

L

A

M

P

I

R

A

N

Lampiran 1. Surat hasil determinasi tanaman falloak



UPT-LABORATORIUM

UNIVERSITAS SETIA BUDI SURAKARTA

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

Nomor : 266/DET/UPT-LAB/13 .07.2021

Hal : Hasil determinasi tumbuhan

Lamp. : -

Nama Pemesan : Ayuk Wulandari

NIM : 23175205A

Alamat : Program Studi S-1 Farmasi, Universitas Setia Budi, Surakarta

Nama sampel : *Sterculia quadrifida* R.Br./ *Stercuila urceolata* Smith.

HASIL DETERMINASI TUMBUHAN

Klasifikasi

Kingdom : Plantae

Super Divisi : Spermatophyta

Divisi : Magnoliophyta

Kelas : Magnoliopsida

Ordo : Malvales

Famili : Sterculiaceae

Genus : Sterculia

Species : *Sterculia quadrifida* R.Br./*Stercuila urceolata* Smith

Hasil Determinasi menurut C.A. Backer & R.C. Bakhuizen van den Brink Jr. (1963) :

1b – 2b – 3b – 4b – 12b – 13b – 14b – 17b – 18b – 19b – 20b – 21b – 22b – 23b – 24b – 25b
– 26b – 27a – 28b – 29b – 30b – 31a – 32a – 33b – 35b – 36d – 37b – 38b – 39b – 41b – 42b

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

Homepage : www.setiabudi.ac.id, e-mail : Info@setiabudi.ac.id

– 44b – 45b – 46e – 50a. 94. Sterculiaceae. 1a – 2a. 15. Sterculia. 1b -2b – 3b – 7b – 9b – 13a. *Stercuila urceolata* Smith/ *Sterculia quadrifida* R.Br.

Deskripsi:

- Habitus : Habitus berupa pohon, tinggi 5-7 m.
- Akar : Akar tunggang.
- Batang : Batang silindris, bercabang, permukaan gundul, beralur dangkal, kulit luar coklat tua, sedikit bergetah, diameter 27-32 cm. Cabang silindris, permukaan gundul, diameter 20-25 cm, kulit luar coklat tua.
- Daun : Daun tunggal, tersebar, bertangkai, tangkai daun silindris, beralur dangkal. Helaian daun ovalis, ujung runcing, pangkal berlekuk, tepi rata, permukaan atas hijau tua, permukaan bawah hijau muda, pertulangan daun menyirip.
- Bunga : Bunga kecil, tanpa mahkota, tangkai panjang, letak axial di bagian ujung atau di bagian batang.
- Buah : Buah bertangkai, tangkai silindris, gundul, panjang 5-6 cm, berwarna hijau pada waktu muda dan berwarna oranye pada saat tua, terbelah, ujung dan pangkal meruncing, berbulu.
- Biji : Biji hitam mengkilat, licin, dasar berwarna putih, jumlah 3-6.

Kepala UPT-LAB
Universitas Setia Budi



Asik Gunawan, Amdk

Surakarta, 13 Juli 2021

Penanggung jawab
Determinasi Tumbuhan

Dra. Dewi Sulistyawati. M.Sc.

Lampiran 2. Kulit batang faloak dan serbuk



Lampiran 3. Perhitungan rendemen ekstrak



Berat serbuk (gram)	Berat ekstrak (gram)	Rendemen (%)
500	72,3651	14,4
Rata-rata		14,4

Perhitungan rendemen

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{\text{bobot ekstrak (g)}}{\text{bobot serbuk (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{72,3651 \text{ gram}}{500 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 14,4\%\end{aligned}$$

Lampiran 4. Perhitungan rendemen fraksi



Berat ekstrak (g)	Fraksi	Berat fraksi (g)	Rendemen (%)
30	<i>n</i> -heksan	1,81	6
	Etil asetat	3,43	11,3
	Air	3,61	12

Perhitungan rendemen fraksi *n*-heksan

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{1,8 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 6\%\end{aligned}$$

