L

A

M

P

I

R

A

N

Lampiran 1. Surat determinasi tanaman kenikir

UPT-LABORATORIUM

UNIVERSITAS SETIA BUDI SURAKARTA

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

Nomor : 260/DET/UPT-LAB/25.06.2021

Hal : Hasil determinasi tumbuhan

Lamp. : -

Nama Pemesan : Veronica Lorencia

NIM : 23175242A

Alamat : Program Studi S1 Farmasi,

Universitas Setia Budi, Surakarta

Nama sampel : *Cosmos caudatus* H.B.K./Kenikir

HASIL DETERMINASI TUMBUHAN

Klasifikasi

Kingdom : Plantae

Super Divisi : Spermatophyta

Divisi : Magnoliophyta

Kelas : Magnoliopsida

Ordo : Asterales

Famili : Asteraceae

Genus : Cosmos

Species : *Cosmos caudatus* H.B.K.

Hasil Determinasi menurut 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 – 12a – 13b – 15a. 14. Cosmos. *Cosmos caudatus* H.B.K.

Deskripsi :

Habitus : Herba 1 tahun, kokoh kuat, tegak, sering bercabang banyak, jika diremas aromatis, tinggi 1 – 2,5 m.

Akar   : Sistem akar tunggang.

Batang   : Batang segiempat, beralur membujur, berambut jarang.

Daun   : Daun tunggal, berhadapan, tangkai panjang; helaian dari yang rendah menyirip rangkap 3 – 4 atau berbagi menyirip, 4,5 – 5,8 cm panjang dan lebarnya; daun yang atas berturut-turut bertangkai makin pendek, lebih kecil, kurang berbagi.

Bunga   : Bunga majemuk bongkol terminal atau di ketiak daun, bertangkai panjang; tangkai berusuk. Daun pembalut 8 yang terluar hijau, kemudian berujung melengkung kembali, 8 yang terdalam dari warna dengan warna yang sama dengan bunga tepinya, tegak; dasar bunga majemuk dengan sisik-sisik jerami. Bunga tepi 8, banci; pinggiran memanjang hingga bulat telur terbalik, dengan ujung bergigi 3, merah atau kuning kepucatan. Bunga cakram banyak, berkelamin 2; mahkota tinggi 1 cm, bertaju 5, pucat dengan ujung kuning. Tabung kepala sari coklat kehitaman. Cabang tangkai putik 2, runcing, bagian luar berambut panjang.

Buah   : Buah keras, bentuk spul sempit, beralur, coklat kehitaman, berparuh; paruh 1 – 1,5 cm panjangnya, menjadi lebih pendek jika berasal dari bunga yang makin keluar letaknya, pada ujung dengan tombol pucat, yang berambut sikat langsing 2 – 3.

Kepala UPT-LAB
Universitas Setia Budi

Surakarta, 25 Juni 2021
Penanggung jawab
Determinasi Tumbuhan

Asik Gunawan, Amdk

Dra. Dewi Sulistyawati. M.Sc.

Lampiran 2. Bahan tanaman kenikir

	Daun kenikir segar
	Daun kenikir setelah dikeringkan
	Serbuk daun kenikir

Lampiran 3. Perhitungan rendemen serbuk, ekstrak, dan fraksi

1. Rendemen bobot segar dan kering daun kenikir

Berat basah	Berat kering	Rendemen
5000 gram	320 gram	6,4%

Perhitungan rendemen

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{\text{Berat kering (gram)}}{\text{Berat basah (gram)}} X\ 100\%$$

$$= \frac{320}{5000} X\ 100\% = 6,4\ \%$$

2. Rendemen ekstrak daun kenikir

Berat serbuk	Berat ekstrak	Rendemen
250 gram	37,33 gram	14,932 %

$$\% \text{ Rendemen} = \frac{\text{Berat ekstrak(gram)}}{\text{Berat serbuk (gram)}} X\ 100\%$$

$$= \frac{37,33}{250} X\ 100\% = 14,392\ \%$$

3. Rendemen fraksi

Fraksi	Berat ekstrak	Berat fraksi	Rendemen
n-heksan	10 gram	1,254 gram	12,54 %
Etil asetat	10 gram	0,972 gram	9,72 %
Air	10 gram	2,035 gram	20,35 %

$$\% \text{ Rendemen fraksi } n\text{- heksan} = \frac{\text{Berat fraksi(gram)}}{\text{Berat ekstrak (gram)}} X\ 100\%$$

$$= \frac{1,254}{10} X\ 100\% = 12,54\ \%$$

$$\% \text{ Rendemen fraksi etil asetat} = \frac{\text{Berat fraksi(gram)}}{\text{Berat ekstrak (gram)}} X\ 100\%$$

$$= \frac{0,972}{10} X\ 100\% = 9,72\ \%$$

$$\% \text{ Rendemen fraksi } n\text{- heksan} = \frac{\text{Berat fraksi(gram)}}{\text{Berat ekstrak (gram)}} X\ 100\%$$

$$= \frac{2,035}{10} X\ 100\% = 20,35\ \%$$

Lampiran 4. Susut pengeringan serbuk

Lampiran 5. Hasil uji tabung ekstrak

	Flavonoid
	Alkaloid
	Saponin
	Triterpenoid

Lampiran 6. Perhitungan panenan sel HeLa

Jumlah sel terhitung $= 153 + 98 + 181 + 110 = 546/4 = 135 \times 10^4$

Volume jumlah sel yang di transfer

$$\frac{jumlah\ sel\ dibutuhkan}{jumlah\ selterhitungn} = \frac{100 \times 10^4}{135 \times 10^4}$$

$$= 0{,}74 \text{mL}$$

Lampiran 7. Perhitungan variasi konsentrasi
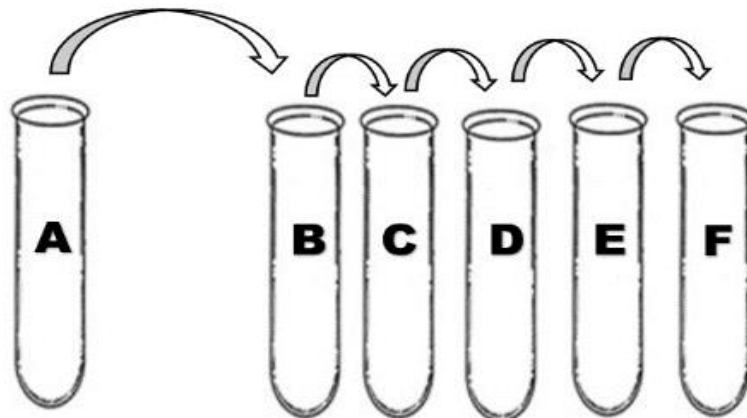
Esktrak dan fraksi dengan penambahan DMSO sebagai pelarutdengan konsentrasi 10 mg / 100 µL DMSO .

