

**SINTESIS DERIVAT 6-DIETILAMINOMETIL DAN 6-BIS-(2-HIDROKSIETIL)AMINOMETIL DARI EUGENOL DENGAN  
REAKSI MANNICH**



**VIANNEY MARIA BITIN BEREK  
2443007087**

**FAKULTAS FARMASI  
UNIVERSITAS KATOLIK WIDYA MANDALA SURABAYA**

**2011**

## LEMBAR PERSETUJUAN PUBLIKASI KARYA ILMIAH

Demi perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui ~~skripsi~~ karya ilmiah saya, dengan judul: **Sintesis Derivat 6-Dimetilaminometil dan 6-Bis-(2-Hidroksietil)Aminometil dari Eugenol dengan Reaksi Mannich** 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, 27 Januari 2011

**METERAI  
TEMPEL**  
PADA MENGABUNGKAN BANGSA  
TGL. 20

42398AAF534612938

ENAH KIRU RUPIAH

**6000**

**DJP**

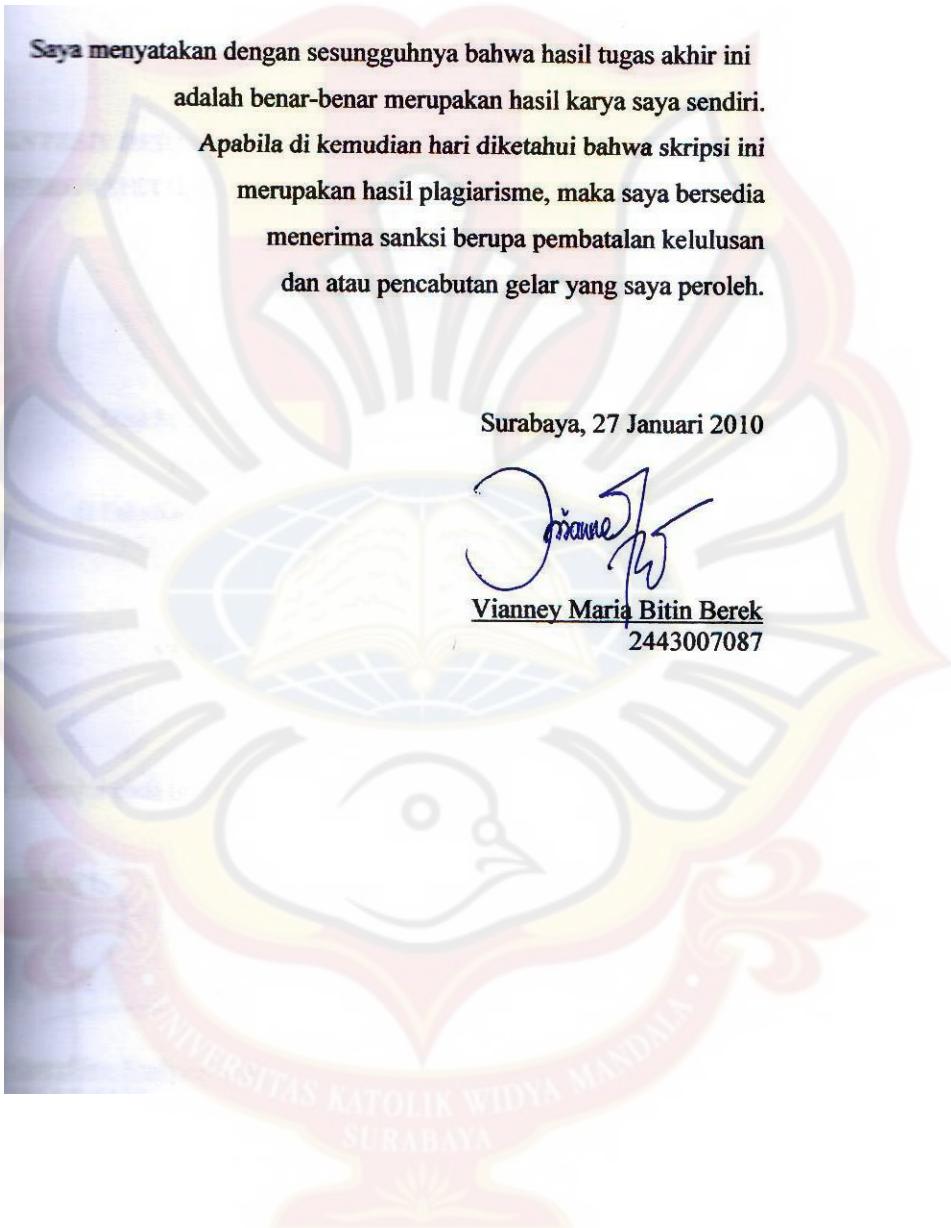
Vianney Maria Bitin/Berek  
2443007087

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 sanksi berupa pembatalan kelulusan  
dan atau pencabutan gelar yang saya peroleh.

