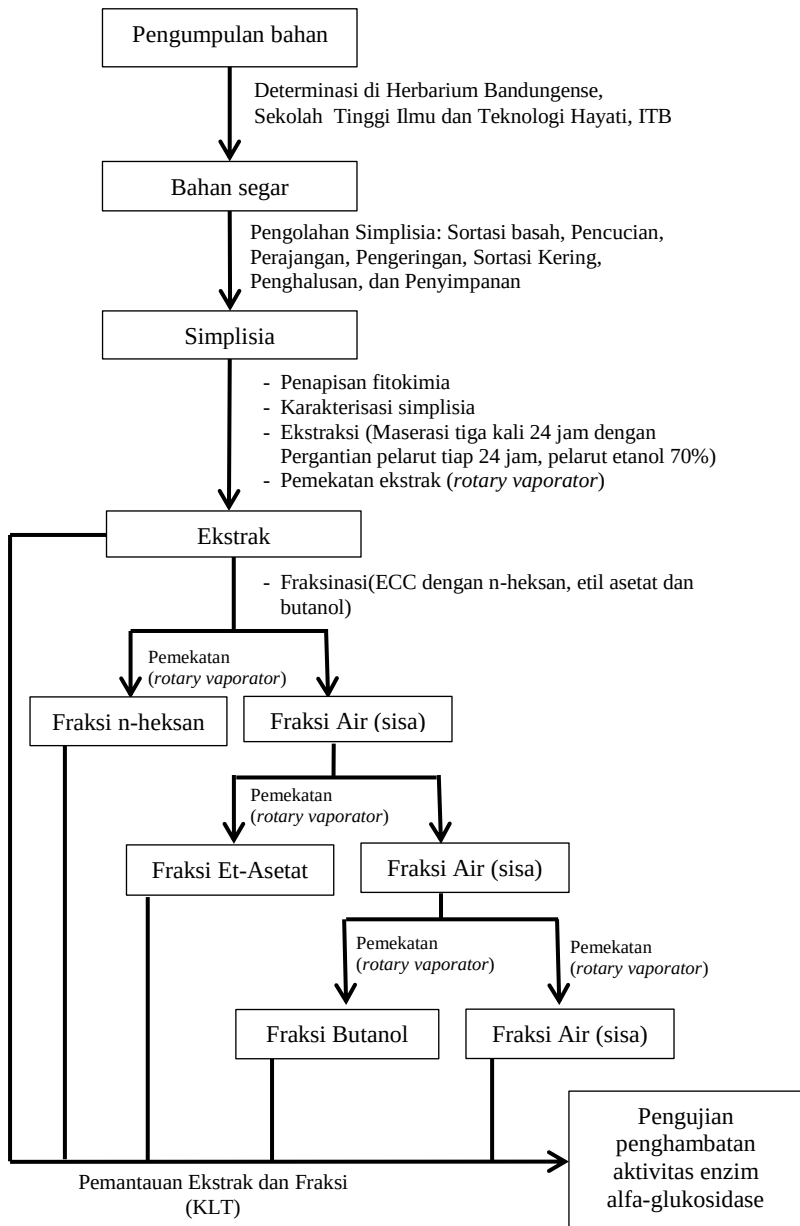


LAMPIRAN

Lampiran 1. Bagan Alur Kerja



Lampiran 2. Hasil Determinasi Tanaman Bangle Hitam



INSTITUT TEKNOLOGI BANDUNG SEKOLAH ILMU DAN TEKNOLOGI HAYATI

Jalan Ganesha 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 : 5600/II.CO2.2/PL/2018.
Hal : Determinasi tumbuhan

12 November 2018

Kepada Yth.
Ketua
Sekolah Tinggi Farmasi Bandung
Jalan Soekarno Hatta no. 754
Bandung