= 10 mg ekstrak/ 100 µL DMSO

= 10 mg/ (100/1000 DMSO)

= 10 mg/ (1/10 mL)

= 10 mg x 10 mL

= 100 mg/mL

= 100.000 µg/mL

$$V_1 \text{ x } C_1 = V_2 \text{ x } C_2$$

$$1000 \text{ μL x } 250 \text{ μg/mL} = V_2 \text{ x } 100.000 \text{ μg/mL}$$

$$250.000 = 100.000 \, V_2$$

$$V_2 = 2,5 \text{ μL larutan stock} + 997,5 \text{ media kultur}$$

A. Perhitungan untuk konsentrasi 250 μg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ μL X } 250 \text{ μg/mL} = 1000 \text{ μL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ μL X } 250 \text{ μg/mL}$$

$$C_2 = 250 \text{ μg/mL}$$

B. Perhitungan untuk konsentrasi 125 μg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ μL X } 125 \text{ μg/mL} = 1000 \text{ μL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ μL X } 125 \text{ μg/mL}$$

$$C_2 = 125 \text{ μg/mL}$$

C. Perhitungan untuk konsentrasi 62,5 μg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ μL X } 62,5 \text{ μg/mL} = 1000 \text{ μL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ μL X } 62,5 \text{ μg/mL}$$

$$C_2 = 62,5 \text{ μg/mL}$$

D. Perhitungan untuk konsentrasi 31,25 μg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ μL X } 31,25 \text{ μg/mL} = 1000 \text{ μL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ μL X } 31,25 \text{ μg/mL}$$

$$C_2 = 31,25 \text{ μg/mL}$$

E. Perhitungan untuk konsentrasi 15,625 μg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ μL X } 15,625 \text{ μg/mL} = 1000 \text{ μL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ μL X } 15,625 \text{ μg/mL}$$

$$C_2 = 15,625 \text{ μg/Ml}$$

F. Perhitungan untuk konsentrasi 7,8125 µg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ µL X } 7{,}8125 \text{ µg/mL} = 1000 \text{ µL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ µL X } 7{,}8125 \text{ µg/mL}$$

$$C_2 = 7{,}8125 \text{ µg/mL}$$

G. Perhitungan untuk konsentrasi 3,75 µg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ µL X } 3{,}75 \text{ µg/mL} = 1000 \text{ µL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ µL X } 7{,}8125 \text{ µg/mL}$$

$$C_2 = 3{,}75 \text{ µg/mL}$$

H. Perhitungan untuk konsentrasi 1,875 µg/mL

$$V1 \text{ X } C1 = V2 \text{ X } C2$$

$$1000 \text{ µL X } 1{,}875 \text{ µg/mL} = 1000 \text{ µL X } C2$$

$$C_2 = 1000 \text{ µL X } 1{,}875 \text{ µg/mL}$$

$$C_2 = 1{,}875 \text{ µg/mL}$$

Lampiran 8. Perhitungan hasil IC$_{50}$

1. Hasil IC$_{50}$ Ekstrak etanol daun kenikir

Replikasi 1

Ekstrak R.1	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.82	0.062	1.618	250	2.39794	48.7147
B	0.861	0.062	1.618	125	2.09691	51.3496
C	0.952	0.062	1.618	62.5	1.79588	57.1979
D	1.054	0.062	1.618	31.25	1.49485	63.7532
E	1.174	0.062	1.618	15.625	1.19382	71.4653
F	1.264	0.062	1.618	7.8125	0.89279	77.2494
G	1.426	0.062	1.618	3.75	0.574	87.6607
H	1.574	0.062	1.618	1.875	0.273	97.1722

Chart Title

$y = -23{,}102x + 100{,}27$
$R^2 = 0{,}9813$
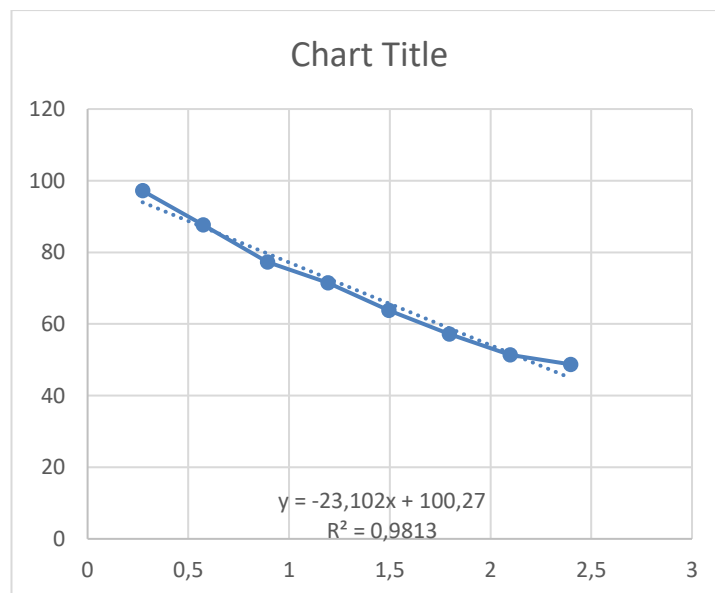
$Y = -23.10x + 100.2$

