

DAFTAR PUSTAKA

- Amananti, W., & Riyanta, A. B. (2020). *Formulation And Physikal Propertie Of Candelnut Oil Gel Pomade (Aleurites Mollocana Wild). Jurnal Farmasi Sains Dan Praktis*, 6(2), 84–89.
- Andriani, D., & Murtisiwi, L. (2020). Uji Aktivitas Antioksidan Ekstrak Etanol 70% Bunga Telang (*Clitoria ternatea* L) dari Daerah Sleman dengan Metode DPPH. *Pharmacon: Jurnal Farmasi Indonesia*, 17(1), 70–76.
- Asis, S. A., Rosmiaty, & Kurniati. (2021). *Analisis Hasil Jadi Pewarnaan Alami Daun Singkong Dan Daun Bayam Terhadap Proses Ekstraksi Panas Dan Ekstraksi Dingin*.
- Auliasari, N., Akmal, A., & Efendi, C. (2018). Jurnal Ilmiah Farmako Bahari Formulation And Physical Stability Test Of Pomade Contain Olive Oil (*Olea europaea*). *Jurnal Ilmiah Farmako Bahari*, 9(2), 45–56.
- Dewi Oryza Sativa, Eko Wahyu Budiman, & N. F. (2024). peningkatan kesejahteraan petani dengan konsep green economy limbah buah jeruk nipis sebagai pomade anti ketombe. *Journal GEEJ*, 7(2), 123–130.
- Efendi. (2021). *formulasi dan uji stabilitas pomade yang mengandung ekstrak*. 6.
- Fauzi, L. A., Maria, R., Anwar, A., Studi, P., Tradisional, P., Vokasi, F., Yogyakarta, U. N., Farmasi, F., Sandi, P., Makasar, K., Kimia, P. S., Mulawarman, U., Korespondensi, P., Obat, T. K., & Berulang, S. (2024). *Biofarmasetikal Tropis Biofarmasetikal Tropis*. 7(1), 1–6.
- Gopalakrishnan, L., Doriya, K., & Kumar, D. S. (2016). *Moringa oleifera*: A review on nutritive importance and its medicinal application. *Food Science and Human Wellness*, 5(2), 49–56.
- gresia adriel, siti mardianti. (n.d.). *Formulasi , Uji Stabilitas , Dan Sifat Fisik Emulsi Minyak Jarak (Ricinus Communis . L) Dengan Variasi Emulgator Formulation , Stability Test , and Physical Properties of Castor Oil Indonesia memiliki keragaman emulgator , emulgator sendiri berperan yan*. 3(1), 14–27.
- Hastuty, Y. D., & Nitia, S. (2022). Ekstrak Daun Kelor Dan Efeknya Pada Kadar Hemoglobin Remaja Putri. *JPP (Jurnal Kesehatan Poltekkes Palembang)*, 17(1), 115–121.
- Kemenkes. (2017). Herbal Indonesia. *Pocket Handbook of Nonhuman Primate Clinical Medicine*, 2, 213–218.
- Krisyanella, K., Atipah Charunisa, & Resva Meinisasti. (2022). Formulasi Sediaan Pomade Dari Ekstrak Etanol Kemiri (*Aleurites moluccana* (L) Willd). *Journal Pharmacopoeia*, 1(2), 118–130.
- Kumar, V., Jat, H. S., Sharma, P. C., Balwinder-Singh, Gathala, M. K., Malik, R. K., Kamboj, B. R., Yadav, A. K., Ladha, J. K., Raman, A., Sharma, D. K., & McDonald, A. (2018). Can productivity and profitability be enhanced in intensively managed cereal systems while reducing the environmental

