

LAMPIRAN A
DATA PENGAMATAN

1. Pengamatan Karakteristik Pupuk Organik Cair

Tabel A.1 Pengamatan Karakteristik Pupuk Organik Cair				
Waktu	Volume			
Fermentasi (Hari)	Bioaktivator EM4 (mL)	pH	Warna	Bau
10	40	4	Coklat gelap	Berbau asam tidak menyengat
	50	3	Coklat gelap	Berbau asam menyengat
	60	3	Coklat gelap	Berbau asam menyengat
14	40	4	Coklat agak kekuningan	Berbau tape menyengat
	50	5	Coklat agak kekuningan	Berbau tape menyengat
	60	5	Coklat agak kekuningan	Berbau tape menyengat
18	40	5	Coklat Kekuningan	Berbau tape tidak menyengat
	50	5	Coklat Kekuningan	Berbau tape tidak menyengat
	60	5	Coklat Kekuningan	Berbau tape tidak menyengat
PERMENTAN No 261/KPTS/SR.310/M/4/2019		4 - 9	-	-

2. Pengamatan Kandungan Unsur Hara Pupuk Organik Cair

Tabel A.2 Pengamatan Kandungan Unsur Hara Pupuk Organik Cair

Waktu Fermentasi (hari)	Volume bioaktivator EM4 (ml)	Kadar Unsur Hara		
		Nitrogen (ppm)	Fospor (ppm)	Kalium (ppm)
10	40	0,3	2,352	393,95
	50	0,327	2,5744	410,91
	60	0,357	2,7584	422,8
14	40	0,345	3,1488	564,73
	50	0,359	3,2572	587,12
	60	0,387	3,4456	570,23
18	40	0,357	3,648	556,69
	50	0,362	3,5376	530,89
	60	0,381	3,3528	510

LAMPIRAN B PERHITUNGAN

1. Perhitungan Kadar Nitrogen

Konversi dari ppm ke %

Digunakan Persamaan :

$$\%N = \frac{ppm \ N \ POC \ x \ Fp}{10.000}$$

Dengan : Fp = Faktor pengenceran (10x pengenceran)

Sehingga :

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$ppm \ N \ POC \ (10 \ hari \ + \ 40mL \ EM4) = 0,3 \ ppm$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{ppm \ N \ POC \ x \ Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,3 \ ppm \ x \ 10}{10.000} \\ &= 0,0003\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$ppm \ N \ POC \ (10 \ hari \ + \ 40mL \ EM4) = 0,327 \ ppm$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{ppm \ N \ POC \ x \ Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,327 \ ppm \ x \ 10}{10.000} \\ &= 0,000327\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$ppm \ N \ POC \ (10 \ hari \ + \ 40mL \ EM4) = 0,357 \ ppm$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{ppm \ N \ POC \ x \ Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,357 \ ppm \ x \ 10}{10.000} \\ &= 0,000357\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm N POC (14 hari + 40mL EM4)} = 0,345 \text{ ppm}$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,3 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,000345\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 50mL

$$\text{ppm N POC (14 hari + 50mL EM4)} = 0,359 \text{ ppm}$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,3 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,000359\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 60mL ppm N

Diketahui :

$$\text{POC (14 hari + 60mL EM4)} = 0,387 \text{ ppm}$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,387 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,000387\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm N POC (18 hari + 40mL EM4)} = 0,357 \text{ ppm}$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,357 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,0003\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm N POC (18 hari + 50mL EM4)} = 0,362 \text{ ppm}$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,362 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,000362\% \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm N POC (18 hari + 60mL EM4)} = 0,381 \text{ ppm}$$

Sehingga :

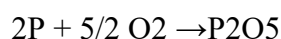
$$\begin{aligned} \%N &= \frac{\text{ppm N POC} \times Fp}{10.000} \\ &= \frac{0,381 \text{ ppm} \times 10}{10.000} \\ &= 0,000381\% \end{aligned}$$

Dari Perhitungan di atas didapatkan hasil perhitungan kandungan N :

Sampel	10 Hari	14 Hari	18 Hari
40mL EM4	0,002352	0,003149	0,003648
50mL EM4	0,002574	0,003257	0,003538
60mL EM4	0,002758	0,003446	0,003353