Memperhatikan surat permintaan Saudara dalam surat No. 1361/WKI-S1/XI/2018 tanggal 6 November 2018 mengenai determinasi tumbuhan, dengan ini kami sampaikan bahwa setelah dilakukan determinasi oleh staf kami, tumbuhan yang dibawa oleh Sdr. Raisy Ikrimah (NPM : 13171080), adalah :

- | | |
|----------------------|---|
| Divisi | : Magnoliophyta |
| Kelas | : Liliopsida (Monocots) |
| Anak kelas | : Zingiberidae |
| Bangsa | : Zingiberales |
| Nama suku / familia | : Zingiberaceae |
| Nama jenis / species | : <i>Zingiber ottensii</i> Valetton |
| Sinonim | : - |
| Nama umum | : Banglai hitam (Indonesia) |
| Buku acuan | : 1. Backer, C.A. & Bakhuizen van den Brink, Jr., R.C. 1968. Flora of Java. Volume. III. N.V.P. Noordhoff – Groningen, the Netherland. pp. 46.
2. Cronquist, A. 1981. An Integrated System of Classification of Flowering Plants. Columbia University Press, New York. pp. Xiii – Xviii.
3. Newman, M., Lhuillier, A., & Poulsen, A.D. 2004. Checklist of the Zingiberaceae of Malesia. BLUMEA Supplement. 16: 1 – 163. |

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



Tembusan ;
Dekan SITH ITB, sebagai laporan

Lampiran 3. Hasil Optimasi Konsentrasi Enzim

Konsentrasi (U/mL)	Absorbansi	Absorbansi Blanko	Absorbansi Uji – Absorbansi Blanko
0,2	0,271	0,065	0,206
0,3	0,646		0,581
0,4	0,862		0,797
0,5	1,673		1,608
0,6	1,968		1,903
0,7	2,212		2,147
0,8	3,755		3,690

Keterangan:

Konsentrasi Substrat : 15 mM

: Konsentrasi enzim yang digunakan dalam pengujian

Lampiran 4. Aktivitas Penghambatan oleh Akarbose

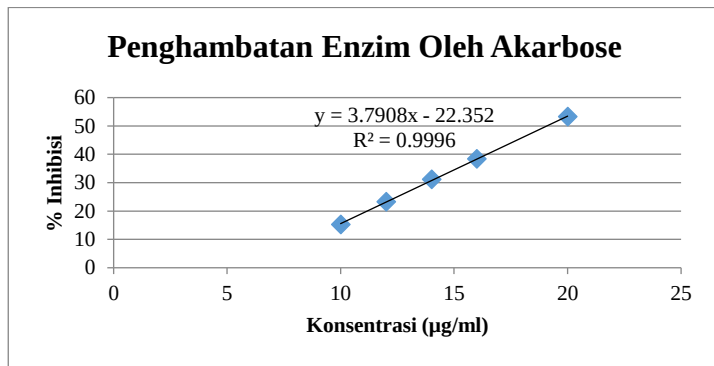
Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi Blanko	Absorbansi Uji-Balnko	% Inhibisi
10	0,689	0,071	0,618	15,226
12	0,625	0,065	0,560	23,182
14	0,568	0,066	0,502	31,138
16	0,518	0,069	0,449	38,408
20	0,410	0,069	0,341	53,223
Kontrol	0,797	0,068	0,729	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



$$a = -22,352$$

$$b = 3,7908$$

$$r^2 = 0,9996$$

$$y = bx + a$$

$$50 = 3,7908x - 22,352$$

$$IC_{50}(x) = 19,086 \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 5. Hasil Pengujian pada Ekstrak

