

LAMPIRAN A PENGESEAHAN DATA



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 ekt. 113 Fax. 0711-355918. E-mail : kirnia@polsri.ac.id.



SURAT VALIDASI DATA

Nomor : 090/PL6.1.14.1/A/2002

Nama : M. Chandra
NPM : 061930400585
Perusahaan/Instansi : Mahasiswa Politeknik Negeri Sriwijaya
Alamat : Jl. Srijaya Negara Bukit Lama Palembang
Nama Sampel : Minyak Biji Pepaya
Jumlah Sampel : 6 sampel
PLP Lab. Satuan Proses : Agus Sutriyono, S.E.

Tabel Hasil Analitis Kualitas Minyak Biji Pepaya

Sampel	Hasil Analisa				
	Penampilan	Bau	Bilangan Penyabunan	ALB	Bilangan Asam
			(mgKOH/g)	(%)	(mgKOH/g)
X*	Kuning kehijauan – kuning kecoklatan	Ringan	180 – 200	Maks. 0,4	Maks. 0,8
I (Maserasi 3x24 Jam)	Valid	Ringan	189,337	0,3530	0,7012
	Valid	Ringan	192,142	0,3672	0,7293
II (Maserasi 5x24 Jam)	Valid	Ringan	192,142	0,3954	0,7854
	Valid	Ringan	193,545	0,3954	0,7854
III (Maserasi 7x24 Jam)	Valid	Ringan	196,35	0,3954	0,7854
	Valid	Ringan	196,35	0,3954	0,7854

Keterangan : X* = Syarat Mutu *Nature In Bottle*, USA

Palembang, Juli 2022
Ka. Lab. Analisa


 Adi Syakdani, S.T., M.T.
 NIP 196907111992031001

Tabel A.2 Hasil Uji Organoleptik Aroma Parfum

Panelis	Kode Sampel Produk Parfum				
	A	B	C	D	E
1	3	3	3	4	4
2	4	4	4	3	3
3	3	3	3	4	4
4	3	4	3	4	3
5	3	3	3	3	3
6	3	3	3	3	3
7	3	3	3	4	4
8	3	3	3	4	4
9	3	3	3	4	4
10	3	3	3	4	4
11	3	3	3	4	4
12	3	3	3	4	4
13	3	3	4	4	4
14	3	3	3	4	4
15	3	3	3	4	4
16	3	3	3	4	4
17	3	3	3	4	4
18	4	4	4	4	4
19	3	3	4	4	4
20	3	3	3	4	4
21	3	3	3	4	4
22	3	3	3	4	4
23	3	3	3	3	3
24	3	3	3	3	4
25	3	3	3	3	3
26	3	3	3	4	4
27	3	4	4	4	4
28	3	3	3	4	4
29	3	3	4	3	4
30	3	3	3	4	4
Rata-rata	3,07	3,13	3,20	3,77	3,80
Mod	3	3	3	4	4
Max	4	4	4	4	4
Min	3	3	3	3	3

Tabel A.3 Hasil Uji Organoleptik Warna Parfum

Panelis	Kode Sampel Produk Parfum				
	A	B	C	D	E
1	4	4	4	3	4
2	4	4	3	4	4
3	3	3	2	3	3
4	3	3	3	4	3
5	3	3	2	3	3
6	2	2	2	3	3
7	2	2	3	4	4
8	2	2	3	4	4
9	3	3	3	4	3
10	4	4	3	3	3
11	3	3	3	3	4
12	4	3	3	3	4
13	3	3	4	4	4
14	3	3	3	3	4
15	2	2	3	4	4
16	3	3	3	3	3
17	4	3	3	3	4
18	4	4	4	4	4
19	3	3	4	4	4
20	3	3	3	3	3
21	3	4	4	3	3
22	2	3	3	4	4
23	3	3	4	4	4
24	3	3	3	4	3
25	2	3	3	4	4
26	3	3	4	4	4
27	2	2	3	4	3
28	4	3	3	3	4
29	4	3	3	3	4
30	3	3	3	4	3
Rata-rata	3,03	3,00	3,13	3,53	3,60
Mod	3	3	3	4	4
Max	4	4	4	4	4
Min	3	3	3	4	4

Tabel A.4 Hasil Uji Organoleptik Tekstur Parfum

Panelis	Kode Sampel Produk Parfum				
	A	B	C	D	E
1	4	4	4	4	4
2	3	3	4	4	4
3	3	3	3	3	3
4	3	3	3	3	3
5	3	3	3	3	3
6	3	3	3	3	3
7	3	3	3	3	3
8	3	3	3	3	3
9	4	4	4	4	4
10	4	4	4	4	4
11	4	4	4	4	4
12	3	3	3	3	3
13	3	3	3	3	4
14	3	3	3	3	3
15	3	3	3	3	3
16	3	3	3	3	3
17	3	3	3	3	3
18	4	4	4	4	4
19	4	4	4	4	4
20	3	3	3	3	3
21	3	3	3	3	3
22	3	3	3	3	3
23	3	3	3	3	3
24	3	3	3	3	3
25	3	3	3	3	3
26	3	3	3	3	3
27	3	3	3	3	3
28	3	3	3	3	3
29	4	4	4	4	4
30	4	4	4	4	4
Rata-rata	3,27	3,29	3,29	3,35	3,35
Mod	3	3	3	3	3
Max	4	4	4	4	4
Min	3	3	3	3	3

