

LAMPIRAN

Lampiran 1 Kartu Bimbingan



No. Dok. 02.64.00/FRM-03/AKD-SPMI



KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR II

Pembimbing Utama	: apt. Aris Suhardiman, M. Si
Nama Mahasiswa	: N. Elis Nuraisyah
NPM	: 191FF03003
Bidang Ilmu	: Biologi Farmasi

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1	Kamis, 02/03/2022	07.30	UBK	Diskusi Pengajuan Alat dan Bahan	
2	Selasa, 11/03/2023	14.00	UBK	Diskusi Pengujian Kadar Abu	
3	Kamis, 16/03/2023	16.00	UBK	Diskusi Progres	
4	Jum'at, 31/03/2023	09.00	UBK	Saran dan masukan	
5	Selasa, 11/04/2023	07.30	UBK	Diskusi Progres, saran dan masukan	
6	Selasa, 02/05/2023	13.00	UBK	Diskusi perubahan metode penelitian	
7	Selasa, 09/05/2023	14.00	WhatsApp	Diskusi terkait BJ Ekstrak	
8	Rabu, 16/05/2023	14.00	UBK	Diskusi KLT	
9	Senin, 26/06/2023	11.30	UBK	Diskusi kadar	
10	Selasa, 11/07/2023	10.00	UBK	TTD lembar pengesahan	

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

KARTU BIMBINGAN TUGAS AKHIR II

Pembimbing Serta	: Dr. apt. Raden Hemi Kusriani, M.Si
Nama Mahasiswa	: N. Elis Nuraisyah
NPM	: 191FF03003
Bidang Ilmu	: Biologi Farmasi

No	Hari/Tanggal	Waktu	Tempat	Materi	Paraf Dosen
1	Rabu, 15/03/2023	11.00	WhatsApp	Saran dan masukan	
2	Kamis, 16/03/2023	14.30	WhatsApp	Saran dan masukan	
3	Senin, 17/04/2023	15.30	WhatsApp	Diskusi perubahan metode penelitian	
4	Selasa, 09/05/2023	14.00	WhatsApp	Diskusi terkait BJ Ekstrak	
5	Kamis, 11/05/2023	09.30	WhatsApp	Diskusi KLT	
6	Sabtu, 20/05/2023	07.00	Zoom Meeting	Seminar KK	
7	Senin, 05/06/2023	10.30	Whatsapp	Diskusi kadar flavonoid	
8	Jum'at, 07/06/2023	09.30	Whatsapp	Diskusi KLT	
9	Rabu, 21/06/2023	15.00	UBK	Diskusi kadar	
10	Selasa, 11/07/2023	13.30	UBK	TTD lembar pengesahan	
Jl. Soekarno Hatta No 754 Bandung					
☎ 022 7830 760, 022 7830 768					

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

Lampiran 2 Daftar Riwayat Hidup

DAFTAR RIWAYAT HIDUP



Nama : N. Elis Nuraisyah
 Tempat, Tanggal Lahir : Garut, 15 Agustus 2001
 Jenis Kelamin : Perempuan
 Agama : Islam
 Kewarganegaraan : Indonesia
 Alamat : Perumahan Griya Permata Indah Blok A3 No 12A
 Telepon : 085624283258
 Email : nengelisnura@gmail.com

PENDIDIKAN

TK : TK Family Budi Asih
 SD : SDN Cisewu III
 SMP : SMP-IT Mekarsewu
 SMK : SMK Kharisma Nusantara
 S1 : Universitas Bhakti Kencana

Lampiran 3 Hasil Determinasi



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 : 3663/IT1.C11.2/TA.00/2023
Hal : Determinasi tumbuhan

19 Juni 2023

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

Memperhatikan surat permintaan Saudara dalam surat No. 0408/03.FF-03/UBK/V/2023 tanggal 22 Mei 2023 mengenai determinasi tumbuhan, dengan ini kami sampaikan bahwa setelah dilakukan determinasi oleh staf kami, sampel tumbuhan yang dikirim oleh Sdr. N. Elis Nuraisyah (NPM: 191FF03003), yaitu:

No	Nama sampel	Hasil determinasi	Famili
1	Jahe merah (<i>Z. officinale</i> var. <i>rubrum</i>)	<i>Zingiber officinale</i> var. <i>sunti</i> Valetton	Zingiberaceae
2	Kunyit (<i>Curcuma domestica</i>)	<i>Curcuma longa</i> L.	Zingiberaceae

Referensi:

1. Backer, C.A., & Bakhuizen van den Brink, Jr. R.C. (1968). *Flora of Java*. Vol. III. Groningen, the Netherlands: N.V.P. Noordhoff.
2. Leong-Skornicková, J., Šída, O., Wijesundara, S., & Marhold, K. (2008). On the identity of turmeric: the typification of *Curcuma longa* L. (Zingiberaceae). *Botanical Journal of the Linnean Society*, 157(1), 37-46.
3. Newman, M., Lhuillier, A., & Poulsen, A. D. (2004). Checklist of the Zingiberaceae of Malesia. *Blumea Supplement*, (16), 1-166.
4. Rugayah. (1994). Status Taksonomi Jahe Putih dan Jahe Merah. *Floribunda*, 1(14), 53-56.

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



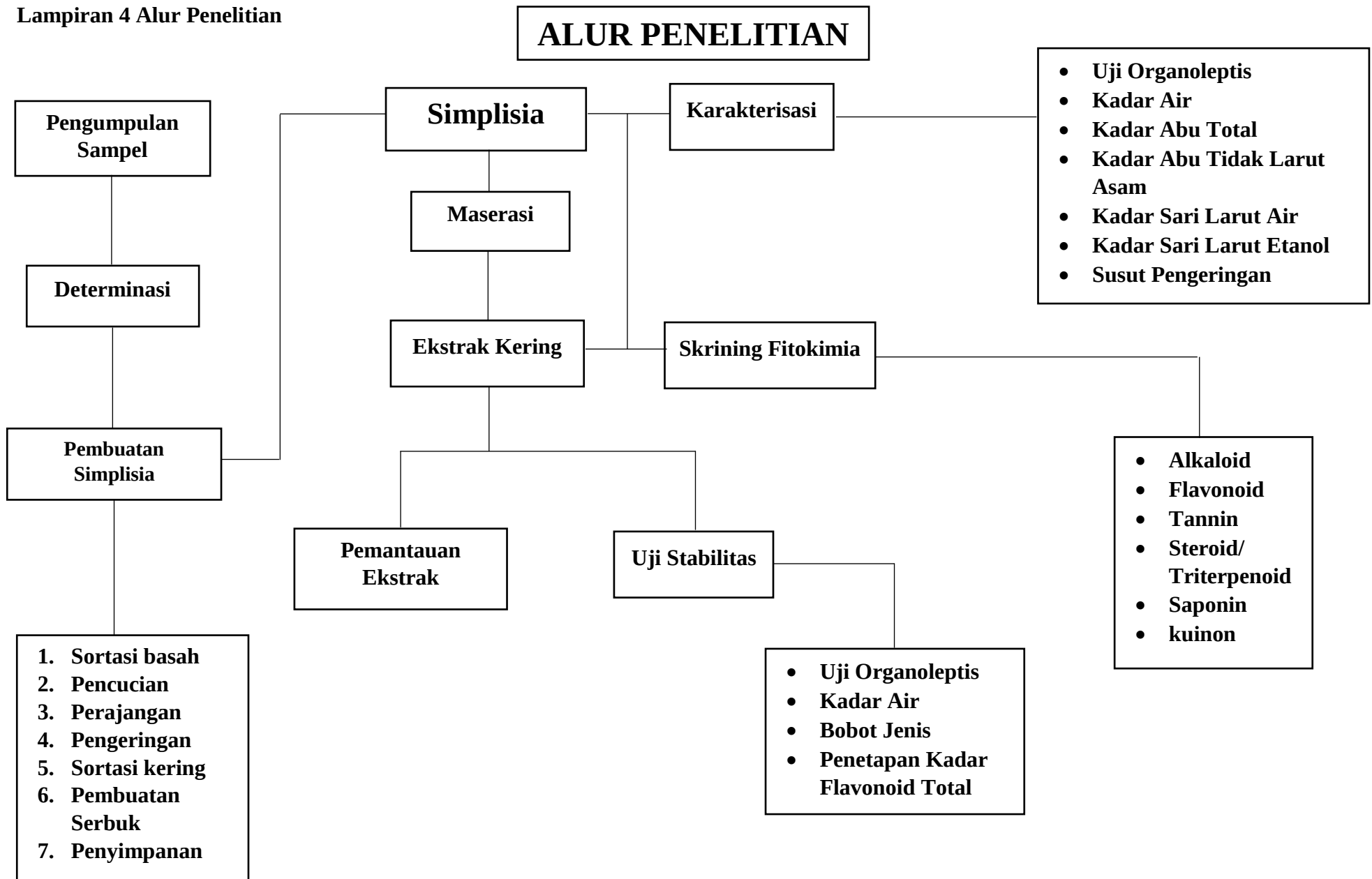
Wakil Dekan Bidang Sumber Daya,

Dr. Angga Dwiartama
NIP. 198302052012121002

Tembusan:
Dekan SITH ITB, sebagai laporan.

Terakreditasi oleh :





Lampiran 5 Karakterisasi Simplisia

1. Uji Organoleptis

Sampel		Keterangan
Kunyit Baru		• Warna : Kuning jingga • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
Kunyit >2 Tahun		• Warna : Kuning jingga • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
Jahe Merah Baru		• Warna : Coklat • Bau : Khas • Rasa : Pedas
Jahe Merah >2 Tahun		• Warna : Coklat • Bau : Khas • Rasa : Pedas

