

## Lampiran 1. Determinasi Tanaman Lidah Buaya (*Aloe vera* L.)



KEMENTERIAN RISET TEKNOLOGI DAN PENDIDIKAN TINGGI  
UNIVERSITAS DIPONEGORO  
FAKULTAS SAINS DAN MATEMATIKA  
LABORATORIUM EKOLOGI DAN BIOSISTEMATIK JURUSAN BIOLOGI  
Jl. Prof. H. Soedarto SH Tembalang Semarang 024 7474754, 024 76480923

### SURAT KETERANGAN

Yang bertanda tangan dibawah ini, menyatakan bahwa mahasiswa sbb :

Nama	:	ENDAH SETYANINGRUM
NIM	:	135010995
Fakultas / Prodi	:	FARMASI
Perguruan Tinggi	:	UNIVERSITAS WAHID HASYIM SEMARANG
Judul Skripsi	:	"Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya ( <i>Aloe vera</i> L.) Sebagai Antioksidan Bersama Identifikasi Senyawa Flavonoid"
Pembimbing	:	-

Telah melakukan determinasi / identifikasi satu sampel tumbuhan (satu jenis) di Laboratorium Ekologi dan Biosistematis Departemen Biologi Fakultas Sains dan Matematika Universitas Diponegoro. Hasil determinasi / identifikasi terlampir.

Demikian Surat Keterangan ini dibuat untuk dapat digunakan seperlunya.

Semarang, April 2017

Laboratorium Ekologi dan Biosistematis



NIP. 196001081987031002

## Lampiran1. Lanjutan...



KEMENTERIAN RISET TEKNOLOGI DAN PENDIDIKAN TINGGI  
 UNIVERSITAS DIPONEGORO  
**FAKULTAS SAINS DAN MATEMATIKA**  
 LABORATORIUM EKOLOGI DAN BIOSISTEMATIK JURUSAN BIOLOGI  
 Jl. Prof. H. Soedarto SH Tembalang Semarang, 024 7474754, 024 76480923

### HASIL DETERMINASI / IDENTIFIKASI

#### KLASIFIKASI

Kingdom	: Plantae
Divisi	: Magnoliophyta / Spermatophyta
Sub Divisi	: Magnoliopsidae / Angiospremae
Class	: Liliopsida / Dicotyledoneae
Ordo	: Liliales
Famili	: Asphodelaceae
Genus	: Aloe
Species	: <i>Aloe vera</i> L. (Lidah Buaya)

#### DESKRIPSI

1b, 2b, 3b, 4b, 12b, 13b, 14b, 17b, 18b, 19b, 20b, 21b, 22b, 23b, 24b, 25b, 26b, 27b, 799b, 800b, 801b, 802a, 803b, 804b, 805c, 806b, 807a, 808c, 809b, 810b, 811b, 812b, 815b, 816b, 818b, 820b, 821b, 822b, 824b, 825b, 826b, 829b, 830b, 831b, 832b, 833b, 834b, 1041b, 1042b, 1043b, 1044b, 1045b, 1048b, 1049b, 1050b, 1051b, 1052b, 1053b, 1054b, 1145a, 1146b, 1152b, 1153b, 1155b, 1156b, 1157b, 1158b, 1169b, 1170b, 1179b, 1180b, 1181b, 1182a, 1183c, 1184b, 1185a, 1186b, 1187a, .....  
 Famili 210 : Liliaceae ..... 1b, 3b, 6a, 7a, ..... Genus 10. *Aloe* ..... 1a, 2b .....  
 Species : *Aloe vera* L. (Lidah buaya).

#### DESKRIPSI

Lidah buaya ialah tumbuhan sukulen tropika, dengan akar serabut yang kuat dan daun hijau ke kelabu-hijau yang banyak, berisi tebal, dan bergerigi. Bagian yang digunakan dalam pengobatan ialah jus dan gel daun. Lidah buaya bisa menerima cahaya matahari penuh atau setengah penuh untuk hidup. Lidah buaya adalah tumbuhan yang membebaskan oksigen dan menyerap karbon dioksida walaupun berada dalam keadaan gelap.

Lidah Buaya (*Aloe vera*; Sinonim : *Aloe barbadensis* Milleer) adalah sejenis tumbuhan yang sudah dikenal sejak ribuan tahun silam dan digunakan sebagai penyubur rambut, penyembuh luka, dan untuk perawatan kulit. Tumbuhan ini dapat ditemukan dengan mudah di kawasan kering di Afrika. Seiring dengan kemajuan ilmu pengetahuan dan teknologi, manfaat tanaman lidah buaya berkembang sebagai bahan baku industri farmasi dan kosmetika, serta sebagai bahan makanan dan minuman kesehatan.

## Lampiran1. Lanjutan...



KEMENTERIAN RISET TEKNOLOGI DAN PENDIDIKAN TINGGI  
 UNIVERSITAS DIPONEGORO  
**FAKULTAS SAINS DAN MATEMATIKA**  
 LABORATORIUM EKOLOGI DAN BIOSISTEMATIK JURUSAN BIOLOGI  
 Jl. Prof. H. Soedarto SH Tembalang Semarang, 024 7474754, 024 76480923

Berdasarkan hasil penelitian, tanaman ini kaya akan kandungan zat-zat seperti enzim, asam amino, mineral, vitamin, polisakarida dan komponen lain yang sangat bermanfaat bagi kesehatan. Selain itu, lidah buaya juga berkhasiat sebagai anti inflamasi, anti jamur, anti bakteri dan membantu proses regenerasi sel. Di samping menurunkan kadar gula dalam darah bagi penderita diabetes, mengontrol tekanan darah, menstimulasi kekebalan tubuh terhadap serangan penyakit kanker, serta dapat digunakan sebagai nutrisi pendukung penyakit kanker, penderita HIV/AIDS.

