

LAMPIRAN 1 GAMBAR
DOKUMENTASI PENELITIAN



Proses Pengeringan
Emerita sp.



Proses Penghalusan
Emerita sp.



Proses Pengayakan
Emerita sp.



Proses Deproteinasi



Proses Penetralan



Proses Pengeringan



Proses Demineralisasi



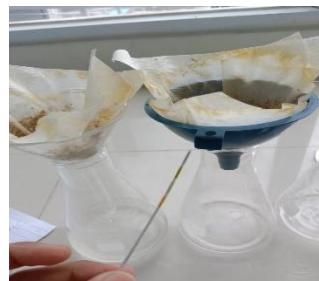
Proses Penetralan



Proses Pengeringan



Proses Dekolorisasi



Proses Penetralan



Proses Pengeringan



Proses Deasetilasi



Proses Penetralan



Proses Pengeringan

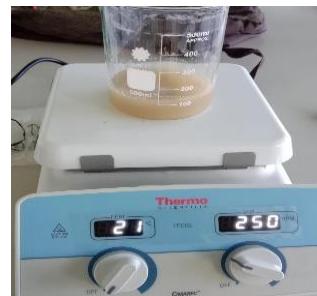


Analisa Kadar Air Kitosan



Analisa Kadar Abu Kitosan





Analisa Kelarutan kitosan



Analisa Warna Kitosan

Serbuk Kitosan

Pembuatan Bioplastik



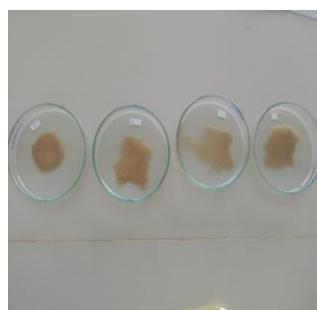
Pencetakan Bioplastik



Analisis Kuat Tarik Bioplastik



Analisa Biodegradable



Analisis Daya Serap Bioplastik



Analisa Gugus Fungsi dengan FTIR



Pengukuran ketebalan Dengan jangka sorong



Analisa Struktur Permukaan dengan Mikroskop Binokuler



Produk Bioplastik C₁



Produk bioplastik C₂



Produk bioplastik C₃



Produk Bioplastik C₄



Produk Bioplastik D₁



Produk Bioplastik D₂



Produk Bioplastik D₃



Produk Bioplastik D₄



Produk Kitosan *Emerita* sp.

LAMPIRAN 2 PERHITUNGAN

1. Analisa % Rendemen Kitosan

$$\% \text{Rendemen} = \frac{\text{Berat kitosan yang dihasilkan (g)}}{\text{Berat sampel kitosan sebelumnya (g)}} \times 100\%$$

a) %Rendemen A₁

- Proses Deproteinasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{37,9 \text{ gr}}{100 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 37,9 \%\end{aligned}$$

- Proses Demineralisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{10 \text{ gr}}{37,9 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 26,3 \%\end{aligned}$$

- Proses Dekolorisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{9,30 \text{ gr}}{10 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 93 \%\end{aligned}$$

- Proses Deasetilasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{6,27 \text{ gr}}{9,30 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 67,4 \%\end{aligned}$$

b) Rendemen A₂

- Proses Deproteinasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{20,5 \text{ gr}}{100 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 20,5 \%\end{aligned}$$

- Proses Demineralisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{10 \text{ gr}}{20,5 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 48,7 \%\end{aligned}$$

- Proses Dekolorisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{7 \text{ gr}}{10 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 70 \%\end{aligned}$$

- Proses Deasetilasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{5,36 \text{ gr}}{7 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 76,57 \%\end{aligned}$$

c) %Rendemen B₁

- Proses Deproteinasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{20,1 \text{ gr}}{100 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 20,1 \%\end{aligned}$$

- Proses Demineralisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{16 \text{ gr}}{20,1 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 79,6 \%\end{aligned}$$

- Proses Dekolorisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{15 \text{ gr}}{16 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 93,7 \%\end{aligned}$$

- Proses Deasetilasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{11,37 \text{ gr}}{15 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 75,8 \%\end{aligned}$$

d) Rendemen B₂

- Proses Deproteinasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{38,9 \text{ gr}}{100 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 38,9 \%\end{aligned}$$

- Proses Demineralisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{10,27 \text{ gr}}{38,9 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 26,40 \%\end{aligned}$$

- Proses Dekolorisasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{10,02 \text{ gr}}{10,27 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 97,56 \%\end{aligned}$$

- Proses Deasetilasi

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{7,94 \text{ gr}}{10,02 \text{ gr}} \times 100\% \\ &= 79,24 \%\end{aligned}$$

2. Analisa % Kadar Air

$$\% \text{ Kadar Air} = \frac{\text{massa sampel awal} - \text{massa sampel setelah oven}}{\text{massa sampel awal}} \times 100\%$$

- Sampel A₁

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar air} &= \frac{(0,5 \text{ gr} - 0,4854 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 2,92\%\end{aligned}$$

- Sampel A₂

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar air} &= \frac{(0,5 \text{ gr} - 0,4660 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 6,8 \%\end{aligned}$$

- Sampel B₁

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar air} &= \frac{(0,5 \text{ gr} - 0,4590 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 8,2 \%\end{aligned}$$

- Sampel B₂

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar air} &= \frac{(0,5 \text{ gr} - 0,4647 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 7,06 \%\end{aligned}$$

3. Analisa % Kadar Abu

$$\% \text{ Kadar Abu} = \frac{\text{massa sampel setelah furnace} - \text{massa cawan kosong}}{\text{massa sampel awal}} \times 100\%$$

- 1) Sampel A₁

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar abu} &= \frac{(39,4296 \text{ gr} - 39,3738 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 11,16 \%\end{aligned}$$

2) Sampel A₂

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar abu} &= \frac{(39,5918 \text{ gr} - 39,4974 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 18,88 \% \end{aligned}$$

3) Sampel B₁

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar abu} &= \frac{(39,1252 \text{ gr} - 39,0782 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 9,4 \% \end{aligned}$$

4) Sampel B₂

$$\begin{aligned}\% \text{ kadar abu} &= \frac{(27,1828 \text{ gr} - 27,1660 \text{ gr})}{0,5 \text{ gr}} \times 100 \% \\ &= 3,36 \% \end{aligned}$$

4. Analisa kelarutan Kitosan

% Kelarutan =

$$\frac{\text{massa kertas saring \& sampel setelah oven} - \text{massa kertas saring awal}}{\text{massa sampel awal}} \times 100\%$$

a) Sampel A₁

$$\% \text{ kelarutan} = \frac{1,3769 \text{ gr} - 0,78 \text{ gr}}{1 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\% \text{ kelarutan} = 59,69 \%$$

b) Sampel A₂

$$\% \text{ kelarutan} = \frac{1,1480 \text{ gr} - 0,4457 \text{ gr}}{1 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\% \text{ kelarutan} = 70,23 \%$$

c) Sampel B₁

$$\% \text{ kelarutan} = \frac{1,0274 \text{ gr} - 0,4263 \text{ gr}}{1 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\% \text{ kelarutan} = 60,11 \%$$

d) Sampel B₂

$$\% \text{ kelarutan} = \frac{1,5262 \text{ gr} - 0,78 \text{ gr}}{1 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\% \text{ kelarutan} = 74,62 \%$$

5. Analisa Derajat Deasetilasi

a) Sampel A₁

$$DD = 1 - \left(\frac{A1655}{A3450} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 1 - \left(\frac{1469,16}{3430,58} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 67,80\%$$

b) Sampel A₂

$$DD = 1 - \left(\frac{A1655}{A3450} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 1 - \left(\frac{1465,59}{3429,62} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 67,86\%$$

c) Sampel B₁

$$DD = 1 - \left(\frac{A1655}{A3450} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 1 - \left(\frac{1468,9}{3257,82} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 66,09\%$$

d) Sampel B₂

$$DD = 1 - \left(\frac{A1655}{A3450} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 1 - \left(\frac{1470,42}{3430,99} \times \frac{1}{1,33} \right) \times 100\%$$

$$DD = 67,77\%$$

6. Pembuatan larutan HCl 1M dan 2M

- $M = \frac{\% \times \rho \times 10}{Mr}$

$$M = \frac{33 \times 1,19 \times 10}{36,5}$$

$$M = 10,75 \text{ M}$$

- HCl 1M

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

$$10,75 \text{ M} \times V_1 = 1 \text{ M} \times 1000 \text{ ml}$$

$$V_1 = \frac{1000 \text{ ml}}{10,75}$$

$$V_1 = 93,02 \text{ ml}$$

- HCl 2M

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

$$10,75 \text{ M} \times V_1 = 2 \text{ M} \times 1000 \text{ ml}$$

$$V_1 = \frac{2000 \text{ ml}}{10,75}$$

$$V_1 = 186,04 \text{ ml}$$

7. Pembuatan larutan NaOCl 0,5%

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

$$12\% \times V_1 = 0,5\% \times 1000 \text{ ml}$$

$$V_1 = \frac{500 \text{ ml}}{12}$$

$$V_1 = 41,6 \text{ ml}$$

8. Pembuatan larutan asam asetat 2%

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

$$99\% \times V_1 = 2\% \times 100 \text{ ml}$$

$$V_1 = \frac{200 \text{ ml}}{99}$$

$$V_1 = 2,02 \text{ ml}$$

9. Pembuatan larutan NaOH 2M

$$M = \frac{\text{massa}}{\text{Mr} \times V}$$

$$2M = \frac{\text{massa}}{40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1L}$$

$$\text{massa} = 2 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1L$$

$$\text{massa} = 80 \text{ gram}$$

10. Pembuatan larutan NaOH 1,5M

$$M = \frac{\text{massa}}{\text{Mr} \times V}$$

$$1,5M = \frac{\text{massa}}{40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1L}$$

$$\text{massa} = 1,5 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1L$$

$$\text{massa} = 60 \text{ gram}$$

11. Pembuatan larutan NaOH 0,5M

$$M = \frac{\text{massa}}{\text{Mr} \times V}$$

$$0,5M = \frac{\text{massa}}{40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1L}$$

$$\text{massa} = 0,5 \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 40 \frac{\text{gr}}{\text{mol}} \times 1\text{L}$$

$$\text{massa} = 20 \text{ gram}$$

12. Analisis Hidrofobisitas (Daya Serap Air)

a) Sampel C₁

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(25,9093 \text{ gr} - 25,6415 \text{ gr}) - 0,1144 \text{ gr}}{0,1144 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,2678 \text{ gr} - 0,1144 \text{ gr}}{0,1144 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,1534 \text{ gr}}{0,1144 \text{ gr}} \times 100\%$$