2. Perhitungan Kadar Fosfor (P₂O₅)

Konversi P → P₂O₅



Persamaan yang digunakan :

$$\text{ppm P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp$$

dengan = BM P = 31, BM O = 16, BM = P₂O₅ = 142

Sehingga :

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (10 hari + 40mL EM4)} = 2,352$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{2,352 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \\ &= 53,8683 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000} \\ &= 0,005386 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (10 hari + 50mL EM4)} = 2,5744$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{2,5744 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \\ &= 58,9620 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000} \\ &= 0,005896 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (10 hari + 60mL EM4)} = 2,7584$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{2,7584 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \\ &= 63,1762 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000} \\ &= 0,006317 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (14 hari + 40mL EM4)} = 3,1488$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{3,1488 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \end{aligned}$$

$$= 72,1176$$

$$\% \text{P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000}$$

$$= 0,007212$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (14 hari + 50mL EM4)} = 3,2572$$

Sehingga :

$$\text{ppm P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp$$

$$= \frac{3,272 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10$$

$$= 74,6003$$

$$\% \text{P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000}$$

$$= 0,00746$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (14 hari + 60mL EM4)} = 3,4456$$

Sehingga :

$$\text{ppm P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp$$

$$= \frac{3,4456 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10$$

$$= 78,91535$$

$$\% \text{P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P}_2\text{O}_5}{10.000}$$

$$= 0,007892$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm P POC (18 hari + 40mL EM4)} = 3,648$$

Sehingga :

$$\text{ppm P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm P} \times \text{BM P}_2\text{O}_5 \times nP}{\text{BM P} \times nP} \times Fp$$

$$= \frac{3,648 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10$$

$$= 83,55097$$

$$\begin{aligned}\% P_2O_5 &= \frac{ppm P_2O_5}{10.000} \\ &= 0,008355\end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$ppm P \text{ POC (18 hari + 50mL EM4)} = 3,5376$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}ppm P_2O_5 &= \frac{ppm P \times BM P_2O_5 \times nP}{BM P \times nP} \times Fp \\ &= \frac{3,5376 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \\ &= 81,02245\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% P_2O_5 &= \frac{ppm P_2O_5}{10.000} \\ &= 0,008102\end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$ppm P \text{ POC (18 hari + 60mL EM4)} = 3,3528$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}ppm P_2O_5 &= \frac{ppm P \times BM P_2O_5 \times nP}{BM P \times nP} \times Fp \\ &= \frac{3,3528 \times 142 \times 1}{31 \times 2} \times 10 \\ &= 76,78994\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\% P_2O_5 &= \frac{ppm P_2O_5}{10.000} \\ &= 0,007679\end{aligned}$$

Dari Perhitungan di atas didapatkan hasil perhitungan kandungan P_2O_5 :

Sampel	10 Hari	14 Hari	18 Hari
40mL EM4	0,005386839	0,007211768	0,008355097
50mL EM4	0,005896206	0,007460039	0,008102245
60mL EM4	0,006317626	0,007891535	0,007678994

3. Perhitungan Kadar Kalium (K₂O)

Konversi K → K₂O



Persamaan yang digunakan :

$$\text{ppm P}_2\text{O}_5 = \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp$$

dengan = BM K = 39, BM O = 16, BM = K₂O = 94

Sehingga :

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (10hari + 40mL EM4)} = 393,95$$

Sehingga :

$$\text{ppm K}_2\text{O} = \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp$$

$$= \frac{393,95 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10$$

$$= 4747,60256$$

$$\% \text{ K}_2\text{O} = \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000}$$

$$= 0,47476026$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (10hari + 50mL EM4)} = 410,91$$

Sehingga :

$$\text{ppm K}_2\text{O} = \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp$$

$$= \frac{410,91 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10$$

$$= 4951,99231$$

$$\% \text{ K}_2\text{O} = \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000}$$

$$= 0,49519923$$

- Pada waktu fermentasi 10 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (10hari + 60mL EM4)} = 422,8$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{422,8 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\ &= 5095,28205 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\ &= 0,50952821 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (14hari + 40mL EM4)} = 564,73$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{567,73 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\ &= 6805,721 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\ &= 0,680572 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (14hari + 50mL EM4)} = 587,12$$