Salah satu zat yang terkandung dalam lidah buaya adalah *aloe emodin*, sebuah senyawa organik dari golongan antrokuinon yang mengaktifkan jenjang sinyal insulin seperti pencerap insulin-beta dan -substrat1, fosfatidil inositol-3 kinase dan meningkatkan laju sintesis glikogen dengan menghambat glikogen sintase kinase 3 beta, sehingga sangat berguna untuk mengurangi rasio gula darah.

Di negara-negara Amerika, Australia, dan Eropa, saat ini lidah buaya juga telah dimanfaatkan sebagai bahan baku industri makanan dan minuman kesehatan.

*Aloe vera* / lidah buaya mengandung semua jenis vitamin kecuali vitamin D, mineral yang diperlukan untuk fungsi enzim, saponin yang berfungsi sebagai anti mikroba dan 20 dari 22 jenis asam amino. Dalam penggunaannya untuk perawatan kulit, *Aloe vera* dapat menghilangkan jerawat, melembabkan kulit, detoksifikasi kulit, penghapusan bekas luka dan tanda, mengurangi peradangan serta perbaikan dan peremajaan kulit. Dengan beragam manfaat yang terkandung dalam lidah buaya, pemanfaatannya kurang optimal oleh masyarakat yang hanya memanfaatkannya sebagai penyubur rambut.

### PUSTAKA :

- Backer and van den Brink (1968) Flora of Java, Vol. I – III, Wolters – Noordhoff NV – Groningen – The Netherlands.  
 Van Steenis, CGGJ. (1985) Flora untuk sekolah di Indonesia, terjemahan: Moesa Suryowinoto, dkk) PT. Pradnya Paramita Jakarta Pusat.



**Lampiran 2. Surat Keterangan telah Melakukan Penelitian di  
Laboratorium Biologi Farmasi Universitas Wahid Hasyim Semarang**



**UNIVERSITAS WAHID HASYIM  
FAKULTAS FARMASI  
BAGIAN BIOLOGI FARMASI**

Jl. Menoreh Tengah X / 22 Sampangan – Semarang 50236 Telp. (024) 8505680 – 8505681 fax. (024) 8505680

**SURAT KETERANGAN**  
No. 019 /Lab. Biologi Farmasi/C.05/UWH/IV/2017

Assalamu'alaikum Wr. Wb.

Yang bertanda tangan dibawah ini, Kepala Bagian Biologi Farmasi Universitas Wahid Hasyim Semarang menerangkan bahwa:

Nama : Endah Setyaningrum  
NIM : 135010995  
Fakultas : Farmasi

Telah melakukan pembuatan ekstrak kulit lidah buaya dalam rangka penelitian dengan judul : "Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya (*Aloe vera L.*) Sebagai Antioksidan Beserta Identifikasi Senyawa Flavanoid dan Alkaloid".

Demikian surat keterangan ini dibuat untuk dipergunakan semestinya.

Wassalamu'alaikum Wr. Wb.

Semarang, April 2017

Ka Bag Biologi Farmasi



**Lampiran 3. Surat Keterangan telah Melakukan Penelitian di  
Laboratorium Kimia Analisa Universitas Wahid Hasyim Semarang**



**Lampiran 4. Pembuatan Seri Konsentrasi Fraksi Kloroform Ekstrak  
Metanol Kulit Lidah Buaya (*Aloe vera L.*)**

1. Penimbangan Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya

Keterangan	Penimbangan
Berat kaca arloji kosong	7184,4 mg
Berat kaca arloji + zat	7234,8 mg
Berat kaca arloji + sisa	7184,8 mg
Berat zat (ekstrak metanol)	50,0 mg

2. Pembuatan Larutan Stok Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya

Sebanyak 50 mg fraksi kloroform ekstrak metanol kulit lidah buaya dilarutkan dengan metanol p.a hingga 50 mL, diperoleh larutan stok sebesar 1000 µg/mL.

3. Pembuatan Seri Konsentrasi dari Larutan Stok 1000 µg/mL

a. 100 µg/mL →  $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$

$$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 100 \mu\text{g/mL}$$

$$V_1 = 1 \text{ mL}$$

b. 200 µg/mL →  $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$

$$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 200 \mu\text{g/mL}$$

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

c. 300 µg/mL →  $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$

$$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 300 \mu\text{g/mL}$$

$$V_1 = 3 \text{ mL}$$

d. 400 µg/mL →  $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$

$$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 400 \mu\text{g/mL}$$

$$V_1 = 4 \text{ mL}$$

**Lampiran 4. Lanjutan...**

- e.  $500 \mu\text{g/mL} \rightarrow V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$
- $$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 500 \mu\text{g/mL}$$
- $$V_1 = 5 \text{ mL}$$
- f.  $600 \mu\text{g/mL} \rightarrow V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$
- $$V_1 \times 1000 \mu\text{g/mL} = 10 \text{ mL} \times 600 \mu\text{g/mL}$$
- $$V_1 = 6 \text{ mL}$$



### Lampiran 5. Pembuatan Seri Konsentrasi Vitamin C

1. Penimbangan Vitamin C

Keterangan	Penimbangan
Berat kaca arloji kosong	6483,4 mg
Berat kaca arloji + zat	6533,7 mg
Berat kaca arloji + sisa	6483,7 mg
Berat zat (Vitamin C)	50,0 mg

2. Pembuatan Larutan Stok Vitamin C 200  $\mu\text{g}/\text{mL}$

Sebanyak 50 mg vitamin C dilarutkan dengan metanol p.a hingga 250 mL, diperoleh larutan stok sebesar 200  $\mu\text{g}/\text{mL}$ .

