

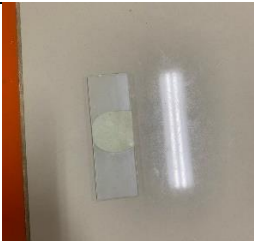
LAMPIRAN

Lampiran 1. Gambar Penelitian

1. Proses pembuatan krim

			
Gambar 1. Penimbangan bahan		Gambar 2. Pelarutan ekstrak	
			
Gambar 3. Pencampuran bahan		Gambar 4. Sediaan Formula A	
			
Gambar 5. Sediaan Formula B			

2. Proses pengujian organolaptis, homogenitas, ph dan viskositas

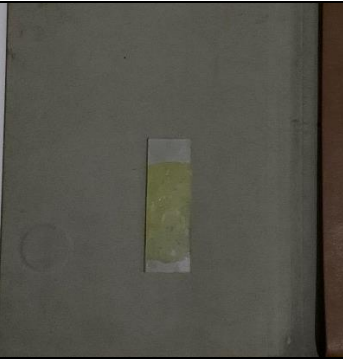
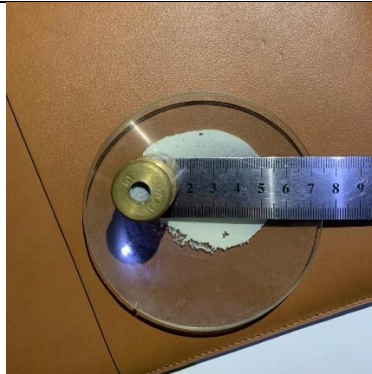
			
Gambar 6. Uji organolaptis		Gambar 7. uji homogenitas Formula A	

	
Gambar 8. Uji homogenitas Formula B	Gambar 9. Uji ph Formula A
	
Gambar 10. Uji pH Formula B	Gambar 11. Uji viskositas Formula A
	
Gambar 12. Uji viskositas Formula B	Gambar 13. Uji daya sebar Formula A
	
Gambar 14. Uji daya sebar Formula B	

3. Proses pengujian Stabilitas

	
---	--

Gambar 15. Uji stabilitas suhu ruang	Gambar 16, Uji stabilitas ph Formula A
	
Gambar 17. Uji stabilitas pH formula B	
	
Gambar. 18 Uji pH Formula A&B	
	

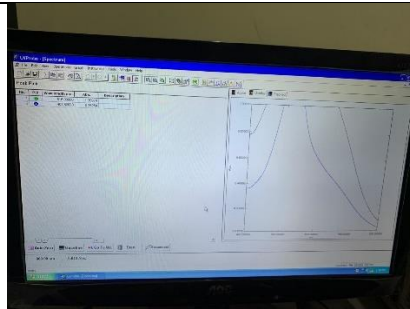
	
	
Gambar 19. Uji homogenitas stabilitas Formula A	Gambar 20. Uji homogenitas stabilitas Formula B
	
Gambar 21. Uji daya sebar setelah stabilitas Formula A	Gambar 22. Uji daya sebar setelah stabilitas Formula B
	
Gambar 23. Uji stabilitas cycling test Formula A&B suhu 4°C	Gambar 24. Uji stabilitas cycling test Formula A&B suhu 40°C

4. Proses Pengujian Iritasi

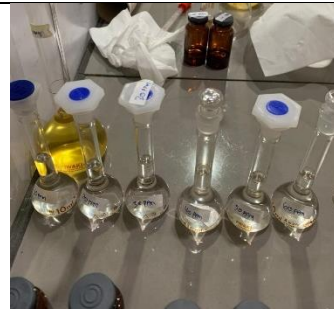
	
Gambar 25. Uji iritasi 24 jam setelah pengolesan	Gambar 26. Uji iritasi setelah 72 jam setelah pengolesan

5. Proses Pengujian DPPH

	
Gambar 27. Penimbangan serbuk DPPH	Gambar 28. Pembuatan larutan DPPH
	
Gambar 29. Inkubasi larutan DPPH Selama 30 menit	Gambar 30. Suhu inkubator 36°C



Gambar 31. Pengukuran absorbansi



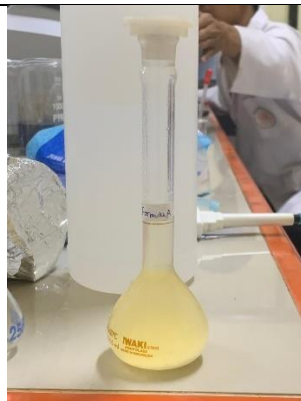
Gambar 32. Pengenceran larutan sample ekstrak



