

**PENGARUH Matriks LOW METHOXYL PECTIN DENGAN  
KALSIUM SULFAT TERHADAP PROFIL PELEPASAN  
*IN VITRO* TABLET LEPAS LAMBAT KETOPROFEN**



**LINDA  
2443005024**

**FAKULTAS FARMASI  
UNIKA WIDYA MANDALA SURABAYA**

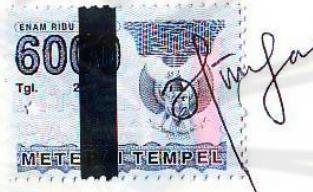
**2009**

**LEMBAR PERSETUJUAN  
PUBLIKASI KARYA ILMIAH**

Demi perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui skripsi/karya ilmiah saya, dengan judul : **Pengaruh Matriks Low Methoxyl Pectin dengan Kalsium Sulfat Terhadap Profil Pelepasan In Vitro Tablet Lepas Lambat Ketoprofen** 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.

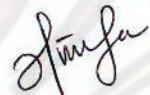
Surabaya, 03 agustus 2009



Linda  
2443005024

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, 03 agustus 2009



Linda  
2443005024



**PENGARUH Matriks *LOW METHOXYL PECTIN* DENGAN  
KALSIUM SULFAT TERHADAP PROFIL PELEPASAN *IN VITRO*  
TABLET LEPAS LAMBAT KETOPROFEN**

**SKRIPSI**

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

**OLEH :**

**LINDA**

**2443005024**

Telah disetujui pada tanggal 03 Agustus 2009 dan dinyatakan LULUS

Pembimbing I,



Drs. Kuncoro Foe, Ph.D., G.Dip.Sc., Apt.

NIK. 241.90.0176

Pembimbing II,



Drs. Teguh Widodo, Apt.,

NIK. 241.00.0431

UNIVERSITAS KATOLIK WIDYA MANDALA  
SURABAYA

## ABSTRAK

### PENGARUH Matriks LOW METHOXYL PECTIN DENGAN KALSIUM SULFAT TERHADAP PROFIL PELEPASAN IN VITRO TABLET LEPAS LAMBAT KETOPROFEN

Linda  
2443005024

Telah dilakukan penelitian tentang "Pengaruh matriks kombinasi *low methoxyl pectin* dan kalsium sulfat terhadap profil pelepasan *in vitro* ketoprofen dalam bentuk tablet lepas lambat". Dalam penelitian ini, matriks yang digunakan adalah *low methoxyl pectin* dan kalsium sulfat, dimana jika dikombinasikan dapat membentuk *crosslinking* yang menghasilkan struktur yang *rigid* sehingga menghambat pelepasan obat dari tablet lepas lambat ketoprofen. Berdasarkan hal tersebut, penelitian ini bertujuan untuk mengetahui profil pelepasan *in vitro* tablet lepas lambat ketoprofen yang menggunakan matriks kombinasi *low methoxyl pectin* dan kalsium sulfat dalam berbagai konsentrasi. Pada penelitian ini, dibuat empat formula. Konsentrasi *low methoxyl pectin* yang digunakan pada semua formula adalah 2,5% dari bobot tablet. Formula A mengandung *low methoxyl pectin* saja, formula B mengandung *low methoxyl pectin*: kalsium sulfat 1:0,5 (*b/b*), formula C mengandung *low methoxyl pectin*:kalsium sulfat 1:1 (*b/b*), dan formula D mengandung *low methoxyl pectin*: kalsium sulfat 1:1,5 (*b/b*). Tablet dibuat dengan metode granulasi basah dan dilakukan uji pelepasan secara *in vitro*. Parameter pelepasan yang digunakan adalah persyaratan pelepasan menurut Banakar, nilai %ED<sub>360</sub>, K<sub>disolusi</sub>, mekanisme pelepasan menurut nilai eksponensial difusi, serta orde kinetika pelepasan. Hasil penelitian menunjukkan bahwa formula D memiliki efek penghambatan pelepasan obat paling lama, dengan jumlah obat yang terlepas 51,32% setelah 360 menit dan nilai %ED<sub>360</sub> adalah 32,22%. Sedangkan formula A kurang dapat menghambat pelepasan obat dibandingkan formula lainnya. Disimpulkan bahwa pelepasan obat dipengaruhi oleh matriks kombinasi *low methoxyl pectin* dan kalsium sulfat. Formula dengan perbandingan *low methoxyl pectin*: kalsium sulfat 1:1,5 (*b/b*) menunjukkan pelepasan yang paling lama dibandingkan dengan formula yang lain.

