

LAMPIRAN

Lampiran 1 Surat pernyataan bebas plagiasi

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Astri Gingin Bellyani Hadian

N P M : 11181060

adalah mahasiswa Fakultas Farmasi, Universitas Bhakti Kencana, menyatakan dengan sesungguhnya bahwa Naskah Tugas Akhir/Skripsi yang saya tulis dengan judul:

Aktivitas Antioksidan Dengan Metode Dpph Terhadap Daun Gaharu (*Aquilaria malaccensis* L) Yang Berasal Dari 2 Daerah Yang

adalah benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri. Apabila di kemudian hari diketahui bahwa isi Naskah Skripsi ini merupakan hasil plagiasi, maka saya bersedia menerima sanksi berupa pembatalan kelulusan dan atau pencabutan gelar yang saya peroleh.

Demikian surat pernyataan ini saya buat untuk dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Bandung, Juli 2022

Yang membuat pernyataan,



(Astri Gingin Bellyani Hadian)

NPM : 11181060

Lampiran 2 Surat persetujuan untuk dipublikasikan di media online

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Astri Gingin Bellyani Hadian

N P M : 11181060

Menyatakan bahwa demi kepentingan perkembangan ilmu pengetahuan, saya

Aktivitas Antioksidan Dengan Metode Dpph Terhadap Daun Gaharu (*Aquilaria malaccensis* L) Yang Berasal Dari 2 Daerah Yang

menyetujui abstrak Skripsi yang saya tulis dengan judul:

Untuk dipublikasikan atau ditampilkan di internet atau media lain yaitu Digital Library Perpustakaan Universitas Bhakti Kencana untuk kepentingan akademik, sebatas sesuai dengan Undang-Undang Hak Cipta.

Demikian surat pernyataan ini saya buat untuk dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Bandung, Juli 2022

Yang membuat pernyataan,



(Astri Gingin Bellyani Hadian)

NPM : 11181060

Lampiran 3 Hasil determinasi Tanaman Gaharu

HERBARIUM JATINANGOR
LABORATORIUM TAKSONOMI TUMBUHAN
JURUSAN BIOLOGI FMIPA UNPAD
 Gedung D2-212, Jl. Raya Bandung Sumedang Km 21 Jatinangor
 Telp. 022-7796412, email: phanerogamae@yahoo.com

LEMBAR IDENTIFIKASI TUMBUHAN
 No.66/HB/12/2021

Herbarium Jatinangor, Laboratorium Taksonomi Tumbuhan, Jurusan Biologi FMIPA
 UNPAD, dengan ini menerangkan bahwa:

Nama : Astri Gingin Bellyani Hadian
 NIM : 11181060
 Instansi : Universitas Bhakti Kencana
 Telah melakukan identifikasi tumbuhan, dengan No. Koleksi : -
 Tanggal Koleksi : 27 Desember 2021
 Lokasi : Bandung.

Hasil Identifikasi,

Nama Ilmiah : *Aquilaria malaccensis* Lam.
 Sinonim : *Aquilaria secundaria* Rumph. ex DC.
 Nama Lokal : Gaharu
 Famili : Thymelaeaceae

Klasifikasi (Hirarki Taksonomi)

Kingdom : Plantae
 Divisi : Magnoliophyta
 Class : Magnolipsida
 Ordo : Malvales
 Famili : Thymelaeaceae
 Genus : *Aquilaria*
 Species : *Aquilaria malaccensis* Lam

Referensi:

Cronquist, Arthur. 1981. *An Integrated System of Classification of Flowering Plants*.
 Columbia University Press. New York
 The Plant List *Website Dunia Tumbuhan* <http://www.theplantlist.org/tpl1.1/record/kew-158489>.
 Backer, C. A. and Bakhuizen v/d Brink R. C Jr. 1963. *Flora of Java*. Wolter-Noordhoff NV.
 Groningen.

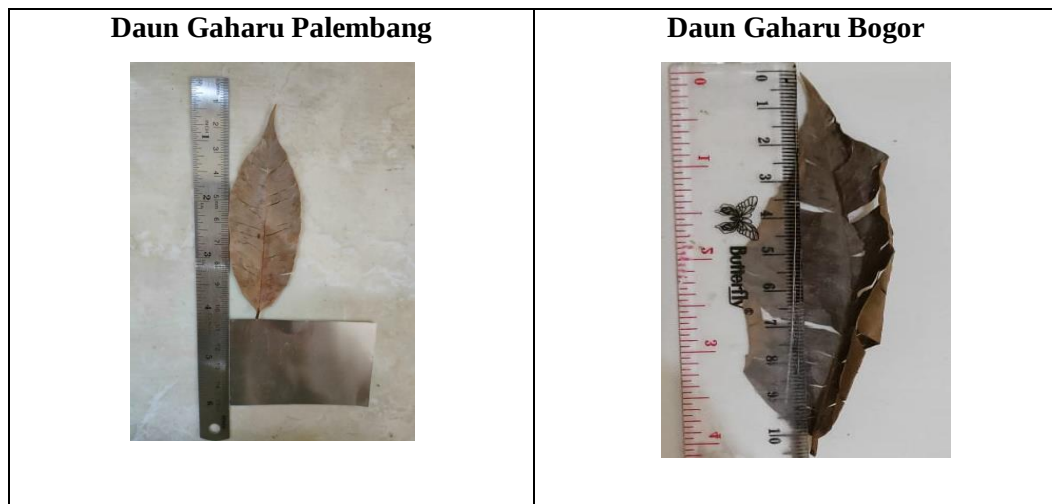
Jatinangor, 29 Desember 2021.