Sehingga :

$$\begin{aligned} \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\ &= \frac{587,12 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\ &= 7075,549 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \% \text{K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\ &= 0,707555 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 14 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (14hari + 60mL EM4)} = 570,23$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}
 \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\
 &= \frac{570,23 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\
 &= 6872,003 \\
 \% \text{ K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\
 &= 0,6872
 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 40mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (18 hari + 40mL EM4)} = 556,69$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}
 \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\
 &= \frac{556,69 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\
 &= 6708,828 \\
 \% \text{ K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\
 &= 0,670883
 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 50mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (18 hari + 60mL EM4)} = 530,89$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}
 \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\
 &= \frac{567,73 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\
 &= 6397,905 \\
 \% \text{ K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\
 &= 0,639791
 \end{aligned}$$

- Pada waktu fermentasi 18 hari + penambahan bioaktivator 60mL

Diketahui :

$$\text{ppm K POC (18 hari + 60mL EM4)} = 510$$

Sehingga :

$$\begin{aligned}
 \text{ppm K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K} \times \text{BM K}_2\text{O} \times nP}{\text{BM K} \times nP} \times Fp \\
 &= \frac{510 \times 94 \times 1}{39 \times 2} \times 10 \\
 &= 6146,154 \\
 \% \text{ K}_2\text{O} &= \frac{\text{ppm K}_2\text{O}}{10.000} \\
 &= 0,614615
 \end{aligned}$$

Dari Perhitungan di atas didapatkan hasil perhitungan kandungan % K₂O :

Sampel	10 Hari	14 Hari	18 Hari
40mL EM4	0,474760256	0,68057205	0,67088282
50mL EM4	0,495199231	0,70755487	0,63979051
60mL EM4	0,509528205	0,68720026	0,61461538

4. Uji Anova Menggunakan Program Data Analysys Excel

Formulasi Hipotesis :

1. H₀ (Fcrit Rows) : Tidak ada perbedaan yang nyata antara rata-rata hitung dari waktu fermentasi pupuk organik cair.

H₁ (F Rows): Ada perbedaan yang nyata antara rata-rata hitung dari waktu fermentasi pupuk organik cair.

2. H₀ (Fcrit Columb) : Tidak ada perbedaan yang nyata antara rata-rata hitung dari penambahan bioaktivator EM4 pupuk organik cair.

H₁ (F Columb) : Ada perbedaan yang nyata antara rata-rata hitung dari penambahan bioaktivator EM4 pupuk organik cair.

- Uji Anova pada kandungan N

Anova: Two-Factor Without Replication

<i>SUMMARY</i>	<i>Count</i>	<i>Sum</i>	<i>Average</i>	<i>Variance</i>
Row 1	3	0,001002	0,000334	9,03E-10
Row 2	3	0,001048	0,000349	3,76E-10
Row 3	3	0,001125	0,000375	2,52E-10
Column 1	3	0,000984	0,000328	8,13E-10
Column 2	3	0,001091	0,000364	4,57E-10
Column 3	3	0,0011	0,000367	1,6E-10

Anova

<i>Source of Variation</i>	<i>SS</i>	<i>df</i>	<i>MS</i>	<i>F</i>	<i>P-value</i>	<i>F crit</i>
Rows	2,57489E-09	2	1,29E-09	17,97828	0,010022	6,944272
Columns	2,77622E-09	2	1,39E-09	19,38402	0,008747	6,944272
Error	2,86444E-10	4	7,16E-11			
Total	5,63756E-09	8				

- Uji anova pada kandungan P₂O₅

Anova: Two-Factor Without Replication

<i>SUMMARY</i>	<i>Count</i>	<i>Sum</i>	<i>Average</i>	<i>Variance</i>
Row 1	3	0,020953703	0,006984568	2,24E-06
Row 2	3	0,02145849	0,00715283	1,29E-06
Row 3	3	0,021888155	0,007296052	7,29E-07
Column 1	3	0,017600671	0,00586689	2,17E-07
Column 2	3	0,022563342	0,007521114	1,18E-07
Column 3	3	0,024136335	0,008045445	1,17E-07

