

**PERBANDINGAN SINTESIS  
N'-(4-NITROBENZILIDEN)ISONIKOTINOHIDRAZID  
SECARA KONVENSIONAL DAN IRADIASI  
GELOMBANG MIKRO**



**OKSABRI TRI MAYODHA**

**2443016017**

**PROGRAM STUDI S1 FARMASI  
FAKULTAS FARMASI  
UNIVERSITAS KATOLIK WIDYA MANDALA SURABAYA  
2020**

**PERBANDINGAN SINTESIS  
N'-(4-NITROBENZILIDEN)ISONIKOTINOHIDRAZID SECARA  
KONVENTSIONAL DAN IRADIASI GELOMBANG MIKRO**

**SKRIPSI**

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

**OLEH :**  
**OKSABRI TRI MAYODHA**  
**2443016017**

Telah disetujui pada tanggal 3 Agustus 2020 dan dinyatakan LULUS

Pembimbing I,



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

Pembimbing II,



Dr. Dra. Monica W. S. M.Sc., Apt.  
NIK. 241.13.0788

Mengetahui,  
Ketua Penguji



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

**LEMBAR PERSETUJUAN  
PUBLIKASI KARYA ILMIAH**

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

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

Surabaya, 3 Agustus 2020



Oksabri Tri Mayodha

2443016017

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 plagiarism, maka saya bersedia menerima sangsi berupa pembatalan kelulusan dan atau pencabutan gelar yang saya peroleh

Surabaya, 03 Agustus 2020



Oksabri Tri Mayodha

2443016017

## ABSTRAK

# PERBANDINGAN SINTESIS N’-(4-NITROBENZILIDEN)ISONIKOTINOHIDRAZIDA SECARA KONVENTSIONAL DAN IRADIASI GELOMBANG MIKRO

OKSABRI TRI MAYODHA  
2443016017

Penelitian ini bertujuan untuk membandingkan dua metode sintesis senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida, yaitu metode konvensional dan metode iradiasi gelombang mikro. Sintesis dilakukan dengan mereaksikan isoniazid dan 4-nitrobenzaldehid (1:1) dengan asam asetat glasial sebagai katalis. Sintesis senyawa dengan metode konvensional dilakukan dengan pemanasan selama 1 jam pada suhu 78°C, sedangkan pada iradiasi gelombang mikro diiradiasi dengan daya 480watt selama 3 menit. Senyawa yang telah disintesis diuji kemurniannya dengan penentuan titik leleh dan kromatografi lapis tipis dan diidentifikasi strukturnya dengan spektrofotometri inframerah. Hasil sintesis senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida berupa kristal kuning berbentuk jarum. Persen hasil sintesis senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida yang diperoleh dengan metode konvensional adalah  $71,60 \pm 2,83\%$  dan dengan iradiasi gelombang mikro adalah  $77,77 \pm 1,85\%$ . Pada penelitian ini dapat disimpulkan bahwa sintesis N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida dengan iradiasi gelombang mikro lebih efisien dibandingkan dengan metode konvensional.

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

## **ABSTRACT**

### **COMPARISON OF N’-(4-NITROBENZYLIDENE) ISONICOTINOHYDRAZIDE SYNTHESIS BY CONVENTIONAL AND MICROWAVE IRRADIATION**

**OKSABRI TRI MAYODHA  
2443016017**

The aim of this research is to compare two synthesis methods of N’-(4-nitrobenzylidene)isonicotinohydrazide compound, by conventional method and microwave irradiation method. This compound synthesized by reacting isoniazide and 4-nitrobenzaldehyde with glacial acetic acid as catalyst. Synthesis with conventional method was refluxed for 1 hour at 78°C, while microwave irradiation was conducted at 480 Watt, 3 minutes. Synthesized compound been tested for purity by melting point and thin layer chromatography, then the structure was identified by infrared spectrophotometry. Synthesized N’-(4-nitrobenzylidene)isonicotinohydrazide is yellow crystalline and needle shaped. The yield of N’-(4-nitrobenzylidene)isonicotinohydrazide synthesized by conventional method was  $71.60 \pm 2.83\%$  and microwave irradiation was  $77.77 \pm 1.85\%$ . In this research can be concluded that synthesis of N’-(4-nitrobenzylidene)isonicotinohydrazide with microwave irradiation more efficient than conventional method.

**Keywords:** synthesis, isoniazide, N’-(4-nitrobenzylidene)isonicotinohydrazide, conventional method, microwave irradiation.