3. Pembuatan Seri Konsentrasi dari Larutan Stok 200  $\mu\text{g}/\text{mL}$

- a. 1  $\mu\text{g}/\text{mL}$   $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$   $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$   
 $V_1 \times 200 \mu\text{g}/\text{mL} = 10 \text{ mL} \times 1 \mu\text{g}/\text{mL}$   
 $V_1 = 0,05 \text{ mL} \sim 50 \mu\text{L}$
- b. 2  $\mu\text{g}/\text{mL}$   $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$   $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$   
 $V_1 \times 200 \mu\text{g}/\text{mL} = 10 \text{ mL} \times 2 \mu\text{g}/\text{mL}$   
 $V_1 = 0,1 \text{ mL} \sim 100 \mu\text{L}$
- c. 3  $\mu\text{g}/\text{mL}$   $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$   $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$   
 $V_1 \times 200 \mu\text{g}/\text{mL} = 10 \text{ mL} \times 3 \mu\text{g}/\text{mL}$   
 $V_1 = 0,15 \text{ mL} \sim 150 \mu\text{L}$
- d. 4  $\mu\text{g}/\text{mL}$   $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$   $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$   
 $V_1 \times 200 \mu\text{g}/\text{mL} = 10 \text{ mL} \times 4 \mu\text{g}/\text{mL}$   
 $V_1 = 0,2 \text{ mL} \sim 200 \mu\text{L}$
- e. 5  $\mu\text{g}/\text{mL}$   $\xrightarrow{\hspace{1cm}}$   $V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$   
 $V_1 \times 200 \mu\text{g}/\text{mL} = 10 \text{ mL} \times 5 \mu\text{g}/\text{mL}$   
 $V_1 = 0,25 \text{ mL} \sim 250 \mu\text{L}$

**Lampiran 5. Lanjutan...**

$$\begin{array}{lclcl} \text{f. } 6 \mu\text{g/mL} & \xrightarrow{\hspace{1cm}} & V_1 \times C_1 & = & V_2 \times C_2 \\ & & V_1 \times 200 \mu\text{g/mL} & = & 10 \text{ mL} \times 6 \mu\text{g/mL} \\ & & V_1 & = & 0,3 \text{ mL} \sim 300 \mu\text{L} \end{array}$$



### Lampiran 6. Data Perhitungan dan Penimbangan DPPH 0,1mM

1. Pembuatan Larutan Stok DPPH 0,1 mM

Molaritas DPPH yang dibutuhkan 0,1 mM

BM DPPH = 394,32 g/mol

Volume larutan 250 mL = 0,25 L

Penimbangan DPPH = BM DPPH x Vol. Larutan x Molaritas DPPH

$$= 394,32 \text{ g/mol} \times 0,25 \text{ L} \times 1 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

