

LAMPIRAN

Lampiran 1

Perhitungan Formulasi Linimentum

Perhitungan Formulasi Linimentum

1. Perhitungan F0 (Kontrol Positif) dengan Konsentrasi Metil salisilat 25%

$$\text{Metil Salisilat 25\%} = \frac{25}{100} \times 50 = 12,5\text{mL}$$

$$\text{Oleum Eucalipty} = \frac{10}{100} \times 50 = 5\text{mL}$$

$$\text{Minyak Zaitun} = \frac{30}{100} \times 50 = 15\text{mL}$$

$$\begin{aligned} \text{VCO} &= 50\text{mL} - (12,5\text{mL} + 5\text{mL} + 15\text{mL}) \\ &= 50\text{mL} - 32,5\text{mL} \\ &= 17,5 \text{ mL} \end{aligned}$$

1. Perhitungan Formulasi 1 (dengan konsentrasi zat aktif 1%)

$$\text{Minyak Atsiri Bawang Merah} = \frac{1}{100} \times 100 = 1\text{mL}$$

$$\text{Metil Salisilat} = \frac{10}{100} \times 100 = 10\text{mL}$$

$$\text{Oleum Eucalipty} = \frac{5}{100} \times 100 = 5\text{mL}$$

$$\text{Minyak Zaitun} = \frac{15}{100} \times 100 = 15\text{mL}$$

$$\begin{aligned} \text{VCO} &= (1 \text{ mL} + 5 \text{ mL} + 15 \text{ mL} + 10 \text{ mL}) \\ &= 100 - (31 \text{ mL}) \\ &= 69 \text{ mL} \end{aligned}$$

2. Perhitungan Formulasi 2 (dengan konsentrasi zat aktif 2%)

$$\text{Minyak Atsiri Bawang Merah} = \frac{2}{100} \times 100 = 2\text{mL}$$

$$\text{Metil Salisilat} = \frac{10}{100} \times 100 = 10\text{mL}$$

$$\begin{aligned}
 \text{Oleum Eucalipty} &= \frac{5}{100} \times 100 = 5\text{mL} \\
 \text{Minyak Zaitun} &= \frac{15}{100} \times 100 = 15\text{mL} \\
 \text{VCO} &= (2 \text{ mL} + 5 \text{ mL} + 15 \text{ mL} + 10 \text{ mL}) \\
 &= 100 - (32 \text{ mL}) \\
 &= 68 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

3. Perhitungan Formulasi 3 (dengan konsentrasi zat aktif 3%)

$$\begin{aligned}
 \text{Minyak Atsiri Bawang Merah} &= \frac{3}{100} \times 100 = 3\text{mL} \\
 \text{Metil Salisilat} &= \frac{10}{100} \times 100 = 10\text{mL} \\
 \text{Oleum Eucalipty} &= \frac{5}{100} \times 100 = 5\text{mL} \\
 \text{Minyak Zaitun} &= \frac{15}{100} \times 100 = 15\text{mL} \\
 \text{VCO} &= (3 \text{ mL} + 5 \text{ mL} + 15 \text{ mL} + 10 \text{ mL}) \\
 &= 100 - (33 \text{ mL}) \\
 &= 67 \text{ mL}
 \end{aligned}$$

Lampiran 2

Perhitungan Uji Sifat Fisik

1. Perhitungan Uji Sifat Fisik Bobot Jenis

a. Air

Replikasi	Piknometer Kosong (a)	Piknometer+isi (b)	Massa Air (b-a)
1	22,28 g	47,21 g	24,93 g
2	22,24 g	47,31 g	24,97 g
3	22,24 g	47,22 g	24,98 g
	Jumlah	141,64 g	74,88 g
	Rata-rata	47,21 g	24,96 g

$$P = \frac{m}{v}$$

$$= \frac{24,96 \text{ g}}{25 \text{ mL}}$$

$$= 0,99 \text{ g/mL}$$

b. Sampel (Kontrol Positif)