2. Karakterisasi Simplisia

Karakteristik Simplisia	Hasil Pengujian (b/b)				Persyaratan FHI
	Simplisia >2 Tahun		Simplisia Baru		
	Kunyit (KL)	Jahe merah (JL)	Kunyit (KB)	Jahe merah (JB)	
Kadar Air	2%	2,4%	3,2%	2,6%	Memenuhi Syarat
Kadar Abu Total	3,4%	4,8%	4,8%	4,1%	Memenuhi Syarat
Kadar Abu Tidak Larut Asam	0,5%	0,5%	0,5%	0,3%	Memenuhi Syarat
Kadar Sari Larut Air	13%	17%	16%	17%	Memenuhi Syarat
Kadar Sari Larut Etanol	28%	12%	14%	8%	Memenuhi Syarat
Susut Pengeringan	2%	2,4%	3,2%	2,6%	Memenuhi Syarat

CONTOH PERHITUNGAN

- a. Penetapan Kadar Air
Simplisia Kunyit >2 Tahun
Bobot sampel = 5 gram

	Cawan Kosong (g)	Cawan + Sampel (g)	Rata-Rata Cawan + Sampel (g)
Cawan 1	50,40	55,40	55,88
Cawan 2	49,89	54,89	
Cawan 3	52,36	57,36	

Setelah pengovenan (g) :

	Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3	Rata - Rata
Cawan 1	55,34	55,33	55,32	55,78
Cawan 2	54,81	54,78	54,78	
Cawan 3	57,27	57,25	57,25	

$$\begin{aligned}
 \text{Kadar Air} &= \frac{(\text{berat cawan+simplisia})-(\text{berat akhir})}{\text{bobot simplisia}} \times 100\% \\
 &= \frac{55,88 \text{ g} - 55,78 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times 100 \% \\
 &= 2\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

- b. Kadar Abu
Simplisia Kunyit >2 Tahun
Bobot simplisia = 2 gram

➤ Kadar Abu Total (g)

	Krus Kosong	Replikasi 1	Replikasi 2	Rata - Rata
Krus 1	40,04	40,03	40,05	40,04
Krus 2	37,91	37,90	37,92	37,91

