

LAMPIRAN



Lampiran 1. Data primer berat kering, berat basah dan jumlah tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp)

Tabel 3. Hasil penimbangan berat kering *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Ulangan	Perlakuan					Jumlah	Rerata
	P ₀	P ₁	P ₂	P ₃	P ₄		
1	0,02	0,06	0,05	0,04	0,04	0,21	0,042
2	0,04	0,07	0,05	0,05	0,04	0,25	0,050
3	0,04	0,07	0,06	0,06	0,04	0,27	0,054
4	0,06	0,07	0,07	0,06	0,05	0,31	0,062
5	0,06	0,09	0,08	0,07	0,06	0,36	0,072
Jumlah	0,22	0,36	0,31	0,28	0,23	1,40	0,28
Rerata	0,044	0,072	0,062	0,056	0,046	0,28	0,056

Tabel 4. Hasil penimbangan berat basah *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Ulangan	Perlakuan					Jumlah	Rerata
	P ₀	P ₁	P ₂	P ₃	P ₄		
1	0,05	0,08	0,09	0,07	0,06	0,35	0,070
2	0,09	0,11	0,10	0,08	0,06	0,44	0,088
3	0,11	0,13	0,10	0,09	0,09	0,52	0,104
4	0,12	0,15	0,12	0,13	0,11	0,63	0,126
5	0,15	0,17	0,14	0,16	0,17	0,79	0,158
Jumlah	0,52	0,64	0,55	0,53	0,49	2,73	0,55
Rerata	0,104	0,128	0,11	0,106	0,098	0,546	0,1092

Tabel 5. Hasil penghitungan jumlah tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Ulangan	Perlakuan					Jumlah	Rerata
	P ₀	P ₁	P ₂	P ₃	P ₄		
1	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0
2	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0
3	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0
4	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0
5	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0
Jumlah	5,0	5,0	5,0	5,0	5,0	25,0	5,0
Rerata	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	5,0	1,0

Lampiran 2. Analisis sidik ragam berat kering, berat basah dan jumlah junas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

A. Berat Kering

Perhitungan Analisis Sidik Ragam

- Derajat Bebas

$$\text{db total umum} = (r \times h) - 1 = (5 \times 5) - 1 = 24 \quad \text{dimana } h = \text{perlakuan}$$

$$r = \text{ulangan}$$

$$\text{db perlakuan} = h - 1 = 5 - 1 = 4$$

$$\text{db galat} = \text{db total umum} - \text{db perlakuan} = 24 - 4 = 20$$

- Jumlah Kuadrat (JK)

$$\begin{aligned} \text{Faktor Koreksi (FK)} &= \frac{(\text{jumlahumum})^2}{rxh} \\ &= \frac{(1,4)^2}{25} \\ &= \frac{1,96}{25} \\ &= 0,0784 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{JK Umum (JKU)} &= [(0,02)^2 + \dots + (0,06)^2] - FK \\ &= 0,0842 - 0,0784 \\ &= 0,0058 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{JK Perlakuan (JKP)} &= \frac{[(0,22)^2 + (0,36)^2 + (0,31)^2 + (0,28)^2 + (0,23)^2]}{5} - FK \\
 &= \frac{(0,0484 + 0,1296 + 0,0961 + 0,0784 + 0,0529)}{5} - 0,0784 \\
 &= \frac{0,4054}{5} - 0,0784 \\
 &= 0,08108 - 0,0784 \\
 &= 0,00268
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{JK Galat (JKG)} &= \text{JKU} - \text{JKP} \\
 &= 0,0058 - 0,00268 \\
 &= 0,00312
 \end{aligned}$$

- Kuadrat Tengah (KT) dimana v_1 = db perlakuan
 v_2 = db galat

$$\text{Kuadrat Tengah Perlakuan (KTP)} = \frac{JKP}{v_1} = \frac{0,00268}{4} = 0,00067$$

$$\text{Kuadrat Tengah Galat (KTG)} = \frac{JKG}{v_2} = \frac{0,00312}{20} = 0,000156$$

- Nilai F

$$\text{F hitung} = \frac{KTP}{KTG} = \frac{0,00067}{0,000156} = 4,295$$

$$\text{F tabel}_{0,05} (v_1, v_2) = 2,87$$

$$\text{F tabel}_{0,01} (v_1, v_2) = 4,43$$

Karena F hitung > F tabel maka F hitung berbeda nyata

(Hanafiah, 200)

$$\begin{aligned}
 \text{Koefisien Keragaman (KK)} &= \frac{\sqrt{KTG}}{\bar{Y}} \times 100\% \\
 &= \frac{\sqrt{0.000156}}{0.056} \times 100\% \\
 &= \frac{0,012489996}{0,056} \times 100\% \\
 &= 22,3\%
 \end{aligned}$$

Karena $KK > 10\%$ maka dilakukan uji lanjut Duncan.