$50 = -23.10x + 100.2$

$X = 2.176002$

Antilog = 149.9692

Replikasi 2

Ekstrak R.2	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.813	0.062	1.618	250	2.39794	48.2648
B	0.86	0.062	1.618	125	2.09691	51.2853
C	0.941	0.062	1.618	62.5	1.79588	56.491
D	1.047	0.062	1.618	31.25	1.49485	63.3033
E	1.187	0.062	1.618	15.625	1.19382	72.3008
F	1.272	0.062	1.618	7.8125	0.89279	77.7635
G	1.435	0.062	1.618	3.75	0.574	88.2391
H	1.564	0.062	1.618	1.875	0.273	96.5296

Chart Title

$y = -23{,}367x + 100{,}58$
$R^2 = 0{,}984$
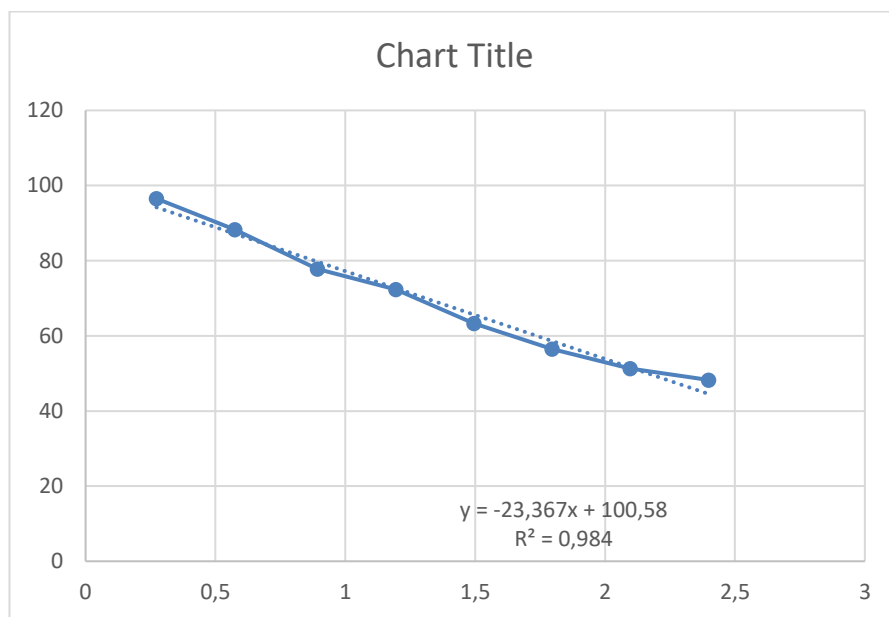
$y = -23.36x + 100.5$

$50 = -23.36x + 100.5$

$X = 2.164591$

Antilog = 146.0801

Replikasi 3

Ekstrak R.3	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.82	0.062	1.618	250	2.39794	48.7147
B	0.847	0.062	1.618	125	2.09691	50.4499
C	0.937	0.062	1.618	62.5	1.79588	56.2339
D	1.039	0.062	1.618	31.25	1.49485	62.7892
E	1.176	0.062	1.618	15.625	1.19382	71.5938
F	1.263	0.062	1.618	7.8125	0.89279	77.1851
G	1.428	0.062	1.618	3.75	0.574	87.7892
H	1.531	0.062	1.618	1.875	0.273	94.4087

Chart Title

$y = -22{,}691x + 99{,}049$
$R^2 = 0{,}9824$
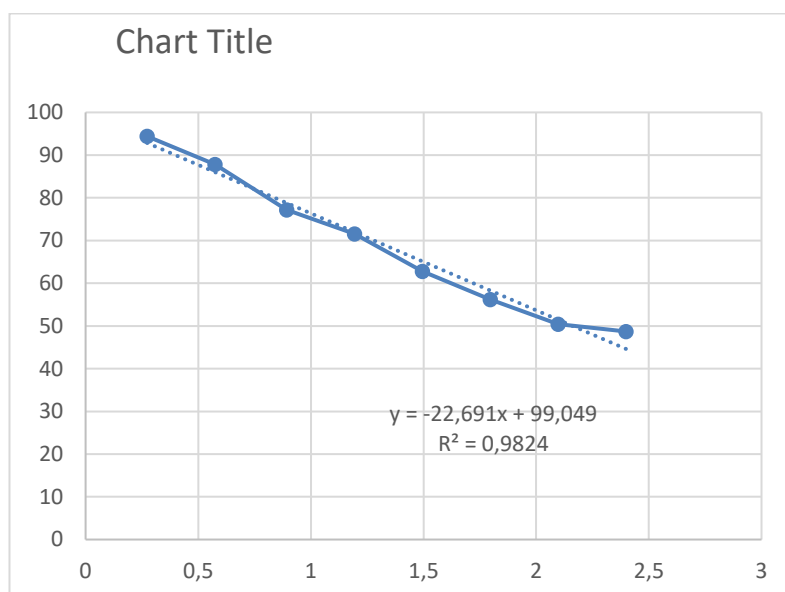
$y = -22.69x + 99.04$

$50 = -22.69x + 99.04$

$X = 2.161606$

Antilog = 145.0795

Ratarata = (149.9692 + 146.0801 + 145.0795)/3

= 147.0429

IC_{50} = 147.0429 µg/ml

2. hasil IC$_{50}$ fraksi *n*-heksan daun kenikir

Replikasi 1

N HEX1	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.652	0.062	1.618	250	2.39794	37.9177
B	0.741	0.062	1.618	125	2.09691	43.6375
C	0.871	0.062	1.618	62.5	1.79588	51.9923
D	0.953	0.062	1.618	31.25	1.49485	57.2622
E	1.197	0.062	1.618	15.625	1.19382	72.9434
F	1.208	0.062	1.618	7.8125	0.89279	73.6504
G	1.249	0.062	1.618	3.75	0.574	76.2853
H	1.382	0.062	1.618	1.875	0.273	84.8329