## KATA PENGANTAR

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

Penulis mengucapkan terima kasih kepada pihak-pihak yang telah membantu selama proses pembuatan naskah skripsi ini, yaitu:

1. Tuhan Yang Maha Esa atas berkat dan rahmat-Nya penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.
2. Prof. Dr. Tutuk Budiati, MS., Apt. selaku pembimbing I dan Dr. Dra. Monica Widyawati Setiawan, M.Sc, Apt. selaku pembimbing II yang senantiasa memberikan bimbingan dan arahan dari awal hingga akhir pengerjaan skripsi ini.
3. Dosen penguji yang telah memberikan saran dan masukan dalam perbaikan penyusunan naskah skripsi ini.
4. Penasehat akademik (Drs. Y. Teguh Widodo, M.Sc., Apt.) yang sudah mendukung dan memberikan masukan.
5. Rektor Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya (Drs. Kuncoro Foe, G.Dip.Sc., Ph.D., Apt.) dan Kaprodi S1 Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya (F.V. Lanny Hartanti, S.Si.,M.Si) yang telah memberikan fasilitas selama pengerjaan skripsi ini.
6. Laboran Laboratorium Kimia Organik dan Laboratorium Penelitian yang sudah membantu menyediakan alat dan bahan yang digunakan selama penelitian.

7. Kedua orang tua dan kedua kakak penulis yang memberikan kasih sayang dan dukungan dalam bentuk doa maupun materiil sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.
8. Sahabat-sahabat penulis khususnya Cantya, Diana, Shendy yang selalu ada dan memberikan support kepada penulis.
9. Teman-teman seperjuangan sintesis khususnya Brenda, Fani, Jessica, Katrin, Kevin, Laras, Lisa, dan Veren yang selalu memberikan masukan dan membantu selama proses pembuatan skripsi.
10. Kakak-kakak sintesis khususnya Ce Arvin dan Ce Rena yang selalu membantu dan memberikan ilmunya kepada penulis.
11. Teman-teman Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya, serta berbagai pihak yang tidak bisa penulis sebutkan satu persatu.

Dengan keterbatasan pengalaman dan pengetahuan, penulis menyadari kekurangan dalam penyusunan naskah skripsi ini. Akhir kata, penulis sangat mengharapkan kritik dan saran agar naskah skripsi ini dapat lebih baik lagi. Terima kasih.

Surabaya, 03 Agustus 2020

Penulis

## DAFTAR ISI

	<b>Halaman</b>
ABSTRAK .....	i
ABSTRACT .....	ii
KATA PENGANTAR.....	iii
DAFTAR ISI .....	v
DAFTAR TABEL .....	viii
DAFTAR GAMBAR.....	ix
DAFTAR LAMPIRAN .....	x
BAB 1. PENDAHULUAN .....	1
1.1 Latar Belakang.....	1
1.2 Rumusan Masalah.....	4
1.3 Tujuan Penelitian.....	4
1.4 Hipotesis Penelitian .....	4
1.5 Manfaat Penelitian .....	5
BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA .....	6
2.1 Tinjauan Tentang Tuberkulosis .....	6
2.2 Tinjauan Obat Isoniazid.....	8
2.3 Tinjauan Hubungan Struktur dan Aktivitas Turunan Isoniazid .....	9
2.4 Tinjauan tentang Mekanisme Reaksi .....	11
2.4.1 Adisi Nukleofilik.....	11
2.4.2 Adisi Nukleofilik pada Pembentukan Imina .....	12
2.5 Tinjauan tentang Metode Sintesis Turunan Isoniazid.....	13
2.5.1 Metode Sintesis Secara Konvensional .....	13
2.5.2 Metode Sintesis dengan Iradiasi Gelombang Mikro .....	14
2.6 Tinjauan tentang Sintesis dengan Iradiasi Gelombang Mikro .....	15

2.6.1 Metode Sintesis dengan Iradiasi Gelombang Mikro .....	16
2.7 Tinjauan tentang Bahan Sintesis.....	17
2.7.1 Isoniazid .....	17
2.7.2 4-nitrobenzaldehida.....	18
2.7.3 Asam Asetat Glasial .....	19
2.8 Tinjauan tentang Rekrystalisasi.....	19
2.9 Tinjauan tentang Uji Kemurnian Senyawa Hasil Sintesis .....	20
2.9.1 Uji Titik Leleh.....	20
2.9.2 Uji Kromatografi Lapis Tipis .....	21
2.10 Tinjauan tentang Uji Identifikasi Struktur .....	22
2.10.1 Uji Spektrofotometri Inframerah.....	22
2.10.2 Uji Spektroskopi Ultra Violet.....	24
2.10.3 Uji Spektroskopi Resonansi Magnet Inti.....	26
BAB 3. METODE PENELITIAN .....	27
3.1 Jenis Penelitian .....	27
3.2 Bahan dan Alat Penelitian .....	27
3.2.1 Bahan Penelitian.....	27
3.2.2 Alat Penelitian.....	27
3.3 Rancangan Penelitian.....	28
3.4 Tahapan Penelitian .....	28
3.5 Metode Penelitian .....	29
3.5.1 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida dengan Iradiasi Gelombang Mikro .....	29
3.5.2 Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Menggunakan Metode Iradiasi Gelombang Mikro .....	30
3.5.3 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Menggunakan Metode Konvensional .....	30

