LAMPIRAN

Lampiran 1. Determinasi Tanaman

BRIN
BADAN RISET DAN INOVASI NASIONAL

DIREKTORAT PENGELOLAAN KOLEKSI ILMIAH
Gedung B.J. Habibie JL. M.H Thamrin No. 8, Jakarta Pusat 10340
Telepon/WA:+62811 1064 6760; Surel: dit-pki@brin.go.id
Laman: www.brin.go.id

Nomor : B-1443/II.6.2/IR.01.02/6/2023 21 Juni 2023
Lampiran : -
Perihal : Hasil Identifikasi/Determinasi Tumbuhan

Yth.
Bpk./Ibu/Sdr(i). **Rahmawaty Nur Khadijah**
Universitas Esa Unggul

Bersama ini kami sampaikan hasil identifikasi/determinasi tumbuhan yang Saudara kirimkan ke "Herbarium Bogoriense", Direktorat Pengelolaan Koleksi Ilmiah BRIN Cibinong, adalah sebagai berikut:

No.	No. Kol.	Jenis	Suku
1.	Gaharu	*Aquilaria malaccensis* Lam.	Thymelaeaceae

Demikian, semoga berguna bagi Saudara.

Plt. Direktorat Pengelolaan Koleksi Ilmiah,
Badan Riset dan Inovasi Nasional

TT ELEKTRONIK

Dr. Ratih Damayanti, S.Hut. M.Si.

Dokumen ini ditandatangani secara elektronik menggunakan sertifikat dari BSrE, silahkan lakukan verifikasi pada dokumen elektronik yang dapat diunduh dengan melakukan scan QR Code

Lampiran 2. Proses Persiapan Simplisia Daun Gaharu

Lampiran 2.1 Daun Gaharu Basah

Lampiran 2.2 Pengeringan Simplisia

Lampiran 2.3 Grinder

Lampiran 2.4 Simplisia Daun Gaharu

Lampiran 2.5 Perhitungan Rendemen Simplisia

Rendemen Simplisia (%) = $\frac{Bobot\ Simplisia\ Kering}{Bobot\ Simplisia\ Basah}\ X\ 100\%$

Rendemen Simplisia (%) = $\frac{700}{1000}\ X\ 100\% = 70\%$

Lampiran 3. Uji Kadar Air dan Kadar Abu

Lampiran 3.1 Kadar Air dan Kadar Abu SIG Laboratory

SIG SARASWANTI

28.1/F-PP Revisi 4

No	Parameter	Unit	Simplo	Duplo	Limit Of Detection	Method
1	Kadar Abu	%	8.02	8.27	-	SNI 01-2891-1992 point 6.1
2	Kadar Air	%	10.70	10.52	-	SNI 01-2891 - 1992, point 5 . 1

Bogor, 25 Juli 2023
PT. Saraswanti Indo Genetech

PT SARASWANTI INDO GENETECH INDONESIA BOGOR

Dwi Yulianto Laksono, S.Si
General Laboratory Manager

Result Of Analysis | Page 2 of 2

PT SARASWANTI INDO GENETECH
Graha SIG Jl. Rasamala No. 20 Taman Yasmin Bogor 16113
Tel. +62 251 7532 348 Hotline. +62 821 11 516 516
www.siglaboratory.com

The results of these tests relate only to the sample(s) submitted.
This report shall not be reproduced except in full context,
without the written approval of PT. Saraswanti Indo Genetech

Lampiran 3.2 Perhitungan Kadar Air dan Kadar Abu

Karakterisasi Simplisia	Pengulangan (%)		Rata-rata Kadar (%)	Rata-rata Kadar (%) ± SD
	1	2		
Kadar Air	10,70	10,52	10,61	0,13
Kadar Abu	8,02	8,27	8,15	0,18

Lampiran 4. Proses Ekstraksi

Lampiran 4.1 Ekstraksi dengan Pelarut Etanol 96%

Lampiran 4.2 Ekstraksi dengan Pelarut Metanol

Lampiran 4.3 Ekstraksi dengan Pelarut Aseton

Lampiran 4.4 Ekstraksi dengan Pelarut Etil Asetat

Lampiran 4.5 Proses penyaringan

Lampiran 4.6 Ekstraksi UAE

Lampiran 4.7 Rotary Evaporator

Lampiran 4.8 Waterbath

Lampiran 4.9 Ekstrak Etanol 96%

Lampiran 4.10 Ekstrak Metanol

Lampiran 4.11 Ekstrak Aseton

Lampiran 4.12 Ekstrak Etil Asetat

Lampiran 5. Perhitungan Rendemen Ekstrak

% Rendemen Ekstrak = $\frac{Bobot\ Ekstrak\ Kental\ (gram)}{Bobot\ Simplisia\ Awal\ (gram)}\ X\ 100\%$

