

## 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  | <i>Lobelia angulata</i> | <i>Lobelia nummularia</i> Lam. | <i>Lobelia angulata</i> var.<br><i>papuana</i> (S. Moore) Gilli | Campamilaceae |

### Referensi:

1. Moeliono, B., & Tuyn, P. (1960). Campanulaceae. *Flora Malesiana - Series I, 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.

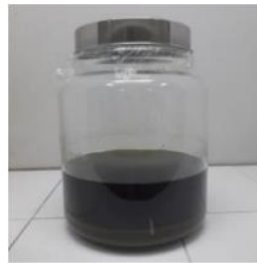
Terakreditasi oleh :



## Lampiran 2. Ekstraksi dan Rendemen Ekstrak



Penimbangan sampel



Maserasi



Pemekatan ekstrak



Hasil Ekstrak  
(n-heksana – etil  
asetat – metanol)



Ekstrak n-heksana



Ekstrak etil asetat



Ekstrak metanol

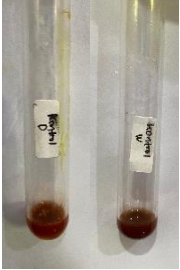
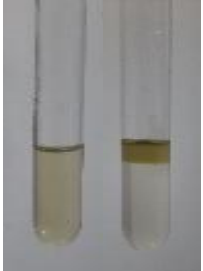
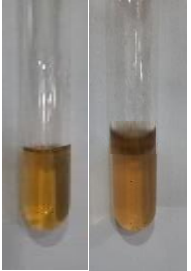


Ekstrak n-heksana – etil asetat - metanol

### Rendemen ekstrak Herba *Lobelia angulata* var. *papuana* (S.Moore) Gilli

| Sampel      | Cawan Kosong | Cawan + Ekstrak | Bobot Simplisia | %b/b  |
|-------------|--------------|-----------------|-----------------|-------|
| N-Heksana   | 63,44 g      | 65,98 g         | 100 g           | 2,54  |
| Etil Asetat | 63,56 g      | 66,38 g         | 100 g           | 2,82  |
| Metanol     | 64,16 g      | 75,59 g         | 100 g           | 11,43 |

### Lampiran 3. Skrining Fitokimia

| Senyawa                    | Ekstrak N-heksana                                                                   | Ekstrak Etil Asetat                                                                 | Ekstrak Metanol                                                                      | Kontrol Positif                                                                       |
|----------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------|
| Alkaloid                   |    |    |    |    |
| Flavonoid                  |   |   |   |   |
| Tanin (FeCl <sub>3</sub> ) |  |  |  |  |
| Tanin (Gelatin 1%)         |  |  |  |  |
| Saponin                    |  |  |  | -                                                                                     |
| Steroid/<br>Triterpenoid   |  |  |  | -                                                                                     |

#### Lampiran 4. Perhitungan Pembuatan Larutan Uji

##### 1. Pembuatan Larutan Dapar Fosfat pH 6,8

###### a. Pembuatan Dapar Fosfat berdasarkan Farmakope Indonesia edisi VI

Pembuatan Dapar fosfat pH 6,8 dilakukan dengan melarutkan 50 mL kalium dihidrogen fosfat ( $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ) 0,2 M dengan 22,4 mL natrium hidroksida ( $\text{NaOH}$ ) 0,2 N dan diencerkan dengan air bebas karbondioksida P ( $\text{CO}_2$ ) secukupnya hingga 200 mL (Depkes RI, 2000)

- Pembuatan  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  0,2 M (BM  $\text{KH}_2\text{PO}_4$  : 136,08 g/mol)

$$M = \frac{g}{\text{BM}} \times \frac{1000}{\text{mL}}$$

$$g = \frac{M \times \text{BM} \times \text{mL}}{1000} \rightarrow g = \frac{0,2 \times 136,08 \times 100}{1000} = 2,7216 \text{ g}$$

(dilarutkan dalam air bebas  $\text{CO}_2$  P, ditambahkan hingga 100 mL)

- Pembuatan  $\text{NaOH}$  0,2 N (BE  $\text{NaOH}$  = 40 g/mol)

$$N = \frac{g}{\text{BE}} \times \frac{1000}{\text{mL}}$$

$$g = \frac{M \times \text{BE} \times \text{mL}}{1000} \rightarrow g = \frac{0,2 \times 40 \times 100}{1000} = 0,8 \text{ g}$$