B. Berat Basah

- Derajat Bebas

$$\text{db total umum} = (r \times h) - 1 = (5 \times 5) - 1 = 24 \quad \begin{array}{l} \text{dimana } h = \text{perlakuan} \\ r = \text{ulangan} \end{array}$$

$$\text{db perlakuan} = h - 1 = 5 - 1 = 4$$

$$\text{db galat} = \text{db total umum} - \text{db perlakuan} = 24 - 4 = 20$$

- Jumlah Kuadrat (JK)

$$\begin{aligned}
 \text{Faktor Koreksi (FK)} &= \frac{(\text{jumlahumum})^2}{rxh} \\
 &= \frac{(2,73)^2}{25} \\
 &= \frac{7,4529}{25} \\
 &= 0,298116
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{JK Umum (JKU)} &= [(0,05)^2 + \dots + (0,17)^2] - FK \\
 &= 0,3267 - 0,298116 \\
 &= 0,028584
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{JK Perlakuan (JKP)} &= \frac{[(0,52)^2 + (0,64)^2 + (0,55)^2 + (0,53)^2 + (0,49)^2]}{5} - FK \\
 &= \frac{(0,2704 + 0,4096 + 0,3025 + 0,2809 + 0,2401)}{5} - 0,298116 \\
 &= \frac{1,5035}{5} - 0,298116 \\
 &= 0,3007 - 0,298116 \\
 &= 0,002584
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{JK Galat (JKG)} &= \text{JKU} - \text{JKP} \\
 &= 0,028584 - 0,002584 \\
 &= 0,026
 \end{aligned}$$

- Kuadrat Tengah (KT) dimana $v_1 = \text{db perlakuan}$
 $v_2 = \text{db galat}$

$$\text{Kuadrat Tengah Perlakuan (KTP)} = \frac{JKP}{v_1} = \frac{0,002584}{4} = 0,000646$$

$$\text{Kuadrat Tengah Galat (KTG)} = \frac{JKG}{v_2} = \frac{0,026}{20} = 0,0013$$

- Nilai F

$$F \text{ hitung} = \frac{KTP}{KTG} = \frac{0,000646}{0,0013} = 0,49$$

$$F \text{ tabel }_{0,05} (v_1, v_2) = 2,8 \quad F \text{ tabel }_{0,01} (v_1, v_2) = 4,43$$

F hitung > F tabel → F hitung tidak berbeda nyata

(Hanafiah, 2000)

C. Jumlah Tunas

- Derajat Bebas

$$\text{db total umum} = (r \times h) - 1 = (5 \times 5) - 1 = 24 \quad \begin{array}{l} \text{dimana } h = \text{perlakuan} \\ r = \text{ulangan} \end{array}$$

$$\text{db perlakuan} = h - 1 = 5 - 1 = 4$$

$$\text{db galat} = \text{db total umum} - \text{db perlakuan} = 24 - 4 = 20$$

- Jumlah Kuadrat (JK)

$$\text{Faktor Koreksi (FK)} = \frac{(\text{jumlahumum})^2}{rxh}$$

$$= \frac{(25)^2}{25}$$

$$= \frac{625}{25}$$

$$= 25$$

$$\text{JK Umum (JKU)} = [(1)^2 + \dots + (1)^2] - FK$$

$$= 25 - 25$$

$$= 0$$

$$\text{JK Perlakuan (JKP)} = \frac{[(5)^2 + (5)^2 + (5)^2 + (5)^2 + (5)^2]}{5} - FK$$

