

LAMPIRAN

Lampiran 1. Hasil 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 : 8643/IT1.C11.2/TA.00/2022
Hal : Determinasi tumbuhan

22 Desember 2022

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

Mempertahankan surat permintaan Saudara dalam surat No. 1086/03.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. Shyfa Djulhiziah (NPM: 211FF04011), yaitu:

No	Nama sampel	Hasil determinasi	Famili
1	Xanthostemon kuning	<i>Xanthostemon chrysanthus</i> (F.Muell.) Benth.	Myrtaceae
2	Xanthostemon merah	<i>Xanthostemon youngii</i> C.T.White & W.D.Francis	Myrtaceae

Referensi:

1. Wilson, P. G. (1990). A revision of the genus *Xanthostemon* (Myrtaceae) in Australia. *Telopea*, 3(4), 451-476.

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 Pembuatan Larutan Uji

1. Pembuatan Dapar Fosfat pH 6,8

- Farmakope Indonesia III, Hal 755

Dapar fosfat pH 6,8 dibuat dengan cara mencampur 50 mL dihidrogen fosfat (KH_2PO_4) 0,2 M dengan 22,4 mL natrium hidroksida (NaOH) 0,2 N dan diencerkan dengan air bebas karbondioksida P (CO_2) secukupnya hingga 200 mL.

- Pembuatan KH_2PO_4 0,2 M

$$M = \frac{g}{Mr} \times \frac{1000}{mL}$$

$$g = \frac{M \times Mr \times mL}{1000}$$

$$g = \frac{0,2 \times 136,08 \times 100 \text{ mL}}{1000}$$

$g = 2,7216$ gram dilarutkan dalam air bebas CO_2 sampai volume 100 mL

- Pembuatan NaOH 0,2 N

$$M = \frac{g}{BE} \times \frac{1000}{mL}$$

$$g = \frac{M \times BE \times mL}{1000}$$

$$g = \frac{0,2 \times 40 \times 100}{1000}$$

$g = 0,8$ gram dilarutkan dalam air bebas CO_2 sampai volume 100 mL

- Pembuatan HCl 1N

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 \times 12 = 100 \times 1$$

$V1 = 8,3$ mL dilarutkan dalam air bebas CO_2 sampai volume 100 mL

2. Pembuatan Dapar Fosfat pH 6,8 dari Dapar Fosfat pH 7

Masukkan 100 mL dapar fosfat pH 7 (Merck®), kemudian ditambahkan 10 tetes (0,5 mL) HCl 1 N sampai diperoleh nilai pH 6,8.

3. Pembuatan Na_2CO_3 0,2 M

$$M = \frac{g}{Mr} \times \frac{1000}{mL}$$

$$g = \frac{M \times Mr \times mL}{1000}$$

$$g = \frac{0,2 \times 105,99 \times 25}{1000}$$

$g = 0,53$ gram dilarutkan dalam akuades ad 25 mL

4. Pembuatan Larutan Enzim α -glukosidase (0,075 U/mL)

Spesifikasi : 10,35 mg solid ; 9,66 U/mg solid

$$\text{Unit} = \frac{10,35 \text{ mg}}{1 \text{ mg}} \times 9,66 \text{ U} = 99,981 \text{ Unit} \sim 100 \text{ Unit}$$

$$\text{Unit} = \frac{99,981 \text{ U}}{2 \text{ mL}} = 49,9905 \text{ U/mL} \sim 50 \text{ U/mL}$$

- Pengenceran dari 50 U/mL ke 20 U/mL:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 \times 50 \text{ U/mL} = 250 \mu\text{L} \times 20 \text{ U/mL}$$

$$V1 = 100 \mu\text{L} \text{ dilarutkan dalam } 150 \mu\text{L} \text{ dapar fosfat pH } 6,8$$

- Pengenceran dari 20 U/mL ke 1 U/mL:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 \times 20 \text{ U/mL} = 500 \mu\text{L} \times 1 \text{ U/mL}$$

$$V1 = 25 \mu\text{L} \text{ dilarutkan dalam } 475 \mu\text{L} \text{ dapar fosfat pH } 6,8$$