3.5.4 Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Menggunakan Metode Konvensional .....	31
3.6 Uji Kemurnian Senyawa Hasil Sintesis .....	31
3.6.1 Uji Organoleptis.....	31
3.6.2 Uji Penentuan Titik leleh.....	32
3.6.3 Uji Kromatografi Lapis Tipis .....	32
3.7 Identifikasi Struktur Senyawa Hasil Sintesis.....	32
3.7.1 Identifikasi Struktur dengan Spektrofotometer Infra Merah .....	32
3.8 Analisis Data.....	33
BAB 4. HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN .....	34
4.1 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida dengan Iradiasi Gelombang Mikro.....	34
4.2 Sintesis Senyawa N’-(4-klorobenziliden)isonikotinohidrazida dengan Iradiasi Gelombang Mikro.....	37
4.3 Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Secara Konvensional.....	38
4.4 Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Secara Konvensional .....	40
4.5 Uji Kemurnian Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida .....	41
4.5.1 Uji Organoleptis senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida .....	41
4.5.2 Uji KLT Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida .....	42
4.5.3 Uji Titik Leleh Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida .....	43
4.6 Identifikasi Struktur N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida .....	43
4.7 Perbandingan Hasil Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Secara Konvensional dan Iradiasi Gelombang Mikro.....	47

BAB 5. KESIMPULAN DAN SARAN .....	51
5.1 Kesimpulan .....	51
5.2 Saran .....	51
DAFTAR PUSTAKA .....	52
LAMPIRAN .....	58

## DAFTAR TABEL

	Halaman	
Tabel 4.1	Nilai Rf KLT Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa Menggunakan Metode Iradiasi Gelombang Mikro .....	36
Tabel 4.2	Data Persentase Hasil Sintesis Senyawa N'-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida dengan Bantuan Iradiasi Gelombang Mikro .....	37
Tabel 4.3	Nilai Rf KLT Penentuan Kondisi Optimum Sintesis Senyawa Menggunakan Metode Konvensional.....	39
Tabel 4.4	Data Persentase Hasil Sintesis Senyawa N'-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Secara Konvensional.....	40
Tabel 4.5	Nilai Rf Kromatografi Lapis Tipis Senyawa N'-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida.....	42
Tabel 4.6	Data Hasil Uji Titik Leleh Senyawa N'-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida.....	43
Tabel 4.7	Interpretasi Data Spektrum Inframerah Senyawa N'-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida.....	46
Tabel 4.8	Perbandingan Persentase Hasil Sintesis Senyawa N'-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida Dengan Metode Konvensional dan Iradiasi Gelombang Mikro.....	47

## DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 1.1	Reaksi Pembentukan Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida .....
	4
Gambar 2.1	Struktur Isoniazid .....
	8
Gambar 2.2	Struktur yang Penting pada Aktivitas Antimikroba dan Antimikobakteri.....
	10
Gambar 2.3	Mekanisme Reaksi Adisi Nukleofilik dengan Nukleofil Bermuatan Negatif.....
	11
Gambar 2.4	Mekanisme Reaksi Adisi Nukleofilik dengan Nukleofil Bermuatan Netral.....
	12
Gambar 2.5	Mekanisme Pembentukan Imina.....
	12
Gambar 2.6	Skema Reaksi Turunan Isoniazid Secara Konvensional....
	14
Gambar 2.7	Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida .....
	15
Gambar 2.8	Struktur Isoniazid .....
	17
Gambar 2.9	Struktur 4-nitrobenzaldehid .....
	18
Gambar 2.10	Struktur Asam Asetat Glasial .....
	19
Gambar 4.1	Kromatogram KLT Penentuan Kondisi Optimum Sintesis dengan Iradiasi Gelombang Mikro.....
	35
Gambar 4.2	Kromatogram KLT Penentuan Kondisi Optimum Sintesis dengan Metode Konvensional .....
	38
Gambar 4.3	Kristal Hasil Sintesis dengan Iradiasi Gelombang Mikro (A) dan Metode Konvensional (B) .....
	41
Gambar 4.4	Kromatogram KLT Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida .....
	42
Gambar 4.5	Spektrum Inframerah Senyawa Isoniazid .....
	45
Gambar 4.6	Spektrum Inframerah Senyawa 4-nitrobenzaldehyda.....
	45
Gambar 4.7	Spektrum Infamerah Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida .....
	46

## **DAFTAR LAMPIRAN**

	<b>Halaman</b>
Lampiran 1.	Skema Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida Secara Konvensional.....
Lampiran 2.	58
Lampiran 2.	Skema Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida Dengan Metode Iradiasi Gelombang Mikro.....
Lampiran 3.	60
Lampiran 3.	Perhitungan Berat Teoritis Sintesis Senyawa N’-(4-nitrobenziliden)isonikotinohidrazida.....
Lampiran 4.	62
Lampiran 4.	Uji Statistik pada Senyawa N’-(4-nitrobenziliden) isonikotinohidrazida .....
	63