Gambar 33. Penimbangan krim Formula A untuk pembuatan larutan induk sampel



Gambar 34. Penimbangan krim Formula B untuk pembuatan larutan induk sampel



Gambar 35. Larutan induk Formula A



Gambar 36. Larutan induk Formula B



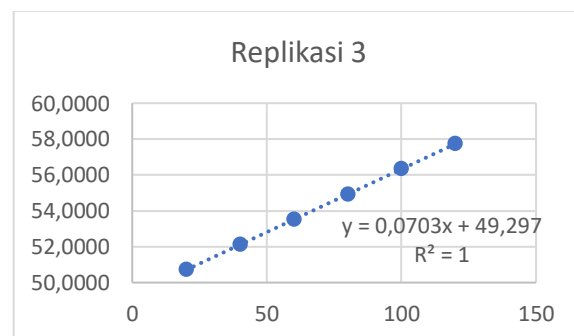
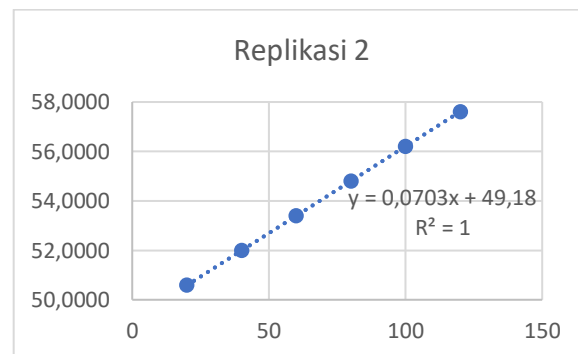
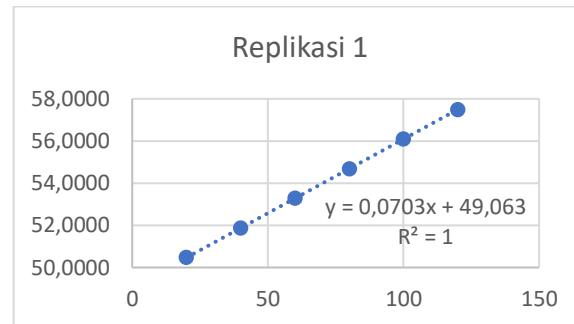
Gambar 37. Pengenceran larutan induk formula A



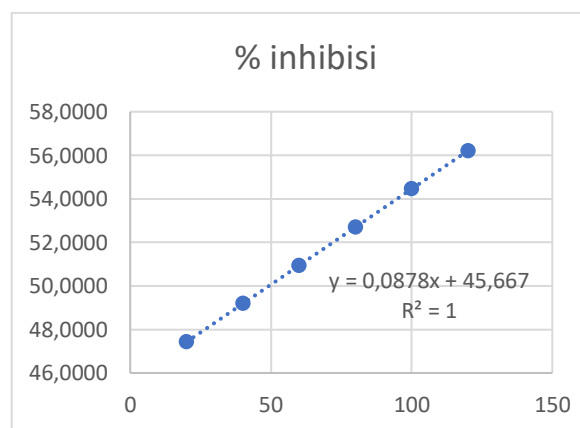
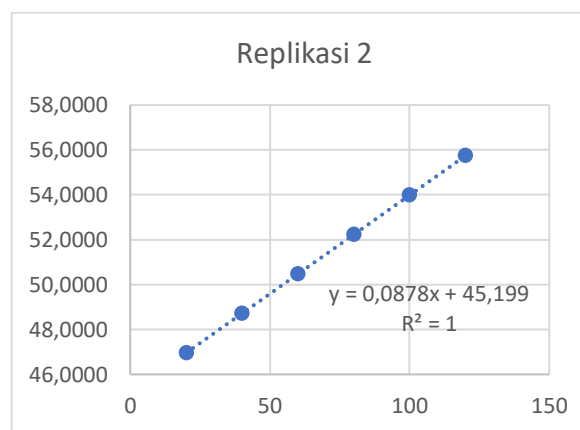
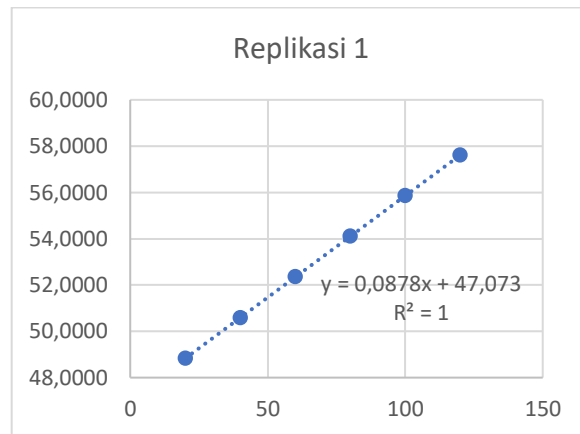
Gambar 38. Pengenceran larutan induk Formula B

