

LAMPIRAN

Lampiran 1. Surat Determinasi Tanaman



INSTITUT TEKNOLOGI BANDUNG SEKOLAH ILMU DAN TEKNOLOGI HAYATI

Jalan Ganesa 10 Bandung 40132, Telp.: (022) 251 1575, 250 0258, Fax.: (022) 253 4107
e-mail: sith@itb.ac.id http://www.sith.itb.ac.id

Nomor : 8651/IT1.C11.2/TA.00/2022
Hal : Determinasi tumbuhan

23 Desember 2022

Kepada Yth.
Dekan
Fakultas Farmasi
Universitas Bhakti Kencana
Jalan Soekarno Hatta No. 754
Bandung

Memperhatikan surat permintaan Saudara dalam surat No. 1093/03.FF-03/UBK/XII/2022 tanggal 21 Desember 2022 mengenai determinasi tumbuhan, dengan ini kami sampaikan bahwa setelah dilakukan determinasi oleh staf kami, sampel tumbuhan yang dikirim oleh Sdr. Niken Ovitamara (NPM: 191FF03069), yaitu:

No	Nama sampel	Hasil determinasi	Sinonim	Famili
1	Lobelia angulata	<i>Lobelia nummularia</i> Lam.	<i>Lobelia angulata</i> var. <i>papuana</i> (S.Moore) Gilli	Campanulaceae

Referensi:

1. Moeliono, B., & Tuyn, P. (1960). Campanulaceae. *Flora Malesiana - Series 1, Spermatophyta*, 6(1), 107-141. (sebagai *Lobelia angulata* Forst.)

Demikian yang kami sampaikan. Atas perhatian dan kerjasama yang diberikan, kami ucapkan terima kasih.



Wakil Dekan Bidang Sumber Daya,

Dr. Angga Dwiartama
NIP. 198302052012121002

Tembusan:
Dekan SITH ITB, sebagai laporan.

Terakreditasi oleh :



Lampiran 2. Perhitungan Karakterisasi Simplisia

❖ Kadar abu total



Sampel	: 2 gram
Krus kosong	: 45,71 gram
Krus isi setelah diabukan	: 45,85 gram
% kadar abu total	: $\frac{(45,85 - 45,71) \times 100\%}{2} = 7 \%$



Sampel	: 2 gram
Krus kosong	: 41,49 gram
Krus isi setelah diabukan	: 41,64 gram
% kadar abu total	: $\frac{(41,64 - 41,49) \times 100\%}{2} = 7,5 \%$



Sampel	: 2 gram
Krus kosong	: 40,79 gram
Krus isi setelah diabukan	: 40,89 gram
% kadar abu total	: $\frac{(40,89 - 40,79) \times 100\%}{2} = 5 \%$

$$\text{Rata-rata kadar abu total} = \frac{7\% + 7,5\% + 5\%}{3} = 6,5\%$$

❖ Kadar abu tidak larut asam



Sampel	: 2 gram
Krus kosong	: 45,71 gram
Krus isi setelah diabukan	: 45,81 gram
% kadar abu tidak larut asam	: $\frac{(45,81 - 45,71) \times 100\%}{2} = 5 \%$



Sampel	: 2 gram
Krus kosong	: 41,49 gram
Krus isi setelah diabukan	: 41,63 gram

$$\% \text{ kadar abu tidak larut asam} : \frac{(41,63 - 41,49) \times 100\%}{2} = 7 \%$$

Lampiran 2 (Lanjutan)



Sampel	:	2 gram
Krus kosong	:	45,68 gram
Krus isi setelah diabukan	:	45,82 gram
% kadar abu tidak larut asam	:	$\frac{(45,82 - 45,68) \times 100\%}{2} = 7 \%$

$$\text{Rata-rata kadar abu tidak larut asam} = \frac{5\% + 7\% + 7\%}{3} = 6,3\%$$