$$= \frac{(25 + 25 + 25 + 25 + 25)}{5} - 25$$

$$= \frac{125}{5} - 25$$

$$= 25 - 25$$

$$= 0$$

$$JK \text{ Galat (JKG)} = JKU - JKP$$

$$= 0 - 0$$

$$= 0$$

- Kuadrat Tengah (KT)

dimana $v_1 = \text{db perlakuan}$
 $v_2 = \text{db galat}$

$$\text{Kuadrat Tengah Perlakuan (KTP)} = \frac{JKP}{v_1} = \frac{0}{4} = 0$$

$$\text{Kuadrat Tengah Galat (KTG)} = \frac{JKG}{v_2} = \frac{0}{20} = 0$$

- Nilai F

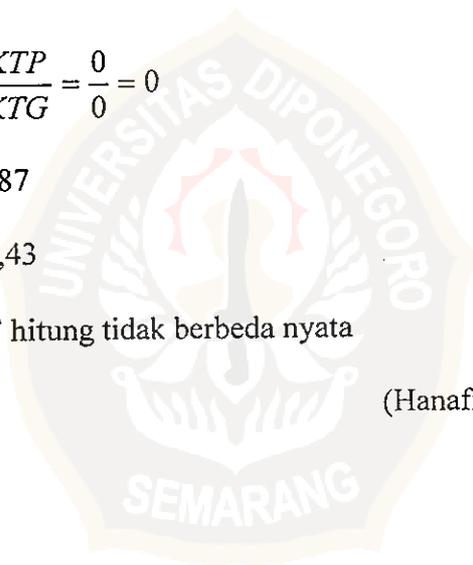
$$F \text{ hitung} = \frac{KTP}{KTG} = \frac{0}{0} = 0$$

$$F \text{ tabel}_{0,05} (v_1, v_2) = 2,87$$

$$F \text{ tabel}_{0,01} (v_1, v_2) = 4,43$$

$F \text{ hitung} > F \text{ tabel} \rightarrow F \text{ hitung tidak berbeda nyata}$

(Hanafiah, 2000)



Lampiran 3. Tabel hasil analisis sidik ragam berat kering, berat basah dan jumlah tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp)

Tabel 6. Hasil analisis sidik ragam berat kering *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Sumber keragaman	Derajat bebas	Jumlah Kuadrat	Kuadrat Tengah	F hitung	F tabel (v_1, v_2)	
					5%	1%
Perlakuan	4	0,00268	0,00067	4,295 ^{*n}	2,87	4,43
Galat	20	0,00312	0,000156			
Total Umum	24					

*n = F hitung berbeda nyata

Tabel 7. Hasil analisis sidik ragam berat basah *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Sumber keragaman	Derajat bebas	Jumlah Kuadrat	Kuadrat Tengah	F hitung	F tabel (v_1, v_2)	
					5%	1%
Perlakuan	4	0,002584	0,000646	0,49 ^{tn}	2,87	4,43
Galat	20	0,026	0,0013			
Total Umum	24					

tn = F hitung tidak berbeda nyata

Tabel 8. Hasil analisis sidik ragam jumlah tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

Sumber keragaman	Derajat bebas	Jumlah Kuadrat	Kuadrat Tengah	F hitung	F tabel (v_1, v_2)	
					5%	1%
Perlakuan	4	0	0	0 ^{tn}	2,87	4,43
Galat	20	0	0			
Total Umum	24					

tn = F hitung tidak berbeda nyata

Lampiran 4. Uji Duncan berat kering *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) yang dipengaruhi NAA dan BAP pada berbagai konsentrasi dalam media MS setelah masa inkubasi 45 hari.

◆ Urutan menurun pada rata-rata perlakuan

<u>Perlakuan</u>	<u>Rataan</u>	<u>Peringkat</u>
P ₁	0,072	1
P ₂	0,062	2
P ₃	0,056	3
P ₄	0,046	4
P ₀	0,044	5