Replikasi	Piknometer Kosong (a)	Piknometer+isi (b)	Massa Air (b-a)
1	22,25 g	46,77 g	24,52 g
2	22,21 g	46,76 g	24,55 g
3	22,25 g	46,77 g	24,52 g
	Jumlah	141,64 g	73,59 g
	Rata-rata	47,21 g	24,53 g

$$P = \frac{m}{v}$$

$$= \frac{24,53 \text{ g}}{25 \text{ mL}}$$

$$= 0,98 \text{ g/mL}$$

c. Sampel (Formulasi 1)

Replikasi	Piknometer Kosong (a)	Piknometer + isi (b)	Massa air (a+b)
1	22,24 g	45,74 g	23,50 g
2	22,22 g	45,73 g	23,51 g
3	22,20 g	45,74 g	23,54 g
	Jumlah	137,21 g	70,55 g
	Rata-rata	45,73 g	23,51 g

$$\begin{aligned}
 P &= \frac{m}{v} \\
 &= \frac{23,51 \text{ g}}{25 \text{ mL}} \\
 &= 0,94 \text{ g/mL}
 \end{aligned}$$

d. Sampel (Formulasi 2)

Replikasi	Piknometer Kosong (a)	Piknometer+isi (b)	Massa Air (b-a)
1	22,22 g	45,71 g	23,49 g
2	22,21 g	45,73 g	23,52 g
3	22,21 g	45,71 g	23,50 g
	Jumlah	137,15 g	70,51 g
	Rata-rata	45,71 g	23,50 g

$$\begin{aligned}
 P &= \frac{m}{v} \\
 &= \frac{23,51 \text{ g}}{25 \text{ mL}} \\
 &= 0,94 \text{ g/mL}
 \end{aligned}$$

e. Sampel (Formulasi 3)

Replikasi	Piknometer Kosong (a)	Piknometer+isi (b)	Massa Air (b-a)
1	22,24 g	45,72 g	23,48 g
2	22,21 g	45,71 g	23,50 g
3	22,22 g	45,73 g	23,51 g
	Jumlah	137,15 g	70,49 g
	Rata-rata	45,71 g	23,49 g

$$P = \frac{m}{v}$$

$$= \frac{23,50 \text{ g}}{25\text{mL}}$$

$$= 0,93 \text{ g/mL}$$

2. Perhitungan Uji Sifat Fisik Viskositas

a. F0 (Kontrol positif)

Replikasi 1

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	39,38	4,82
2	0,89 cp	39,40	4,44
3	0,89 cp	39,37	4,44
	Jumlah	118,15	13,7
	Rata-rata	39,38	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,98 \times 39,38 \text{ s}}{0,99 \times 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{38,59}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 38,59 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{34,34 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 7,61 \text{ cps}$$

Replikasi 2

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	39,42	4,82
2	0,89 cp	39,38	4,44
3	0,89 cp	39,44	4,44
	Jumlah	118,24	13,7
	Rata-rata	39,41	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,98 \times 39,41 \text{ s}}{0,99 \times 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{38,62}{4,51}$$

$$4,51 n1 = 38,62 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{34,37 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 7,62 \text{ cps}$$

Replikasi 3

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	39,39	4,82
2	0,89 cp	39,41	4,44
3	0,89 cp	39,41	4,44
	Jumlah	118,21	13,7
	Rata-rata	39,40	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,98 \cdot 39,40 \text{ s}}{0,99 \times 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{38,61}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 38,61 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{34,36 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 7,61 \text{ cps}$$

b. Formulasi 1

Replikasi 1

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	53,73	4,82
2	0,89 cp	53,73	4,44
3	0,89 cp	53,71	4,44
	Jumlah	161,17	13,7
	Rata-rata	53,72	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,98 \cdot 53,72 \text{ s}}{0,99 \cdot 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{50,49}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 50,49 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{44,93 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,93 \text{ cps}$$

