

**PERBANDINGAN SINTESIS
N'-(4-HIDROKSIBENZILIDEN)
ISONIKOTINOHIDRAZIDA DENGAN METODE
KONVENTSIONAL DAN METODE IRADIASI
GELOMBANG MIKRO**



YOHANA LARASATI

2443016048

PROGRAM STUDI S-1 FARMASI

FAKULTAS FARMASI

UNIVERSITAS KATOLIK WIDYA MANDALA SURABAYA

2020

**PERBANDINGAN SINTESIS N’-(4-HIDROKSIBENZILIDEN)
ISONIKOTINOHIDRAZIDA DENGAN METODE KONVENTSIONAL
DAN METODE IRADIASI GELOMBANG MIKRO**

SKRIPSI

Diajukan untuk memenuhi sebagian persyaratan
Meperoleh gelar Sarjana Farmasi Program Studi Strata I
Di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya

OLEH :
YOHANA LARASATI
2443016048

Telah disetujui pada tanggal 17 Juli 2020 dan dinyatakan LULUS

Pembimbing I,



Prof. Dr. J. S. Ami Soewandi, Apt.
NIK. 241.02.0542

Pembimbing II,



Prof. Dr. Tutuk Budiati, MS., Apt.
NIK. 241.18.0996

Mengetahui,
Ketua Penguji



Dr. Monica W. Setiawan, M.Sc., Apt.
NIK.231.13.0788

**LEMBAR PERSETUJUAN
PUBLIKASI KARYA ILMIAH**

Demi perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui skripsi/karya ilmiah saya, dengan judul: **Perbandingan Sintesis N'-(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional dan Metode Iradiasi Gelombang Mikro** untuk dipublikasikan atau ditampilkan di internet atau media lain yaitu *Digital Library* Perpustakaan Unika Widya Mandala Surabaya untuk kepentingan akademik sebatas sesuai dengan Undang-Undang Hak Cipta.

Demikian pernyataan persetujuan publikasi karya ilmiah ini saya buat dengan sebenarnya.

Surabaya, 17 Juli 2020



Yohana Larasati
2443016048

Saya menyatakan dengan sesungguhnya bahwa hasil tugas akhir ini adalah benar-benar merupakan hasil karya saya sendiri.

Apabila di kemudian hari diketahui bahwa skripsi ini merupakan hasil plagiarisme, maka saya bersedia menerima sangsi berupa pembatalan kelulusan dan atau pencabutan gelar yang saya peroleh.

Surabaya, 17 Juli 2020



Yohana Larasati
2443016048

ABSTRAK

PERBANDINGAN SINTESIS *N'*-(4-HIDROKSIBENZILIDEN)ISONIKOTINOHIDRAZIDA DENGAN METODE KONVENTSIONAL DAN METODE IRADIASI GELOMBANG MIKRO

**YOHANA LARASATI
2443016048**

Penelitian ini bertujuan membandingkan metode konvensional dan metode sintesis dengan bantuan gelombang mikro pada sintesis *N'*-(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida untuk menentukan metode yang lebih efisien. Sintesis senyawa dengan metode konvensional dilakukan dengan refluks selama 1 jam, sedangkan pada metode dengan bantuan gelombang mikro diiradiasi dengan daya 480 Watt selama 3 menit. Sintesis senyawa dilakukan dengan mereaksi senyawa isoniazid dan 4-hidroksibenzaldehid (1:1) dengan katalis asam asetat glasial. Kemurnian senyawa yang telah disintesis diuji dengan titik leleh dan kromatografi lapis tipis, kemudian struktur senyawa diidentifikasi dengan spektrofotometri inframerah. Hasil sintesis *N'*-(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida merupakan kristal berwarna kuning pucat dan berbentuk jarum. Persen hasil sintesis senyawa *N'*-(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida yang diperoleh dengan metode konvensional adalah $73,88 \pm 0,96\%$ dan dengan metode dengan bantuan gelombang mikro adalah $88,89 \pm 2,54\%$. Pada penelitian ini dapat disimpulkan bahwa sintesis *N'*-(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan metode dengan bantuan gelombang mikro lebih efisien daripada sintesis senyawa dengan metode konvensional.

Kata kunci : sintesis, *N'*-(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida, metode, konvensional, iradiasi gelombang mikro.