% Rendemen Ekstrak Etanol 96% = $\frac{15,07}{100}\ X\ 100\%$ = 15,07%

% Rendemen Ekstrak Metanol = $\frac{17,09}{100}\ X\ 100\%$ = 17,09%

% Rendemen Ekstrak Aseton = $\frac{9,85}{100}\ X\ 100\%$ = 9,85%

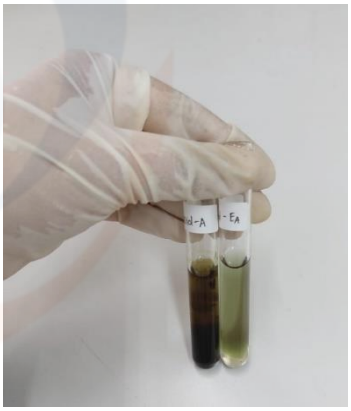
% Rendemen Ekstrak Etil Asetat = $\frac{1,37}{100}\ X\ 100\%$ = 1,37%

Lampiran 6. Skrining Fitokimia

Lampiran 6.1 Flavonoid Etanol dan Metanol

Lampiran 6.2 Flavonoid Aseton dan Etil Asetat

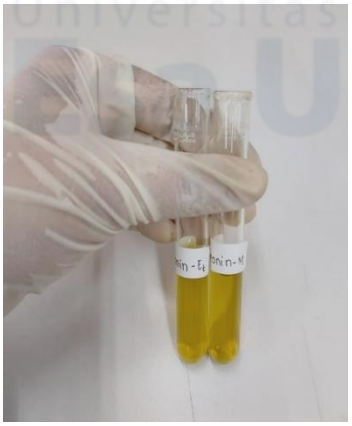
Lampiran 6.3 Steroid Etanol dan Metanol



Lampiran 6.4 Steroid Aseton dan Etil Asetat

Lampiran 6.5 Triterpenoid Etanol dan Metanol

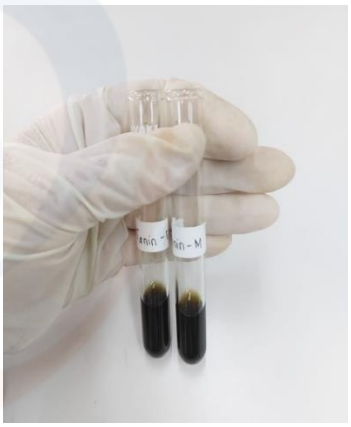
Lampiran 6.6 Triterpenoid Aseton dan Etil Asetat



Lampiran 6.7 Saponin Etanol dan Metanol

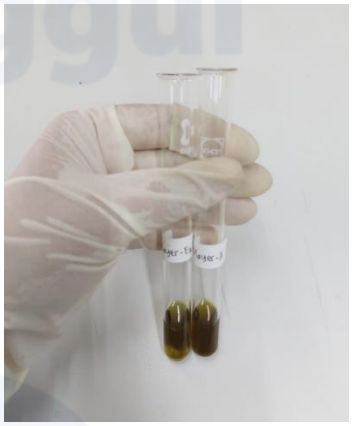
Lampiran 6.8 Saponin Aseton dan Etil Asetat

Lampiran 6.9 Tanin Etanol dan Metanol



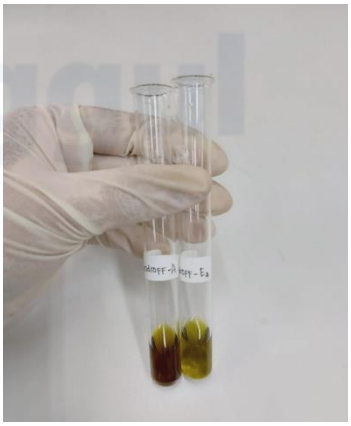
Lampiran 6.10 Tanin Aseton dan Etil Asetat