Replikasi 2

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s)	T2
-----------	----------	---------	----

		Satuan (s)	(satuan s)
1	0,89 cp	53,98	4,82
2	0,89 cp	53,82	4,44
3	0,89 cp	53,79	4,44
	Jumlah	161,59	13,7
	Rata-rata	53,86	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,94 \cdot 53,86 \text{ s}}{0,99 \cdot 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{50,62}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 50,62 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{45,07 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,99 \text{ cps}$$

Replikasi 3

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	53,87	4,82
2	0,89 cp	53,77	4,44
3	0,89 cp	53,90	4,44
	Jumlah	161,54	13,7
	Rata-rata	53,84	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,94 \cdot 53,84 \text{ s}}{0,99 \cdot 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{50,60}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 50,60 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{45,03 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,98 \text{ cps}$$

c. Formulasi 2

Replikasi 1

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	53,23	4,82
2	0,89 cp	53,21	4,44
3	0,89 cp	53,24	4,44
	Jumlah	159,69	13,7
	Rata-rata	53,23	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,94 \cdot x \text{ 53,23 s}}{0,99 \cdot x \text{ 4,56 s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{50,03}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 50,03 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{44,52 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,87 \text{ cps}$$

Replikasi 2

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	53,43	4,82
2	0,89 cp	53,42	4,44
3	0,89 cp	53,37	4,44
	Jumlah	160,22	13,7
	Rata-rata	53,40	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,94 \cdot x \ 53,40 \text{ s}}{0,99 \cdot x \ 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{50,19}{4,51}$$

$$4,51 \ n1 = 50,19 \cdot 0,89 \ \text{cp}$$

$$n1 = \frac{44,66 \ \text{cp}}{4,51 \ \text{cp}} = 9,90 \ \text{cps}$$

Replikasi 3

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	53,37	4,82
2	0,89 cp	53,32	4,44
3	0,89 cp	53,33	4,44
	Jumlah	160,02	13,7
	Rata-rata	53,34	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \ \text{cp}} = \frac{0,98 \cdot x \ 53,34 \ \text{s}}{0,99 \cdot x \ 4,56 \ \text{s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \ \text{cp}} = \frac{50,13}{4,51}$$

$$4,51 \ n1 = 50,13 \cdot 0,89 \ \text{cp}$$

$$n1 = \frac{44,61 \ \text{cp}}{4,51 \ \text{cp}} = 9,89 \ \text{cps}$$

d. Formulasi 3

Replikasi 1

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	52,42	4,82
2	0,89 cp	52,48	4,44
3	0,89 cp	52,46	4,44
	Jumlah	157,36	13,7
	Rata-rata	52,45	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,93 \cdot x \ 52,45 \text{ s}}{0,99 \cdot x \ 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{48,77}{4,51}$$

$$4,51 \ n1 = 48,77 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{43,40 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,62 \text{ cps}$$

Replikasi 2

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	52,41	4,82
2	0,89 cp	52,44	4,44
3	0,89 cp	52,42	4,44
	Jumlah	157,27	13,7
	Rata-rata	52,42	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,93 \cdot x \ 52,42 \text{ s}}{0,99 \cdot x \ 4,56 \text{ s}}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{48,75}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 48,75 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{43,38 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,61 \text{ cps}$$

Replikasi 3

Replikasi	n2 (v.a)	T1(w.s) Satuan (s)	T2 (satuan s)
1	0,89 cp	52,41	4,82
2	0,89 cp	52,45	4,44
3	0,89 cp	52,40	4,44
	Jumlah	157,26	13,7
	Rata-rata	52,42	4,56

$$\frac{n1}{n2} = \frac{\rho1 \cdot \tau1}{\rho2 \cdot \tau2}$$

$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{0,93 \cdot 52,42 \text{ s}}{0,99 \cdot 4,56 \text{ s}}$$