Perhitungan rendemen fraksi etil asetat

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{3,4 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% \\ &= 11,3\%\end{aligned}$$

Perhitungan rendemen fraksi air

$$\begin{aligned}\% \text{ rendemen} &= \frac{\text{bobot fraksi (g)}}{\text{bobot ekstrak (g)}} \times 100\% \\ &= \frac{3,6 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\%\end{aligned}$$

Lampiran 5. Perhitungan pengujian kadar air serbuk



Berat serbuk (gram)	Volume air (mL)	Kadar air (%)
20,018	1,9	9,49
20,022	2,0	9,98
20,014	1,8	8,99
Rata-rata ± SD		9,48 ± 0,4

Perhitungan pengujian kadar air

$$\begin{aligned}
 \% \text{ rendemen} &= \frac{\text{volume air (mL)}}{\text{berat serbuk (g)}} \times 100\% \\
 &= \frac{1,9 \text{ mL}}{20,018 \text{ gram}} \times 100\% \\
 &= 9,49\%
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \% \text{ rendemen} &= \frac{\text{volume air (mL)}}{\text{berat serbuk (g)}} \times 100\% \\
 &= \frac{2,0 \text{ mL}}{20,022 \text{ gram}} \times 100\% \\
 &= 9,98\%
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \% \text{ rendemen} &= \frac{\text{volume air (mL)}}{\text{berat serbuk (g)}} \times 100\% \\
 &= \frac{1,8 \text{ mL}}{20,014 \text{ gram}} \times 100\% \\
 &= 8,99\%
 \end{aligned}$$

Lampiran 6. Penetapan susut pengeringan



Lampiran 7. Perhitungan pembuatan larutan stok dan seri konsentrasi

A. Pembuatan larutan stok

Dibuat larutan stok konsentrasi 10 mg/ 100 µl

$$10 \text{ g/ } 100 \text{ µl} = 100.000 \text{ µg/mL}$$

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 µl

Dipipet 250 µl dari larutan stok + 500 µl larutan DMEM

2. Konsentrasi 125 µg/ml

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

$$1 \times 125 = V_2 \times 250$$

$$V_2 = 0,5 \text{ ml}$$

Atau 500 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 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 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 µl

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 µl

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 µl

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 µl

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

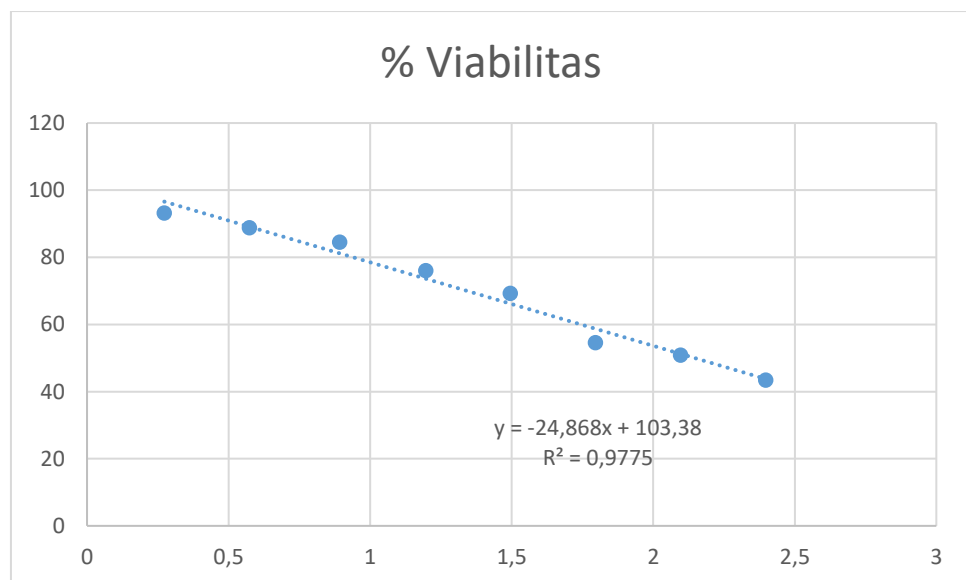
Lampiran 8. Perhitungan IC₅₀ ekstrak, fraksi n-heksan, fraksi etil asetat, fraksi air kulit batang faloak terhadap sel HeLa.