Lampiran 2 Kurva Linieritas

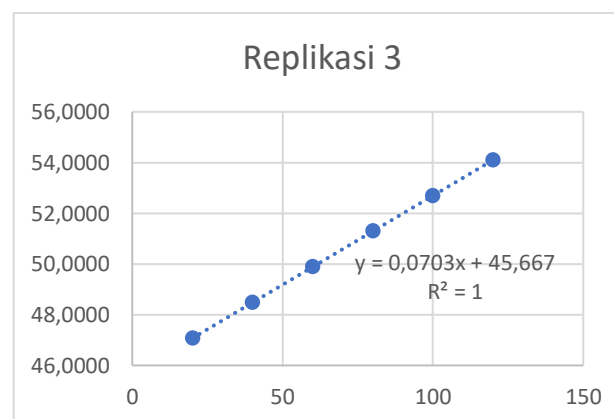
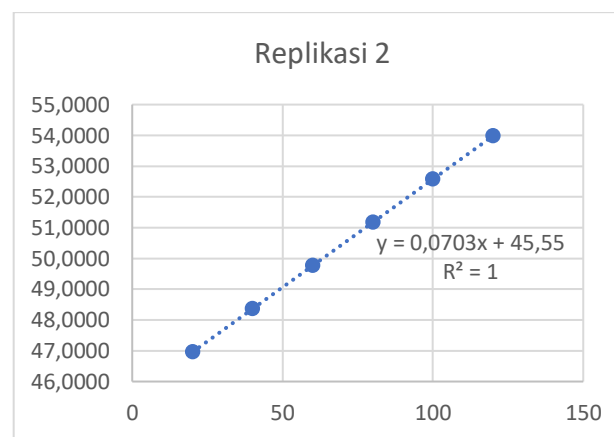
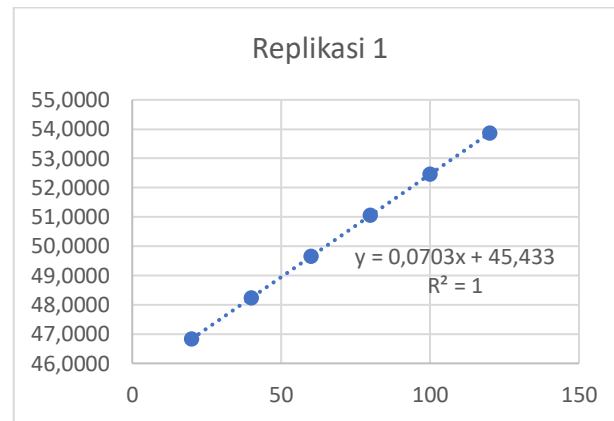
1. Kurva Linieritas Ekstrak Pisang Kepok



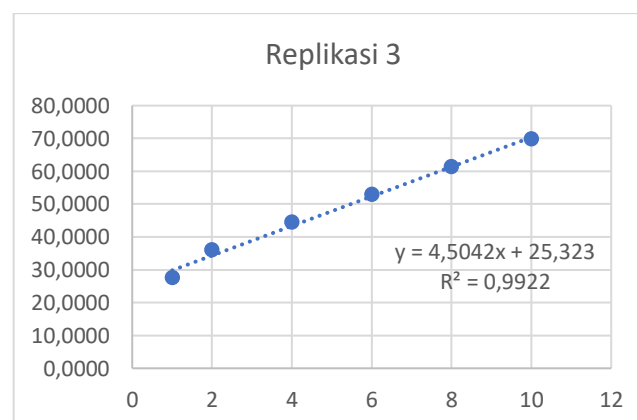
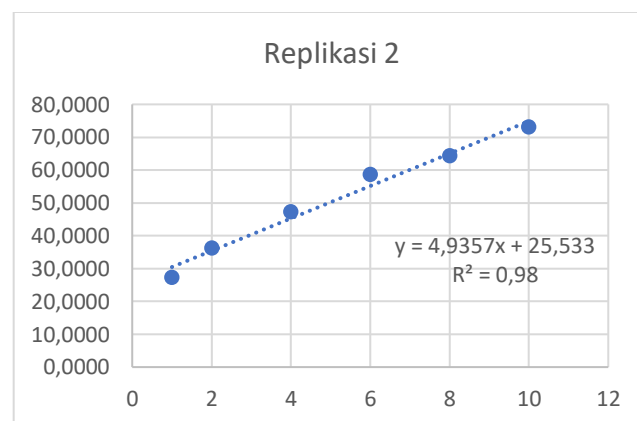
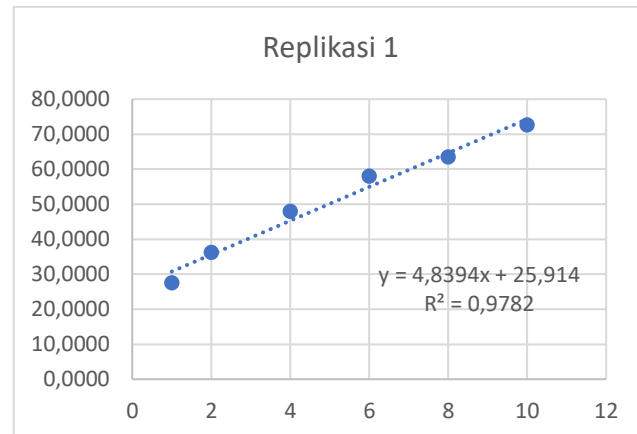
2. Kurva Linieritas Formula A



