

**PENGARUH GUGUS NITRO PADA  
4-NITROBENZALDEHIDA TERHADAP SINTESIS  
SENYAWA 4,4'-DINITRODIBENZALASETON DAN UJI  
AKTIVITAS ANTIOKSIDAN DENGAN METODE DPPH**



**JESSICA  
2443016208**

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

**PENGARUH GUGUS NITRO PADA 4-NITROBENZALDEHIDA  
TERHADAP SINTESIS SENYAWA  
4,4'-DINITRODIBENZALASETON DAN UJI AKTIVITAS  
ANTIOKSIDAN DENGAN METODE DPPH**

**SKRIPSI**

Diajukan untuk memenuhi sebagian persyaratan  
memperoleh gelar Sarjana Farmasi Program Studi Strata 1  
di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya

**OLEH:**  
**JESSICA**  
**2443016208**

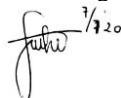
Telah disetujui tanggal 03 Juli 2020 dan dinyatakan LULUS

Pembimbing I,



Prof. Dr. Tutuk Budianti, M.Sc., Apt.  
NIK. 241.18.0996

Pembimbing II,

  
1/120

C. Caroline, S.Si., M.Si., Apt.  
NIK. 241.00.0444

Mengetahui,  
Ketua Pengudi



(Prof. Dr. J. S. Ami Soewandi, Apt.)  
NIK. 241.03.0452

**LEMBAR PERSETUJUAN  
PUBLIKASI KARYA ILMIAH**

Demi perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui skripsi/karya ilmiah saya, dengan judul: **Pengaruh Gugus Nitro pada 4-nitrobenzaldehida terhadap Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrobibenzalaseton dan Uji Aktivitas Antioksidan dengan Metode DPPH** 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 publikasi karya ilmiah ini saya buat dengan sebenarnya.

Surabaya, 26 Juni 2020



Jessica  
2443016208

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, 26 Juni 2020



Jessica  
2443016208

## **ABSTRAK**

### **SINTESIS DAN UJI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN SENYAWA 4,4'-DINITRODIBENZALASETON DENGAN METODE DPPH**

**JESSICA  
2443016208**

Senyawa dibenzalaseton dan turunannya yaitu senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton adalah salah satu jenis antioksidan sintetik dan tergolong ke dalam analog Kurkumin. Senyawa Dibenzalaseton dan 4,4'-dinitrodibenzalaseton merupakan senyawa yang dapat menangkal radikal bebas yang disintesis melalui reaksi kondensasi *Claisen-Schmidt* dengan perbandingan Benzaldehida/4-nitrobenzaldehida dan Aseton adalah 2:1 mEq dengan menggunakan katalis NaOH. Hasil sintesis dilakukan uji kemurnian dan uji identifikasi struktur dengan menggunakan spektroskopi Inframerah. Persentase rendemen hasil sintesis dibenzalaseton dan 4,4'-dinitrodibenzalaseton adalah sebesar 92,30% dan 96,70%. Uji aktivitas antioksidan dilakukan dengan metode DPPH, dengan senyawa Kurkumin dan Vitamin C sebagai pembanding dan hasilnya dinyatakan dengan nilai IC<sub>50</sub>. Perolehan rata-rata nilai IC<sub>50</sub> dari senyawa dibenzalaseton, 4,4'-dinitrodibenzalaseton, kurkumin dan vitamin C secara berturut-turut adalah 66 mM, 1,6 mM, 0,074 mM, dan 0,0846 mM. Hal ini menunjukkan bahwa aktivitas antioksidan senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton lebih besar dibanding dengan senyawa dibenzalaseton. Nilai IC<sub>50</sub> yang rendah dari senyawa kurkumin menunjukkan bahwa aktivitas antioksidan yang dimiliki oleh Kurkumin lebih tinggi dari senyawa hasil sintesis.

