

L

A

M

P

I

R

A

N

Lampiran 1. Surat hasil determinasi tanaman selada



UPT-LABORATORIUM

UNIVERSITAS SETIA BUDI SURAKARTA

Jl. Letjen Sutoyo, Mojosongo-Solo 57127 Telp. 0271-852518, Fax. 0271-853275

Nomor : 263/DET/UPT-LAB/25.06.2021
 Hal : Hasil determinasi tumbuhan
 Lamp. : -

Nama Pemesan : Dwi Shinta Kholifaturochma.
 NIM : 23175209A
 Alamat : Program Studi S-1 Farmasi, Universitas Setia Budi, Surakarta
 Nama sampel : *Lactuca sativa var crispa*

HASIL DETERMINASI TUMBUHAN

Klasifikasi

Kingdom : Plantae
 Super Divisi : Spermatophyta
 Divisi : Magnoliophyta
 Kelas : Magnoliopsida
 Ordo : Asterales
 Famili : Asteraceae
 Genus : *Lactuca*
 Species : *Lactuca sativa var crispa*

Hasil Determinasi menurut C.A. Backer & R.C. Bakhuizen van den Brink Jr. (1963) dan Steenis, C.G.G.J.V, Bloembergen, H, Eyma, P.J. 1992 :

1b – 2b – 3b – 4b – 6b – 7b – 9b – 10b – 11b – 12b – 13b – 14b – 16b. golongan 11. 286b – 288b – 289b. 121. Familia Compositae. 1b – 3b – 33a – 34b – 36b – 37a -38b. 106. *Lactuca*. 1b – 2a. *Lactuca sativa var crispa*.

Jl. Letjen Sutoyo, Mojosongo-Solo 57127 Telp. 0271-852518, Fax. 0271-853275
 Homepage : www.setiabudi.ac.id, e-mail : Info@setiabudi.ac.id

Deskripsi:

- Habitus : Tanaman semusim
- Akar : akar tunggang dengan cabang-cabang akar yang menyebar ke semua arah pada kedalaman antara 20-50 cm.
- Batang : Batang tanaman selada berbentuk pendek berbuku-buku, sebagai tempat kedudukan daun, warna hijau muda.
- Daun : Daun tunggal bentuk bulat panjang, sering berjumlah banyak dan biasanya berposisi duduk (sessile), tersusun berbentuk spiral dalam roset padat. Warna daun merah, pertulangan daun menyirip. Daun tak berambut, mulus, berkeriput atau kusut berlipat, ukurannya bermacam-macam tergantung jenisnya. Helai daun tipis, halus, licin.
- Bunga : Bunga berwarna kuning pucat, terminal dan bercabang-cabang. Tangkai bunganya dapat mencapai 90 cm.
- Buah : Buah berbentuk polong yang berisi biji.
- Biji : Biji berbentuk lonjong pipih, berukuran kecil serta berbulu tajam, panjang 4 mm dan lebar 1 mm.

Kepala UPT-LAB
Universitas Setia Budi



Asik Gunawan, Amdk

Surakarta, 25 Juni 2021
Penanggung jawab
Determinasi Tumbuhan

Dra. Dewi Sulistyawati. M.Sc.

Lampiran 2. Selada merah segar, kering, dan serbuk



Lampiran 3. Perhitungan rendemen simplisia, ekstrak dan fraksi selada

1. Rendemen berat kering selada merah

Berat awal (gram)	Berat kering (gram)	Rendemen (%)
15000	1085	7,2%

Perhitungan rendemen

$$\begin{aligned} \% \text{ rendemen} &= \frac{\text{Berat ekstrak}}{\text{Berat serbuk kering}} \times 100\% \\ &= \frac{1085}{15000} \times 100\% \\ &= 7,2\% \end{aligned}$$

