

LAMPIRAN

Lampiran 1. Surat Pernyataan Bebas Plagiasi

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Novita Frasetyandi

N P M : 11181167

adalah mahasiswa Fakultas Farmasi, Universitas Bhakti Kencana, menyatakan dengan sesungguhnya bahwa Naskah Tugas Akhir/Skripsi yang saya tulis dengan judul:

Aktivitas Antioksidan Ekstrak Daun Katuk Muda dan Tua Dengan Metode DPPH

adalah benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri. Apabila di kemudian hari diketahui bahwa isi Naskah Skripsi ini merupakan hasil plagiasi, maka saya bersedia menerima sanksi berupa pembatalan kelulusan dan atau pencabutan gelar yang saya peroleh.

Demikian surat pernyataan ini saya buat untuk dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Bandung, Juli 2022

Yang membuat pernyataan,



(Novita Frasetyandi)

NPM 11181167

Lampiran 2. Format Surat Persetujuan Untuk Dipublikasikan Dimedia Online

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Novita Frasetyandi

N P M : 11181167

Menyatakan bahwa demi kepentingan perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui abstrak Skripsi yang saya tulis dengan judul:

Aktivitas Antioksidan Ekstrak Daun Katuk Muda dan Tua Dengan Metode DPPH

Untuk dipublikasikan atau ditampilkan di internet atau media lain yaitu Digital Library Perpustakaan Universitas Bhakti Kencana untuk kepentingan akademik, sebatas sesuai dengan Undang-Undang Hak Cipta.

Demikian surat pernyataan ini saya buat untuk dapat dipergunakan sebagaimana mestinya.

Bandung, Juli 2022

Yang membuat pernyataan,



(Novita Frasetyandi)

NPM 11181167

Lampiran 3. Surat Izin Penelitian



Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung
 ☎ 022 7830 760, 022 7830 768
 📧 fbk@ubk.ac.id 📧 contact@fbk.ac.id

Bandung, 31 Desember 2021

Nomor : 1676/03.FF.03/UBK/XII/2021.
 Lampiran : -
 Perihal : Permohonan Izin Penelitian

Kepada Yth.
 Kepala UPT Laboratorium Universitas Bhakti Kencana
 Di Tempat

Dengan Hormat,
 Sehubungan dengan akan diselenggarakannya Penelitian bagi mahasiswa Fakultas Farmasi (Prodi S1) Universitas Bhakti Kencana, T.A 2021/2022, dengan ini kami mengajukan Permohonan Izin Penelitian di tempat yang Bapak/Ibu pimpin.

Adapun nama mahasiswa tersebut adalah :

Nama : Novita Prasetyandi
 NPM : 11181167
 No. Telp/Hp : 89656832221
 Judul Penelitian : Aktivitas Antioksidan Ekstrak Daun Katuk (*Saururus androgynus* (L. Merr.) Muda dan Tua dengan Metode DPPH
 Dosen Pembimbing : Dr. apt. Raden Herni Kusriani, M.Si.
 Dosen Pembimbing Serta : apt. Wempi Budiana, M.Si.

Besar harapan kami, kiranya Bapak/Ibu berkenan mengijinkan permohonan ini. Atas perhatian dan kerjasamanya kami ucapkan terima kasih.

Mengetahui,
 Dekan Fakultas Farmasi

Dr. apt. Patonah, M.Si.
 NIK. 02012010051

Ketua Prodi Strata 1 (S1) Farmasi


apt. Aris Subardiman, M.Si.
 NIK.0216010091

Lampiran 4. Surat Hasil Determinasi Tanaman



INSTITUT TEKNOLOGI BANDUNG

SEKOLAH ILMU DAN TEKNOLOGI HAYATI

Jalan Ganesa 10 Bandung 40132, Telp.: (022) 251 1575, 250 0258, Fax.: (022) 253 4107
e-mail: sith@itb.ac.id http://www.sith.itb.ac.id

Nomor : 6557/IT1.C11.2/TA.00/2021
Hal : Determinasi tumbuhan

15 Desember 2021

Kepada Yth.
Dekan
Fakultas Farmasi
Universitas Bhakti Kencana
Jalan Soekarno Hatta No. 754
Bandung