134%

b) Sampel C₂

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,2628 \text{ gr} - 25,6975 \text{ gr}) - 0,0876 \text{ gr}}{0,0876 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,5653 - 0,0876 \text{ gr}}{0,0876 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,4777 \text{ gr}}{0,0876 \text{ gr}} \times 100\%$$

545%

c) Sampel C₃

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,2853 \text{ gr} - 25,7062 \text{ gr}) - 0,0983 \text{ gr}}{0,0983 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,5791 - 0,0983 \text{ gr}}{0,0983 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,4808 \text{ gr}}{0,0983 \text{ r}} \times 100\%$$

489%

d) Sampel C₄

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(25,7088 \text{ gr} - 25,0803 \text{ gr}) - 0,1436 \text{ gr}}{0,1436 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,6285 \text{ gr} - 0,1436 \text{ gr}}{0,1436 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,4849 \text{ gr}}{0,1436 \text{ gr}} \times 100\%$$

337,67%

e) Sampel D₁

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,2129 \text{ gr} - 25,6329 \text{ gr}) - 0,1048 \text{ gr}}{0,1048 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,58 \text{ gr} - 0,1048 \text{ gr}}{0,1048 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,4752 \text{ gr}}{0,1048 \text{ gr}} \times 100\%$$

453,43%

f) Sampel D₂

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,3353 \text{ gr} - 25,7051 \text{ gr}) - 0,1282 \text{ gr}}{0,1282 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,6302 \text{ gr} - 0,1282 \text{ gr}}{0,1282 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,502 \text{ gr}}{0,1282 \text{ gr}} \times 100\%$$

391%

g) Sampel D₃

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,2922 \text{ gr} - 25,7083 \text{ gr}) - 0,1228 \text{ gr}}{0,1228 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,5839 \text{ gr} - 0,1282 \text{ gr}}{0,1282 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,4611 \text{ gr}}{0,1228 \text{ gr}} \times 100\%$$

375,48%

h) Sampel D₄

$$\frac{(\text{setelah perendaman} - \text{berat cawan}) - \text{berat sampel}}{\text{berat sampel}} \times 100\%$$

$$\frac{(26,1874 \text{ gr} - 25,6466 \text{ gr}) - 0,1358 \text{ gr}}{0,1358 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,5408 \text{ gr} - 0,1358 \text{ gr}}{0,1358 \text{ gr}} \times 100\%$$

$$\frac{0,405 \text{ gr}}{0,1358 \text{ gr}} \times 100\%$$

298,23%

13. Perhitungan Kuat Tarik

a) Sampel D₁

Ketebalan : 0,1 mm

Lebar : 3,5 cm = 35 mm

Luas permukaan(A) = 0,1 mm x 35 mm

Luas Permukaan(A) = 3,5 mm²

F = 0,1043 N

$$\text{Kuat Tarik } (\sigma) = \frac{F}{A}$$

$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = \frac{0,1043 \text{ N}}{3,5 \text{ mm}^2}$$

$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = 0,0298 \text{ MPa}$$

b) Sampel D₃

Ketebalan : 0,1 mm

Lebar : 1,8 cm = 18 mm

Luas permukaan(A) = 0,1 mm x 18 mm

Luas Permukaan(A) = 1,8 mm²

F = 0,0298 N

$$\text{Kuat Tarik } (\sigma) = \frac{F}{A}$$

$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = \frac{0,0298 \text{ N}}{1,8 \text{ mm}^2}$$

$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = 0,0165 \text{ MPa}$$

c) Sampel C₃

Ketebalan : 0,1 mm

Lebar : 2,9 cm = 29 mm

Luas permukaan(A) = 0,1 mm x 29 mm

Luas Permukaan(A) = 2,9 mm²

F = 0,0656 N

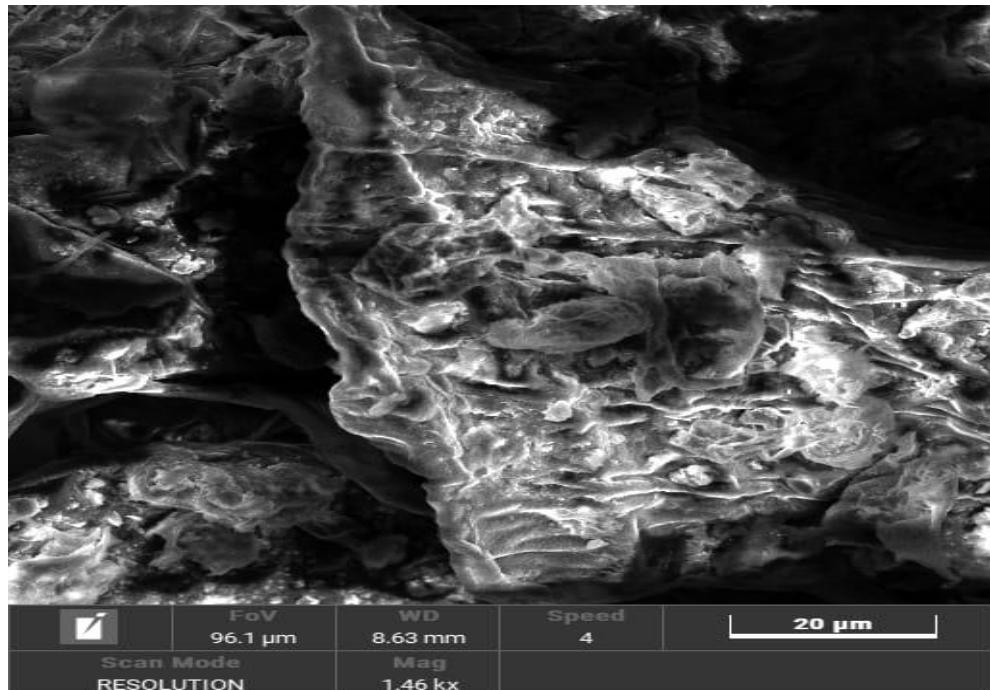
$$\text{Kuat Tarik } (\sigma) = \frac{F}{A}$$

$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = \frac{0,0656 \text{ N}}{2,9 \text{ mm}^2}$$

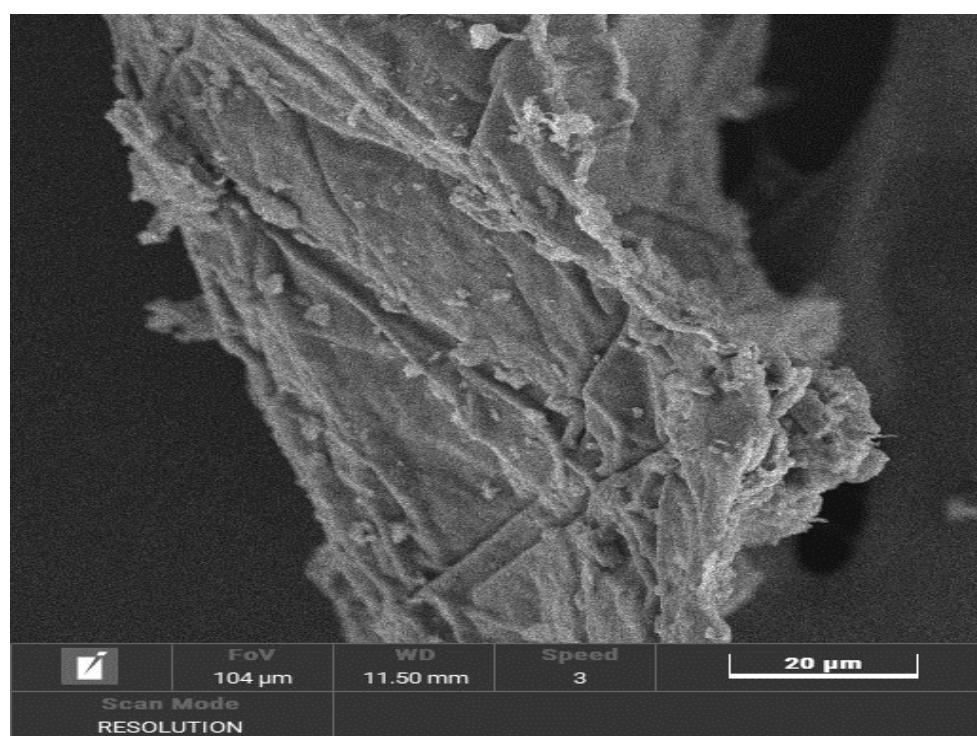
$$\text{Kuat Tarik}(\sigma) = 0,0226 \text{ MPa}$$