◆ Mencari $S_d = \sqrt{\frac{2xKTG}{ulangan}}$

$$= \sqrt{\frac{2x0,000156}{5}}$$

$$= \sqrt{0,0000624}$$

$$= 0,0079$$

◆ Mencari Nilai (t-1) dimana t = banyaknya perlakuan
 rp = nilai tabel wilayah nyata student
 p = jarak dalam peringkat antara pasangan rata-rata perlakuan yang diperbandingkan

$$R_p = \frac{(rp)(S_d)}{\sqrt{2}}$$

untuk p = 2, 3,

Nilai r_p dengan db galat 20 pada taraf uji 5% pada tabel adalah sebagai berikut :

p	r_p
2	2,95
3	3,10
4	3,18
5	3,25

dengan $(t-1) = 5 - 1 = 4$, nilai R_p dihitung sebagai berikut :

p	$R_p = \frac{(r_p)(S_d)}{\sqrt{2}}$
2	$\frac{(2,95)(0,0079)}{\sqrt{2}} = 0,0165$
3	$\frac{(3,10)(0,0079)}{\sqrt{2}} = 0,0173$
4	$\frac{(3,18)(0,0079)}{\sqrt{2}} = 0,0177$
5	$\frac{(3,25)(0,0079)}{\sqrt{2}} = 0,0181$

Perhitungan mencari selisih beda nilai R_p terbesar dengan nilai rataan perlakuan terbesar untuk menentukan beda nyata antar rataan perlakuan

► nilai R_p terbesar I (r_p pada $p = 5$) adalah 0.0181 dan rataan perlakuan terbesar

I adalah P_1 adalah 0,072 $\rightarrow 0,072 - 0,0181 = 0,054$

Karena nilai P_2 dan $P_3 > 0,054$ maka P_2 dan P_3 beda nyata dengan P_1 , sedangkan

nilai P_4 dan $P_0 < 0,054$ maka P_4 dan P_0 tidak berbeda nyata dengan P_1

Rataan perlakuan yang tersisa $m = 3$ (P_1, P_2, P_3) maka wilayahnya sebesar $P_1 - P_3 = 0,072 - 0,056 = 0,016$ dibandingkan dengan nilai R_p pada $p = 2$ adalah 0,0165 karena perbedaan yang dihitung lebih kecil daripada nilai R_p pada $p = 2$ maka satu sama lain tidak beda nyata.

► nilai R_p terbesar II (r_p pada $p = 4$) adalah 0,0177 dan rata-rata perlakuan terbesar II adalah P_2 adalah 0,062 $\rightarrow 0,062 - 0,0177 = 0,0443$

Karena nilai P_3 dan $P_4 > 0,0443$ maka P_3 dan P_4 beda nyata dengan P_2 , sedangkan nilai $P_0 < 0,0443$ maka P_0 tidak berbeda nyata dengan P_2

Rataan perlakuan yang tersisa $m = 3$ (P_2, P_3 dan P_4) maka wilayahnya sebesar $P_2 - P_4 = 0,062 - 0,046 = 0,016$ dibandingkan dengan nilai R_p pada $p = 3$ adalah 0,0173 karena perbedaan yang dihitung lebih kecil daripada nilai R_p pada $p = 3$ maka satu sama lain tidak beda nyata.

► Karena hanya rata-rata P_0 yang berada di luar kelompok yang telah dibuat maka :

$$P_3 \text{ vs } P_0 = 0,056 - 0,044 = 0,012 < R_p (p = 3) \text{ yaitu } 0,0173$$

$$P_4 \text{ vs } P_0 = 0,046 - 0,044 = 0,002 < R_p (p = 2) \text{ yaitu } 0,0165$$

Dari hasil di atas maka dapat disimpulkan bahwa P_3 dan P_0 tidak beda nyata, P_4 dan P_0 tidak beda nyata.

Hasil perbandingan seluruh pasangan nilai tengah Uji Duncan dengan notasi baris

$$\begin{array}{cccccc} & P_1 & P_2 & P_3 & P_4 & P_0 \\ a & \text{-----} & & & & \\ & & b & \text{-----} & & \\ & & & & c & \text{-----} \end{array}$$

(Gomez & Gomez, 1995)

Lampiran 5. Metode pembuatan media Murashige dan Skoog

Pembuatan Larutan Stok

1. Pembuatan Larutan Stok Hara Makro

Larutan stok hara makro media MS dibuat dengan kepekatan 10 kali lebih pekat yang berisi : 16.500 mg NH_4NO_3 ; 19.000 mg KNO_3 ; 3.700 mg $\text{SO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; 1.700 mg KH_2PO_4 per liter air. Membuat larutan stok hara makro dilakukan dengan cara sebagai berikut :

- * disiapkan gelas piala ukuran 1 liter yang diisi dengan 500 mL akuades.
- * setiap komponen makro ditimbang lalu dimasukkan dan dilarutkan satu demi satu sambil diaduk. Untuk menghindari endapan, maka tidak boleh memasukkan semua komponen media hara makro sekaligus.
- * setelah semua komponen media larut, ditambahkan akuades sampai volume akhir menjadi 1.000 mL dengan menggunakan labu ukur atau gelas ukur.
- * pada saat pembuatan media, larutan stok hara makro yang diambil adalah sebanyak 100 mL per liter media.