LAMPIRAN B PERHITUNGAN

1. Standarisasi Larutan KOH 0,1 N dalam 100 ml

- Teoritis

1) Membuat larutan KOH 0,1 N

$$N = \frac{gr}{MR} \times \frac{1000}{V}$$

$$0,1 = \frac{gr}{56,1} \times \frac{1000}{100}$$

$$gr = \frac{N \times MR}{1000/V}$$

$$gr = \frac{0,1 N \times 56,1 \text{ g/mol}}{\frac{1000 \text{ ml}}{100 \text{ ml}}}$$

$$gr = 0,561 \text{ gr (yang harus ditimbang)}$$

2) Membuat Larutan Asam Oksalat ($C_2H_2O_4$) 0,1 N

$$N = \frac{gr}{MR} \times \frac{1000}{V}$$

$$0,1 = \frac{gr}{90,03} \times \frac{1000}{100}$$

$$gr = \frac{N \times MR}{1000/V}$$

$$gr = \frac{0,1 N \times 90,03 \text{ g/mol}}{\frac{1000 \text{ ml}}{100 \text{ ml}}}$$

$$gr = 0,9003 \text{ gr (yang harus ditimbang)}$$

3) Menghitung volume KOH teoritis

$$\frac{gr C_2H_2O_4}{BE C_2H_2O_4} = V_1 \times N_1$$

$$\frac{0,9003 \text{ gr} \times \frac{10}{100} \text{ ml}}{90,03 \text{ g.mol}^{-1}} = V_1 \times 0,1 \text{ N}$$

$$V_1 = 10 \text{ ml}$$

- Secara Praktek

Diketahui:

Volume KOH terpakai = 9,9 ml

massa $C_2H_2O_4$ tertimbang = 0,9011 gr

1) Konsentrasi KOH praktek

$$\frac{gr C_2H_2O_4}{BE C_2H_2O_4} = V_1 \times N_1$$

$$\frac{0,9011 \text{ gr} \times \frac{10}{100} \text{ ml}}{90,03 \text{ g.mol}^{-1}} = 9,9 \text{ ml} \times N_1$$

$$N_1 = 0,1011 \text{ N}$$

2. Analisa Bilangan Penyabunan

1) Membuat larutan Kalium Hidroksida (KOH) 0,5 N dalam etanol 96%

$$N = \frac{gr}{MR} \times \frac{1000}{V}$$

$$0,5 = \frac{gr}{56,1} \times \frac{1000}{100}$$

$$gr = \frac{N \times MR}{1000/V}$$

$$gr = \frac{0,5 \text{ N} \times 56,1 \text{ g/mol}}{\frac{1000 \text{ ml}}{100 \text{ ml}}} = 2,805 \text{ gr (yang harus ditimbang)}$$

2) Membuat larutan Asam Klorida (HCl) 0,5 N dalam aquadest

$$N = \frac{(10 \times \% \times BJ) \times valensi}{BM}$$

$$= \frac{(10 \times 37\% \times 1,19) \times 1}{36,46}$$

$$= 12,0762 \text{ N}$$

$$N_1 \cdot V_1 = N_2 \cdot V_2$$

$$12,07 \cdot V_1 = 0,5 \cdot 100$$

$$V_1 = \frac{0,5 \times 100}{12,07} = 4,1403 \text{ ml (yang harus dipipet)}$$

3) Perhitungan Bilangan Penyabunan

Diketahui:

Tabel B.1. Data Analisa Bilangan Penyabunan

Maserasi	Penitrangan Sampel			Penitrangan Blanko		
	Hasil Massa Sampel	V.Titrat (KOH 0,5N)	V.Titran (HCL 0,5N)	Blanko	V.Titrat (KOH 0,5N)	V.Titran (HCL 0,5N)
I	2 gr	25 ml	16 ml	1	25 ml	29,5 ml
	2 gr	25 ml	15,8 ml			
II	2 gr	25 ml	15,8 ml	2	25 ml	29,5 ml
	2 gr	25 ml	15,7 ml			
III	2 gr	25 ml	15,5 ml	3	25 ml	29,5 ml
	2 gr	25 ml	15,5 ml			

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

Keterangan:

V_0 = Volume HCl 0,5 N yang diperlukan pada penitaran blanko (ml)

V_1 = Volume HCl 0,5 N yang diperlukan pada penitaran contoh (ml)

T = Normalitas HCl 0,5 N

M = Bobot contoh dalam gram

- Perhitungan Hasil Maserasi I sampel 1 (Volume Titran = 16ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 16)}{2} \\ &= 189,337 \end{aligned}$$

- Perhitungan Hasil Maserasi I sampel 2 (Volume Titran = 15,8ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 15,8)}{2} \\ &= 192,142 \end{aligned}$$

- Perhitungan Hasil Maserasi II sampel 1 (Volume Titran = 15,8ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 15,8)}{2} \\ &= 192,142 \end{aligned}$$

- Perhitungan Hasil Maserasi II sampel 2 (Volume Titran = 15,7ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 15,7)}{2} \\ &= 193,545 \end{aligned}$$

- Perhitungan Hasil Maserasi III sampel 1 (Volume Titran = 15,5 ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 15,5)}{2} \\ &= 196,35 \end{aligned}$$