- footprint of production? Assessing sustainable intensification options in the breadbasket of India. *Agriculture, Ecosystems and Environment*, 252(May 2017),
- Mujiono, R. A., & Ismedsyah, I. (2020). Formulasi Dan Uji Stabilitas Pomade Lidah Buaya (Aloe vera var.chinensis). *Seminar Nasional Teknologi Komputer & Sains (Sainteks)*, 1(1), 549–552.
- Nurbaya, S., & Silalahi, yossy c. e. (2017). Penggunaan Daun Kelor (Moringa oleifera) Sebagai Sediaan Hair Tonic. *Jurnal Farmanesia*, 4(1), 1–9.
- Rani, K. C., Eka Jayani, N. I., Tandelilin, E., & Darmasetiawan, N. K. (2022). Pemberdayaan Masyarakat Desa Melalui Pelatihan Pembuatan Sabun Mandi Padat Alami Berbasis Daun Kelor. *Amalee: Indonesian Journal of Community Research and Engagement*, 3(1), 179–191.
- Rasyadi, Y., Fendri, S. T. J., & Wahyudi, F. T. (2020). Formulasi, Evaluasi Fisika, dan Uji Stabilitas Sediaan Pomade dari Ekstrak Etanol Daun Pare (Momordica charantia L.). *PHARMACY: Jurnal Farmasi Indonesia (Pharmaceutical Journal of Indonesia)*, 17(2), 281.
- Saragih. (2021). *produksi hair tonic- mist berbahan dasar essential kayu manis,lemon dan minyak kemriri dengan kesegaran menthol sebagai produk perawatan rambut rontok dan ketombe*. 1–23.
- Setiawan, M. R., Indrastiti, R., & Susanti, E. (2013). Kejadian Ptiriasis Capitis Berbasis Tipe Pomade dan Frekuensi Penggunaannya. *Universitas Muhammadiyah Semarang*, 2, 1–7.
- Siswoyo, F., & Asrita, S. (2021). Representasi Maskulinitas Dalam Iklan Televisi (Analisis Semiotika Iklan Nivea Men ‘Berubah Extra Cerah’ Versi Adipati Dolken). *Jurnal Jurnalisa*, 7(1), 116–126.
- Sugihartini*, N., Jannah, S., & Yuwono, T. (2020). Formulasi Gel Ekstrak Daun Kelor (*Moringa oleifera* Lamk) Sebagai Sediaan Antiinflamasi. *Pharmaceutical Sciences and Research*, 7(1), 9–16.
- Yuliana, T. H., Puradewa, L., & Nurcahyani, D. (2023). *Formulasi Dan Stabilitas Fisik Krim Ekstrak Daun Kelor (Moringa oleifera Lamk) Dengan Perbedaan Humektan Abstrak Pendhauluan Kelor (Moringa oleifera Lamk) adalah salah satu spesies tumbuhan dalam famili Moringa (Faizal et al ., 2014). Daun kelor (M. 2(3)*.
- Yulistia, Y. (2019). Analisis Kualitas Produk, Harga Dan Promosi Terhadap Keputusan Pembelian Minyak Rambut Pomade Gatsby Pada Mahasiswa Fakultas Ekonomi Unes-Aai. *JEBI | Jurnal Ekonomi Bisnis Indonesia*, 13(2), 10–17.
- Yunita, E., Permatasari, D. G., & Lestari, D. (2020). Aktivitas Antibakteri Ekstrak Daun Kelor Terhadap Pseudomonas auroginosa. *Jurnal Ilmiah Farmako Bahari*, 11(2), 189.

LAMPIRAN

Lampiran 1 Surat Hasil Determinasi Laboratorium Herbarium Medanense

USU

	LABORATORIUM SISTEMATIKA TUMBUHAN HERBARIUM MEDANENSE (MEDA) UNIVERSITAS SUMATERA UTARA Jl. Bioteknologi No. 1 Kampus USU, Medan – 20155 Telp. 061 – 8223564 Fax. 061 – 8214290 E-mail nursaharapasaribu@yahoo.com
	Medan, 09 April 2025

No.	: 216/MEDA/2025
Lamp.	: -
Hal	: Hasil Identifikasi

Kepada YTH,

Sdr/i : Tiurma Tessa S

NIM : P07539022242

Instansi : Fakultas Farmasi Poltekkes Medan

Dengan hormat,

Bersama ini disampaikan hasil identifikasi tumbuhan yang saudara kirimkan ke Herbarium Medanense, Universitas Sumatera Utara, sebagai berikut:

Kingdom : Plantae

Divisi : Spermatophyta

Kelas : Dicotyledoneae

Ordo : Brassicales

Famili : Moringaceae

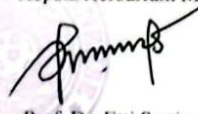
Genus : Moringa

Spesies : *Moringa oleifera* Lam.