Krus + Abu (g)

	Replikasi 1	Replikasi 2	Rata - Rata
Krus 1	40,10	40,11	40,105
Krus 2	37,99	37,97	37,98

$$\begin{aligned}
 \text{Kadar Abu Total krus 1} &= \frac{(\text{bobot krus+abu}) - \text{bobot krus kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times 100 \% \\
 &= \frac{40,105 \text{ g} - 40,04 \text{ g}}{2 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 3,25\%
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{Kadar Abu Total krus 2} &= \frac{(\text{bobot krus+abu}) - \text{bobot krus kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times 100\% \\
 &= \frac{37,98 \text{ g} - 37,91 \text{ g}}{2 \text{ g}} \\
 &= 3,5\%
 \end{aligned}$$

Rata-Rata Kadar Abu Total

$$\begin{aligned}
 &= \frac{\text{kadar abu total krus 1} + \text{kadar abu total krus 2}}{2} \times 100\% \\
 &= \frac{3,25\% + 3,5\%}{2} \\
 &= 3,375\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

➤ Kadar Abu Tidak Larut Asam (g)

	Replikasi 1	Replikasi 2	Rata - Rata
Krus 1	40,05	40,05	40,05
Krus 2	37,92	37,92	37,92

Kadar Abu Tidak Larut Asam Krus 1

$$\begin{aligned}
 &= \frac{(\text{bobot krus+abu tidak larut asam}) - \text{bobot krus kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times 100 \% \\
 &= \frac{40,05 \text{ g} - 40,04 \text{ g}}{2 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 0,5\%
 \end{aligned}$$

Kadar Abu Tidak Larut Asam Krus 2

$$\begin{aligned}
 &= \frac{(\text{bobot krus+abu tidak larut asam}) - \text{bobot krus kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times 100 \% \\
 &= \frac{37,92 \text{ g} - 37,91 \text{ g}}{2 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 0,5\%
 \end{aligned}$$

Rata-Rata Kadar Tidak Larut Asam

$$\begin{aligned}
 &= \frac{\text{kadar abu tidak larut asam krus 1} + \text{kadar abu tidak larut asam krus 2}}{2} \times 100\% \\
 &= \frac{0,5\% + 0,5\%}{2} \times 100\% \\
 &= 0,5\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

c. Kadar Sari

Simplisia Kunyit >2 Tahun

Bobot simplisia = 2 gram

Volume pelarut = 100 mL

Volume filtrat = 20 mL

➤ Kadar Sari Larut Air (g)

	Cawan Kosong	Rata – Rata
Cawan 1	47,42	45,42
Cawan 2	43,43	

	Cawan + Sampel	Rata – Rata
Cawan 1	47,58	45,58
Cawan 2	53,58	

Kadar Sari Larut Air

$$\begin{aligned}
 &= \frac{(\text{bobot cawan+sari}) - \text{cawan kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times \frac{\text{volume pelarut}}{\text{volume filtrat}} \times 100\% \\
 &= \frac{45,58 - 45,42}{2} \times \frac{100 \text{ mL}}{20 \text{ mL}} \times 100\% \\
 &= 16\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

➤ Kadar Sari Larut Etanol (g)

	Cawan Kosong	Rata – Rata
Cawan 1	47,43	45,43
Cawan 2	43,44	

	Cawan + Sampel	Rata – Rata
Cawan 1	47,57	45,57
Cawan 2	43,58	

Kadar Sari Larut Air

$$\begin{aligned}
 &= \frac{(\text{bobot cawan+sari}) - \text{cawan kosong}}{\text{bobot simplisia}} \times \frac{\text{volume pelarut}}{\text{volume filtrat}} \times 100\% \\
 &= \frac{45,67 - 45,43}{2} \times \frac{100 \text{ mL}}{20 \text{ mL}} \times 100\% \\
 &= 14\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

d. Susut Pengerinan

Simplisia Kunyit >2 Tahun

Bobot sampel = 5 gram

	Cawan Kosong (g)	Cawan + Sampel (g)	Rata-Rata Cawan + Sampel (g)
Cawan 1	50,40	55,40	55,88