- Perhitungan Hasil Maserasi III sampel 2 (Volume Titran = 15,5 ml)

$$\text{Bilangan Penyabunan} = \frac{56,1 \times T \times (V_0 - V_1)}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Penyabunan} &= \frac{56,1 \times 0,5 \times (29,5 - 15,5)}{2} \\ &= 196,35 \end{aligned}$$

3. Analisa Bilangan Asam dan Bilangan Asam Lemak Bebas

1) Membuat larutan Kalium Hidroksida (KOH) 0,1 N dalam aquadest

$$N = \frac{gr}{MR} \times \frac{1000}{V}$$

$$0,1 = \frac{gr}{56,1} \times \frac{1000}{100}$$

$$gr = \frac{N \times MR}{1000/V}$$

$$gr = \frac{0,1 N \times 56,1 \text{ g/mol}}{\frac{1000 \text{ ml}}{100 \text{ ml}}}$$

= 0,561 gr (yang harus ditimbang)

Tabel B.2. Data Analisa Bilangan Asam dan Asam Lemak Bebas

Penitraran Sampel			
Hasil Maserasi	Massa Sampel	V. Titrat (Etanol 96%)	V. Titran (KOH 0,1N)
I	2 gr	50 ml	0,25 ml
	2 gr	50 ml	0,26 ml
II	2 gr	50 ml	0,28 ml
	2 gr	50 ml	0,28 ml
III	2 gr	50 ml	0,28 ml
	2 gr	50 ml	0,28 ml

2) Perhitungan Bilangan Asam

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

Keterangan:

V = Volume KOH yang diperlukan dalam penitrasi (ml)

T = Normalitas KOH

m = Bobot contoh, dalam gram

- Hasil Maserasi I sampel 1 (Volume Titran = 0,25 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{0,25\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} = 0,7012$$

- Hasil Maserasi I sampel 2 (Volume Titran = 0,26 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Asam} &= \frac{0,26\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} \\ &= 0,7293 \end{aligned}$$

- Hasil Maserasi II sampel 1 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Asam} &= \frac{0,28\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} \\ &= 0,7854 \end{aligned}$$

- Hasil Maserasi II sampel 2 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Asam} &= \frac{0,28\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} \\ &= 0,7854 \end{aligned}$$

- Hasil Maserasi III sampel 1 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Asam} &= \frac{0,28\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} \\ &= 0,7854 \end{aligned}$$

- Hasil Maserasi III sampel 2 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam} = \frac{V \times T \times 56,1}{m}$$

$$\begin{aligned} \text{Bilangan Asam} &= \frac{0,28\text{ml} \times 0,1011 \times 56,1}{2 \text{ gr}} \\ &= 0,7854 \end{aligned}$$

3) Perhitungan Bilangan Asam Lemak Bebas

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

Keterangan:

V = Volume KOH yang diperlukan dalam penitaran (ml)

M = Bobot molekul asam lemak

T = Normalitas KOH

- Hasil Maserasi I sampel 1 (Volume Titran = 0,25 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,25 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3530$$

- Hasil Maserasi I sampel 2 (Volume Titran = 0,26 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,26 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3672$$

- Hasil Maserasi II sampel 1 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,28 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3954$$

- Hasil Maserasi II sampel 2 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,28 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3954$$

- Hasil Maserasi III sampel 1 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,28 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3954$$

- Hasil Maserasi III sampel 2 (Volume Titran = 0,28 ml)

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{M \times V \times T}{10 \text{ m}}$$

$$\text{Bilangan Asam Lemak Bebas} = \frac{282,47 \text{ g/mol} \times 0,28 \times 0,1011}{10 \cdot 2 \text{ gr}}$$

$$= 0,3954$$

4. Hasil Uji ANOVA Ekstrak Minyak Biji Pepaya

Pada perhitungan anova ini menggunakan anova satu arah pada microsoft excel dengan langkah berikut :

- Uji ANOVA Pengaruh Waktu Maserasi Terhadap Jumlah Volume Ekstrak Minyak Biji Pepaya

Tabel B.3 Pengaruh Waktu Maserasi Terhadap Jumlah Volume Ekstrak Minyak Biji Pepaya

Sumber Varians	Jumlah Kuadrat (JK)	Derajat Bebas (DB)	Kuadrat Tengah (KT)	Fhitung (Fh)	Ftabel (Ft)
Perlakuan (P)	32,1334	2	16,16667	0,7951	9,5521
Galat (G)	61	3	20,33333		
Total (T)	93,33333	5			

Dapat disimpulkan pada uji anova ini hasilnya tidak memberikan beda nyata, karena **Fhitung = 0,7951 < nilai Ftabel = 9,5521**

- Uji ANOVA Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Bilangan Penyabunan

Tabel B.4 Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Bilangan Penyabunan

Sumber Varians	Jumlah Kuadrat (JK)	Derajat Bebas (DB)	Kuadrat Tengah (KT) MS	Fhitung (Fh) F	Ftabel (Ft) F crit
Perlakuan (P)	32,1334	2	16,0667	9,8003	9,5521
Galat (G)	4,9182	3	1,6394		
Total (T)	37,0516	5			

Dapat disimpulkan pada uji anova ini hasilnya berbeda nyata, karena **Fhitung = 9,8003 > nilai Ftabel = 9,5521**