3. Kurva Linieritas Formula B



4. Kurva Linieritas Vitamin C



Lampiran 3. Plagiarisme

Reza Agustian Mulyadi_201ff03067_SKRIPSI (1) (1).docx

ORIGINALITY REPORT

17 %	18 %	8 %	9 %
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	repository.uinjkt.ac.id Internet Source	4 %
2	docplayer.info Internet Source	3 %
3	repository.bku.ac.id Internet Source	2 %
4	eprints.umm.ac.id Internet Source	1 %
5	jifi.farmasi.univpancasila.ac.id Internet Source	1 %
6	jurnal.yamasi.ac.id Internet Source	1 %
7	core.ac.uk Internet Source	1 %
8	repositori.uin-alauddin.ac.id Internet Source	1 %
9	repo.undiksha.ac.id Internet Source	1 %

10	123dok.com Internet Source	1 %
11	Submitted to Konsorsium Perguruan Tinggi Swasta Indonesia Student Paper	1 %
12	repository.its.ac.id Internet Source	1 %

Lampiran 4. Surat keterangan pembelian ekstrak



Jl. Karanglo, Bumen KG 3 No.519 Yogyakarta 55173
Telp. 0851 0666 8808 e-mail: lansida@yahoo.com

SURAT KETERANGAN
No. 2403/LHT/044

Dengan ini menerangkan bahwa,

Nama : Reza Agustian Mulyadi
NIM : 201ff03067
Institusi : Fakultas Farmasi, Universitas Bhakti Kencana

telah melakukan pemesanan Ekstrak Kulit Pisang Kepok di Lansida untuk keperluan penelitian dengan judul :

Optimasi Formulasi Krim Pickering
Emulsi Kulit Pisang Kepok sebagai Antioksidan

Demikian surat keterangan ini dibuat untuk digunakan sebagaimana mestinya.

Yogyakarta, 6 Maret 2024

Divisi Teknis
A blue ink signature of Pradekatiwi, S.Si. is written over the LANSIDA logo.
Pradekatiwi, S.Si.

Lampiran 5. Data ekstraksi

 jasaekstraksi.com		LEMBAR KERJA EKSTRAKSI LABORATORIUM PENGUJIAN	
Nama sampel	Kulit Pisang Kepok	Tanggal	6 Maret 2024
Kode sampel	2403133130	Metode	Maserasi

Prosedur ekstraksi

- Sortasi buah pisang
- Cuci dalam air mengalir
- Kupas kulitnya, potong / iris dalam dimensi 1 cm
- Keringkan dalam oven pada suhu 45°C selama 12 jam
- Giling menggunakan diskmill dengan ayakan 60 mesh
- Masukkan ke dalam kontainer ekstraktor
- Tambahkan solvent aquades
- Ekstraksikan dengan ultra turax pada kecepatan 1.000 rpm selama 2 jam
- Maserasikan selama 12 jam
- Filtrasi dengan corong buchner, sedot dengan mesin vakum
- Residu diekstraksi ulang seperti diatas
- Filtrat pertama dan kedua dievaporasi dengan vakum rotary evaporator pada suhu 50°C tekanan vakum
- Tuang ekstrak ke dalam cawan porselin
- Uapkan dengan penangas air waterbatch hingga bobot tetap
- Timbang ekstrak yang diperoleh.

Penetapan Kadar Air Metode Gravimetri

- Timbang dengan seksama serbuk sampel dalam cawan yang sebelumnya telah dipanaskan pada suhu penetapan selama 30 menit.
- Masukan kedalam oven, keringkan pada suhu pada 105oC selama 2 jam.
- Masukkan sampel ke dalam eksikator dan biarkan mendingin didalam eksikator.
- Ulangi pengeringan hingga mendapat bobot tetap.

Penetapan Kadar Abu Total

- Timbang dengan seksama serbuk sampel.
- Masukkan ke dalam krus silikat yang telah dipijar dan ditara, kemudian diratakan.
- Masukkan krus ke dalam furnis, pijarkan pada suhu 600°C hingga membentuk abu.
- Dinginkan krus dan timbang.
- Kadar abu dihitung terhadap simplisia yang telah dikeringkan di udara.

Uji Kualitatif Flavonoid :

- Timbang ekstrak sejumlah 50 mg.
- Masukkan kedalam labu, tambahkan 10 ml asam chlorida 4 N.
- Hidrolisis/refluk dengan pendingin balik selama 30 menit.
- Ekstraksi dengan 5 ml dietileter.
- Ambil fase dietileter, uapkan dengan gas nitrogen
- Spotting sampel sebanyak 10 µl pada plate silikagel GF254, sertakan pembanding.
- Masukkan plate ke dalam chamber jenuh fase
- Eluasikan hingga batas.
- Keringkan plate, amati di bawah sinar UV 254 nm dan 365 nm.
- Semprot dengan pereaksi aluminium chloride

Kompilasi Data Ekstraksi :