$y = -22{,}422x + 92{,}359$
$R^2 = 0{,}9634$
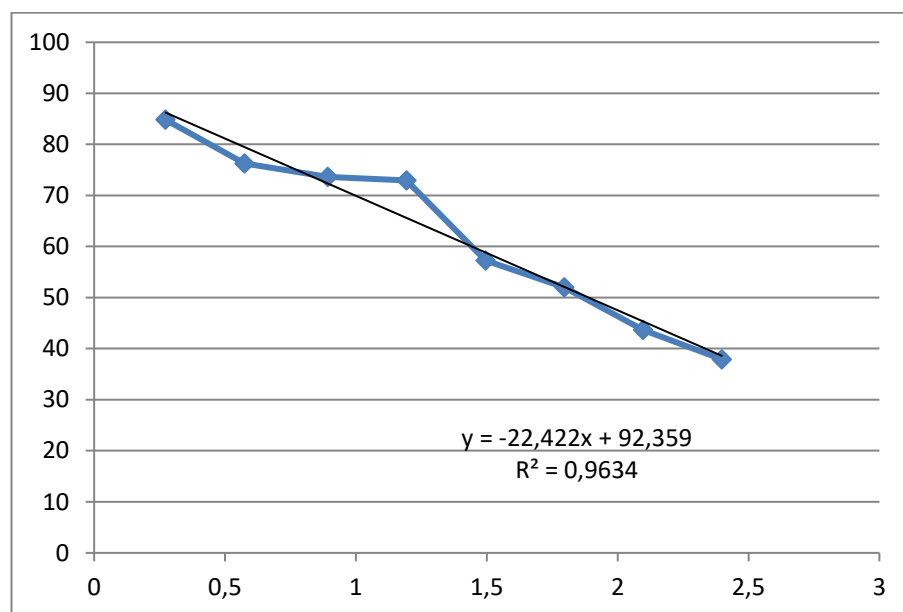
$y = -22.42x + 92.35$

$50 = -22.42x + 92.35$

$X = 1.888938$

Antilog $= 77.4352$

Replikasi 2

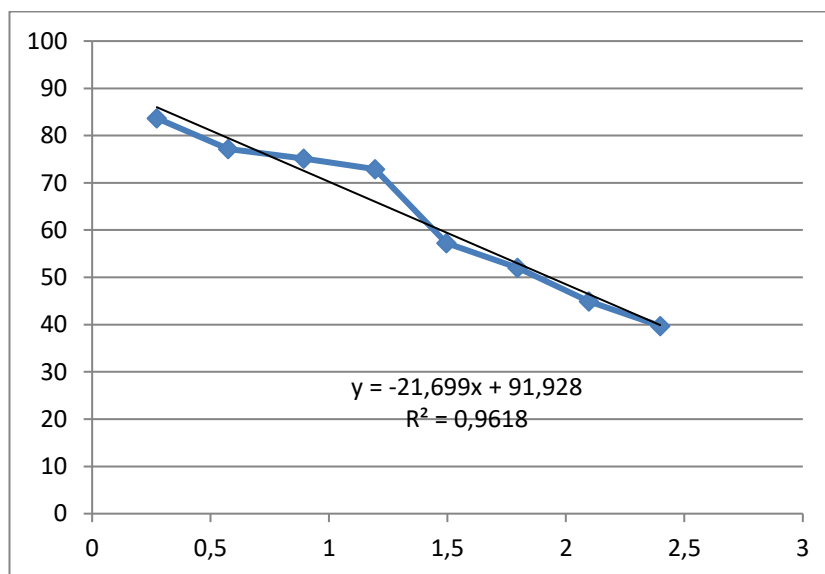| N HEX 2	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.671	0.062	1.618	250	2.39794	39.1388
B	0.754	0.062	1.618	125	2.09691	44.473
C	0.86	0.062	1.618	62.5	1.79588	51.2853
D	0.947	0.062	1.618	31.25	1.49485	56.8766
E	1.189	0.062	1.618	15.625	1.19382	72.4293
F	1.213	0.062	1.618	7.8125	0.89279	73.9717
G	1.254	0.062	1.618	3.75	0.574	76.6067
H	1.376	0.062	1.618	1.875	0.273	84.4473
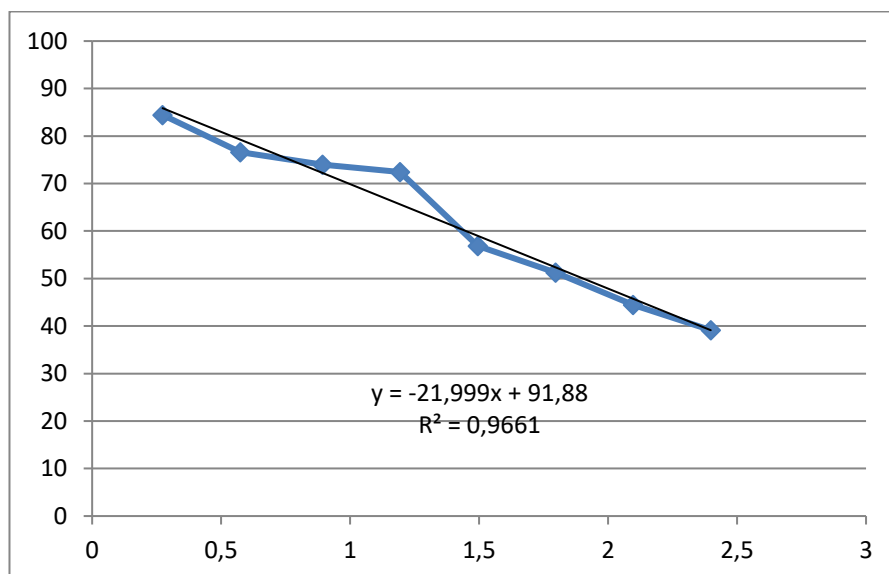
y = -21.99x + 91.88

50 = -21.99x + 91.88

X = 1.904502

Antilog = 80.26053

Replikasi 3

N HEX 3	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.68	0.062	1.618	250	2.39794	39.7172
B	0.761	0.062	1.618	125	2.09691	44.9229
C	0.872	0.062	1.618	62.5	1.79588	52.0566
D	0.953	0.062	1.618	31.25	1.49485	57.2622
E	1.196	0.062	1.618	15.625	1.19382	72.8792
F	1.231	0.062	1.618	7.8125	0.89279	75.1285
G	1.263	0.062	1.618	3.75	0.574	77.1851
H	1.364	0.062	1.618	1.875	0.273	83.6761