1. Perhitungan nilai IC₅₀ ekstrak etanol kulit batang faloak

Konsentrasi (µg/mL)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	KM	KS	% Viabilitas	Log Kons
	1	2	3					
1,875	1,578	1,467	1,481	1,512			93,166	0,273
3,75	1,428	1,495	1,406	1,443			88,753	0,574
7,81	1,390	1,371	1,367	1,376			84,447	0,893
15,75	1,221	1,216	1,298	1,245	0,062	1,618	76,028	1,197
31,25	1,152	1,129	1,135	1,139			69,195	1,495
62,5	0,913	0,905	0,914	0,911			54,542	1,796
125	0,875	0,861	0,821	0,852			50,793	2,097
250	0,734	0,742	0,737	0,738			43,423	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = control sel



$$y = -24,868x + 103,38$$

$$50 = -24,868x + 103,38$$

$$50 - 103,38 = -24,868x$$

$$x = 2,147$$

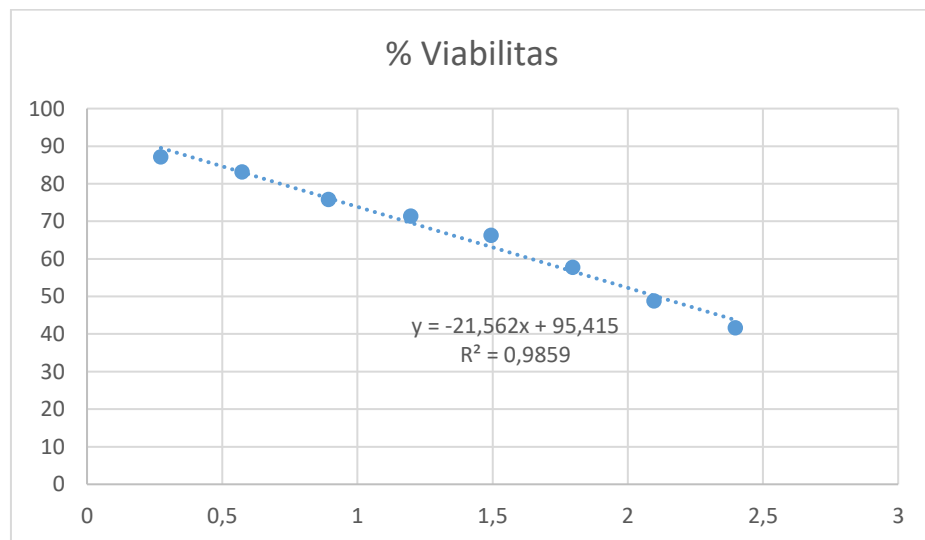
$$IC_{50} = 140,281 \mu\text{mL}$$

2. Perhitungan nilai IC₅₀ fraksi *n*-heksan kulit batang faloak

Konsentrasi (µg/mL)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	KM	KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,418	1,425	1,413	1,419			87,189	0,273
3,75	1,358	1,360	1,351	1,356			83,183	0,574
7,81	1,245	1,239	1,243	1,242			75,857	0,893
15,75	1,178	1,172	1,169	1,173	0,062	1,618	71,401	1,197
31,25	1,091	1,095	1,093	1,093			66,260	1,495
62,5	0,957	0,965	0,961	0,961			57,776	1,796
125	0,818	0,821	0,824	0,821			48,779	2,097
250	0,705	0,715	0,711	0,710			41,667	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = control sel



