

---

# LAMPIRAN 1

---

PERHITUNGAN

**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 :

Berat sampel = 732,6 mg

Normalitas larutan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (N) = 0,0565 mmol/ml

Volume Penitrasi sampel (V<sub>1</sub>) = 1,86 ml

Volume Penitrasi Blanko (V<sub>2</sub>) = 0,08 ml

Faktor Pengenceran = 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,86 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{732,6 \text{ mg}} \\ &= 0,96\% \end{aligned}$$

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 :

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

$$= \frac{2,6832 \text{ mg} \times 100\%}{1420,4 \text{ mg}}$$

$$= 0,189\%$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel = 1122,8 mg

Konsentrasi (c) = 0,2811 mg/liter

Faktor Pengenceran (FP) = 10

Volume sampel =  $\frac{100}{1000}$  liter = 0,1 liter

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\%K = \frac{c \times FP \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{0,2811 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1122,8 \text{ mg}}$$

$$= 0,03 \%$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 73,9 mg

Konsentrasi (c) = 31,8073 mg/liter

Volume sampel (V) = 0,1 liter

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\%C\text{-organik} = \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{31,8073 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{73,9 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$= 4,30\%$$

2. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat tepung biji durian 5%

**U<sub>Ak</sub>-0519**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel	= 602,4 mg
Normalitas larutan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (N)	= 0,0565 mmol/ml
Volume Penitrasi sampel (V <sub>1</sub> )	= 1,70 ml
Volume Penitrasi Blanko (V <sub>2</sub> )	= 0,08 ml
Faktor Pengenceran	= 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,70 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{602,4 \text{ mg}} \\ &= 1,06 \%\end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Fosfor

Diketahui :

Berat sampel	= 1288,4 mg
Berat P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (Pembacaan Spektrofotometer)	= 2,9718 mg

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

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5 \text{ (Pembacaan Spektrofotometer)} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{2,9718 \text{ mg} \times 100\%}{1288,4 \text{ mg}} \\ &= 0,2307 \%\end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel	= 1091,8 mg
Konsentrasi (c)	= 0,3628 mg/liter
Faktor Pengenceran (FP)	= 10

$$\text{Voleme sampel} = \frac{100}{1000} \text{ liter} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{c \times FP \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,3628 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1091,8 \text{ mg}} \\ &= 0,04\% \end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 85,4 \text{ mg}$$

$$\text{Konsentrasi (c)} = 31,9930 \text{ mg/liter}$$

$$\text{Volume sampel (V)} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{31,9930 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{85,4 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 3,75\% \end{aligned}$$

3. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat tepung biji durian 7,5%

**U<sub>Ak</sub>-0520**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 566,3 \text{ mg}$$

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

$$\text{Volume Penitrasi sampel (V}_1\text{)} = 1,66 \text{ ml}$$

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

Faktor Pengenceran = 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\%N &= \frac{(V1-V2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,66 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{566,3 \text{ mg}} \\ &= 1,10\%\end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel = 1429,1 mg

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

(Pembacaan Spektrofotometer) = 6,1956 mg

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

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{ P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5 \text{ (Pembacaan Spektrofotometer)} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{6,1956 \text{ mg} \times 100\%}{1429,1 \text{ mg}} \\ &= 0,4335\%\end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel = 1004,7 mg

Konsentrasi (c) = 0,2461 mg/liter

Faktor Pengenceran (FP) = 10

Voleme sampel =  $\frac{100}{1000}$  liter = 0,1 liter

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{ K} &= \frac{c \times \text{FP} \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,2461 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1004,7 \text{ mg}}\end{aligned}$$

$$= 0,03\%$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 57,7 mg

Konsentrasi (c) = 28,5020 mg/liter

Volume sampel (V) = 0,1 liter

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{28,5020 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{57,7 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 5,12\% \end{aligned}$$

4. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat tepung biji durian 10%

**U<sub>Ak</sub>-0521**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel = 685,5 mg

Normalitas larutan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (N) = 0,0565 mmol/ml

Volume Penitrasi sampel (V<sub>1</sub>) = 1,96 ml

Volume Penitrasi Blanko (V<sub>2</sub>) = 0,08 ml

Faktor Pengenceran = 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,96 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{685,5 \text{ mg}} \\ &= 1,08\% \end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel = 1291,2 mg

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

(Pembacaan Spektrofotometer) = 5,4390 mg

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

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{ P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5 \text{ (Pembacaan Spektrofotometer)} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{5,4390 \text{ mg} \times 100\%}{1291,2 \text{ mg}} \\ &= 0,4212\%\end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel = 1091,5 mg

Konsentrasi (c) = 0,2411 mg/liter

Faktor Pengenceran (FP) = 10

Voleme sampel =  $\frac{100}{1000}$  liter = 0,1 liter

Ditanya : % K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{ K} &= \frac{c \times \text{FP} \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,2411 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1091,5 \text{ mg}} \\ &= 0,027\%\end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 65,1 mg

Konsentrasi (c) = 30,0154 mg/liter

Volume sampel (V) = 0,1 liter

Ditanya : % C-organik ?