$y = -21{,}699x + 91{,}928$
$R^2 = 0{,}9618$

$y = -21.69x + 91.92$

$50 = -21.69x + 91.92$

$X = 1.932688$

Antilog $= 85.64221$

**Rata rata** $=$ (77.4352 + 80.26053 + 85.64221) / 3

$=$ 81.11265

$IC_{50} = 81.11265 \ \mu g/ml$

3. hasil IC_{50} fraksi etil asetat daun kenikir

Replikasi 1

F. ETIL 1	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.715	0.062	1.618	250	2.39794	41.9666
B	0.79	0.062	1.618	125	2.09691	46.7866
C	0.807	0.062	1.618	62.5	1.79588	47.8792
D	0.864	0.062	1.618	31.25	1.49485	51.5424
E	0.954	0.062	1.618	15.625	1.19382	57.3265
F	1.023	0.062	1.618	7.8125	0.89279	61.7609
G	1.154	0.062	1.618	3.75	0.574	70.1799
H	1.178	0.062	1.618	1.875	0.273	71.7224

Chart Title

$y = -14{,}628x + 75{,}746$
$R^2 = 0{,}9736$
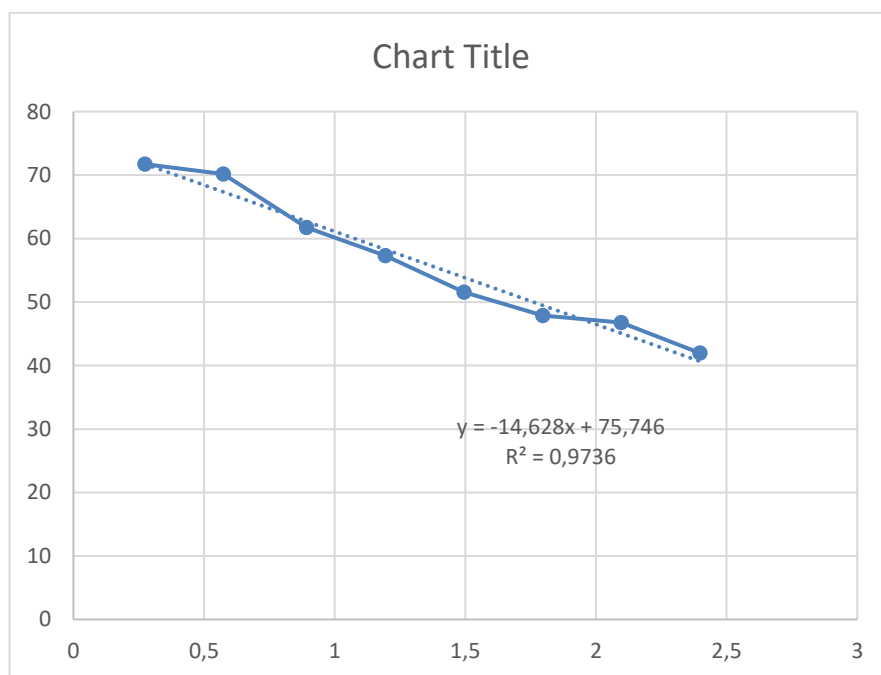
$y = -14.62x + 75.74$

$50 = -14.62x + 75.74$

$X = 1.760049$

Antilog $= 57.55052$

Replikasi 2

F. ETIL 2	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
250	0.72	0.062	1.618	250	2.39794	42.2879
125	0.761	0.062	1.618	125	2.09691	44.9229
62.5	0.813	0.062	1.618	62.5	1.79588	48.2648
31.25	0.891	0.062	1.618	31.25	1.49485	53.2776
15.75	0.932	0.062	1.618	15.625	1.19382	55.9126
7.81	0.987	0.062	1.618	7.8125	0.89279	59.4473
3.75	1.143	0.062	1.618	3.75	0.574	69.473
1.875	1.283	0.062	1.618	1.875	0.273	78.4704

Chart Title
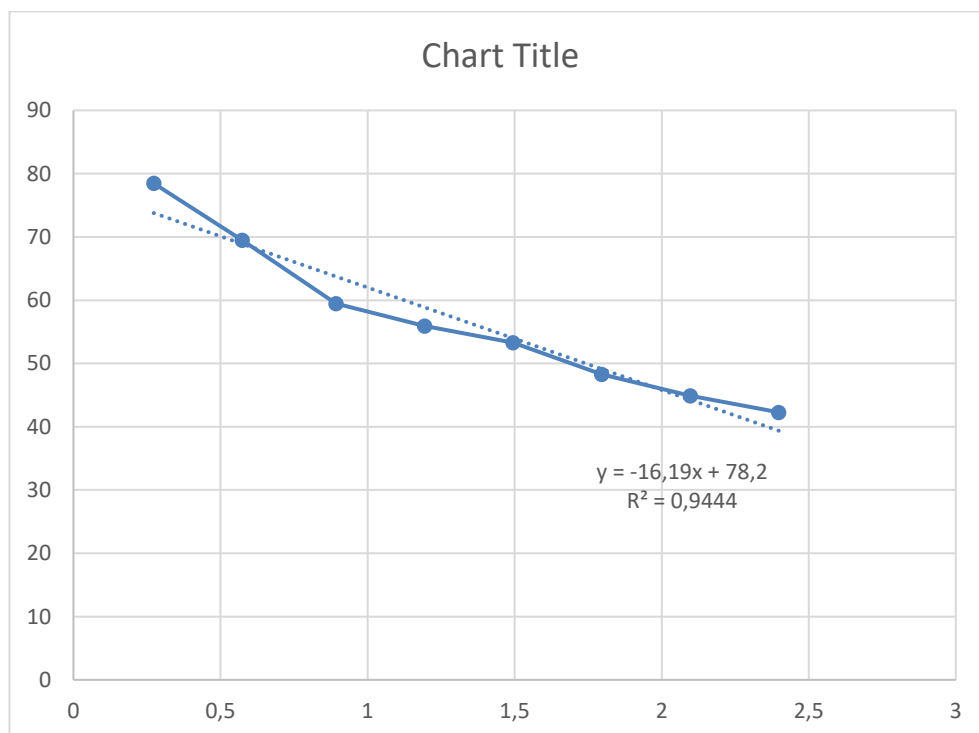
$y = -16.19x + 78.2$
$R^2 = 0.9444$