Lampiran 6.11 Alkaloid Mayer Etanol dan Metanol



Lampiran 6.12 Alkaloid Mayer Aseton dan Etil Asetat

Lampiran 6.13 Alkaloid Dragendroff Etanol dan Metanol



Lampiran 6.14 Alkaloid Dragendroff Aseton dan Etil Asetat

Lampiran 7. Uji Total Fenol

Lampiran 7.1 Perhitungan Uji Total Fenol

1. Larutan Folin-ciocalteu 10%
   Larutan folin $\frac{10}{100}$ × 5 mL = 0,5 mL

2. Larutan Natrium Karbonat 7,5%
   Larutan Na_2CO_3 $\frac{7,5}{100}$ × 5 mL = 0,375 gram ~ 375 mg/mL

3. Larutan Induk Asam Galat 1000 µg/mL
   Larutan induk asam galat $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

4. Larutan Asam Galat 100 µg/mL
   $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
   1000 µg/mL × V_1 = 100 µg/mL × 5 mL
   V_1 = 500 µL

5. Larutan Seri Konsentrasi Asam Galat
   Larutan seri konsentrasi dengan konsentrasi 50, 60, 70, 80, 90 dan 100 µg/mL
   - Asam galat dengan konsentrasi 50 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 50 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 250 µL
   - Asam galat dengan konsentrasi 60 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 60 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 300 µL
   - Asam galat dengan konsentrasi 70 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 70 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 350 µL
   - Asam galat dengan konsentrasi 80 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 80 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 400 µL
   - Asam galat dengan konsentrasi 90 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 90 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 450 µL

- Asam galat dengan konsentrasi 100 µg/mL

  $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

  $1000\ \mu g/mL \times V_1 = 100\ \mu g/mL \times 5\ mL$

  $V_1 = 500\ \mu L$

6. Larutan Induk Sampel Ekstrak 1000 µg/mL

   Larutan induk ekstrak $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

7. Larutan Sampel Ekstrak 500 µg/mL

   $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

   $1000\ \mu g/mL \times V_1 = 500\ \mu g/mL \times 5\ mL$

   $V_1 = 2500\ \mu L$

8. Konsentrasi Total Fenol Sampel Ekstrak (µg/mL)

   Perhitungan Sampel Ekstrak Etanol 96%

   $$C = \frac{Absorbansi - b}{a}$$

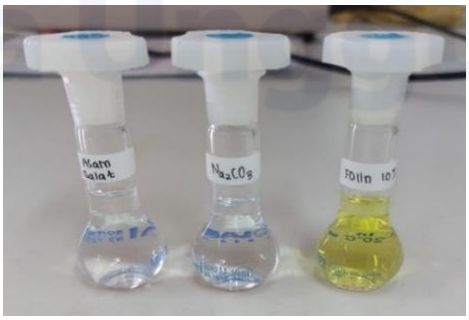
   $$C = \frac{0{,}8087 - 0{,}0223}{0{,}0063} = 124{,}825\ \mu g/mL$$

9. Larutan Kadar Total Fenol Dalam Sampel (mgGAE/g)

   $$C = \frac{c \times V \times fp}{m}$$

   $$C = \frac{0{,}1248\ mg/mL \times 5\ mL \times 2}{0{,}005\ g} = 249{,}6508\ mgGAE/g$$

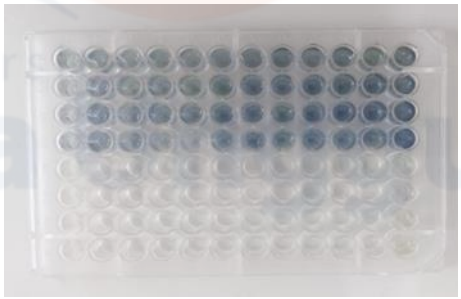
Lampiran 7.2 Pengujian Standar Asam Galat



Lampiran 7.2.1 Larutan Uji Fenol

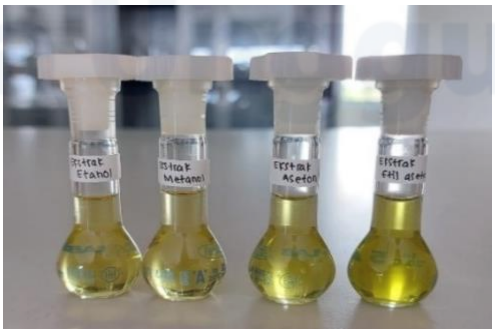
Konsentrasi (µg/mL)	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata
	1	2	3	
50	0,4282	0,4092	0,3992	0,4122
60	0,4797	0,4687	0,4560	0,4681
70	0,5321	0,5261	0,5188	0,5257
80	0,5969	0,5845	0,5783	0,5866
90	0,6933	0,6607	0,6334	0,6625
100	0,7453	0,7283	0,7056	0,7264
y = 0,0143x + 0,0075				