$$\frac{n1}{0,89 \text{ cp}} = \frac{48,75}{4,51}$$

$$4,51 \text{ n1} = 48,75 \times 0,89 \text{ cp}$$

$$n1 = \frac{43,38 \text{ cp}}{4,51 \text{ cp}} = 9,61 \text{ cps}$$

Lampiran 3

Bukti CoA Minyak atsiri Bawang Merah

 Syailendra Bumi Investama THE GIFT OF UNIVERSE		 Distillers FROM THE SOURCE FOR YOUR SUCCESS	
CERTIFICATE OF ANALYSIS (COA) SHALLOT ESSENTIAL OIL Allium Ascalonicum L. (Bawang Merah)			
PRODUCT INFORMATION			
Trade Name	SHALLOT ESSENTIAL OIL		
Botanical Name	Allium Ascalonicum L.		
Country of Origin	Indonesia		
Cultivation Method	Farmed Conventional		
Type	Essential Oil		
Extraction Method	Steam Distilled Essential Oil		
Plant Part of Used	Seeds		
Quality	100% Pure and Natural		
Note Classification	-		
Use	Aromatherapy, Natural Perfumery, Toiletries, Natural Cosmetic, Pharmacy Herbal, Body/Skincare, and others		
Product Code	BA07311-SHO	Batch/Lot #	096/SHO/IV-2023_01
Manufacturing Date	April 2023	Retest/Best Before Date	April 2025
ANALYSIS SPECIFICATIONS			
PARAMETER	SPECIFICATION	RESULT	
Appearance	Liquid	Conform to standard	
Color	Yellow to brown	Conform to standard	
Odor	Fresh shallot	Conform to standard	
Specific Gravity (20°C)	1,030 – 1,135	na	
Refractive Index (20°C)	1,520 – 1,580	na	
Optical Rotation	na	na	
Disulfure de dipropyla Content (GC)	na	17.22%	
Trisulfure de dipropyle Content (GC)	na	10.53%	
Solubility	Soluble in alcohol and oils Not soluble in water	Conform to standard	
Fatty oil	Negative	Negative	
D E P	0%	0%	
D O P	0%	0%	
* EU Allergen 65 = Prop 65			
PRIMARY CONSTITUENTS	Disulfure de dipropyla and Trisulfure de dipropyle Content		
COMMENTS	ODOR QUALITY IS EXCELLENT		
SPECIAL USE INSTRUCTIONS	Dilute before use. Refrigerate to preserve freshness.		
FLASH POINT : Not specified			
NOTE			
<ul style="list-style-type: none"> This Essential Oil is a 100% pure and natural product and does not contain any artificial ingredients or adulteration of any kind to the best of our knowledge. The analysis and statements herein constitute the most complete information available to "Distillers". This product is guaranteed by PT. Syailendra Bumi Investama to be of excellent quality. This report pertains only to the sample taken by the lot. This is indicative and may be vary according to the raw material and climate variation. 			
STABILITY & STORAGE:			
Keep in tightly closed container in a cool and dry place, protected from sunlight. When stored for more than 24 months, quality should be checked before use.			
PT. Syailendra Bumi Investama  Jl. Dahlia Raya No. 44 Wonorejo Gandangrejo, Karanganyar Central Java - Indonesia 57188		+6281393319338  syailendrabumiinvestama@gmail.com  www.indoagrobiz.com	 Syailendra BI  syailendra_bi  Syailendra Bumi Investama



CONTACT POINT:

DDistillers – PT. SYAILENDRA BUMI INVESTAMA

Website: www.indoagrobiz.com www.syailendraindonesia.com

E-mail: syailendrabumiinvestama@gmail.com office@syailendraindonesia.com

HP: +6281393319338

Document created: 26.04.2023

Document updated: -



Syailendra
Bumi Investama

As it is electronically generated document, hence no signature required.

This Certificate of Analysis does not relieve the purchaser from undertaking their own tests in order to assure the suitability of this product for its application and to comply with all relevant legal requirement for any goods into which this product is incorporated.