$y = -16.19x + 78.2$

$50 = -16.19x + 78.2$

$X = 1.741816$

Antilog $= 55.18435$

Replikasi 3

F. ETIL 3	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.658	0.062	1.618	250	2.39794	38.3033
B	0.769	0.062	1.618	125	2.09691	45.437
C	0.806	0.062	1.618	62.5	1.79588	47.8149
D	0.872	0.062	1.618	31.25	1.49485	52.0566
E	1.012	0.062	1.618	15.625	1.19382	61.054
F	1.187	0.062	1.618	7.8125	0.89279	72.3008
G	1.237	0.062	1.618	3.75	0.574	75.5141
H	1.287	0.062	1.618	1.875	0.273	78.7275

Chart Title

$y = -20{,}225x + 86{,}001$
$R^2 = 0{,}9722$
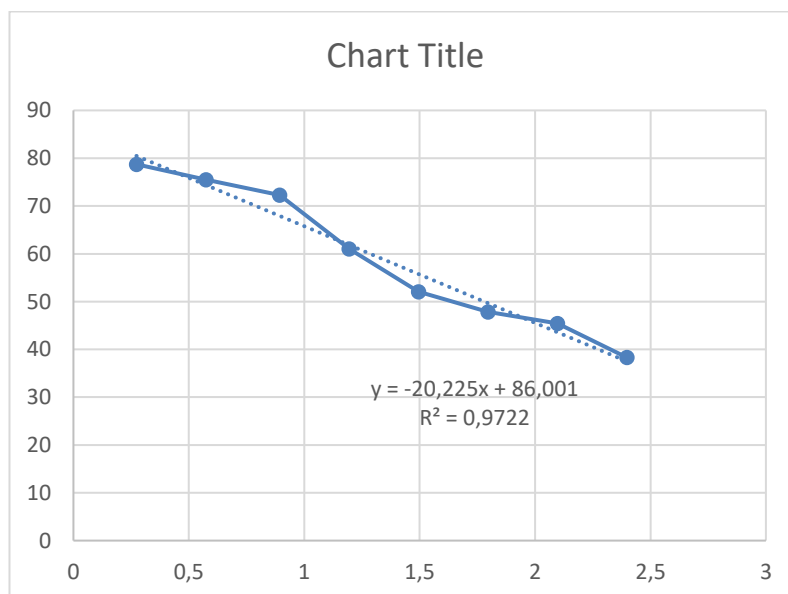
$y = -20.22x + 86.00$

$50 = -20.22x + 86.00$

$X = 1.780025$

Antilog $= 60.25939$

Rata-rata = $(57.55052 + 55.18435 + 60.25939) / 3$

$IC_{50} = 57.66475$ µg/ml

4. hasil IC$_{50}$ fraksi air daun kenikir

Replikasi 1

F. AIR 1	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.615	0.062	1.618	250	2.39794	35.5398
B	0.831	0.062	1.618	125	2.09691	49.4216
C	0.958	0.062	1.618	62.5	1.79588	57.5835
D	1.132	0.062	1.618	31.25	1.49485	68.7661
E	1.249	0.062	1.618	15.625	1.19382	76.2853
F	1.387	0.062	1.618	7.8125	0.89279	85.1542
G	1.432	0.062	1.618	3.75	0.574	88.0463
H	1.469	0.062	1.618	1.875	0.273	90.4242

Chart Title

y = -26,145x + 103,93
R² = 0,9555
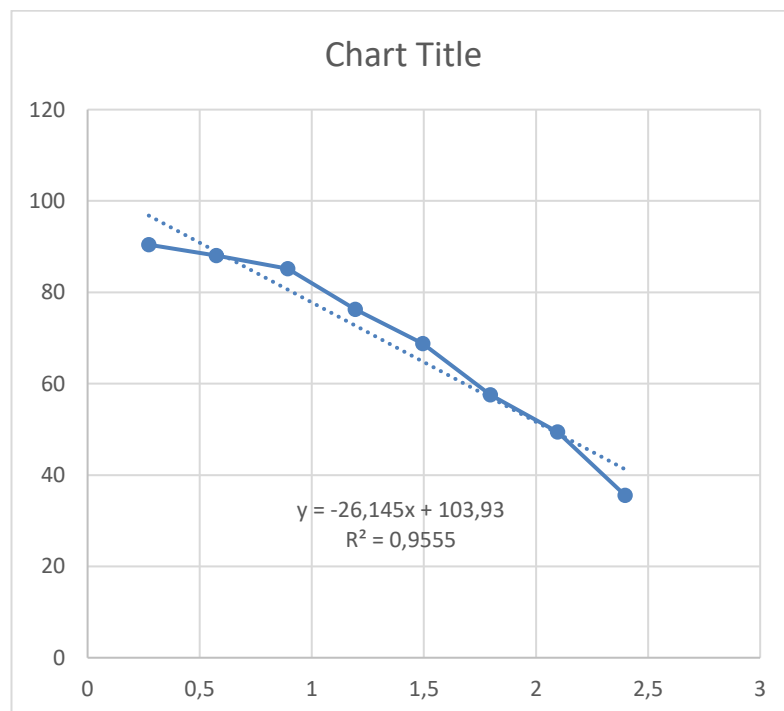
y = -26.14x + 103.9