2. Rendemen ekstrak etanol selada merah

Berat serbuk (g)	Berat ekstrak (g)	Rendemen (%)
300	163	54,3%

Perhitungan rendemen

$$\begin{aligned} \% \text{ rendemen} &= \frac{\text{Berat ekstrak}}{\text{Berat serbuk}} \times 100\% \\ &= \frac{163}{300} \times 100\% \\ &= 54,3\% \end{aligned}$$

3. Rendemen fraksi *n*-heksan, fraksi etil asetat, dan fraksi air selada merah

Berat ekstrak (g)	Fraksi	Berat fraksi (g)	Rendemen (%)
30 g	<i>n</i> -heksan	2,530	8,43
	Etil asetat	1,701	5,67
	Air	1,319	4,39

$$\begin{aligned}\text{Rendemen fraksi } n\text{-heksan} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{2,530}{300} \times 100\% \\ &= 8,43\%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Rendemen fraksi etil asetat} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{1,701}{300} \times 100\% \\ &= 5,67\%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Rendemen fraksi air} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{13,190}{300} \times 100\% \\ &= 43,97\%\end{aligned}$$

Lampiran 4. Hasil susut pengeringan serbuk



Lampiran 5. Proses ekstraksi dan fraksinasi



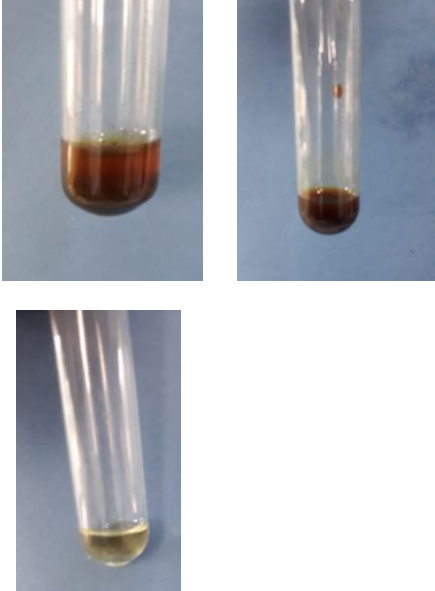



Lampiran 6. Perhitungan kadar air ekstrak selada merah


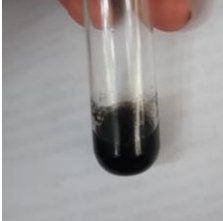
$$\begin{aligned}\text{Replikasi 1} &= \frac{\text{volume terbaca (ml)}}{\text{Berat serbuk (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{0,8}{10} \times 100\% \\ &= 8\%\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\text{Replikasi 2} &= \frac{\text{volume terbaca (ml)}}{\text{Berat serbuk (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{1,2}{10} \times 100\% \\ &= 12\%\end{aligned}$$

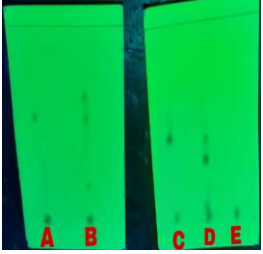

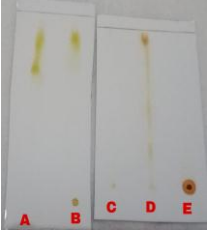
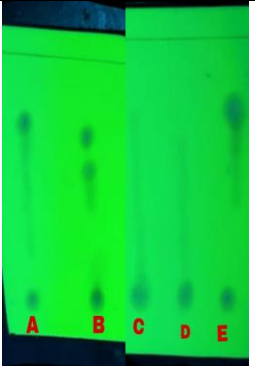
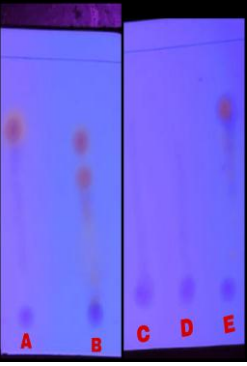