Identifikator,

LABORATORIUM TAKSONOMI TUMBUHAN
 JURUSAN BIOLOGI FMIPA-UNPAD

Drs. Joko Kusmoro, M.P.
 NIP. 19600801 199101 1 001

Lampiran 4 Organoleptis Daun Gaharu Kering



Lampiran 5 Karakteristik Simplisia

Susut Pengeringan Daun Gaharu Palembang dan Bogor



% Susut pengeringan Palembang = 7,082 %

% Susut pengeringan Bogor = 3,330 %

Kadar Abu Total Daun Gaharu Palembang

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot krus kosong = 41,38 gram

Bobot krus isi = $\frac{41,53 \text{ gram} + 41,51 \text{ gram}}{2} = 41,52 \text{ gram}$

$$\% \text{ Kadar abu total} = \frac{\text{Bobot abu dalam krus} - \text{bobot krus kosong}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar abu total} = \frac{41,52 \text{ gram} - 41,38 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 4,6 \%$$

Kadar Abu Total Daun Gaharu Bogor

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot krus kosong = 60,35 gram

Bobot krus isi = 60,42 gram

$$\% \text{ Kadar abu total} = \frac{\text{Bobot abu dalam krus} - \text{bobot krus kosong}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar abu total} = \frac{60,42 \text{ gram} - 60,35 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 100\%$$

$$= 2,3 \%$$

Kadar Abu Tidak Larut Asam Dau Gaharu Palembang

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot abu tidak larut asam = 0,04 gram

$$\% \text{ Kadar abu tidak larut asam} = \frac{\text{Bobot abu tidak larut asam}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar abu tidak larut asam} = \frac{0,04 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 100\% = 1,3 \%$$

Kadar Abu Tidak Larut Asam Dau Gaharu Bogor

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot abu tidak larut asam = 0,03 gram

$$\% \text{ Kadar abu tidak larut asam} = \frac{\text{Bobot abu tidak larut asam}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar abu tidak larut asam} = \frac{0,03 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 100\% = 1\%$$

Kadar Sari Larut Etanol Daun Gaharu Palembang

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot Cawan kosong = 34,55 gram

Bobot Cawan isi = $\frac{34,63 \text{ gram} + 34,54 \text{ gram} + 34,64 \text{ gram}}{3} = 34,63 \text{ gram}$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \frac{\text{Bobot sari (W1-W0)}}{\text{Bobot bahan}} \times \frac{V_{\text{pelarut}}}{V_{\text{Filtrat}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \frac{34,63 \text{ gram} - 34,55 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times \frac{100 \text{ ml}}{20 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,08 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 5 \times 100\%$$

$$= 13 \%$$

Kadar Sari Larut Etanol Daun Gaharu Bogor

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot Cawan kosong = 53,88 gram

Bobot Cawan isi = 53,96 gram

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \frac{\text{Bobot sari } (W_1 - W_0)}{\text{Bobot bahan}} \times \frac{V_{\text{pelarut}}}{V_{\text{Filtrat}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar sari larut etanol} = \frac{53,96 \text{ gram} - 53,90 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times \frac{100 \text{ ml}}{20 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,06 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 5 \times 100\%$$

$$= 10 \%$$

Kadar Sari Larut Air Daun Gaharu Palembang

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot Cawan kosong = 35,01 gram

Bobot Cawan isi = $\frac{35,12 \text{ gram} + 35,11 \text{ gram}}{3} = 35,11 \text{ gram}$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \frac{\text{Bobot sari } (W_1 - W_0)}{\text{Bobot bahan}} \times \frac{V_{\text{pelarut}}}{V_{\text{Filtrat}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \frac{35,11 \text{ gram} - 35,01 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times \frac{100 \text{ ml}}{20 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,1 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 5 \times 100\%$$

$$= 15 \%$$

Kadar Sari Larut Air Daun Gaharu Bogor

Bobot simplisia = 3 gram

Bobot Cawan kosong = 73,84 gram

Bobot Cawan isi = 74,02 gram

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \frac{\text{Bobot sari } (W_1 - W_0)}{\text{Bobot bahan}} \times \frac{V_{\text{pelarut}}}{V_{\text{Filtrat}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Kadar sari larut air} = \frac{74,02 \text{ gram} - 73,92 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times \frac{100 \text{ ml}}{20 \text{ ml}} \times 100\%$$

$$= \frac{0,1 \text{ gram}}{3 \text{ gram}} \times 5 \times 100\%$$

$$= 15 \%$$

Kadar Air Daun Gaharu Palembang

Toluen jenuh : 2 ml

Hasil toluene jenuhh + sampel : 2,1 ml

$$\% \text{ Kadar air} = \frac{2,1 \text{ ml} - 2 \text{ ml}}{2 \text{ g}} \times 100\%$$

$$= 5 \%$$

Kadar Air Daun Gaharu Bogor

Toluen jenuh : 2 ml

Hasil toluene jenuhh + sampel : 2,05 ml

$$\% \text{ Kadar air} = \frac{2,05 \text{ ml} - 2 \text{ ml}}{2 \text{ g}} \times 100\%$$

$$= 2,5 \%$$

Lampiran 6 Ekstraksi Maserasi

Rendemen Ekstrak Daun Gaharu Palembang

Simplisia : 400 gram

Ekstrak kental : 45,71gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{\text{Ekstrak Kental}}{\text{Simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{45,71 \text{ gram}}{400 \text{ gram}} \times 100\% = 11,25 \%$$

Rendemen Ekstrak Daun Gaharu Bogor

Simplisia : 1.500 gram

Ekstrak kental : 215,8 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{\text{Ekstrak Kental}}{\text{Simplisia}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{215,8 \text{ gram}}{1.500 \text{ gram}} \times 100\% = 14,38 \%$$

Lampiran 7 Fraksinasi Ekstraksi Cair-cair

Rendemen Fraksi Daun Gaharu Palembang

➤ Fraksi N-heksana

Ekstrak kental : 40 gram

Fraksi kental : 3,93 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100 \%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{3,93 \text{ gram}}{40 \text{ gram}} \times 100 \% = 9,82 \%$$

➤ Fraksi Etilasetat

Ekstrak kental : 40 gram

Fraksi kental : 2,71 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{2,71 \text{ gram}}{40 \text{ gram}} \times 100\% = 6,77 \%$$