50 = -26.14x + 103.9

X = 2.062727

Antilog = 115.5386

Replikasi 2

| F.AIR 2	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.621	0.062	1.618	250	2.39794	35.9254
B	0.841	0.062	1.618	125	2.09691	50.0643
C	0.961	0.062	1.618	62.5	1.79588	57.7763
D	1.14	0.062	1.618	31.25	1.49485	69.2802
E	1.241	0.062	1.618	15.625	1.19382	75.7712
F	1.368	0.062	1.618	7.8125	0.89279	83.9332
G	1.459	0.062	1.618	3.75	0.574	89.7815
H	1.46	0.062	1.618	1.875	0.273	89.8458
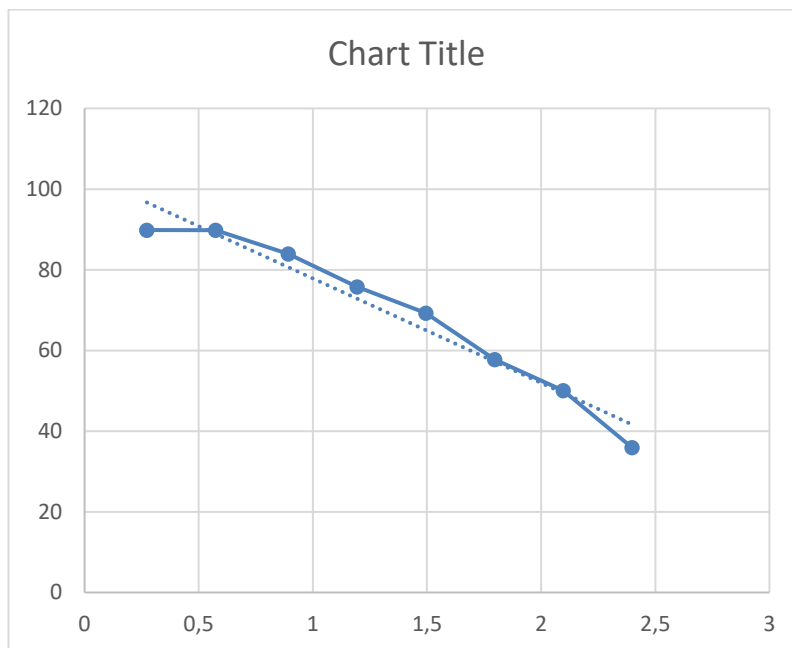
$y = -25.89x + 103.7$

$50 = -25.89x + 103.7$

$X = 2.075384$

Antilog $= 118.9554$

Replikasi 3

F. AIR 3	Absorbansi	Kontrol media	Kontrol sel	Konsentrasi	Log konsentrasi	% Viabilitas
A	0.631	0.062	1.618	250	2.39794	36.5681
B	0.836	0.062	1.618	125	2.09691	49.7429
C	0.954	0.062	1.618	62.5	1.79588	57.3265
D	1.134	0.062	1.618	31.25	1.49485	68.8946
E	1.273	0.062	1.618	15.625	1.19382	77.8278
F	1.372	0.062	1.618	7.8125	0.89279	84.1902
G	1.463	0.062	1.618	3.75	0.574	90.0386
H	1.478	0.062	1.618	1.875	0.273	91.0026

Chart Title

$y = -26{,}327x + 104{,}72$
$R^2 = 0{,}9606$
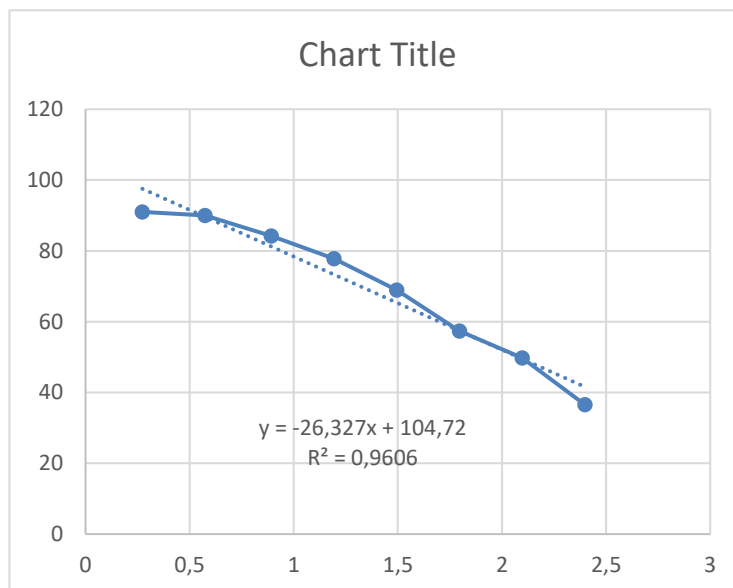
$y = -26.32x + 104.7$

$50 = -26.32x + 104.7$
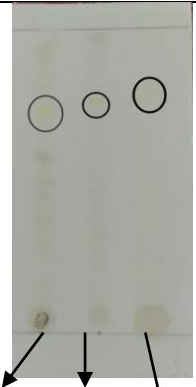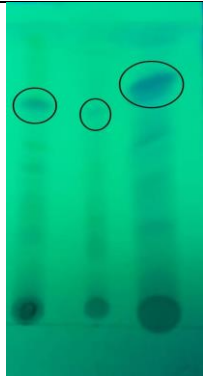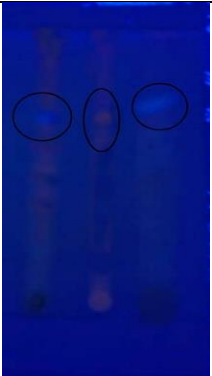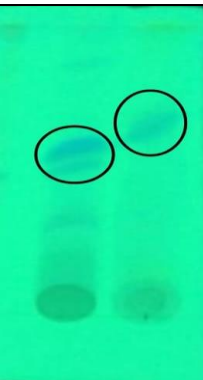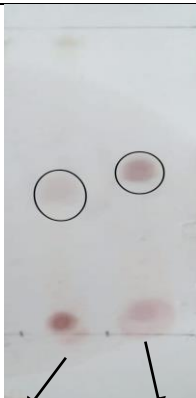
$X = 2.078475$

Antilog $= 119.8049$

Rata rata $= (115.5386 + 118.9554 + 119.8049) / 3$

$IC_{50} = 118.0996 \ \mu g/ml$

Lampiran 9. Hasil KLT

Senyawa	*Visible*	UV 254	UV 366
Flavonoid	E EA air		
Alkaloid	E EA		
Triterpenoid	NH E		