ABSTRACT

COMPARISON OF SYNTHESIS OF *N'*-(4-HYDROXYBENZYLIDENE) ISONICOTINOHYDRAZIDE BY CONVENTIONAL METHOD AND MICROWAVE IRRADIATION ASSISTANCE METHODS

**YOHANA LARASATI
2443016048**

The aim of this research was to compare conventional method and microwave irradiation assistance in synthesis *N'*-(4-hydroxybenzylidene) isonicotinohydrazide compound to determine more efficient method. Synthesis of compounds by conventional method was done by reflux for 1 hour, while microwave irradiation assistance methods was conducted at 480 Watt for 3 minutes. This compound was synthesized by reacting isoniazide and 4-hydroxybenzaldehyde with glacial acetic acid catalyst. The purity of the synthesized compound was examined by melting point test and thin layer chromatography, further, the structure was identified by infrared spectrophotometry. The synthesized *N'*-(4-hydroxybenzylidene) isonicotinohydrazide is pale yellow crystalline and needle-shaped. The yield of *N'*-(4-hydroxybenzylidene)isonicotinohydrazide which was obtained by conventional method was $73.88\pm0.96\%$ and with microwave irradiation assistance methods was $88.89\pm2.54\%$. In this research it can be concluded that the synthesis of *N'*-(4-hydroxybenzylidene) isonicotinohydrazide with microwave irradiation assistance was more efficient than the synthesis of compounds by using conventional method.

Kata kunci: synthesis; *N'*-(4-hydroxybenzylidene)isonicotinohydrazide; methods; conventional; microwave irradiation.

KATA PENGANTAR

Puji syukur penulis panjatkan kepada Tuhan Yang Maha Esa untuk rahmat dan karunia yang diberikan, sehingga skripsi berjudul : **“Perbandingan Sintesis N’-(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional dan Metode Iradiasi Gelombang Mikro”** dapat diselesaikan. Penyusunan skripsi ini bertujuan untuk memenuhi persyaratan dalam memperoleh gelar Sarjana Farmasi di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.

Pada kesempatan ini, penulis ingin mengucapkan terima kasih kepada pihak-pihak yang telah membantu selama proses pembuatan naskah skripsi ini, kepada :

1. Tuhan Yang Maha Esa, yang telah memberkati dan menyertai dalam pengerajan skripsi sehingga skripsi ini dapat diselesaikan dengan baik.
2. Prof. Dr. J.S Ami Soewandi., Apt selaku dosen pembimbing I dan Prof. Dr. Tutuk Budianti, M.S., Apt selaku dosen pembimbing II yang telah mengarahkan, mengajarkan, membimbing, memberikan saran dan meluangkan waktu, tenaga, pikiran, kesabaran dalam penyusunan naskah skripsi ini sehingga dapat disusun dengan baik.
3. Dosen penguji, Dr. Monica Widyawati Setiawan, M.Sc., Apt. dan Dr. phil. nat. Elisabeth Catherina Wijayakusuma, S.Si., M.Si. yang telah memberikan saran dan bimbingan dalam memperbaiki dan melengkapi penyusunan naskah skripsi ini.
4. Drs. Kuncoro Foe, Ph.D., Apt selaku Rektor, Sumi Wijaya, S.Si., Ph.D., Apt Apt selaku Dekan, dan Dr. Lanny Hartanti, S.Si., M.Si. selaku Ketua Program Studi S1 Fakultas Farmasi Universitas

- Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan fasilitas dan bantuan dalam penelitian ini sehingga naskah skripsi ini dapat disusun dengan baik.
5. Catherine Caroline, S.Si., M.Si., dan Senny Yesery Esar, S.Si., M.Si. selaku dosen pembimbing akademik yang telah memberi saran dan mengarahkan serta membantu mengenai persoalan perkuliahan dengan baik dan perhatian.
 6. Seluruh staf laboratorium yang telah membantu jalannya penggerjaan penelitian, khususnya Pak Heri selaku laboran di Laboratorium Kimia Organik, dan Mas Dwi selaku laboran di Laboratorium Penelitian Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya, sehingga proses penggerjaan skripsi ini berjalan dengan baik.
 7. Ayah Tukidjo dan Ibu Soemiati selaku orang tua penulis, serta kakak Aleksius dan adek Yustina yang sangat penulis kasih dan sayangi yang selalu memberi dukungan baik moril maupun materil serta dorongan dan semangat yang diberikan kepada penulis sehingga penulis dapat menyelesaikan kuliah di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.
 8. Teman-teman satu kelompok (Shendy Fransiska dan Oksabri Tri Mayodha) yang telah bersama-sama berjuang dalam menyelesaikan skripsi dengan baik.
 9. Teman-teman seperjuangan di Laboratorium Kimia Organik Fani Christina, Diana Luky M., Kevin Theodore, Elisabeth Agustini Tanjaya, Jessica, Brenda Olivia T., Verensia Clara, dan Katrin Beatrix.
 10. Sahabat-sahabat Lidya Cynthia, Ayu Febriani, Yusanti Agustina, Nisrina Dea S., Sindhy Dewi Ira K., Erike Averina I.L., Natalia