➤ Fraksi Metanol:air

Ekstrak kental : 40 gram

Fraksi kental : 4,07 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{4,07 \text{ gram}}{40 \text{ gram}} \times 100\% = 10,1 \%$$

Rendemen Fraksi Daun Gaharu Bogor

➤ Fraksi N-heksana

Ekstrak kental : 120 gram

Fraksi kental : 12,56 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100 \%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{12,56 \text{ gram}}{120 \text{ gram}} \times 100 \% = 10,4 \%$$

➤ Fraksi Etilasetat

Ekstrak kental : 120 gram

Fraksi kental : 15,51 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{15,51 \text{ gram}}{120 \text{ gram}} \times 100\% = 12 \%$$

➤ Fraksi Metanol air

Ekstrak kental : 120 gram

Fraksi kental : 22,43 gram

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{W_{\text{fraksi}}}{W_{\text{ekstrak}}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{22,43 \text{ gram}}{120 \text{ gram}} \times 100\% = 18 \%$$

Lampiran 8 Skrining fitokimia

Golongan Senyawa	Daun Gaharu Palembang	Daun Gaharu Bogor
Alkaloid	Mayer 	Mayer 
	Dragendorff Tidak terdokumentasi	Dragendorff Tidak terdokumentasi
Flavonoid		

Kuinon		
Saponin		
Tannin	FeCl₃ 	FeCl₃ 
Steroid/Triterpenoid	Steroid 	Triterpenoid 

Lampiran 9 Perhitungan Orientasi Konsentrasi DPPH

Pembuatan larutan induk DPPH (1000 µg/mL)

25 mg serbuk mg dilarutkan dalam methanol *pro analysis* sebanyak 50 mL

Lampiran 10 Perhitungan Sampel dan Kontrol Positif Uji Antioksidan

1. Pembuatan larutan induk sampel

Pembuatan konsentrasi 1000 µg/mL dimulai dengan menimbang 25 mg ekstrak dan fraksi dalam 25 mL methanol p.a.

2. Pembuatan larutan induk pembanding (Vitamin C)

Pembuatan konsentrasi 1000 µg/mL dimulai dengan menimbang 25 mg vitamin c dan ditambah dengan methanol p.a sampai 25 mL.

3. Perhitungan larutan uji

- a) Ekstrak Etanol Daun Gaharu Palembang dan Bogor (20, 40, 60, 80, 100, 120 µg/mL) dan masing-masing fraksi daun Gaharu Palembang dan Bogor (40, 60, 80, 100, 120 µg/mL).

Larutan induk ekstrak etanol daun Gaharu Palembang dan Bogor 500 µg/mL, kemudian di pipet dan masukan dalam labu ukur 10 ml

➤ Konsentrasi 20 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 20 \times 10$$

$$V_1 = 0,4 \text{ ml atau } 400 \mu\text{L}$$

➤ Konsentrasi 40 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 40 \times 10$$

$$V_1 = 0,8 \text{ ml atau } 800 \mu\text{L}$$

➤ Konsentrasi 60 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 60 \times 10$$

$$V_1 = 1,2 \text{ ml atau } 1200 \mu\text{L}$$

➤ Konsentrasi 80 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 80 \times 10$$

$$V_1 = 1,6 \text{ ml atau } 1600 \mu\text{L}$$

➤ Konsentrasi 100 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 100 \times 10$$

$$V_1 = 2 \text{ ml atau } 2000 \text{ µL}$$

➤ Konsentrasi 120 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 120 \times 10$$

$$V_1 = 2,4 \text{ ml atau } 2400 \text{ µL}$$

- b) Masing-masing fraksi daun Gaharu Palembang dan Bogor (40, 60, 80, 100, 120, 140 µg/mL).

Larutan induk ekstrak etanol daun Gaharu Palembang dan Bogor 500 µg/mL, kemudian di pipet dan masukan dalam labu ukur 10 ml.

➤ Konsentrasi 40 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 40 \times 10$$

$$V_1 = 0,8 \text{ ml atau } 800 \text{ µL}$$

➤ Konsentrasi 60 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 60 \times 10$$

$$V_1 = 1,2 \text{ ml atau } 1200 \text{ µL}$$

➤ Konsentrasi 80 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 80 \times 10$$

$$V_1 = 1,6 \text{ ml atau } 1600 \text{ µL}$$

➤ Konsentrasi 100 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 100 \times 10$$

$$V_1 = 2 \text{ ml atau } 2000 \text{ µL}$$

➤ Konsentrasi 120 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 120 \times 10$$

$$V_1 = 2,4 \text{ ml atau } 2400 \text{ µL}$$

- Konsentrasi 140 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 140 \times 10$$

$$V_1 = 2,8\text{ml atau } 2800 \mu\text{L}$$

- c) Perhitungan larutan control positif Vit-C (1,2,3,4,5,6 µg/mL)

Larutan induk pembanding (Vit-C) adalah 500 µg/mL, kemudian di pipet dan masukkan kedalam labu ukur 10 ml

- Konsentrasi 1 µg/mL.

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 1 \times 10$$

$$V_1 = 0,02\text{ml atau } 20 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 2 µg/mL

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 2 \times 10$$

$$V_1 = 0,04 \text{ ml atau } 40 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 3

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 3 \times 10$$

$$V_1 = 0,06 \text{ ml atau } 60 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 4

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 4 \times 10$$

$$V_1 = 0,08 \text{ ml atau } 80 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 5

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 5 \times 10$$

$$V_1 = 0,1\text{ml atau } 100 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 6

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$500 \times V_1 = 6 \times 10$$

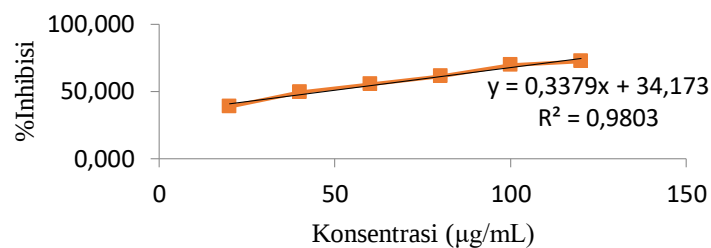
$$V_1 = 0,12 \text{ ml atau } 120 \mu\text{L}$$