Berat kulit segar : 1,15 kg
 Berat bubuk kulit pisang kepok : 269,5 g
 Volume solvent aquades : 2.700 mL
 Berat ekstrak : 40,6 g

Data Uji Kadar Air

Sampel	Replikasi	Berat cawan kosong	Berat cawan+ Sampel	Berat Sampel	Berat cawan + Sampel Kering	Berat Sampel Kering	Kadar Air
		(g)	(g)	(g)	(g)	(g)	(% w/b)
Ekstrak Kulit Pisang	1	29,8446	32,0387	2,1941	31,8891	2,0445	6,818
	2	30,0067	32,0859	2,0792	31,9439	1,9372	6,830
						Rata-rata	6,82

Hasil Uji Kadar Abu Total & Abu Tidak Larut Asam

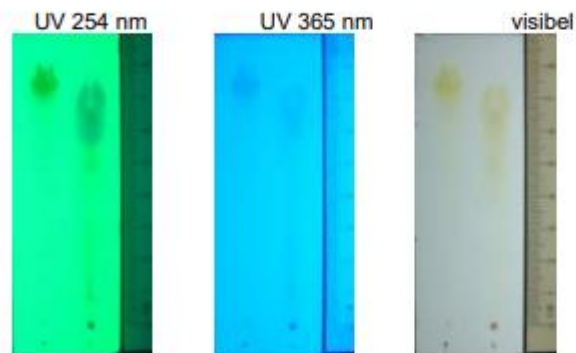
Sampel	Replikasi	Berat krus kosong	Berat krus + Sampel	Berat Sampel	Berat krus + Abu	Berat Abu	Kadar abu	Abu Tidak Larut Asam	Kadar Abu Tidak Larut Asam
		(g)	(g)	(g)	(g)	(g)	(% b/b)	g	(% b/b)
Ekstrak Kulit Pisang	1	33,9712	36,073	2,1018	33,9906	0,0194	0,923	0,004	0,19
	2	32,8824	34,9796	2,0972	32,902	0,0196	0,935	0,0039	0,19
						Rata-rata	0,93		0,19

Hasil Uji Kualitatif

Sampel	Flavonoid	Rf
Kulit Pisang Kepok	Positif	0,85

TLC PROFILE

Sample number : 2403133130b
Sample detail : Ekstrak Kulit Pisang Kepok
Analysis : Flavonoid
Adsorbent : Silicagel 60 F₂₅₄ (Al - Sheet)
Mobile Phase : Butanol : Asam Asetat : Air (3:1:1)
Detection : Aluminium Chloride



Kiri : Comparator Rutin
Kanan : Ekstrak Kulit Pisang Kepok

Warna spot flavonoid di visibel : kuning
Rf. flavonoid terdeteksi : 0,85

Lampiran 6. Sertifikat hasil uji

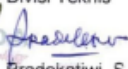


SERTIFIKAT HASIL UJI

Nomor : 2403133130b
 Nama Sampel : Ekstrak Kulit Pisang Kepok
 Uji : Kadar Air, Kadar Abu Total, Kadar Abu Tidak Larut Asam
 Kualitatif Flavonoid
 Metode : Gravimetri, Thin Layer Chromatography
 Tanggal : 6 Maret 2024
 Permintaan : Reza Agustian Mulyadi
 NIM : 201ff03067
 Institusi : Fakultas Farmasi, Universitas Bhakti Kencana

Hasil Uji

Parameter Uji	Hasil Uji	Satuan	Metode
Kadar Air	6,82	% v/b	Gravimetri
Kadar Abu Total	0,93	% b/b	Gravimetri
Kadar Abu Tidak Larut Asam	0,19	% b/b	Gravimetri
Kualitatif Flavonoid	Positif	-	TLC

Divisi Teknis

 Pradekatiwi, S. Si.

Lampiran 7. Hasil determinasi



Yogyakarta, 6 Maret 2024

No. : 69/LH/03/24
Hal : Hasil Determinasi

Kepada Yth.
Reza Agustian Mulyadi
NIM : 201ff03067
Fakultas Farmasi, Universitas Bhakti Kencana

Dengan hormat,
Bersama ini disampaikan hasil determinasi tumbuhan sesuai permintaan sebagai berikut:

No.	Nama jenis	Nama Lokal
1.	<i>Musa paradisiaca</i> L.	Pisang Kepok

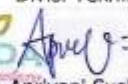
Kunci Determinasi:

1b, 2b, 3b, 4b, 6b, 7b, 9b, 10b, 11a, Golongan 5 : Tanaman Monocotyledoneae,
67b, 69b, 70b, 71b, 72b, 73b, 76b, 77b, 79b, 81b, 82b, 83c, Famili 31 : Musaceae,
Genus : Musa Species : *Musa paradisiaca* L.

Kingdom : Plantae
Subkingdom : Tracheobionta
Super Divisi : Spermatophyta
Divisi : Magnoliophyta
Classis : Magnoliopsida
Ordo : Musales
Famili : Musaceae
Genus : Musa
Species : *Musa paradisiaca* L.

