

**L  
A  
M  
P  
I  
R  
A  
N**

## Lampiran 1. Hasil determinasi tanaman falloak



### UPT-LABORATORIUM

### UNIVERSITAS SETIA BUDI SURAKARTA

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

---

Nomor : 265/DET/UPT-LAB/13 .07.2021  
 Hal : Hasil determinasi tumbuhan  
 Lamp. : -

Nama Pemesan : Kadek Violanita Putri S.  
 NIM : 23175243A  
 Alamat : Program Studi S-1 Farmasi, Universitas Setia Budi, Surakarta  
 Nama sampel : *Sterculia quadrifida* R.Br./*Sterculia 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./*Sterculia 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](http://www.setiabudi.ac.id), e-mail : [info@setiabudi.ac.id](mailto:info@setiabudi.ac.id)

– 44b – 45b – 46e – 50a. 94. Sterculiaceae. 1a – 2a. 15. Sterculia. 1b -2b – 3b – 7b – 9b – 13a. *Sterculia 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. Helian 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 Gumawan, Amdk

Surakarta, 13 Juli 2021

Penanggung jawab  
 Determinasi Tumbuhan

Dra. Dewi Sulistyawati, M.Sc.

Lampiran 2. Gambar kulit batang faloak dan serbuk batang faloak



**Lampiran 3. Perhitungan rendemen serbuk terhadap bobot awal kulit batang faloak**

<b>Bobot awal (gram)</b>	<b>Bobot serbuk (gram)</b>	<b>Rendemen (% b/b)</b>
2100	1710	81,42

$$\% \text{ rendemen} = \frac{\text{bobot serbuk}}{\text{bobot awal}} \times 100\% = \frac{1710 \text{ gram}}{2100 \text{ gram}} \times 100\% = 81,42 \%$$

**Lampiran 4. Perhitungan kadar air serbuk kulit batang falook**

<b>Sampel</b>	<b>Replikasi</b>	<b>Bobot serbuk(gram)</b>	<b>Volume terbaca (mL)</b>	<b>Kadar air(%b/v)</b>
Serbuk	1	20	1,70	8,50
Serbuk	2	20	1,80	9,00
Serbuk	3	20	1,80	9,00
	Rata-rata			8,83

**Replikasi I**

$$\text{Kadar air} = \frac{\text{volume terbaca}}{\text{bobot serbuk}} \times 100 \% = \frac{1,7 \text{ mL}}{20 \text{ gram}} \times 100\% = 8,5\%$$

**Replikasi II**

$$\text{Kadar air} = \frac{\text{volume terbaca}}{\text{bobot serbuk}} \times 100 \% = \frac{1,8 \text{ mL}}{20 \text{ gram}} \times 100\% = 9,0\%$$

**Replikasi III**

$$\text{Kadar air} = \frac{\text{volume terbaca}}{\text{bobot serbuk}} \times 100 \% = \frac{1,8 \text{ mL}}{20 \text{ gram}} \times 100\% = 9,0\%$$

$$\text{Rata-rata kadar air serbuk} = \frac{8,5 \% + 9,0 \% + 9,0\%}{3} = 8,83\%$$

**Lampiran 5. Proses ekstraksi serbuk kulit batang faloak**



**Lampiran 6. Perhitungan rendemen ekstrak etanol kulit batang faloak**

<b>Bobot serbuk simplisia (gram)</b>	<b>Bobot wadah kosong (gram)</b>	<b>Bobot wadah+ekstrak (gram)</b>	<b>Bobot ekstrak (gram)</b>	<b>Rendemen (% b/b)</b>
500	158,60	234,90	76,30	15,26

$$\% \text{ rendemen} = \frac{\text{bobot ekstrak}}{\text{bobot serbuk awal}} \times 100\% = \frac{76,30 \text{ gram}}{500 \text{ gram}} \times 100\% = 15,26 \%$$

**Lampiran 7. Perhitungan rendemen ekstrak etanol kulit batang faloak**

<b>Sampel</b>	<b>Replikasi</b>	<b>Bobot ekstrak (gram)</b>	<b>Kadar air (% v/b)</b>
<b>Ekstrak</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>10,10</b>
<b>Ekstrak</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>10,40</b>
<b>Ekstrak</b>	<b>3</b>	<b>2</b>	<b>10,30</b>
	<b>Rata-rata</b>		<b>10,27</b>

$$\text{Rata-rata kadar air ekstrak} = \frac{10,10 \% + 10,30 \% + 10,40 \%}{3} = 10,27\%$$

**Lampiran 8. Proses fraksinasi ekstrak kulit batang falook**



**Lampiran 9. Perhitungan rendemen fraksi kulit batang faloak**

<b>Bobot ekstrak (gram)</b>	<b>Jenis fraksi</b>	<b>Bobot wadah kosong (gram)</b>	<b>Bobot wadah+fraksi (gram)</b>	<b>Bobot fraksi (gram)</b>	<b>Rendemen (% b/v)</b>
30	<i>n</i> -heksan	124,21	126,10	1,89	1,51
30	Etil asetat	131,42	136,03	4,61	15,36
30	air	127,63	132,66	5,03	16,76

1. Rendemen fraksi *n*-heksan kulit batang faloak

$$\% \text{ rendemen} = \frac{\text{bobot fraksi}}{\text{bobot ekstrak awal}} \times 100\% = \frac{1,89 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 1,56 \%$$