Cawan 2	49,89	54,89	
Cawan 3	52,36	57,36	

Setelah pengovenan (g) :

	Replikasi 1	Replikasi 2	Replikasi 3	Rata - Rata
Cawan 1	55,34	55,33	55,32	55,78
Cawan 2	54,81	54,78	54,78	
Cawan 3	57,27	57,25	57,25	

$$\begin{aligned}
 \text{Susut Pengeringan} &= \frac{(\text{berat cawan+simplisia})-(\text{berat akhir})}{\text{bobot simplisia}} \times 100\% \\
 &= \frac{55,88 \text{ g} - 55,78 \text{ g}}{5 \text{ g}} \times 100\% \\
 &= 2\% \text{ b/b}
 \end{aligned}$$

Lampiran 6 Hasil Rendemen Ekstrak

Simplisia	Bobot simplisia	Hasil ekstrak	Hasil rendemen ekstrak
Kunyit (<i>curcuma longa</i> L.)	5,5 kg	1 kg	18,1 %
Jahe merah (<i>zingiber officinale</i> var. <i>sunti</i> Valeton)	7 kg	4,5 kg	64,2 %

Perhitungan Rendemen Ekstrak :

1. Kunyit (*curcuma longa* L.)

Bobot simplisia = 5,5 kg

Hasil ekstraksi = 1 kg

$$\begin{aligned}
 \text{Rendemen ekstrak} &= \frac{\text{hasil ekstraksi}}{\text{bobot simplisia}} \times 100 \% \\
 &= \frac{1 \text{ kg}}{5,5 \text{ kg}} \times 100\% \\
 &= 18,1 \% \text{b/b}
 \end{aligned}$$

2. Jahe merah (*zingiber officinale* var. *sunti* Valeton)

Bobot simplisia = 7 kg

Hasil ekstraksi = 4,5 kg

$$\begin{aligned}
 \text{Rendemen ekstrak} &= \frac{\text{hasil ekstraksi}}{\text{bobot simplisia}} \times 100 \% \\
 &= \frac{4,5 \text{ kg}}{7 \text{ kg}} \times 100\% \\
 &= 64,2 \% \text{b/b}
 \end{aligned}$$

Lampiran 7 Hasil Uji Stabilitas

1. Uji Organoleptis
 - a. Sebelum Cycling Test

Sampel	Sebelum <i>Cycling Test</i>	
	Gambar	Keterangan
KB		• Warna : Kuning kecoklatan • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
KL		• Warna : Kuning jingga • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
JB		• Warna : Coklat tua • Bau : Khas • Rasa : Pedas
JL		• Warna : Coklat • Bau : Khas • Rasa : Pedas

b. Setelah Cycling Test

Sampel	Setelah <i>Cycling Test</i>	
	Gambar	Keterangan
KB		• Warna : Kuning kecoklatan • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
KL		• Warna : Kuning jingga • Bau : Khas • Rasa : Agak pahit; agak pedas
JB		• Warna : Coklat tua • Bau : Khas • Rasa : Pedas
JL		• Warna : Coklat • Bau : Khas • Rasa : Pedas

3. Penetapan Kadar Air

Sampel	Sebelum <i>Cycling Test</i> (%b/b)	Setelah <i>Cycling Test</i> (%b/b)
KL	6%	7,8%
JL	5,2%	6,4%
KB	3,4%	6%
JB	4,2%	6%

4. Bobot Jenis Ekstrak

a. Sebelum *cycling test*

SAMPEL	BJ EKSTRAK
Kunyit >2 Tahun	1,00281133
Jahe Merah >2 Tahun	1,00218305
Kunyit Baru	1,00294619
Jahe merah baru	1,00238752

b. Setelah *Cycling Test*

SAMPEL	BJ EKSTRAK
Kunyit >2 Tahun	1,00259621
Jahe Merah >2 Tahun	1,00230867
Kunyit Baru	1,00429037
Jahe merah baru	1,00261411