Penyelesaian :



$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{30,0154 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{65,1 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 4,76\% \end{aligned}$$

5. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat tepung biji durian 12,5%

**U<sub>AK</sub>-0522**

- a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel	= 723,4 mg
Normalitas larutan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (N)	= 0,0565 mmol/ml
Volume Penitrasi sampel (V <sub>1</sub> )	= 1,70 ml
Volume Penitrasi Blanko (V <sub>2</sub> )	= 0,08 ml
Faktor Pengenceran	= 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,70 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{723,4 \text{ mg}} \\ &= 0,89\% \end{aligned}$$

- b. Perhitungan Kadar Phospor

Diketahui :

Berat sampel	= 1565,4 mg
Berat P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (Pembacaan Spektrofotometer)	= 2,5031 mg

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

Penyelesaian :

$$\% P_2O_5 = \frac{\text{Berat P}_2O_5 \text{ (Pembacaan Spektrofotometer)} \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{4,6823 \text{ mg} \times 100\%}{1283,9 \text{ mg}}$$

$$= 0,1599\%$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel = 1200,3 mg

Konsentrasi (c) = 0,3012 mg/liter

Faktor Pengenceran (FP) = 10

Voleme sampel =  $\frac{100}{1000}$  liter = 0,1 liter

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\%K = \frac{c \times FP \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{0,3012 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1200,3 \text{ mg}}$$

$$= 0,03\%$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

Berat sampel = 75,8 mg

Konsentrasi (c) = 37,7031 mg/liter

Volume sampel (V) = 0,1 liter

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\%C\text{-organik} = \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}}$$

$$= \frac{37,7031 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{75,8 \text{ mg}} \times 100\%$$

$$= 4,97\%$$

6. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Kadar Perekat tepung biji durian 15%

**U<sub>Ak</sub>-0523**

a. Perhitungan Kadar Nitrogen

Diketahui :

Berat sampel	= 685,3 mg
Normalitas larutan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (N)	= 0,0565 mmol/ml
Volume Penitrasi sampel (V <sub>1</sub> )	= 1,76 ml
Volume Penitrasi Blanko (V <sub>2</sub> )	= 0,08 ml
Faktor Pengenceran	= 5

Ditanya : %N ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\%N &= \frac{(V_1 - V_2) \times N \text{ H}_2\text{SO}_4 \times 14 \times \text{FP} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{(1,76 \text{ ml} - 0,08 \text{ ml}) \times 0,0565 \frac{\text{mmol}}{\text{ml}} \times 14 \frac{\text{mg}}{\text{mmol}} \times 5 \times 100\%}{685,3 \text{ mg}} \\ &= 0,97\%\end{aligned}$$

b. Perhitungan Kadar Fosfor

Diketahui :

Berat sampel	= 1305,6 mg
Berat P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> (Pembacaan Spektrofotometer)	= 2,8966 mg

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

Penyelesaian :

$$\begin{aligned}\% \text{P}_2\text{O}_5 &= \frac{\text{Berat P}_2\text{O}_5 \text{ (Pembacaan Spektrofotometer)} \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{2,8966 \text{ mg} \times 100\%}{1305,6 \text{ mg}} \\ &= 0,2219\%\end{aligned}$$

c. Perhitungan Kadar Kalium

Diketahui :

Berat sampel	= 1019,6 mg
Konsentrasi (c)	= 0,1726 mg/liter
Faktor Pengenceran (FP)	= 10

$$\text{Voleme sampel} = \frac{100}{1000} \text{ liter} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %K ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%K &= \frac{c \times FP \times \text{Volume Sampel} \times 1,2046 \times 100\%}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{0,1726 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 10 \times 0,1 \text{ liter} \times 1,2046 \times 100\%}{1019,6 \text{ mg}} \\ &= 0,02\% \end{aligned}$$

d. Perhitungan Kadar C-organik

Diketahui :

$$\text{Berat sampel} = 91,8 \text{ mg}$$

$$\text{Konsentrasi (c)} = 43,6082 \text{ mg/liter}$$

$$\text{Volume sampel (V)} = 0,1 \text{ liter}$$

Ditanya : %C-organik ?

