

**LAMPIRAN A**  
**DATA HASIL PENGAMATAN**

a. Analisa kadar N,P, K, C-organik, Kadar air tanpa perekat

Nitrogen (%)	Phosphor (%)	Kalium (%)	C- organik (%)	Kadar air (%)	Temperatur (%)	pH
0,96	0,189	0,03	4,30	25	30	6

b. Analisa kadar N, P, K dan C-organik

Data Analisa N, P, K dan C-organik

Sampel	Nitrogen (%)	Phosfor (%)	Kalium (%)	C-organik
1	1.09	0.2	0.02	4.28
2	1.06	0.37	0.03	2.92
3	1.1	0.27	0.023	7.23
4	0.97	0.25	0.019	5.52
5	0.98	0.2	0.02	4.1

c. Analisa kadar air , temperature dan pH

analisa kadar air

Sampel	Kadar air (%)	Temperatur (°C)	pH
1	10	28	6
2	15	29	6
3	20	29	7
4	25	29.5	7
5	30	30	8

**Keterangan**

Sampel 1 : Kandungan kompos 99% dan zat perekat 1%  
(0,5% tepung tapioka dan 0,5% molasses)

Sampel 2 : Kandungan kompos 97% dan zat perekat 3%

(1,5% tepung tapioka dan 1,5% molasses)

Sampel 3 : Kandungan kompos 95% dan zat perekat 5%

(2,5% tepung tapioka dan 2,5% molasses)

Sampel 4 : Kandungan kompos 93% dan zat perekat 7%

(3,5% tepung tapioka dan 3,5% molasses)

Sampel 5 : Kandungan kompos 91% dan zat perekat 9%

(4,5% tepung tapioka dan 4,5% molasses)

**LAMPIRAN B**  
**PERHITUNGAN**

**A. PENENTUAN KADAR AIR**

**a. Sampel dengan perbandingan kompos 100% dan perekat 0%**

- Berat sampel (W1) = 1 gram
- Berat sampel setelah dikeringkan (W2)  
= (Berat cawan + sampel setelah dioven) – Berat cawan kosong  
= 28,9 gram – 28,15 gram  
= 0,75 gram
- Selisih berat (W3)  
= W1 – W2  
= 1 gram – 0,75 gram  
= 0,25 gram
- % kadar air  
=  $\frac{W3}{W1} \times 100 \%$   
=  $\frac{0,25 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\%$   
= 25 %

**b. Sampel dengan perbandingan kompos 99% dan perekat tepung tapioka 0.5% dan molasses 0.5%**

- Berat sampel (W1) = 1 gram
- Berat sampel setelah dikeringkan (W2)  
= (Berat cawan + sampel setelah dioven) – Berat cawan kosong  
= 56 gram – 55,1 gram  
= 0,9 gram
- Selisih berat (W3)  
= W1 – W2  
= 1 gram – 0,9 gram  
= 0,1 gram
- % kadar air

$$\begin{aligned}
&= \frac{W_3}{W_1} \times 100 \% \\
&= \frac{0.1 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\% \\
&= 10 \%
\end{aligned}$$

**c. Sampel dengan perbandingan kompos 97% dan perekat tepung tapioca 1.5% dan molasses 1.5%**

- Beratsampel (W1) = 1 gram
- Beratsampel setelah dikeringkan (W2)
  - = (Berat cawan + sampel setelah dioven) – Berat cawan kosong
  - = 55,35 gram – 54,5 gram
  - = 0,85 gram
- Selisih berat (W3)
  - = W1 – W2
  - = 1 gram – 0,85 gram
  - = 0,15 gram
- % kadar air
  - =  $\frac{W_3}{W_1} \times 100 \%$
  - =  $\frac{0.15 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\%$
  - = 15 %

**d. Sampel dengan perbandingan kompos 95% dan perekat tepung tapioca 2.5% dan molasses 2.5%**

- Beratsampel (W1) = 1 gram
- Beratsampel setelah dikeringkan (W2)
  - = (Berat cawan + sampel setelah dioven) – Berat cawan kosong
  - = 51,4 gram – 50,6 gram
  - = 0,8 gram
- Selisih berat (W3)
  - = W1 – W2

$$= 1 \text{ gram} - 0,8 \text{ gram}$$

$$= 0,2 \text{ gram}$$

- % kadar air

$$= \frac{W_3}{W_1} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,2 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 20 \%$$

**e. Sampel dengan perbandingan kompos 93% dan perekat tepung tapioka 3.5% dan molasses 3.5%**

- Beratsampel (W1) = 1 gram

- Beratsampel setelah dikeringkan (W2)

$$= (\text{Berat cawan} + \text{sampel setelah dioven}) - \text{Berat cawan kosong}$$

$$= 52,25 \text{ gram} - 51,5 \text{ gram}$$

$$= 0,75 \text{ gram}$$

- Selisih berat (W3)

$$= W_1 - W_2$$

$$= 1 \text{ gram} - 0,75 \text{ gram}$$

$$= 0,25 \text{ gram}$$

- % kadar air

$$= \frac{W_3}{W_1} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,25 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 25 \%$$