Lampiran 7.2.2 Data Absorbansi Asam Galat



Lampiran 7.2.3 Hasil Pengujian Asam Galat Pada Microplate

Lampiran 8.3 Pengujian Ekstrak Sampel



Lampiran 8.3.1 Larutan Ekstrak

Sampel Ekstrak	Pengulangan	KTFe (mgGAE/g)	Rata-rata KTFe (mgGAE/g)	SD	KTFe ± SD (mgGAE/g)
Etanol 96%	1	249,6508	233,62	13,90	233,62 ± 13,90
	2	226,1587			
	3	225,0476			
Metanol	1	222,1905	214,86	8,30	214,86 ± 8,30
	2	216,5397			
	3	205,8413			
Aseton	1	229,7778	221,13	8,99	221,13 ± 8,99
	2	221,7778			
	3	211,8413			
Etil Asetat	1	61,7460	48,56	11,39	48,56 ± 11,39
	2	42,1587			
	3	41,8730			

Lampiran 8.3.2 Data Pengujian Sampel Ekstrak

Lampiran 8.3.3 Hasil Pengujian Kadar Fenol Ekstrak Pada Microplate

Lampiran 8. Uji Total Flavonoid

Lampiran 8.1 Perhitungan Uji Total Flavonoid

1. Larutan Aluminium Klorida 10%
   Larutan $AlCl_3$ $\frac{10}{100}$ × 5 mL = 0,5 gram ~ 500 mg/mL

2. Larutan Natrium Asetat 1 M
   M $= \frac{gr}{Mr} \times \frac{1000}{V}$
   1 $= \frac{gr}{82} \times \frac{1000}{5\ mL}$
   82 = gr × 200 mL
   gr $= \frac{82}{200\ mL}$
   gr = 0,41 gram ~ 410 mg/mL

3. Larutan Induk Kuersetin 1000 µg/mL
   Larutan induk kuersetin $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

4. Larutan Kuersetin 50 µg/mL
   $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
   1000 µg/mL × V_1 = 50 µg/mL × 5 mL
   V_1 = 250 µL

5. Larutan Seri Konsentrasi Kuersetin
   Larutan seri konsentrasi dengan konsentrasi 25, 30, 35, 40, 45 dan 50 µg/mL
   - Kuersetin dengan konsentrasi 25 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 25 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 125 µL
   - Kuersetin dengan konsentrasi 30 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 30 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 150 µL
   - Kuersetin dengan konsentrasi 35 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 35 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 175 µL
   - Kuersetin dengan konsentrasi 40 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 40 µg/mL × 5 mL

V_1 = 200 µL

- Kuersetin dengan konsentrasi 45 µg/mL
  $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
  1000 µg/mL x V_1 = 45 µg/mL × 5 mL
  V_1 = 225 µL
- Kuersetin dengan konsentrasi 50 µg/mL
  $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
  1000 µg/mL x V_1 = 50 µg/mL × 5 mL
  V_1 = 250 µL

6. Larutan Sampel Ekstrak 1000 µg/mL
   Larutan sampel ekstrak $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

7. Konsentrasi Total Flavonoid Sampel Ekstrak (µg/mL)
   Perhitungan Sampel Ekstrak Etanol 96%
   $$C = \frac{Absorbansi - b}{a}$$
   $$C = \frac{0{,}3265 - 0{,}0075}{0{,}0143} = 22{,}307\ \mu g/mL$$

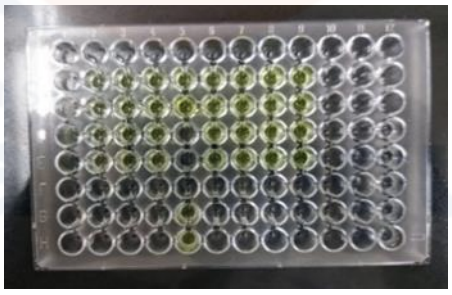
8. Larutan Kadar Total Flavonoid Sampel Ekstrak (mgQE/g)
   $$C = \frac{c \times V}{m}$$
   $$C = \frac{0{,}023\ mg/mL \times 5}{0{,}005\ g} = 22{,}307\ mgQAE/g$$