$$y = -21,562x + 95,415$$

$$50 = -21,562x + 95,415$$

$$50 - 95,415 = -21,562x$$

$$x = 2,106$$

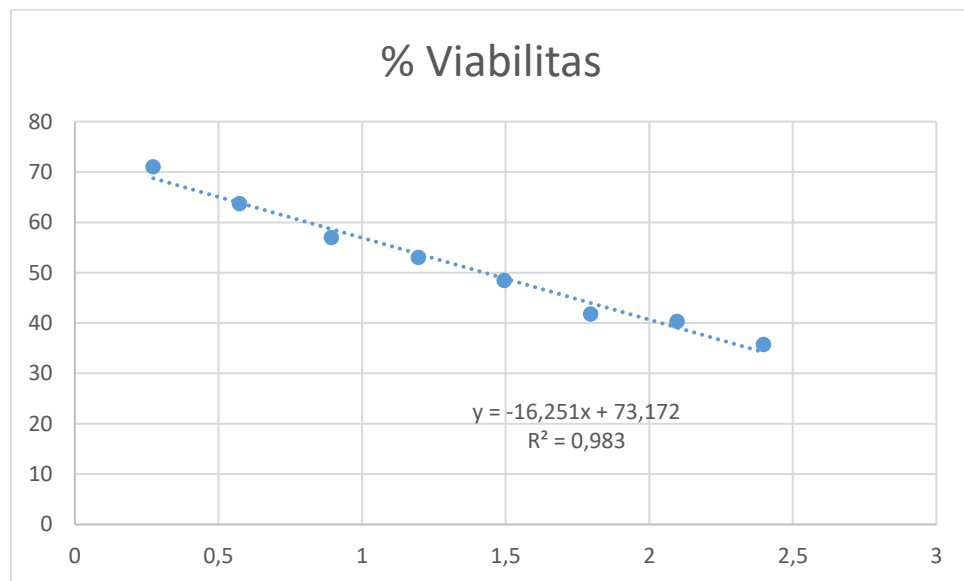
$$IC_{50} = 127,644 \mu\text{mL}$$

3. Perhitungan nilai IC₅₀ fraksi etil asetat kulit batang faloak

Konsentrasi (µg/mL)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	KM	KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,157	1,168	1,178	1,168			71,058	0,273
3,75	1,032	1,083	1,044	1,053			63,689	0,574
7,81	0,964	0,931	0,951	0,949			56,984	0,893
15,75	0,891	0,894	0,877	0,887	0,062	1,618	53,042	1,197
31,25	0,798	0,812	0,839	0,816			48,479	1,495
62,5	0,701	0,722	0,713	0,712			41,774	1,796
125	0,696	0,681	0,692	0,690			40,338	2,097
250	0,621	0,612	0,622	0,618			35,754	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = control sel