Lampiran 8 Hasil Kadar Flavonoid Total

1. Pembuatan larutan induk kuersetin

Konsentrasi : 1000µg/mL dalam 25 mL

$$\begin{aligned} \text{Penimbangan} : 1000\mu\text{g/mL} &= \frac{x}{25 \text{ mL}} \\ x &= 1000\mu\text{g/mL} \times 25 \text{ mL} \\ x &= 25.000\mu\text{g} \\ x &= 25 \text{ mg} \end{aligned}$$

2. Pembuatan larutan seri standar

Dibuat larutan seri standar 40, 45, 50, 55, 60 dan 65 ppm

Contoh perhitungan pembuatan larutan seri standar :

➤ 40 ppm dalam 10 mL

$$V1.N1 = V2.N2$$

$$V1. 1000 \text{ ppm} = 10\text{mL}.40 \text{ ppm}$$

$$V1 = 400/1000$$

$$V1 = 0,4 \text{ mL}$$

3. Contoh perhitungan kadar flavonoid total

a. Pembuatan larutan ekstrak

Konsentrasi : 2000µg/mL dalam 10 mL

$$\begin{aligned} \text{Penimbangan} : 2000\mu\text{g/mL} &= \frac{x}{10 \text{ mL}} \\ x &= 2000\mu\text{g/mL} \times 10 \text{ mL} \\ x &= 20.000\mu\text{g} \\ x &= 20 \text{ mg} \end{aligned}$$

b. Hasil pembacaan absorbansi

Replikasi	Absorbansi
1	0,414
2	0,412
3	0,406

c. Perhitungan kadar flavonoid total

➤ Replikasi 1

Absorbansi : 0,414

$$\text{Persamaan : } y = 0,0381x + 0,2528$$

Perhitungan konsentrasi flavonoid sebenarnya (C) =

$$y = 0,0381x + 0,2528$$

$$0,414 = 0,0381x + 0,2528$$

$$x = \frac{0,414 - 0,2528}{0,0381}$$

$$x = 4,2309 \mu\text{g/mL}$$

Kadar Flavonoid :

m = bobot ekstrak

$$C = 4,2309 \mu\text{g/mL}$$

$$V = 10 \text{ mL}$$

$$Fp = 1$$

Kadar flavonoid total (mg QE/100 mg ekstrak)

$$= \frac{C \times Fp \times V \times 10^{-3}}{m} \times 100$$

$$= \frac{4,2309 \times 1 \times 10 \times 10^{-3}}{20 \text{ mg}} \times 100$$

$$= 0,2115 \text{ mg QE/100 mg ekstrak}$$

➤ Replikasi 2

Absorbansi : 0,412

Persamaan : $y = 0,0381x + 0,2528$

Perhitungan konsentrasi flavonoid sebenarnya (C) =

$$y = 0,0381x + 0,2528$$

$$0,412 = 0,0381x + 0,2528$$

$$x = \frac{0,412 - 0,2528}{0,0381}$$

$$x = 4,2309 \text{ } \mu\text{g/mL}$$

Kadar Flavonoid :

m = bobot ekstrak

C = 4,1784 $\mu\text{g/mL}$

V = 10 mL

Fp = 1

Kadar flavonoid total (mg QE/100 mg ekstrak)

$$= \frac{C \times Fp \times V \times 10^{-3}}{m} \times 100$$

$$= \frac{4,1784 \times 1 \times 10 \times 10^{-3}}{20 \text{ mg}} \times 100$$

$$= 0,2089 \text{ mg QE/100 mg ekstrak}$$

➤ Replikasi 3

Absorbansi : 0,406

Persamaan : $y = 0,0381x + 0,2528$

Perhitungan konsentrasi flavonoid sebenarnya (C) =

$$y = 0,0381x + 0,2528$$

$$0,406 = 0,0381x + 0,2528$$

$$x = \frac{0,406 - 0,2528}{0,0381}$$

$$x = 4,0209 \text{ } \mu\text{g/mL}$$

Kadar Flavonoid :