Lampiran 8.2 Pengujian Standar Kuersetin

Lampiran 8.2.1 Larutan Uji Flavonoid

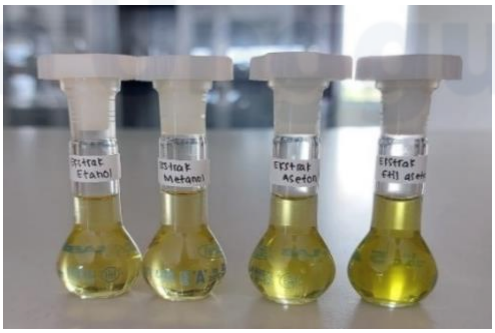
Konsentrasi (µg/mL)	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata
	1	2	3	
25	0,4263	0,4579	0,4803	0,4548
30	0,5005	0,5310	0,5509	0,5275
35	0,5492	0,5867	0,6179	0,5846
40	0,6306	0,6605	0,6989	0,6633
45	0,7082	0,7375	0,7607	0,7355
50	0,8016	0,8085	0,831	0,8137
y = 0,0143x + 0,0075				

Lampiran 8.2.2 Data Absorbansi Kuersetin



Lampiran 8.2.3 Hasil Pengujian Kuersetin Pada Microplate

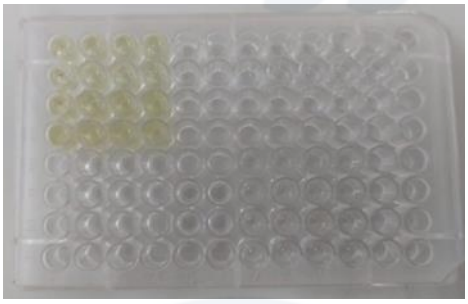
Lampiran 8.3 Pengujian Ekstrak Sampel



Lampiran 8.3.1 Larutan Ekstrak

Sampel Ekstrak	Pengulangan	KTF (mgQE/g)	Rata-rata KTF (mgQE/g)	SD	KTFe ± SD (mgQE/g)
Etanol 96%	1	22,3077	22,86	0,81	22,86 ± 0,81
	2	22,4755			
	3	23,7832			
Metanol	1	20,8182	21,38	0,56	21,38 ± 0,56
	2	21,3706			
	3	21,9371			
Aseton	1	28,2937	28,79	0,43	28,79 ± 0,43
	2	29,0070			
	3	29,0769			
Etil Asetat	1	45,8671	46,65	0,80	46,65 ± 0,80
	2	46,6224			
	3	47,4615			

Lampiran 8.3.2 Data Pengujian Sampel Ekstrak



Lampiran 8.3.3 Hasil Pengujian Kadar Flavonoid Ekstrak Pada Microplate

Lampiran 9. Uji Aktivitas Antioksidan
Lampiran 9.1 Perhitungan Uji Aktivitas Antioksidan

1. Larutan Induk DPPH 1000 µg/mL
   Larutan induk DPPH $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

2. Larutan DPPH 100 µg/mL
   $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
   1000 µg/mL × V_1 = 100 µg/mL × 5 mL
   V_1 = 500 µL

3. Larutan Induk Asam Askorbat 1000 µg/mL
   Larutan induk asam askorbat $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/Ml

4. Larutan Seri Konsentrasi Asam Askorbat
   Larutan seri konsentrasi dengan konsentrasi 15, 20, 25, 30 dan 35 µg/mL
   - Asam askorbat dengan konsentrasi 15 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 15 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 75 µL
   - Asam askorbat dengan konsentrasi 20 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 20 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 100 µL
   - Asam askorbat dengan konsentrasi 25 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 25 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 125 µL
   - Asam askorbat dengan konsentrasi 30 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 30 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 150 µL
   - Asam askorbat dengan konsentrasi 35 µg/mL
     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
     1000 µg/mL x V_1 = 35 µg/mL × 5 mL
     V_1 = 200 µL