❖ Kadar sari larut etanol



Sampel	:	5 gram
Cawan kosong	:	60,54 gram
Cawan isi	:	60,67 gram
% kadar sari larut air	:	$\frac{(60,67 - 60,54)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 19\%$



Sampel	:	5 gram
Cawan kosong	:	74,12 gram
Cawan isi	:	74,30 gram
% kadar sari larut air	:	$\frac{(74,30 - 74,12)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 18\%$

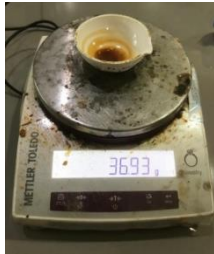


Sampel	:	5 gram
Cawan kosong	:	79,31 gram
Cawan isi	:	79,52 gram
% kadar sari larut air	:	$\frac{(79,52 - 79,31)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 21\%$

$$\text{Rata-rata kadar sari larut etanol} = \frac{19\% + 18\% + 21\%}{3} = 19,3\%$$

Lampiran 2 (Lanjutan)

❖ Kadar sari larut air



Sampel	: 5 gram
Cawan kosong	: 36,54 gram
Cawan isi	: 36,93 gram
% kadar sari larut air	: $\frac{(36,93 - 36,54)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 39\%$



Sampel	: 5 gram
Cawan kosong	: 37,95 gram
Cawan isi	: 38,30 gram
% kadar sari larut air	: $\frac{(38,30 - 37,95)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 35\%$



Sampel	: 5 gram
Cawan kosong	: 31,45 gram
Cawan isi	: 31,82 gram
% kadar sari larut air	: $\frac{(31,82 - 31,45)}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 37\%$

$$\text{Rata-rata kadar sari larut air} = \frac{39\% + 35\% + 37\%}{3} = 37\%$$

❖ Kadar air



$$\text{Rata-rata kadar air} = \frac{2,400 + 2,579 + 2,451}{3} = 2,478$$

Lampiran 2 (Lanjutan)

❖ Susut Pengeringan



Sampel	: 2 gram
Cawan kosong	: 16,47 gram
Cawan isi	: 18,47 gram
% susut pengeringan	: $\frac{(18,47 - 16,47)}{2} \times 100\% = 8,5\%$



Sampel	: 2 gram
Cawan kosong	: 17,95 gram
Cawan isi	: 18,95 gram
% susut pengeringan	: $\frac{(18,95 - 17,95)}{2} \times 100\% = 6,5\%$



Sampel	: 2 gram
Cawan kosong	: 16,54 gram
Cawan isi	: 18,54 gram
% susut pengeringan	: $\frac{(18,54 - 16,54)}{2} \times 100\% = 9\%$