(dilarutkan dalam air bebas  $\text{CO}_2$  P, ditambahkan hingga 100 mL)

- Pembuatan  $\text{HCl}$  1N

Konsentrasi kemasan (%): 37%

Berat Jenis ( $\rho$ ) : 1,19 g/mL

Berat Molekul (BM) : 36,5 g/mol

Normalitas  $\text{HCl}$  pekat :

$$N = \frac{10 \times \% \times \rho}{\text{BM}} = \frac{10 \times 37 \times 1,19}{36,5} = 12,06 \text{ N}$$

Dibuat pengenceran  $\text{HCl}$  1N 25 mL

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

$$V_1 \times 12,06 = 25 \times 1$$

$$V_1 = 2,07 \text{ mL}$$

(dilarutkan dalam air bebas  $\text{CO}_2$  P, ditambahkan hingga 25 mL)

b. Pembuatan Dapar Fosfat pH 6,8 pengenceran pH 7

Pembuatan dapar fosfat pH 6,8 dilakukan dengan melakukan penyesuaian pH pada dapar fosfat pH 7 dengan menambahkan HCl 1 N sampai mencapai pH 6,8.

2. Pembuatan Larutan Enzim  $\alpha$ -glukosidase (0,075 U/mL)

Spesifikasi enzim : [10,35 mg solid; 9,66 U/mg solid; 14 U/mg protein]  
 $\geq 10$  U/mg

Unit enzim :  $10,35 \text{ mg} \times 9,66 \text{ U/mg} = 99,981 \text{ U} \sim 100 \text{ Unit}$

Enzim 99,981 U dilarutkan dalam 2 mL dapar fosfat pH 6,7

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

- Dilakukan pengenceran ke 20 U/mL untuk stok

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

$$V_1 \times 50 \text{ U} = 250 \mu\text{L} \times 20 \text{ U}$$

$$V_1 = 100 \mu\text{L}$$

(dilarutkan dalam dapar fosfat pH 6,8, ditambahkan hingga 250  $\mu\text{L}$  )

- Dilakukan pengenceran ke 1 U/mL

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

$$V_1 \times 20 \text{ U} = 500 \mu\text{L} \times 1 \text{ U}$$

$$V_1 = 25 \mu\text{L}$$

(dilarutkan dalam dapar fosfat pH 6,8, ditambahkan hingga 500  $\mu\text{L}$  )

- Dilakukan pengenceran ke 0,075 U/mL (dibuat sesuai kebutuhan)

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

$$V_1 \times 1 \text{ U} = 1400 \mu\text{L} \times 0,075 \text{ U}$$

$$V_1 = 105 \mu\text{L}$$

(dilarutkan dalam dapar fosfat pH 6,8, ditambahkan hingga 1400  $\mu\text{L}$  )

3. Pembuatan Larutan Substrat pNPG 5 mM

Larutan substrat 5 mM dibuat dengan menimbang sebanyak 15 mg pNPG dilarutkan dalam larutan buffer fosfat pH 6,8, hingga 10 mL. Sehingga diperoleh pNPG dengan konsentrasi 5 mM.

Berat molekul pNPG : 301,25 g/mol

Vol : 10 mL

Konsentrasi : 5 mM

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

$$g = \frac{M \times BM \times mL}{1000} \rightarrow g = \frac{5 \times 301,25 \times 10}{1000} = 15,0625 \text{ g}$$

(dilarutkan dalam dapar fosfat pH 6,8, ditambahkan hingga 10 mL)

#### 4. Pembuatan Larutan Sampel

Ekstrak ditimbang sebanyak 25 mg kemudian dilarutkan dalam 1 mL DMSO lalu ditambahkan dapar fosfat pH 6,8 hingga 25 mL. sehingga diperoleh konsentrasi 1000 µg/mL (ppm). Larutan induk kemudian diencerkan sehingga diperoleh final konsentrasi.

