



**FORMULASI DAN UJI SEDIAAN FISIK GRANUL EFFERVESCENT  
EKSTRAK DAUN KELOR (*Moringa oleifera* L.) SEBAGAI  
ANTIOKSIDAN**

**SKRIPSI**

**Untuk Memenuhi Persyaratan Melakukan  
Penelitian Dalam Rangka Penyusunan Skripsi**

**Oleh**

**Sarifah Ramlah**

**NIM SF18105**

**PROGRAM STUDI S-1 FARMASI  
SEKOLAH TINGGI ILMU KESEHATAN BORNEO LESTARI  
BANJARBARU  
AGUSTUS 2022**

## **HALAMAN PENGESAHAN SKRIPSI**

### **FORMULASI DAN UJI SEDIAAN FISIK GRANUL EFFERVESCENT EKSTRAK DAUN KELOR (*Moringa Oleifera* L.) SEBAGAI ANTIOKSIDAN**

Oleh

Sarifah Ramlah  
NIM SF18105

Telah dipertahankan di depan Penguji pada tanggal 09 Agustus 2022

NAMA

TIM PENGUJI

TANDA TANGAN

TANGGAL

apt. Aristha Novyra Putri, M.Farm.  
(Ketua penguji/Penguji I)

06/02/23

apt. Dyera Forestryana, M.SI.  
(Anggota penguji/Penguji II)

06/02/23

apt. Wahyudin Bin Jamaludin, M.Si.  
(Anggota penguji/Penguji III)

06/02/23

Cast Torizellia, S.S.T.Keb., M.Kes  
(Anggota penguji/Penguji IV)

17/02/23

Banjarmasin, 09 Agustus 2022  
Ketua Program Studi S-1 Farmasi STIKES Borneo Lestari

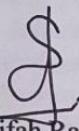


(apt. Eka Fitri Susiani, M.Sc)  
NIK. 010512024

### **PERNYATAAN**

Dengan ini saya menyatakan bahwa dalam penulisan skripsi ini tidak terdapat karya yang pernah diajukan untuk memperoleh gelar kesarjanaan disuatu Perguruan Tinggi, dan berdasarkan sepengetahuan saya tidak terdapat karya atau pendapat yang pernah ditulis atau diterbitkan oleh orang lain sebelumnya, kecuali yang secara tertulis diacu dalam naskah ini dan disebutkan dalam Daftar Pustaka

Banjarbaru, 06 Agustus 2022



Sarifah Ramlah  
NIM. SF18105

## **ABSTRAK**

### **FORMULASI DAN UJI SEDIAAN FISIK GRANUL EFFERVESCENT EKSTRAK DAUN KELOR (*Moringa oleifera L.*) SEBAGAI ANTIOKSIDAN (Oleh Sarifah Ramlah; Pembimbing Apt. Wahyudin Bin Jamaludin, M.Si. & Cast Torizellia, S.S.T. Keb., M.Kes.; 2022; 114 Halaman)**

Sumber antioksidan alami banyak terdapat di tanaman salah satunya dari tanaman Daun Kelor. Daun Kelor (*Moringa oleifera L.*) diketahui memiliki kandungan mineral, asam amino, esensial, antioksidan seperti vitamin C vitamin E dan kaya akan metabolit sekunder lainnya yang merupakan sumber potensial yang berkhasiat bagi Kesehatan. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui kelarutan berdasarkan jumlah variasi konsentrasi asam basa terhadap granul effervescent ekstrak Daun Kelor dan untuk menentukan formula terbaik granul effervescent ekstrak daun Kelor berdasarkan evaluasi sifat fisik sediaan. Metode dalam penelitian ini adalah penelitian eksperimental, dengan granulasi basah. Untuk mengetahui stabilitas granul Effervescent dilakukan uji stabilitas selama 1 bulan, pada penelitian ini digunakan tiga rasio (asam sitrat, asam tartrat, dan natrium bikarbonat) yaitu 1:1:2,9; 1:2:2,5; 1:2:3,44; 1:2:3,5. Berdasarkan hasil penelitian dedapat kadar lembab granul effervescent kisaran 3,36 – 5,82. Waktu alir Granul Effervescent kisaran 4,02- 4,69. Nilai °sudut diam granul kisaran 20,53-25,380. Nilai indeks kompresibilitas kisaran 15,49 – 17,04. Ketinggian Buih granul effervescent kisaran 3,97-5,83. pH granul effervescent kisaran 5,40-6,13. Waktu larut granul effervescent kisaran 53,30-57,51. Nilai acceptability granul effervescent kisaran 3,05-3,5 untuk warna, nilai aroma kisaran 3 – 3,2. Dan nilai rasa kisaran 3 – 4,3. Sehingga dapat dilihat formula berbaik granul effervescent ekstrak daun Kelor (*Moringa oleifera L.*) terhadap sifat fisik sediaan adalah pada formula III. Hal ini berdasarkan hasil evaluasi uji yang dihasilkan lebih baik daripada formula I, II dan IV.