Disclaimer & Caution: Please refer to all relevant technical information specific to the product, prior to use. The information contained in this document is obtained from current and reliable sources. PT. Syailendra Bumi Investama provides the information contained herein, but makes no representation as to its comprehensiveness or accuracy. Individuals receiving this information must exercise their independent judgment in determining its appropriateness for a particular purpose. The user of the product is solely responsible for compliance with all laws and regulations applying to the use of the product, including intellectual property rights of third parties. As the ordinary or otherwise use(s) of this product is outside the control of PT. Syailendra Bumi Investama, no representation or warranty - expressed or implied - is made as to the effect(s) of such use(s), (including damage or injury), or the results obtained. The liability of PT. Syailendra Bumi Investama is limited to the value of the goods and does not include any consequential loss. PT. Syailendra Bumi Investama shall not be liable for any errors or delays in the content, or for any actions taken in reliance thereon. PT. Syailendra Bumi Investama shall not be responsible for any damages resulting from the use of or reliance upon this information.

PT. Syailendra Bumi Investama



Jl. Dahila Raya No. 44 Wonorejo
Gondangrejo, Karanganyar
Central Java - Indonesia 57188



+6281393319338



syailendrabumiinvestama@gmail.com



www.indoagrobiz.com



Syailendra BI





[syailendra_bi](https://www.instagram.com/syailendra_bi)




Syailendra Bumi Investama

Lampiran 4**Uji Organoleptik Minyak Atsiri Bawang Merah**



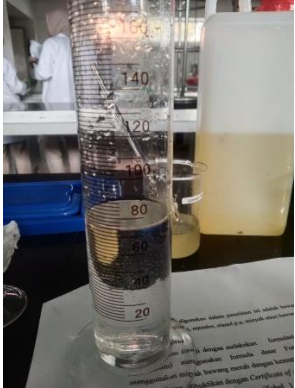
No	Gambar	Keterangan
1		Mengamati menggunakan panca Indera meliputi warna, bau, bentuk dan tekstur.
2.		Minyak atsiri yang dibeli di toko online

Lampiran 5**Uji Kandungan Senyawa Flavonoid**

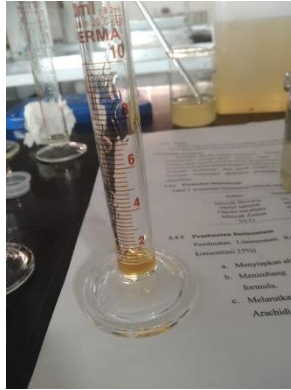
No	Gambar	Keterangan
		Hasil uji flavonoid yaitu 1mL minyak atsiri bawang merah dimasukkan kedalam tabung reaksi kemudian ditambahkan 2-3 tetes NaOH 10%

Lampiran 6

Pembuatan Formulasi Linimentum

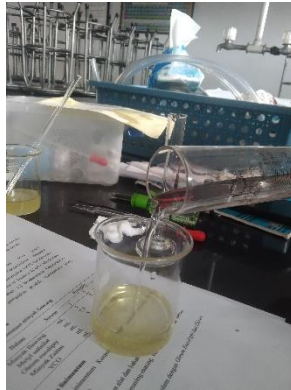
No	Gambar	Keterangan
1		<p>Bahan-bahan yang digunakan untuk membuat formulasi linimentum minyak atsiri bawang merah.</p> <p>Berupa minyak atsiri bawang merah, minyak kayu putih, minyak zaitun dan vco</p>
2.		<p>Alat-alat yang digunakan untuk membuat formulasi linimentum minyak atsiri bawang merah.</p> <p>Berupa beaker glass, gelas ukur, batang pengaduk.</p>
3		<p>Mengukur bahan sesuai dengan perhitungan dalam formulasi.</p>

4



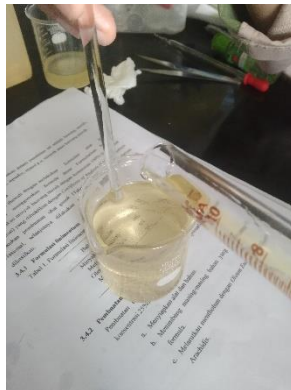
Mengukur zat aktif sesuai dengan perhitungan dalam formulasi.