**Kata kunci :** kondensasi *Claisen-Schmidt*, 4,4'-dinitrodibenzalaseton, antioksidan, DPPH

## ***ABSTRACT***

### **SYNTHESIS AND ANTIOXIDANT ACTIVITY TEST OF 4,4'-DINITRODIBENZALACETONE WITH DPPH METHOD**

**JESSICA  
2443016208**

Dibenzalacetone and its derivative, 4,4'-dinitrodibenzalacetone, is one of the synthetic antioxidant types there is classified as curcumin analogues. Dibenzalacetone and 4,4'-dinitrodibenzalacetone can be function as a free radical scavenger that synthesized through *Claisen-Schmidt* condensation reaction with a ratio of Benzaldehyde/4-nitrobenzaldehyde and Acetone is 2:1 mEq, using the NaOH as a catalyst. The results of the synthesis were tested purity and structure identification using infrared spectroscopy. The yield percentage of the dibenzalacetone and 4,4'-dinitrodibenzalacetone respectively amounted 92.30% and 96.70%. Antioxidant activity were tested by DPPH method, with curcumin and Vitamin C as a comparison and the result were expressed with IC<sub>50</sub> values. The IC<sub>50</sub> average results of dibenzalacetone, 4,4'-dinitrodibenzalacetone, Curcumin, and Vitamin C respectively amounted 66 mM, 1.6 mM, 0.074 mM, and 0.0846 mM. This shows that 4,4'-dinitrodibenzalacetone has a greater antioxidant activity than dibenzalacetone. Low IC<sub>50</sub> value of Curcumin shows that Curcumin has a higher antioxidant activity than the synthesis compound.

**Keywords :** *Claisen-Schmidt* condensation, 4,4'-dinitrodibenzalacetone, antioxidant, DPPH

## KATA PENGANTAR

Puji syukur penulis panjatkan kepada Tuhan Yesus Kristus atas segala berkat, kebaikan serta kasih-Nya sehingga skripsi dengan judul: **Pengaruh Gugus Nitro pada 4-Nitrobenzaldehida terhadap Sintesis Senyawa 4,4'-Dinitrobenzalaseton dan Uji Aktivitas dengan Metode DPPH** dapat terselesaikan. Penyusunan skripsi ini dimaksudkan untuk memenuhi salah satu syarat dalam rangka memperoleh gelar Sarjana Pendidikan Strata Satu pada Program Studi Farmasi Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.

Penyusunan dan penulisan skripsi ini tidak terlepas dari bantuan, bimbingan serta dukungan dari berbagai pihak. Oleh karena itu dalam kesempatan ini penulis ingin menyampaikan terima kasih sengan setulus hati kepada yang terhormat:

1. Tuhan Yang Maha Esa yang telah menyertai, melindungi dan memberkati penulis mulai dari awal penyusunan hingga terselesaiannya skripsi ini.
2. Prof. Dr. Tutuk Budiatni, MS., Apt. selaku Dosen Pembimbing I yang telah banyak menyediakan waktu dan tenaga dalam memberikan bimbingan dan senantiasa memberikan pengarahan, saran, semangat dan dukungan moral yang sangat bermanfaat dalam terselesaiannya skripsi ini.
3. Ibu Caroline, S.Si., M.Sc., Apt. selaku Dosen Pembimbing II yang telah banyak menyediakan waktu dan tenaga dalam memberikan bimbingan dan senantiasa memberikan pengarahan, saran, semangat dan dukungan moral yang sangat bermanfaat dalam terselesaiannya skripsi ini.