LAMPIRAN 3
DATA ANALISA SCANNING ELECTRON MICROSCOPE (SEM)

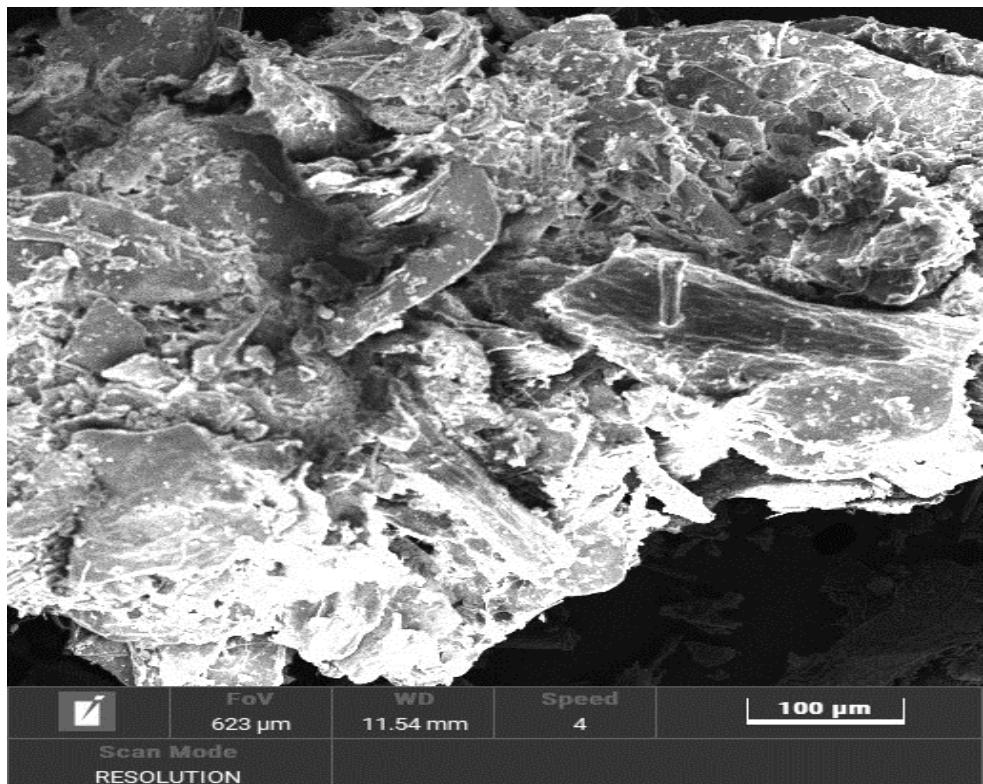
(Variasi kitosan A₁)



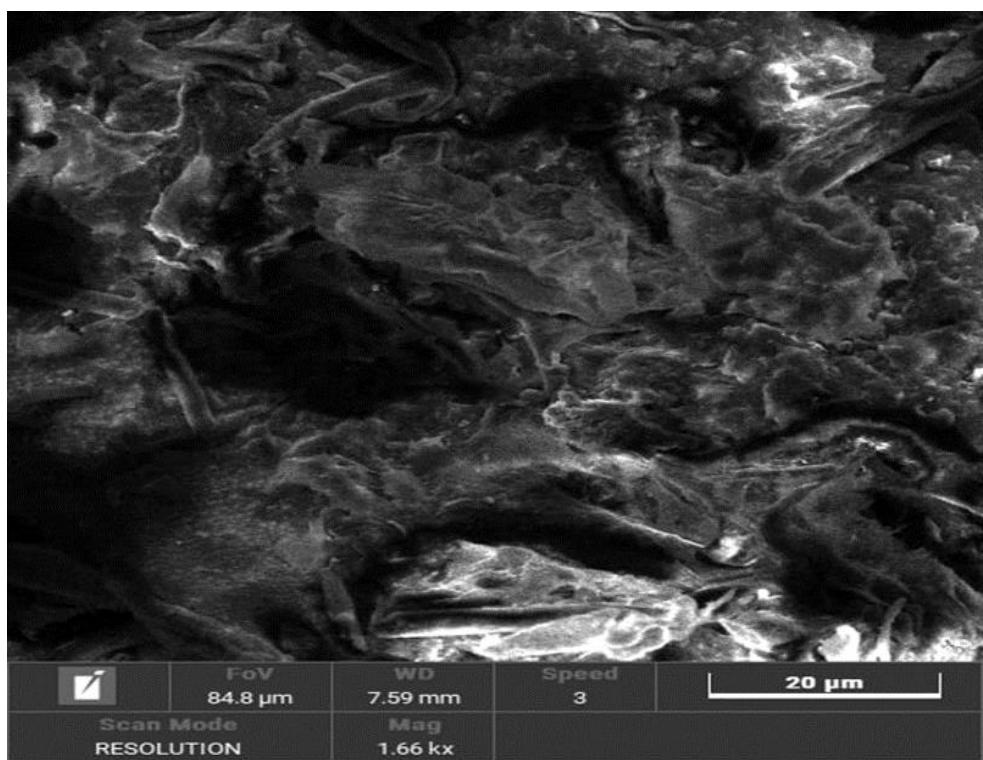
Variasi kitosan A₂)



(Variasi Kitosan B₁)

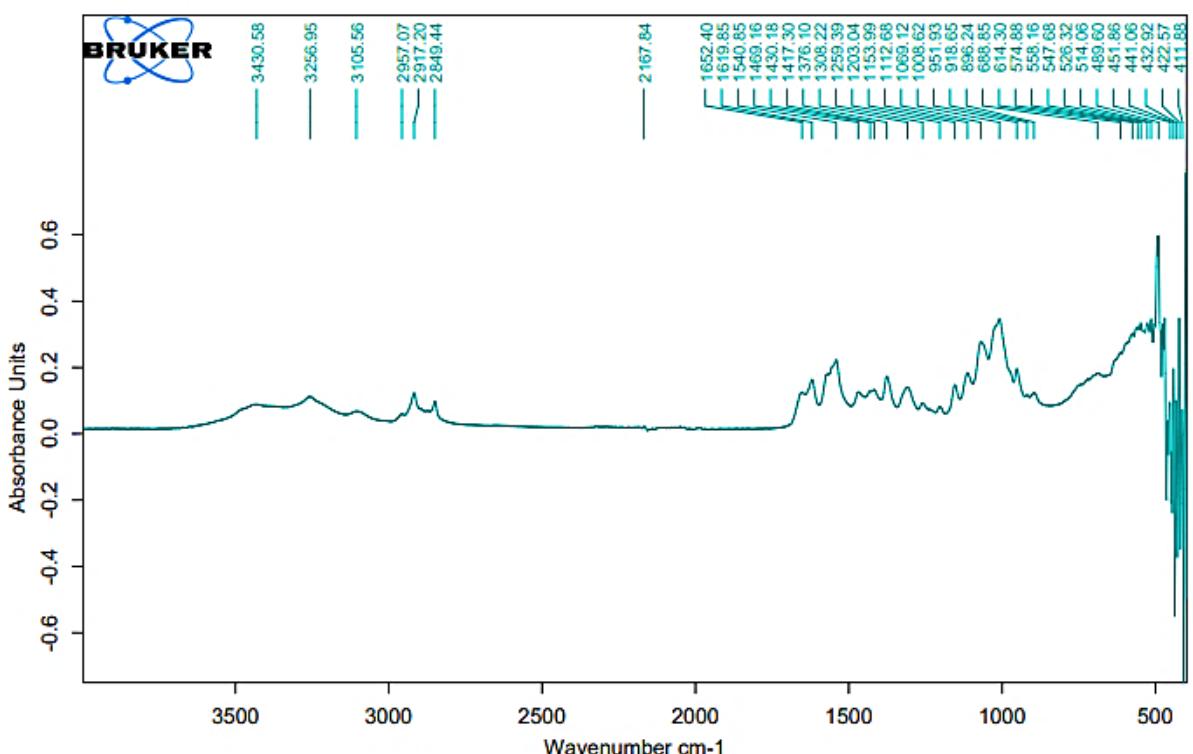


(Variasi Kitosan B₂)