2. Pembuatan Larutan Stok Ca

Larutan stok Ca media MS dibuat dengan kepekatan / konsentrasi 100 lebih pekat yang berisi 44.000 mg $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ per liter air. Stok Ca perlu dipisahkan dengan larutan stok hara makro lainnya karena akan terjadi pengendapan jika dijadikan satu (Yusnita, 2003). Cara membuat larutan stok Ca adalah sebagai berikut : disiapkan gelas piala ukuran 1 liter yang telah

terisi 500 mL akuades, lalu 44.000 mg $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ dimasukkan dan diaduk sampai larut. Kemudian ditambahkan akuades sampai volume akhir 1.000 mL. Pada saat membuat media kultur, larutan stok Ca yang diambil sebanyak 10 mL per liter media.

3. Pembuatan Larutan Stok Mikro A, Mikro B, Vitamin, dan Mio-inositol

Pembuatan larutan stok mikro A, mikro B, vitamin, dan mio-inositol dilakukan sama seperti pembuatan larutan stok makro. Komponen media stok mikro A dengan kepekatan 100 kali lebih pekat yang berisi 620 mg H_3BO_3 ; 1.690 mg $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; 860 mg $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ per liter air, komponen media stok mikro B dengan kepekatan 1.000 kali lebih pekat yang berisi 830 mg KI ; 250 mg $\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$; 25 mg $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$; 25 mg $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ per liter air, komponen media stok vitamin dengan kepekatan 1.000 kali lebih pekat yang berisi 100 mg Tiamin-HCl ; 500 mg Piridoksin-HCl ; 500 mg Asam Nikotinat ; 2.000 mg Glisin per liter air, serta komponen media stok mio-inositol dengan kepekatan 50 kali lebih pekat yang berisi 5.000 mg Mio-inositol per liter air. Masing-masing komponen media stok tersebut ditimbang dan dilarutkan dalam akuades satu demi satu sampai larut dan ditambah akuades sampai volume akhir 1.000 mL. Pada saat membuat media kultur, larutan stok mikro A yang diambil sebanyak 10 mL per liter media, larutan stok mikro B dan vitamin yang diambil masing-masing sebanyak 1 mL per liter media sedangkan larutan stok mio-inositol yang diambil sebanyak 20 mL per liter media.

4. Pembuatan Larutan Stok Besi (Fe)

Pembuatan larutan stok besi (Fe) sedikit berbeda dengan pembuatan larutan stok lainnya. Untuk mencegah terjadinya pengendapan, setiap komponen (FeSO_4 dan Na_2EDTA) dilarutkan secara tersendiri dalam gelas piala yang terpisah dimana volume larutan stok akhir yang dibuat sebanyak 1.000 mL yaitu : 2.780 mg FeSO_4 dilarutkan dalam 400 mL akuades dan 3.730 mg Na_2EDTA juga dilarutkan dalam 400 ml akuades dalam gelas piala lain. Pelarutan Na_2EDTA dilakukan dengan mengaduk sambil dipanaskan. Setelah kedua larutan homogen, sedikit demi sedikit kedua larutan dicampur sambil diaduk. Kemudian ditambahkan akuades sampai volume akhir 1.000 mL. Larutan stok Fe yang benar akan berwarna kuning muda dan jernih. Untuk mencegah terjadinya oksidasi, larutan stok Fe disimpan dalam botol berwarna gelap atau botol yang dibungkus dengan aluminium foil (Yusnita, 2003). Pada saat membuat media kultur, larutan stok besi yang diambil sebanyak 10 mL per liter media. Semua larutan stok disimpan di dalam almari es.