Nama Lokal: Daun Kelor

Demikian, semoga berguna bagi saudara.

Kepala Herbarium Medanense.



Prof. Dr. Etti Sartina Siregar, S.Si., M.Si.
NIP. 197211211998022001

Lampiran 2 Surat Hasil Uji Kadar Abu Sediaan Formulasi Pomade



Humanis Mandiri Islami

UNIVERSITAS MUSLIM NUSANTARA AL WASHLIYAH

LABORATORIUM FARMASI TERPADU

SK. No. 424/DIKTI/Kep/1996 dan SK. No. 181/DIKTI/Kep/2002

Kampus Muhammad Arsyad Thalib Lubis: Jl. Garu II No. 93 Medan, Kampus Muhammad Yunus Karim: Jl. Garu II No. 02 Medan,
Kampus Abdurrahman Syihab: Jl. Garu II No. 52 Medan, Kampus Syekh H. Muhammad Yunus, Jl. Stadion/Gedung Arca Medan,
Kampus Aziddin: Jl. Medan Perbaungan Desa Sukamandi Hilir Kec. Pagar Merbau, Lubuk Pakam.

Telp. (061) 7867044, Fax. 7862747, Medan 20147 Home Page: <http://www.umnaw.ac.id> E-mail: info@umnaw.ac.id

SURAT KETERANGAN

BEBAS LABORATORIUM

No.12/Lab-FT/UMNAW/B.03/V/2025

Kepala Laboratorium Farmasi Terpadu Universitas Muslim Nusantara Al-Washliyah Medan
dengan ini menerangkan bahwa;

Nama : Tiurma Tessa S
NPM : PO7539022242
Fakultas/Prodi : Farmasi
Jenjang pendidikan : D-3

Benar telah bebas dari peminjaman alat dan fasilitas laboratorium serta telah menyelesaikan
segala administrasi pada Laboratorium Farmasi Terpadu Universitas Muslim Nusantara
Al-Washliyah Medan.

Lampiran Alat Yang Mereka Kerjakan :
Uji Kadar Abu Sediaan Formulasi Pomade.

Demikian surat keterangan ini dibuat untuk dapat digunakan sebagaimana mestinya.

Medan, 14 Mei 2025

Mengetahui,

Ka-Laboratorium Farmasi Terpadu



(Anny Sartika Daulay, S.Si., M.Si)

Lampiran 3 Ethical Clearance



Kementerian Kesehatan
Poltekkes Medan
 Komisi Etik Penelitian Kesehatan
 Jalan Jamin Ginting KM. 13,5
 Medan, Sumatera Utara 20137
 (061) 8368633
<https://poltekkes-medan.ac.id>

KETERANGAN LAYAK ETIK
DESCRIPTION OF ETHICAL APPROVAL
"ETHICAL APPROVAL"

No.01.26.2001/KEPK/POLTEKKES KEMENKES MEDAN 2025

Protokol penelitian versi 1 yang diusulkan oleh :
The research protocol proposed by

Peneliti utama : Tiurma Tessa S
Principal In Investigator

Nama Institusi : Poltekkes Kemenkes Medan
Name of the Institution

Dengan judul:
Title

"FORMULASI DAN UJI STABILITAS POMADE EKSTRAK DAUN KELOR (*Moringa oleifera* L.)"

"FORMULATION AND STABILITY TEST OF MORINGA LEAF EXTRACT POMADE (*Moringa oleifera* L.)"