- Pengenceran dari 1 U/mL ke 0,075 U/mL:

$$V1 \times N1 = V2 \times N2$$

$$V1 \times 1 \text{ U/mL} = 1400 \mu\text{L} \times 0,075 \text{ U/mL}$$

$$V1 = 105 \mu\text{L} \text{ dilarutkan dalam } 1295 \mu\text{L} \text{ dapar fosfat pH } 6,8$$

5. Substrat *p*NPG 5 mM

$$M = \frac{g}{Mr} \times \frac{1000}{mL}$$

$$g = \frac{M \times Mr \times mL}{1000}$$

$$g = \frac{5 \times 301,25 \times 25}{1000}$$

$g = 37,65$ mg dilarutkan dalam 25 mL dapar fosfat pH 6,8

6. Sampel

Ditimbang sebanyak 25 mg (25000 µg) sampel ekstrak dilarutkan dalam 1 mL DMSO lalu ditambahkan 25 mL dapar fosfat pH 6,8 sehingga diperoleh konsentrasi 1000 µg/mL. Larutan induk yang diperoleh diencerkan sesuai dengan pengujian. Perhitungan:

$$\text{Konsentrasi} = \frac{25000 \text{ } \mu\text{g}}{25 \text{ mL}} = 1000 \text{ } \mu\text{g/mL}$$

7. Pemanding

Ditimbang 10 mg (10000 µg) Akarbosa dilarutkan dalam 25 mL dapar fosfat pH 6,8 sehingga diperoleh konsentrasi 400 µg/mL. Larutan induk kemudian diencerkan menjadi konsentrasi 240-400 µg/mL.

$$\text{Konsentrasi} = \frac{10000 \text{ } \mu\text{g}}{25 \text{ mL}} = 400 \text{ } \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 3. Perhitungan Persen (%) Inhibisi dan Nilai IC₅₀

1. Aktivitas Penghambatan Enzim oleh Ekstrak Daun Xanthostemon Merah

- Ekstrak Xanthostemon Merah n-heksana

Replikasi	Konsentrasi	Abs sampel	Abs blanko sampel	S-BS	K-BK	Final konsentrasi	% Inhibisi	a	b	y	IC ₅₀	Rata-rata IC ₅₀	SD
1	40	0,4646	0,0934	0,3712		16	45,707						
	80	0,3180	0,1249	0,1931		32	71,757						
	100	0,2518	0,1397	0,1121		40	83,604	28,636	1,2736		16,774		
	120	0,2304	0,1698	0,0606		48	91,136						
	140	0,2050	0,1742	0,0308		56	95,495						
2	40	0,4546	0,0920	0,3626		16	46,965						
	80	0,3100	0,1244	0,1856		32	72,854						
	100	0,2974	0,1392	0,1582	0,684	40	76,861	30,325	1,1969	50	16,438	16,636	0,176
	120	0,2341	0,1679	0,0662		48	90,317						
	140	0,2099	0,1718	0,0381		56	94,427						
3	40	0,4596	0,0927	0,3669		16	46,336						
	80	0,3134	0,1243	0,1891		32	72,342						
	100	0,2735	0,1385	0,1350		40	80,254	29,382	1,235		16,695		
	120	0,2357	0,1634	0,0723		48	89,425						
	140	0,2030	0,1734	0,0296		56	95,671						

2. Aktivitas Penghambatan Enzim oleh Akarbosa

Replikasi	Konsentrasi	Abs sampel	Abs blanko sampel	S-BS	K-BK	Final Konsentrasi	% Inhibisi	a	b	y	IC50	Rata-rata IC50	SD
1	240	0,513	0,061	0,4517		96	34,697						
	280	0,477	0,063	0,4142		112	40,119						
	320	0,454	0,066	0,3879		128	43,921	9,52	0,2656		152,40		
	360	0,446	0,071	0,3747		144	45,829						
	400	0,393	0,068	0,3245		160	53,087						
2	240	0,521	0,074	0,4466		96	35,434						
	280	0,454	0,062	0,3919		112	43,342						
	320	0,445	0,060	0,3849	0,6917	128	44,354	14,14	0,2380	50	150,66	151,34	0,930
	360	0,424	0,062	0,3621		144	47,651						
	400	0,397	0,067	0,3297		160	52,335						
3	240	0,494	0,065	0,4294		96	37,921						
	280	0,452	0,063	0,3894		112	43,704						
	320	0,457	0,063	0,3939		128	43,053	18,10	0,2113		150,96		
	360	0,416	0,062	0,3536		144	48,880						
	400	0,398	0,068	0,3304		160	52,234						

