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8	12/02/2024	Bab III	Revisi	
9	14/02/2024	Bab III	Revisi	
10	20/02/2024	Bab III	Revisi	
11	6/03/2024	Bab III	Revisi	
12	13/03/2024	Bab III	Revisi	
13	18/03/2024	Bab III	Revisi	
14	20/03/2024	Bab III	Revisi	

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

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

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

Nama Mahasiswa : Nola Salsabila
NIM : 2113453116
Judul KTI : Gambaran Kadar Formain Pada Nugget Curah Dipasar Tempel Bringin Raya SPBU Kemiling Kota Bandar Lampung
Pembimbing Utama/ Pembimbing ~~Pendamping~~* : Dr. Agus Poernomo,MKM

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
15	21 /03 /2024	ACC SEMPRO		
16	1/04 /2024	Lampiran		
17	3 /04 /2024	Lampiran		
18	4 /04 /2024	Lampiran		
19	16 /04 /2024	Lampiran		
20	3 /05 /2024	Lampiran		
21	7 /05 / 2024	Lampiran		

Catatan : Coret yang tidak perlu*

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
22	13/05/2024	Lampiran		
23	14/05/2024	Lampiran		
24	21/05/2024	Lampiran		
25.	3/06/2024	ACC SEMHAS		
26.	7/06/2024	Kesimpulan	Revisi	
27.	10/06/2024	Abstrak	Revisi	
28.	13/06/2024	ACC Cetak		

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

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

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

Nama Mahasiswa : Nola Salsabila
NIM : 2113453116
Judul KTI : Gambaran Kadar Formain Pada Nugget Curah Dipasar Tempel Bringin Raya SPBU Kemiling Kota Bandar Lampung
Pembimbing ~~Utama~~/ Pembimbing Pendampimg* : Sri Nuraini,S.Pd.,M.Kes

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
1.	4 /01 / 2024	Bab I	Revisi	
2.	15 /01 /2024	Penulisan Bab I	Revisi	
3.	23 /01 /2024	Penulisan Bab II	Revisi	
4	29 /01 / 2024	Penulisan cover	Revisi	
5	5 /02/2024	ACC SEMPRO		
6	16 /02 /2024	Penulisan Bab III	Revisi	
7	03 /04 /2024	Penulisan Bab III	Revisi	

Catatan : Coret yang tidak perlu*

No	Tanggal Bimbingan	Materi Bimbingan	Keterangan	paraf
8	11/04/2024	Penulisan Bab I, II, III	Revisi	
9	10/05/2024	ACC SEMHAS		
10.	24/05/2024	REVISI Bab V	Revisi	
11.	28/05/2024	KESIMPULAN	Revisi	
12.	16/07/2024	Acc cetak		

Ketua Prodi TLM Program Diploma Tiga

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

Turnitin Nola.docx

ORIGINALITY REPORT

21%	19%	10%	9%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	media.neliti.com Internet Source	2%
2	Submitted to Universitas Islam Indonesia Student Paper	1%
3	repository2.unw.ac.id Internet Source	1%
4	pdfcoffee.com Internet Source	1%
5	www.researchgate.net Internet Source	1%
6	Submitted to Konsorsium Perguruan Tinggi Swasta Indonesia Student Paper	1%
7	jurnal.fkip.untad.ac.id Internet Source	1%
8	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source	1%
9	Submitted to Sriwijaya University Student Paper	1%

	Tradisional Kota Banjarmasin", Journal Pharmaceutical Care and Sciences, 2021 Publication	
9	disperindag.jatimprov.go.id Internet Source	1 %
10	id.scribd.com Internet Source	1 %
11	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source	1 %
12	repository.radenintan.ac.id Internet Source	1 %
13	Submitted to Konsorsium Perguruan Tinggi Swasta Indonesia Student Paper	1 %
14	Ary Muhatir, Sri Sudewi, Henki Rotinsulu. "ANALISIS KANDUNGAN FORMALIN PADA BAKSO TUSUK YANG BEREDAR DI BEBERAPA SEKOLAH DASAR DI KOTA MANADO", PHARMACON, 2019 Publication	<1 %
15	ejournal.istn.ac.id Internet Source	<1 %
16	media.neliti.com Internet Source	<1 %
17	www.abdimastpb.unram.ac.id Internet Source	<1 %

18	adoc.pub Internet Source	<1 %
19	repository.ub.ac.id Internet Source	<1 %
20	hellosehat.com Internet Source	<1 %
21	Submitted to Udayana University Student Paper	<1 %
22	docobook.com Internet Source	<1 %
23	id.123dok.com Internet Source	<1 %
24	repository.iti.ac.id Internet Source	<1 %
25	Submitted to State Islamic University of Alauddin Makassar Student Paper	<1 %
26	www.scribd.com Internet Source	<1 %
27	Submitted to Universitas Jenderal Soedirman Student Paper	<1 %
28	jevtonline.org Internet Source	<1 %
29	scholarworks.sjsu.edu Internet Source	

		<1 %
30	Submitted to Universitas Pendidikan Indonesia Student Paper	<1 %
31	eprints.walisongo.ac.id Internet Source	<1 %
32	digilib.uinsby.ac.id Internet Source	<1 %
33	repository.stikesalifah.ac.id Internet Source	<1 %
34	sipora.polije.ac.id Internet Source	<1 %
35	Submitted to Universitas Jambi Student Paper	<1 %
36	www.wanter03.com Internet Source	<1 %
37	eprints.ums.ac.id Internet Source	<1 %
38	www.slideshare.net Internet Source	<1 %
39	core.ac.uk Internet Source	<1 %
40	ejournal.poltekkes-denpasar.ac.id Internet Source	

		<1 %
41	jurnal.stiksam.ac.id Internet Source	<1 %
42	kudo.tips Internet Source	<1 %
43	npkf.nm.ru Internet Source	<1 %
44	perpustakaan.poltekkes-malang.ac.id Internet Source	<1 %
45	repository.unhas.ac.id Internet Source	<1 %
46	repository.unisma.ac.id Internet Source	<1 %
47	Faizal Auladi Rivianto, Fitri Aida, Febry Nola, Nadia Andriani, Marsah Rahmawati Utami, Lina Nurfadhila. "REVIEW : ANALISIS PEREDARAN PENGGUNAAN PENGAWET LEGAL DAN ILEGAL YANG DIGUNAKAN PADA PRODUK PANGAN", Journal of Pharmaceutical and Sciences, 2023 Publication	<1 %
48	digilib.unila.ac.id Internet Source	<1 %
49	www.coursehero.com Internet Source	

		<1 %
50	es.scribd.com Internet Source	<1 %
51	etheses.uin-malang.ac.id Internet Source	<1 %
52	jpt.poltekkes-tjk.ac.id Internet Source	<1 %
53	pdffox.com Internet Source	<1 %
54	Nurul Qamariah, Karmila Karmila. "Identifikasi Siklamat Pada Kuah Dadar Gulung Yang Dijual Di Kawasan Pelabuhan Rambang Kota Palangka Raya", Jurnal Surya Medika, 2017 Publication	<1 %

Exclude quotes	Off	Exclude matches	Off
Exclude bibliography	Off		