4. Prof. J. S. Ami Soewandi dan Lisa Soegianto, S.Si., M.Sc., Apt. selaku tim dosen penguji yang telah banyak memberikan kritik dan saran yang membangun dan bermanfaat dalam perbaikan penyusunan skripsi ini.
5. Drs. Kuncoro Foe, Ph.D, Apt., selaku Rektor Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya, atas kesempatan yang diberikan untuk menempuh jenjang pendidikan di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.
6. Papa dan Mama saya yang telah memberikan dukungan moral, material, doa serta kasih sayang tak terhingga sehingga saya dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.
7. Sumi Wijaya, S.Si., Ph.D., Apt., dan Lisa Soegianto, S.Si., M.Sc., Apt., selaku Dekan dan Wakil Dekan 2 yang telah membantu dalam memberikan sarana, fasilitas, saran dan dukungan sehingga skripsi ini dapat selesai dengan baik.
8. Seluruh dosen Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.
9. Para Laboran Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang membantu menyediakan kebutuhan selama proses pengerjaan skripsi hingga dapat terselesaikan dengan baik.
10. Tim KO HOK YA, Brenda Olivia, Katrin Beatrix, Verensia Clara, dan Elisabeth Agustini yang sudah mau membantu dan saling menyemangati dalam menyelesaikan penelitian demi tersusunnya skripsi ini.
11. Sahabat *Mel Depuratum* yang selalu memberikan dukungan serta semangat sehingga saya dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.
12. Senior skripsi KO terkhusus Maria Pierena yang telah memberikan saran-saran dan dukungan demi terselesainya skripsi ini.

13. Teman-teman seperjuangan dari Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya angkatan 2016.
14. Sahabat GKAI *Teens* tercinta yang senantiasa memberikan saya dukungan dan doa agar tetap semangat selama proses penggerjaan skripsi.
15. Piak-pihak lain yang telah memberikan dukungan dan bantuan selama proses penggerjaan penelitian ini.

Dengan keterbatasan pengalaman, pengetahuan maupun pustaka yang ditinjau, penulis menyadari kekurangan dalam penulisan naskah skripsi ini. Akhir kata penulis sangat mengharapkan kritik dan saran agar naskah skripsi ini dapat lebih disempurnakan.

Surabaya, 26 Juni 2020

Penulis

## **DAFTAR ISI**

	<b>Halaman</b>
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 .....	7
1.3    Tujuan Penelitian.....	7
1.4    Hipotesis Penelitian .....	8
1.5    Manfaat Penelitian.....	8
BAB II : TINJAUAN PUSTAKA .....	9
2.1    Tinjauan tentang Kurkumin.....	9
2.1.1    Tinjauan tentang Kurkumin Sebagai Antioksidan.....	9
2.2    Tinjauan Reaksi Organik .....	10
2.2.1    Kondensasi Aldol .....	10
2.2.2    Kondensasi Aldol Silang .....	11
2.2.3    Kondensasi Claisen .....	11
2.2.4    Kondensasi Claisen-Schmidt.....	12
2.3    Tinjauan tentang Reaksi Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	13
2.3.1    Reaksi Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	13

## **Halaman**

2.3.2 Mekanisme Reaksi Sintesis Senyawa Dibenzalaseton dan Turunannya .....	14
2.3.3 Pengaruh Gugus Nitro .....	15
2.4 Tinjauan Macam-Macam Metode Sintesis .....	16
2.5 Tinjauan tentang Rekristalisasi.....	17
2.6 Tinjauan tentang Uji Kemurnian Senyawa.....	18
2.6.1 Uji Titik Leleh.....	18
2.6.2 Uji Kromatografi Lapis Tipis .....	19
2.7 Tinjauan tentang Uji Identifikasi Struktur .....	19
2.7.1 Uji Spektroskopi Ultraviolet dan Sinar Tampak (UV-Vis) .....	19
2.7.2 Uji Spektroskopi Inframerah .....	21
2.7.3 Uji Spektroskopi Resonansi Magnet Inti.....	22
2.8 Tinjauan tentang Radikal Bebas .....	23
2.9 Tinjauan tentang Tiga Panjang Gelombang .....	26
2.10 Tinjauan tentang Antioksidan.....	27
2.10.1 Hubungan Struktur dan Aktivitas Antioksidan Golongan Dibenzalaseton .....	30
2.10.2 Senyawa Pembanding Antioksidan.....	31
2.11 Tinjauan tentang Bahan Kimia .....	31
2.11.1 4,4'-dinitrodibenzalaseton.....	31
2.11.2 Benzaldehida .....	32
2.11.3 4-nitrobenzaldehida.....	33
2.11.4 Aseton .....	34
2.11.5 Etanol .....	34
2.12 Tinjauan tentang Uji Aktivitas Antioksidan .....	34
2.13 Tinjauan tentang Vitamin C .....	38