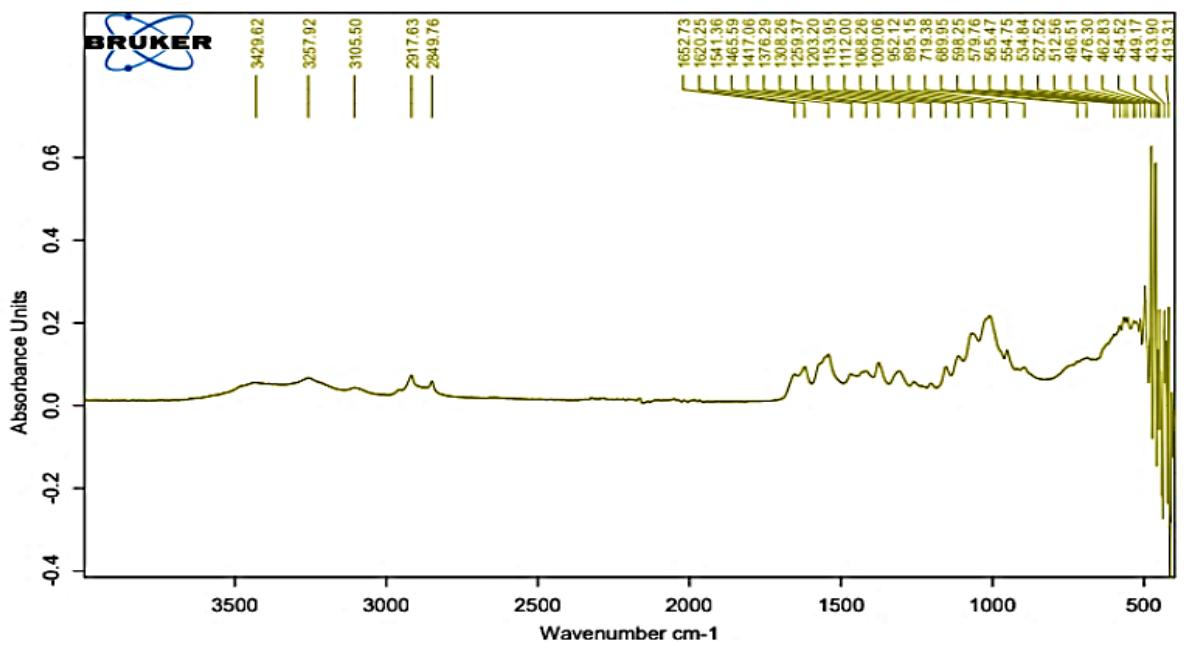


LAMPIRAN 4 DATA ANALISIS GUGUS FUNGSI DENGAN FTIR

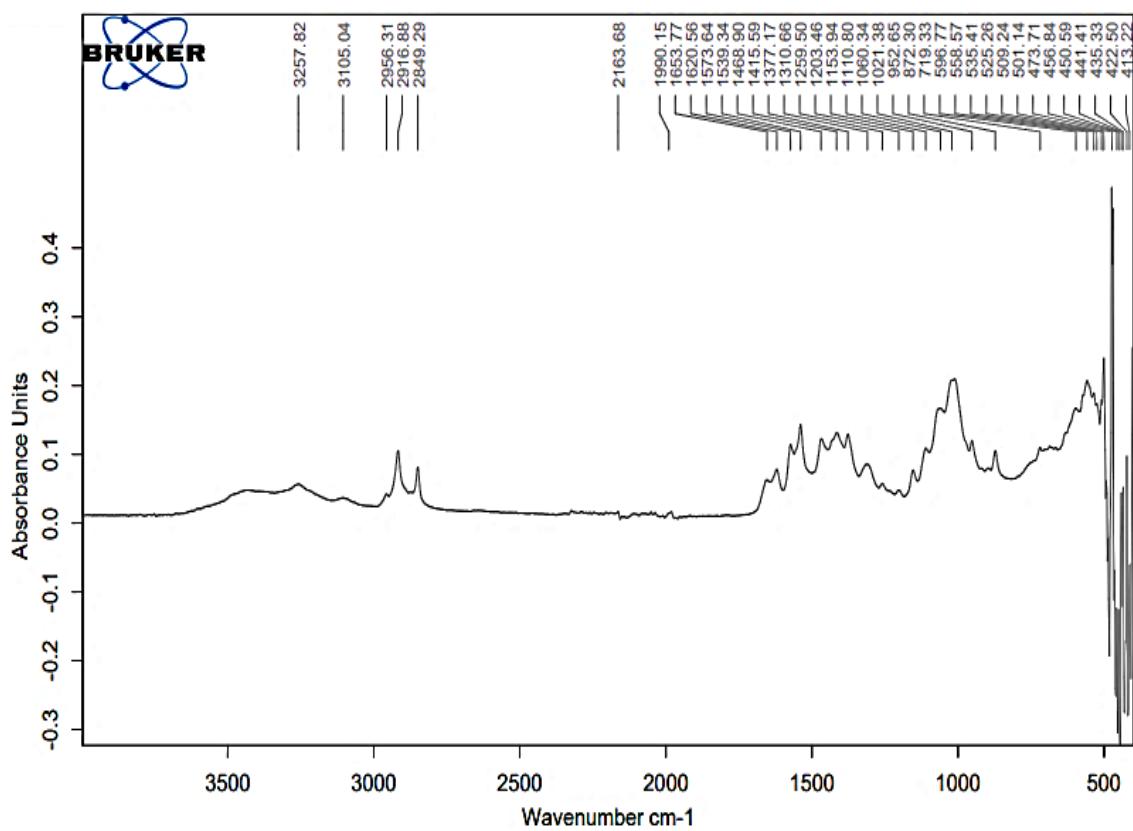
(Variasi Kitosan A₁)



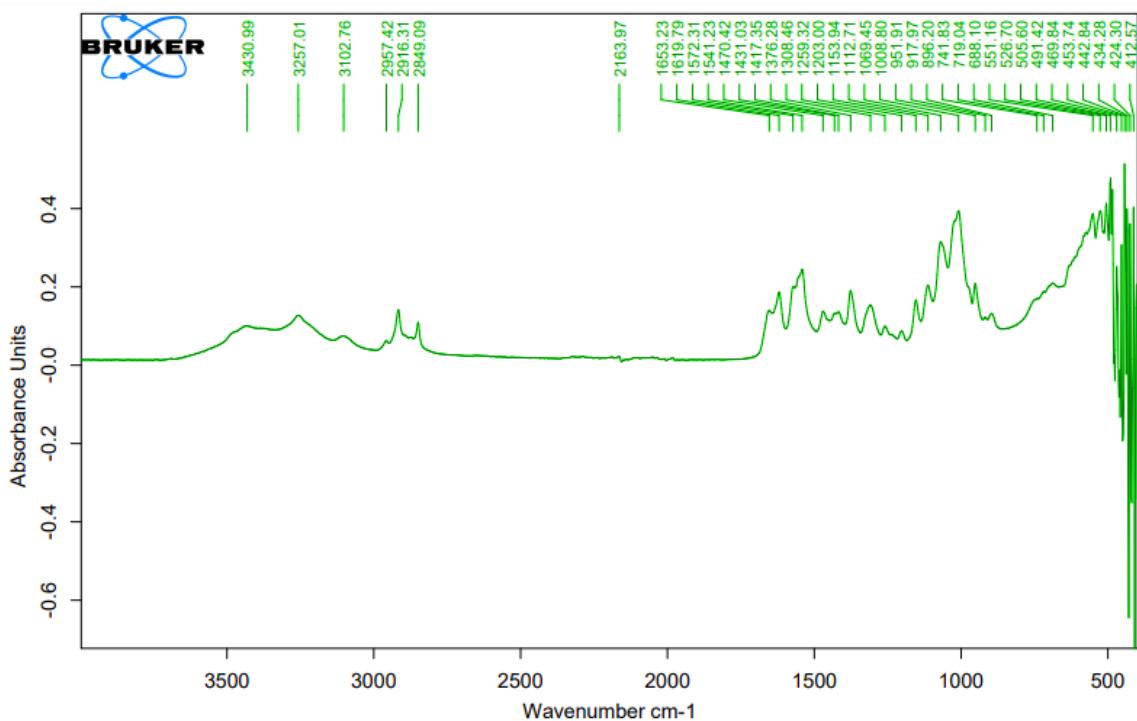
(Variasi Kitosan A₂)



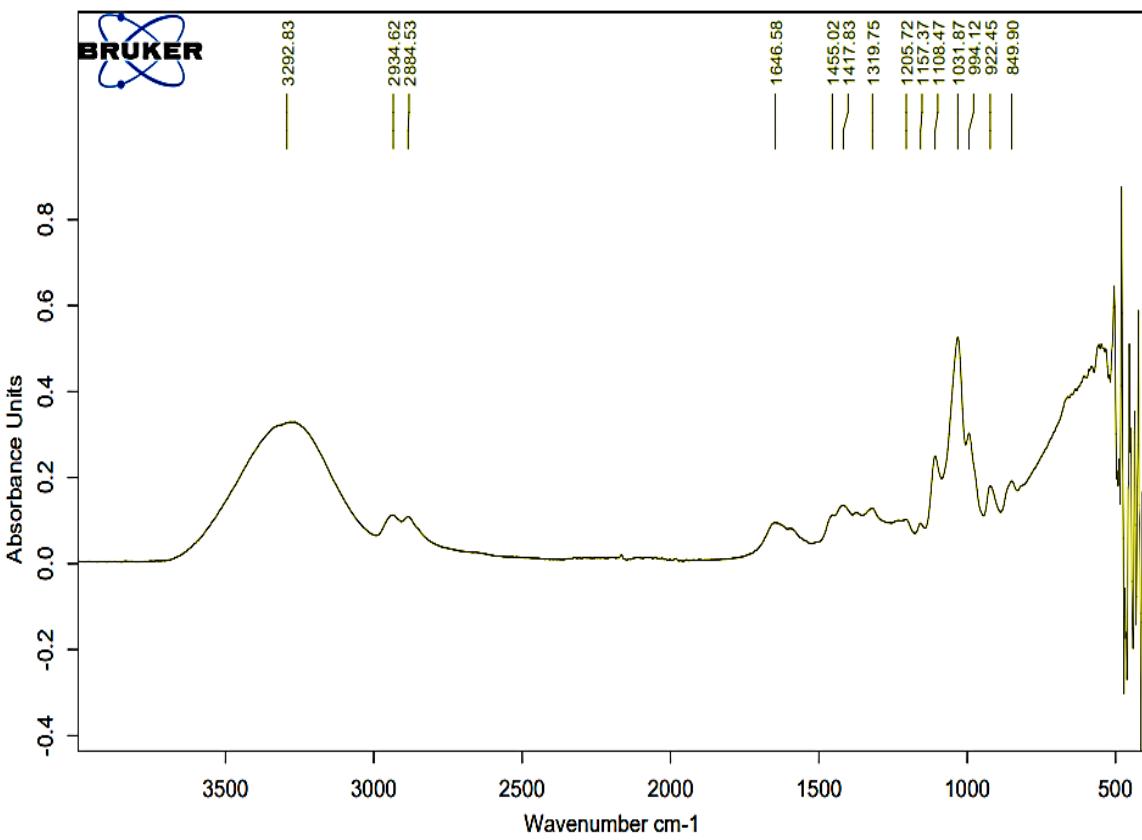
(Variasi Kitosan B₁)