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi } (\mu\text{g/mL}) &= \text{mg/L} \\ &= 25 \text{ mg} / 0,025 \text{ L} \end{aligned}$$

$$\text{Konsentrasi } (\mu\text{g/mL}) = 1000 \text{ mg/L (setara dengan } 1000 \mu\text{g/mL)}$$

Masing-masing ekstrak dibuat larutan dengan variasi konsentrasi yaitu pada ekstrak n-heksana dibuat konsentrasi 8 – 80 ppm, pada ekstrak etil asetat dibuat konsentrasi 8 - 32 ppm dan pada ekstrak metanol dibuat konsentrasi 0,8 - 8 ppm.

#### 5. Pembuatan Larutan Akarbosa

Pembuatan larutan akarbosa dibuat dengan menimbang 10 mg akarbosa, kemudian dilarutkan dalam 25 mL dapar fosfat pH 6,8 sehingga diperoleh konsentrasi 400 µg/mL. Larutan induk tersebut kemudian diencerkan pada konsentrasi 200 – 360 µg/mL.

$$\begin{aligned} \text{Konsentrasi } (\mu\text{g/mL}) &= \text{mg/L} \\ &= 10 \text{ mg} / 0,025 \text{ L} \end{aligned}$$

$$\text{Konsentrasi } (\mu\text{g/mL}) = 400 \text{ mg/L (setara dengan } 400 \mu\text{g/mL)}$$

6. Pembuatan Larutan Natrium Karbonat 0,2 M (BM  $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106 \text{ g/mol}$ )

$$M = \frac{g}{\text{BM}} \times \frac{1000}{\text{mL}}$$

$$g = \frac{M \times \text{BM} \times \text{mL}}{1000} \rightarrow g = \frac{0,2 \times 106 \times 25}{1000} \rightarrow g = 0,53 \text{ g}$$

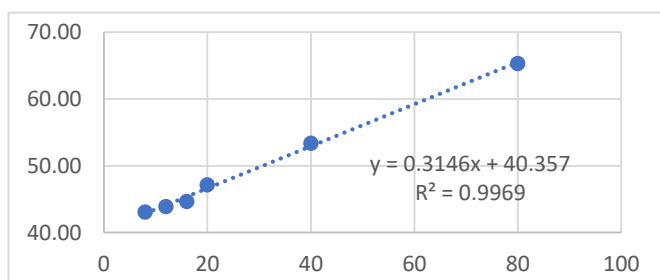
(dilarutkan dalam air bebas  $\text{CO}_2$  P, ad hingga 25 mL)

## Lampiran 5. Pengujian Aktivitas Penghambatan Enzim $\alpha$ -glukosidase dari Ekstrak Herba Lobelia

### Ekstrak n-heksana herba lobelia

- Replikasi 1

| Konsentrasi (ppm)             | Absorbansi Sampel (S) | Blanko Sampel (BS)         | S-BS        | Inhibisi (%) |
|-------------------------------|-----------------------|----------------------------|-------------|--------------|
| 8                             | 0,5946                | 0,0678                     | 0,5268      | 43,05        |
| 12                            | 0,5911                | 0,0722                     | 0,5189      | 43,91        |
| 16                            | 0,5960                | 0,0840                     | 0,5120      | 44,65        |
| 20                            | 0,5834                | 0,0947                     | 0,4887      | 47,17        |
| 40                            | 0,5367                | 0,1055                     | 0,4312      | 53,39        |
| 80                            | 0,4365                | 0,1158                     | 0,3207      | 65,33        |
| <b>Absorbansi Kontrol (K)</b> |                       |                            |             |              |
|                               |                       | <b>Blanko Kontrol (BK)</b> | <b>K-BK</b> |              |
|                               |                       | 0,9251                     | 0,0620      | 0,8632       |



Nilai Regresi:

$$Y = 0,3146x + 40,357$$

$$R^2 = 0,9969$$

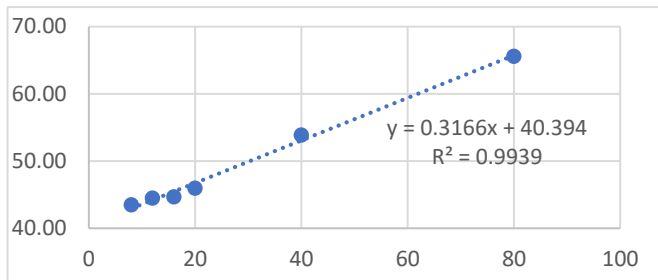
$$a = 40,357$$

$$b = 0,3146$$

$$IC_{50} = \frac{50 \pm a}{b} = \frac{50 - 40,357}{0,3146} = 30,65 \mu\text{g/mL}$$