## Halaman

4.3	Penentuan Kondisi Reaksi Optimum Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	51
4.4	Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	52
4.5	Uji Kemurnian Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	54
4.5.1	Uji Kemurnian dengan KLT .....	55
4.5.2	Uji Kemurnian dengan Titik Leleh .....	56
4.6	Uji Identifikasi Struktur Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton dengan Menggunakan Spektroskopi Inframerah .....	57
4.7	Pengaruh Gugus Nitro pada Sintesis 4,4'-dinitrodibenzalaseton.	60
4.8	Uji Aktivitas Antioksidan .....	62
4.8.1	Pembuatan Larutan Induk DPPH .....	62
4.8.2	Penentuan Panjang Gelombang Maksimum ( $\lambda$ max) pada Larutan Blanko .....	62
4.8.3	Pengukuran Absorbansi Sampel dan Pembanding .....	63
4.8.4	Perbandingan Aktivitas Antioksidan Senyawa Dibenzalaseton dengan 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	66
4.8.5	Perbandingan Aktivitas Antioksidan Senyawa Dibenzalaseton dan 4,4'-dinitrodibenzalaseton dengan Pembanding Senyawa Kurkumin.....	69
	BAB V : KESIMPULAN DAN SARAN .....	71
5.1	Kesimpulan .....	71
5.2	Saran .....	72
	DAFTAR PUSTAKA .....	73
	LAMPIRAN .....	78

## DAFTAR TABEL

	<b>Halaman</b>
Tabel 2.1	Metabolit Oksigen Radikal dan Oksigen Non-Radikal .... 25
Tabel 2.2	Identifikasi Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton dengan Menggunakan Spektroskopi RMI- <sup>1</sup> H..... 32
Tabel 2.3	Tingkat Kekuatan Antioksidan..... 38
Tabel 4.1	Data Analisis Rendemen dan <i>Recovery</i> Hasil Sintesis Senyawa Dibenzalaseton..... 49
Tabel 4.2	Data Harga Rf Senyawa Dibenzalaseton..... 50
Tabel 4.3	Data Rentang Titik Leleh Senyawa Dibenzalaseton ..... 51
Tabel 4.4	Perbandingan Hasil Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton Dilihat dari Lamanya Waktu Pengadukan..... 52
Tabel 4.5	Data Analisis Rendemen Hasil Sintesis Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton..... 54
Tabel 4.6	Data Percobaan Rekrystalisasi Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton..... 54
Tabel 4.7	Data Harga Rf Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton ..... 56
Tabel 4.8	Interpretasi Data Analisis Spektra Inframerah ..... 59
Tabel 4.9	Data Absorbansi dari Masing-Masing Pemipetan Larutan Induk DPPH..... 63
Tabel 4.10	Data Absorbansi Blanko Positif untuk Senyawa Dibenzalaseton, 4,4'-dinitrodibenzalaseton, Kurkumin, dan Vitamin C dalam Tiga Panjang Gelombang ..... 63
Tabel 4.11	Perbandingan rata-rata nilai IC <sub>50</sub> dari Senyawa Dibenzalaseton, 4,4'-dinitrodibenzalaseton, Kurkumin, dan Vitamin C ..... 67