**Kata Kunci :** Antioksidan, Granul Effervescent, Daun kelor (*Moringa oleifera L.*)

## **ABSTRACT**

### **FORMULATION AND PHYSICAL PREPARATION OF EFFERVESCENT GRANULES EXTRACT OF MORINGA LEAF (*Moringa oleifera L.*) AS ANTIOXIDANT (By Sarifah Ramlah; Supervisor Apt. Wahyudin Bin Jamaludin, M.Si. & Cast Torizellia, S.S.T. Keb.,M.Kes.,; 2022; 114 Halaman)**

Many natural sources of antioxidants are found in plants, one of which is the Moringa Leaf plant. Moringa leaves (*Moringa oleifera L.*) are known to contain minerals, amino acids, essentials, and antioxidants such as vitamin C, and vitamin E and are rich in other secondary metabolites which are potential sources of health benefits. This study aims to determine the solubility based on the number of variations in the concentration of acid-base on the effervescent granules of Moringa leaf extract and to determine the best formula for the effervescent granules of Moringa leaf extract based on the evaluation of the physical properties of the preparation. The method in this research is experimental research, with wet granulation. To determine the stability of effervescent granules, a stability test was carried out for 1 month, in this study three ratios (citric acid, tartaric acid, and sodium bicarbonate) were used, namely 1:1:2.9; 1:2:2.5; 1:2:3.44; 1:2:3.5. Based on the results of the research, the moisture content of the effervescent granules ranged from 3.36 to 5.82. Effervescent granule flow time ranged from 4.02 to 4.69. The angle of repose of the granules ranges from 20.53-25.380. The compressibility index value is in the range of 15.49 – 17.04. The height of the effervescent granule froth ranged from 3.97 to 5.83. The pH of the effervescent granules ranged from 5.40 to 6.13. The dissolving time of effervescent granules ranged from 53.30 to 57.51. The acceptability value of effervescent granules is in the range of 3.05-3.5 for color, and the value of aroma is in the range of 3-3.2. And the taste value ranges from 3 to 4.3. So that it can be seen that the effervescent granule formula of Moringa leaf extract (*Moringa oleifera L.*) on the physical properties of the preparation is in formula III. This is based on the results of the test evaluation that is better than formulas I, II, and IV.

**Keywords:** Antioxidant, Granule effervescent, Moringa Leaf (*Moringa oleifera L.*)

## **PRAKATA**

Assalamu'alaikum Warahmatullahi Wabarakatuh.

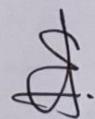
Alhamdulillahi robbil aalamiin, penulis dapat menyelesaikan skripsi dengan judul “Formulasi dan Uji Sediaan Fisik Granul *Effervescent* Ekstrak Etanol Daun Kelor (*Moringa Oleifera L.*)” sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Farmasi di Sekolah Tinggi Ilmu Kesehatan Borneo Lestari Banjarbaru.