$$= 9,858 \times 10^{-3} \text{ g}$$

$$= 9,858 \text{ mg}$$

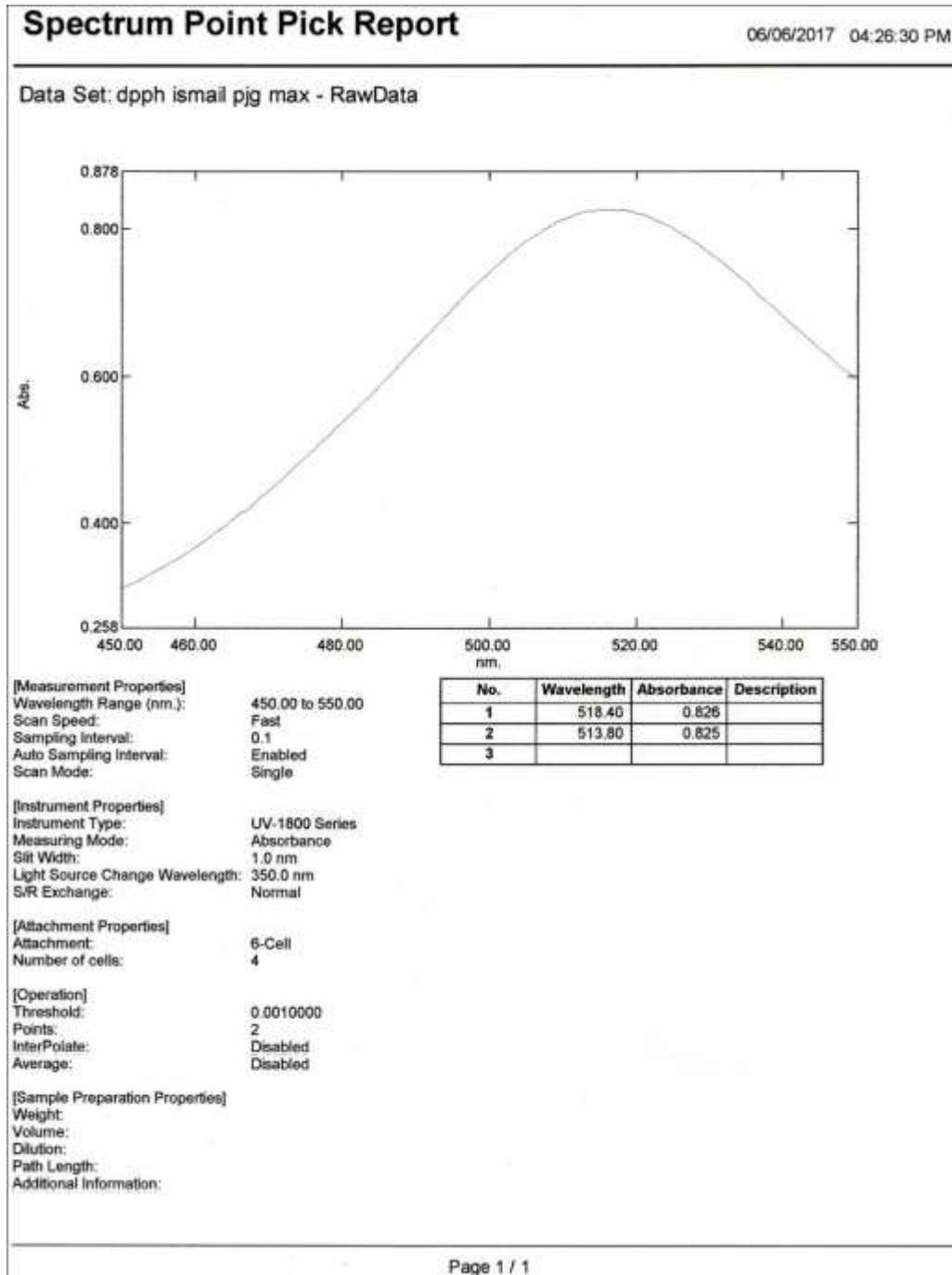
2. Penimbangan DPPH

Keterangan	Penimbangan
Berat kaca arloji kosong	19221,5 mg
Berat kaca arloji + zat	19231,7 mg
Berat kaca arloji + sisa	19221,9 mg
Berat zat (DPPH)	9,8 mg

9,8 mg DPPH ditimbang, dimasukkan dalam labu takar 250,0 mL dan dilarutkan dengan metanol p.a hingga larut, ad hingga tanda batas, gojog homogen, diperoleh konsentrasi 0,1 mM.

### Lampiran 7. Penentuan Panjang Gelombang Maksimum

Larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 3 mL dibaca serapannya pada panjang gelombang 450-550 nm, diperoleh  $\lambda$  maksimal DPPH 518,4 nm.



**Lampiran 8. Penentuan *Operating Time* (OT)**

Vitamin C diambil 1,0 mL ditambah dengan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 3,0 mL selanjutnya divortex dan diukur serapannya setiap 5 menit selama 1 jam. *Operating time* yang diperoleh adalah 30 menit.

<i>t</i> (menit)	Absorbansi
0	0.990
5	0.992
10	0.997
15	1.002
20	1.011
25	1.017
<b>30</b>	<b>1.024</b>
35	1.024
40	1.023
45	1.024
50	1.022
55	1.022
60	1.025

**Lampiran 9. Data Absorbansi Vitamin C dan Fraksi Kloroform Ekstrak  
Metanol Kulit Lidah Buaya (*Aloe vera L.*)**

- Vitamin C diambil 1,0 mL ditambah dengan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 3,0 mL selanjutnya divortex dan diukur serapannya pada  $\lambda$  518,4 nm setelah mencapai *opertaing time* 30 menit.

Sampel	Seri Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Absorbansi
<b>Vitamin C</b>	1	0.789 0.788 0.788
	2	0.742 0.742 0.743
	3	0.685 0.685 0.684
	4	0.632 0.630 0.629
	5	0.562 0.563 0.564
	6	0.435 0.436 0.439

### Lampiran 9. Lanjutan...

2. Fraksi kloroform ekstrak metanol kulit lidah buaya diambil 1,0 mL ditambah dengan larutan DPPH 0,1 mM sebanyak 3,0 mL selanjutnya divortex dan diukur serapannya pada  $\lambda$  518,4 nm setelah mencapai *optaing time* 30 menit.

Sampel	Seri Konsentrasi ( $\mu\text{g/mL}$ )	Absorbansi Sampel	Aktivitas Antioksidan (%)	Rata-rata Aktivitas Antioksidan (%)
<b>Fraksi Kloroform</b>	100	0.722	35.820	
		0.742	34.040	35.170
		0.724	35.64	
	200	0.682	39.380	
		0.682	39.380	39.380
		0.682	39.38	
	300	0.652	42.040	
		0.652	42.040	42.040
		0.652	42.040	
	400	0.641	43.290	
		0.642	42.930	42.990
		0.641	43.020	
	500	0.638	43.290	
		0.638	43.290	43.290
		0.638	43.290	
	600	0.630	44.000	
		0.629	44.090	44.030
		0.630	44.000	

### Lampiran 10. Analisi Probit Vitamin C

**Convergence Information**

	Number of Iterations	Optimal Solution Found
PROBIT	11	Yes

**Parameter Estimates**

Parameter	Estimate	Std. Error	Z	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
PROBIT <sup>a</sup> Kadar Vit C	.949	.202	4.691	.000	.553	1.346
Intercept	-.634	.111	-5.688	.000	-.746	-.523

a. PROBIT model: PROBIT(p) = Intercept + BX (Covariates X are transformed using the base 10.000 logarithm.)