## DAFTAR GAMBAR

	<b>Halaman</b>
Gambar 1.1 Struktur Kurkumin .....	3
Gambar 1.2 Struktur Dibenzalaseton .....	3
Gambar 1.3 Reaksi Sintesis Senyawa Turunan Dibenzalaseton .....	5
Gambar 2.1 Struktur Kurkumin dan Turunannya .....	9
Gambar 2.2 Mekanisme Reaksi Kondensasi Aldol.....	11
Gambar 2.3 Mekanisme Reaksi Kondensasi Aldol Silang.....	11
Gambar 2.4 Mekanisme Reaksi Kondensasi Claisen .....	12
Gambar 2.5 Mekanisme Reaksi Kondensasi Claisen-Schmidt .....	13
Gambar 2.6 Mekanisme Reaksi Pembentukan Senyawa Dibenzalaseton dan Turunannya .....	15
Gambar 2.7 Pengaruh Gugus Nitro pada Senyawa 4-nitrobenzaldehida.....	16
Gambar 2.8 Pembagian Daerah dari Beberapa Spektrum Elektromagnetik .....	20
Gambar 2.9 Perbedaan Prinsip Kerja Spektroskopi UV-Vis <i>Single Beam</i> dengan <i>Double Beam</i> .....	20
Gambar 2.10 Kerusakan Akibat ROS .....	26
Gambar 2.11 Cara Mencari Beda Absorban ( $\Delta A$ ) pada Pengamatan Tiga Panjang Gelombang .....	27
Gambar 2.12 Cara Kerja Antioksidan terhadap Radikal Bebas .....	27
Gambar 2.13 Tahapan Reaksi Berantai Radikal Bebas.....	29
Gambar 2.14 Reaksi Penghambatan Antioksidan terhadap Radikal Bebas.....	30
Gambar 2.15 Struktur Benzaldehida .....	33
Gambar 2.16 Struktur 4-nitrobenzaldehida .....	33
Gambar 2.17 Struktur Aseton .....	34

## **Halaman**

Gambar 2.18 Reaksi antara DPPH dengan Radikal Bebas .....	37
Gambar 2.19 Resonansi pada Struktur DPPH.....	37
Gambar 2.20 Tahapan Oksidasi Vitamin C .....	39
Gambar 4.1 Senyawa Dibenzalaseton Sebelum Rekristalisasi dan Sesudah Rekristalisasi .....	48
Gambar 4.2 Hasil Uji KLT senyawa Dibenzalaseton .....	50
Gambar 4.3 Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	53
Gambar 4.4 Hasil Uji KLT senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	56
Gambar 4.5 Identifikasi Senyawa 4-nitrobenzaldehida dengan Metode Spektroskopi Inframerah.....	58
Gambar 4.6 Identifikasi senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton dengan Metode Spektroskopi Inframerah .....	58
Gambar 4.7 Struktur Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton .....	60
Gambar 4.8 Mekanisme Reaksi Pembentukan Senyawa Dibenzalaseton dan Turunannya .....	61
Gambar 4.9 Pengaruh Gugus Nitro pada 4-nitrobenzaldehida.....	62
Gambar 4.10 Grafik Konsentrasi VS % Aktivitas Senyawa Dibenzalaseton .....	64
Gambar 4.11 Grafik Konsentrasi VS % Aktivitas Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton.....	65
Gambar 4.12 Grafik Konsentrasi VS % Aktivitas Senyawa Kurkumin.	65
Gambar 4.13 Grafik Konsentrasi VS % Aktivitas Senyawa Vitamin C	66
Gambar 4.14 Perbandingan Rata-Rata Nilai IC <sub>50</sub> dari Senyawa Dibenzalaseton, 4,4'-dinitrodibenzalaseton, Kurkumin, dan Vitamin C .....	67
Gambar 4.15 Reaksi antara DPPH dengan 4,4'-dinitrodibenzalaseton..	68
Gambar 4.16 Sistem Konjugasi Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton ...	69
Gambar 4.17 Kemiripan Struktur Dibenzalaseton dan 4,4'-dinitrodibenzalaseton dengan Kurkumin .....	70

## **DAFTAR LAMPIRAN**

	<b>Halaman</b>
Lampiran A Skema Sintesis Senyawa Dibenzalaseton dan Turunannya .....	78
Lampiran B Contoh Perhitungan Berat Teoritis Sintesis Senyawa Turunan Dibenzalaseton .....	79
Lampiran C Hasil Analisis % Aktivitas Antioksidan Senyawa Dibenzalaseton .....	80
Lampiran D Hasil Analisis % Aktivitas Antioksidan Senyawa 4,4'-dinitrodibenzalaseton.....	82
Lampiran E Hasil Analisis % Aktivitas Antioksidan Senyawa Kurkumin .....	84
Lampiran F Hasil Analisis % Aktivitas Antioksidan Senyawa Vitamin C .....	86