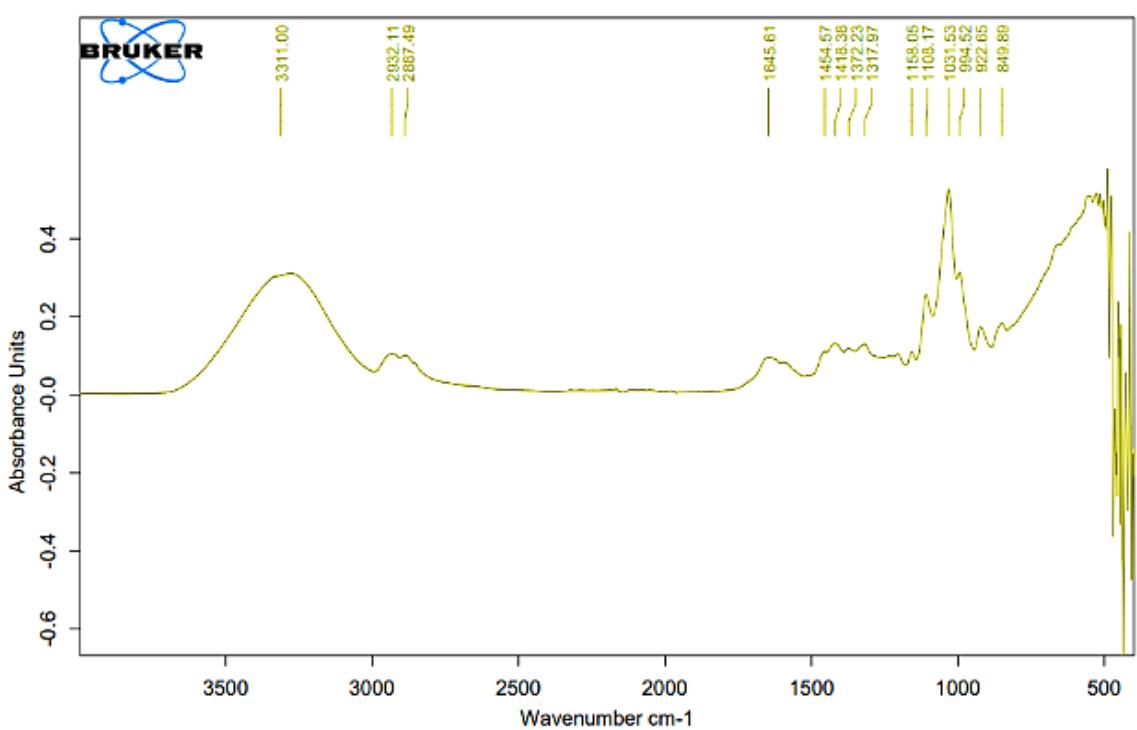
(Variasi Kitosan B₂)



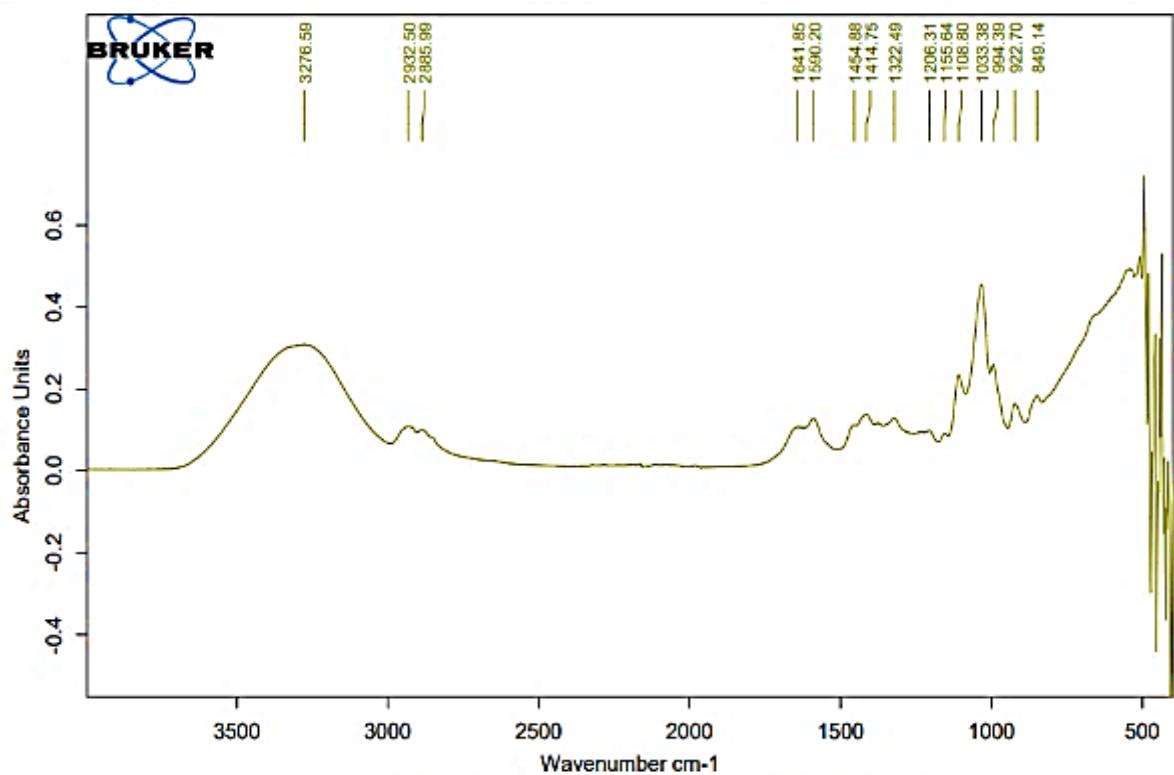
(Variasi Bioplastik C₁)



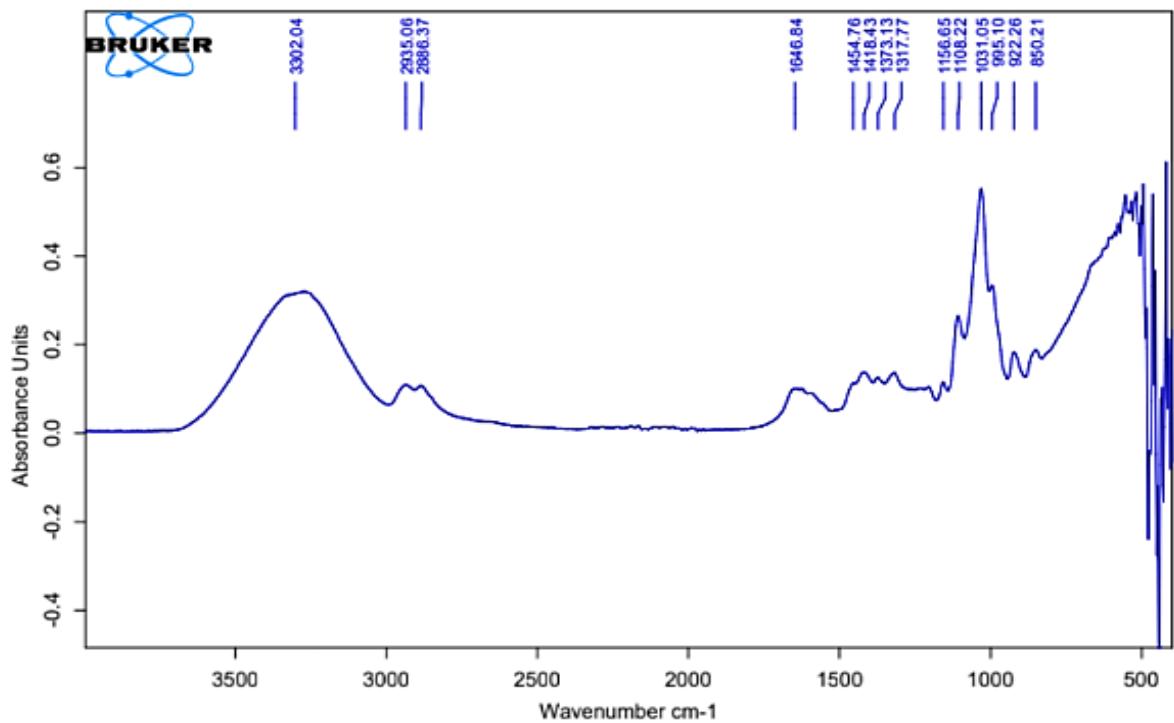
(Variasi Bioplastik C₂)