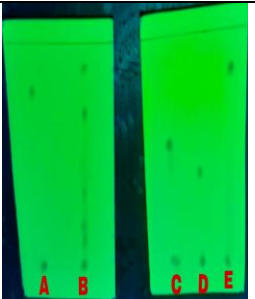

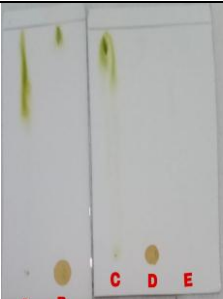
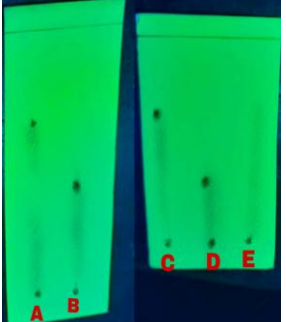

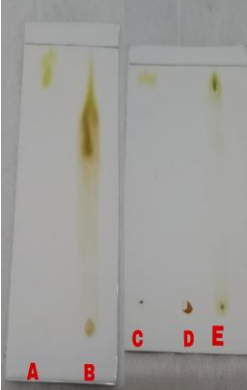
$$\begin{aligned}\text{Replikasi 3} &= \frac{\text{volume terbaca (ml)}}{\text{Berat serbuk (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{0,9}{10} \times 100\% \\ &= 9\%\end{aligned}$$

Lampiran 7. Hasil uji fitokimia ekstrak selada merah

Golongan Senyawa	Hasil
Alkaloid	
Flavonoid	
Saponin	
Steroid/Triterpenoid	

Fenolik	
Tanin	

Lampiran 8. Hasil identifikasi golongan senyawa dengan KLT

Senyawa	Gambar UV 254	Gambar UV 366	Tampak
Alkaloid			
Flavonoid			
Tanin			
Steroid/ triterpenoid			

Keterangan :

A = baku pembanding

B = ekstrak etanol

C= fraksi n-heksan

D= fraksi etil asetat

E= fraksi air

Perhitungan Rf =

1. Alkaloid

a. Baku piperin

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,60$$

b. Ekstrak

$$R_f 1 = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,4 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,67$$

$$R_f 2 = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,60$$

c. Fraksi *n*-heksan

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,58$$

d. Fraksi etil asetat

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{3,2 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,40$$

e. Fraksi air

-

2. Flavonoid

a. Baku kuersetin

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,72$$

b. Ekstrak

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,4 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,68$$

c. Fraksi *n*-heksan

-

d. Fraksi etil asetat

-

e. Fraksi air

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,4 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,68$$

3. Tanin

a. Baku asam galat

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,7$$

b. Ekstrak

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,76$$

c. Fraksi *n*-heksan

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,5 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,56$$

d. Fraksi etil asetat

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,5$$

e. Fraksi air

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,75$$

4. Steroid/Triterpenoid

a. Baku stigmasterol

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,60$$

b. Ekstrak

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{3,4 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,42$$

c. Fraksi *n*-heksan

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5,2 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,65$$

d. Farksi etil asetat

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{1,6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,2$$

e. Fraksi air

-

Lampiran 9. Perhitungan pembuatan larutan stok

A. Pembuatan larutan stok

Dibuat larutan stok konsentrasi 10 mg/ 100 µl

$$10 \text{ mg/ } 100 \text{ µl} = 100.000 \text{ µg/ML}$$

B. Pembuatan seri konsentrasi

1. Konsentrasi 250 µg/mL

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

$$1 \times 250 = V_2 \times 100.000$$

$$V_2 = 0,25 \text{ ml atau } 250 \text{ µl}$$

Dipipet 250 µl dari larutan stok + 500 µl larutan DMEM

2. Konsentrasi 125 µg/ml

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

$$x \ 125 = V_2 \times 250$$

$$V_2 = 0,5 \text{ ml atau } 500 \text{ µl}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (1) + 500 µl larutan DMEM

3. Konsentrasi 62,5 µg/ml

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

$$1 \times 62,5 = V_2 \times 125$$

$$V_2 = 0,5 \text{ ml atau } 500 \text{ µl}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (2) + 500 µl larutan DMEM