Skripsi ini disusun sebagai salah satu syarat untuk menyelesaikan program sarjana strata 1 farmasi dan memperoleh gelar Sarjana Farmasi (S.Farm.) di Sekolah Tinggi Kesehatan Borneo Lesatri Banjarbaru. Dalam penyelesaian skripsi ini penulis tidak telapas dari bantuan, dukungan, dan bimbingan dari berbagai pihak. Oleh karena itu, penulis ingin mengucapkan terimakasih kepada :

1. Orang tua yang selalu memberikan kasih sayang, semangat, bantuan, nasehat serta do'a di setiap waktu sehingga dapat menyelesaikan skripsi ini
2. Ibu Apt. Eka Fitri Susiani, M.Sc. selaku ketua program studi S-1 farmasi Universitas Borneo Lestari Banjarbaru.
3. Bapak Apt.Hafiz Ramadhan, M. Sc. selaku Ketua STIKES Borneo Lestari.
4. Bapak Apt. Wahyudin Bin Jamaludin, M.Si dan Cast Torizellia, S.S.T. Keb., M.Kes selaku dosen pembimbing skripsi yang telah meluangkan waktu untuk membimbing, mengarahkan, memberikan banyak masukan, serta meluangkan waktunya untuk membimbing dalam penyusunan skripsi ini.

5. Ibu Apt Aristha Novyra Putri, M. Farm. dan Apt. Ibu Dyera Forestryana, M.Si. selaku Dosen Penguji Skripsi yang telah memberikan ilmu, saran, dan kritik yang membangun untuk membantu penulis menyusun naskah skripsi.
6. Seluruh Dosen dan Staf yang telah membina dan mendidik penulis selama berkuliah.
7. Teman-teman Ririn Sri Wahyuni, Siti Nurhaliza, Rani Maimonah dan Rezky Almuhajir yang selalu bersedia membantu serta berbagi keluh kesah.
8. Semua pihak yang telah membantu selama melakukan penelitian yang tidak dapat disebutkan satu persatu. Saya sadari dalam penyusunan skripsi ini masih banyak kekurangan karena keterbatasan yang saya miliki. Oleh karena itu, saya mengharapkan saran dan kritik yang bersifat membangun untuk kesempurnaan skripsi ini. Harapannya, semoga skripsi ini dapat bermanfaat bagi kita semua.

Banjarbaru, 06 Agustus 2022



Sarifah Ramlah  
NIM. SF18105

## DAFTAR ISI

HALAMAN JUDUL.....	i
LEMBAR PENGESAHAN .....	ii
PERNYATAAN.....	iii
ABSTRAK .....	iv
PRAKATA.....	vi
DAFTAR ISI .....	viii
DAFTAR TABEL .....	xi
DAFTAR GAMBAR .....	xii
DAFTAR LAMPIRAN.....	xiii
BAB I Pendahuluan .....	1
1.1 Latar Belakang .....	1
1.2 Rumusan Masalah .....	2
1.3 Tujuan Penelitian .....	3
1.4 Manfaat Penelitian .....	3
BAB II Tinjauan Pustaka .....	5
2.1 Daun Kelor ( <i>Moringa oleifera</i> ) .....	5
2.1.1 Morfologi Tumbuhan .....	5
2.1.2 Klasifikasi Tumbuhan .....	6
2.2 Antioksidan .....	7
2.3 Ekstraksi .....	7
2.3.1 Maserasi .....	7
2.4 Metode Pembuatan Granul <i>Effervescent</i> .....	8
2.4.1 Granulasi Basah .....	8
2.5 Granul <i>Effervescent</i> .....	9
2.5.1 Sumber Asam .....	10
2.5.2 Sumber Basa .....	11
2.5.3 Bahan Tambahan.....	11
2.6 Hipotesis .....	13
BAB III Metode Penelitian .....	14