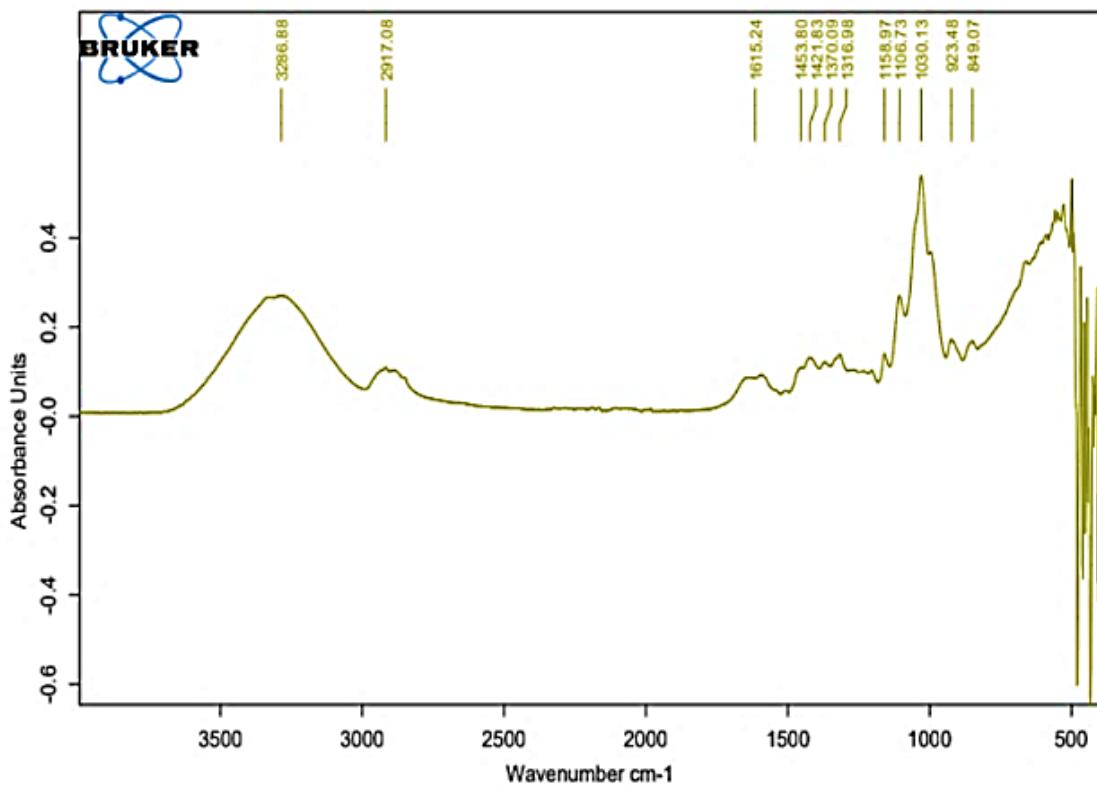
(Variasi Bioplastik C₃)



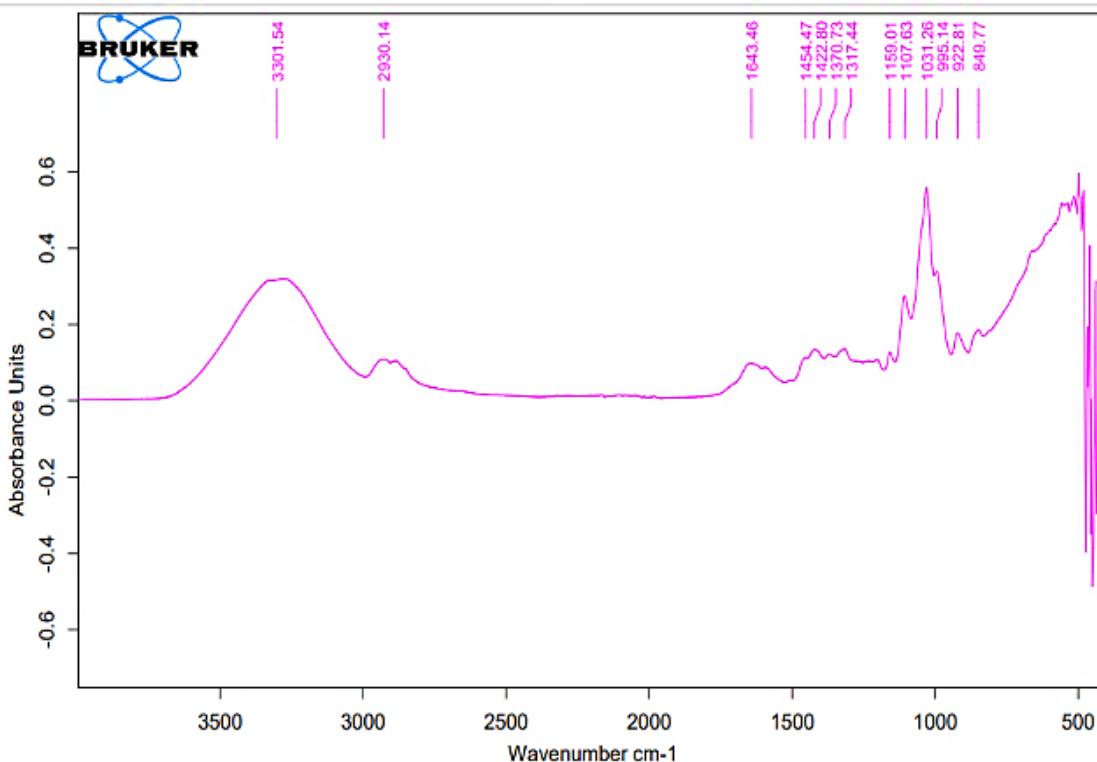
(Variasi Bioplastik C₄)