Demikian semoga berguna bagi saudara.

Divisi Teknik Galenika


Apriyani Susilowati, S.Si.

Lampiran 8 uji statistik

Independent Samples Test										
			Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means					95% Confidence Interval of the Difference
			F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	
Hasil Uji pH	Equal variances assumed		.220	.655	-1.224	6	0.267	-.04250	.03473	-.12748 .04248
	Equal variances not assumed				-1.224	5.664	0.270	-.04250	.03473	-.12872 .04372

Independent Samples Test										
			Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means					95% Confidence Interval of the Difference
			F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	
Hasil Uji daya Sebar	Equal variances assumed		3.000	.134	-1.852	6	0.114	-.4000	.2160	-.9286 .1286
	Equal variances not assumed				-1.852	5.321	0.120	-.4000	.2160	-.9454 .1454

Lampiran 9 Perhitungan Uji Antioksidan

1. Perhitungan larutan DPPH

$$\begin{aligned} & \frac{10 \text{ mg}}{100 \text{ ml}} \times 1000 \\ &= \frac{1000}{10} = 100 \text{ ppm} \end{aligned}$$

2. Perhitungan larutan uji ekstrak kulit pisang kepok, Formula A dan Formula B

c. Konsentrasi 20 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 20 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL} \\ V_1 &= \frac{10 \times 20}{1000} \\ &= 0,2 \text{ mL atau } 200 \text{ } \mu\text{l} \end{aligned}$$

b. Konsentrasi 40 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 40 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL} \\ V_1 &= \frac{10 \times 40}{1000} \\ &= 0,4 \text{ mL atau } 400 \text{ } \mu\text{l} \end{aligned}$$

c. Konsentrasi 60 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 \times C_2 \\ 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 60 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL} \\ V_1 &= \frac{10 \times 60}{1000} \\ &= 0,6 \text{ mL atau } 600 \text{ } \mu\text{l} \end{aligned}$$

d. Konsentrasi 80 ppm

$$\begin{aligned} V_1.C_1 &= V_2.C_2 \\ 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 80 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL} \\ V_1 &= \frac{10 \times 80}{1000} \\ &= 0,8 \text{ mL atau } 800 \text{ } \mu\text{l} \end{aligned}$$

e. Konsentrasasi 100 ppm

$$\begin{aligned} V_1 \times C_1 &= V_2 .C_2 \\ 100 \text{ ppm} \times V_1 &= 100 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL} \end{aligned}$$

$$V_1 = \frac{10 \times 100}{1000} = 1 \text{ mL atau } 1000 \mu\text{l}$$

f. Konsentrasi 120 ppm

$$V_1.C_1 = V_2.C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 120 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

$$V_1 = \frac{10 \times 120}{1000}$$

$$= 1,2 \text{ mL atau } 1200 \mu\text{l}$$

3. Pembuatan larutan induk vitamin C

Untuk membuat larutan induk vitamin C sebanyak 10 mL dengan konsentrasi 100 ppm dapat dilakukan dengan menimbang sebanyak 1 mg vitamin C yang kemudian volumenya dicukupkan dengan pelarut metanol pro analisa 95% hingga 10 mL. Dimana untuk konsentrasi 1 ppm sendiri setara dengan 1 $\mu\text{g/mL}$.

$$\frac{1 \text{ mg}}{0,1 \text{ L}} = \frac{100 \text{ ug}}{10 \text{ mL}} = 100 \frac{\text{ug}}{\text{mL}} = 100$$

Larutan pembanding (kontrol positif) vitamin C dapat dibuat dari larutan induk 100 ppm dengan menggunakan labu ukur 10 mL.

a. Konsentrasi 1 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 1 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

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

b. Konsentrasi 2 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 2 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

$$V_1 = 0,2 \text{ mL atau } 200 \mu\text{L}$$

c. Konsentrasi 4 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 4 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

$$V_1 = 0,4 \text{ mL atau } 400 \mu\text{L}$$

d. Konsentrasi 8 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 8 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

$$V_1 = 0,8 \text{ mL atau } 800 \text{ }\mu\text{L}$$

e. Konsentrasi 10 ppm

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$100 \text{ ppm} \times V_1 = 10 \text{ ppm} \times 10 \text{ mL}$$

$$V_1 = 1 \text{ mL atau } 1000 \text{ }\mu\text{L}$$

4. Perhitungan % Inhibisi

a. Perhitungan % Inhibisi Ekstrak Pisang Kepok Formula A

1) Konsentrasi 20 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,437}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 48,829 \%$$

2) Konsentrasi 40 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,422}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 50,585 \%$$

3) Konsentrasi 60 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,407}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 52,342 \%$$

4) Konsentrasi 80 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,392}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 54,098 \%$$

5) Konsentrasi 100 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,377}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 55,855 \%$$

6) Konsentrasi 120 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,362}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 57,611 \%$$

b. Perhitungan % Inhibisi Ekstrak Pisang Kepok Formula B

1) Konsentrasi 20 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,454}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 46,838 \%$$