Anova

<i>Source of Variation</i>	<i>SS</i>	<i>df</i>	<i>MS</i>	<i>F</i>	<i>P-value</i>	<i>F crit</i>
Rows	1,45847E-07	2	7,29234E-08	0,384486	0,70351	6,944272
Columns	7,75748E-06	2	3,87874E-06	20,4505	0,007936	6,944272
Error	7,58659E-07	4	1,89665E-07			
Total	8,66199E-06	8				

- Uji anova pada kandungan K₂O

Anova: Two-Factor Without Replication

<i>SUMMARY</i>	<i>Count</i>	<i>Sum</i>	<i>Average</i>	<i>Variance</i>
Row 1	3	1,82621513	0,60873838	0,013486
Row 2	3	1,84254462	0,61418154	0,011766
Row 3	3	1,81134385	0,60378128	0,00798
Column 1	3	1,47948769	0,49316256	0,000305
Column 2	3	2,07532718	0,69177573	0,000198
Column 3	3	1,92528872	0,64176291	0,000794

Anova

<i>Source of Variation</i>	<i>SS</i>	<i>df</i>	<i>MS</i>	<i>F</i>	<i>P-value</i>	<i>F crit</i>
Rows	0,000162366	2	8,1183E-05	0,133495	0,878773	6,944272
Columns	0,064030532	2	0,03201527	52,64484	0,00134	6,944272
Error	0,002432547	4	0,00060814			
Total	0,066625446	8				

LAMPIRAN C DOKUMENTASI KEGIATAN

1. Proses Pembuatan Pupuk Organik Cair
 - Menyiapkan alat dan bahan yang akan digunakan



Gambar C.1 Alat dan Bahan yang Digunakan

- Mencacah bahan seperti daun kelor, daun lamtoro, kulit nenas, bonggol pisang dan pepaya busuk



Gambar C.2 Mencacah bahan-bahan yang digunakan

- Menimbang bahan-bahan dengan variasi yang telah ditentukan



Gambar C.3 Menimbang bahan-bahan yang digunakan

- Mencampurkan bahan-bahan yang telah dicacah kedalam derigen yang digunakan sebagai tempat fermentasi



Gambar C.4 Mencampurkan bahan-bahan kedalam wadah fermentasi

- Menambahkan air yang telah dilarutkan dengan gula merah kedalam masing-masing wadah fermentasi



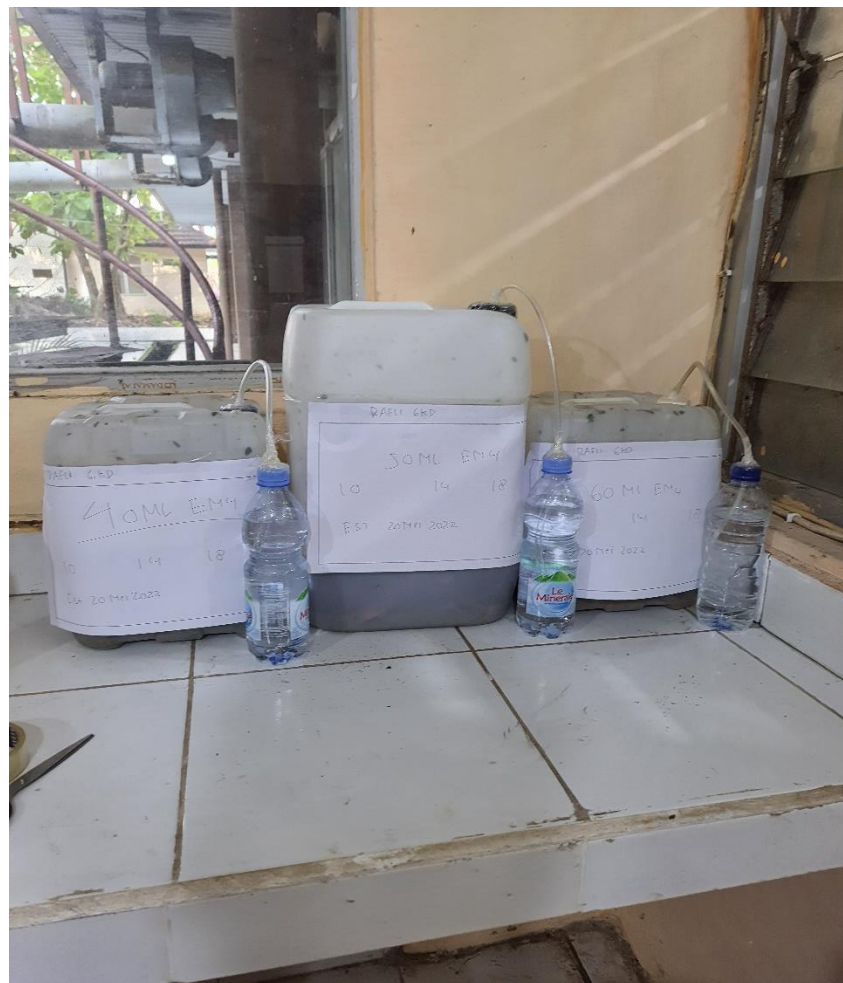
Gambar C.5 Penambahan larutan gula merah