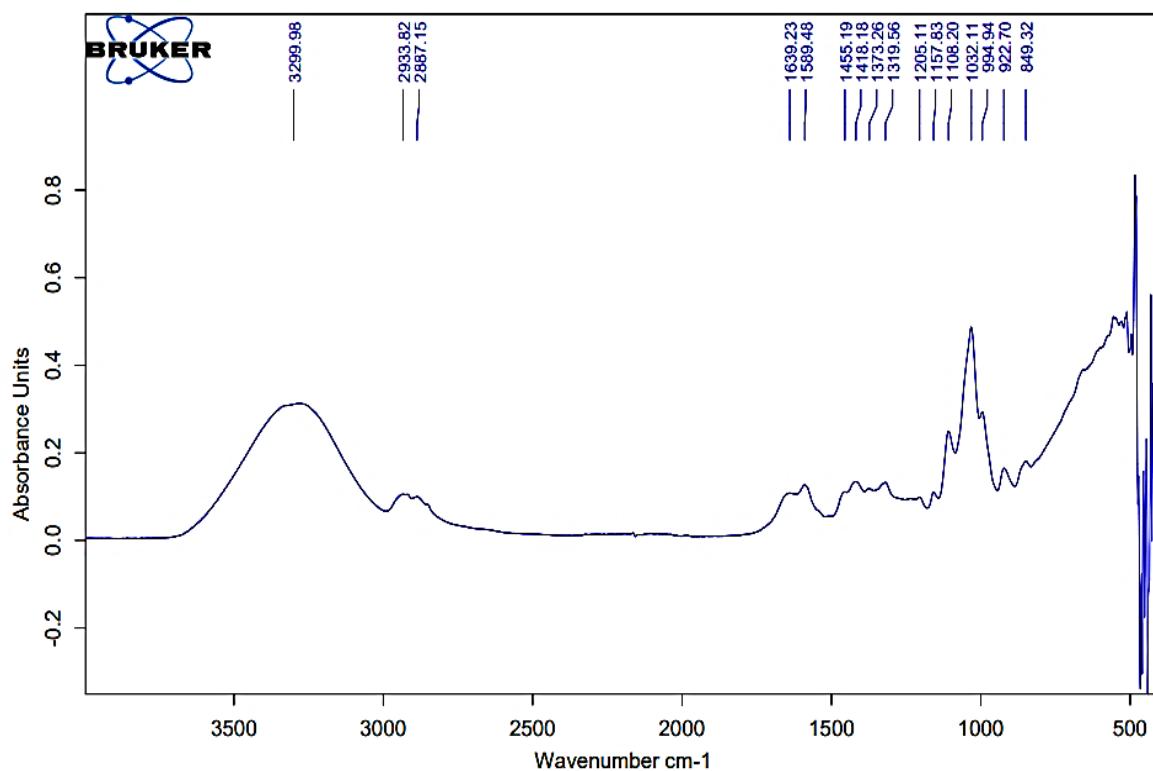
Variasi Bioplastik D₁



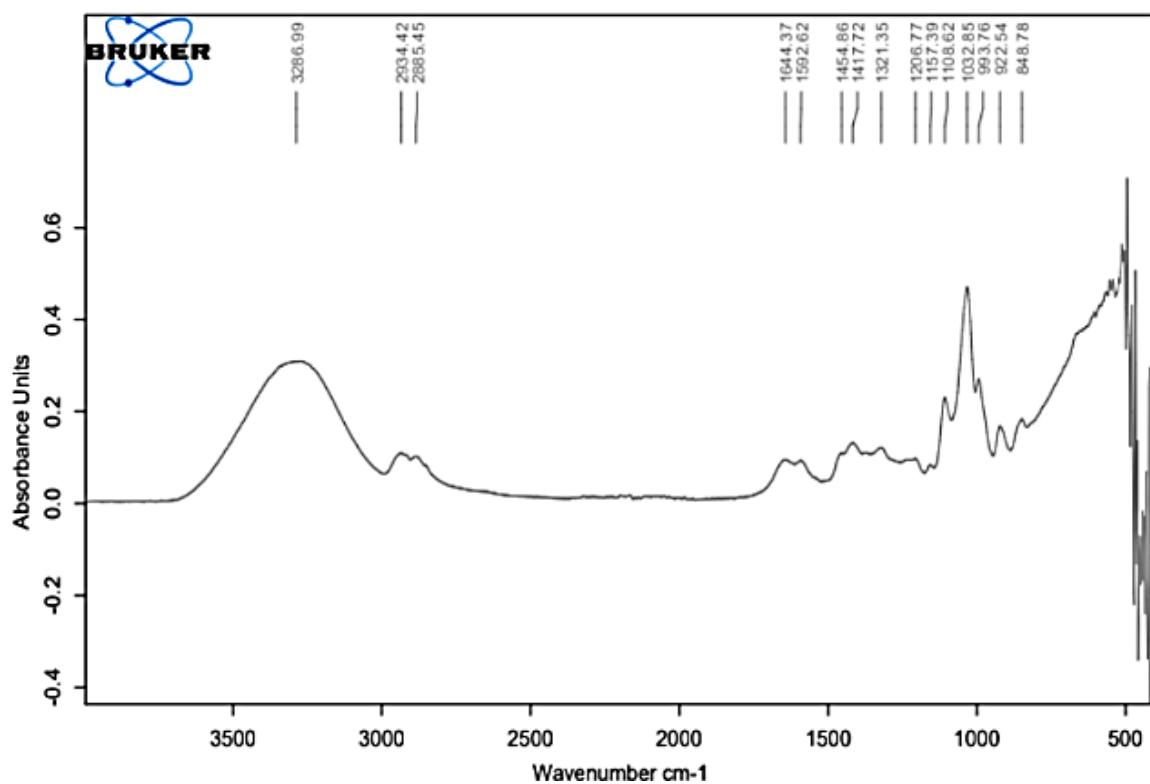
Variasi Bioplastik D₂



Variasi Bioplastik D₃



Variasi Bioplastik D₄

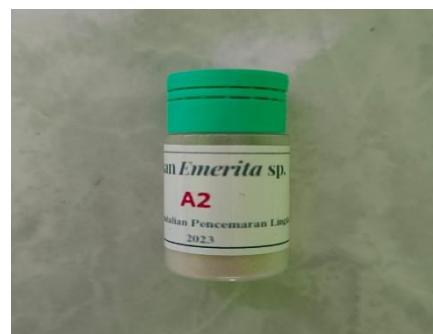


LAMPIRAN 5 DATA ANALISA PRODUK KITOSAN *EMERITA* SP.



(Variasi Kitosan A1)

Karakteristik	Hasil
Warna	Coklat tua
Kadar Air	2,92%
Kadar Abu	11,16%
Rendemen	>20%
Derajat deasetilasi	67,8%
Kelarutan kitosan	59,69%
Gugus fungsi	O-H, N-H, C-N, C-O
Struktur permukaan	Tidak homogen (sedikit rongga)
Unsur	C,O, Mg, Al, Si, Ca



(Variasi kitosan A2)

Karakteristik	Hasil
Warna	Coklat tua
Kadar air	6,80%
Kadar abu	18,88%
Rendemen	>20%
Derajat deasetilasi	67,8%
Kelarutan kitosan	70,23%
Gugus fungsi	O-H, N-H, C-N, C-O
Struktur permukaan	Rapat



(Variasi kitosan B1)

Karakteristik	Hasil
Warna	Putih
Kadar air	8,20%
Kadar abu	9,40%
Rendemen	>20%
Derajat deasetilasi	66,09%
Kelarutan kitosan	60,11%
Gugus fungsi	O-H, N-H, C-N, C-O
Struktur permukaan	sedikit rongga
Unsur	C,O, Mg, Si, Ca



(Variasi kitosan B2)

Karakteristik	Hasil
Warna	Coklat muda
Kadar air	7,06%
Kadar abu	3,37%
Rendemen	>20%
Derajar deasetilasi	67,77%
Kelarutan kitasan	74,62%
Gugus fungsi	O-H, N-H, C-N, C-O
Struktur	Berongga
Unsur	C, O, Al, Si, Ca.

LAMPIRAN 6 HASIL ANALISA PRODUK BIOPLASTIK

(Variasi C1)



Karakteristik	Hasil
Daya serap	134%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat Tarik	0 MPa
Struktur permukaan	Tidak homogen
Gugus Fungsi	N-H, C-H, C=C, C-H



(Variasi C2)

Karakteristik	Hasil
Daya Serap	545%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0 MPa
Struktur permukaan	Tidak homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C aromatik, C-H.



(Variasi C3)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	489%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0, 0226 MPa
Struktur permukaan	Homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C, C=C aromatik



(Variasi C4)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	337,67%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0 MPa
Struktur permukaan	Homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C aromatik, C-H.



(Variasi D1)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	53%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0,0298 MPa
Struktur permukaan	Homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C, C-H



(Variasi D2)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	391%
Biodegradasi	1 Hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0MPa
Struktur permukaan	Homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C aromatik, C-H.



(Variasi D3)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	375, 48%,
Biodegradasi	1 Hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0, 0165 MPa
Struktur permukaan	Sedikit homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C aromatik, C-H.



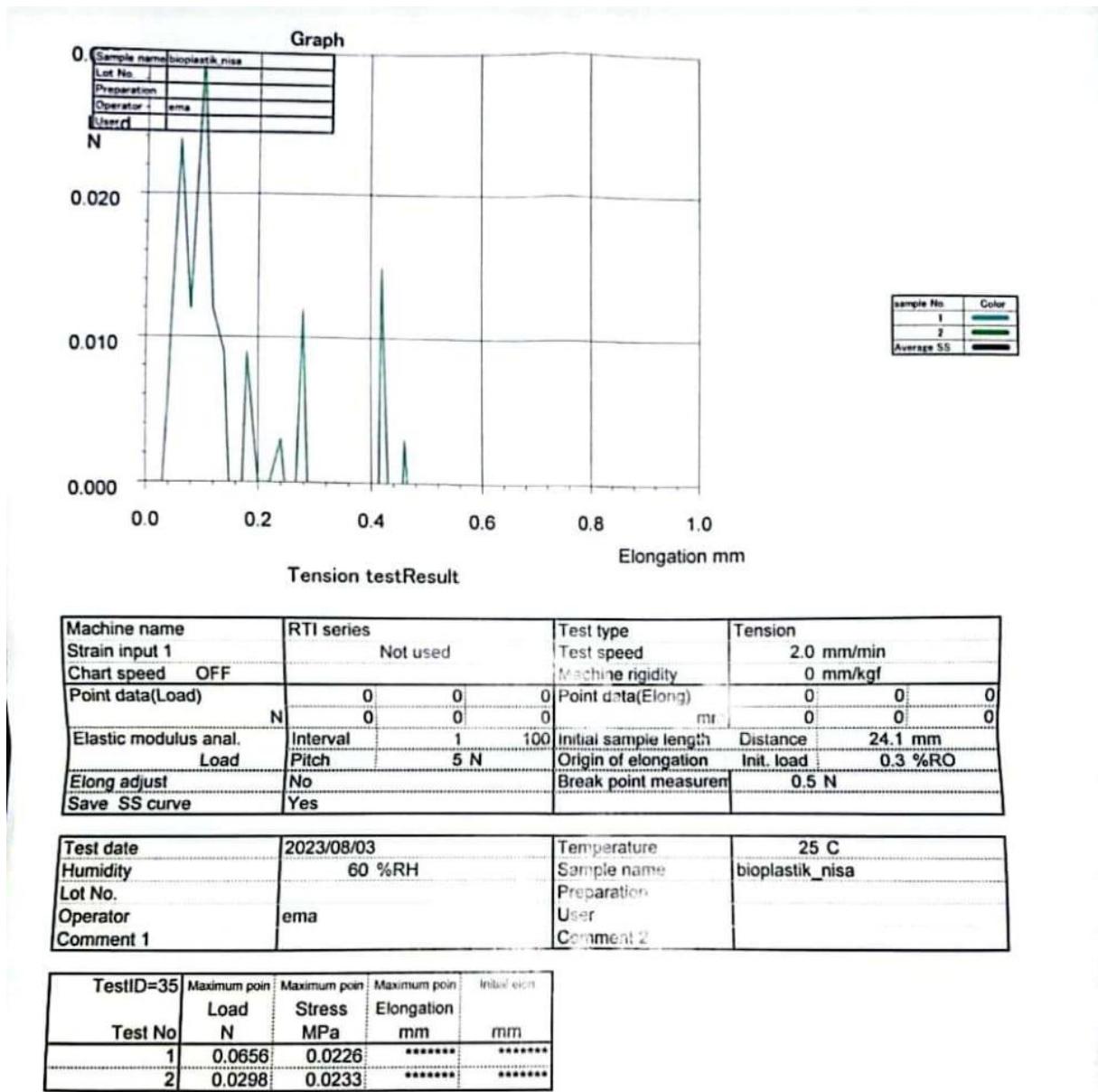
(Variasi D4)

Karakteristik	Hasil
Daya serap	391%
Biodegradasi	1 hari
Elongasi	0%
Kuat tarik	0 MPa
Struktur permukaan	Homogen
Gugus fungsi	N-H, C-H, C=C, C=C aromatik, C-H.

