

LAMPIRAN**Lampiran 1. Hasil Pengujian pH Kombucha Kulit Buah Naga Merah****pH Kombucha Kulit Buah Naga
Merah**

Replikasi	Fermentasi	
	sebelum	sesudah
1	5,240	3,020
2	5,220	3,010
3	5,180	3,020
Rata-rata	5,213	3,017
std	0,025	0,005

Lampiran 2. Hasil pengujian Homogenitas sediaan**Uji Homogenitas**

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	Homogen	Homogen	Homogen	Homogen
2	Homogen	Homogen	Homogen	Homogen
3	Homogen	Homogen	Homogen	Homogen

F1	F2	F3	F4
			

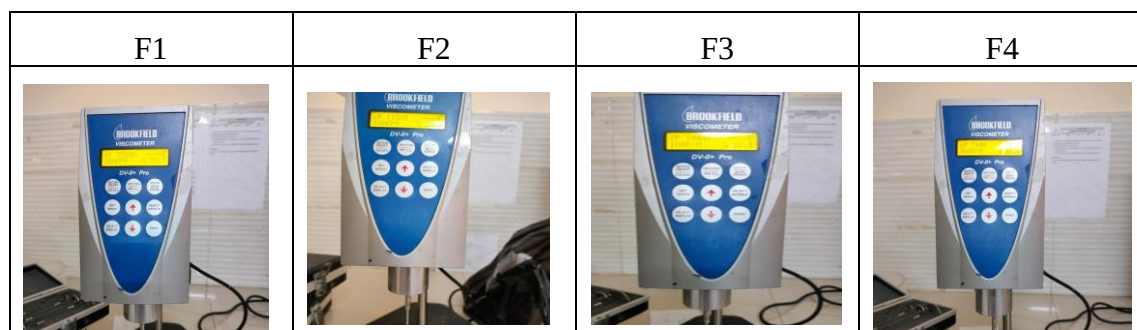
Lampiran 3. Hasil pengujian pH**Uji pH**

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	5,36	5,13	4,48	4,42
2	5,37	5,14	4,48	4,41
3	5,36	5,14	4,46	4,41
Rata-rata	5,363	5,137	4,473	4,413
std	0,005	0,005	0,009	0,005

Lampiran 4. Hasil pengujian Viskositas

Uji Viskositas (cp)

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	35820	11360	10480	7440
2	35880	11360	10440	7480
3	35840	11340	10320	7400
Rata-rata	35846,667	11353,333	10413,333	7440,000
std	24,944	9,428	67,987	32,660



Lampiran 5. Hasil Pengujian Daya Sebar

Uji Daya Sebar

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	5,3	5,9	6,2	6,6
2	5,3	6,1	6,5	6,8
3	5,2	6	6,5	6,8
Rata-rata	5,267	6,000	6,400	6,733
std	0,047	0,082	0,141	0,094

Lampiran 6. Hasil Uji Waktu mengering dan Elastisitas

Uji Waktu Mengering (Menit)

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	15	15	15	15
2	15	15	15	15
3	15	15	15	15
Rata-rata	15	15	15	15
std	0	0	0	0

Uji Elastisitas

Replikasi	Formula			
	F1	F2	F3	F4
1	24	24	23,5	24,5
2	23	23,8	21,5	20
3	22,3	22	24	22
Rata-rata	23,100	23,267	23,000	22,167
std	0,698	0,899	1,080	1,841

Lampiran 7. Hasil Data Statistik

Scan barcode dibawah ini:



Atau akses menggunakan link: <https://bit.ly/3RAJlIA>

Lampiran 8. Data Antioksidan



Atau akses menggunakan link: <https://bit.ly/3cpWOfo>

Lampiran 9. Perhitungan Pengenceran

Optimasi DPPH

No.	Konsentrasi	Panjang Gelombang	Absorbansi
1	50	515	0,687
2	60	515	0,709
3	70	515	0,855
4	80	515	0,905
5	90	515	0,991

Perhitungan pengenceran

Perhitungan Vitamin C**Larutan induk 100ppm**

$$100 \text{ ppm} \frac{100 \text{ g}}{1000000 \text{ ml}} = \frac{0,01 \text{ g}}{100 \text{ ml}} = \frac{10 \text{ mg}}{100 \text{ ml}}$$