2. Rendemen fraksi etil asetat kulit batang faloak

$$\% \text{ rendemen} = \frac{\text{bobot fraksi}}{\text{bobot ekstrak awal}} \times 100\% = \frac{4,61 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 15,36 \%$$

3. Rendemen fraksi air kulit batang faloak

$$\% \text{ rendemen} = \frac{\text{bobot fraksi}}{\text{bobot ekstrak awal}} \times 100\% = \frac{5,03 \text{ gram}}{30 \text{ gram}} \times 100\% = 16,76 \%$$

## Lampiran 10. Perhitungan nilai Rf

### 1. Flavonoid

#### a. Baku

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

#### b. Ekstrak

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

#### c. Fraksi n-heksan

-

#### d. Fraksi etil asetat

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

#### e. Fraksi air

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,7 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,58$$

### 2. Antrakuinon

#### a. Ekstrak

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{3,6 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,45$$

#### b. Fraksi n-heksan

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{6,1 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,76$$

#### c. Fraksi etil asetat

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{3,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,48$$

#### d. Fraksi air

-

### 3. Alkaloid

#### a. Baku

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

#### b. Ekstrak

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{4,8 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,62$$

#### c. Fraksi n-heksan

-

d. Fraksi etil asetat

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

e. Fraksi air

-

4. Terpenoid

a. Baku

$$R_f = \frac{\text{panjang senyawa}}{\text{panjang total}} = \frac{5 \text{ cm}}{8 \text{ cm}} = 0,62$$