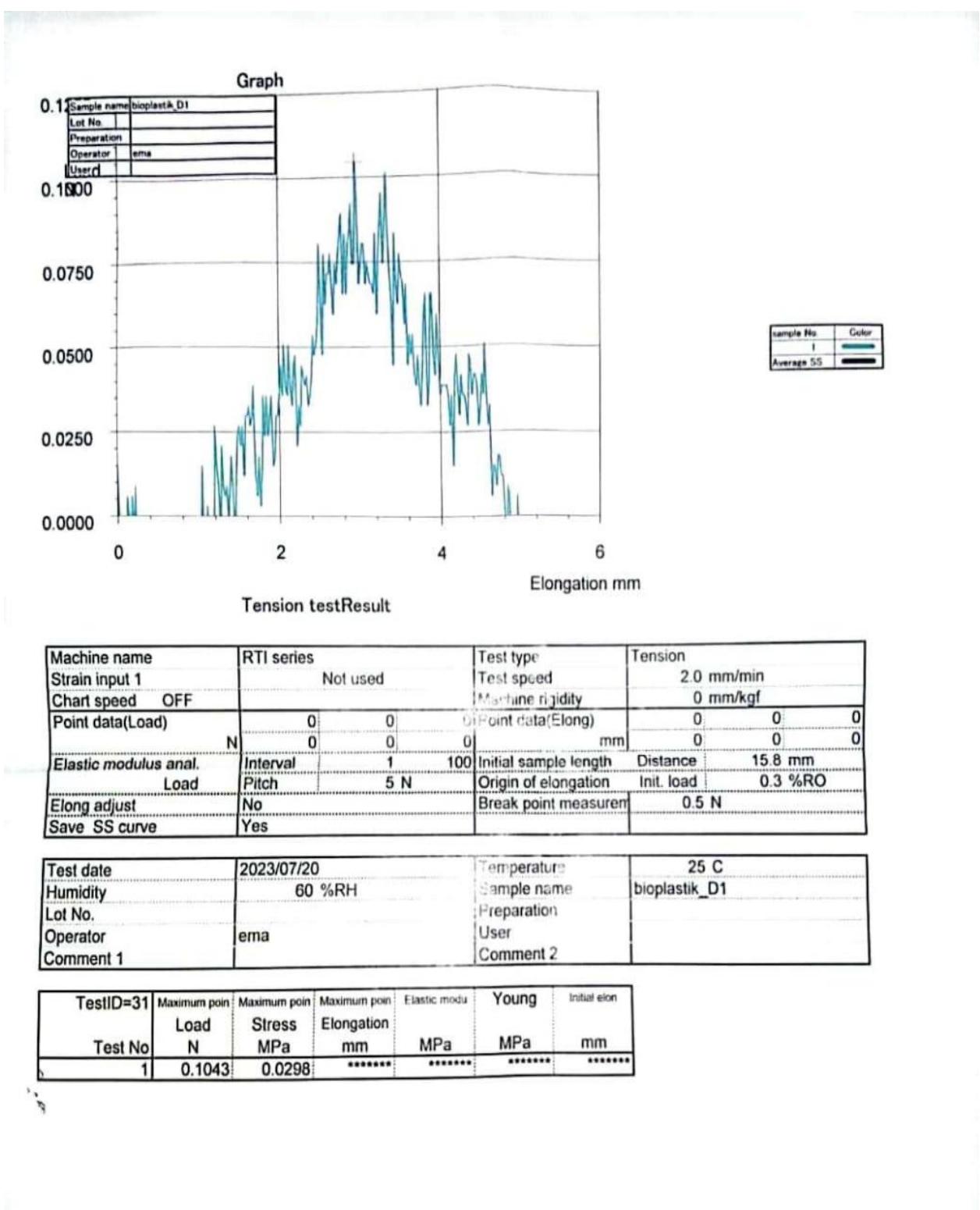
LAMPIRAN 7

DATA PENGUJIAN KUAT TARIK DAN ELONGASI

(Variasi Bioplastik C₃ dan D₃)



(Variasi Bioplastik D₁)



LAMPIRAN 8**DATA HASIL ANALISA WARNA****KUISIONER ANALISA WARNA****Nama :** Ali Fathu Rohman**Kelas :** TPPL - 3C**Produk :** Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?			✓					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda	✓				✓			
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✗		✓	

Keterangan:**V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl****V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl****V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl****V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl**

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Anisa Ikaromah

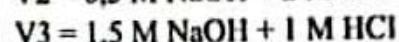
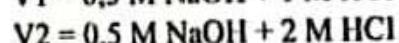
Kelas : 4A

Produk : Kitosan Emerita sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?								
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda	✓		✓		✓			
4	Apakah sampel kitosan berwana putih							✓	

Keterangan:



KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Shokhib Abdurrahman Hidayah

Kelas : 4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	✓							
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda			✓					
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓		✓	

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Muhammad Faishal Muzaibiy

Kelas : TPPL 9A

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	✓		✓					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda							✓	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓			

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Choirunnisa Fitrahur T.

Kelas : 11PPL 4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (\checkmark) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	\checkmark		\checkmark					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda							\checkmark	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					\checkmark			

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Ghina Fadhilah

Kelas : TPPL 4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	✓		✓					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda					✓		✓	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih								

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Witya Nur Yanti

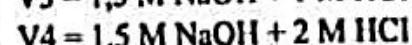
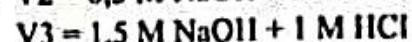
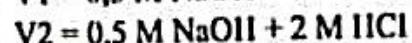
Kelas : TPPL 4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	✓		✓					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda							✓	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓			

Keterangan:



KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Anggita Dwi Rusrita

Kelas : TIPL AC

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?				✓				
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda	✓							
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓		✓	

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Saputri Anggraini Puspitasari

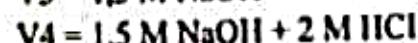
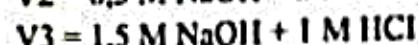
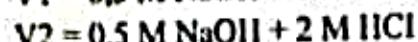
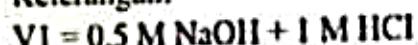
Kelas : 4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?			✓					
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda	✓						✓	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓			

Keterangan:



KUISIONER ANALISA WARNA

Nama : Khaterin Nisa

Kelas : TPPL /4C

Produk : Kitosan *Emerita* sp.

Beri tanda (✓) dalam kolom dibawah jika sesuai dengan realita setelah anda melakukan pengamatan terhadap sampel yang diberikan.

No	Pertanyaan	V1		V2		V3		V4	
		Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak	Ya	Tidak
1	Apakah sampel kitosan berwarna hitam?								
2	Apakah sampel kitosan berwarna coklat tua?	✓							
3	Apakah sampel kitosan berwarna coklat muda			✓				✓	
4	Apakah sampel kitosan berwana putih					✓			

Keterangan:

V1 = 0,5 M NaOH + 1 M HCl

V2 = 0,5 M NaOH + 2 M HCl

V3 = 1,5 M NaOH + 1 M HCl

V4 = 1,5 M NaOH + 2 M HCl

LAMPIRAN 9. BIOGRAFI PENULIS



Nama : Khoerun Nisa

Tempat tanggal lahir : Brebes, 18 Juni 2000

Alamat : Jalan Raya Kalijurang RT.04 RW.01, Desa Kalijurang, Kecamatan Tonjong, Kabupaten Brebes, Provinsi Jawa Tengah

Telepon : 088237045831

Alamat email : nisapnc@gmail.com

Riwayat Pendidikan :

- | | |
|-------------------------------------|-----------------|
| • SD NEGERI 01 KALIJURANG | TAHUN 2007-2013 |
| • SMP NEGERI 02 TONJONG | TAHUN 2013-2016 |
| • SMA ISLAM TA'ALLUMUL HUDA BUMIAYU | TAHUN 2016-2019 |
| • POLITEKNIK NEGERI CILACAP | TAHUN 2019-2023 |

Pengalaman Organisasi :

- Pengurus Himpunan Mahasiswa Prodi Khusus Teknik Pengendalian Pencemaran Lingkungan (HMTLink) dengan jabatan Divisi Komunikasi dan Informasi (KOMINFO) periode 2021/2022.

Penulis telah mengikuti seminar Sidang Tugas Akhir pada Tanggal 7 Agustus 2023, sebagai salah satu persyaratan untuk memperoleh gelar Sarjana Terapan (S.Tr)