4. Pembuatan Larutan Stok Zat Pengatur Tumbuh NAA

Larutan stok NAA dibuat dari 1.000 mg NAA yang dimasukkan ke dalam gelas piala yang berisi 500 mL akuades kemudian ditetesi NaOH 0,1 N sedikit demi sedikit sambil diaduk dan dipanaskan hati-hati sampai NAA larut merata. Kemudian ditambahkan akuades hingga volume akhir 1000 mL. Pada saat membuat medium kultur, larutan stok NAA yang diambil adalah 0,1 mL

5. Pembuatan Larutan Stok Zat Pengatur Tumbuh BAP

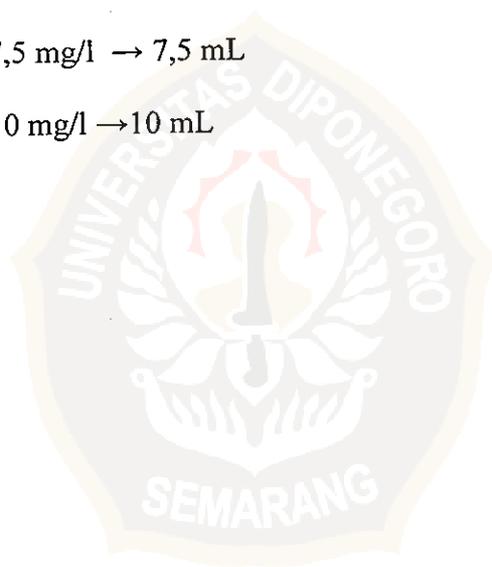
Larutan stok BAP dibuat dari 1000 mg BAP yang dimasukkan dalam 500 mL akuades steril kemudian ditetesi HCl 0,1 N sedikit demi sedikit sambil diaduk dan dipanaskan hati-hati sampai BAP larut merata. Kemudian ditambahkan akuades hingga volume akhir 1000 mL. Pada saat pembuatan media kultur, larutan stok BAP yang diambil untuk masing-masing konsentrasi yang diinginkan per liter media adalah :

*konsentrasi 2,5 mg/l → 2,5 mL

*konsentrasi 5 mg/l → 5 mL

*konsentrasi 7,5 mg/l → 7,5 mL

*konsentrasi 10 mg/l → 10 mL



Lampiran 6. Tabel komposisi media MS (Murashige dan Skoog).