b. Ekstrak

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

c. Fraksi n-heksan

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

d. Fraksi etil asetat

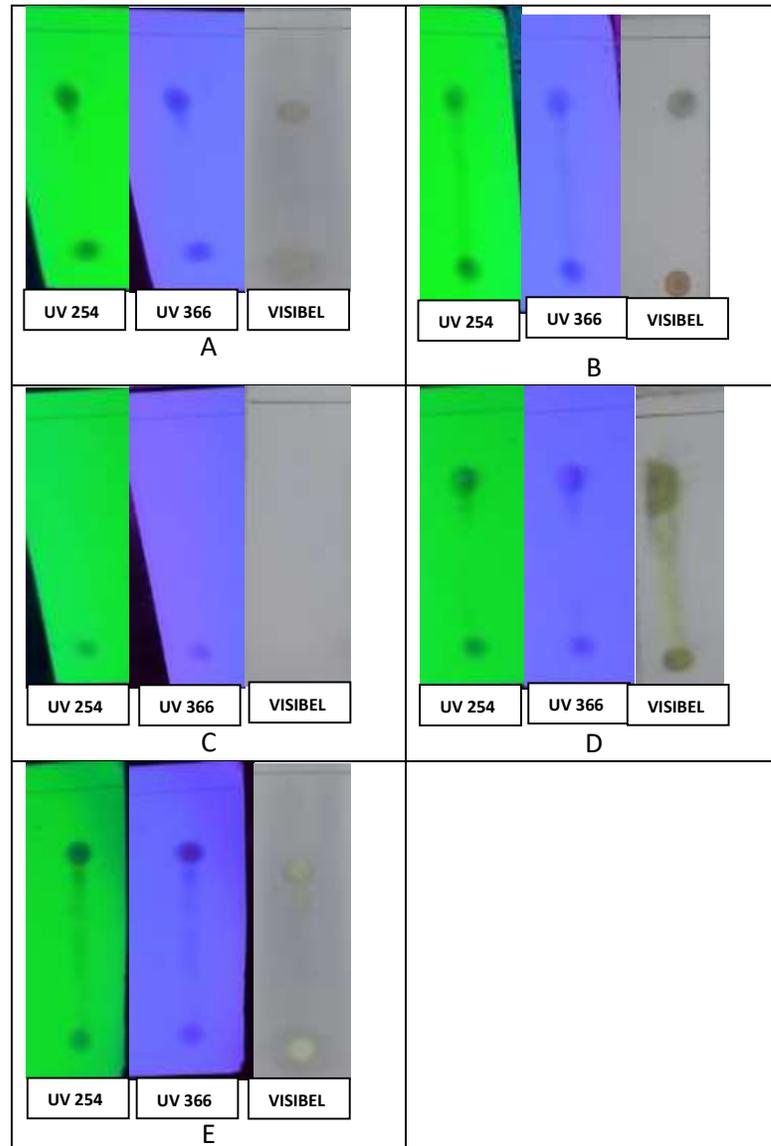
-

e. Fraksi air

-

**Lampiran 11. Hasil KLT ekstrak dan fraksi kulit batang faloak**

## A. Flavonoid



## Keterangan

A: pembeding quersetin

B: ekstrak etanol

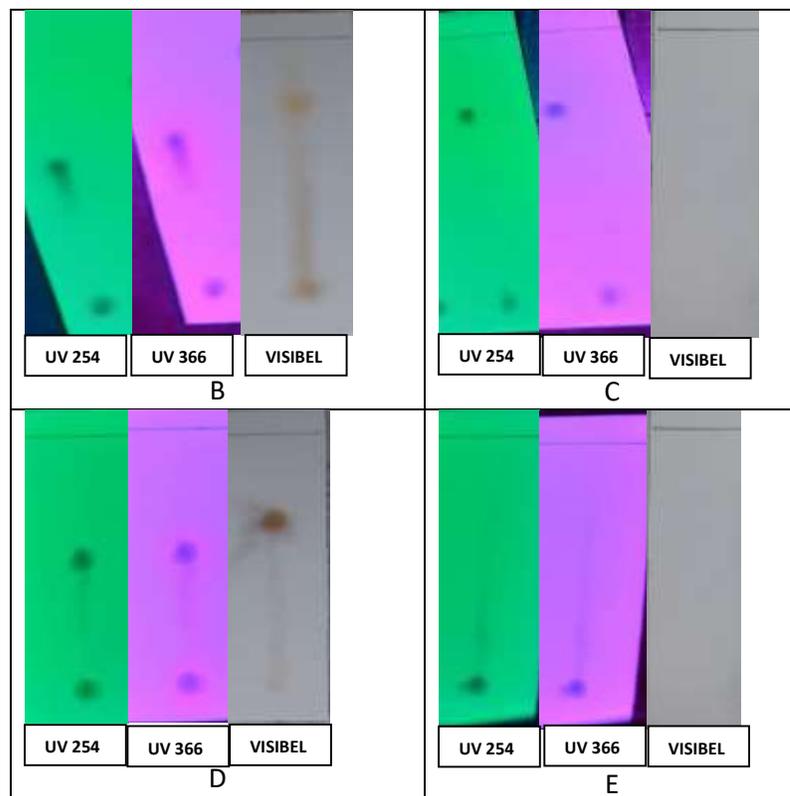
C: Fraksi *n*-heksan

D: fraksi etil asetat

E: fraksi air

Pereaksi semprot:  $\text{AlCl}_3$

B. Antrakuinon



Keterangan

A: pembanding

B: ekstrak etanol

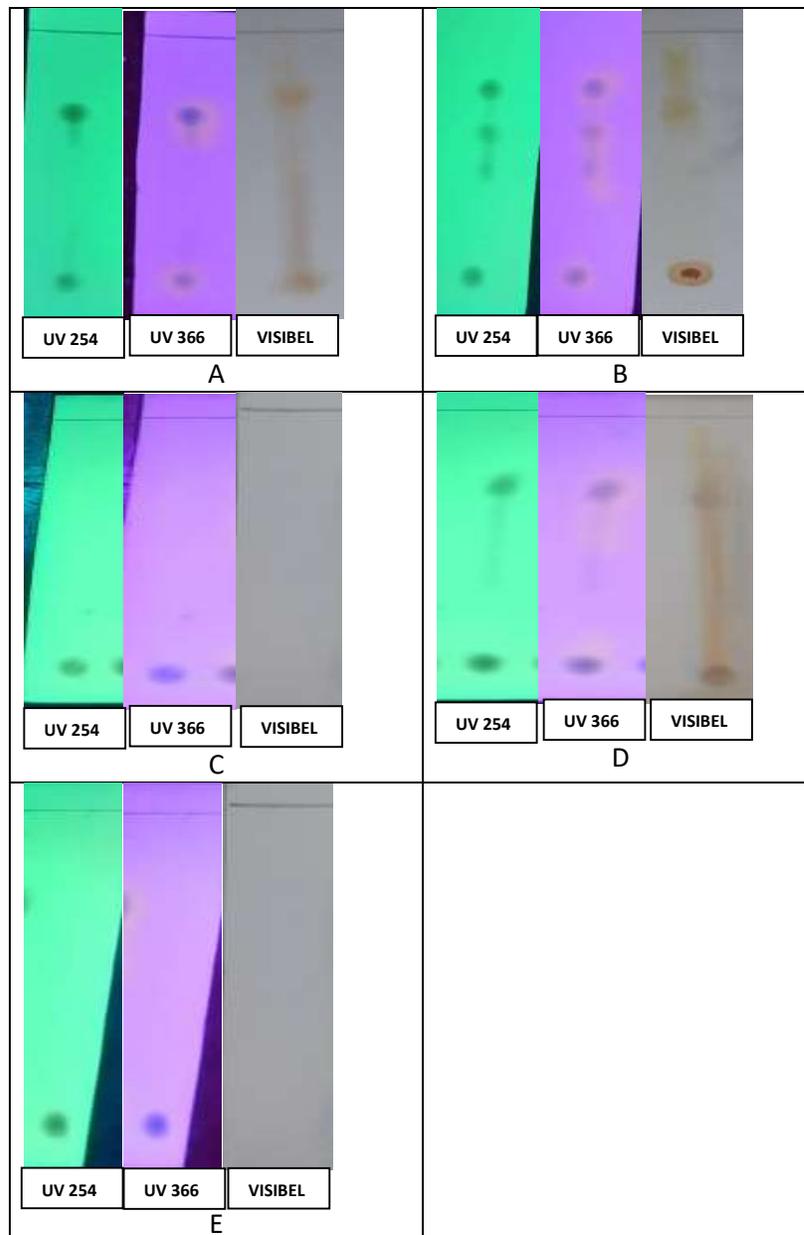
C: Fraksi *n*-heksan

D: fraksi etil asetat

E: fraksi air

Pereaksi semprot: KOH etanolik

## C. Alkaloid



Keterangan

A: pemandang

B: ekstrak etanol

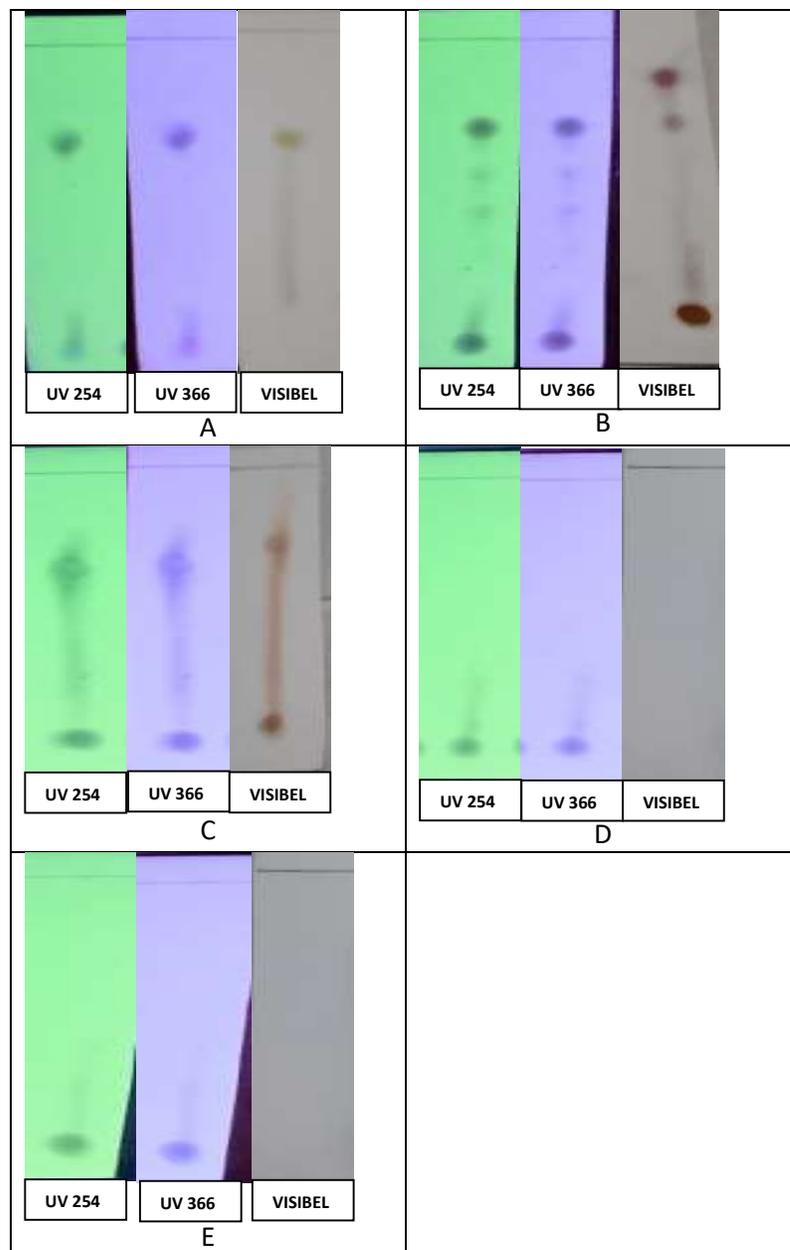
C: Fraksi *n*-heksan

D: fraksi etil asetat

E: fraksi air

Pereaksi semprot: Dragendorff

## D. Terpenoid



Keterangan

A: pembeding

B: ekstrak etanol

C: Fraksi *n*-heksan

D: fraksi etil asetat

E: fraksi air

Pereaksi semprot: Liebermann Burchard

**Lampiran 12. Perhitungan pembuatan larutan baku 1000 µg/mL 10 mL**

$$\text{Bobot sampel} = 10 \text{ ml} \times 1000 \text{ µg/mL}$$

$$= 10.000 \text{ µg}$$

$$= 10 \text{ mg}$$

**Lampiran 13. Perhitungan pengenceran larutan baku****1. 250 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 1000 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 250 \text{ µg/mL}$$

$$V_1 = 2,5 \text{ mL}$$

**2. 125 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 250 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 125 \text{ µg/mL}$$

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

**3. 62,5 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 125 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 62,5 \text{ µg/mL}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**4. 31,25 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 62,5 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 31,25 \text{ µg/mL}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**5. 15,75 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 31,25 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 15,75 \text{ µg/mL}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**6. 7,81 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 15,75 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 7,81 \text{ µg/mL}$$

$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**7. 3,75 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 7,81 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 3,75 \text{ µg/mL}$$