$$y = -16,251x + 73,172$$

$$50 = -16,251x + 73,172$$

$$50 - 73,172 = -16,251x$$

$$x = 1,426$$

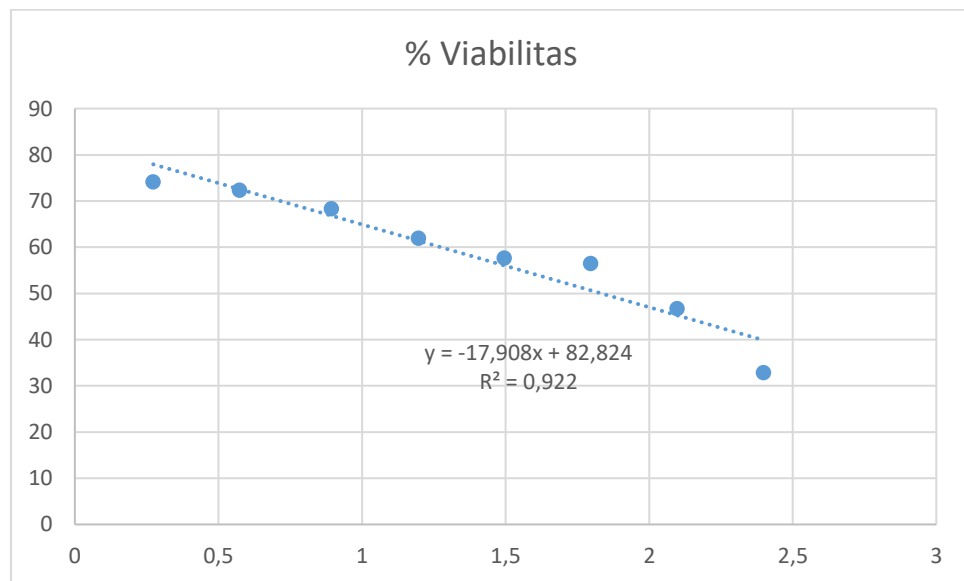
$$IC_{50} = 26,6686 \mu/mL$$

4. Perhitungan nilai IC₅₀ fraksi air kulit batang faloak

Konsentrasi (µg/mL)	Replikasi absobansi			Rata- rata abs	KM	KS	% Viabilitas	Log kons
	1	2	3					
1,875	1,213	1,219	1,216	1,216			74,165	0,273
3,75	1,186	1,187	1,190	1,188			72,344	0,574
7,81	1,111	1,129	1,137	1,126			68,359	0,893
15,75	1,021	1,013	1,043	1,026	0,062	1,618	61,932	1,197
31,25	0,934	0,962	0,983	0,960			57,691	1,495
62,5	0,912	0,925	0,986	0,941			56,491	1,796
125	0,791	0,775	0,801	0,789			46,722	2,097
250	0,762	0,752	0,744	0,753			44,387	2,398

Keterangan: KM = kontrol media

KS = control sel



$$y = -17,908x + 82,824$$

$$50 = -17,908x + 82,824$$

$$50 - 82,824 = -17,908x$$

$$x = 1,833$$

$$IC_{50} = 68,0769 \mu/mL$$

Lampiran 9. 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	1,587	1,618	0,062
3,75	0,574	1,428	1,618	0,062
7,81	0,893	1,390	1,618	0,062
15,75	1,197	1,221	1,618	0,062
31,25	1,495	1,152	1,618	0,062
62,5	1,796	0,913	1,618	0,062
125	2,097	0,875	1,618	0,062
250	2,398	0,734	1,618	0,062

b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,467	1,618	0,062
3,75	0,574	1,495	1,618	0,062
7,81	0,893	1,371	1,618	0,062
15,75	1,197	1,216	1,618	0,062
31,25	1,495	1,129	1,618	0,062
62,5	1,796	0,905	1,618	0,062
125	2,097	0,861	1,618	0,062
250	2,398	0,742	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
 UNIVERSITAS SEBELAS MARET
 FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK
 Jl. Ir. Sutami no. 36 A Kentingan 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	1,481	1,618	0,062
3,75	0,574	1,406	1,618	0,062
7,81	0,893	1,367	1,618	0,062
15,75	1,197	1,298	1,618	0,062
31,25	1,495	1,135	1,618	0,062
62,5	1,796	0,914	1,618	0,062
125	2,097	0,821	1,618	0,062
250	2,398	0,737	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	1,418	1,618	0,062
3,75	0,574	1,358	1,618	0,062
7,81	0,893	1,245	1,618	0,062
15,75	1,197	1,178	1,618	0,062
31,25	1,495	1,091	1,618	0,062
62,5	1,796	0,957	1,618	0,062
125	2,097	0,818	1,618	0,062
250	2,398	0,705	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	v	1,618	0,062
3,75	0,574	0,782	1,618	0,062
7,81	0,893	0,701	1,618	0,062
15,75	1,197	0,673	1,618	0,062
31,25	1,495	0,602	1,618	0,062
62,5	1,796	0,532	1,618	0,062
125	2,097	0,421	1,618	0,062
250	2,398	0,384	1,618	0,062