Dinyatakan layak etik sesuai 7 (tujuh) Standar WHO 2011, yaitu 1) Nilai Sosial, 2) Nilai Ilmiah, 3) Pemerataan Beban dan Manfaat, 4) Risiko, 5) Bujukan/Eksploitasi, 6) Kerahasiaan dan Privacy, dan 7) Persetujuan Setelah Penjelasan, yang merujuk pada Pedoman CIOMS 2016. Hal ini seperti yang ditunjukkan oleh terpenuhinya indikator setiap standar.

Declared to be ethically appropriate in accordance to 7 (seven) WHO 2011 Standards, 1) Social Values, 2) Scientific Values, 3) Equitable Assessment and Benefits, 4) Risks, 5) Persuasion/Exploitation, 6) Confidentiality and Privacy, and 7) Informed Consent, referring to the 2016 CIOMS Guidelines. This is as indicated by the fulfillment of the indicators of each standard.

Pernyataan Laik Etik ini berlaku selama kurun waktu tanggal 09 September 2025 sampai dengan tanggal 09 September 2026.

This declaration of ethics applies during the period September 09, 2025 until September 09, 2026.



September 09, 2025
 Chairperson,



Dr. Lestari Rahmah, MKT

00190/EA/2025/0159231271

Lampiran 4 Hasil Turnitin



Page 2 of 32 - Integrity Overview

Submission ID trn:oid::1:3337936798

KTI Tiurma Tessa S
19% Overall Similarity**Filtered from the Report**

- ▶ Bibliography
- ▶ Quoted Text
- ▶ Small Matches (less than 10 words)

Top Sources

- 16%  Internet sources
- 6%  Publications
- 11%  Submitted works (Student Papers)



Page 2 of 32 - Integrity Overview

Submission ID trn:oid::1:3337936798

Lampiran 5. Data Perhitungan Ekstrak Daun Kelor

Untuk membuat ekstrak daun kelor, dengan strategi maserasi dengan menggunakan pelarut etanol 70% sesuai (Farmakope Herba Indonesia Ed II, 2017) adalah sebagai berikut :

1. Konsentrasi 2% = $\frac{2}{100} \times 50\text{g} = 1\text{g}$
2. Konsentrasi 4% = $\frac{4}{100} \times 50\text{g} = 2\text{g}$
3. Konsentrasi 6% = $\frac{6}{100} \times 50\text{g} = 3\text{g}$

Rancangan sediaan pomade yang akan dibuat ialah 3 sediaan tiap konsentrasinya, ekstrak kental yang diperlukan untuk bobot 50g yaitu :

1. Konsentrasi 2% = $1\text{g} \times 3 = 3\text{g}$
2. Konsentrasi 4% = $2\text{g} \times 3 = 6\text{g}$
3. Konsentrasi 6% = $3\text{g} \times 3 = 9\text{g}$

Total ekstrak kental yang diperlukan agar memenuhi 9 sediaan ialah 18g. Sebanyak 20% ekstrak kental dilebihkan untuk mencegah terjadinya kekurangan. Maka, $20\% = \frac{20}{100} \times 18\text{g} = 3,6\text{g}$ jadi total ekstrak kental yang diperlukan adalah sebanyak $18\text{g} + 3,6\text{g} = 21,6\text{g}$ (digenapkan menjadi 22g). Berdasarkan ((*Farmakope Herba Indonesia Ed II*, 2017) hasil randemen ekstrak kental daun kelor tidak kurang dari 9,2%. Serbuk simplisa yang dibutuhkan dalam penelitian ini yaitu $22\text{g} \times \frac{100}{9,2} = 239,13\text{g}$ digenapkan menjadi 250g untuk mencegah kekurangan saat penelitian.