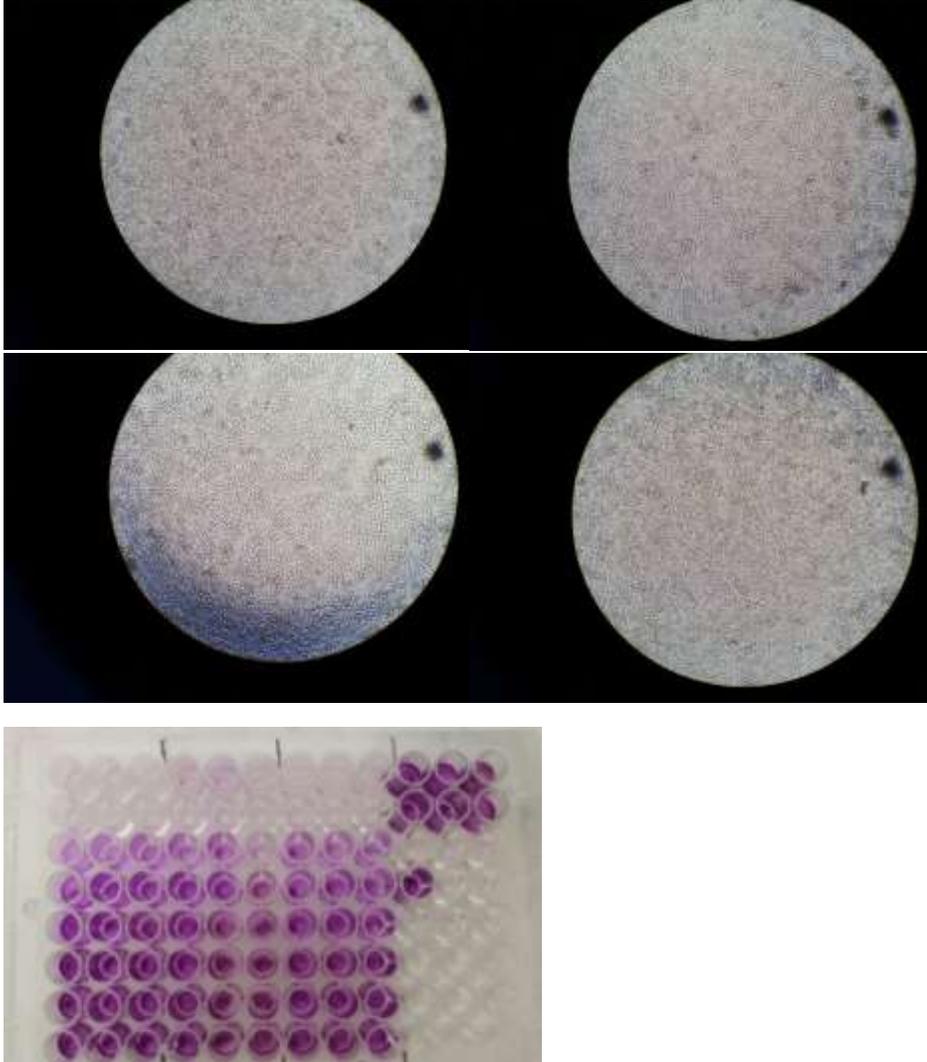
$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**8. 1,875 µg/mL**

$$V_1C_1 = V_2C_2$$

$$V_1 \times 3,75 \text{ µg/mL} = 10 \text{ mL} \times 1,875 \text{ µg/mL}$$

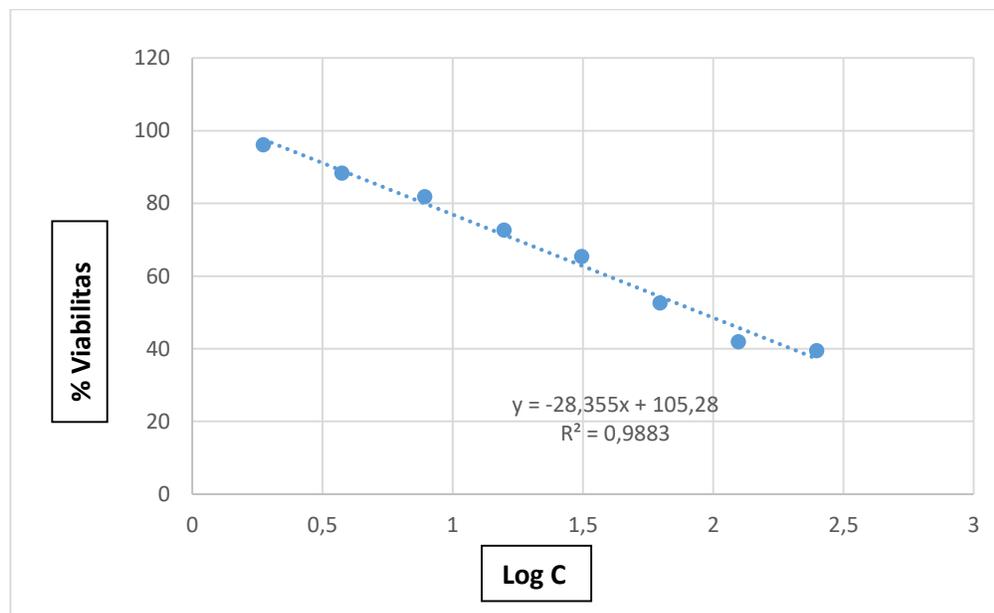
$$V_1 = 5 \text{ mL}$$

**Lampiran 14. Uji MTT dan Morfologi sel HepG2**

### Lampiran 15. Perhitungan IC50 ekstrak dan fraksi kulit batang faloak

#### 1. Ekstrak

kons. Uji	kontrol sel	kontrol media	Abs perlakuan			rata-rata	% viabilitas	log kons.
			I	II	III			
1,875	0,816	0,049	0,789	0,771	0,798	0,786	96,089	0,273
3,75	0,816	0,049	0,719	0,721	0,739	0,726	88,309	0,574
7,81	0,816	0,049	0,664	0,676	0,69	0,677	81,834	0,893
15,75	0,816	0,049	0,621	0,601	0,596	0,606	72,621	1,197
31,25	0,816	0,049	0,541	0,561	0,549	0,550	65,363	1,495
62,5	0,816	0,049	0,452	0,433	0,472	0,452	52,586	1,796
125	0,816	0,049	0,365	0,361	0,386	0,371	41,938	2,097
250	0,816	0,049	0,315	0,316	0,299	0,310	34,029	2,398