m = bobot ekstrak

C = 4,0209 $\mu\text{g/mL}$

V = 10 mL

Fp = 1

Kadar flavonoid total (mg QE/100 mg ekstrak)

$$= \frac{C \times Fp \times V \times 10^{-3}}{m} \times 100$$

$$= \frac{4,0209 \times 1 \times 10 \times 10^{-3}}{20 \text{ mg}} \times 100$$

$$= 0,2010 \text{ mg QE/100 mg ekstrak}$$

4. Kadar Flavonoid Sebelum *Cycling Test*

Sampel Uji	Konsentrasi	Replikasi	Absorbansi	(X) Quersetin Ekivalen ($\mu\text{g/mL}$)	Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel)	Rata-Rata Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel)	SD	Rata-Rata Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel) $\pm$ SD
KB	2000 PPM	1	0,414	4,2309	0,2115	0,2071	0,0054	0,2071 $\pm$ 0,0054
		2	0,412	4,1784	0,2089			
		3	0,406	4,0209	0,2010			
KL	2000 PPM	1	0,416	4,2834	0,2141	0,2076	0,0060	0,2076 $\pm$ 0,0060
		2	0,41	4,1259	0,2062			
		3	0,407	4,0472	0,2023			
JB	30000 PPM	1	0,397	3,7847	0,0126	0,0124	0,0001	0,0124 $\pm$ 0,0001
		2	0,396	3,7585	0,0125			
		3	0,393	3,6797	0,0122			
JL	30000 PPM	1	0,514	6,8556	0,0228	0,0230	0,0002	0,0230 $\pm$ 0,0002
		2	0,517	6,9343	0,0231			
		3	0,519	6,9868	0,0232			

5. Kadar Flavonoid Setelah *Cycling Test*

Sampel Uji	Konsentrasi	Replikasi	Absorbansi	(X) Quersetin Ekivalen ($\mu\text{g/mL}$)	Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel)	Rata-Rata Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel)	SD	Rata-Rata Kadar Flavonoid (mg QE/100 mg Sampel) $\pm$ SD
KB	2000 PPM	1	0,358	2,7611	0,1380	0,1332	0,0046	0,1332 $\pm$ 0,0046
		2	0,354	2,6561	0,1328			
		3	0,351	2,5774	0,1288			
KL	2000 PPM	1	0,4	3,8635	0,1931	0,1905	0,0034	0,1905 $\pm$ 0,0034
		2	0,399	3,8372	0,1918			
		3	0,395	3,7322	0,1866			
JB	30000 PPM	1	0,37	3,0761	0,0102	0,0104	0,0002	0,0104 $\pm$ 0,0002
		2	0,373	3,1548	0,0105			
		3	0,375	3,2073	0,0106			
JL	30000 PPM	1	0,498	6,4356	0,0214	0,0212	0,0002	0,0212 $\pm$ 0,0002
		2	0,494	6,3307	0,0211			
		3	0,494	6,3307	0,0211			

Lampiran 9 Hasil Cek Plagiarisme

140. N. Elis Nuraisyah_191FF03003			
ORIGINALITY REPORT			
9%	9%	4%	4%
SIMILARITY INDEX	INTERNET SOURCES	PUBLICATIONS	STUDENT PAPERS
PRIMARY SOURCES			
1	sefaforever.blogspot.com Internet Source	2%	
2	Submitted to UIN Syarif Hidayatullah Jakarta Student Paper	1%	
3	www.slideshare.net Internet Source	1%	
4	jurnalfarmasi.or.id Internet Source	1%	
5	repository.usd.ac.id Internet Source	1%	
6	vbook.pub Internet Source	1%	
7	text-id.123dok.com Internet Source	1%	
8	kjif.unjani.ac.id Internet Source	1%	
9	www.scribd.com Internet Source	1%	