Surabaya, 27 Januari 2010



Vianney Maria Bitin Berek  
2443007087



**LEMBAR PERSETUJUAN**

**SINTESIS DERIVAT 6-DIETILAMINOMETIL DAN 6-BIS-(2-HIDROKSIETIL)AMINOMETIL DARI EUGENOL DENGAN REAKSI MANNICH**

**SKRIPSI**

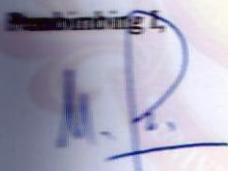
Diajukan untuk memenuhi sebagian persyaratan  
memperoleh gelar Sarjana Farmasi  
di Fakultas Farmasi Unika Widya Mandala Surabaya

**OLEH:**

**VIANNEY MARIA BITIN BEREK**

**2443007087**

Telah disetujui pada tanggal 27 Januari 2011 dan dinyatakan **LULUS**



(Dr. Marcelino Rudyanto, M.Si., Ph.D., Apt)  
NIK. 241.1.B.0609

Pembimbing II,



(Lanny Hartanti, S.Si., M.Si.)  
NIK. 241.00.0437

## ABSTRAK

### SINTESIS DERIVAT 6-DIETILAMINOMETIL DAN 6-BIS-(2-HIDROKSIELIL)AMINOMETIL DARI EUGENOL DENGAN REAKSI MANNICH

Vianney Maria Bitin Berek  
2443007087

Penelitian ini bertujuan untuk mensintesis senyawa derivat 6-dietilaminometil dan 6-bis-(2-hidroksielil)aminometil dari eugenol dengan reaksi Mannich serta untuk mengetahui perbedaan rendemen hasilnya. Sintesis di lakukan pada kondisi dan perbandingan mol yang sama. Untuk mendapatkan senyawa murni hasil sintesis maka dilakukan kromatografi kolom. Uji kemurnian senyawa hasil sintesis ditentukan dengan uji kromatografi lapis tipis, sedangkan identifikasi strukturnya ditentukan dengan spektrofotometri inframerah, dan spektrometri resonansi magnetik inti (RMI-<sup>1</sup>H). Persentase hasil sintesis derivat 6-bis-(2-hidroksielil) aminometil lebih besar dari sintesis derivat 6-dietilaminometil. Hasil sintesis derivat 6-bis-(2-hidroksielil) aminometil sebesar 72% dengan hasil sintesis berupa cairan berwarna kuning dan hasil sintesis derivat 6-dietilaminometil sebesar 30% dengan hasil sintesis berupa cairan berwarna kuning.

**Kata kunci :** Eugenol, 6-dietilaminometil, 6-bis-(2-hidroksielil)aminometil, Reaksi Mannich

## **ABSTRACT**

### **SYNTHESIS OF 6-DIETHYLAMINOMETHYL AND 6-BIS-(2-HYDROXYETHYL)AMINOMETHYL DERIVATIVES OF EUGENOL WITH MANNICH REACTION**

Vianney Maria Bitin Berek  
2443007087

The purposes of this research were to synthesis 6-diethylaminomethyl and 6-bis-(2-hydroxyethyl)aminomethyl derivatives of eugenol using Mannich reaction and to find the difference of percentage yield. The reaction was carried out at the same condition and mole ratio. Purification of the compounds was carried out by column chromatography. The purity of the compounds yielded were determined by thin layer chromatography, while the qualitative analysis for structure identification of the synthesized compounds were done by infrared spectrophotometry, and nuclear magnetic resonance spectrometry ( $^1\text{H-NMR}$ ). The percentage yield of 6-bis-(2-hydroxyethyl)aminomethyl was higher than 6-diethyl aminomethyl derivative. The percentage yield of 6-bis-(2-hydroxyethyl)aminomethyl was 72% and the yielded compound was yellow liquid,while the percentage yield of 6-diethyl aminomethyl was 30% and the yielded compound was yellow liquid.

**Keywords :** Eugenol, 6-Diethylaminomethyl, 6-Bis-(2-hydroxyethyl) aminomethyl, Mannich Reaction

## KATA PENGANTAR

Puji dan syukur penulis panjatkan kepada Tuhan Yesus dan Bunda Maria karena atas rahmat dan karunia-Nyalah penulis dapat menyelesaikan skripsi ini. Adapun skripsi yang berjudul "Sintesis Derivat 6-Dietilaminometil dan 6-Bis-(2-Hidroksietil)Aminometil dari Eugenol dengan Reaksi Mannich" ini disusun dan diajukan untuk memenuhi salah satu persyaratan dalam memperoleh gelar Sarjana Farmasi pada Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.