- Uji ANOVA Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Asam Lemak Bebas

Tabel B.5 Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Asam Lemak Bebas

Sumber Varians	Jumlah Kuadrat (JK)	Derajat Bebas (DB)	Kuadrat Tengah (KT)	Fhitung (Fh)	Ftabel (Ft)
Perlakuan (P)	0,0017	2	0,00081	24,719	9,5521
Galat (G)	0,0001	3	0,00001		
Total (T)	0,0018	5			

Dapat disimpulkan pada uji anova ini hasilnya berbeda nyata, karena **Fhitung = 24,7191 > nilai Ftabel = 9,5521**

- Uji ANOVA Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Angka Asam

Tabel B.6 Pengaruh Waktu Maserasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya Terhadap Angka Asam

Sumber Varians	Jumlah Kuadrat (JK)	Derajat Bebas (DB)	Kuadrat Tengah (KT)	Fhitung (Fh)	Ftabel (Ft)
Perlakuan (P)	0,00656	2	0,00328	24,9289	9,5521
Galat (G)	0,00039	3	0,00013		
Total (T)	0,00696	5			

Dapat disimpulkan pada uji anova ini hasilnya berbeda nyata, karena **Fhitung = 24,9288 > nilai Ftabel = 9,5521**

LAMPIRAN C DOKUMENTASI PENELITIAN

1. Proses Maserasi Biji Pepaya



Gambar C.1 Menyiapkan 100gr Biji Pepaya yang Sudah Halus Sebagai Bahan untuk Maserasi



Gambar C.2 Memasukkan biji pepaya ke dalam wadah/toples



Gambar C.3 Menambahkan 1000ml etanol sebagai pelarut



Gambar C.4 Memaserasi biji pepaya selama 3 x 24 jam, juga untuk maserasi 5 x 24 jam dan 7 x 24 jam dengan langkah yang sama dan 6 jam sekali di aduk

2. Proses Evaporasi Ekstrak Minyak Biji Pepaya



Gambar C.5 Memisahkan hasil ekstraksi ke dalam wadah/ toples baru



Gambar C.6 Menuangkan hasil ekstraksi ke dalam labu rotary evaporator



Gambar C.7 Menjalankan proses evaporasi alat rotary evaporator dengan mengatur suhu 85°C dan 50 RPM



Gambar C.8 Pindahkan hasil evaporasi ke dalam wadah/ toples

3. Proses Analisa Bilangan Penyabunan Ekstrak Minyak Biji Pepaya



Gambar C.9 Menimbang 2 gr sampel minyak biji pepaya dan dimasukkan ke dalam erlenmeyer 250 ml



Gambar C.10 Menambahkan 50 ml KOH alkohol 0,5N



Gambar C.11 Mendidihkan sampel di hotplate selama 1 jam



Gambar C.12 Menambahkan 1 ml tetes indikator PP



Gambar C.13 Menitrasi dengan larutan HCL 0,5N dan kemudian catat dan hitung

4. Proses Analisa Asam Lemak Bebas dan Angka Asam Ekstrak Minyak Biji Pepaya



Gambar C.14 Memipet 2 ml sampel minyak biji pepaya menggunakan pipet volume ke dalam erlenmeyer



Gambar C.15 Menambahkan etanol 96% sebanyak 50 ml



Gambar C.16 Menambahkan 2 - 3 tetes indikator PP



Gambar C.17 Menitrasi dengan larutan standar KOH 0,1N hingga berwarna merah muda dan catat

5. Pembuatan Produk Parfum



Gambar C.18 Memipet 2,5 ml minyak biji pepaya dan memasukkannya ke dalam botol spray parfum



Gambar C.19 Memipet bibit parfum sebanyak volume yang sudah ditentukan tiap perbandingannya



Gambar C.20 Membuat parfum sebanyak 5 produk dengan perbandingan 1:1 ; 1:1,5 ; 1:2 ; 1:2,5 ; 1:3



Gambar C.21 Produk parfum sudah jadi dan bisa di uji organoleptik dan uji daya tahan



POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara, Palembang (30139)
Telp. 0711-353414 ekst. 1044 fax. 0711-355918 Website : www.polisriwijaya.ac.id
E-mail : labpolen@polisri.ac.id

F-TKM -37d

SURAT PERJANJIAN PENELITIAN/RISET
LAPORAN AKHIR (LA) DAN TUGAS AKHIR (TA)

SURAT PERJANJIAN PENELITIAN/RISET
LAPORAN AKHIR/TUGAS AKHIR

Saya yang bertanda tangan dibawah ini:

Nama : M. Chandra
NIM/NPM : 061930400585
Prog. Studi : D3 Teknik Kimia
Kelas : 6 KB
Judul Proposal : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*)
Dengan Pencampuran Bibit Parfum
Lama Penelitian/Riset : 4 Minggu
Tempat Riset : Laboratorium Satuan Proses

Dengan ini saya berjanji dan menyetujui untuk dapat melaksanakan penelitian/riset sesuai dengan ketentuan sebagai berikut:

1. Mematuhi semua peraturan yang ada di Laboratorium Teknik Kimia
2. Menjaga semua peralatan inventaris yang dipinjamkan apabila rusak dan hilang bersedia untuk memperbaiki atau mengganti dengan yang baru
3. Melaksanakan penelitian/riset sesuai dengan alokasi waktu yang sudah ditentukan
4. Menjaga kebersihan laboratorium atau tempat riset
5. Mengoperasikan alat harus seizin PLP/Teknisi yang bersangkutan
6. Tidak boleh memindahkan peralatan dan bahan kimia
7. Bagi mahasiswa yang membuat peralatan/prototype setelah selesai LA/TA nya peralatan tersebut harus dilengkapi nama peralatan, nama mahasiswa dan pembimbing, serta SOP/Langkah kerja. Kemudian peralatan/prototype tersebut dibuat berita acara serah terima dari mahasiswa kepada kepala laboratorium yang mewakili jurusan/prodi.
8. Wajib mematuhi protokol kesehatan covid 19

Demikianlah surat perjanjian ini saya buat untuk dapat dilaksanakan, dan apabila saya melanggar dari perjanjian tersebut saya bersedia diberikan sanksi berupa tidak keluarnya surat selesai penelitian/riset atau administrasi lainnya.

Palembang, 19 April 2022
Peneliti,

(M. Chandra)



**POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA**

Jalan Srijaya Negara, Palembang (30139)
Telp. 0711-353414 ekst. 1044 fax. 0711-355918 Website : www.polisriwijaya.ac.id
E-mail : labpolan@polisri.ac.id

F-TKM -37e

SURAT PELAKSANAAN LAPORAN AKHIR (LA) DAN TUGAS AKHIR (TA)

Yth. Kasi Lab. dan PLP/Teknisi
Kimia Analisa

Mohon kerjasamanya Bapak/Ibu Kasi dan PLP/Teknisi Laboratorium dalam pelaksanaan Laporan Akhir (LA) dan Tugas Akhir (TA) mahasiswa dibawah ini

Nama : M. Chandra
NIM : 061930400585
Kelas : 6 KB
Mengajukan permohonan izin melaksanakan penelitian dengan judul : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*) Dengan Pencampuran Bibit Parfum
PLP/Teknisi yang ditugaskan : Agus Sutriyono, S.E.
Laboratorium yg digunakan : Laboratorium Satuan Proses
Tanggal Pelaksanaan : 23 Mei 2022 – 17 Juni 2022

Demikianlah pemberitahuan dari kami, semoga dapat ditindaklanjuti, dan atas perhatiannya saya ucapkan terimakasih.

Palembang, April 2022
Kepala Laboratorium Analisa

Adi Syakdani, S.T., M.T.
NIP 196904111992031001



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara Bukit Besar – PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

JADWAL KEGIATAN PENELITIAN

Nama : M. Chandra
NIM : 061930400585
Judul Penelitian : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya Seed Oil*) Dengan Pencampuran Bibit Parfum.
Laboratorium : Satuan Proses
PLP Lab./Teknisi : Agus Sutriyono, S.E

Tanggal	Kegiatan	Paraf Teknisi
19 Mei - 26 mei 2022	<ul style="list-style-type: none">Melakukan Proses Maserasi- 3 x 24 jam- 5 x 24 jam- 7 x 24 jam	
27 Mei 2022	<ul style="list-style-type: none">Melakukan pemisahan ekstrak dari hasil maserasi dengan proses evaporasi	
30 Mei - 3 Juni 2022	<ul style="list-style-type: none">Melakukan pemisahan ekstrak dari hasil maserasi dengan proses evaporasiMelakukan analisa bilangan penyabunan, ALB, dan angka asam	
6 Juni - 10 Juni 2022	<ul style="list-style-type: none">Melakukan pemisahan ekstrak dari hasil maserasi dengan proses evaporasiMelakukan analisa bilangan penyabunan, ALB, dan angka asam	
13 Juni - 17 Juni 2022	<ul style="list-style-type: none">Pembuatan produk parfumUji organoleptikUji daya tahan aroma	

Kasie Lab. Satuan Proses

Endang Supraptiah, S.T., M.T.
NIP. 197812182012122001

Palembang, Juli 2022

Mengetahui,

PLP Lab. Satuan Proses

Agus Sutriyono, S.E
NIP.196409131989021001



**POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA**

Jalan Sriwijaya Negara, Palembang (30139)
Telp. 0711-353414 ekt. 1044 fax. 0711-355918 Website : www.polisriwijaya.ac.id
E-mail : kimia@polsri.ac.id

F-TKM -55

DAFTAR PEMAKAIAN BAHAN/ZAT KIMIA OLEH PENELITI

NAMA PENELITI : M. Chandra
WAKTU PENELITIAN : 23 Mei 2022 – 17 Juni 2022
TEMPAT PENELITIAN : Laboratorium Satuan Proses
NAMA TEKNISI YG DITUGASKAN : Agus Sutriono, S.E.

NO	NAMA BAHAN/ZAT KIMIA	JUMLAH	SATUAN (kg/gr/ml/L)	PARAF TEKNISI	KETERANGAN (TANGGAL, DLL)
1	KOH	0,115	gr		
2	Asam Oksalat	1,26	gr		
3	NaOH	0,4	gr		
4	PP	0,5	gr		
5	HCl	10	ml		

Mengetahui,
Kepala Laboratorium Analisa

Adi Syakdani, S.T., M.T.
NIP 196904111992031001

Palembang, Juli 2022

Teknisi/PLP.