- Replikasi 2

| Konsentrasi (ppm)             | Absorbansi Sampel (S) | Blanko Sampel (BS)         | S-BS        | Inhibisi (%) |
|-------------------------------|-----------------------|----------------------------|-------------|--------------|
| 8                             | 0,5881                | 0,0653                     | 0,5228      | 43,49        |
| 12                            | 0,5846                | 0,0713                     | 0,5133      | 44,51        |
| 16                            | 0,5940                | 0,0824                     | 0,5116      | 44,70        |
| 20                            | 0,5804                | 0,0804                     | 0,5000      | 45,95        |
| 40                            | 0,5319                | 0,1052                     | 0,4267      | 53,88        |
| 80                            | 0,4333                | 0,1146                     | 0,3187      | 65,55        |
| <b>Absorbansi Kontrol (K)</b> |                       |                            |             |              |
|                               |                       | <b>Blanko Kontrol (BK)</b> | <b>K-BK</b> |              |
|                               |                       | 0,9251                     | 0,0620      | 0,8632       |



Nilai Regresi:

$$Y = 0,3166x + 40,394$$

$$R^2 = 0,9939$$

$$a = 40,394$$

$$b = 0,3166$$

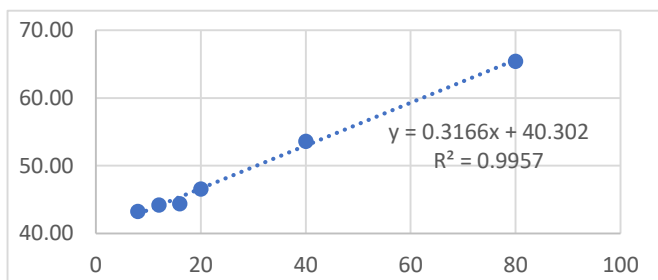
$$IC_{50} = \frac{50 \pm a}{b} = \frac{50 - 40,394}{0,3166} = 30,34 \mu\text{g/mL}$$

- Replikasi 3

| Konsentrasi (ppm) | Absorbansi Sampel (S) | Blanko Sampel (BS) | S-BS   | Inhibisi (%) |
|-------------------|-----------------------|--------------------|--------|--------------|
| 8                 | 0,5914                | 0,0666             | 0,5248 | 43,27        |
| 12                | 0,5879                | 0,0718             | 0,5161 | 44,21        |
| 16                | 0,5950                | 0,0807             | 0,5143 | 44,41        |
| 20                | 0,5819                | 0,0876             | 0,4944 | 46,56        |
| 40                | 0,5343                | 0,1054             | 0,4290 | 53,63        |
| 80                | 0,4349                | 0,1152             | 0,3197 | 65,44        |

| Absorbansi Kontrol (K) | Blanko Kontrol (BK) | K-BK   |
|------------------------|---------------------|--------|
| 0,9251                 | 0,0620              | 0,8632 |



Nilai Regresi:

$$Y = 0,3166x + 40,302$$

$$R^2 = 0,9957$$

$$a = 40,302$$

$$b = 0,3166$$

$$IC_{50} = \frac{50 \pm a}{b} = \frac{50 - 40,302}{0,3166} = 30,63 \mu\text{g/mL}$$

| Sampel            | Replikasi   | Nilai $IC_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ ) | Rata-rata $IC_{50}$ ( $\mu\text{g/mL}$ ) | Standar Deviasi |
|-------------------|-------------|--------------------------------------|------------------------------------------|-----------------|
| Ekstrak n-heksana | Replikasi 1 | 30,65                                | 30,54                                    | 0,1738          |
|                   | Replikasi 2 | 30,34                                |                                          |                 |
|                   | Replikasi 3 | 30,63                                |                                          |                 |