Lampiran 11 Data Absorbansi dan Kurva Kalibrasi Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol dan masing-masing fraksi Daun Gaharu Palembang dan Bogor

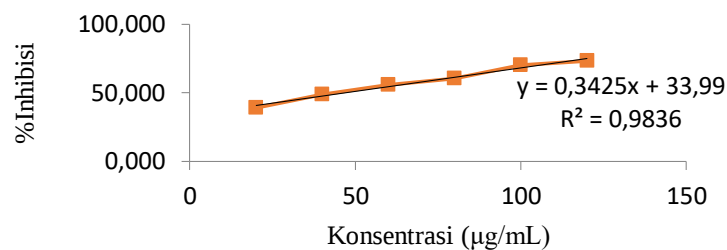
Tabel 1. Ekstrak Etanol Palembang

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC_{50}	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
20	0,833	0,511	0,507	0,517		38,655	39,136	37,935	38,575	47,441	1,12
40	0,833	0,422	0,427	0,433		49,340	48,739	48,019	48,699		
60	0,833	0,371	0,368	0,377		55,462	55,822	54,742	55,342		
80	0,833	0,323	0,328	0,316		61,224	60,624	62,065	61,305		
100	0,833	0,253	0,248	0,257		69,628	70,228	69,148	69,668		
120	0,833	0,228	0,223	0,232		72,629	73,229	72,149	72,669		
IC_{50}						46,839	46,745	48,738			

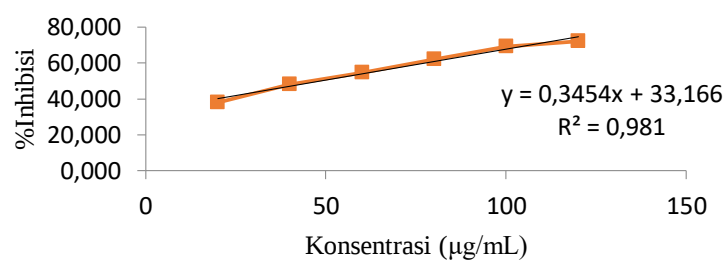
Ekstrak Etanol Palembang-1



Ekstrak Etanol Palembang-2

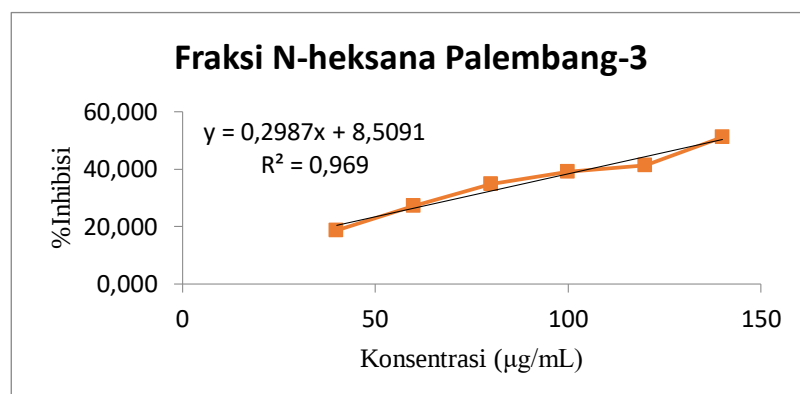
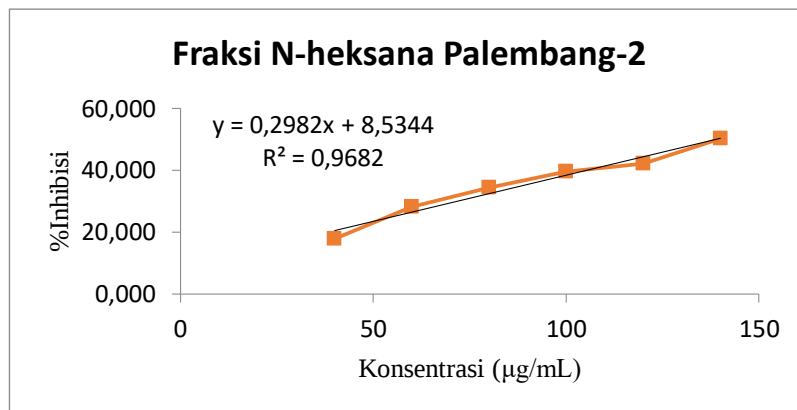
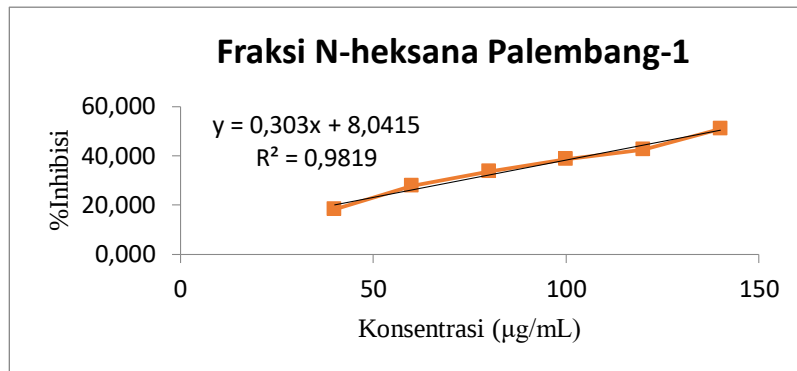