- Margaretha yang telah memberikan dukungan selama perkuliahan dan penggerjaan skripsi.
11. Segenap keluarga Beasiswa Keuskupan Surabaya (BMAKS) yang telah memberikan dukungan dan doa, serta Romo Rudi, Romo Juve, Romo Satya, dan Romo Surya yang telah membimbing dan mendoakan sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi dengan baik.
 12. Teman-teman angkatan 2016 dan semua pihak yang telah memberikan bantuan baik secara langsung maupun tidak langsung yang tidak dapat disebutkan satu per satu.

Dengan keterbatasan pengalaman, pengetahuan maupun pustaka yang ditinjau, penulis menyadari kekurangan dalam penulisan naskah skripsi ini. Penulis sangat mengharapkan kritik dan saran agar naskah skripsi ini dapat lebih disempurnakan serta bisa berguna bagi kepentingan masyarakat.

Surabaya, 17 Juli 2020

Penulis

DAFTAR ISI

	Halaman
ABSTRAK.....	i
<i>ABSTRACT</i>	ii
KATA PENGANTAR	iii
DAFTAR ISI	vi
DAFTAR TABEL	x
DAFTAR GAMBAR.....	xi
DAFTAR LAMPIRAN	xiii
BAB I: PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	3
1.3 Tujuan Penelitian	4
1.4 Hipotesis Penelitian.....	4
1.5 Manfaat Penelitian	4
BAB II: TINJAUAN PUSTAKA	5
2.1 Tinjauan Tentang Tuberkulosis.....	5
2.2 Tinjauan Hubungan Struktur dan Aktivitas Turunan Isoniazid.....	6
2.3 Tinjauan Tentang Reaksi Kimia Organik.....	8
2.3.1 Kondensasi.....	9
2.4 Tinjauan Tentang Metode Sintesis Senyawa Turunan Isoniazid.....	12
2.4.1 Metode Konvensional	12
2.4.2 Metode Sintesis dengan Bantuan Gelombang Mikro.....	13
2.5 Tinjauan Tentang Iradiasi Gelombang Mikro	13
2.6 Tinjauan Bahan	15
2.6.1 Senyawa Isoniazid	15
2.6.2 Senyawa 4-hidroksibenzaldehid	16

Halaman

2.6.3 Senyawa Asam Asetat Glasial	17
2.7 Tinjauan Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	17
2.8 Tinjauan Uji Kemurnian Senyawa Hasil Sintesis.....	21
2.8.1 Rekrystalisasi.....	21
2.8.2 Tinjauan Tentang Titik Leleh	22
2.8.3 Tinjauan Tentang Kromatografi Lapis Tipis	23
2.9 Tinjauan Tentang Identifikasi Senyawa	24
2.9.1 Tinjauan Tentang Spektrofotometer UV.....	24
2.9.2 Tinjauan Tentang Spektrofotometer Inframerah.....	25
2.9.3 Tinjauan Tentang Spektrofotometer Resonansi Magnetik Inti ..	26
BAB III: METODE PENELITIAN	28
3.1 Jenis Penelitian.....	28
3.2 Bahan dan Alat Penelitian	28
3.2.1 Bahan Penelitian	28
3.2.2 Alat Penelitian	28
3.3 Metodologi Penelitian	29
3.4 Tahapan Penelitian	29
3.5 Metode Penelitian.....	30
3.5.1 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional	30
3.5.2 Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional	31
3.5.3 Penentuan Kondisi Optimum dalam Sintesis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Sintesis dengan Bantuan Iradiasi Gelombang Mikro.....	32
3.5.4 Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Sintesis dengan Bantuan Iradiasi Gelombang Mikro.....	33