**f. Sampel dengan perbandingan kompos 91% dan perekat tepung tapioka 4.5% dan molasses 4.5%**

- Beratsampel (W1) = 1 gram

- Beratsampel setelah dikeringkan (W2)

$$= (\text{Berat cawan} + \text{sampel setelah dioven}) - \text{Berat cawan kosong}$$

$$= 56,2 \text{ gram} - 55,5 \text{ gram}$$

$$= 0,7 \text{ gram}$$

- Selisihberat (W3)

$$= W1 - W2$$

$$= 1 \text{ gram} - 0,7 \text{ gram}$$

$$= 0,3 \text{ gram}$$

- % kadar air

$$= \frac{W3}{W1} \times 100 \%$$

$$= \frac{0,3 \text{ gram}}{1 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 30 \%$$

**A. Perhitungan Analisa Kandungan Nitrogen (N), Phospor (P), Kalium (K) dan Karbon (C) pada Kompos Pelet yang Dihasilkan dan dilaksanakan di Baristand pada Tanggal 02 Juni 2017 sampai 23 Juli 2017.**

1. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 0%

**U<sub>Ak</sub>-0529**

- a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 732,6 \text{ mg}$$

$$\text{Normalitas larutan H}_2\text{SO}_4 \text{ (N)} = 0,0565 \text{ mmol/ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi sampel (V}_1\text{)} = 1,86 \text{ ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi Blanko (V}_2\text{)} = 0,08 \text{ ml}$$

$$\text{Faktor Pengenceran} = 5$$

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\%N = \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{(1,86 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{732,6 \text{ mg}}$$

$$= 0,96\%$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel = 1420,4 mg

Berat P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

(Pembacaan Spektrofotometer) = 2,6832 mg

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\%P_2O_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{2,6832 \text{ mg} \times 100\%}{1420,4 \text{ mg}} \\ &= 0,189\%\end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel = 1122,8 mg

Konsentrasi = 0,2811 mg/l

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,2811 \times 10 \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1122,8} \\ &= 0,030 \%\end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 85,4 mg

Pembacaankonsentrasialat = 31,9930 ppm

Volume contoh = 0,1 liter

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\%C\text{-organik} = \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}}$$

$$= \frac{31,9930 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{85,4 \text{ mg}}$$

$$= 3,75 \%$$

2. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 1 %  
(Tepung Tapioka 0,5% ; molasses 0,5%)

**U<sub>Ak</sub>-0524**

- a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel	= 572,1 mg
Normalitas larutan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (N)	= 0,0565 mmol/ml
Volume Penitrasi sampel (V <sub>1</sub> )	= 1,66 ml
Volume Penitrasi Blanko (V <sub>2</sub> )	= 0,08 ml
Faktor Pengenceran	= 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\%N = \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{(1,66 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{572,1 \text{ mg}}$$

$$= 1,09 \%$$

- b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel	= 1329,2 mg
Berat P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (Pembacaan Spektrofotometer)	= 2,6893 mg

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\%P_2O_5 = \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{2,6893 \text{ mg} \times 100\%}{1329,2 \text{ mg}}$$



$$= 0,2023 \%$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1198,4 \quad \text{mg}$$

$$\text{Konsentrasi} = 0,204 \quad \text{mg/l}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,204 \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1198,4} \\ &= 0,020 \% \end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 76,5 \quad \text{mg}$$

$$\text{Pembacaan konsentrasialat} = 32,7451 \quad \text{ppm}$$

$$\text{Volume contoh} = 0,1 \quad \text{liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}} \\ &= \frac{32,7451 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{76,5 \text{ mg}} \\ &= 4,28 \% \end{aligned}$$

3. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 3%  
(Tepung Tapioka 1,5% ; molasses 1,5%)

**U<sub>Ak</sub>-0525**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 560,8 \quad \text{mg}$$

$$\text{Normalitas larutan H}_2\text{SO}_4 \text{ (N)} = 0,0565 \quad \text{mmol/ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi sampel (V}_1\text{)} = 1,58 \text{ ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi Blanko (V}_2\text{)} = 0,08 \text{ ml}$$

$$\text{Faktor Pengenceran} = 5$$

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,58 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{560,8 \text{ mg}} \\ &= 1,06\% \end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1422,6 \text{ mg}$$

Berat P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

$$(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) = 5,2937 \text{ mg}$$

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%P_2O_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{5,2937 \text{ mg} \times 100\%}{1422,6 \text{ mg}} \\ &= 0,3721 \% \end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1011,3 \text{ mg}$$

$$\text{Konsentrasi} = 0,2511 \text{ mg/l}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,2511 \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1011,3} \end{aligned}$$

$$= 0,030\%$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 64,2 \text{ mg}$$

$$\text{Pembacaan konsentrasialat} = 18,7345 \text{ ppm}$$

$$\text{Volume contoh} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \text{\%C-organik} &= \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}} \\ &= \frac{18,7345 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{64,2 \text{ mg}} \\ &= 2,92 \text{ \%} \end{aligned}$$

4. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 5%  
(tepung Tapioka 2,5% ; Molasses 2,5%)

**U<sub>Ak</sub>-0526**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 553,2 \text{ mg}$$

$$\text{Normalitas larutan H}_2\text{SO}_4 \text{ (N)} = 0,0565 \text{ mmol/ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi sampel (V}_1\text{)} = 1,62 \text{ ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi Blanko (V}_2\text{)} = 0,08 \text{ ml}$$

$$\text{Faktor Pengenceran} = 5$$

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \text{\%N} &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,62 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{553,2 \text{ mg}} \\ &= 1,10 \text{ \%} \end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1128,5 \text{ mg}$$

$$\text{Berat P}_2\text{O}_5$$

$$(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) = 3,0872 \text{ mg}$$

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%P_2O_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{3,0872 \text{ mg} \times 100\%}{1128,5\text{mg}} \\ &= 0,2736 \% \end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1195,7 \text{ mg}$$

$$\text{Konsentrasi} = 0,2281 \text{ mg/l}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,2281 \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1195,7} \\ &= 0,023 \% \end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 50,8 \text{ mg}$$

$$\text{Pembacaankonsentrasialat} = 36,7282\text{ppm}$$

$$\text{Volume contoh} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\%C\text{-organik} = \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}}$$

$$= \frac{36,7283 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{50,8 \text{ mg}}$$

$$= 7,23 \%$$

5. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 7%  
(tepung Tapioka 3,5% ; molasses 3,5%)

**U<sub>Ak</sub>-0527**

- a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel	= 609,4 mg
Normalitas larutan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (N)	= 0,0565 mmol/ml
Volume Penitrasi sampel (V <sub>1</sub> )	= 1,58 ml
Volume Penitrasi Blanko (V <sub>2</sub> )	= 0,08 ml
Faktor Pengenceran	= 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\%N = \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{(1,58 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{609,4 \text{ mg}}$$

$$= 0,97 \%$$

- b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel	= 1082,9 mg
Berat P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (Pembacaan Spektrofotometer)	= 2,6718 mg

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\%P_2O_5 = \frac{\text{Berat P}_{205}(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{2,6718 \text{ mg} \times 100\%}{1082,9 \text{ mg}}$$

$$= 0,2467 \%$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1107,5 \quad \text{mg}$$

$$\text{Konsentrasi} = 0,1783 \quad \text{mg/l}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,1783 \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1107,5} \\ &= 0,019 \% \end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 97,3 \quad \text{mg}$$

$$\text{Pembacaan konsentrasi alat} = 39,8479 \quad \text{ppm}$$

$$\text{Volume contoh} = 0,1 \quad \text{liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}} \\ &= \frac{39,8479 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{97,3 \text{ mg}} \\ &= 4,10 \% \end{aligned}$$

6. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat 9%  
(tepung Tapioka 4,5% ; molasses 4,5%)

**U<sub>Ak</sub>-0528**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 612,2 \quad \text{mg}$$

$$\text{Normalitas larutan H}_2\text{SO}_4 \text{ (N)} = 0,0565 \quad \text{mmol/ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi sampel (V}_1\text{)} = 1,60 \text{ ml}$$

$$\text{Volume Penitrasi Blanko (V}_2\text{)} = 0,08 \text{ ml}$$

$$\text{Faktor Pengenceran} = 5$$

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,60 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{612,2 \text{ mg}} \\ &= 0,98 \% \end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1228,4 \text{ mg}$$

Berat P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

$$(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) = 2,5092 \text{ mg}$$

Ditanya : %P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%P_2O_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5(\text{Pembacaan Spektrofotometer}) \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{2,5092 \text{ mg} \times 100\%}{1228,4 \text{ mg}} \\ &= 0,2043 \% \end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 1113,4 \text{ mg}$$

$$\text{Konsentrasi} = 0,184 \text{ mg/l}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{C \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,184 \times \text{pengenceran} \times \frac{100}{1000} \times 1,2046 \times 100\%}{1113,4} \end{aligned}$$

$$= 0,020 \%$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 73,9 mg

Pembacaan konsentrasialat = 31,8073 ppm

Volume contoh = 0,1 liter

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{\text{ppm} \times V \text{ (L)}}{\text{berat sampel}} \\ &= \frac{31,8073 \text{ ppm} \times 0,1 \text{ liter}}{73,9 \text{ mg}} \end{aligned}$$

$$= 4,30 \%$$



## LAMPIRAN C

### GAMBAR

#### 1. Persiapan bahan kompos yang digunakan



Gambar 12. Activator Sridek



Gambar 13. Sampah Organik



Gambar 14. Kotoran jangkrik

## 2. Bahan perekat dan produk hasil yang didapatkan



Gambar 15. Molasses



Gambar 16. Tepung Tapioka



Gambar 17. Kompos



Gambar 18. Produk hasil kompos pelet

### 3. Proses pengujian analisa



Gambar 19. Analisa Kadar Air



Gambar 20. Analisa N,P, K dan C-organik di Baristand

**4. Gambar alat yang digunakan**



Gambar 21. Alat Mesin Kompos Pelet