5. Larutan Induk Sampel Ekstrak 1000 µg/mL
   Larutan induk sampel ekstrak $\frac{5\ mg}{5\ mL}$ = 1 mg/mL ~ 1000 µg/mL

6. Larutan Seri Konsentrasi Sampel Ekstrak

   Larutan seri konsentrasi dengan konsentrasi 50, 60, 70, 80 dan 90 µg/mL

   - Ekstrak dengan konsentrasi 35 µg/mL

     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

     1000 µg/mL x V_1 = 50 µg/mL × 5 mL

     V_1 = 250 µL
   - Ekstrak dengan konsentrasi 60 µg/mL

     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

     1000 µg/mL x V_1 = 60 µg/mL × 5 mL

     V_1 = 300 µL
   - Ekstrak dengan konsentrasi 70 µg/mL

     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

     1000 µg/mL x V_1 = 70 µg/mL × 5 mL

     V_1 = 350 µL
   - Ekstrak dengan konsentrasi 80 µg/mL

     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

     1000 µg/mL x V_1 = 80 µg/mL × 5 mL

     V_1 = 400 µL
   - Ekstrak dengan konsentrasi 90 µg/mL

     $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$

     1000 µg/mL x V_1 = 90 µg/mL × 5 mL

     V_1 = 450 µL

Lampiran 9.2 Pengujian Standar Asam Askorbat

Lampiran 9.2.1 Larutan Uji Aktivitas Antioksidan

	1	2	3	Rata-rata
Larutan DPPH	0,7711	0,6426	0,7711	0,7283
Metanol	0,0412	0,0393	0,0402	0,0402
Kontrol				0,6880

Lampiran 9.2.2 Data Blanko Asam Akorbat

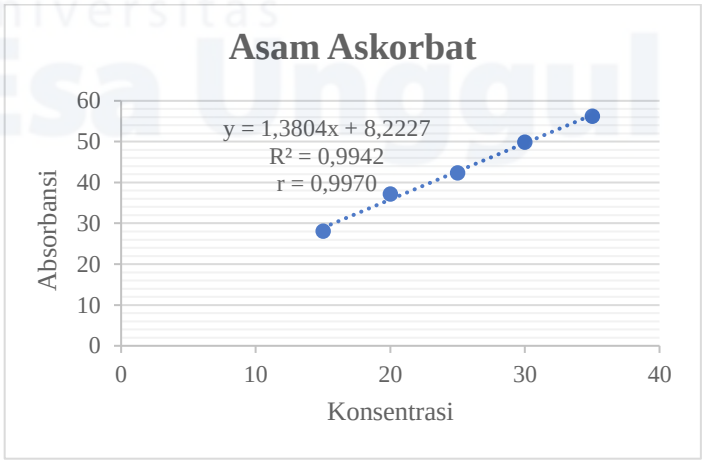
Konsentrasi (µg/mL)	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata	Absorbansi Asam Askorbat	% Inhibisi	IC_{50} (µg/mL)
	1	2	3				
50	0,5463	0,5301	0,5289	0,5351	0,4948	28,0785	30,26
60	0,4816	0,4739	0,4624	0,4726	0,4324	37,1542	
70	0,4452	0,4370	0,4288	0,4370	0,3968	42,3330	
80	0,3956	0,3854	0,3747	0,3852	0,3450	49,8571	
90	0,3511	0,3412	0,3317	0,3413	0,3011	56,2361	
y = 1,3804x + 8,2227							

Lampiran 9.2.3 Data Absorbansi Asam Askorbat

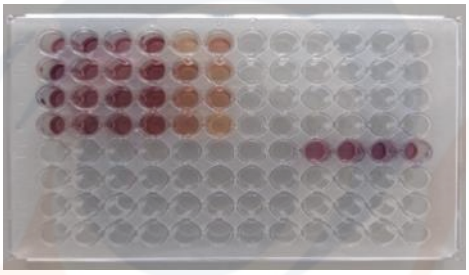
Lampiran 9.2.4 Perhitungan nilai IC_{50} Seri Konsentrasi Asam Askorbat

$IC_{50} = \frac{50 - b}{a}$

$IC_{50} = \frac{50 - 8{,}2227}{1{,}3804} = 30{,}26$ µg/mL



Lampiran 9.2.5 Kurva Asam Askorbat



Lampiran 9.2.6 Hasil Pengujian Asam Askorbat Pada Microplate

Lampiran 9.3 Pengujian Ekstrak Sampel

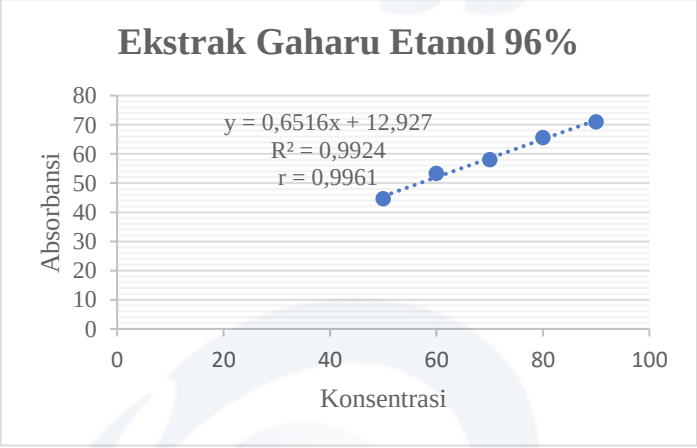
Lampiran 9.3.1 Larutan Ekstrak

	1	2	3	Rata-rata
Larutan DPPH	0,7699	0,7504	0,7306	0,7503
Metanol	0,0570	0,0540	0,0530	0,0547
Kontrol				0,6956