**Chi-Square Tests**

	Chi-Square	df <sup>a</sup>	Sig. <sup>b</sup>
PROBIT Pearson Goodness-of-Fit Test	4.015	4	.404 <sup>b</sup>

a. Statistics based on individual cases differ from statistics based on aggregated cases.

b. Since the significance level is greater than .050, no heterogeneity factor is used in the calculation of confidence limits.

**Cell Counts and Residuals**

Number	Kadar Vit C	Number of Subjects	Observed Responses	Expected Responses	Residual	Probability
PROBIT 1	.000	100	30	26.299	3.627	.263
2	.301	100	34	36.380	-2.365	.364
3	.477	100	39	42.813	-3.672	.428
4	.602	100	44	47.508	-3.538	.475
5	.699	100	50	51.177	-1.221	.512
6	.778	100	61	54.169	7.016	.542

## Lampiran 10. Lanjutan...

**Confidence Limits**

Probab ility	95% Confidence Limits for Kadar Vit C			95% Confidence Limits for log(Kadar Vit C) <sup>a</sup>		
	Estimate	Lower Bound	Upper Bound	Estimate	Lower Bound	Upper Bound
PROBIT .010	.017	.000	.078	-1.782	-3.417	-1.107
.020	.032	.001	.125	-1.495	-2.925	-.904
.030	.049	.002	.168	-1.313	-2.612	-.775
.040	.067	.004	.210	-1.176	-2.378	-.678
.050	.086	.007	.252	-1.064	-2.187	-.598
.060	.107	.009	.295	-.970	-2.024	-.531
.070	.130	.013	.338	-.886	-1.882	-.472
.080	.154	.018	.381	-.812	-1.755	-.419
.090	.180	.023	.426	-.744	-1.639	-.370
.100	.208	.029	.472	-.682	-1.532	-.326
.150	.377	.081	.724	-.424	-1.092	-.140
.200	.605	.180	1.020	-.219	-.744	.008
.250	.907	.357	1.376	-.042	-.447	.139
.300	1.305	.653	1.816	.116	-.185	.259
.350	1.828	1.123	2.391	.262	.050	.379
.400	2.518	1.807	3.228	.401	.257	.509
.450	3.432	2.661	4.640	.536	.425	.667
.500	4.655	3.603	7.172	.668	.557	.856
.550	6.313	4.664	11.593	.800	.669	1.064
.600	8.604	5.941	19.272	.935	.774	1.285
.650	11.850	7.554	32.911	1.074	.878	1.517
.700	16.604	9.678	58.163	1.220	.986	1.765
.750	23.893	12.602	107.900	1.378	1.100	2.033
.800	35.835	16.867	215.238	1.554	1.227	2.333
.850	57.475	23.647	482.296	1.759	1.374	2.683
.900	104.146	36.113	1333.357	2.018	1.558	3.125
.910	120.225	39.993	1704.904	2.080	1.602	3.232
.920	140.519	44.680	2226.907	2.148	1.650	3.348
.930	166.808	50.466	2987.333	2.222	1.703	3.475
.940	202.024	57.813	4147.685	2.305	1.762	3.618
.950	251.349	67.502	6031.021	2.400	1.829	3.780
.960	324.893	80.971	9363.786	2.512	1.908	3.971
.970	445.422	101.252	16083.897	2.649	2.005	4.206
.980	677.532	136.263	33020.204	2.831	2.134	4.519
.990	1312.303	217.528	102631.387	3.118	2.338	5.011

a. Logarithm base = 10.

### Lampiran 11. Analisis Probit Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya

**Convergence Information**

	Number of Iterations	Optimal Solution Found
PROBIT	11	Yes

**Parameter Estimates**

Parameter	Estimate	Std. Error	Z	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
PROBIT <sup>a</sup> kadar eks met	.794	.198	4.002	.000	.405	1.183
Intercept	-2.012	.495	-4.065	.000	-2.507	-1.517

a. PROBIT model: PROBIT(p) = Intercept + BX (Covariates X are transformed using the base 10.000 logarithm.)

**Chi-Square Tests**

		Chi-Square	df <sup>a</sup>	Sig. <sup>b</sup>
PROBIT	Pearson Goodness-of-Fit Test	2.059	4	.725 <sup>b</sup>

a. Statistics based on individual cases differ from statistics based on aggregated cases.

b. Since the significance level is greater than .050, no heterogeneity factor is used in the calculation of confidence limits.