Halaman

3.6 Uji Kemurnian Senyawa Hasil Sintesis.....	33
3.6.1 Uji Organoleptis.....	33
3.6.2 Uji Penentuan Titik Leleh.....	34
3.6.3 Uji Kromatografi Lapis Tipis.....	34
3.7 Identifikasi Struktur Senyawa Hasil Sintesis	35
3.7.1 Identifikasi Hasil Spektrofotometer Inframerah	35
3.8 Analisis Data	35
3.8.1 Analisis Struktur Hasil Sintesis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	35
3.8.2 Analisis Perbedaan Metode Sintesis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	35
BAB IV: HASIL DAN PEMBAHASAN	37
4.1 Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida.....	37
4.1.1 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional	37
4.1.2 Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional	39
4.1.3 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4- hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida dengan Metode Sintesis dengan Bantuan Gelombang Mikro.....	40
4.1.4 Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Sintesis dengan Bantuan Gelombang Mikro.....	42
4.2 Hasil Uji Kemurnian Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibeniliden) isonikotinohidrazida.....	42
4.2.1 Uji Organoleptis.....	42
4.2.2 Uji Kromatografi Lapis Tipis Senyawa <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	43

Halaman

4.2.3 Uji Titik Leleh Senyawa Hasil Sintesis <i>N'</i> - (4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	45
4.3 Identifikasi Struktur <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	46
4.3.1 Identifikasi Struktur dengan Spektrofotometer Inframerah Senyawa Hasil Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	46
4.4 Perbandingan Metode Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	49
BAB V: KESIMPULAN DAN SARAN	52
5.1 Kesimpulan	52
5.2 Saran.....	52
DAFTAR PUSTAKA	53
LAMPIRAN	57

DAFTAR TABEL

	Halaman
Tabel 2.1	Tabel Serapan Inframerah Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida 18
Tabel 2.2	Tabel Transisi Gugus Aromatik 25
Tabel 4.1	Data Rf Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida Metode Konvensional 38
Tabel 4.2	Data Persen <i>Recovery</i> Rekrystalisasi Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida Pada Penentuan Kondisi Optimum 39
Tabel 4.3	Data Presentase Hasil Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksienziliden)isonikotinohidrazida Metode Konvensional 39
Tabel 4.4	Data Rf Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida 41
Tabel 4.5	Data Presentase Hasil Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida Metode Sintesis dengan Bantuan Gelombang Mikro 42
Tabel 4.6	Data Rf Uji Kromatografi Lapis Tipis Senyawa Hasil Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida 44
Tabel 4.7	Data Hasil Uji Titik Leleh 45
Tabel 4.8	Tabel Serapan Inframerah Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida 48
Tabel 4.9	Persen Hasil Sintesis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida 50

DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 1.1 Skema Reaksi Pembentukan <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	3
Gambar 2.1 Struktur yang Dibutuhkan untuk Aktivitas Antimikobakterial dan Antimikroba Derivat Isoniazid	8
Gambar 2.2 Peran Konponen Karbonil dalam Kondensasi Karbonil.....	9
Gambar 2.3 Mekanisme Pembentukan Senyawa Imina	11
Gambar 2.4 Skema Reaksi Turunan Isoniazid	11
Gambar 2.5 Struktur Isoniazid	16
Gambar 2.6 Struktur Senyawa 4-hidroksibenzaldehida	17
Gambar 2.7 Struktur Asam Asetat Glasial	17
Gambar 2.8 Struktur Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	17
Gambar 2.9 Spektra Massa Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	19
Gambar 2.10 Spektra RMI- ¹ H Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	19
Gambar 2.11 Spektra RMI- ¹³ C Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	20
Gambar 2.12 Skema Tahapan Rekrystalisasi.....	21
Gambar 4.1 Uji KLT Optimasi Metode Konvensional	38
Gambar 4.2 Uji KLT Optimasi Metode Sintesis dengan Bantuan Gelombang Mikro P10 (1-10 Menit) dan P30 (1-10 Menit)	40
Gambar 4.3 Kristal Hasil Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida	42
Gambar 4.4 Hasil Kromatografi Lapis Tipis Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	44
Gambar 4.5 Spektrum Senyawa Isoniazid	46
Gambar 4.6 Spketrum Senyawa 4-hidroksibenzaldehid	47

Halaman

Gambar 4.7	Spektrum IR Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	47
Gambar 4.8	Mekanisme Pembentukan Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden)isonikotinohidrazida	50

DAFTAR LAMPIRAN

	Halaman
Lampiran A Skema Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Konvensional	57
Lampiran B Skema Sintesis <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida dengan Metode Iradiasi Gelombang Mikro.....	58
Lampiran C Perhitungan Rendemen <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida.....	59
Lampiran D Uji Statistik Senyawa <i>N'</i> -(4-hidroksibenziliden) isonikotinohidrazida.....	60