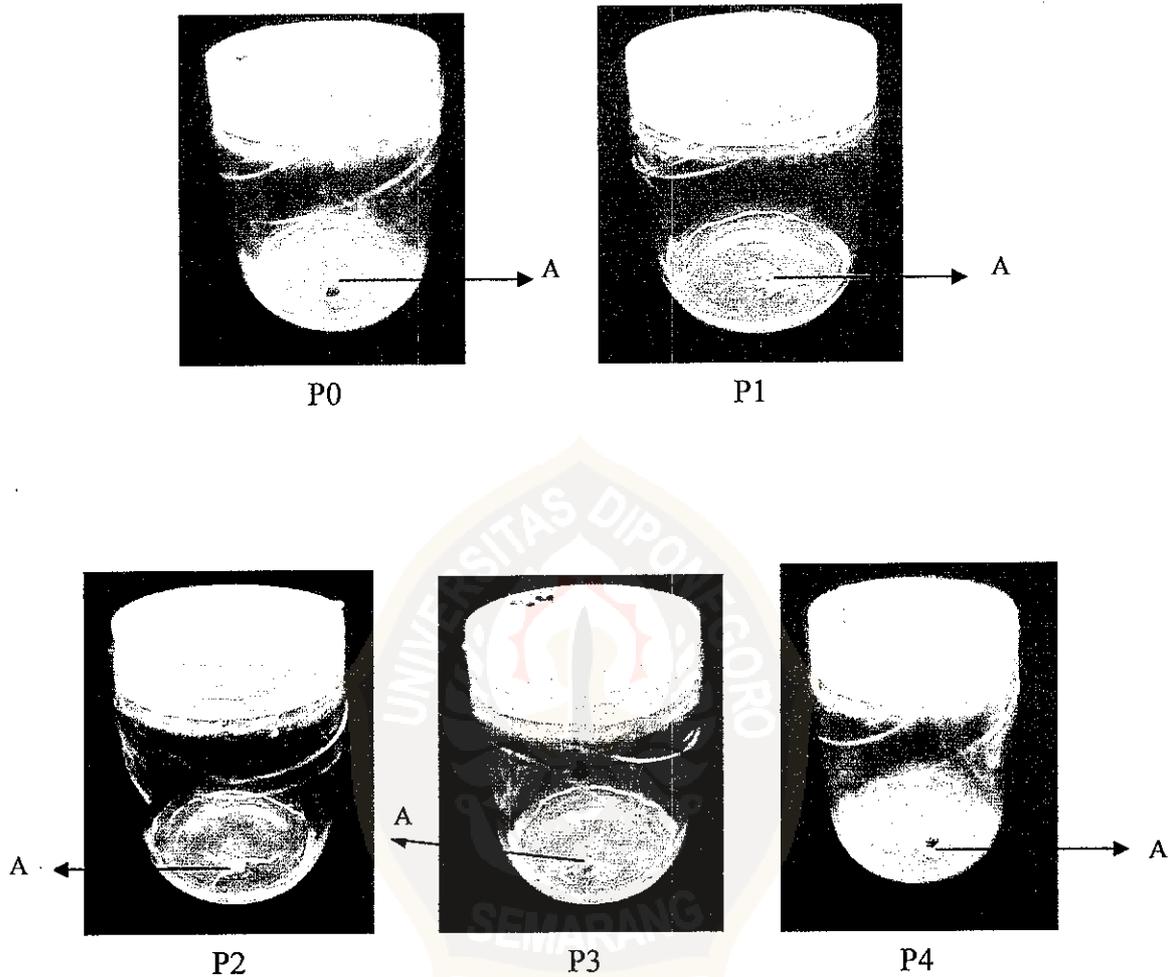
Tabel 9. Komposisi Media MS (Murashige dan Skoog)

Nama Stok	Senyawa dalam Larutan Stok	Konsentrasi dalam Media MS (mg/L)	Konsentrasi dalam Larutan Stok (mg/L)	Volume Larutan Stok yang Dibutuhkan per Liter Media (ml)
Makro (10x)	NH ₄ NO ₃	1.650	16.500	100
	KNO ₃	1.900	19.000	
	MgSO ₄ .7H ₂ O	370	3.700	
	KH ₂ PO ₄	170	1.700	
Ca (100x)	CaCl ₂ .2H ₂ O	440	44.000	10
Mikro A (100x)	H ₃ BO ₃	6,2	620	10
	MnSO ₄ .4H ₂ O	16,9	1.690	
	ZnSO ₄ .7H ₂ O	8,6	860	
Mikro B (1.000x)	KI	0,83	830	1
	Na ₂ MoO ₄ .7H ₂ O	0,25	250	
	CuSO ₄ .5H ₂ O	0,025	25	
	CoCl ₂ .6H ₂ O	0,025	25	
Fe (100x)	FeSO ₄ .7H ₂ O	27,8	2.780	10
	Na ₂ EDTA.2H ₂ O	37,3	3.730	
Vitamin (1.000x)	Tiamin-HCl	0,1	100	1
	Piridoksin-HCl	0,5	500	
	Asam Nikotinat	0,5	500	
	Glisin	2,0	2.000	
Mio-inositol (50x)	Mio-inositol	100	5.000	20
Sukrosa	Sukrosa	30.000	Tidak dibuat stok	-
Agar	Agar	7000	Tidak dibuat stok	-

*EDTA singkatan dari Etilen Diamin Tetra Asetat

(Yusnita, 2003)

Lampiran 7. Gambar hasil kultur *in vitro* tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) setelah masa inkubasi 45 hari



Gambar 8. Hasil kultur *in vitro* tunas *Curcuma mangga* (Vall.et.Zyp) setelah masa inkubasi 45 hari

Keterangan :

A = tunas

P0 = NAA 0,1 mg/L + BAP 0 mg/L

P1 = NAA 0,1 mg/L + BAP 2,5 mg/L

P2 = NAA 0,1 mg/L + BAP 5 mg/L

P3 = NAA 0,1 mg/L + BAP 7,5 mg/L

P4 = NAA 0,1 mg/L + BAP 10 mg/L