**Cell Counts and Residuals**

Number	kadar eks met	Number of Subjects	Observed Responses	Expected Responses	Residual	Probability
PROBIT 1	2.000	100	36	33.596	2.284	.336
2	2.301	100	42	42.684	-.494	.427
3	2.477	100	42	48.222	-5.792	.482
4	2.602	100	53	52.179	1.061	.522
5	2.699	100	55	55.236	-.336	.552
6	2.778	100	61	57.711	3.209	.577

### Lampiran 11. Lanjutan...

**Confidence Limits**

Probability	95% Confidence Limits for kadar eks met			95% Confidence Limits for log(kadar eks met) <sup>a</sup>		
	Estimate	Lower Bound	Upper Bound	Estimate	Lower Bound	Upper Bound
PROBIT .010	.402	.001	3.592	-.396	-3.163	.555
.020	.886	.003	6.117	-.053	-2.491	.787
.030	1.463	.009	8.576	.165	-2.064	.933
.040	2.133	.018	11.061	.329	-1.744	1.044
.050	2.899	.033	13.607	.462	-1.483	1.134
.060	3.764	.055	16.232	.576	-1.261	1.210
.070	4.732	.086	18.949	.675	-1.067	1.278
.080	5.809	.128	21.769	.764	-.893	1.338
.090	7.000	.184	24.698	.845	-.735	1.393
.100	8.310	.258	27.744	.920	-.589	1.443
.150	16.914	1.031	44.968	1.228	.013	1.653
.200	29.754	3.098	66.172	1.474	.491	1.821
.250	48.304	7.933	92.485	1.684	.899	1.966
.300	74.639	18.358	125.576	1.873	1.264	2.099
.350	111.708	39.578	168.293	2.048	1.597	2.226
.400	163.777	80.412	226.689	2.214	1.905	2.355
.450	237.151	151.689	318.291	2.375	2.181	2.503
.500	341.387	251.216	501.246	2.533	2.400	2.700
.550	491.439	361.812	907.685	2.691	2.558	2.958

.600	711.608	488.550	1780.471	2.852	2.689	3.251
.650	1043.304	648.520	3670.732	3.018	2.812	3.565
.700	1561.454	863.606	7964.102	3.194	2.936	3.901
.750	2412.734	1168.812	18490.913	3.383	3.068	4.267
.800	3916.949	1630.554	47432.877	3.593	3.212	4.676
.850	6890.323	2396.628	142637.138	3.838	3.380	5.154
.900	14024.019	3881.350	571392.462	4.147	3.589	5.757
.910	16650.094	4359.521	799137.471	4.221	3.639	5.903
.920	20063.137	4945.541	1150612.35	4.302	3.694	6.061
.930	24628.790	5680.697	1718054.80	4.391	3.754	6.235
.940	30966.457	6630.993	2688634.15	4.491	3.822	6.430
.950	40208.048	7909.449	4481278.62	4.604	3.898	6.651
.960	54647.289	9728.546	8168200.08	4.738	3.988	6.912
.970	79687.368	12545.916	1.709E7	4.901	4.099	7.233
.980	131571.182	17588.880	4.560E7	5.119	4.245	7.659
.990	289998.191	29946.539	2.143E8	5.462	4.476	8.331

a. Logarithm base = 10.

**Lampiran 11. Analisis Probit Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya**

**Convergence Information**

	Number of Iterations	Optimal Solution Found
PROBIT	9	Yes

**Parameter Estimates**

Parameter	Estimate	Std. Error	Z	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
PROBIT <sup>a</sup> fraksi kloroform	.633	.197	3.218	.001	.247	1.018
Intercept	-1.504	.489	-3.072	.002	-1.993	-1.014

a. PROBIT model: PROBIT(p) = Intercept + BX (Covariates X are transformed using the base 10.000 logarithm.)

**Chi-Square Tests**

		Chi-Square	df <sup>a</sup>	Sig.
PROBIT	Pearson Goodness-of-Fit Test	.921	4	.922 <sup>b</sup>

a. Statistics based on individual cases differ from statistics based on aggregated cases.

b. Since the significance level is greater than .050, no heterogeneity factor is used in the calculation of confidence limits.

## Lampiran 11. Lanjutan ...

**Cell Counts and Residuals**

	Number	fraksi kloroform	Number of Subjects	Observed Responses	Expected Responses	Residual	Probability
PROBIT	1	2.000	100	42	40.583	1.047	.406
	2	2.301	100	49	48.092	.858	.481
	3	2.477	100	49	52.535	-3.235	.525
	4	2.602	100	54	55.671	-1.331	.557
	5	2.699	100	58	58.080	-.270	.581
	6	2.778	100	63	60.027	2.903	.600

**Confidence Limits**

Probabil	95% Confidence Limits for fraksi kloroform			95% Confidence Limits for log(fraksi kloroform) <sup>a</sup>			
	Estimate	Lower Bound	Upper Bound	Estimate	Lower Bound	Upper Bound	
PROBIT	0.01	.050	.000	1.363	-1.300	-7.187	.134
	0.02	.135	.000	2.529	-.869	-6.086	.403
	0.03	.254	.000	3.744	-.596	-5.387	.573
	0.04	.407	.000	5.031	-.390	-4.862	.702
	0.05	.598	.000	6.399	-.223	-4.434	.806
	0.06	.830	.000	7.852	-.081	-4.071	.895
	0.07	1.107	.000	9.397	.044	-3.752	.973