2) Konsentrasi 40 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,442}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 48,244 \%$$

3) Konsentrasi 60 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,430}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 49,649 \%$$

4) Konsentrasi 80 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,418}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 51,054 \%$$

5) Konsentrasi 100 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,406}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 52,459 \%$$

6) Konsentrasi 120 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,392}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 53,864 \%$$

c. Perhitungan % Inhibisi Vitamin C

1) Konsentrasi 1 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,620}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 27,400 \%$$

2) Konsentrasi 2 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,545}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 36,183 \%$$

3) Konsentrasi 4 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,445}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 47,892 \%$$

4) Konsentrasi 6 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,359}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 57,963 \%$$

5) Konsentrasi 8 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,312}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 63,466 \%$$

6) Konsentrasi 10 ppm

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{A_{Blanko} - A_{Sample}}{A_{Blanko}} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = \frac{0,854 - 0,234}{0,854} \times 100\%$$

$$\% \text{ Inhibisi} = 72,600 \%$$

5. Perhitungan IC₅₀

1. Perhitungan IC₅₀ Ekstrak Pisang Kepok Formula A

Perhitungan IC₅₀ ekstrak pisang kepok Formula A. Untuk menghitung nilai IC₅₀, sebelumnya harus dibuat persamaan regresi linier dengan menggunakan aplikasi pengolahan data Microsoft excel sehingga diperoleh persamaan. Adapun persamaan yang diperoleh yaitu:

$$y = 0,0878x + 47,073$$

$$R^2 = 1$$

Perhitungan nilai IC₅₀

$$y = 0,0878x + 47,073$$

$$50 = 0,0878x + 47,073$$

$$x = \frac{50 - 47,073}{0,0878}$$

$$x = 33,37 \mu\text{g/mL}$$

2. Perhitungan IC₅₀ Ekstrak Pisang Kepok Formula B

Perhitungan IC₅₀ ekstrak pisang kepok Formula B. Untuk menghitung nilai IC₅₀, sebelumnya harus dibuat persamaan regresi linier dengan menggunakan aplikasi pengolahan data Microsoft excel sehingga diperoleh persamaan. Adapun persamaan yang diperoleh yaitu:

$$y = 0,0703x + 45,433$$

$$R^2 = 1$$

Perhitungan nilai IC₅₀

$$y = 0,0703x + 45,433$$

$$50 = 0,0703x + 45,433$$

$$x = \frac{50 - 45,433}{0,0703}$$

$$x = 64,964 \mu\text{g/mL}$$

3. Perhitungan IC₅₀ Vitamin C

Perhitungan IC₅₀ ekstrak pisang kepok Formula B. Untuk menghitung nilai IC₅₀, sebelumnya harus dibuat persamaan regresi linier dengan menggunakan aplikasi pengolahan data Microsoft excel sehingga diperoleh persamaan. Adapun persamaan yang diperoleh yaitu:

$$y = 4,8394x + 25,914$$

$$R^2 = 1$$

Perhitungan nilai IC₅₀

$$y = 4,8394x + 25,914$$

$$50 = 4,8394x + 25,914$$

$$x = \frac{50 - 25,914}{4,8394}$$

$$x = 4,977 \mu\text{g/mL}$$

Lampiran 10. Kartu Bimbingan



Dok. No. 02.64.00/FRM-03/AKD-SPMI
 Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung
 ☎ 022 7830 760, 022 7830 768
 ✉ bku.ac.id ✉ contact@bku.ac.id

KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR

Pembimbing Utama	: apt. DENY PURIYANI AZHARY, M.Si.
Nama Mahasiswa	: Reza Agustian Mulyadi
NPM	: 201103087
Bidang Ilmu	: FTF

N o	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1	Jum'at 20-10-2023	17.00-17.55	Zoom meeting	Perkenalan dan study literatur	<i>Deny</i>
2	Sabtu 4-11-2023	09.00-10.15	Zoom meeting	Penentuan tema dan judul	<i>Deny</i>
3	Jum'at 24-11-2023	09.00-10.15	Ubh	Presentasi bab 1	<i>Deny</i>
4	Jum'at 22-12-2023	18.10-09.15	Zoom meeting	Progres bab 1-3	<i>Deny</i>
5	Sabtu 23-12-2023	18.15-19.30	Zoom meeting	Presentasi bab 1-3	<i>Deny</i>
6	Rabu 15-11-2023	13.41-14.10	Online whatsapp	Pembuatan bab 1	<i>Deny</i>
7	Sabtu 18-11-2023	09.40	Gmail	Revisi bab 1	<i>Deny</i>
8	Kamis 9-11-2023	10.38-11.04	Online whatsapp	Penentuan terkait ekstrak	<i>Deny</i>
9	Sabtu 6-1-2024	09.00-10.55	Zoom meeting	Revisi bab 3	<i>Deny</i>
10	Selasa 26 maret 2024	17.01-17.06	Online whatsapp	Konsultasi Formula	<i>Deny</i>
11	Rabu 27 maret 2024	15.28-16.23	Online whatsapp	Konsultasi berapa persen formula yang digunakan	<i>Deny</i>
12	Senin 25 maret 2024	09.15-09.30	UBK	Menanyakan terkait kode etik dan uji iritasi	<i>Deny</i>
13	Selasa 26 maret 2024	17.01-18.00	Whatsap	Konsultasi formula	<i>Deny</i>
14	Rabu 27 maret 2024	15.28-16.23	Whatsap	Konsultasi formula	<i>Deny</i>
15	Senin 20 mei 2024	14.44-15.00	Whatsap	Review artikel tentang partikel padat	<i>Deny</i>
16	Senin 24 juni 2024	10.14-10.28	Whatsap	Konsultasi terkait uji stabilitas	<i>Deny</i>
17	Selasa 9 juli 2024	15.00-16.15	UBK	Revisi bab 3-4	<i>Deny</i>
18	Jum'at 12 juli 2024	09.00-13.31	UBK	Revisi bab 4-5 dan acc	<i>Deny</i>