- Penambahan variasi EM4 kedalam 3 buah sampel pengamatan



Gambar C.6 Penambahan Efektif Mikroorganisme

- Melakukan fermentasi dan pengamatan



Gambar C.7 Pengamatan masa fermentasi

2. Proses Analisa pH, Bau dan Warna

- Menyaring pupuk organik cair dengan menggunakan saringan agar dapat diambil sampelnya.



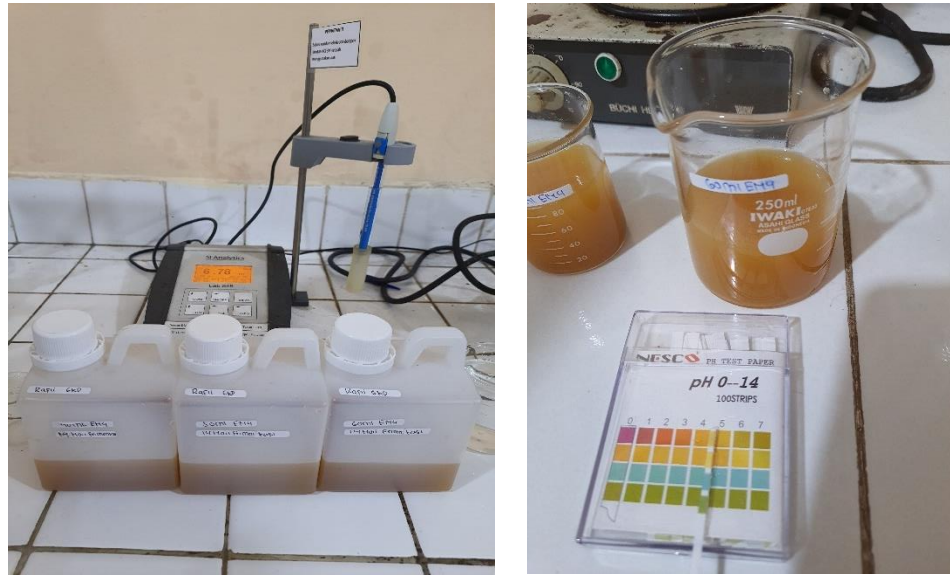
Gambar C.8 Menyaring sampel

- Memasukkan kedalam jerigen kecil untuk dikemas



Gambar C.9 Memasukan sampel kedalam jerigen kecil

- Melakukan pengamatan berupa pH, aroma, dan warna



Gambar C.10 Pengamatan aroma, warna dan pH

3. Pengaplikasian pada tanaman



Gambar C.11 Pengaplikasian pada hari ke-0



Gambar C.12 Pengaplikasian pada hari ke-7



Gambar C.13 Pengaplikasian pada hari ke-14