### Lampiran 11. Lanjutan ...

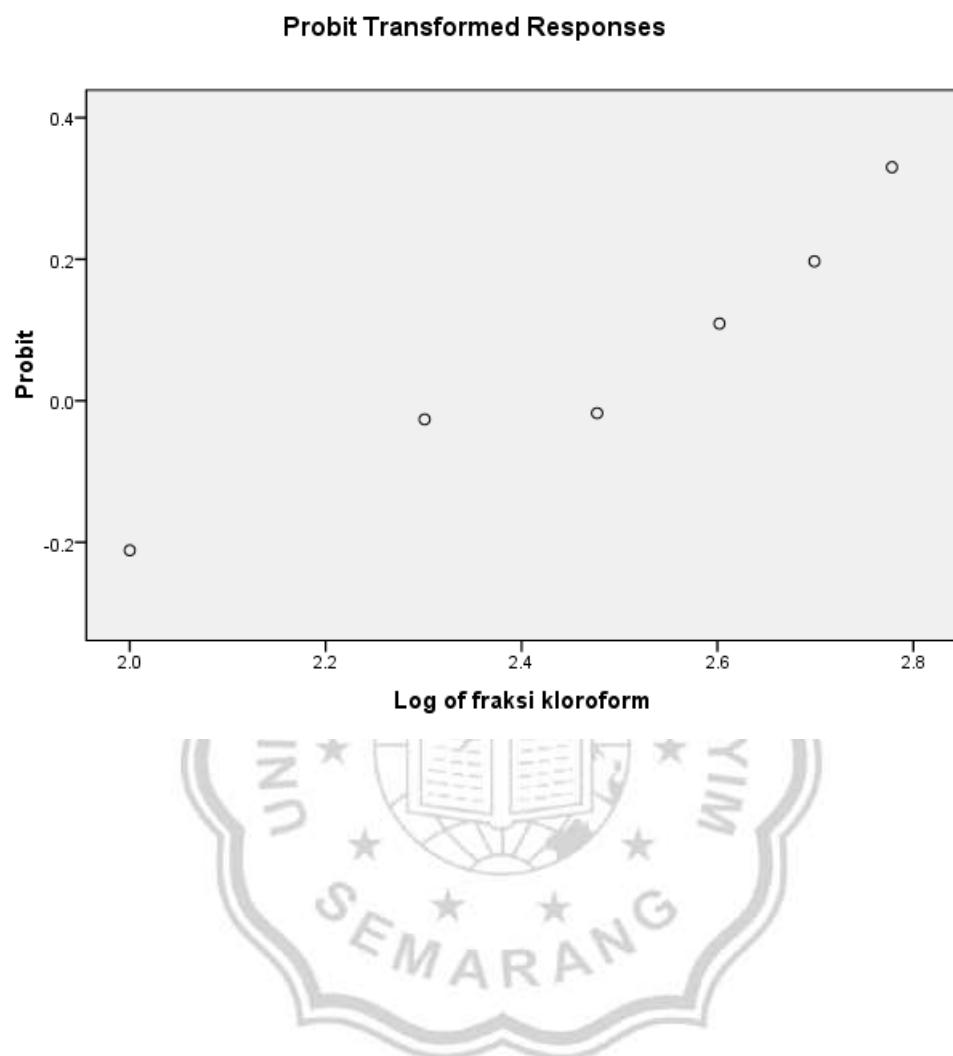
0.08	1.432	.000	11.038	.156	-3.466	1.043
0.09	1.809	.001	12.778	.258	-3.207	1.106
0.1	2.244	.001	14.623	.351	-2.968	1.165
0.15	5.477	.010	25.585	.739	-1.979	1.408
0.2	11.128	.064	39.986	1.046	-1.194	1.602
0.25	20.445	.301	58.793	1.311	-.522	1.769
0.3	35.303	1.203	83.407	1.548	.080	1.921
0.35	58.563	4.325	116.002	1.768	.636	2.064
0.4	94.670	14.394	160.456	1.976	1.158	2.205
0.45	150.669	44.801	225.864	2.178	1.651	2.354
0.5	238.032	124.626	347.487	2.377	2.096	2.541
0.55	376.051	257.664	719.299	2.575	2.411	2.857
0.6	598.492	398.516	2037.528	2.777	2.600	3.309
0.65	967.489	566.580	6598.108	2.986	2.753	3.819
0.7	1604.967	796.505	23460.217	3.205	2.901	4.370
0.75	2771.318	1135.848	93402.619	3.443	3.055	4.970
0.8	5091.463	1674.932	437999.050	3.707	3.224	5.641
0.85	10345.438	2622.363	2664752.498	4.015	3.419	6.426
0.9	25244.412	4593.751	2.593E7	4.402	3.662	7.414
0.91	31313.965	5257.996	4.494E7	4.496	3.721	7.653
0.92	39572.383	6088.204	8.169E7	4.597	3.784	7.912

**Confidence Limits**

Probabi lity	95% Confidence Limits for fraksi kloroform			95% Confidence Limits for log(fraksi kloroform) <sup>a</sup>		
	Estimate	Lower Bound	Upper Bound	Estimate	Lower Bound	Upper Bound
PROBIT 0.01	.050	.000	1.363	-1.300	-7.187	.134
0.02	.135	.000	2.529	-.869	-6.086	.403
0.03	.254	.000	3.744	-.596	-5.387	.573
0.04	.407	.000	5.031	-.390	-4.862	.702
0.05	.598	.000	6.399	-.223	-4.434	.806
0.06	.830	.000	7.852	-.081	-4.071	.895
0.07	1.107	.000	9.397	.044	-3.752	.973
0.08	1.432	.000	11.038	.156	-3.466	1.043
0.09	1.809	.001	12.778	.258	-3.207	1.106
0.1	2.244	.001	14.623	.351	-2.968	1.165
0.15	5.477	.010	25.585	.739	-1.979	1.408
0.2	11.128	.064	39.986	1.046	-1.194	1.602
0.25	20.445	.301	58.793	1.311	-.522	1.769
0.3	35.303	1.203	83.407	1.548	.080	1.921
0.35	58.563	4.325	116.002	1.768	.636	2.064
0.4	94.670	14.394	160.456	1.976	1.158	2.205
0.45	150.669	44.801	225.864	2.178	1.651	2.354
0.5	238.032	124.626	347.487	2.377	2.096	2.541