Catatan : Kartu ini harus dibawa setiap kali melakukan bimbingan dan harus diisi oleh dosen pembimbing.

KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR

Pembimbing Serta	: apt. YANNI DHIANI MARDHANI, M.BSc.
Nama Mahasiswa	: Reza Agustian Mulyadi
NPM	: 201FF03087
Bidang Ilmu	: FTF

1	Rabu 11-2023	09.00-09.55	Ubk	Perkenalan dan study literatur	<i>A. Jorin</i>
2	Kamis 23-11-2023	09.15-10.15	Zoom meeting	Presentasi bab 1	<i>A. Jorin</i>
3	Kamis 14-12-2023	09.15-10.15	Zoom meeting	Progres bab 1-3	<i>A. Jorin</i>
4	Kamis 21-11-2023	15.00-16.55	Online whatsapp	Konsultasi zat aktif	<i>A. Jorin</i>
5	Selasa 31-11-2023	07.19-08.10	Online whatsapp	Study literatur	<i>A. Jorin</i>
6	Rabu 22-11-2023	10.04-10.29	Whasap&email	From kemajuan TA 1	<i>A. Jorin</i>
7	Rabu 27-12-2023	14.49	Email	Progres bab 1-3	<i>A. Jorin</i>
8	Rabu 20-11-2023	09.26-21.38	Email	Progres bab 1	<i>A. Jorin</i>
9	Senin 25 maret 2024	10.57-11.07	Whatsap	Bertanya terkait uji iritasi	<i>A. Jorin</i>
10	Kamis 25 april 2024	16.52-17.09	Whatsap	Terkait pencampuran ekstrak ke dalam sedian	<i>A. Jorin</i>
11	Senin 29 april 2024	09.30-12.00	gmeet	Presentasi kemasjuan TA 2	<i>A. Jorin</i>
12	Rabu 19 juni 2024	09.30-11.10	Whatsap	Revisi bab 3-5	<i>A. Jorin</i>
13	Jum'at 21 juni 2024	10.22-12.43	UBK	Konsultasi Uji iritasi	<i>A. Jorin</i>
14	Kamis 11 juli 2024	12.53-13.00	Whatsap	Konsultasi bab 4	<i>A. Jorin</i>
15	Selasa 9 juli 2024	13.07-16.00	UBK	Konsultasi draf	<i>A. Jorin</i>
16	Jum'at 12 juli 2024	11.07-12.17	UBK	Konsultasi bab 4-5 dan acc draf	<i>A. Jorin</i>
17					

Catatan : Kartu ini harus dibawa setiap kali melakukan bimbingan dan harus diisi oleh dosen pembimbing.

Lampiran 11. Riwayat Hidup



Reza Agustian Mulyadi

Lulusan Sarjana Farmasi

Data Diri

-  **Tanggal Lahir**
23 Agustus 2001
-  **Alamat**
Sukabumi
Palabuanratu, Citarik
Palabuanratu
-  **Telpon**
0812-8175-0542
-  **Email**
rezamulyadi690@gmail.com
-  **Status**
Belum Menikah
-  **Jenis Kelamin**
Laki-laki

Keahlian

- Kepemimpinan
- Kolaborasi
- Penggunaan Aplikasi
- Manajemen Waktu

Hobi

-  Membaca Buku
-  Bepergian
-  Berenang



Tentang Saya

"Saya adalah lulusan S1 Farmasi yang cekatan, disiplin dan bertanggung jawab dalam mengurus hal-hal yang berkaitan dengan obat-obatan dan dapat bekerja sama dalam tim. Saya memiliki keterampilan kuat dalam penelitian laboratorium, analisis data, dan pengembangan formulasi yang inovatif.



Pendidikan

- SDN 1 Palabuanratu. (2010–2016)
- SMPN 1 Palabuanratu. (2016–2018)
- SMAN 1 Palabuanratu. (2018–2020)
- Universitas Bhakti Kencana (2020–2024)



Pengalaman Kerja

- Fresh Graduate