$$\text{Rata-rata kadar air} = \frac{8,5\% + 6,5\% + 9\%}{3} = 8\%$$

Lampiran 3. Perhitungan Rendemen Ekstrak

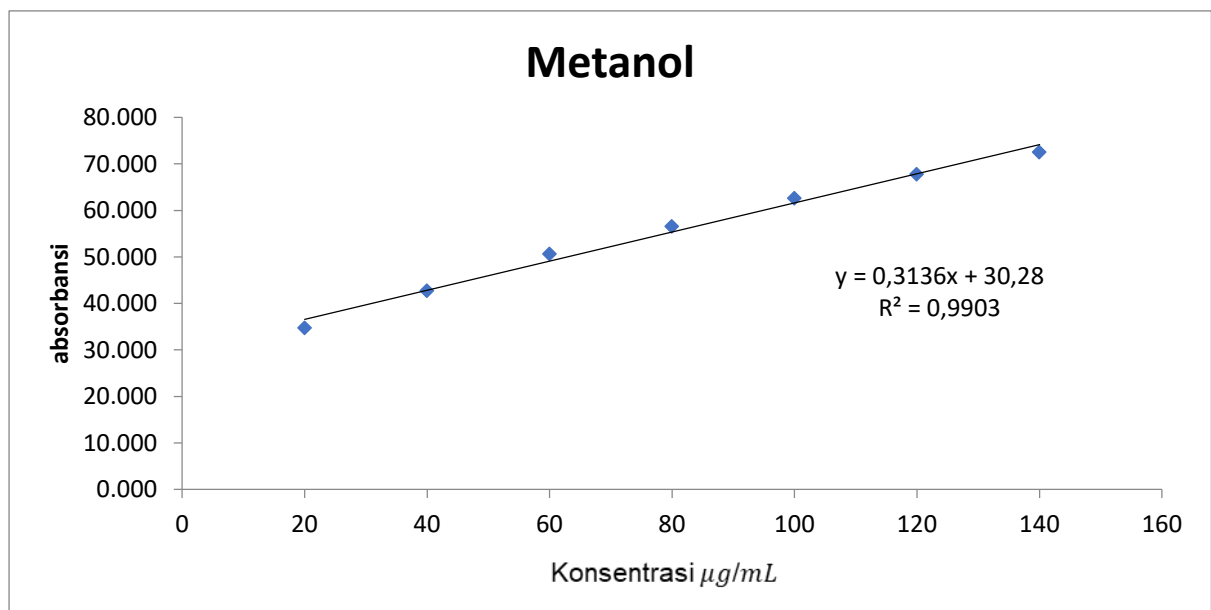
Tabel Rendemen Ekstrak Herba *Lobelia angulata* var. *papuana* (S. Moore) Gilli

Sampel	Gambar	Perhitungan Rendamen	Hasil (% b/b)
n-heksana		Ekstrak yang diperoleh = 2,54 gram $\frac{2,54}{100} \times 100$	2,54
Etil asetat		Ekstrak yang diperoleh = 2,82 gram $\frac{2,82}{100} \times 100$	2,82
Metanol		Ekstrak yang diperoleh = 11,43 gram $\frac{11,43}{100} \times 100$	11,43

Lampiran 4. Uji Aktivitas Antioksidan

Tabel Hasil Uji Aktivitas Antioksidan metanol

Konsentrasi	Absorbansi	Rata-rata	± SD	% Inhibisi	Rata-rata %	± SD	IC ₅₀
20	0,546	0,546	0,000	34,689	34,729	0,056	62,883
	0,545			34,809			
	0,546			34,689			
40	0,478	0,479	0,001	42,823	42,703	0,098	
	0,479			42,703			
	0,48			42,584			
60	0,413	0,413	0,000	50,598	50,638	0,056	
	0,412			50,718			
	0,413			50,598			
80	0,364	0,363	0,001	56,459	56,539	0,113	
	0,364			56,459			
	0,362			56,699			
100	0,312	0,313	0,001	62,679	62,600	0,113	
	0,314			62,440			
	0,312			62,679			
120	0,269	0,269	0,000	67,823	67,823	0,000	
	0,269			67,823			
	0,269			67,823			
140	0,229	0,230	0,002	72,608	75,528	0,203	
	0,232			72,249			
	0,228			72,727			
Dpph	0,836						