Agus Sutriono, S.E.
NIP 196409131989021001



POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara, Palembang (30139)
Telp. 0711-353414 ekst. 1044 fax. 0711-355918 Website : www.polisriwijaya.ac.id
E-mail : labpolan@polan.ac.id

F-TKM -37f

SURAT SELESAI PELAKSANAAN LAPORAN AKHIR (LA) DAN TUGAS AKHIR (TA)

Yth. Kepala Laboratorium Analisa
Adi Syakdani, S.T., M.T.

Kami sampaikan kepada kepala laboratorium Rekayasa Proses/Mini Plant dan Satuan Operasi/ Analisis kimia/Energi, bahwasan mahasiswa yang namanya dibawah ini telah selesai melaksanakan LA dan TA nya sesuai dengan jadwal dan mematuhi semua perjanjian yang telah dibuat sebelumnya,

Nama	: M. Chandra
NIM	: 061930400077
Kelas	: 6 KB
Judul Laporan Akhir/Tugas Akhir	: Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (<i>Carica Papaya</i>) Dengan Pencampuran Bibit Parfum
PLP/Teknisi yang ditugaskan	: Agus Sutriyono, S.E.
Laboratorium yang digunakan	: Laboratorium Satuan Proses
Tanggal Pelaksanaan	: 23 Mei 2022 – 17 Juni 2022

Demikianlah pemberitahuan dari kami, atas perhatiannya kami ucapkan terimakasih.

Palembang, Juli 2022

PLP/Teknisi Satuan Proses

Agus Sutriyono, S.E.
NIP 196409131989021001

Mengetahui,
Kasie Laboratorium Satuan Proses

Endang Supraptiah, S.T., M.T.
NIP 197812182012122001



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
LABORATORIUM TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp. 0711-353414 ext. 113 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id



SURAT KETERANGAN

Nomor : 084/PL6.1.14.3/SKP/22

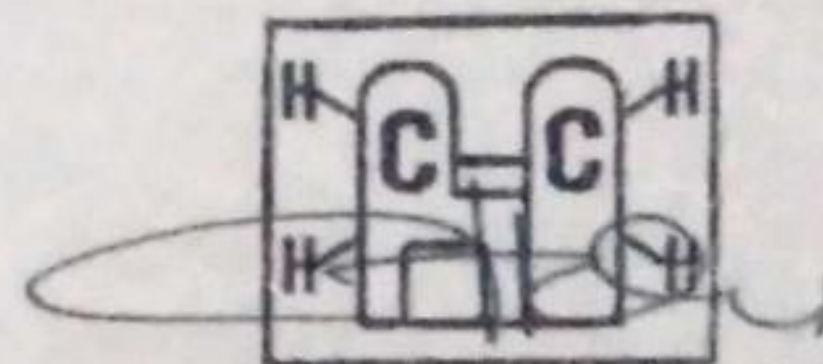
Laboratorium Teknik Kimia Politeknik Negeri Sriwijaya, menyatakan bahwa benar nama tersebut dibawah ini telah selesai melaksanakan penelitian di Laboratorium **Satuan Proses** dengan judul penelitian "**Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*) Dengan Pencampuran Bibit Parfum**". Analisa tersebut telah dilaksanakan oleh yang bersangkutan pada tanggal 23 Mei – 18 Juni 2022.

Nama / NIM : M. Chandra / 061930400585

Demikian surat keterangan ini dibuat dengan sebenarnya, untuk dapat dipergunakan sebagai mana mestinya.

Palembang, 20 Juli 2022

Kalab Analisa,



Adi Syakdani S.T., M.T.

NIP. 196904111992031001



KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

SURAT KETERANGAN BEBAS PINJAMAN

Nama : M.Chandra
NIM : 061930400585

Adalah benar telah bebas dari bon Peralatan Laboratorium, Perpustakaan, dan Administrasi lainnya di jurusan teknik Kimia Prodi DIII Teknik Kimia Politeknik Negeri Swijaya.

No	Nama	PLP / Teknisi	Jabatan Kepala Lab / kasie	Tanda Tangan
1.	Adi Syakdani, ST., M.T.	-	Ka. Lab. Analisis	
2.	Hilwatullisan, ST, M.T.	-	Ka. Lab Rekayasa Proses	
3.	Ibnu Hajar, S.T., M.T.	-	Ka. Lab. Mini Plant dan Unit Operasi	
4.	Dr. Yohandri Bow, S.T., M.Si.	Ahmad Bustomi, S.T.	Kasie Lab. Mini Plant	
5.	Endang Supraptiah, S.T., M.T.	Agus Sutriyono, S.E. / Tri Lestari S.Tr.T.	Kasie Lab. Satuan Proses	
6.	Agus Manggala, S.T., M.T.	-	Kasie Perpustakaan	
7.	Bainoni, S.E.	-	Adm. Jurusan	
8.	Relin Susanti	-	Adm. Jurusan	

Palembang, Juli 2022

Mengetahui,

Koordinator Program Studi

DIII Teknik Kimia

Idha Silviyati, S.T., M.T.