$$Y = -28,355x + 105,28$$

$$50 = -28,355x + 105,28$$

$$X = (50 - 105,28) / -28,355$$

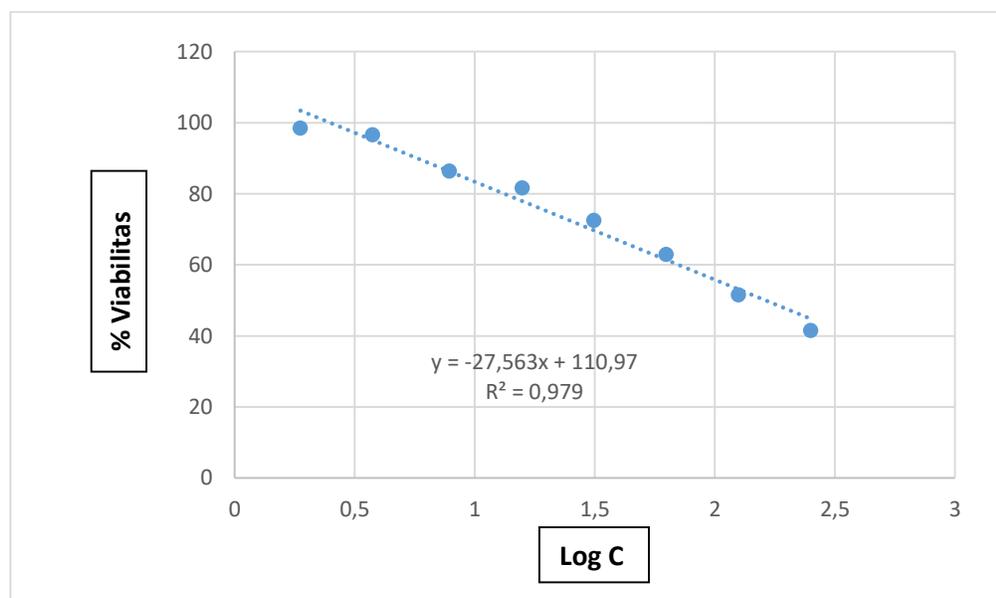
$$X = 1,950$$

$$IC_{50} = \text{Antilog } 1,950 = 89,036 \mu\text{g/mL}$$

#### 1. Fraksi n-heksan

kons. Uji	kontrol sel	kontrol media	Abs perlakuan			rata-rata	% viabilitas	log kons.
			I	II	III			

1,875	0,816	0,049	0,802	0,821	0,792	0,805	98,566	0,273
3,75	0,816	0,049	0,792	0,782	0,797	0,790	96,654	0,574
7,81	0,816	0,049	0,721	0,701	0,714	0,712	86,441	0,893
15,75	0,816	0,049	0,693	0,673	0,662	0,676	81,747	1,197
31,25	0,816	0,049	0,621	0,602	0,593	0,605	72,534	1,495
62,5	0,816	0,049	0,541	0,532	0,523	0,532	62,973	1,796
125	0,816	0,049	0,453	0,421	0,461	0,445	51,630	2,097
250	0,816	0,049	0,369	0,384	0,352	0,368	41,634	2,398