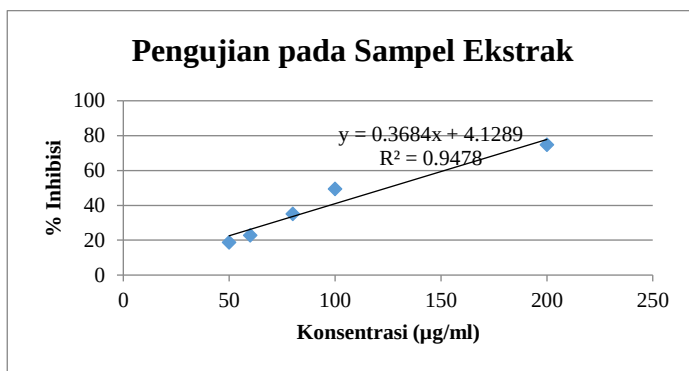
Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi blanko	Absorbansi Uji-Blanko	% Inhibisi
50	0,745	0,121	0,624	80,609
60	0,712	0,118	0,594	80,135
80	0,639	0,141	0,498	71,687
100	0,514	0,125	0,389	67,867
200	0,318	0,125	0,193	35,233
Kontrol	0.864	0.079	0,785	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



$$a = 4,1289$$

$$b = 0,3684$$

$$r^2 = 0,9478$$

$$y = bx + a$$

$$50 = 0,3684x + 4,1289$$

$$IC_{50}(x) = 124,514 \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 6. Hasil Pengujian pada Fraksi n-Heksan

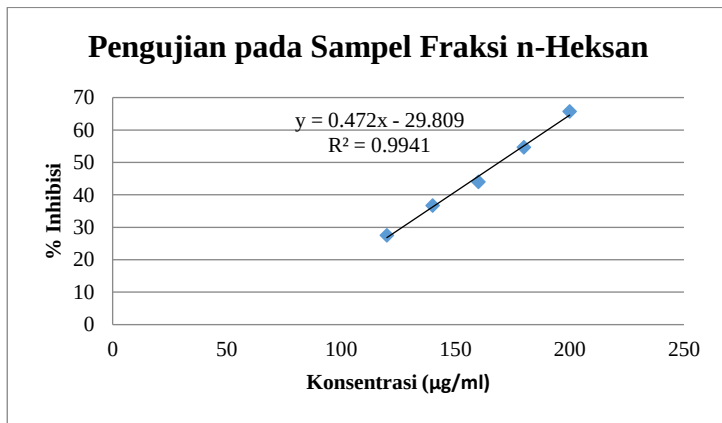
Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi blanko	Absorbansi Uji-Blanko	% inhibisi
120	0.708	0.139	0.569	27.516
140	0.638	0.141	0.497	36.688
160	0.511	0.071	0.44	43.949
180	0.427	0.071	0.356	54.650
200	0.338	0.069	0.269	65.732
Kontrol	0.864	0.079	0,785	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



a= - 29,809

b = 0,472

$r^2 = 0,9941$

$y = bx + a$

$y = 0,472x - 29,809$

$IC_{50}(x) = 169,087 \mu\text{g/mL}$

Lampiran 7. Hasil Pengujian pada Fraksi Etil Asetat

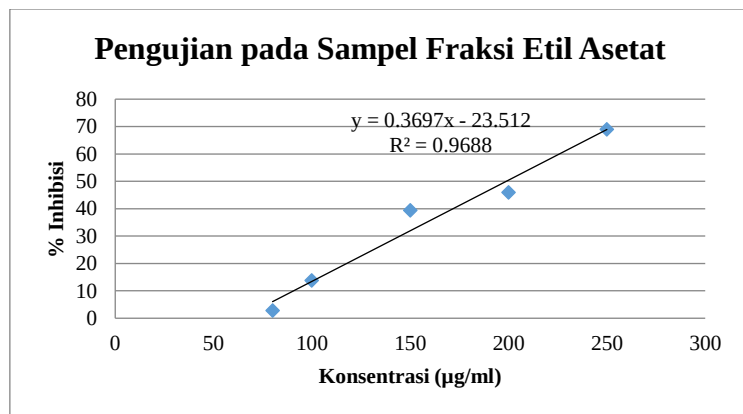
Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi Blanko	Absorbansi Uji-Blanko	% inhibisi
80	0,876	0,133	0,743	2,749
100	0,798	0,139	0,659	13,743
150	0,543	0,080	0,463	39,398
200	0,500	0,087	0,413	45,942
250	0,331	0,094	0,237	68,979
Kontrol	0,825	0,061	0,764	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



$$a = -23,512$$

$$b = 0,3697$$

$$r^2 = 0,9688$$

$$y = bx + a$$

$$50 = 0,3697x - 23,512$$

$$IC_{50}(x) = 198,842 \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 8. Hasil Pengujian pada Fraksi Butanol