Lampiran 4. Hasil Cek Plagiarisme

NUR HUSNA_SKRIPSI S1_201FF03001			
ORIGINALITY REPORT			
17%	16%	8%	5%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
1	repository.bku.ac.id Internet Source		5%
2	nl.wikipedia.org Internet Source		2%
3	repository.unej.ac.id Internet Source		1%
4	prosiding.lppm.unisba.ac.id Internet Source		1%
5	ejournal.uncen.ac.id Internet Source		1%
6	lib.ui.ac.id Internet Source		1%
7	adoc.pub Internet Source		1%
8	repository.stikesdrsoebandi.ac.id Internet Source		1%
9	repository.uir.ac.id Internet Source		1%
10	kjif.unjani.ac.id Internet Source		1%
11	repository.unipasby.ac.id Internet Source		1%
12	repository.unj.ac.id Internet Source		1%
13	ejurnal.setiabudi.ac.id Internet Source		1%
14	Submitted to fptijateng Student Paper		1%
15	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source		1%
Exclude quotes On Exclude matches < 1% Exclude bibliography On			

Lampiran 5. Kartu Bimbingan Tugas Akhir



Fakultas Farmasi
Universitas
Bhakti Kencana

No. Dok. 02.64.00/FRM-03/AKD-SPMI



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR I/TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	: Dr. apt. Dadang Juanda, M.Si
Nama Mahasiswa	: Nur Husna
NPM	: 201FF03001
Bidang Ilmu	: Biologi Farmasi (BF)

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1.	Kamis, 21 Mar 2024	09.00	Kampus	Perhitungan & ^{Preparasi} diskusi penelitian	
2.	Kamis, 28 Mar 2024	14.00	Kampus	Perhitungan & diskusi penelitian	
3.	Jum'at, 26 Apr 2024	15.00	Kampus	diskusi penelitian & kemajuan 1	
4.	Selasa, 21 Mei 2024	10.00	Kampus	Diskusi perhitungan & kemajuan 2	
5.	Selasa, 28 Mei 2024	13.00	Kampus	Diskusi penelitian & kemajuan 2	
6.	Kamis, 30 Mei 2024	11.30	Kampus	Diskusi hasil optimasi enzim	
7.	Sabtu, 01 Juni 2024	08.00	Via Zoom	^{data hasil} Diskusi pengujian enzim	
8.	Senin, 03 Juni 2024	13.00	Kampus	Diskusi hasil pengujian enzim	
9.	Selasa, 04 Juni 2024	07.00	Via Zoom	Diskusi hasil pengujian enzim	
10.	Selasa, 11 Juni 2024	11.00	Kampus	Diskusi hasil pengujian enzim	
11.	Kamis, 20 Juni 2024	10.00	Kampus	Diskusi hasil pengujian enzim	
12.	Rabu, 26 Juni 2024	11.00	Kampus	Diskusi hasil pengujian enzim	
13.	Rabu, 03 Juli 2024	10.00	Kampus	Diskusi hasil pengujian enzim	
14.	Selasa, 09 Juli 2024	13.00	Kampus	Diskusi Draft skripsi	
15.	Jum'at, 12 Juli 2024	14.00	Kampus	Diskusi Draft skripsi	
16.	Rabu, 17 Juli 2024	13.00	Kampus	Diskusi ppt penelitian hasil	
Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung					

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

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

☎ 022 7830 760, 022 7830 768

📞 021-7050 700, 021-7050 700
🌐 bku.ac.id 📧 contact@bku.ac.id

Lampiran 6. Daftar Riwayat Hidup



Data Pribadi

Nama	: Nur Husna
Alamat	: Desa Mangkusip RT 04 Kec.Tanta Kab.Tabalong Provinsi Kalimantan Selatan
Kode Pos	: 71561
Nomor Telepon	: 082250218764
Email	: husnanur080998@gmail.com
Jenis Kelamin	: Perempuan
Tempat, Tanggal Lahir	: Tabalong, 08 September 1998
Warga Negara	: Indonesia
Agama	: Islam
Pendidikan	: 1) SDN 5.8 Tanjung 2) SMP Hasbunallah 3) SMAN 1 Tanjung 4) Universitas Bhakti Kencana