## Lampiran 6. Hasil Cek Plagiarisme

|                                                                                                                                           |                                                                   |              |                |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------|--------------|----------------|
| Alisa Arsilia_221FF04029_Skripsi_Potensi Penghambatan Enzim A-Glukosidase dari Ekstrak Herba Lobelia angulata var.papuana (S.Moore) Gilli |                                                                   |              |                |
| ORIGINALITY REPORT                                                                                                                        |                                                                   |              |                |
| 11 %                                                                                                                                      | 11 %                                                              | 6 %          | 6 %            |
| SIMILARITY INDEX                                                                                                                          | INTERNET SOURCES                                                  | PUBLICATIONS | STUDENT PAPERS |
| PRIMARY SOURCES                                                                                                                           |                                                                   |              |                |
| 1                                                                                                                                         | adoc.pub<br>Internet Source                                       |              | 2 %            |
| 2                                                                                                                                         | www.scribd.com<br>Internet Source                                 |              | 2 %            |
| 3                                                                                                                                         | repository.unej.ac.id<br>Internet Source                          |              | 1 %            |
| 4                                                                                                                                         | repositori.uin-alauddin.ac.id<br>Internet Source                  |              | 1 %            |
| 5                                                                                                                                         | vi.wikipedia.org<br>Internet Source                               |              | 1 %            |
| 6                                                                                                                                         | repo.unand.ac.id<br>Internet Source                               |              | 1 %            |
| 7                                                                                                                                         | Submitted to Universitas Muhammadiyah Yogyakarta<br>Student Paper |              | 1 %            |
| 8                                                                                                                                         | www.lib.ui.ac.id<br>Internet Source                               |              | 1 %            |
| 9                                                                                                                                         | eprints.machung.ac.id<br>Internet Source                          |              | 1 %            |
| 10                                                                                                                                        | lib.ui.ac.id<br>Internet Source                                   |              | 1 %            |
| 11                                                                                                                                        | jurnal.unsyiah.ac.id<br>Internet Source                           |              | 1 %            |
| 12                                                                                                                                        | Submitted to Universitas Islam Indonesia<br>Student Paper         |              | 1 %            |
| Exclude quotes On Exclude matches < 1% Exclude bibliography On                                                                            |                                                                   |              |                |

## Lampiran 7. Lembar Bimbingan



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



### KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR II

|                  |                                |
|------------------|--------------------------------|
| Pembimbing Utama | : Dr. apt. Dadang Juanda, M.Si |
| Nama Mahasiswa   | : Alisa Arsilia                |
| NPM              | : 221FF04029                   |
| Bidang Ilmu      | : Biologi Farmasi              |

| No | Hari/Tanggal         | Waktu | Tempat        | Materi                                    | Paraf Dosen |
|----|----------------------|-------|---------------|-------------------------------------------|-------------|
| 1  | Kamis, 21 Mar 2024   | 09.00 | Ruang Diskusi | Perhitungan & preparasi                   |             |
| 2  | Kamis, 28 Mar 2024   | 19.00 | Ruang Diskusi | Diskusi penelitian dan pengujian enzim    |             |
| 3  | Jumat, 26 Apr 2024   | 15.00 | Ruang Diskusi | Diskusi kemajuan 1                        |             |
| 4  | Selasa, 21 Mei 2024  | 10.00 | Lab 9         | Diskusi kemajuan 2 dan perhitungan enzim  |             |
| 5  | Selasa, 28 Mei 2024  | 13.00 | Lab BF 2      | Laporan kemajuan 2 dan diskusi penelitian |             |
| 6  | Kamis, 30 Mei 2024   | 11.30 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil optimasi enzim              |             |
| 7  | Sabtu, 1 Juni 2024   | 08.00 | Via Zoom      | Diskusi data hasil pengujian enzim        |             |
| 8  | Senin, 3 Juni 2024   | 15.00 | Ruang Diskusi | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 9  | Sabtu, 8 Juni 2024   | 07.00 | Via Zoom      | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 10 | Selasa, 11 Juni 2024 | 11.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 11 | Kamis, 20 Juni 2024  | 10.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 12 | Rabu, 26 Juni 2024   | 11.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 13 | Rabu, 3 Juli 2024    | 10.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil pengujian enzim             |             |
| 14 | Selasa, 7 Juli 2024  | 19.00 | Ruang Prodi   | Diskusi draft dan hasil                   |             |
| 15 | Jumat, 12 Juli 2024  | 19.00 | Ruang Prodi   | Draft skripsi                             |             |

### KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR II

|                  |                        |
|------------------|------------------------|
| Pembimbing Serta | : Apt. Asep Roni, M.Si |
| Nama Mahasiswa   | : Alisa Arsilia        |
| NPM              | : 221FF04029           |
| Bidang Ilmu      | : Biologi Farmasi      |

| No | Hari/Tanggal         | Waktu | Tempat        | Materi                                          | Paraf Dosen |
|----|----------------------|-------|---------------|-------------------------------------------------|-------------|
| 1  | Selasa 23 April 2024 | 09.30 | Ruang Diskusi | Diskusi ekstraksi dan karakterisasi smpulsi     |             |
| 2  | Senin 29 April 2024  | 19.00 | Ruang Prodi   | Laporan kemajuan 1                              |             |
| 3  | Jumat 17 Mei 2024    | 13.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil KLT                               |             |
| 4  | Kamis 30 Mei 2024    | 14.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil penelitian dan Laporan kemajuan 2 |             |
| 5  | Kamis 13 Juni 2024   | 13.00 | Ruang Prodi   | Diskusi hasil pengujian enzim                   |             |
| 6  | Rabu 26 Juni 2024    | 19.30 | Via Zoom      | Diskusi hasil penelitian                        |             |
| 7  | Rabu 10 Juli 2024    | 08.00 | Ruang Prodi   | Diskusi draft skripsi dan hasil                 |             |
| 8  | Jumat 12 Juli 2024   | 11.00 | Ruang Prodi   | Draft skripsi                                   |             |

## Lampiran 8. Dokumentasi Penelitian



Proses pemantauan ekstrak (KLT)



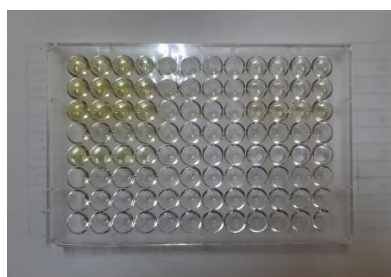
Pengukuran pH dapar fosfat



Penimbangan ekstrak



Penimbangan  $\text{Na}_2\text{CO}_3$



Wellplate pengujian enzim

|   | 1      | 2      | 3      | 4      | 5      | 6      | 7      | 8      | 9      | 10     | 11     | 12     |
|---|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| a | 0,1225 | 0,1150 | 0,1188 | 0,1242 | 0,9984 | 0,9894 | 0,9919 | 0,9166 | 0,9077 | 0,4235 | 0,3803 | 0,2548 |
| b | 0,1318 | 0,1420 | 0,1411 | 0,1327 | 0,1201 | 0,9894 | 0,9123 | 0,9999 | 0,2108 | 0,2131 | 0,2068 | 0,2186 |
| c | 0,1463 | 0,1383 | 0,1535 | 0,1449 | 0,1549 | 0,1375 | 0,1556 | 0,0690 | 0,7523 | 0,7782 | 0,7817 | 0,7830 |
| d | 0,1534 | 0,1488 | 0,1531 | 0,1535 | 0,1677 | 0,1527 | 0,1684 | 0,1814 | 0,0600 | 0,0600 | 0,0600 | 0,0600 |
| e | 0,1639 | 0,1661 | 0,1677 | 0,1723 | 0,1929 | 0,2028 | 0,0567 | 0,1550 |        |        |        |        |
| f | 0,1803 | 0,1687 | 0,1724 | 0,1787 | 0,1970 | 0,3043 | 0,2363 | 0,2182 |        |        |        |        |
| g | 0,1908 | 0,1818 | 0,1845 | 0,1858 | 0,2439 | 0,2603 | 0,2736 | 0,2578 |        |        |        |        |
| h | 0,1968 | 0,1940 | 0,1896 | 0,1968 | 0,2688 | 0,2403 | 0,2571 | 0,2689 |        |        |        |        |

Hasil pengujian

## Lampiran 9. CV Penulis

### ALISA ARSILIA

Bandung, Indonesia | (+62)87720087891 | [alisaarsilia445@gmail.com](mailto:alisaarsilia445@gmail.com) | [www.linkedin.com/in/alisa-arsilia-6a803a256](https://www.linkedin.com/in/alisa-arsilia-6a803a256)



#### TENTANG SAYA

Saya adalah seorang lulusan Sarjana Farmasi Universitas Bhakti Kencana. Aktif dalam berorganisasi dan memiliki pengalaman dalam kegiatan magang di beberapa tempat dan mengikuti beberapa kegiatan seminar yang berkaitan dengan kefarmasian. Pengalaman tersebut menambah pengetahuan dan meningkatkan kemampuan saya dalam berkomunikasi dan kemampuan saya untuk bekerja dalam tim.