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,413	1,618	0,062
3,75	0,574	1,351	1,618	0,062
7,81	0,893	1,243	1,618	0,062
15,75	1,197	1,169	1,618	0,062
31,25	1,495	1,093	1,618	0,062
62,5	1,796	0,961	1,618	0,062
125	2,097	0,824	1,618	0,062
250	2,398	0,711	1,618	0,062



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
UNIVERSITAS SEBELAS MARET
FAKULTAS KEDOKTERAN
LABORATORIUM BIOMEDIK
Jl. Ir. Sutami no. 36 A Kentingan 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	1,157	1,618	0,062
3,75	0,574	1,032	1,618	0,062
7,81	0,893	0,964	1,618	0,062
15,75	1,197	0,891	1,618	0,062
31,25	1,495	0,798	1,618	0,062
62,5	1,796	0,701	1,618	0,062
125	2,097	0,696	1,618	0,062
250	2,398	0,621	1,618	0,062

b. Replikasi 2

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,168	1,618	0,062
3,75	0,574	1,083	1,618	0,062
7,81	0,893	0,931	1,618	0,062
15,75	1,197	0,894	1,618	0,062
31,25	1,495	0,812	1,618	0,062
62,5	1,796	0,722	1,618	0,062
125	2,097	0,681	1,618	0,062
250	2,398	0,612	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	1,178	1,618	0,062
3,75	0,574	1,044	1,618	0,062
7,81	0,893	0,951	1,618	0,062
15,75	1,197	0,877	1,618	0,062
31,25	1,495	0,839	1,618	0,062
62,5	1,796	0,713	1,618	0,062
125	2,097	0,692	1,618	0,062
250	2,398	0,622	1,618	0,062

4. Fraksi air

a. Replikasi 1

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,213	1,618	0,062
3,75	0,574	1,186	1,618	0,062
7,81	0,893	1,111	1,618	0,062
15,75	1,197	1,021	1,618	0,062
31,25	1,495	0,934	1,618	0,062
62,5	1,796	0,912	1,618	0,062
125	2,097	0,791	1,618	0,062
250	2,398	0,762	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	1,219	1,618	0,062
3,75	0,574	1,187	1,618	0,062
7,81	0,893	1,129	1,618	0,062
15,75	1,197	1,013	1,618	0,062
31,25	1,495	0,962	1,618	0,062
62,5	1,796	0,925	1,618	0,062
125	2,097	0,775	1,618	0,062
250	2,398	0,752	0,816	0,049

c. Replikasi 3

Konsentrasi ($\mu\text{g/mL}$)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	1,216	1,618	0,062
3,75	0,574	1,19	1,618	0,062
7,81	0,893	1,137	1,618	0,062
15,75	1,197	1,043	1,618	0,062
31,25	1,495	0,983	1,618	0,062
62,5	1,796	0,986	1,618	0,062
125	2,097	0,801	1,618	0,062
250	2,398	0,744	1,618	0,062

Laboran,
Laboratorium Biomedik

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

Lampiran 10. Identifikasi golongan senyawa dengan KLT

Tampak	UV 254 nm	UV 366 nm	Tampak	UV 254 nm	UV 366 nm
					
Kuinson			Alkaloid		

Tampak	UV 254 nm	UV 366 nm	Tampak	UV 254 nm	UV 366 nm
					
Flavanoid			Fenol		

Keterangan:

Kuinson: deteksi semprot dengan pereaksi H_2SO_4

Alkaloid: deteksi semprot dengan reagen dragendroff

Flavanoid: deteksi semprot dengan pereaksi $AlCl_3$

Fenol: deteksi semprot dengan reagen $FeCl_3$

Perhitungan Rf:

A. Kuinson

$$R_f = \frac{6,7 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,8$$

B. Alkaloid

$$R_f = \frac{4,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,6$$

C. Flavonoid

$$R_f = \frac{4,2 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,52$$

$$R_f = \frac{5,3 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,66$$

D. Fenol

$$R_f = \frac{4,64 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,58$$