(Timbang 10 mg sampel lalu larutkan dalam metanol PA ad 100 ml)

Pengenceran 1 ppm

$$M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$$

$$100 \times V_1 = 1 \times 10$$

$$V_1 = \frac{10}{100}$$

$$V_1 = 0,1 \text{ ml} \text{ (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)}$$

Pengenceran 2 ppm

$$M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$$

$$100 \times V_1 = 2 \times 10$$

$$V_1 = \frac{20}{100}$$

$$V_1 = 0,2 \text{ ml} \text{ (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)}$$

Pengenceran 3 ppm

$$M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$$

$$100 \times V_1 = 3 \times 10$$

$$V1 = \frac{30}{100}$$

$V1 = 0,3 \text{ ml}$ (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 4 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$100 \times V1 = 1 \times 10$$

$$V1 = \frac{40}{100}$$

$V1 = 0,4 \text{ ml}$ (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 5 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$100 \times V1 = 5 \times 10$$

$$V1 = \frac{50}{100}$$

$V1 = 0,5 \text{ ml}$ (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Perhitungan sampel (kombucha, F1, F2, F3 dan F4)

Larutan induk 500ppm

$$100 \text{ ppm} \frac{500 \text{ g}}{1000000 \text{ ml}} = \frac{0,05 \text{ g}}{100 \text{ ml}} = \frac{50 \text{ mg}}{100 \text{ ml}}$$

(Timbang 50 mg sampel lalu larutkan dalam metanol PA ad 100 ml)

Pengenceran 100 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$500 \times V1 = 100 \times 10$$

$$V1 = \frac{1000}{500}$$

$V1 = 2 \text{ ml}$ (2ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 125 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$500 \times V1 = 125 \times 10$$

$$V1 = \frac{1250}{500}$$

V1 = 2,5 ml (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 150 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$500 \times V1 = 150 \times 10$$

$$V1 = \frac{1500}{500}$$

V1 = 3 ml (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 175 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$500 \times V1 = 1 \times 10$$

$$V1 = \frac{1750}{500}$$

V1 = 3,5 ml (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Pengenceran 200 ppm

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

$$500 \times V1 = 200 \times 10$$

$$V1 = \frac{2000}{500}$$

V1 = 4 ml (1ml larutan induk di pipet tambah metanol P.a add 10 ml)

Lampiran 10. Surat Pernyataan Bebas Plagiasi

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Ripan Julhakim

N P M : 11181095

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

**FORMULASI MASKER GEL *PEEL-OFF* DENGAN PENAMBAHAN FERMENTASI
KULIT BUAH NAGA MERAH YANG MEMILIKI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN**

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, Agustus 2022

Yang membuat pernyataan,



(Ripan Julhakim)
NPM 11181095

Lampiran 11. Surat Persetujuan untuk dipublikasikan di media on line

SURAT PERNYATAAN

Yang bertanda tangan di bawah ini,

Nama : Ripan Julhakim

N P M : 11181095

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

FORMULASI MASKER GEL *PEEL-OFF* DENGAN PENAMBAHAN FERMENTASI KULIT BUAH NAGA MERAH YANG MEMILIKI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN

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, Agustus 2022

Yang membuat pernyataan,



(Ripan Julhakim)
NPM 11181095

Lampiran 12. Hasil Cek Turnitin

11181095 Ripan Julhakim

ORIGINALITY REPORT

9%

SIMILARITY INDEX

9%

INTERNET SOURCES

4%

PUBLICATIONS

4%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1

jurnalfkip.unram.ac.id

Internet Source

2%

2

repositori.usu.ac.id

Internet Source

1%

3

eprints.umm.ac.id

Internet Source

1%

4

pro.unitri.ac.id

Internet Source

1%

5

repositori.umrah.ac.id

Internet Source

1%

6

Submitted to Universitas Sebelas Maret

Student Paper

1%

7

repository.stikesdrsoebandi.ac.id

Internet Source

1%

8

Submitted to Padjadjaran University

Student Paper

1%

9

prosiding.unimus.ac.id

Internet Source

1%

10

repository.ub.ac.id

Internet Source

1 %

Exclude quotes On

Exclude matches < 1%

Exclude bibliography On