Lampiran 9.3.2 Data Blanko Sampel Ekstrak

ETANOL 96%							
Konsentrasi	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata	Absorbansi Sampel	% Inhibisi	IC_{50} (µg/mL)
	1	2	3				
50	0,4539	0,4418	0,4234	0,4397	0,4397	36,7914	56,90
60	0,3896	0,3799	0,3690	0,3795	0,3795	45,4439	
70	0,3689	0,3491	0,3220	0,3467	0,3467	50,1654	
80	0,3140	0,2923	0,2744	0,2936	0,2936	57,7987	
90	0,2669	0,2604	0,2408	0,2560	0,2560	63,1926	

Lampiran 9.3.3 Data Pengujian Sampel Ekstrak Etanol 96%



Lampiran 9.3.4 Kurva Ekstrak Gaharu Etanol 96%

Lampiran 9.3.5 Perhitungan nilai IC_{50} Ekstrak Etanol 96%

$$IC_{50} = \frac{50 - b}{a}$$

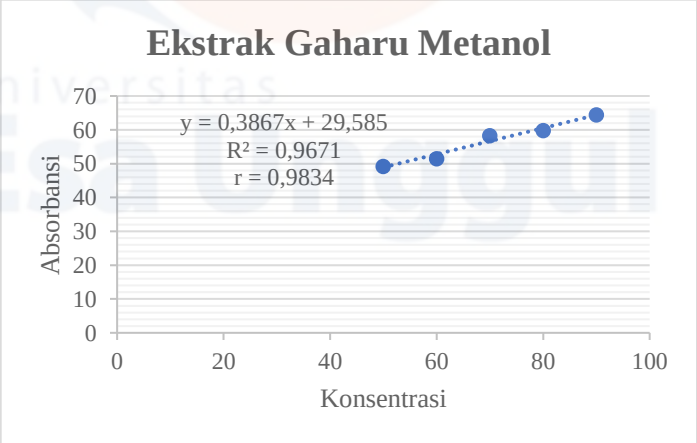
$$IC_{50} = \frac{50 - 12{,}927}{0{,}6516} = 56{,}90\ \mu g/mL$$

	1	2	3	Rata-rata
Larutan DPPH	0,7699	0,7504	0,7306	0,7503
Metanol	0,0570	0,0540	0,0530	0,0547
Kontrol				0,6956

Lampiran 9.3.6 Data Blanko Sampel Ekstrak

METANOL							
Konsentrasi	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata	Absorbansi Sampel	% Inhibisi	IC_{50} (µg/mL)
	1	2	3				
50	0,3586	0,3520	0,3484	0,3530	0,3530	49,2531	52,79
60	0,3421	0,3390	0,3313	0,3375	0,3375	51,4876	
70	0,2991	0,2908	0,2801	0,2900	0,2900	58,3136	
80	0,2864	0,2784	0,2744	0,2797	0,2797	59,7871	
90	0,2540	0,2473	0,2408	0,2474	0,2474	64,4401	

Lampiran 9.3.7 Data Pengujian Sampel Ekstrak Metanol



Lampiran 9.3.8 Kurva Ekstrak Gaharu Metanol

Lampiran 9.3.9 Perhitungan nilai IC_{50} Ekstrak Metanol

$$IC_{50} = \frac{50 - b}{a}$$

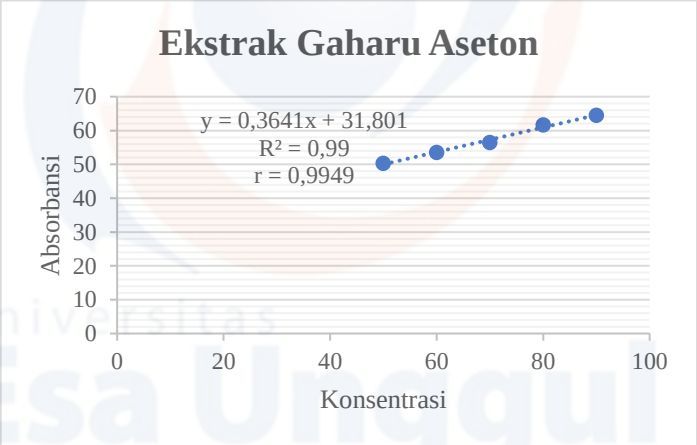
$$IC_{50} = \frac{50 - 29{,}585}{0{,}3867} = 52{,}79\ \mu g/mL$$