5.



Setelah metil salisilat minyak zaitun dan metil kemudian memasukkan vco dalam beaker glass.

6.




Setelah bahan bahan minyak lainnya dimasukkan kemudian zat aktif dimasukkan kedalam formula dan kemudian diaduk.

7.





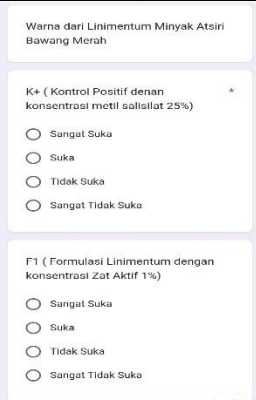
Hasil pembuatan
formulasi linimentum
berupa control positif,
F1,F2 dan F3 dikemas
dalam botol 100 mL

Lampiran 7**Uji Hedonik**

No	Gambar	Keterangan
1		Mengoleskan sediaan K+kepada responden Untuk dilakukan Pengamatan uji hedonik
2		Mengoleskan sediaan F1 kepada responden Untuk dilakukan Pengamatan uji hedonik

Lampiran 8

Kuisoneer Uji Hedonik

No	Gambar	Keterangan
1		Responden mengisi nama
2		Hasil Linimentum sebagai acuan pengisian terhadap warna
3		Responden memilih formulasi mana yang disukai terhadap warna

<p>F2 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 2%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	
<p>F3 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 3%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	

4.

<p>Bau dari Linimentum Minyak Alsiri Bawang Merah</p>	
<p>K+ (Kontrol Positif dengan konsentrasi metil salisilat 25%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	<p>Responden memilih formulasi yang disukai terhadap bau</p>
<p>F1 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 1%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	

<p>F2 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 2%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	
<p>F3 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 3%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka</p> <p><input type="radio"/> Suka</p> <p><input type="radio"/> Tidak Suka</p> <p><input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	

5.	<p>Bentuk dari Linimentum Minyak Atsiri Bawang Merah</p> <p>K+ (Kontrol Positif dengan konsentrasi metil salisilat 25%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka <input type="radio"/> Suka <input type="radio"/> Tidak Suka <input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p> <p>F1 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 1%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka <input type="radio"/> Suka <input type="radio"/> Tidak Suka <input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	<p>Responden memilih formulasi yang disukai terhadap bentuk</p>
6	<p>Kenyaman Rasa dari Linimentum Minyak Atsiri Bawang Merah</p> <p>K+ (Kontrol Positif dengan konsentrasi metil salisilat 25%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka <input type="radio"/> Suka <input type="radio"/> Tidak Suka <input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p> <p>F1 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 1%)</p> <p><input type="radio"/> Sangat Suka <input type="radio"/> Suka <input type="radio"/> Tidak Suka <input type="radio"/> Sangat Tidak Suka</p>	<p>Responden memilih formulasi yang disukai terhadap kenyamanan rasa</p>

F2 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 2%)

Sangat Suka

Suka

Tidak Suka

Sangat Tidak Suka

F3 (Formulasi Linimentum dengan konsentrasi Zat Aktif 3%)

Sangat Suka

Suka

Tidak Suka

Sangat Tidak Suka



POLITEKNIK HARAPAN BERSAMA
The True Vocational Campus

D-3 Farmasi

No : 047.06/FAR.PHB/VI/2024
Hal : Keterangan Praktek Laboratorium

SURAT KETERANGAN

Dengan ini menerangkan bahwa mahasiswa berikut :

Nama : Maulia Nurfitri Azizah
NIM : 21080039
Judul Tugas Akhir : Formulasi dan Pembuatan Linimentum Minyak Atsiri Bawang Merah Brebes
(*Allium ascalonicum* L)

Benar – benar telah melakukan penelitian di Laboratorium Diploma III Farmasi Politeknik Harapan Bersama Tegal.