$$Y = -27,563x + 110,97$$

$$50 = -27,563x + 110,97$$

$$X = (50 - 110,97) / -27,563$$

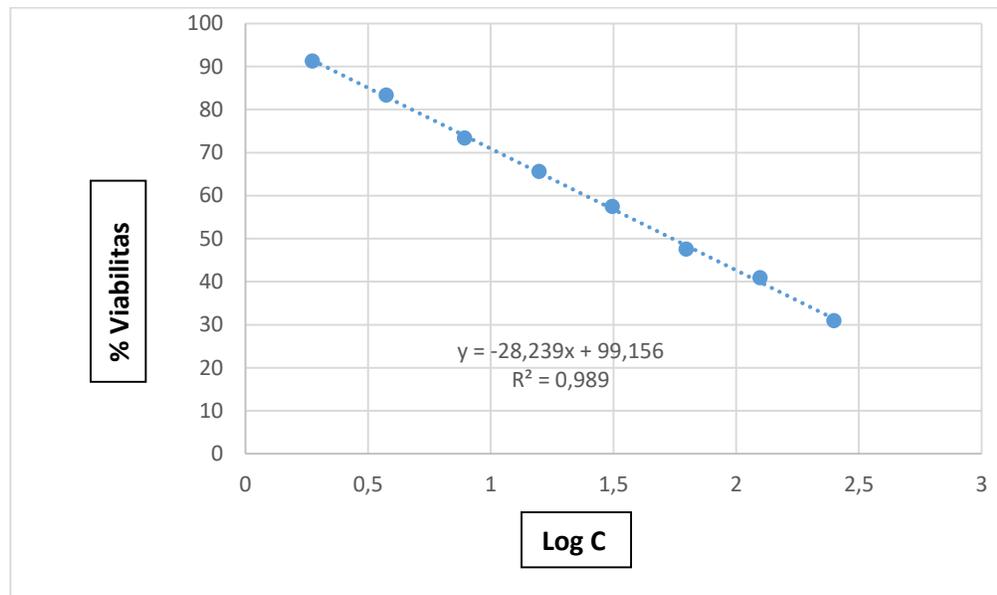
$$X = 2,212$$

$$IC50 = \text{Antilog } 2,212 = 162,929 \mu\text{g/mL}$$

## 2. Fraksi etil asetat

kons. Uji	kontrol sel	kontrol media	Abs perlakuan			rata-rata	% viabilitas	log kons.
			I	II	III			
1,875	0,816	0,049	0,761	0,732	0,754	0,749	91,265	0,273
3,75	0,816	0,049	0,683	0,692	0,689	0,688	83,312	0,574
7,81	0,816	0,049	0,612	0,603	0,62	0,612	73,359	0,893
15,75	0,816	0,049	0,543	0,552	0,562	0,552	65,624	1,197

31,25	0,816	0,049	0,492	0,483	0,495	0,490	57,497	1,495
62,5	0,816	0,049	0,418	0,401	0,422	0,414	47,545	1,796
125	0,816	0,049	0,357	0,371	0,361	0,363	40,939	2,097
250	0,816	0,049	0,299	0,285	0,274	0,286	30,900	2,398



$$Y = -28,239x + 99,156$$

$$50 = -28,239x + 99,156$$

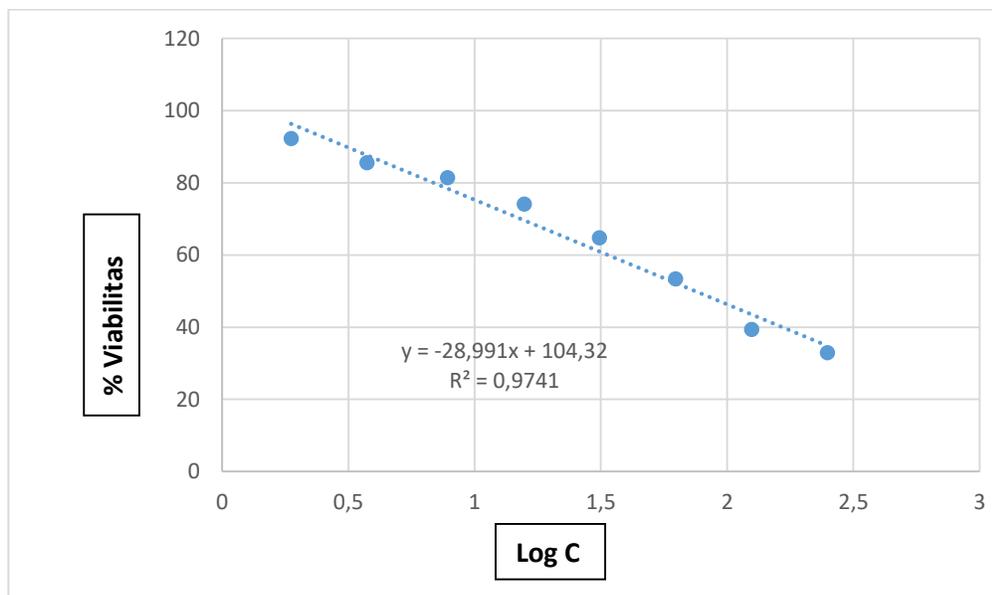
$$X = (50 - 99,156) / -28,239$$

$$X = 1,742$$

$$IC_{50} = \text{Antilog } 1,742 = 55,081 \mu\text{g/mL}$$

### 3. Fraksi air

kons. Uji	kontrol sel	kontrol media	Abs perlakuan			rata-rata	% viabilitas	log kons.
			I	II	III			
1,875	0,816	0,049	0,782	0,724	0,764	0,757	92,264	0,273
3,75	0,816	0,049	0,701	0,717	0,698	0,705	85,571	0,574
7,81	0,816	0,049	0,690	0,692	0,639	0,674	81,443	0,893
15,75	0,816	0,049	0,602	0,638	0,611	0,617	74,055	1,197
31,25	0,816	0,049	0,546	0,526	0,564	0,545	64,711	1,495
62,5	0,816	0,049	0,475	0,451	0,449	0,458	53,368	1,796
125	0,816	0,049	0,352	0,351	0,349	0,351	39,331	2,097
250	0,816	0,049	0,301	0,315	0,289	0,302	32,942	2,398



$$Y = -28,991x + 104,32$$

$$50 = -28,991x + 104,32$$

$$X = \frac{50 - 104,32}{-28,991}$$

$$X = 1,873$$

$$IC50 = \text{Antilog } 1,873 = 74,645 \mu\text{g/mL}$$

## Lampiran 16. Surat Keterangan Nilai IC50



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](mailto:fk@fk.uns.ac.id)