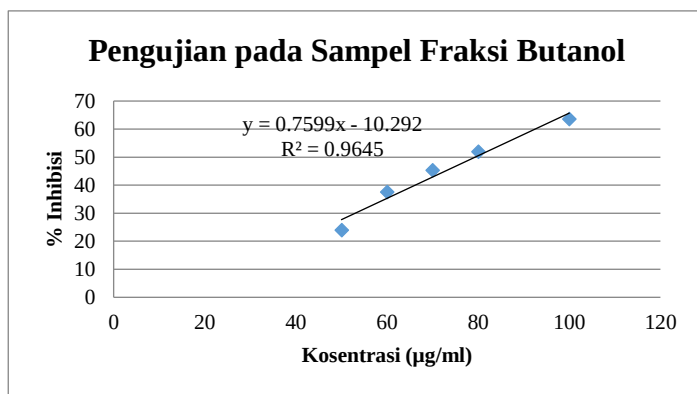
Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi Blanko	Absorbansi Uj-Blanko	% inhibisi
50	0,700	0,125	0,575	23,942
60	0,611	0,139	0,472	37,566
70	0,545	0,131	0,414	45,238
80	0,501	0,137	0,364	51,852
100	0,424	0,148	0,276	63,492
Kontrol	0,832	0,076	0,756	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



$$a = -10,292$$

$$b = 0,7599$$

$$r^2 = 0.9645$$

$$y = bx + a$$

$$50 = 0,7599x - 10,292$$

$$IC_{50}(x) = 79,342 \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 9. Hasil Pengujian pada Frkasi Sisa (Air)

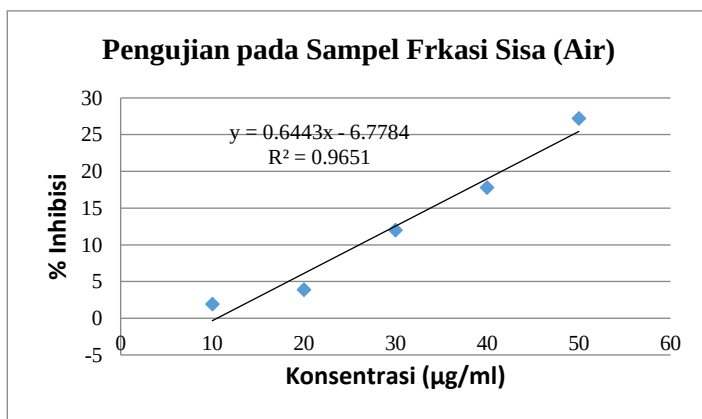
Konsentrasi ($\mu\text{g/ml}$)	Absorbansi Uji	Absorbansi Blanko	Absorbansi Uji-Blanko	% inhibisi
10	0,826	0,065	0,761	1,933
20	0,812	0,066	0,746	3,866
30	0,746	0,063	0,683	11,985
40	0,704	0,066	0,638	17,784
50	0,630	0,065	0,565	27,191
Kontrol	0,836	0,060	0,776	

Keterangan:

% Inhibisi= $(K-S)/K \times 100\%$

K = Absorbansi uji kontrol – Absorbansi blanko kontrol

S = Absorbansi uji sampel – Absorbansi blanko sampel



a = - 6,7784

b = 0,6443

$r^2 = 0,9651$

$y = bx + a$

$50 = 0,6443x - 6,7784$

$IC_{50}(x) = 88,124 \mu\text{g/mL}$