Memperhatikan surat permintaan Saudara dalam surat No. 1457/03.FF/UBK/XII/2021 tanggal 13 Desember 2021 mengenai determinasi tumbuhan, dengan ini kami sampaikan bahwa setelah dilakukan determinasi oleh staf kami, sampel tumbuhan yang dikirim oleh Sdr. Novita Frasetyandi (NPM: 11181167), adalah :

No	Nama sampel	Hasil determinasi	Famili
1	Katuk	<i>Breynia androgyna</i> (L.) Chakrab. & N.P.Balacr.	Phyllanthaceae

Referensi:

1. Backer, C.A., & Bakhuizen van den Brink, R.C. (1963). *Flora of Java*. Vol. I. Groningen, The Netherlands: NVP Noordhoff. pp. 471. (sebagai *Sauropus androgynus* (L.) Merr.)
2. Chakrabarty, T. & Balakrishnan, N.P. (2018). *Indo-Burmese Phyllanthaceae: A Taxonomic Revision*. Bishen Singh Mahendra Pal Singh, Dehra Dun.

Demikian yang kami sampaikan. Atas perhatian dan kerjasama yang diberikan, kami ucapkan terima kasih.



Wakil Dekan Bidang Sumber Daya,

Dr. Angga Dwiartama
NIP. 198302052012121002

Tembusan:
Dekan SITH ITB, sebagai laporan.

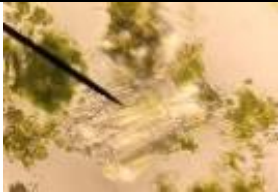
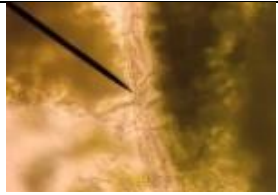
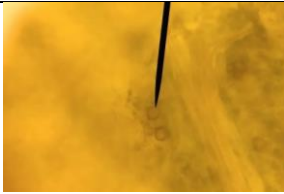
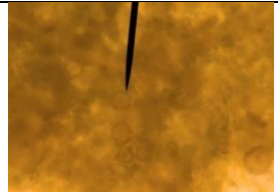
Terakreditasi oleh :



Lampiran 5. Gambar Makroskopik Simplisia

Keterangan	
Daun Katuk Muda	Daun Katuk Tua
	

Lampiran 6. Gambar Mikroskopik Serbuk Simplisia

No	Keterangan	Katuk Muda	Katuk Tua
1.	Epidermis atas dengan stomata		
2.	Epidermis atas dengan palidase		
3.	Epidermis bawah		
4.	Parenkim dengan kristal kalsium oksalat bentuk roset		
5.	Berkas pengangkut dengan penebalan tipe tangga		

Lampiran 7. Hasil Perhitungan dan Gambar Karakteristik Simplisia

No	Keterangan	Katuk Muda	Katuk Tua
1.	Susut Pengeringan	 Hasil $\rightarrow 8,621\%$	 Hasil $\rightarrow 6,014\%$
2.	Kadar Sari Larut Etanol	 Cawan kosong 44.00 Cawan isi 44.21 Hasil $\rightarrow \frac{44.21-44.00}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 21\%$	 Cawan kosong 34.56 Cawan isi 34.75 Hasil $\rightarrow \frac{34.75-34.56}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 19\%$
3.	Kadar Sari Larut Air	 Cawan kosong 31.98 Cawan isi 32.25 Hasil $\rightarrow \frac{32.25-31.98}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 27\%$	 Cawan kosong 34.58 Cawan isi 34.84 Hasil $\rightarrow \frac{34.84-34.58}{5} \times \frac{100}{20} \times 100\% = 26\%$