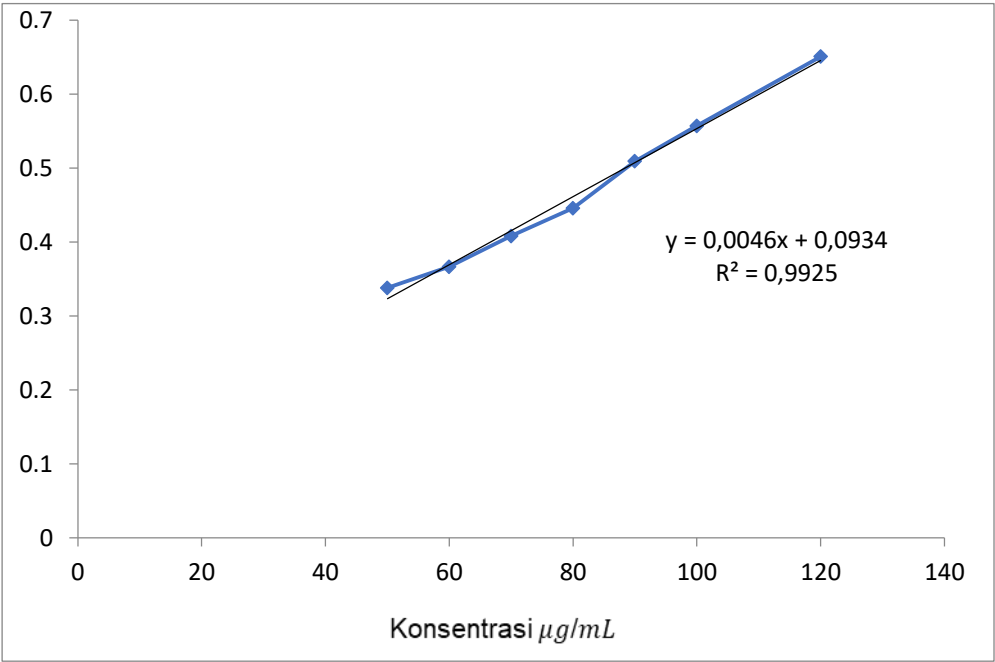


Gambar Kurva Hasil Uji Aktivitas Antioksidan metanol

Lampiran 5. Standar Kuersetin

Tabel Baku Kuersetin

Konsentrasi (x)	Absorbansi (y)	Persamaan Regresi
50	0,33788	$Y = 0,0046x - 0,0934$
60	0,36643	
70	0,40814	
80	0,44571	
90	0,50909	
100	0,55684	



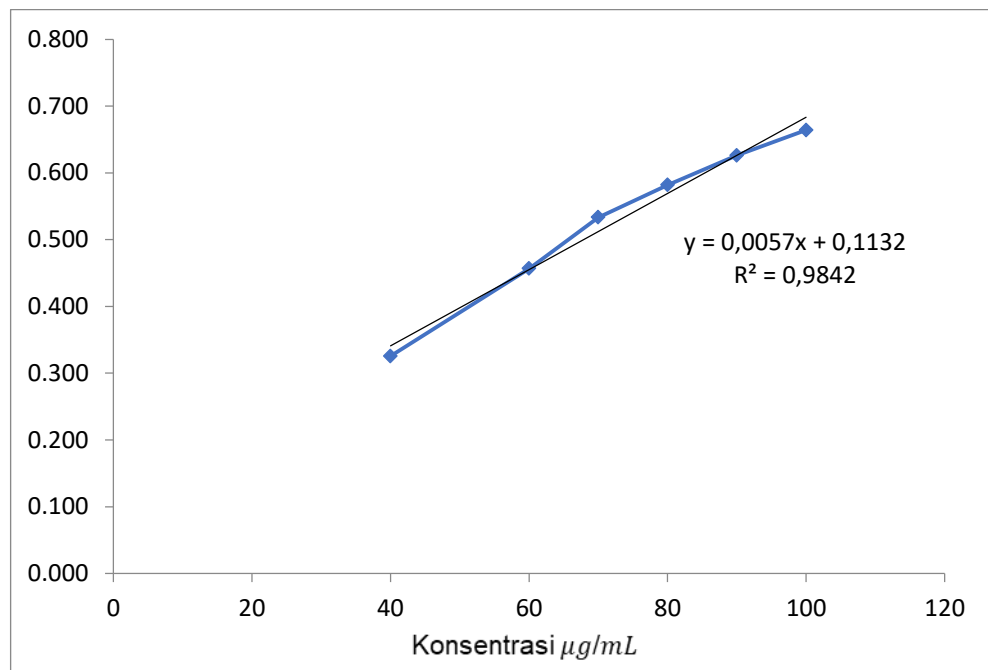
Gambar Kurva Baku Standar Kuersetin

Sampel	KONSENTRASI (PPM)	ABS	KADAR FLAVONOID (mg QE/100 mg ekstrak)	RATA-RATA	SD
Ekstrak Etil Asetat	1000	0,45624	7,8878	7,881	0,001
	1000	0,45621	7,8872		
	1000	0,45616	7,8861		