Proses penyelesaian skripsi ini tidak terlepas dari bantuan, bimbingan serta dukungan berbagai pihak baik secara materiil, moril maupun spiritual. Oleh karena itu, pada kesempatan ini dengan segala ketulusan dan kerendahan hati, penulis menyampaikan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada:

1. Drs. Marcellino Rudyanto, M.Si., Ph.D., Apt. selaku dosen pembimbing I yang dengan penuh kesabaran dan pengertiannya telah memberikan banyak sekali bimbingan, saran, pengarahan dan dorongan semangat dalam penyelesaian skripsi ini.
2. Lanny Hartanti, S.Si., M.Si. selaku dosen pembimbing II yang di sela-sela kesibukannya dengan penuh pengertian memberikan waktu dan dengan sabar membimbing, memberi saran, nasihat dan dukungan selama proses penyelesaian skripsi ini.
3. Catherina Caroline, S.Si., M.Si., Apt selaku dosen penasihat akademik yang telah mendampingi, memberikan arahan dan dukungan baik dalam kegiatan perkuliahan maupun penyusunan skripsi ini.

4. Prof. Dr. Bambang Soekardjo, S.U., Apt. dan Dra. Monica Widyawati Setiawan, M.Sc., Apt. selaku dosen penguji yang telah memberikan kritik, saran dan masukan yang sangat berguna dalam penyusunan dan penyempurnaan skripsi ini.
5. Martha Ervina, S.Si., M.Si., Apt selaku Dekan Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan fasilitas, kemudahan dan dorongan semangat selama proses penyelesaian skripsi ini.
6. Catherina Caroline, S.Si., M.Si., Apt selaku Sekretaris Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan bantuan dan saran dalam penyusunan skripsi ini.
7. Seluruh dosen Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan bekal ilmu, khususnya Dra. Siti Surdijati, M.S., Apt. selaku kepala Laboratorium Kimia Klinik, Martha Ervina, S.Si., M.Si., Apt. selaku kepala Laboratorium Mikrobiologi, Lucia Hendarti S.Si., M.Si., Apt selaku kepala Laboratorium Likuida dan Henry Kurnia, S.Si.,M. Si., Apt serta semua Laboran khususnya Mas Rendy, Mas Anto dan Mas Didik.
8. Papa, Mama dan Adik-adik tercinta (Jenry, Risky, Gino dan Junior), Ina (almh), Ama, Akung, Uncle Dokter, Uncle Manek, Lanny, Yuni serta Keluarga besar Mandeu dan Maubesi yang selalu memberikan saya semangat dan dukungan material, moril maupun spiritual dalam menyelesaikan skripsi saya
9. Sahabat-sahabat yang selalu memberikan dukungan dan waktu (Beby, Nella, Graces, Norce, Kak Fouk, Yudha ), Papa mamanya Noviane dan teman-teman seperjuangan: Steffani (Best friend),

- Lynda, Noviane dan Liongky atas kerjasama yang baik dari awal hingga akhir penggerjaan skripsi ini
10. Semua teman-teman Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya angkatan 2007 yang saling memberikan dukungan, semangat dan kekompakan dalam menyelesaikan studi.
  11. Semua pihak yang tidak dapat penulis sebutkan satu persatu atas ide, gagasan yang disumbangkan kepada penulis serta dukungannya.

Demikianlah skripsi ini dipersembahkan bagi almamater tercinta Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya dengan harapan dapat memberikan sumbangan informasi maupun menjadi acuan bagi penelitian selanjutnya guna pengembangan ilmu kefarmasian.

Akhir kata, karena disadari bahwa skripsi ini masih jauh dari kesempurnaan, kritik dan saran yang bermanfaat untuk penyempurnaan skripsi ini sangat diharapkan.

Surabaya, Januari 2011

Vianney Maria Bitin Berek

## DAFTAR ISI

	Halaman
ABSTRAK.....	i
ABSTRACT .....	ii
KATA PENGANTAR .....	iii
DAFTAR ISI .....	vi
DAFTAR LAMPIRAN .....	viii
DAFTAR TABEL .....	ix
DAFTAR GAMBAR.....	x
BAB	
1 PENDAHULUAN.....	1
2 TINJAUAN PUSTAKA .....	7
2.1. Tinjauan tentang Mekanisme Reaksi .....	7
2.2. Tinjauan tentang Bahan yang Digunakan .....	11
2.3. Tinjauan tentang Hormon Pertumbuhan.....	14
2.4. Tinjauan tentang Identifikasi Senyawa.....	21
3 METODOLOGI PENELITIAN.....	27
3.1. Bahan dan Alat Penelitian .....	27
3.2. Rancangan Penelitian.....	27
3.3 Tahapan Penelitian.....	28
3.4. Metode Penelitian .....	28
3.5. Uji Kemurnian Senyawa Hasil Sintesis .....	30
3.6. Identifikasi Struktur Senyawa Hasil Sintesis.....	30
3.7 Skema Kerja .....	32
4 HASIL PERCOBAAN DAN BAHASAN .....	35