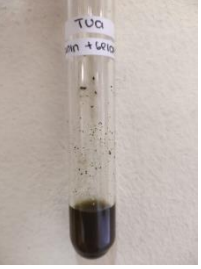
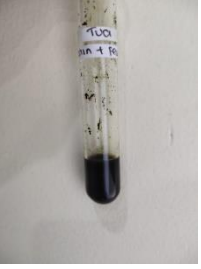
4.	Kadar Abu Total	 Cawan kosong 24.68 Cawan isi 24.92 Hasil $\rightarrow \frac{24.92-24.68}{3} \times 100\% = 8\%$	 Cawan kosong 22.29 Cawan isi 22.52 Hasil $\rightarrow \frac{22.52-22.29}{3} \times 100\% = 7,7\%$
5.	Kadar Abu Tidak Larut Asam	 Cawan kosong 24.68 Cawan isi 24.70 Hasil $\rightarrow \frac{24.70-24.68}{3} \times 100\% = 0,6\%$	 Cawan kosong 22.29 Cawan isi 22.30 Hasil $\rightarrow \frac{22.30-22.29}{3} \times 100\% = 0,3\%$
6.	Kadar Air	 Volume Awal : 2mL Vol setelah masuk sampel : 2,15 $= \frac{2,15-2}{2} \times 100\%$ $= \frac{0,15}{2} \times 100 = 7,5\%$	 Volume Awal : 2mL Vol setelah masuk sampel : 2,1 $= \frac{2,1-2}{2} \times 100\%$ $= \frac{0,1}{2} \times 100 = 5\%$

Lampiran 8. Hasil Perhitungan Randemen Ekstrak

No	Keterangan	Gambar
1.	Menghitung Randemen Ekstrak Kental Daun Katuk Muda Cawan Kosong : 46.89 Cawan Isi : 69.32 %Randemen Ekstrak : $\frac{69.32-46.89}{100} \times 100\% = \frac{22.43}{100} \times 100\%$ $= 22,43\%$	
2.	Menghitung Randemen Ekstrak Kental Daun Katuk Tua Cawan Kosong : 45,59 Cawan Isi : 66.50 %Randemen Ekstrak : $\frac{66.50-45.59}{100} \times 100\% = \frac{20.91}{100} \times 100\%$ $= 20,91\%$	

Lampiran 9. Gambar Skrining Fitokimia Simplisia dan Ekstrak

No	Golongan Senyawa	Hasil Skrinning Simplisia		Hasil Skrinning Ekstrak	
		Katuk Muda	Katuk Tua	Katuk Muda	Katuk Tua
1.	Alkaloid	Alkaloid + Dragendorff	Alkaloid + Dragendorff	Alkaloid + Dragendorff	Alkaloid + Dragendorff
					
		(-)	(-)	(-)	(-)
		Alkaloid + Mayer	Alkaloid + Mayer	Alkaloid + Mayer	Alkaloid + Mayer
2.	Flavonoid				
		(+)	(+)	(+)	(+)
		Terbentuknya lapisan amil alkohol	Terbentuknya lapisan amil alkohol	Terbentuknya lapisan amil alkohol	Terbentuknya lapisan amil alkohol

3.	Saponin	 (+) Terbentuknya busa yang stabil	 (+) Terbentuknya busa yang stabil	 (+) Terbentuknya busa yang stabil	 (+) Terbentuknya busa yang stabil
4.	Tanin	Tanin + Gelatin  (-) Tanin + FeCl₃  (+) Terbentuknya warna hijau kehitaman	Tanin + Gelatin  (-) Tanin + FeCl₃  (+) Terbentuknya warna hijau kehitaman	Tanin + Gelatin  (-) Tanin + FeCl₃  (+) Terbentuknya warna hijau kehitaman	Tanin + Gelatin  (-) Tanin + FeCl₃  (+) Terbentuknya warna hijau kehitaman
5.	Kuinon	 (-)	 (-)	 (-)	 (-)

6.	Steroid / Triterpenoid				
		(+) Steroid Terbentuknya warna hijau	(+) Steroid Terbentuknya warna hijau	(+) Steroid Terbentuknya warna hijau	(+) Steroid Terbentuknya warna hijau

Lampiran 10. Hasil Penetapan Kadar Flavonoid Total

1. Perhitungan Kadar Flavonoid Total Pada Daun Katuk Muda

Daun Katuk Muda	Absorbansi Pengulangan		
	1	2	3
	0,385	0,384	0,383

Replikasi ke-1

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,385 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 24,688 \text{ mg/mL} \\
 &= 24,688 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,024688 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,024688 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,24688}{5} \times 100\% \\
 &= 4,938 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-2

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,384 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 24,608 \text{ mg/mL} \\
 &= 24,608 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,024608 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,024608 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,24608}{5} \times 100\% \\
 &= 4,922 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-3