Lampiran 6. Perhitungan Randemen Ekstrak

Simplisia	Ekstrak Kental	% Rendemen
250g	25g	10%

$$\% \text{ Randemen} = \frac{\text{Bobot ekstrak}}{\text{Bobot simplisia}} \times 100\%$$

$$= \frac{25g}{250g} \times 100\%$$

$$= 10\%$$

Lampiran 7. Perhitungan Formula Pomade

A. Konsentrasi 0%

- Cera alba 4% $= \frac{4}{100} \times 50 = 2\text{g}$
- Lanolin 9% $= \frac{9}{100} \times 50\text{g} = 4,5\text{g}$
- Vaseline album 40% $= \frac{40}{100} \times 50\text{g} = 20\text{g}$
- Nipagin 0,1 $= \frac{0,1}{100} \times 50\text{g} = 0,05\text{g}$
- Span 80 11% $= \frac{11}{100} \times 50\text{g} = 5,5\text{g}$
- Vitamin e 2% $= \frac{2}{100} \times 100\text{g} = 1\text{g}$
- Coffee qs
- Gliserin ad 100% $= \frac{100}{100} \times 50\text{g} = 50\text{g}$
 $= 50\text{g} - (2+4,5+20+0,05+5,5+1)$
 $= 50\text{g} - 33,05\text{g}$
 $= 16,95\text{g}$

B. Konsentrasi 2% $= \frac{2}{100} \times 50\text{g} = 1\text{g}$

- Cera alba 4% $= \frac{4}{100} \times 50 = 2\text{g}$
- Lanolin 9% $= \frac{9}{100} \times 50\text{g} = 4,5\text{g}$
- Vaseline album 40% $= \frac{40}{100} \times 50\text{g} = 20\text{g}$
- Nipagin 0,1% $= \frac{0,1}{100} \times 50\text{g} = 0,05\text{g}$
- Span 80 11% $= \frac{11}{100} \times 50\text{g} = 5,5\text{g}$
- Vitamin e 2% $= \frac{2}{100} \times 100\text{g} = 1\text{g}$

- Coffee qs
- Gliserin ad 100% $= \frac{100}{100} \times 50g = 50g$
 $= 50g - (1+2+4,5+20+0,05+5,5+1)$
 $= 50g - 34,05g$
 $= 15,95$

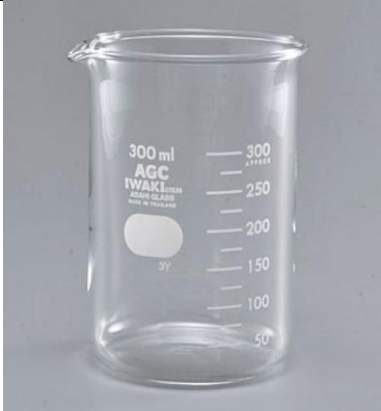
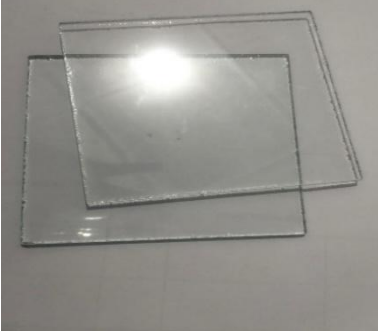
- C. Konsentrasi 4% $= \frac{4}{100} \times 50g = 2g$
- Cera alba 4% $= \frac{4}{100} \times 50g = 2g$
 - Lanolin 9% $= \frac{9}{100} \times 50g = 4,5g$
 - Vaseline album 40% $= \frac{40}{100} \times 50g = 20g$
 - Nipagin 0,1% $= \frac{0,1}{100} \times 50g = 0,05g$
 - Span 80 11% $= \frac{11}{100} \times 50g = 5,5g$
 - Vitamin e 2% $= \frac{2}{100} \times 100g = 1g$
 - Coffee qs
 - Gliserin ad 100% $= \frac{100}{100} \times 50g = 50g$
 $= 50g - (2+2+4,5+20+0,05+5,5+1)$
 $= 50g - 35,05g$
 $= 14,95$

- D. Konsentrasi 6% $= \frac{6}{100} \times 50g = 3g$
- Cera alba 4% $= \frac{4}{100} \times 50 = 2g$
 - Lanolin 9% $= \frac{9}{100} \times 50g = 4,5g$
 - Vaseline album 40% $= \frac{40}{100} \times 50g = 20g$
 - Nipagin 0,1% $= \frac{0,1}{100} \times 50g = 0,05g$
 - Span 80 11% $= \frac{11}{100} \times 50g = 5,5g$
 - Vitamin e 2% $= \frac{2}{100} \times 100g = 1g$
 - Coffee qs