BAB		Halaman
4.1.	Sintesis 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol .....	35
4.2.	Sintesis 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilaminometil-2-metoksifenol .....	46
4.3.	Persentase Hasil.....	60
5	SIMPULAN.....	62
5.1.	Simpulan.....	62
5.2.	Alur Penelitian Selanjutnya .....	62
	DAFTAR PUSTAKA.....	63
	LAMPIRAN .....	66

## DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran	Halaman
A GAMBAR ALAT SINTESIS.....	66
B GAMBAR ALAT KROMATOGRAFI KOLOM .....	67
C SKEMA ALAT SINTESIS 4-ALIL-6-DIETILAMINO METIL-2-METOKSI FENOL .....	68
D SKEMA ALAT SINTESIS 4-ALIL-6-(BIS-2-HIDROKSI ETILAMINO)METIL-2-METOKSIFENOL .....	69
E PERHITUNGAN BERAT TEORITIS .....	70
F PERHITUNGAN PERSENTASE HASIL .....	72

## DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
4.1 Harga Rf Senyawa 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol.....	37
4.2 Hasil Uji 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol secara KLT .....	40
4.3 Serapan Inframerah 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol.....	41
4.4 Serapan Spektrometri RMI- <sup>1</sup> H 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol .....	44
4.5 Persentase Hasil Sintesis 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol .....	47
4.6 Harga Rf Senyawa 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil -2-metoksifenol.....	50
4.7 Hasil Uji 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil-2-metoksi fenol.....	52
4.8 Serapan Inframerah 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil -2-metoksifenol.....	53
4.9 Serapan Spektrometri RMI- <sup>1</sup> H 4-alil-6-(bis-2-hidroksietil amino)metil-2-metoksifenol .....	56
4.10 Persentase Hasil Sintesis 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino) metil-2-metoksifenol.....	59

## DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
1.1 Struktur Eugenol .....	2
1.2 Reaksi Mannich .....	4
1.3 Struktur 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol .....	4
1.4 Struktur 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil-2-metoksi fenol .....	4
2.1 Mekanisme Reaksi Mannich.....	8
2.2 Mekanisme Reaksi Adisi Nukleofilik-Eliminasi .....	10
2.3 Struktur Eugenol .....	11
2.4 Struktur Formaldehid.....	13
2.5 Struktur Etil alkohol .....	13
2.6 Struktur Asam Indol Asetat .....	16
2.7 Struktur Kinetin .....	16
2.8 StrukturGA <sub>3</sub> Asam Giberelat .....	17
2.9 Struktur Asam Absisat .....	19
2.10 Struktur 4-alil-2-metoksi-6-((fenilamino)metil)fenol .....	19
2.11 Struktur 4-alil-2-metoksi-6-((4-metilpiperazin-1-il)metil) fenol .....	20
2.12 Struktur 4-alil-2-metoksi-6-dimetilaminometilfenol .....	20
3.1 Skema Kerja Sintesis 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol .....	32
3.2 Skema Kerja Sintesis 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil -2-metoksifenol .....	33
3.3 Skema Kerja Kromatografi Kolom .....	34
4.1 Senyawa 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol .....	35

Gambar	Halaman
4.2 Kesempurnaan Reaksi Pembentukan Senyawa 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksifenol .....	37
4.3 Kromatogram senyawa 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol .....	39
4.4 Spektrum Inframerah 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol .....	41
4.5 Spektrum RMI- <sup>1</sup> H 4-alil-6-dietilaminometil-2-metoksi fenol .....	43
4.6 Mekanisme Reaksi Pembentukan 4-alil-6-dietilaminometil -2-metoksifenol .....	45
4.7 Senyawa 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino)metil-2-metoksi fenol.....	48
4.8 Kesempurnaan Reaksi 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino) metil-2-metoksifenol .....	49
4.9 Kromatogram senyawa 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino) metil-2-metoksifenol .....	51
4.10 Spektrum Inframerah 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino) metil-2-metoksifenol .....	53
4.11 Spektrum inframerah 4-alil-6-(bis-2-hidroksietilamino) metil-2-metoksifenol .....	55
4.12 Mekanisme Reaksi Pembentukan 4-alil-6-(bis-2-hidroksi etilamino)metil-2-metoksifenol .....	57
4.13 Ikatan Hidrogen Intermolekul .....	60