#### PENDIDIKAN

**Universitas Bhakti Kencana** – Bandung, Indonesia  
S1 Farmasi 2022 – 2024

**Poltekkes Kemenkes Bandung** – Bandung, Indonesia  
D3 Farmasi 2019 - 2022

- Menyusun projek penelitian karya tulis ilmiah untuk melihat aktivitas antioksidan dari sampel bahan alam yaitu daun calincing.

#### PENGALAMAN PELATIHAN

**PT. BIO FARMA** – Bandung, Indonesia  
Maret, 2022

##### Divisi Manajemen Produksi dan Persediaan

- Memahami proses desain dan pengembangan vaksin seta alur produksi vaksin yang mengacu pada regulasi (CPOB).
- Memahami proses supply chain dan cold chain product yang digunakan oleh PT. Bio Farma dalam mengelola dan mendistribusikan vaksin.

**Santosa Hospital Bandung Kopo** – Bandung, Indonesia  
April, 2022

- Menyiapkan obat dan alat kesehatan berdasarkan permintaan resep dari instalasi farmasi bagian rawat jalan, rawat inap dan ruang perawatan pasien.
- Memahami cara penyiapan dan penanganan obat kemoterapi serta menyiapkan obat dan alat kesehatan berdasarkan permintaan resep dari poli kemoterapi.
- Melaksanakan kegiatan pengelolaan sediaan farmasi meliputi pengamanan, penyimpanan dan pendistribusian obat, dan alat kesehatan dan BMHP.

#### PENGALAMAN ORGANISASI

- **Angklung Farmasi** – Poltekkes Kemenkes Bandung 2020-2021 : **Bendahara Umum**

- **LDJ Al-Farizi** – Poltekkes Kemenkes Bandung 2020-2021 : **Koordinator Divisi Medinkom**

- **ASPIRE** – Poltekkes Kemenkes Bandung 2020-2021 : **Staf Divisi Eksternal**

- **Relawan Vaksinasi Nasional** – Dinkes Kota Bandung 2021 : **Panitia Vaksin Covid-19** (di Gedung Pakuan dan Hotel El Royal)

#### KETERAMPILAN DAN KOMPETENSI

- Microsoft Office
- Google Apps (Docs, Spreadsheet, Slide)
- Canva
- Bahasa Indonesia (aktif)
- Bahasa Inggris (pasif)

#### SERTIFIKASI

1. Webinar Kefarmasian Pharmodia 2020
2. Webinar Kefarmasian Pharmodia 2021
3. Webinar Kefarmasian Celsight 21 2021
4. Praktek Kerja Lapangan PT. Bio Farma
5. Praktek Kerja Lapangan Rumah Sakit Santosa Bandung Kopo

**SURAT PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR  
DALAM BENTUK ARTIKEL DI JURNAL ILMIAH**

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Dr. apt. Dadang Juanda, M.Si.

NIDN : 0408118401

Selaku pembimbing utama dari mahasiswa,

Nama : Alisa Arsilia

NIM : 221FF04029

menyatakan bahwa demi kebaikan perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui Skripsi yang telah dibuat oleh mahasiswa tersebut dengan judul:

**POTENSI PENGHAMBATAN ENZIM  $\alpha$ -GLUKOSIDASE DARI  
EKSTRAK HERBA *Lobelia angulata* var.*papuana* (S.Moore) Gilli.**

untuk dipublikasikan atau dilampirkan sebagai artikel yang berdampak tidak diinputkan ke repository dalam bentuk Skripsi melainkan dalam bentuk publikasi ilmiah

Bandung, 19 September 2024

Mengetahui,



Dr. apt. Dadang Juanda, M.Si.  
NIDN. 0408118401