	1	2	3	Rata-rata
Larutan DPPH	0,7699	0,7504	0,7306	0,7503
Metanol	0,0570	0,0540	0,0530	0,0547
Kontrol				0,6956

Lampiran 9.3.10 Data Blanko Sampel Ekstrak

ASETON							
Konsentrasi	Absorbansi Pengulangan			Rata-rata	Absorbansi Sampel	% Inhibisi	IC_{50} (µg/mL)
	1	2	3				
50	0,3515	0,3452	0,3401	0,3456	0,3456	50,3144	49,98
60	0,3344	0,3212	0,3139	0,3232	0,3232	53,5441	
70	0,3060	0,3023	0,3004	0,3029	0,3029	56,4546	
80	0,2710	0,2686	0,2607	0,2668	0,2668	61,6513	
90	0,2512	0,2490	0,2414	0,2472	0,2472	64,4640	

Lampiran 9.3.11 Data Pengujian Sampel Ekstrak Aseton



Lampiran 9.3.12 Kurva Ekstrak Gaharu Aseton

Lampiran 9.3.13 Perhitungan nilai IC_{50} Ekstrak Aseton

$$IC_{50} = \frac{50 - b}{a}$$

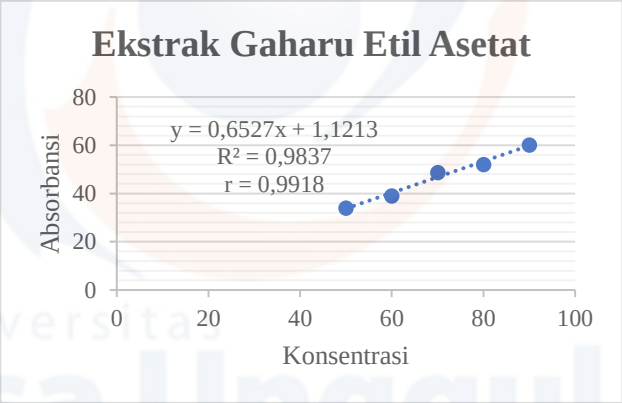
$$IC_{50} = \frac{50 - 31{,}801}{0{,}3641} = 49{,}98\ \mu g/mL$$

	1	2	3	Rata-rata
Larutan DPPH	0,7699	0,7504	0,7306	0,7503
Metanol	0,0570	0,0540	0,0530	0,0547
Kontrol				0,6956

Lampiran 9.3.14 Data Blanko Sampel Ekstrak

ETIL ASETAT							
Konsentrasi	**Absorbansi Pengulangan**			**Rata-rata**	**Absorbansi Sampel**	**% Inhibisi**	**IC_{50} (µg/mL)**
	1	**2**	**3**				
50	0,4651	0,4574	0,4539	0,4588	0,4588	34,0457	74,90
60	0,4344	0,4264	0,4115	0,4241	0,4241	39,0345	
70	0,3660	0,3588	0,3451	0,3566	0,3566	48,7302	
80	0,3483	0,3312	0,3209	0,3335	0,3335	52,0600	
90	0,2812	0,2790	0,2711	0,2771	0,2771	60,1658	

Lampiran 9.3.15 Data Pengujian Sampel Ekstrak

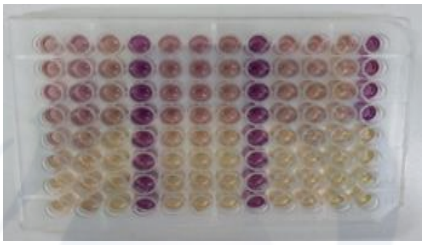


Lampiran 9.3.16 Kurva Ekstrak Gaharu Etil Asetat

Lampiran 9.3.17 Perhitungan nilai IC_{50} Ekstrak Etil Asetat

$$IC_{50} = \frac{50 - b}{a}$$

$$IC_{50} = \frac{50 - 1{,}1213}{0{,}6527} = 74{,}90\ \mu g/mL$$



Lampiran 9.3.18 Hasil Pengujian Antioksidan Ekstrak Pada Microplate