4. Konsentrasi 31,25 µg/ml

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

$$1 \times 31,25 = V_2 \times 62,5$$

$$V_2 = 0,5 \text{ ml atau } 500 \text{ µl}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (3) + 500 µl larutan DMEM

5. Konsentrasi 15,75 µg/ml

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

$$1 \times 15,75 = V_2 \times 31,25$$

$$V_2 = 0,504 \text{ ml atau } 504 \text{ } \mu\text{l}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (4) + 500 µl larutan DMEM

6. Konsentrasi 7,81 µg/ml

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

$$1 \times 7,81 = V_2 \times 15,75$$

$$V_2 = 0,49587 \text{ ml atau } 495,87 \text{ } \mu\text{l}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (5) + 500 µl larutan DMEM

7. Konsentrasi 3,75 µg/ml

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

$$1 \times 3,75 = V_2 \times 7,81$$

$$V_2 = 0,48015 \text{ ml atau } 480,15 \text{ } \mu\text{l}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (6) + 500 µl larutan DMEM

8. Konsentrasi 1,875 µg/ml

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

$$1 \times 1,875 = V_2 \times 3,75$$

$$V_2 = 0,5 \text{ ml atau } 500 \text{ } \mu\text{l}$$

Dipipet dari larutan konsentrasi (7) + 500 µl larutan DMEM

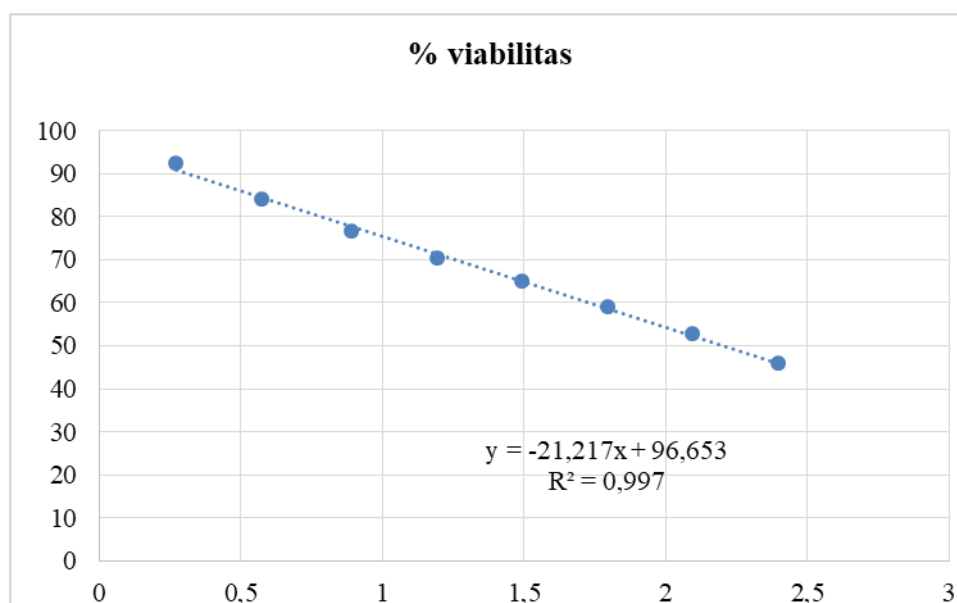
Lampiran 10. Perhitungan nilai IC50

1. Perhitungan nilai IC₅₀ ekstrak etanol

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	Abs. KM	Abs. KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,473	1,542	1,485	1,500	0,062	1,618	92,416	0,273
3,75	1,339	1,372	1,395	1,369	0,062	1,618	83,976	0,574
7,81	1,252	1,279	1,231	1,254	0,062	1,618	76,607	0,893
15,75	1,115	1,187	1,169	1,157	0,062	1,618	70,373	1,197
31,25	1,073	1,051	1,087	1,070	0,062	1,618	64,803	1,495
62,5	0,985	0,972	0,981	0,979	0,062	1,618	58,955	1,796
125	0,895	0,881	0,875	0,884	0,062	1,618	52,806	2,097
250	0,789	0,751	0,783	0,774	0,062	1,618	45,780	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = kontrol sel