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,383 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 24,528 \text{ mg/mL} \\
 &= 24,528 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,024528 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,024528 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,24528}{5} \times 100\% \\
 &= 4,906 \%
 \end{aligned}$$

2. Perhitungan Kadar Flavonoid Total Pada Daun Katuk Tua

Daun Katuk Tua	Absorbansi Pengulangan		
	1	2	3
	0,300	0,299	0,303

Replikasi ke-1

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,300 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 17,888 \text{ mg/mL} \\
 &= 17,888 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,017888 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,017888 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,17888}{5} \times 100\% \\
 &= 3,578 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-2

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,299 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 17,808 \text{ mg/mL} \\
 &= 17,808 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,017808 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,017808 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,17808}{5} \times 100\% \\
 &= 3,562 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-3

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,303 - 0,0764}{0,0125} \\
 &= 18,128 \text{ mg/mL} \\
 &= 18,128 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,018128 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,018128 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,18128}{5} \times 100\% \\
 &= 3,626 \%
 \end{aligned}$$

Lampiran 11. Hasil Penetapan Kadar Fenolat Total

1. Perhitungan Kadar Fenolat Total Pada Daun Katuk Muda

Daun Katuk Muda	Absorbansi Pengulangan		
	1	2	3
	0,273	0,274	0,274

Replikasi ke-1

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,273 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 61,7121 \text{ mg/mL} \\
 &= 61,7121 \mu\text{g/mL} \sim 0,0617121 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,0617121 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,617121}{5} \times 100\% \\
 &= 12,342 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-2

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,274 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 61,8636 \text{ mg/mL} \\
 &= 61,8636 \mu\text{g/mL} \sim 0,0618636 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,0618636 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,618636}{5} \times 100\% \\
 &= 12,373 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-3

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,274 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 61,8636 \text{ mg/mL} \\
 &= 61,8636 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,0618636 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,0618636 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,618636}{5} \times 100\% \\
 &= 12,373 \%
 \end{aligned}$$

2. Perhitungan Kadar Flavonoid Total Pada Daun Katuk Tua

Daun Katuk Tua	Absorbansi Pengulangan		
	1	2	3
	0,217	0,218	0,219

Replikasi ke-1

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,217 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 53,227 \text{ mg/mL} \\
 &= 53,227 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,053227 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,053227 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,53227}{5} \times 100\% \\
 &= 10,645 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-2

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,218 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 53,378 \text{ mg/mL} \\
 &= 53,378 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,0053378 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,053378 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,53378}{5} \times 100\% \\
 &= 10,676 \%
 \end{aligned}$$

Replikasi ke-3

$$\begin{aligned}
 \text{Konsentrasi (x)} &= \frac{y-b}{a} \\
 &= \frac{0,219 - (-0,1343)}{0,0066} \\
 &= 53,530 \text{ mg/mL} \\
 &= 53,530 \text{ } \mu\text{g/mL} \sim 0,05353 \text{ mg/mL (C)}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \%KFT &= \frac{10 \text{ mL} \times 0,05353 \text{ mg/mL} \times 1}{5 \text{ mg}} \times 100\% \\
 &= \frac{0,5353}{5} \times 100\% \\
 &= 10,706 \%
 \end{aligned}$$

Lampiran 12. Hasil Perhitungan dalam Konsentrasi DPPH dan Perhitungan Sampel Serta Kontrol Positif dalam Uji Aktivitas Antioksidan

1. Pembuatan larutan induk DPPH (1000 µg/mL)
25 mg serbuk dilarutkan dalam metanol p.a sebanyak 25 mL
2. Pembuatan larutan induk sampel
Pembuatan konsentrasi 500 µg/mL dimulai dengan menimbang 25 mg ekstrak dalam 25 mL metanol p.a
3. Pembuatan larutan induk pembanding (Asam Askorbat)
Pembuatan konsentrasi 500 µg/mL dimulai dengan menimbang 25 mg asam askorbat dan ditambahkan dengan metanol p.a sampai 25 mL
4. Perhitungan larutan uji
 - a. Ekstrak daun katuk muda dan tua (20, 40, 60, 80, 100, 120 µg/mL)
Larutan induk ekstrak daun katuk muda dan tua 500 µg/mL, kemudian dipipet dan masukkan dalam labu ukur 10 mL.
 - Konsentrasi 20 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 20 \times 10$$