NIP1975007292005012003





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

KESEPAKATAN BIMBINGAN LAPORAN AKHIR (LA)

Kami yang bertandatangan di bawah ini,

Pihak Pertama

Nama : M. Chandra
NPM : 061930400585
Jurusan : Teknik Kimia
Program Studi : DIII Teknik Kimia

Pihak Kedua

Nama : Ir. Aisyah Suci Ningsih, M.T.
NIP : 196902191994032002

Pada hari ini Senin, tanggal 16 Maret 2022 telah sepakat untuk melakukan konsultasi bimbingan Laporan Akhir.

Konsultasi bimbingan sekurang-kurangnya 1 (satu) kali dalam satu minggu. Pelaksanaan bimbingan pada setiap hari rabu secara offline.

Demikianlah kesepakatan ini dibuat dengan penuh kesadaran guna kelancaran penyelesaian Laporan Akhir.

Pihak Pertama,

M. Chandra
NPM 061930400585

Palembang, Juli 2022

Pihak Kedua,

Ir. Aisyah Suci Ningsih, M.T.
NIDN 0019026903

Mengetahui,
Koordinator Program Studi
DIII Teknik Kimia,

Idha Silviyati, S.T., M.T.
NIP 197507292005012003





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

KESEPAKATAN BIMBINGAN LAPORAN AKHIR (LA)

Kami yang bertandatangan di bawahini,

Pihak Pertama

Nama : M. Chandra
NPM : 061930400585
Jurusan : Teknik Kimia
Program Studi : DIII Teknik Kimia

Pihak Kedua

Nama : Ir. Jaksen, M.Si.
NIP : 196209041990031002

Pada hari ini Senin, tanggal 23 Maret 2021 telah sepakat untuk melakukan konsultasi bimbingan Laporan Akhir.

Konsultasi bimbingan sekurang-kurangnya 1 (satu) kali dalam satu minggu secara offline

Demikianlah kesepakatan ini dibuat dengan penuh kesadaran guna kelancaran penyelesaian Laporan Akhir.

Pihak Pertama,

M. Chandra
NPM 061930400585

Palembang, Juli 2022

Pihak Kedua,

Ir. Jaksen, M.Si.
NIDN 0004096205

Mengetahui,
Koordinator Program Studi
DIII Teknik Kimia,

Idha Silviyati, S.T., M.T.
NIP 197507292005012003





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

LEMBAR ASISTENSI LAPORAN AKHIR

NAMA : M. Chandra
NPM : 061930400585
JUDUL : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak
Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*) Dengan
Pencampuran Bibit Parfum
DOSEN PEMBIMBING : Ir. Aisyah Suci Ningsih, M.T.

No	Tanggal	Materi/Topik	Paraf		Keterangan
1.	16-03-2022	PROPOSAL LA	1)		Revisi
2.	28-03-2022	PROPOSAL LA		2)	Revisi
3.	29-03-2022	PROPOSAL LA	3)		ACC
4.	25-05-2022	BAB 1		4)	Revisi
5.	1-06-2022	BAB 1	5)		ACC
6.	8-06-2022	BAB 2 & 3		6)	Revisi
7.	22-06-2022	BAB 2 & 3	7)		ACC
8.	6-07-2022	BAB 4 & 5		8)	Revisi
9.	19-07-2022	BAB 4 & 5	9)		ACC
10.	26-07-2022	Keseluruhan		10)	ACC
11.	27-07-2022	PPT	11)		ACC
12.				12)	
13.				13)	
14.				14)	
15.				15)	

Mengetahui,
Koordinator Program Studi
DIII Teknik Kimia,

Idha Silviyati, S.T., M.T.
NIP.197507292005012003





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polstri.ac.id

LEMBAR ASISTENSI LAPORAN AKHIR

NAMA : M. Chandra
NPM : 061930400585
JUDUL : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak
Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*) Dengan
Pencampuran Bibit Parfum
DOSEN PEMBIMBING : Ir. Jaksen, M.Si.

No	Tanggal	Materi/Topik	Paraf		Keterangan
1.	23-03-2022	Proposal LA	1)		Revisi
2.	24-03-2022	Proposal LA		2)	Revisi
3.	26-03-2022	Proposal LA	3)		Acc
4.	26-05-2022	BAB 1		4)	Revisi
5.	1-06-2022	BAB 1	5)		Acc
6.	9-06-2022	BAB 2 & 3		6)	Revisi
7.	23-06-2022	BAB 2 & 3	7)		Acc
8.	7-07-2022	BAB 4 kS		8)	Revisi
9.	19-07-2022	BAB 4 kS	9)		Acc
10.	25-07-2022	ANOVA		10)	Acc
11.	26-07-2022	Keseluruhan	11)		Acc
12.	27-07-2022	PPT		12)	Acc
13.			13)		
14.				14)	
15.			15)		

Mengetahui,
Koordinator Program Studi
DIII Teknik Kimia,

Idha Silviyati, S.T., M.T.
NIP.197507292005012003





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

REKOMENDASI UJIAN LAPORAN AKHIR (LA)

Pembimbing Laporan Akhir memberikan rekomendasi kepada :

Nama : M. Chandra

NIM : 061930400585

Jurusan/Program Studi : Teknik Kimia/DIII Teknik Kimia

Judul Laporan Akhir : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya
(*Carica Papaya*) Dengan Pencampuran Bibit Parfum

Mahasiswa tersebut telah memenuhi persyaratan dan dapat mengikuti Ujian Laporan Akhir
(LA) pada tahun akademik 2021/2022.