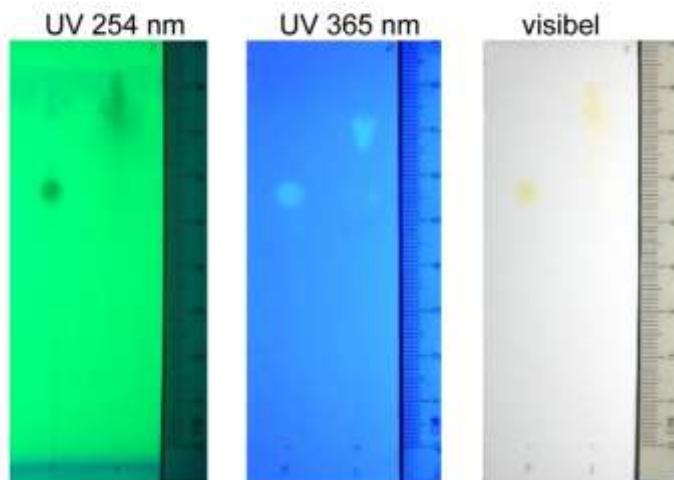
0.55	376.051	257.664	719.299	2.575	2.411	2.857
0.6	598.492	398.516	2037.528	2.777	2.600	3.309
0.65	967.489	566.580	6598.108	2.986	2.753	3.819
0.7	1604.967	796.505	23460.217	3.205	2.901	4.370
0.75	2771.318	1135.848	93402.619	3.443	3.055	4.970
0.8	5091.463	1674.932	437999.050	3.707	3.224	5.641
0.85	10345.438	2622.363	2664752.498	4.015	3.419	6.426
0.9	25244.412	4593.751	2.593E7	4.402	3.662	7.414
0.91	31313.965	5257.996	4.494E7	4.496	3.721	7.653
0.92	39572.383	6088.204	8.169E7	4.597	3.784	7.912
0.93	51187.789	7152.294	1.576E8	4.709	3.854	8.198
0.94	68233.966	8560.932	3.284E8	4.834	3.933	8.516
0.95	94705.395	10507.688	7.586E8	4.976	4.022	8.880
0.96	139202.159	13365.538	2.029E9	5.144	4.126	9.307
0.97	223503.698	17961.712	6.803E9	5.349	4.254	9.833
0.98	419416.576	26599.249	3.398E10	5.623	4.425	10.531
0.99	1.131E6	49367.162	4.289E11	6.053	4.693	11.632

a. Logarithm base = 10.



**Lampiran 12. Hasil Uji KLT****TLC PROFILE**

Sample number : 16030100401  
Sample detail : Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya  
Analysis : Flavonoid  
Adsorbent : Silicagel 60 F<sub>254</sub> (Al - Sheet)  
Mobile Phase : Butanol – Asam Asetat – Air  
(3:1:1)  
Detection : Aluminium Chloride



P : Comparator quercetin

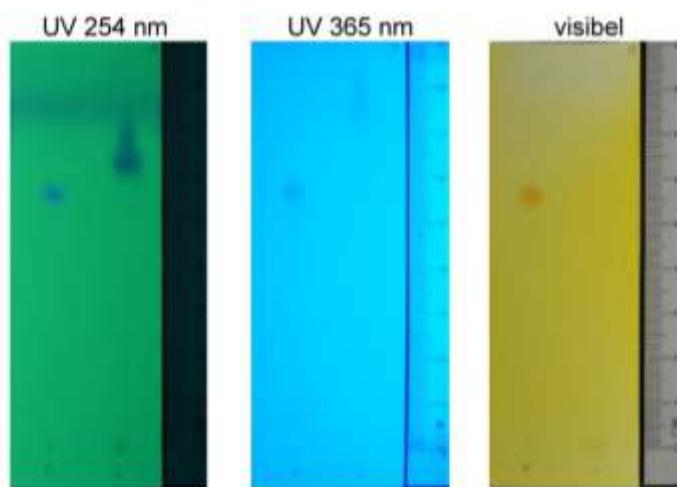
S : Daun Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya

Warna spot flavonoid di visibel: kuning

Rf. Flavonoid terdeteksi : 0,85

**Lampiran 12. Lanjutan ...****TLC PROFILE**

Sample number : 16030100401  
Sample detail : Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya  
Analysis : Alkaloid  
Adsorbent : Silicagel 60 F<sub>254</sub> (Al - Sheet)  
Mobile Phase : Metanol-Amoniak (100:1,5)  
Detection : Dragendorff



P : Pembanding Quinine

S : Fraksi Kloroform Ekstrak Metanol Kulit Lidah Buaya

Warna spot alkaloid di visibel : orange

Rf alkaloid terdeteksi : 0,86