Ekstrak Etanol Palembang-3



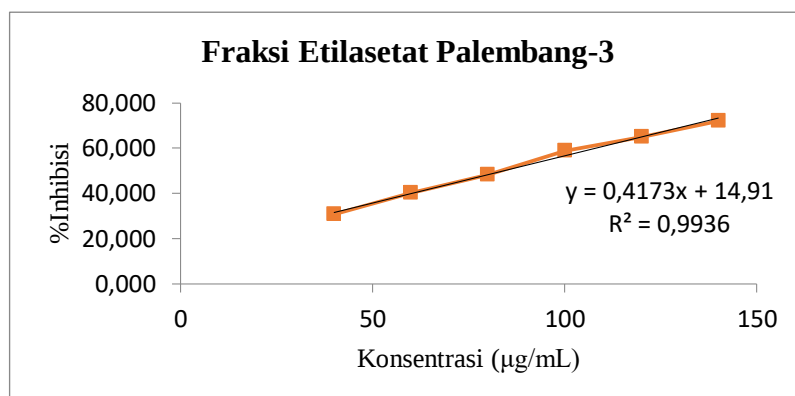
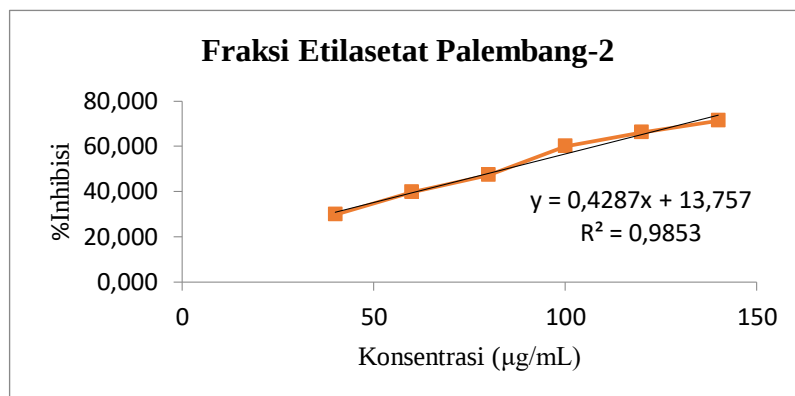
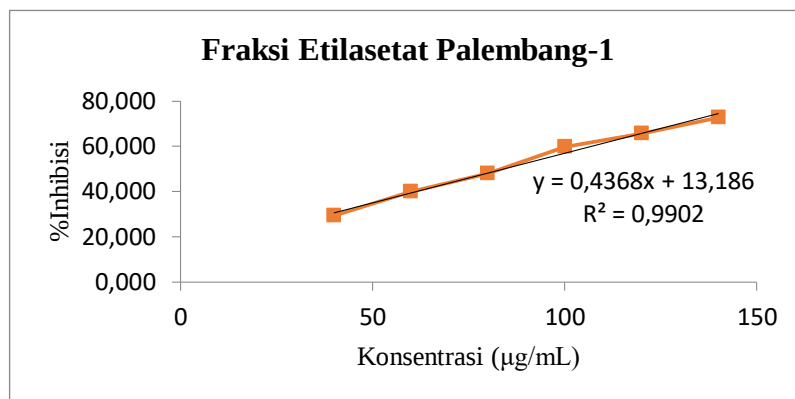
Tabel 2. Fraksi N-heksan Palembang

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC_{50}	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,858	0,701	0,698	0,705		18,298	18,648	17,832	18,260	138,812	0,30
60	0,858	0,619	0,624	0,616		27,855	27,273	28,205	27,778		
80	0,858	0,569	0,559	0,563		33,683	34,848	34,382	34,305		
100	0,858	0,527	0,523	0,519		38,578	39,044	39,510	39,044		
120	0,858	0,493	0,503	0,497		42,541	41,375	42,075	41,997		
140	0,858	0,421	0,419	0,427		50,932	51,166	50,233	50,777		
IC_{50}						138,477	138,905	139,053			



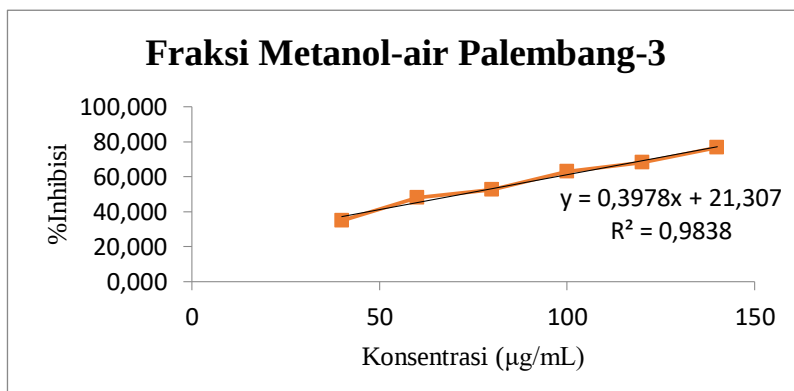
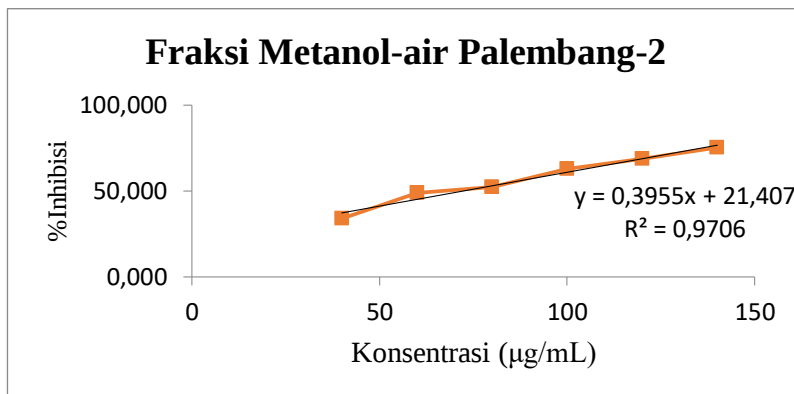
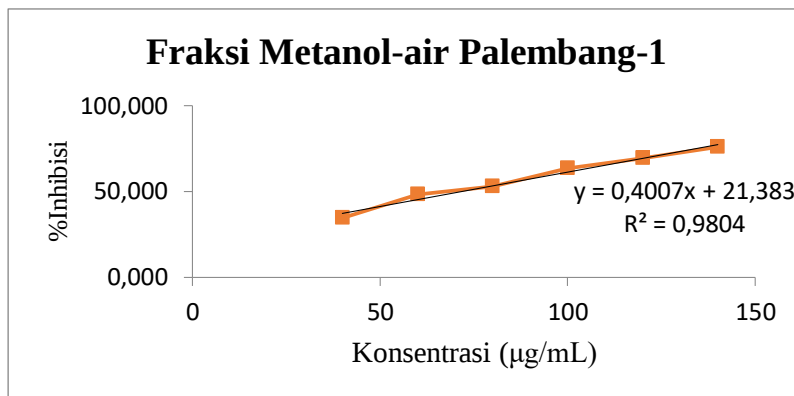
Tabel 3. Fraksi Etilasetat Palembang