- Gliserin ad 100% $= \frac{100}{100} \times 50\text{g} = 50\text{g}$
 $= 50\text{g} - (3+2+4,5+20+0,05+5,5+1)$
 $= 50\text{g} - 36,05\text{g}$
 $= 13,95\text{g}$

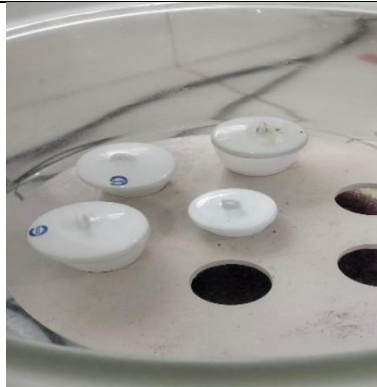
Lampiran 8. Alat Dan Bahan

a. alat

		
Cawan Porselen	Beaker Glass	Batang Pengaduk
		
Kaca Transparan	pH Meter	Timbangan Analitik



Waterbath



Kurs Porselen



Tanur

b. Bahan



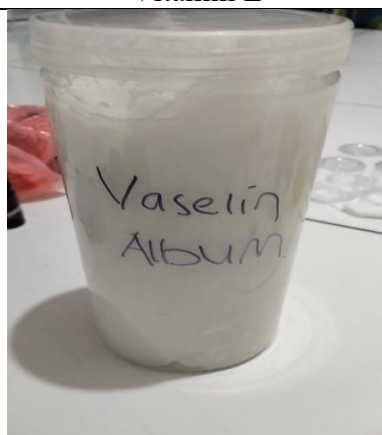
Vitamin E



Span 80



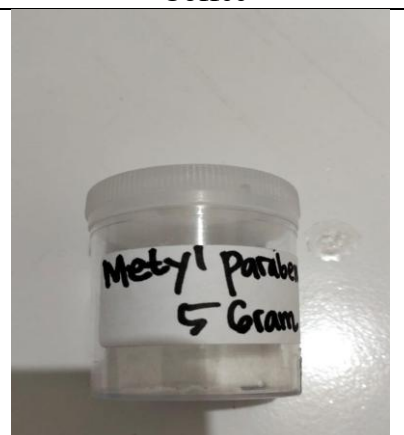
Coffee



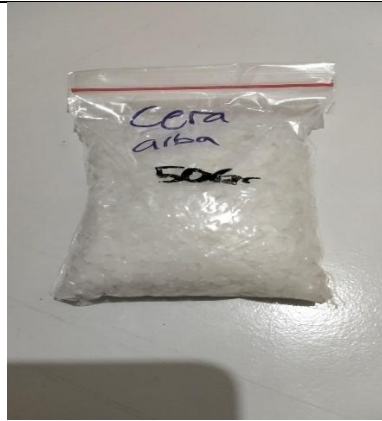
Vaselin Album



Gliserin



Nipagin



Cera Alba



Lanolin



Ekstrak

Lampiran 9. Uji Stabilitas Sediaan Pomade

a. Uji Homogenitas



b. Uji pH



Formula 1

Formula 2



Formula 3

Formula 4

c. Uji Daya Sebar



Formula 1



Formula 2



Formula 3



Formula 4

d. Uji Kadar Abu



Sebelum perlakuan

Sesudah perlakuan

Sampel blanko

1. Perhitungan kadar abu total

$$\text{Kadar abu} = \frac{\text{Berat abu}}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

- Pengulangan 1

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 56,7946 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 55,7642 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 55,7672 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0028 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0028}{1,0304} \times 100\% = 0.27\%$$

- Pengulangan 2

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 68,6681 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 67,6513 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 67,6474 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0039 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0039}{1,0168} \times 100\% = 0.38\%$$