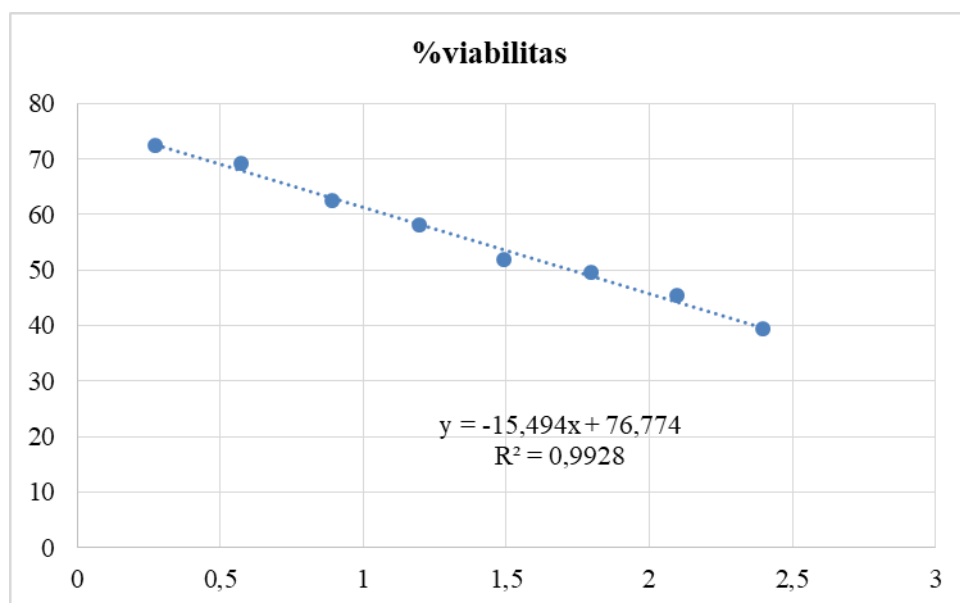
$$\begin{aligned}
 Y &= -21,217x + 96,653 \\
 50 &= -21,217x + 96,653 \\
 50 - 96,653 &= -21,217x \\
 X &= 2,199 \\
 IC_{50} &= 158,125 \mu\text{mL}
 \end{aligned}$$

2. Perhitungan nilai IC₅₀ fraksi *n*-heksan

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	Abs. KM	Abs. KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,187	1,195	1,179	1,187	0,062	1,618	72,301	0,273
3,75	1,135	1,152	1,129	1,139	0,062	1,618	69,195	0,574
7,81	1,012	1,059	1,032	1,034	0,062	1,618	62,489	0,893
15,75	0,957	0,982	0,951	0,963	0,062	1,618	57,926	1,197
31,25	0,889	0,852	0,867	0,869	0,062	1,618	51,885	1,495
62,5	0,839	0,815	0,847	0,834	0,062	1,618	49,593	1,796
125	0,769	0,751	0,784	0,768	0,062	1,618	45,373	2,097
250	0,691	0,654	0,675	0,673	0,062	1,618	39,289	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = kontrol sel