Pembimbing I,

Ir. Aisyah Suci Ningsih, M.T.
NIDN. 0019026903

Palembang, Juli 2022
Pembimbing II,

Ir. Jaksen, M.Si.
NIDN. 0004096205





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN,
RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Sriwijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail : kimia@polsri.ac.id.

SURAT PERNYATAAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini:

Nama : M. Chandra

NIM : 061930400585

Jurusan/Program Studi : Teknik Kimia/DIII Teknik Kimia

Menyatakan bahwa dalam penelitian laporan akhir dengan judul "Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (*Carica Papaya*) Dengan Pencampuran Bibit Parfum, tidak mengandung unsur "PLAGIAT" sesuai dengan PERMENDIKNAS No. 17 Tahun 2010.

Bila pada kemudian hari terdapat unsur-unsur plagiat dalam penelitian ini, saya bersedia diberikan sanksi peraturan yang berlaku.

Demikian pernyataan ini saya buat dengan sebenar-benarnya dan tidak ada paksaan dari pihak manapun.

Palembang, Juli 2022

Pembimbing I,

Ir. Aisyah Suci Ningsih, M.T.
NIDN. 0019026903

Penulis,

M. Chandra
NPM 061930400585

Pembimbing II,

Ir. Jaksen, M.Si.
NIDN. 0004096205





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax.0711-355918.E-mail:kimia@polsri.ac.id.

PELAKSANAAN REVISI LAPORAN AKHIR

Mahasiswa berikut,

Nama : M. Chandra
NIM : 061930400585
Jurusan/ Program Studi : Teknik Kimia/ D-III Teknik Kimia
Judul Laporan KP : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (Carica
Papaya) Dengan Pencampuran Bibit Parfum

Telah melaksanakan revisi terhadap Laporan Akhir yang diseminarkan pada Hari, Senin Tanggal 01 Bulan Agustus Tahun 2022. Pelaksanaan revisi terhadap Laporan Akhir tersebut telah disetujui oleh Dosen Penguji yang memberikan revisi.

Revisi/ Perbaikan:

1. Daftar Pustaka
2. Kesimpulan dan Tujuan

Keterangan:

1. Telah diperbaiki penulisan dan spasi pada daftar pustaka
2. Telah diperbaiki pada tujuan dan kesimpulan

Palembang, Agustus 2022

Dosen Penguji,

Dr. Ir. Abu Hasan, M.Si.
NIDN 0023106402





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp.0711-353414 Fax.0711-355918 E-mail:kimia@polsri.ac.id.

PELAKSANAAN REVISI LAPORAN AKHIR

Mahasiswa berikut,

Nama : M. Chandra
NIM : 061930400585
Jurusan/ Program Studi : Teknik Kimia/ D-III Teknik Kimia
Judul Laporan KP : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (Carica
Papaya) Dengan Pencampuran Bibit Parfum

Telah melaksanakan revisi terhadap Laporan Akhir yang diseminarkan pada Hari, Senin Tanggal 01 Bulan Agustus Tahun 2022. Pelaksanaan revisi terhadap Laporan Akhir tersebut telah disetujui oleh Dosen Penguji yang memberikan revisi.

Revisi/ Perbaikan:

1. BAB II Sumber Tabel dan Gambar
2. Analisis ANOVA

Keterangan:

1. Keterangan pada sumber tabel dan gambar BAB II telah diperbaiki
2. Melengkapi Perhitungan Analisis ANOVA

Palembang, Agustus 2022

Dosen Penguji,


Adi Syakdani, S.T., M.T.
NIDN 0011046904





KEMENTERIAN PENDIDIKAN, KEBUDAYAAN, RISET, DAN TEKNOLOGI
POLITEKNIK NEGERI SRIWIJAYA
JURUSAN TEKNIK KIMIA

Jalan Srijaya Negara, PALEMBANG 30139
Telp. 0711-353414 Fax. 0711-355918. E-mail: kimia@polsri.ac.id.

PELAKSANAAN REVISI LAPORAN AKHIR

Mahasiswa berikut.

Nama : M. Chandra
NIM : 061930400585
Jurusan/Program Studi : Teknik Kimia/ D-III Teknik Kimia
Judul Laporan KP : Pembuatan Parfum Pada Pemanfaatan Ekstrak Minyak Biji Pepaya (Carica
Papaya) Dengan Pencampuran Bibit Parfum

Telah melaksanakan revisi terhadap Laporan Akhir yang diseminarkan pada Hari Senin Tanggal 01 Bulan Agustus Tahun 2022. Pelaksanaan revisi terhadap Laporan Akhir tersebut telah disetujui oleh Dosen Penguji yang memberikan revisi.

No.	Komentar	Nama Dosen Penguji	Tanggal	Tanda Tangan
1	- Daftar Pustaka - Kesimpulan dan Tujuan	Dr. Ir. Abu Hasan, M.Si	10 Agustus 2022	
2	- BAB II Sumber Tabel dan Gambar - Analisis Anova	Adi Syakdani, S.T., M.T.	10 Agustus 2022	

Palembang, 12 Agustus 2022

Ketua Penguji,

Adi Syakdani, S.T., M.T.
NIDN 0011046904