Penyelesaian :

$$\begin{aligned} \%C\text{-organik} &= \frac{c \times V}{\text{Berat sampel}} \\ &= \frac{43,6082 \frac{\text{mg}}{\text{liter}} \times 0,1 \text{ liter}}{91,8 \text{ mg}} \times 100\% \\ &= 4,75\% \end{aligned}$$

## B. PENENTUAN KADAR AIR

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

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 28,15 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 29,15 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 28,9 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned} \% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(29,15-28,15) \text{ gram} - (28,9-28,15) \text{ gram}}{(29,15-28,15) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 25 \% \end{aligned}$$

**b. Sampel dengan perbandingan kompos 95% dan perekat tepung biji durian 5%**

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 51,5 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 52,5 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 52,25 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned}\% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(52,5 - 51,5) \text{ gram} - (52,25 - 51,5) \text{ gram}}{(52,5 - 51,5) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 25 \%\end{aligned}$$

**c. Sampel dengan perbandingan kompos 92,5% dan perekat tepung biji durian 7,5%**

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 55,5 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 56,5 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 56,27 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned}\% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(56,5 - 55,5) \text{ gram} - (56,27 - 55,5) \text{ gram}}{(56,5 - 55,5) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 23 \%\end{aligned}$$

**d. Sampel dengan perbandingan kompos 90% dan perekat tepung biji durian 10%**

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 55,2 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 56,2 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 56,01 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned}\% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(56,2 - 55,2) \text{ gram} - (56,01 - 55,2) \text{ gram}}{(56,2 - 55,2) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 19 \%\end{aligned}$$

**e. Sampel dengan perbandingan kompos 87,5% dan perekat tepung biji durian 12,5%**

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 54,5 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 55,5 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 55,34 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned}\% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(55,5-54,5) \text{ gram} - (55,34-54,5) \text{ gram}}{(54,5-55,5) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 16 \%\end{aligned}$$

**f. Sampel dengan perbandingan kompos 85% dan perekat tepung biji durian 15%**

- Berat cawan porselen kosong (W1) = 50,7 gram
- Berat cawan porselen + sampel (W2) = 51,7 gram
- Berat cawan porselen + residu (W3) = 51,58 gram
- % kadar air (*Inhered Moisture*)

$$\begin{aligned}\% IM &= \frac{(W2-W1) - (W3-W1)}{(W2-W1)} \times 100 \% \\ &= \frac{(51,7-50,7) \text{ gram} - (51,58-50,7) \text{ gram}}{(51,7-50,7) \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 12 \%\end{aligned}$$

**C. Perhitungan Analisa Rasio C/N 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), Komposisi Perekat 0% (**U<sub>Ak</sub>-0529**)

Diketahui:

Kadar C = 4,3%

Kadar N = 0,96%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{4,3\%}{0,96\%} = 4,5$$

2. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Komposisi Perekat 5% (**U<sub>Ak</sub>-0519**)

Diketahui:

Kadar C = 3,75%

Kadar N = 1,06%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{3,75\%}{1,06\%} = 3,5$$

3. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Komposisi Perekat 7,5% (**U<sub>Ak</sub>-0520**)

Diketahui:

Kadar C = 5,12%

Kadar N = 1,1%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{5,12\%}{1,1\%} = 4,7$$

4. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Komposisi Perekat 10% (**U<sub>Ak</sub>-0521**)

Diketahui:

Kadar C = 4,76%

Kadar N = 1,08%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{4,76\%}{1,08\%} = 4,4$$

5. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Komposisi Perekat

12,5% (**U<sub>Ak</sub>-0522**)

Diketahui:

Kadar C = 4,97%

Kadar N = 0,89%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{4,97\%}{0,89\%} = 5,6$$

6. Kompos Pelet dengan Menggunakan Aktivator (Sridek), Komposisi Perekat

15% (**U<sub>Ak</sub>-0529**)

Diketahui:

Kadar C = 4,74%

Kadar N = 0,97%

Ditanya: C/N ?

Penyelesaian:

$$C/N = \frac{4,74\%}{0,97\%} = 4,9$$



---

# LAMPIRAN 2

---

GAMBAR – GAMBAR



Sampah organik sisa sayuran sebelum dicacah



Timbangan



Wadah penampung sampah yang telah



Bioaktivator SRIDEK

dicacah



Perekat tepung biji durian



Menghidupkan Alat



Memasukan sampah kedalam alat melalui corong pemasukan



Pemipetan bioaktivator Sridek

Hasil penggilingan sampah yang keluar dari lubang gilingan



Pemberian bioaktivator SRIDEK dalam sampah yang telah digiling



Hasil kompos yang diperoleh



Penambahan perekat kedalam kompos hasilkan



## Alat KOLET (Kompos Pelet)



Kompos Pelet yang diperoleh



Penimbangan cawan porselin kosong



Penimbangan cawan porselin + sampel  
(Analisa Kadar Air)



Pendinginan setelah pengovenan  
(Analisa Kadar Air)

Proses pengovenan (Analisa Kadar Air)



Penimbangan cawan porselin + sampel  
setelah dioven (Analisa Kadar Air)