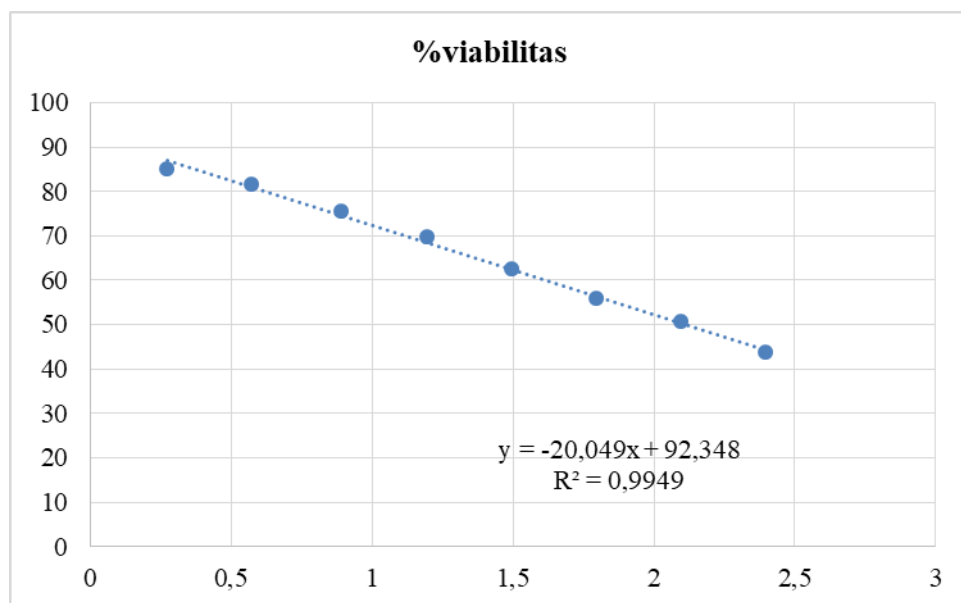


$$\begin{aligned}
 Y &= -15,494x + 76,774 \\
 50 &= -15,494x + 76,774 \\
 50 - 76,774 &= -15,494x \\
 X &= 1,728 \\
 IC_{50} &= 53,456 \mu\text{mL}
 \end{aligned}$$

3. Perhitungan nilai IC50 fraksi etil asetat

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	Abs. KM	Abs. KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,395	1,373	1,385	1,384	0,062	1,618	84,983	0,273
3,75	1,321	1,348	1,317	1,329	0,062	1,618	81,405	0,574
7,81	1,227	1,245	1,236	1,236	0,062	1,618	75,450	0,893
15,75	1,119	1,137	1,187	1,148	0,062	1,618	69,773	1,197
31,25	1,052	1,019	1,032	1,034	0,062	1,618	62,489	1,495
62,5	0,917	0,942	0,927	0,929	0,062	1,618	55,698	1,796
125	0,849	0,821	0,872	0,847	0,062	1,618	50,471	2,097
250	0,752	0,739	0,727	0,739	0,062	1,618	43,530	2,398