$$V_1 = 0,4 \text{ mL atau } 400 \mu\text{L}$$
 - Konsentrasi 40 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 40 \times 10$$

$$V_1 = 0,8 \text{ mL atau } 800 \mu\text{L}$$
 - Konsentrasi 60 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 60 \times 10$$

$$V_1 = 1,2 \text{ mL atau } 1200 \mu\text{L}$$
 - Konsentrasi 80 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 80 \times 10$$

$$V_1 = 1,6 \text{ mL atau } 1600 \mu\text{L}$$
 - Konsentrasi 100 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 100 \times 10$$

$$V_1 = 2 \text{ mL atau } 2000 \mu\text{L}$$

- Konsentrasi 120 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 120 \times 10$$

$$V_1 = 2,4 \text{ mL atau } 2400 \text{ µg/ mL}$$

- b. Perhitungan larutan kontrol positif Vitamin C (1, 2, 3, 4, 5, dan 6 µg/mL)

Larutan induk pembanding (Vitamin C) adalah 500 µg/mL, kemudian dipipet dan masukkan kedalam labu ukur 10 mL.

- Konsentrasi 1 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 1 \times 10$$

$$V_1 = 0,02 \text{ mL atau } 20 \text{ µL}$$

- Konsentrasi 2 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 2 \times 10$$

$$V_1 = 0,04 \text{ mL atau } 40 \text{ µL}$$

- Konsentrasi 3 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 3 \times 10$$

$$V_1 = 0,06 \text{ mL atau } 60 \text{ µL}$$

- Konsentrasi 4 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 4 \times 10$$

$$V_1 = 0,08 \text{ mL atau } 80 \text{ µL}$$

- Konsentrasi 5 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 5 \times 10$$