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC_{50}	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,846	0,598	0,594	0,587		29,314	29,787	30,615	29,905	84,304	0,23
60	0,846	0,509	0,511	0,506		39,835	39,598	40,189	39,874		
80	0,846	0,441	0,446	0,439		47,872	47,281	48,109	47,754		
100	0,846	0,341	0,339	0,347		59,693	59,929	58,983	59,535		
120	0,846	0,29	0,287	0,296		65,721	66,076	65,012	65,603		
140	0,846	0,232	0,242	0,237		72,577	71,395	71,986	71,986		
IC_{50}						84,281	84,542	84,088			



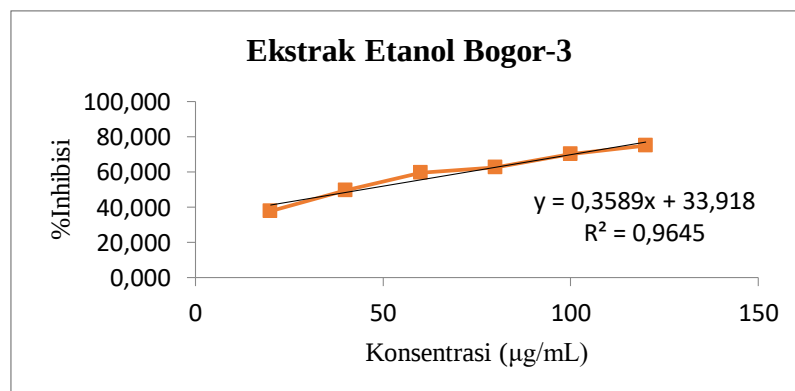
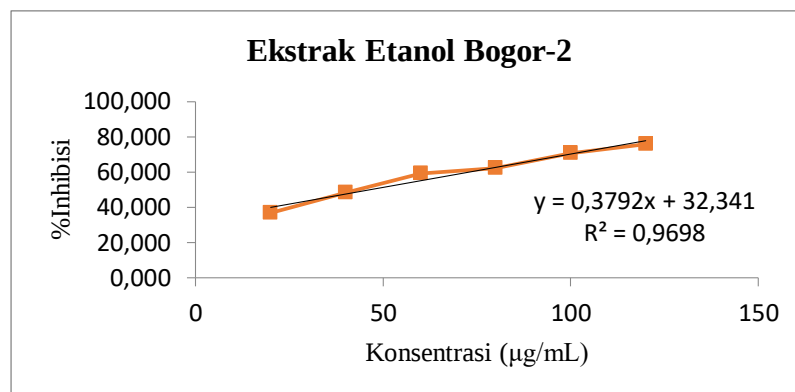
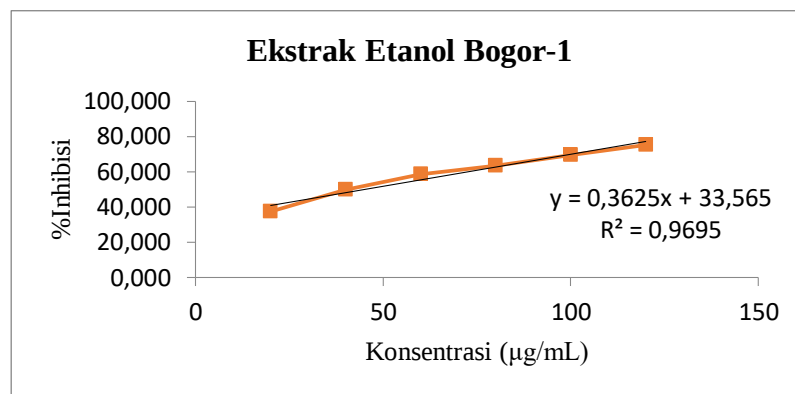
Tabel 4. Fraksi Metanol-air Palembang

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC_{50}	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,860	0,562	0,568	0,56		34,651	33,953	34,884	34,496		
60	0,860	0,445	0,439	0,447		48,256	48,953	48,023	48,411		
80	0,860	0,405	0,411	0,409		52,907	52,209	52,442	52,519		
100	0,860	0,314	0,318	0,32		63,488	63,023	62,791	63,101	71,948	0,47
120	0,860	0,263	0,269	0,275		69,419	68,721	68,023	68,721		
140	0,860	0,207	0,213	0,202		75,930	75,233	76,512	75,891		
IC_{50}						71,418	72,296	72,129			