- Pengulangan 3

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 63,3037 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 62,2792 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 62,2871 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0.0079 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0079}{1,0245} \times 100\% = 0.7\%$$

$$\text{Rata-rata kadar abu} = \frac{0,27+0,38+0,7}{3} = 0,45\%$$

Sampel Sediaan 2%

2. Perhitungan kadar abu total

$$\text{Kadar abu} = \frac{\text{Berat abu}}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

• Pengulangan 1

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 62,8534 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 61,8445 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 61,8486 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0041 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0041}{1,0089} \times 100\% = 0,4\%$$

• Pengulangan 2

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 60,7907 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 59,7431 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 59,7620 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0189 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0189}{1,0476} \times 100\% = 1,8\%$$

• Pengulangan 2

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 63,9442 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 62,9186 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 62,9220 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0034 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0034}{1,0256} \times 100\% = 0,33\%$$

• Pengulangan 3

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 81,5891 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 80,4889 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 80,4901 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0012 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0012}{1,1002} \times 100\% = 0,1\%$$

$$\text{Rata-rata kadar abu} = \frac{0,4+0,3+0,1}{3} = 0,8 \%$$

Sampel Sediaan 4%

3. Perhitungan kadar abu total

$$\text{Kadar abu} = \frac{\text{Berat abu}}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

• Pengulangan 1

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 667,6614 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 66,6242 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 66,6262 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,002 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,002}{1,0372} \times 100\% = 0,19\%$$

• Pengulangan 2

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 74,5284 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 73,4888 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 73,4978 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0.009 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,009}{1,0396} \times 100\% = 0,86\%$$

• Pengulangan 3

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 56,7701 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 55,7737 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 55,7787 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0.005 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,005}{0,9964} \times 100\% = 0,5\%$$

$$\text{Rata-rata kadar abu} = \frac{0,19 + 0,86 + 0,5}{3} = 0,51 \%$$

Sampel 6%

4. Perhitungan kadar abu total

$$\text{Kadar abu} = \frac{\text{Berat abu}}{\text{Berat sampel}} \times 100\%$$

• Pengulangan 1

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 62,8513 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 61,8042 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 61,8082 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,004 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,004}{1,0471} \times 100\% = 0,38\%$$

• Pengulangan 2

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 57,8140 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 56,7914 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 56,7953 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0038 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0038}{1,0226} \times 100\% = 0,38\%$$

• Pengulangan 3

$$\text{Berat sampel + Cawan Kosong} = 63,0551 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Kosong} = 61,9812 \text{ gr}$$

$$\text{Berat Cawan Pijar (abu)} = 61,9870 \text{ gr}$$

$$\text{Berat abu} = 0,0058 \text{ gr}$$

$$\text{Kadar abu} = \frac{0,0058}{1,0739} \times 100\% = 0,54\%$$

$$\text{Rata-rata kadar abu} = \frac{0,38+0,38+0,54}{3} = 0,43\%$$



KARTU LAPORAN PERTEMUAN BIMBINGAN KTI
MAHASISWA T. A. 2024/2025

Nama : Tiurma Tessa S
 NIM : P07539022242
 Pembimbing : Ernoviya, S. Farm., Apt., M. Si.

NO	TGL	PERTEMUAN	PEMBAHASAN	PARAF PEMBIMBING
1	29/01/2025	I	Bimbingan Judul KTI	
2	01/01/2025	2	Acc Judul Proposal	
3	02/02/2025	3	Bimbingan Bab 1	
4	03/02/2025	4	Bimbingan Bab 2	
5	05/02/2025	5	Bimbingan Bab 3	
6	12/05/25	6	Bimbingan Bab 4 dan 5	
7	23/05/25	7	Bimbingan dan revisi Bab 4 dan 5	
8	05/06/25	8	Bimbingan dan revisi bab 4 dan 5	
9	08/06/25	9	Bimbingan dan revisi bab 4 dan 5	
10	10/06/25	10	Bimbingan dan revisi bab 4 dan 5	
11	21/07/25	11	Bimbingan dan revisi bab 4 dan 5	
12	23/07/25	12	ACC KTI	