Demikian surat keterangan ini untuk digunakan sebagaimana mestinya.

Tegal, 6 Juni 2024
Ka. Program Studi Diploma III Farmasi
Politeknik Harapan Bersama



Apt. Sari Prabandari, S.Farm., MM
NIPY. 08.015.223



POLITEKNIK HARAPAN BERSAMA

UPT Perpustakaan & Penerbitan

SURAT KETERANGAN HASIL UJI PLAGIASI

Yang bertanda tangan di bawah ini^{*)}:

Nama : Mizzatur Ro'fatun Nisa, S.Hum, M.A.
 NIPY : 07.013.190
 Jabatan : Restorawan

Menerangkan bahwa Laporan Tugas Akhir^{**) :}


Judul : Formulasi dan Pembuatan Linimentum Minyak Atsiri Bawang Merah Brebes
 (*Allium ascalonicum* L)

yang ditulis oleh

Nama Mahasiswa : Maulia Nurfitri Azizah
 NIM : 21080039
 Email : maulianurazizah82@gmail.com

Telah dilakukan uji kesamaan (uji similarity) / uji plagiasi dengan hasil indikasi similaritas 28 %
 Demikian keterangan ini dibuat untuk digunakan sebagaimana mestinya.

Tegal, 5 April 2024
 Petugas Perpustakaan
 Politeknik Harapan Bersama,


Mizzatur Ro'fatun Nisa, S.Hum, M.A.

Keterangan:

^{*)} Diisi oleh Petugas Perpustakaan Poltek Harber

^{**)} Diisi dengan pengetikan langsung oleh mahasiswa

 Jl. Mataram No. 9 Kota Tegal 52143, Jawa Tengah, Indonesia.

 (0283)352000

 sekretariat@politektegal.ac.id

 politektegal.ac.id



Similarity Report ID: oid:27488:55662569

PAPER NAME	AUTHOR
MAULIA NURFITRI AZIZAH_21080039_Fr m.docx	Maulia Nurfitri Azizah

WORD COUNT	CHARACTER COUNT
6583 Words	40038 Characters

PAGE COUNT	FILE SIZE
50 Pages	455.9KB

SUBMISSION DATE	REPORT DATE
Apr 4, 2024 9:36 AM GMT+7	Apr 4, 2024 9:37 AM GMT+7

● 28% Overall Similarity

The combined total of all matches, including overlapping sources, for each database.

- 28% Internet database
- 7% Publications database
- Crossref database
- Crossref Posted Content database

● Excluded from Similarity Report

- Submitted Works database
- Bibliographic material
- Quoted material
- Cited material
- Small Matches (Less than 8 words)

CURRICULUM VITAE



Nama : Maulia Nurfitri Azizah

NIM : 21080039

Jenis Kelamin : Perempuan

TTL : Banyumas, 28 April 2003

Alamat : Desa Jatilaba rt 01/ rw 14 Margasari Tegal

No.Hp : 0813-9178-6401

Email : maulianurazizah82@gmail.com

Riwayat Pendidikan :

SD : SD Negeri Jatilaba 02

SMP : SMP Negeri 1 Margasari

SMA : Madrasah Aliyah Al-Hikmah 2

Perguruan Tinggi : Politeknik Harapan Bersama Tegal

Nama Ayah : Darto

Nama Ibu : Sutarti

Pekerjaan Ayah : Wiraswasta

Alamat : Desa Jatilaba rt 01/ rw 14 Margasari Tegal

Judul Penelitian : Formulasi dan Pembuatan linimentum Minyak Atsiri Bawang Merah Brebes (*Allium ascalonicum* L)