3.1 Rancangan Penelitian .....	14
3.2 Waktu dan Tempat Penelitian .....	14
3.3 Sampel.....	14
3.4 Variabel Penelitian .....	14
3.4.1 Variabel Bebas .....	14
3.4.2 Variabel Terikat .....	15
3.5 Alat dan Bahan .....	15
3.5.1 Alat .....	15
3.5.2 Bahan .....	15
3.6 Prosedur Penelitian .....	15
3.6.1 Determinasi Tumbuhan .....	15
3.6.2 Pembuatan Ekstrak Daun Kelor .....	16
3.6.3 Formulasi .....	17
3.6.4 Pembuatan Sediaan Granul <i>Effervescent</i> .....	17
3.6.5 Uji Granul <i>Effervescent</i> .....	18
BAB IV Hasil dan Pembahasan .....	23
4.1 Determinasi .....	23
4. 2 Pengumpulan dan Pengolahan Sampel Daun Kelor.....	23
4.3 Pembuatan Ekstrak Daun Kelor .....	24
4.4 Pembuatan Granul <i>Effervescent</i> .....	25
4.5 Analisis Uji Granul <i>Effervesent</i> pada Ekstrak Daun Kelor .....	26
4.5.1 Uji Organoleptis Granul <i>Effervescent</i> .....	26
4.5.2 Uji kadar lembab .....	27
4.5.3 Uji waktu alir Granul Effervescent .....	30
4.5.4. Indeks kompresibilitas granul effervescent .....	34
4.5.5 Uji Ketinggian Buih granul effervescent.....	36
4.5.5 Uji pH granul effervescent .....	38
4.5.6 Uji waktu larut granul <i>effervescent</i> .....	39
4.5.7 Uji <i>acceptability</i> granul <i>effervescent</i> .....	42
4.5.8 Uji Stabilitas granul <i>effervescent</i> .....	44
BAB V PENUTUP.....	55

5.1 Kesimpulan.....	55
5.2 saran .....	56
DAFTAR PUSTAKA .....	57
RIWAYAT HIDUP.....	115

## **DAFTAR TABEL**

Tabel	Halaman
1. Formulasi .....	17
2. Skala Nilai.....	22
3. Hasil Uji Organoleptis Granul <i>Effervescent</i> .....	27

## **DAFTAR GAMBAR**

Gambar	Halaman
1. Tumbuhan Daun Kelor ( <i>Moringa oleifera</i> ) .....	6
2. Reaksi Kimia Asam Sitrat .....	9
3. Reaksi Kimia Asam Asetat .....	10
4. Granul <i>Effervescent</i> Daun Kelor .....	26
5. Histogram Hasil Uji Kadar Lembab .....	27
6. Histogram waktu alir granul <i>effervescent</i> .....	30
7. Histogram Uji sudut diam .....	32
8. Histogram Uji Indeks kompresibilitas .....	34
9. Histogram Uji Ketinggian Buih .....	36
10. Histogram Uji pH .....	38
11. Histogram Uji Waktu Larut .....	40
12. Grafik Uji Acceptability .....	43
13. Histogram uji kadar lembab sebelum dan sesudah stabilitas .....	44
14. Histogram uji waktu alir sebelum dan sesudah stabilitas .....	46
15. Histogram uji sudut diam sebelum dan sesudah stabilitas .....	48
16. Histogram uji kompresibilitas sebelum dan sesudah stabilitas .....	49
17. Histogram uji waktu larut sebelum dan sesudah stabilitas .....	52

## DAFTAR LAMPIRAN

Gambar	Halaman
1. Sertifikat Determinasi .....	64
2. Pembatan Simplisia .....	66
3. Ekstraksi .....	68
4. Perhitungan Bahan .....	70
5. Dokumentasi Pembuatan Granul <i>Effervescent</i> .....	71
6. Uji Granul <i>ffervescent</i> H+0.....	74
7. Hasil Organoleptis Granul <i>ffervescent</i> .....	77
8. Hasil Evaluasi Granul <i>ffervescent</i> .....	78
9. Perhitungan Uji Waktu Alir .....	79
10. Perhitungan dan Data Evaluasi Sudut Diam .....	83
11. Perhitungan Evaluasi Uji Indeks Kompresibilitas .....	86
12. Perhitungan Uji Kadar Lembab .....	90
13. Data Uji Waktu Larut granul <i>ffervescent</i> .....	94
14. Data Kuesioner <i>Acceptability</i> .....	95
15. Uji Waktu Alir Setelah Uji Stabilitas.....	97
16. Uji Sudut Diam Setelah Uji Stabilitas.....	98
17. Uji Kompresibilitas Setelah Uji Stabilitas .....	99
18. Uji Kadar Lembab Setelah Uji Stabilitas .....	100
19. Waktu Larut Setelah Uji Stabilitas.....	101
20. Uji Statistik Sebelum Uji Stabilitas.....	103
21. Uji Statistik Setelah Uji Stabilitas.....	110