$$V_1 = 0,1 \text{ mL atau } 100 \text{ µL}$$

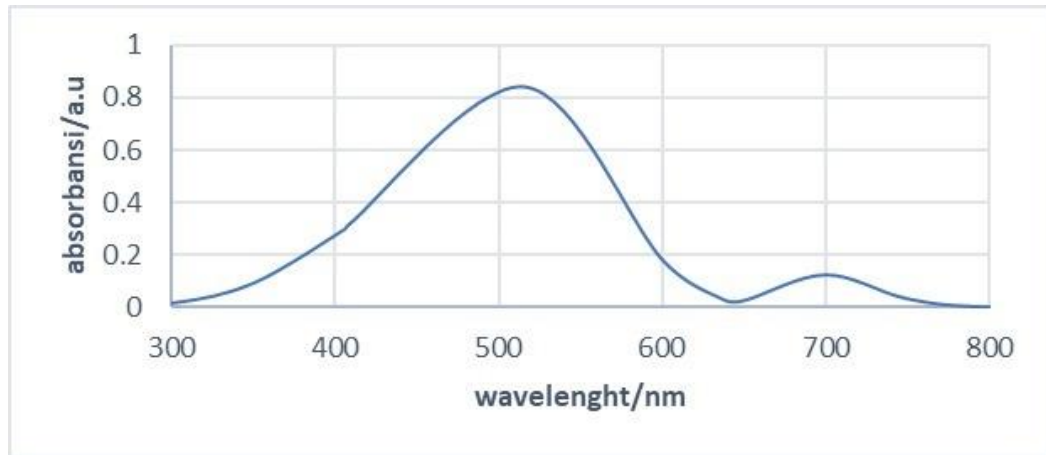
- Konsentrasi 6 µg/mL

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

$$500 \times V_1 = 6 \times 10$$

$$V_1 = 0,12 \text{ mL atau } 120 \text{ µL}$$

Lampiran 13. Panjang Gelombang Maksimum DPPH

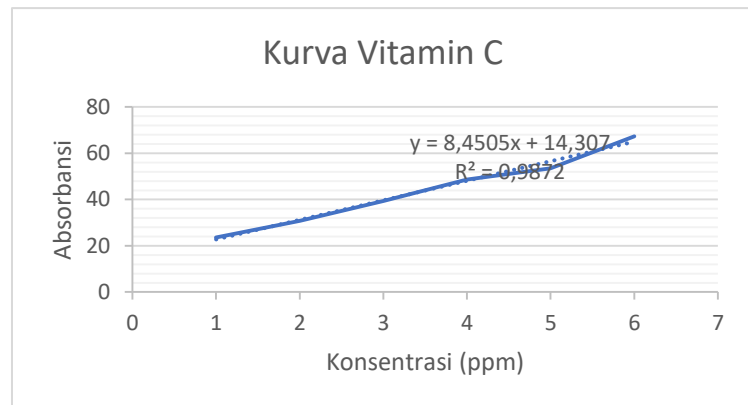


Panjang gelombang maksimum DPPH pada 516 nm pada 0.833

Lampiran 14. Data Absorbansi Vitamin C

Konsentrasi	Abs Kontrol	Absorbansi Pengulangan			Rata - Rata	% Inhibisi	IC50
		1	2	3			
1	0,842	0,644	0,643	0,642	0,643	23,634	4,224
2	0,842	0,585	0,581	0,581	0,582	30,839	
3	0,842	0,510	0,510	0,512	0,511	39,351	
4	0,842	0,432	0,433	0,432	0,432	48,654	
5	0,842	0,392	0,392	0,391	0,392	53,484	
6	0,842	0,274	0,275	0,276	0,275	67,340	

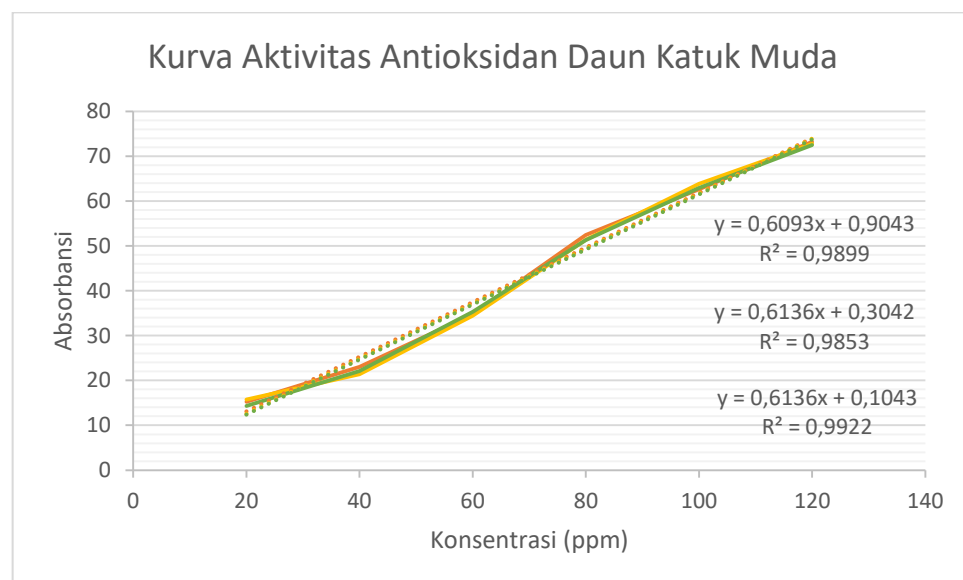
Nilai IC50	
Y	50
A	8,4505
B	14,307
X	4,224