Saponin			

E
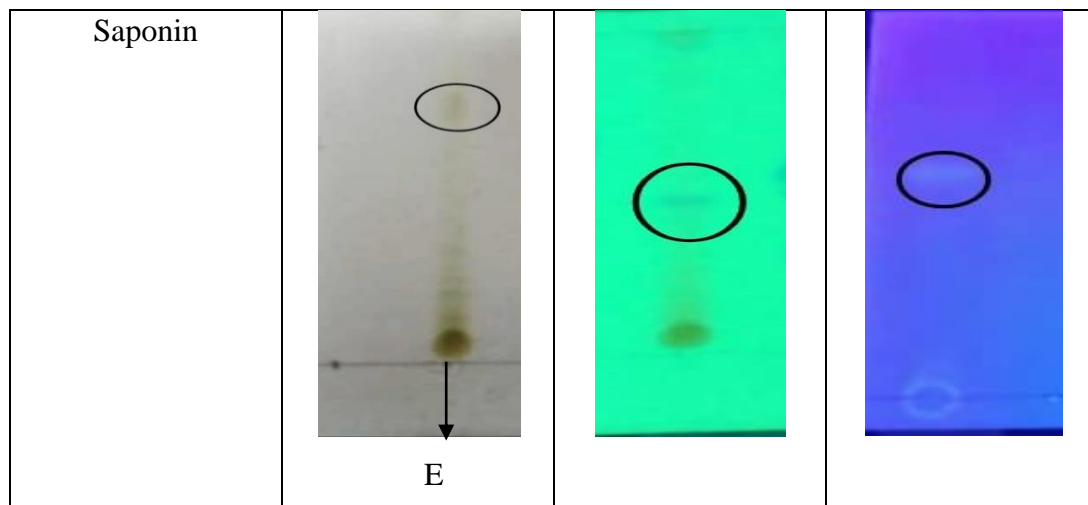
Keterangan :

E   : Ekstrak

NH : Fraksi *n*-heksan

EA : Fraksi etil asetat

Air : Fraksi air

Lampiran 10. Surat keterangan hasil uji sitotoksik Universitas Sebelas Maret

KEMENTRIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAN
UNIVERSITAS SEBELAS
MARET FAKULTAS
KEDOKTERAN
LABORATORIUM
BIOMEDIK
Jl. Ir. Sutami no. 36 A Kentingan Jebres Surakarta.

HASIL PEMERIKSAAN
UJI SITOTOKSIK BERBASIS MTT ASSAY

1. Ekstrak
   a. Replikasi1

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.82	1,618	0,062
125	2.09691	0.861	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.952	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.054	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.174	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.264	1,618	0,062
3.75	0.574	1.426	1,618	0,062
1.875	0.273	1.574	1,618	0,062

   b. Replikasi 2

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.813	1,618	0,062
125	2.09691	0.86	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.941	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.047	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.187	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.272	1,618	0,062
3.75	0.574	1.435	1,618	0,062
1.875	0.273	1.564	1,618	0,062

c. Replikasi 3

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.82	1,618	0,062
125	2.09691	0.847	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.937	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.039	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.176	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.263	1,618	0,062
3.75	0.574	1.428	1,618	0,062
1.875	0.273	1.531	1,618	0,062

2. Fraksi n-heksan
   a. Replikasi 1

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.652	1,618	0,062
125	2.09691	0.741	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.871	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.953	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.197	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.208	1,618	0,062
3.75	0.574	1.249	1,618	0,062
1.875	0.273	1.382	1,618	0,062

b. Replikasi 2

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.671	1,618	0,062
125	2.09691	0.754	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.86	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.947	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.189	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.213	1,618	0,062
3.75	0.574	1.254	1,618	0,062
1.875	0.273	1.376	1,618	0,062

c. Replikasi 3

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.68	1,618	0,062
125	2.09691	0.761	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.872	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.953	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.196	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.231	1,618	0,062
3.75	0.574	1.263	1,618	0,062
1.875	0.273	1.364	1,618	0,062

3. Fraksi etil asetat
    a. Replikasi 1

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.715	1,618	0,062
125	2.09691	0.79	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.807	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.864	1,618	0,062
15.625	1.19382	0.954	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.023	1,618	0,062
3.75	0.574	1.154	1,618	0,062
1.875	0.273	1.178	1,618	0,062

    b. Replikasi 2

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.72	1,618	0,062
125	2.09691	0.761	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.813	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.891	1,618	0,062
15.625	1.19382	0.932	1,618	0,062
7.8125	0.89279	0.987	1,618	0,062
3.75	0.574	1.143	1,618	0,062
1.875	0.273	1.283	1,618	0,062

    c. Replikasi 3

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.658	1,618	0,062
125	2.09691	0.769	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.806	1,618	0,062
31.25	1.49485	0.872	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.012	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.187	1,618	0,062
3.75	0.574	1.237	1,618	0,062
1.875	0.273	1.287	1,618	0,062

4. Fraksi air
    a. Replikasi 1

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.615	1,618	0,062
125	2.09691	0.831	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.958	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.132	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.249	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.387	1,618	0,062
3.75	0.574	1.432	1,618	0,062
1.875	0.273	1.469	1,618	0,062

    b. Replikasi 2

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.621	1,618	0,062
125	2.09691	0.841	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.961	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.14	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.241	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.368	1,618	0,062
3.75	0.574	1.459	1,618	0,062
1.875	0.273	1.46	1,618	0,062

KEMENTRIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAN
UNIVERSITAS SEBELAS
MARET FAKULTAS
KEDOKTERAN
LABORATORIUM
BIOMEDIK
Jl. Ir. Sutami no. 36 A Kentingan Jebres Surakarta,

c. Replikasi 3

Konsentrasi (µg/mL)	Log Konsentrasi	Absorbansi		
		Perlakuan	KontrolSel	KontrolMedia
250	2.39794	0.631	1,618	0,062
125	2.09691	0.836	1,618	0,062
62.5	1.79588	0.954	1,618	0,062
31.25	1.49485	1.134	1,618	0,062
15.625	1.19382	1.273	1,618	0,062
7.8125	0.89279	1.372	1,618	0,062
3.75	0.574	1.463	1,618	0,062
1.875	0.273	1.478	1,618	0,062

Laboran,
Laboratorium
Biomedik

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