Lampiran 6. Pengujian Penetapan Kadar Fenolat

Tabel Baku Asam Galat

Konsentrasi (x)	Absorbansi (y)	Persamaan Regresi
40	0,326	$Y = 0,0057x - 0,1132$
50	0,324	
60	0,457	
70	0,533	
80	0,582	
90	0,626	
100	0,664	



Gambar Kurva Baku Asam Galat

Sampel	KONSENTRASI (PPM)	ABS	KADAR FENOL TOTAL (mg GAE/100 mg ekstrak)	RATA-RATA	SD
Ekstrak Metanol	1000	0,56895	7,9956	7,992	0,006
	1000	0,56895	7,9956		
	1000	0,56833	7,9847		

Lampiran 7. Riwayat Hidup

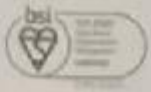
Nama	: Niken Ovitamara
Tempat /Tanggal Lahir	: Sri Katon, 14 Mei 2001
Jenis Kelamin	: Perempuan
Agama	: Islam
Kewarganegaraan	: Indonesia
Alamat	: Desa Pisang Indah, RT/RW:001/004, Kec. Bumi Agung
Telepon/WA	: 082377693100
Email	: ovitamaraniken@gmail.com
Pendidikan	
TK	: Bunga Bangsa, Sumber Agung
SD	: SD N 01 Bumi Agung
SMP	: SMP PGRI 01 Bumi Agung
SMA	: SMA N 01 Bumi Agung
S1	: Universitas Bhakti Kencana Bandung

Lampiran 8. Kartu Bimbingan

No. Dok. 02.54.00/FRM-03/AKD-SPM



Fakultas Farmasi
Universitas
Bhakti Kencana



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	Dr. apt. Udang Juanda, M.Si				
Nama Mahasiswa	Xlacen Qulitama.				
NPM	1015502065.				
Bidang Ilmu	Kesehatan Farmak.				

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1	Rabu 15/05/2023	13:00	Offline	Laporan kemajuan 2.	
2	Kamis 20/05/2023	12:30	Offline	Laporan kemajuan 2.	
3	Senin 17/04/2023	08:00	Online	Laporan kemajuan 2.	
4	Rabu 1/05/2023	13:00	Offline	Review Antikoksidan.	
5	Sabtu 20/05/2023	09:00	Online	Presentasi kemajuan	
6	Selasa 23/05/2023	13:00	Offline	Progres penelitian	
7	Jum'at 26 Mei 2023	14:30	Offline	Progres Antikoksidan.	
8	Rabu 31. Mei, 2023	07:30	USB	Pemantauan.	
9	Senin 07.06, 2023	13:30	USB	Penetapan kadar	
10	10/6/2023	15:00	USB	Progres pemantauan.	
11	13/06/2023		USB	Progres Penelitian	
12	27/06/2023	11:00	USB	Progres Penelitian	
13	05/07/23	13:00	USB	uji Aktivitas.	

Catatan: Kartu ini harus dibawa setiap kali melakukan bimbingan dan harus diisi oleh dosen pembimbing.

Lampiran 9. Hasil Turnitin

58. NIKEN OVITAMARA_191FF03069

ORIGINALITY REPORT

12%

SIMILARITY INDEX

13%

INTERNET SOURCES

2%

PUBLICATIONS

5%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1

repository.unej.ac.id

Internet Source

2%

2

journal.ummat.ac.id

Internet Source

1%

3

repository.bku.ac.id

Internet Source

1%

4

123dok.com

Internet Source

1%

5

www.theplantlist.org

Internet Source

1%

6

e-journal.unair.ac.id

Internet Source

1%

7

kjif.unjani.ac.id

Internet Source

1%

8

pdfcoffee.com

Internet Source

1%

9

jsk.farmasi.unmul.ac.id

Internet Source

1%