**HASIL PEMERIKSAAN  
 UJI SITOTOKSIK BERBASIS MIT ASSAY**

1. Ekstrak  
 a. Replikasi 1

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,782	0,816	0,049
3,75	0,574	0,701	0,816	0,049
7,81	0,893	0,690	0,816	0,049
15,75	1,197	0,602	0,816	0,049
31,25	1,495	0,546	0,816	0,049
62,5	1,796	0,475	0,816	0,049
62,5	2,097	0,352	0,816	0,049
125	2,398	0,301	0,816	0,049

- b. Replikasi 2

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,771	0,816	0,049
3,75	0,574	0,721	0,816	0,049
7,81	0,893	0,676	0,816	0,049
15,75	1,197	0,601	0,816	0,049
31,25	1,495	0,561	0,816	0,049
62,5	1,796	0,433	0,816	0,049
125	2,097	0,771	0,816	0,049
250	2,398	0,721	0,816	0,049



KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN  
 UNIVERSITAS SEBELAS MARET  
 FAKULTAS KEDOKTERAN  
**LABORATORIUM BIOMEDIK**  
 Jl. Ir. Sutami no. 36 A Kentingan Jebres Surakarta, 57126.  
 Telp. (0271) 664178, FAQ (0271) 634700  
 Website: <http://fk.uns.ac.id> E-mail: [fk@fk.uns.ac.id](mailto: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	0,798	0,816	0,049
3,75	0,574	0,739	0,816	0,049
7,81	0,893	0,69	0,816	0,049
15,75	1,197	0,596	0,816	0,049
31,25	1,495	0,549	0,816	0,049
62,5	1,796	0,472	0,816	0,049
125	2,097	0,386	0,816	0,049
250	2,398	0,299	0,816	0,049

2. Fraksi n-heksan

a. Replikasi 1

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,802	0,816	0,049
3,75	0,574	0,792	0,816	0,049
7,81	0,893	0,721	0,816	0,049
15,75	1,197	0,693	0,816	0,049
31,25	1,495	0,621	0,816	0,049
62,5	1,796	0,541	0,816	0,049
125	2,097	0,453	0,816	0,049
250	2,398	0,369	0,816	0,049



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](mailto: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	0,821	0,816	0,049
3,75	0,574	0,782	0,816	0,049
7,81	0,893	0,701	0,816	0,049
15,75	1,197	0,673	0,816	0,049
31,25	1,495	0,602	0,816	0,049
62,5	1,796	0,532	0,816	0,049
125	2,097	0,421	0,816	0,049
250	2,398	0,384	0,816	0,049

c. Replikasi 3

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,792	0,816	0,049
3,75	0,574	0,797	0,816	0,049
7,81	0,893	0,714	0,816	0,049
15,75	1,197	0,662	0,816	0,049
31,25	1,495	0,593	0,816	0,049
62,5	1,796	0,523	0,816	0,049
125	2,097	0,461	0,816	0,049
250	2,398	0,352	0,816	0,049



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](mailto: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	0,761	0,816	0,049
3,75	0,574	0,683	0,816	0,049
7,81	0,893	0,612	0,816	0,049
15,75	1,197	0,543	0,816	0,049
31,25	1,495	0,492	0,816	0,049
62,5	1,796	0,418	0,816	0,049
125	2,097	0,357	0,816	0,049
250	2,398	0,299	0,816	0,049

b. Replikasi 2

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,732	0,816	0,049
3,75	0,574	0,692	0,816	0,049
7,81	0,893	0,603	0,816	0,049
15,75	1,197	0,552	0,816	0,049
31,25	1,495	0,483	0,816	0,049
62,5	1,796	0,401	0,816	0,049
125	2,097	0,371	0,816	0,049
250	2,398	0,285	0,816	0,049



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](mailto: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	0,754	0,816	0,049
3,75	0,574	0,689	0,816	0,049
7,81	0,893	0,62	0,816	0,049
15,75	1,197	0,562	0,816	0,049
31,25	1,495	0,495	0,816	0,049
62,5	1,796	0,422	0,816	0,049
125	2,097	0,361	0,816	0,049
250	2,398	0,274	0,816	0,049

4. Fraksi air

a. Replikasi 1

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,782	0,816	0,049
3,75	0,574	0,701	0,816	0,049
7,81	0,893	0,690	0,816	0,049
15,75	1,197	0,602	0,816	0,049
31,25	1,495	0,546	0,816	0,049
62,5	1,796	0,475	0,816	0,049
125	2,097	0,352	0,816	0,049
250	2,398	0,301	0,816	0,049



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](mailto: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	0,724	0,816	0,049
3,75	0,574	0,717	0,816	0,049
7,81	0,893	0,692	0,816	0,049
15,75	1,197	0,638	0,816	0,049
31,25	1,495	0,526	0,816	0,049
62,5	1,796	0,451	0,816	0,049
125	2,097	0,351	0,816	0,049
250	2,398	0,315	0,816	0,049

c. Replikasi 3

Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	Kontrol Sel	Kontrol Media
1,875	0,273	0,764	0,816	0,049
3,75	0,574	0,698	0,816	0,049
7,81	0,893	0,639	0,816	0,049
15,75	1,197	0,611	0,816	0,049
31,25	1,495	0,564	0,816	0,049
62,5	1,796	0,449	0,816	0,049
125	2,097	0,349	0,816	0,049
250	2,398	0,289	0,816	0,049

Laboran,  
 Laboratorium Biomedik

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