Keterangan: KM = kontrol media
KS = kontrol sel

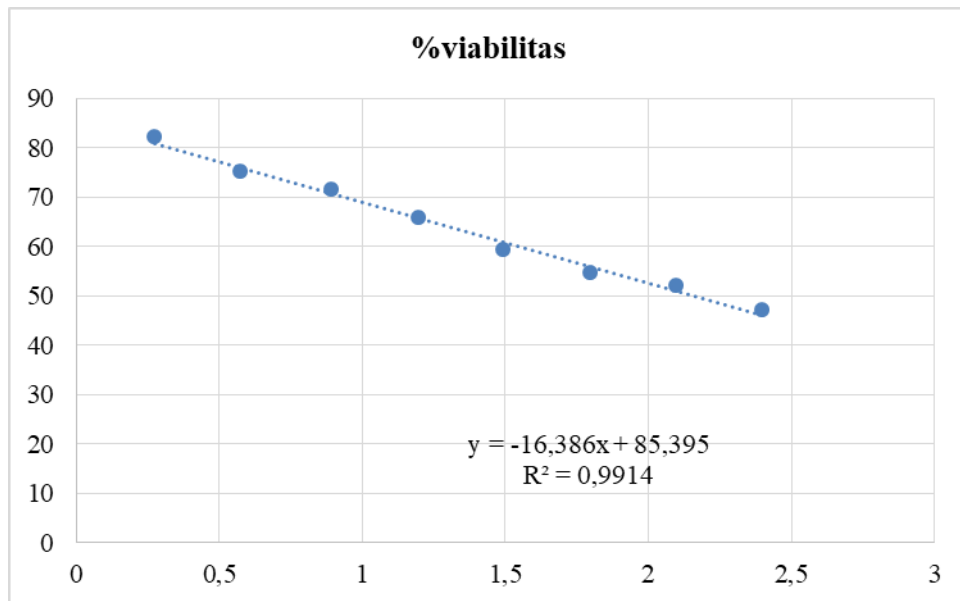


$$\begin{aligned}
 Y &= -20,049x + 92,348 \\
 50 &= -20,049x + 92,348 \\
 50 - 92,389 &= -20,049x \\
 X &= 2,1167 \\
 IC_{50} &= 130,828 \mu\text{mL}
 \end{aligned}$$

4. Perhitungan nilai IC₅₀ fraksi air

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	Abs. KM	Abs. KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,321	1,352	1,345	1,339	0,062	1,618	82,091	0,273
3,75	1,211	1,231	1,252	1,231	0,062	1,618	75,150	0,574
7,81	1,171	1,189	1,162	1,174	0,062	1,618	71,465	0,893
15,75	1,092	1,087	1,075	1,085	0,062	1,618	65,724	1,197
31,25	0,981	0,979	0,992	0,984	0,062	1,618	59,254	1,495
62,5	0,901	0,912	0,924	0,912	0,062	1,618	54,649	1,796
125	0,892	0,851	0,877	0,873	0,062	1,618	52,142	2,097
250	0,792	0,802	0,785	0,793	0,062	1,618	46,979	2,398

Keterangan: KM = kontrol media
KS = kontrol sel



$$\begin{aligned} Y &= -16,386x + 85,395 \\ 50 &= -16,386x + 85,395 \\ 50 - 85,395 &= -15,494x \\ X &= 2,16 \\ IC_{50} &= 144,544\mu/mL \end{aligned}$$

Lampiran 11. Surat Keterangan Nilai IC50



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.
Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700
Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

HASIL PEMERIKSAAN UJI SITOTOKSIK BERBASIS MTT ASSAY

1. Ekstrak
 - a. Replikasi 1

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,473	1,618	0,062
3,75	0,574	1,339	1,618	0,062
7,81	0,893	1,252	1,618	0,062
15,75	1,197	1,115	1,618	0,062
31,25	1,495	1,073	1,618	0,062
62,5	1,796	0,985	1,618	0,062
125	2,097	0,895	1,618	0,062
250	2,398	0,789	1,618	0,062

- b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,542	1,618	0,062
3,75	0,574	1,372	1,618	0,062
7,81	0,893	1,279	1,618	0,062
15,75	1,197	1,187	1,618	0,062
31,25	1,495	1,051	1,618	0,062
62,5	1,796	0,972	1,618	0,062
125	2,097	0,881	1,618	0,062
250	2,398	0,751	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,485	1,618	0,062
3,75	0,574	1,395	1,618	0,062
7,81	0,893	1,231	1,618	0,062
15,75	1,197	1,169	1,618	0,062
31,25	1,495	1,087	1,618	0,062
62,5	1,796	0,981	1,618	0,062
125	2,097	0,875	1,618	0,062
250	2,398	0,783	1,618	0,062

2. Fraksi n-heksan

a. Replikasi 1

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,187	1,618	0,062
3,75	0,574	1,135	1,618	0,062
7,81	0,893	1,012	1,618	0,062
15,75	1,197	0,957	1,618	0,062
31,25	1,495	0,889	1,618	0,062
62,5	1,796	0,839	1,618	0,062
125	2,097	0,769	1,618	0,062
250	2,398	0,691	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,195	1,618	0,062
3,75	0,574	1,152	1,618	0,062
7,81	0,893	1,059	1,618	0,062
15,75	1,197	0,982	1,618	0,062
31,25	1,495	0,852	1,618	0,062
62,5	1,796	0,815	1,618	0,062
125	2,097	0,751	1,618	0,062
250	2,398	0,654	1,618	0,062