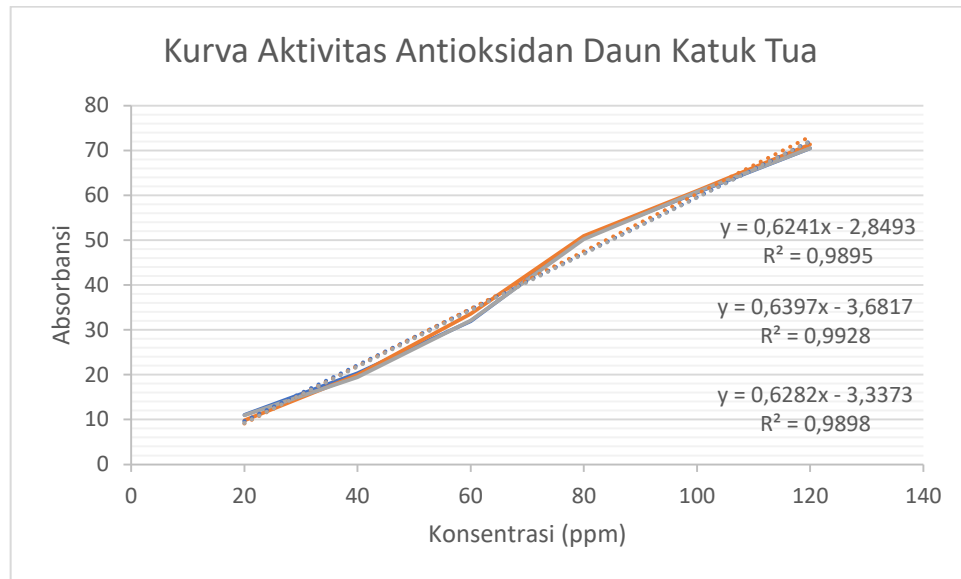
Lampiran 15. Data Absorbansi Uji Aktivitas Antioksidan

Sampel	Konsentrasi	Absorbansi Pengulangan			% Inhibisi			IC50			Rata - Rata IC50	SD
		1	2	3	1	2	3	1	2	3		
Daun Katuk Muda	20	0,706	0,702	0,714	15,246	15,726	14,286	80,577	80,991	81,316	80,961	0,370
	40	0,641	0,655	0,649	23,049	21,369	22,089					
	60	0,544	0,546	0,539	34,694	34,454	35,294					
	80	0,396	0,405	0,406	52,461	51,381	51,261					
	100	0,311	0,301	0,309	62,665	63,866	62,905					
	120	0,223	0,227	0,229	73,229	72,749	72,509					
Daun Katuk Tua	20	0,741	0,751	0,742	11,044	9,844	10,924	84,681	83,971	84,905	84,519	0,488
	40	0,664	0,667	0,671	20,288	19,928	19,448					
	60	0,567	0,553	0,566	31,933	33,613	32,053					
	80	0,411	0,409	0,415	50,660	50,900	50,180					
	100	0,328	0,325	0,327	60,624	60,984	60,744					
	120	0,246	0,239	0,246	70,468	71,309	70,468					

Nilai IC ₅₀ Daun Katuk Muda		
Pengulangan 1	Pengulangan 2	Pengulangan 3
Y : 0,6093x + 0,9043	Y : 0,6136x + 0,3042	Y : 0,6136x + 0,1043
50 : 0,6093x + 0,9043	50 : 0,6136x + 0,3042	50 : 0,6136x + 0,1043
X : (50-0,9043)/0,6093	X : (50-0,3042)/0,6136	X : (50-0,1043)/0,6136
X : 80,577 µg/mL	X : 80,991 µg/mL	X : 81,316 µg/mL



Nilai IC ₅₀ Daun Katuk Tua		
Pengulangan 1	Pengulangan 2	Pengulangan 3
Y : 0,6241x + -2,8493	Y : 0,6397x + -3,6817	Y : 0,6282x + -3,3373
50 : 0,6241x + -2,8493	50 : 0,6397x + -3,6817	50 : 0,6282x + -3,3373
X : (50-(-2,8493))/0,6241	X : (50-(-3,6817))/0,6397	X : (50-(-3,3373))/0,6282
X : 84,681 µg/mL	X : 83,917 µg/mL	X : 84,905 µg/mL



Lampiran 16. Hasil Statistik

Correlations

		Penetapan Kadar Flavonoid	Aktivitas Antioksidan
Penetapan Kadar Flavonoid	Pearson Correlation	1	-.976**
	Sig. (2-tailed)		.001
	N	6	6
Aktivitas Antioksidan	Pearson Correlation	-.976**	1
	Sig. (2-tailed)	.001	
	N	6	6

** . Correlation is significant at the 0.01 level (2-tailed).

Correlations

		Penetapan Kadar Fenol	Aktivitas Antioksidan
Penetapan Kadar Fenol	Pearson Correlation	1	-.977**
	Sig. (2-tailed)		.001
	N	6	6
Aktivitas Antioksidan	Pearson Correlation	-.977**	1
	Sig. (2-tailed)	.001	
	N	6	6

** . Correlation is significant at the 0.01 level (2-tailed).