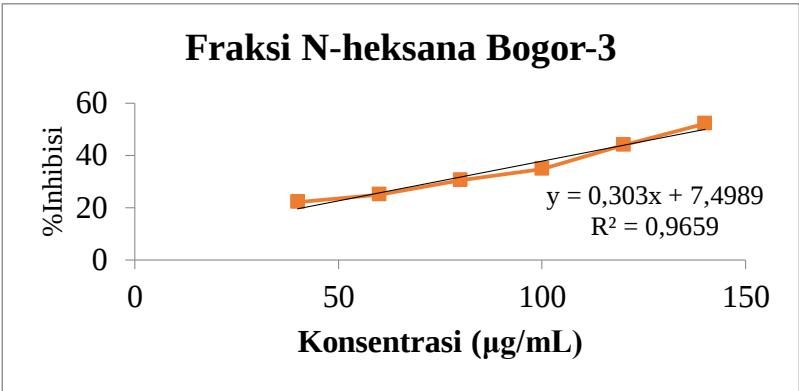
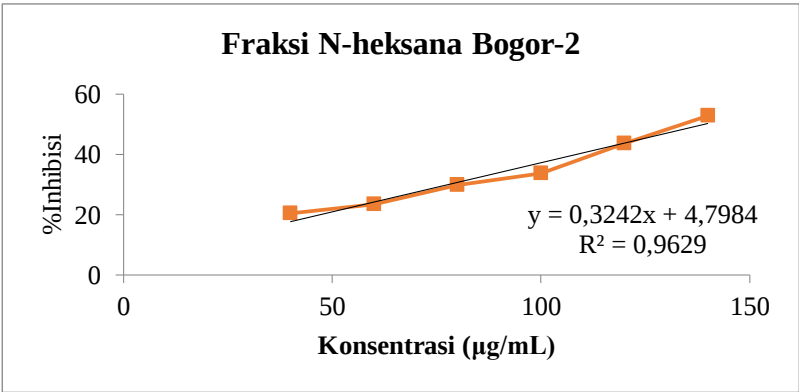
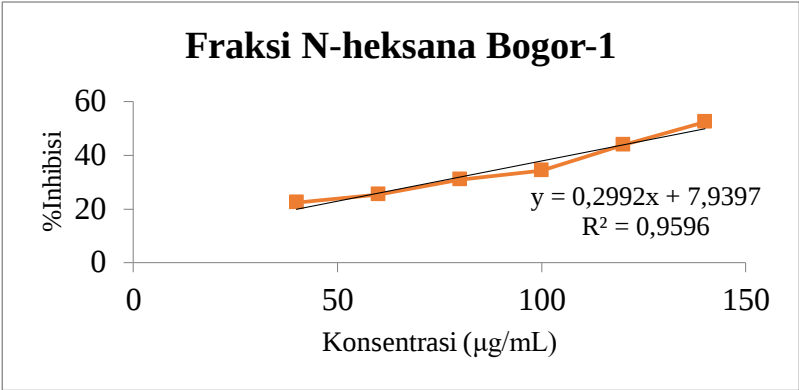
Tabel 5. Ekstrak Etanol Bogor

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC_{50}	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
20	0,833	0,522	0,526	0,519		37,335	36,855	37,695	37,295		
40	0,833	0,419	0,43	0,421		49,700	48,379	49,460	49,180		
60	0,833	0,346	0,34	0,338		58,463	59,184	59,424	59,024		
80	0,833	0,304	0,315	0,311		63,505	62,185	62,665	62,785	45,572	0,90
100	0,833	0,255	0,243	0,249		69,388	70,828	70,108	70,108		
120	0,833	0,206	0,201	0,209		75,270	75,870	74,910	75,350		
IC_{50}						45,338	46,569	44,809			



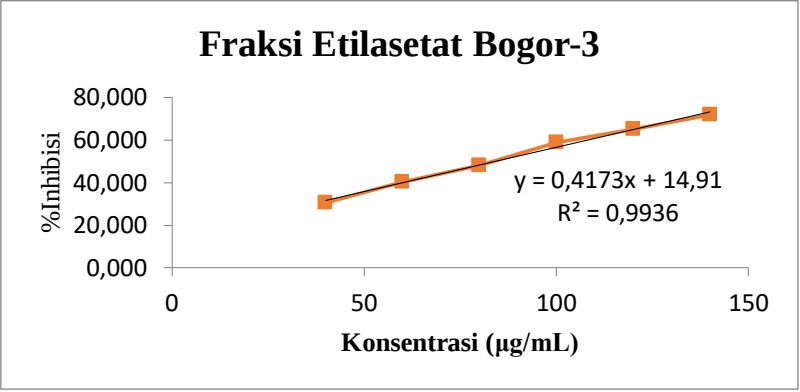
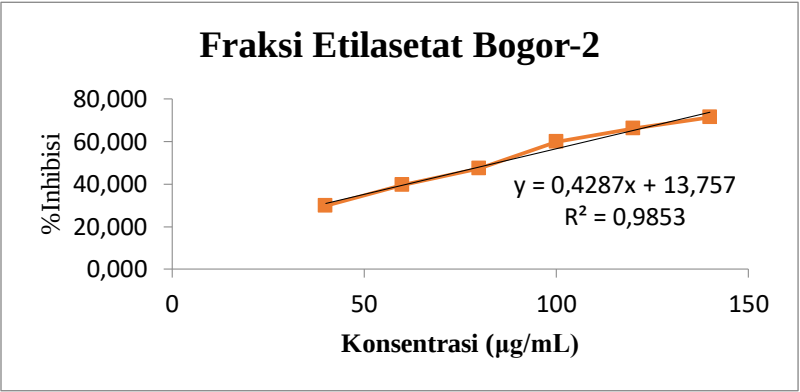
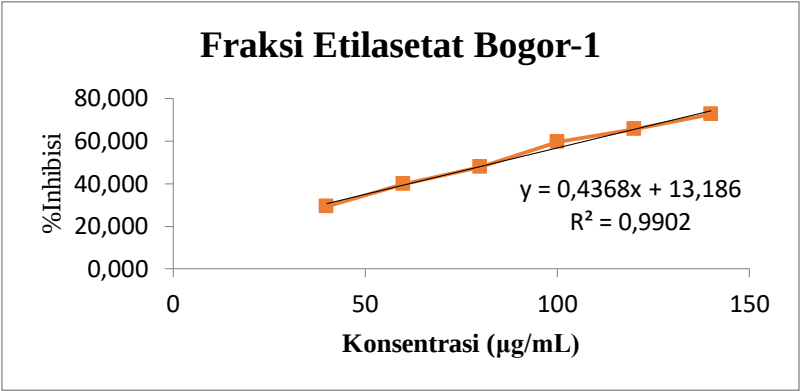
Tabel 6. Fraksi N-heksana Bogor