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,179	1,618	0,062
3,75	0,574	1,129	1,618	0,062
7,81	0,893	1,032	1,618	0,062
15,75	1,197	0,951	1,618	0,062
31,25	1,495	0,867	1,618	0,062
62,5	1,796	0,847	1,618	0,062
125	2,097	0,784	1,618	0,062
250	2,398	0,675	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

3. Fraksi etil asetat
a. Replikasi 1

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,395	1,618	0,062
3,75	0,574	1,321	1,618	0,062
7,81	0,893	1,227	1,618	0,062
15,75	1,197	1,119	1,618	0,062
31,25	1,495	1,052	1,618	0,062
62,5	1,796	0,917	1,618	0,062
125	2,097	0,849	1,618	0,062
250	2,398	0,752	1,618	0,062

b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,373	1,618	0,062
3,75	0,574	1,348	1,618	0,062
7,81	0,893	1,245	1,618	0,062
15,75	1,197	1,137	1,618	0,062
31,25	1,495	1,019	1,618	0,062
62,5	1,796	0,942	1,618	0,062
125	2,097	0,821	1,618	0,062
250	2,398	0,739	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
 UNIVERSITAS SEBELAS MARET
 FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,385	1,618	0,062
3,75	0,574	1,317	1,618	0,062
7,81	0,893	1,236	1,618	0,062
15,75	1,197	1,187	1,618	0,062
31,25	1,495	1,032	1,618	0,062
62,5	1,796	0,927	1,618	0,062
125	2,097	0,872	1,618	0,062
250	2,398	0,727	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id>/E-mail: fk@fk.uns.ac.id

4. Fraksi air

a. Replikasi 1

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,321	1,618	0,062
3,75	0,574	1,211	1,618	0,062
7,81	0,893	1,171	1,618	0,062
15,75	1,197	1,092	1,618	0,062
31,25	1,495	0,981	1,618	0,062
62,5	1,796	0,901	1,618	0,062
125	2,097	0,892	1,618	0,062
250	2,398	0,792	1,618	0,062

b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,352	1,618	0,062
3,75	0,574	1,231	1,618	0,062
7,81	0,893	1,189	1,618	0,062
15,75	1,197	1,087	1,618	0,062
31,25	1,495	0,979	1,618	0,062
62,5	1,796	0,912	1,618	0,062
125	2,097	0,851	1,618	0,062
250	2,398	0,802	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAN
 UNIVERSITAS SEBELAS MARET
 FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK

Jl. Ir. Sutami no. 36 A Ketingan Jebres Surakarta, 57126.

Telp (0271) 664178, Fax (0271) 634700

Website: <http://fk.uns.ac.id/>E-mail: fk@fk.uns.ac.id

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,345	1,618	0,062
3,75	0,574	1,252	1,618	0,062
7,81	0,893	1,162	1,618	0,062
15,75	1,197	1,075	1,618	0,062
31,25	1,495	0,992	1,618	0,062
62,5	1,796	0,924	1,618	0,062
1,875	2,097	0,877	1,618	0,062
3,75	2,398	0,785	1,618	0,062

Laboran,
 Laboratorium Biomedik

Alfin Titian P., S.Si., M.Si.

Lampiran 12. Uji MTT dan Morfologi Sel HeLa

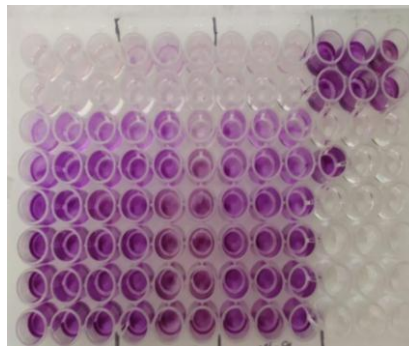
Sel HeLa



Kontrol Media



Kontrol perlakuan



Uji MTT