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC ₅₀	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,858	0,666	0,683	0,668		22,378	20,396	22,145	21,639		
60	0,858	0,641	0,657	0,644		25,291	23,427	24,942	24,553		
80	0,858	0,593	0,602	0,597		30,886	29,837	30,420	30,381		
100	0,858	0,563	0,569	0,559		34,382	33,683	34,848	34,305	140,090	0,60
120	0,858	0,482	0,484	0,48		43,823	43,590	44,056	43,823		
140	0,858	0,408	0,404	0,41		52,448	52,914	52,214	52,525		
IC ₅₀						140,576	139,425	140,268			

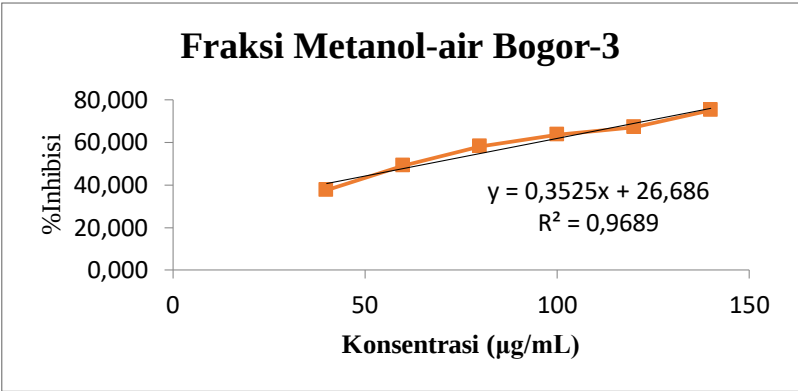
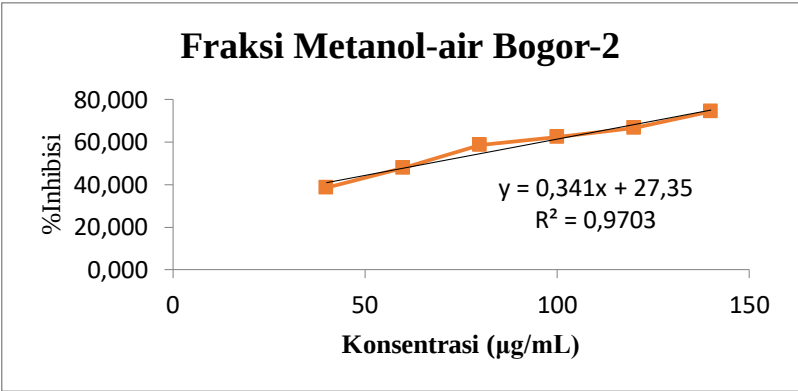
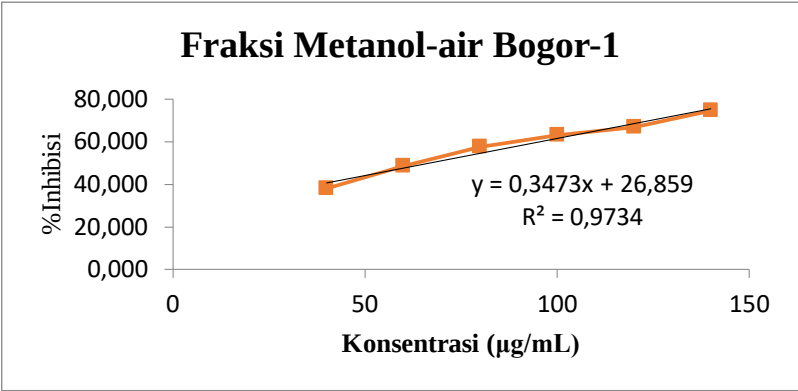


Tabel 7. Fraksi Etilasetat Bogor

Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC ₅₀	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,846	0,553	0,561	0,559		34,634	33,688	33,924	34,082		
60	0,846	0,481	0,49	0,485		43,144	42,080	42,671	42,632		
80	0,846	0,434	0,428	0,439		48,700	49,409	48,109	48,739		
100	0,846	0,381	0,386	0,378		54,965	54,374	55,319	54,886	81,125	0,55
120	0,846	0,272	0,279	0,268		67,849	67,021	68,322	67,730		
140	0,846	0,228	0,219	0,223		73,050	74,113	73,641	73,601		
IC ₅₀						80,7	81,743	80,933			



Konsentrasi	Abs Kontrol	Pengulangan Abs Sampel			Nilai	% Inhibisi			Rata-rata % inhibisi	Rata-rata Nilai IC ₅₀	SD
	DPPH	1	2	3		1	2	3			
40	0,860	0,533	0,536	0,528		38,023	37,674	38,605	38,101		
60	0,860	0,442	0,438	0,448		48,605	49,070	47,907	48,527		
80	0,860	0,365	0,361	0,357		57,558	58,023	58,488	58,023		
100	0,860	0,317	0,314	0,324		63,140	63,488	62,326	62,984	66,397	0,25
120	0,860	0,29	0,283	0,288		66,744	67,093	66,512	66,783		
140	0,860	0,218	0,214	0,22		74,651	75,116	74,419	74,729		
IC ₅₀						66,631	66,139	66,422			



Bukti hasil cek Plagiarisme Turnitin

11181060 Astri Gingin Bellyani Hadian

ORIGINALITY REPORT

11 %	11 %	3 %	1 %
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	repository.bku.ac.id Internet Source	6 %
2	etheses.uin-malang.ac.id Internet Source	2 %
3	edoc.pub Internet Source	1 %
4	ejurnal.stikes-bth.ac.id Internet Source	1 %
5	ejournal.stfi.ac.id Internet Source	1 %
6	text-id.123dok.com Internet Source	1 %
7	ejurnal.mipa.unsri.ac.id Internet Source	1 %