**Kata kunci :** kalsium sulfat, lepas lambat, *low methoxyl pectin*, ketoprofen

## ABSTRACT

### AFFECT OF MATRIX CONTAINING LOW METHOXYL PECTIN AND CALCIUM SULPHATE TO IN VITRO RELEASE PROFILE OF KETOPROFEN SUSTAINED RELEASE TABLET

Linda  
2443005024

*"In vitro* release profile of ketoprofen sustained release tablet with matrix containing combination of *low methoxyl pectin* and calcium sulphate" has been studied. In this research, used *low methoxyl pectin* and calcium sulphate matrix which in combination can make *crosslinked* that result rigid's structure and barrier release tablet from ketoprofen sustained release tablet. Based on this, this study is done to find out the *in vitro* release kinetic of ketoprofen from matrix combination by using *low methoxyl pectin* which is combined with calcium sulphate in many different concentrations. In this research, used 4 formula. The *low methoxyl pectin* concentration in all formulas is 2.5% of tablet's weight. Formula A which had only *low methoxyl pectin*, formula B with *low methoxyl pectin*:calcium sulphate 1:0.5 (w/w), formula C with *low methoxyl pectin*:calcium sulphate 1:1 (w/w) and formula D with *low methoxyl pectin*:calcium sulphate 1:1.5 (w/w). Tablets were prepared by wet granulation method and the drug released was examined. Drug release parameter that's used are Banakar's criteriation, %ED<sub>360</sub> value, K<sub>dissolution</sub>, release mechanism according to value of eksponential diffusions and according to Lapidus & Lordi also order of release kinetics. The result showed that formula D had a greater sustained release effect with % drug release at 6 hour was 51.32% and %DE<sub>360</sub> of 32.22%. While formula A which had only *low methoxyl pectin* less sustained release effect than other formula. Concluded that the drug released was influenced by matrix combination of *low methoxyl pectin* and calcium sulphate. Formula with the comparison of *low methoxyl pectin*:calcium sulphate 1:1.5 (w/w) showed a greater sustained release effect than other formula.

**Key words :** calcium sulphate, *low methoxyl pectin*, ketoprofen, sustained release

## KATA PENGANTAR

Puji syukur dan terima kasih yang sebesar-besarnya kepada Tuhan Yesus Kristus atas bimbingan, penyertaan, dan berkat-Nya, sehingga saya dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.

Saya menyadari bahwa banyak pihak yang telah membantu dan memberi dukungan sehingga pada akhirnya skripsi ini dapat terselesaikan. Pada kesempatan ini penulis ingin menyampaikan rasa terima kasih yang sebesar-besarnya kepada :

1. Papa dan mama tercinta, cece, aik, engkong yang selalu memberi dukungan moral, serta memberi semangat dan senantiasa mengingatkanku akan besarnya kasih Tuhan padaku.
2. Drs. Kuncoro Foe G. Dip, M.Sc, Ph.D., Apt. selaku Dosen Pembimbing I dan Drs. Teguh Widodo, Apt., selaku Dosen Pembimbing II yang telah banyak menyediakan waktu dan tenaga dalam memberikan bimbingan, serta senantiasa memberikan saran, dukungan moral serta petunjuk yang sangat berguna sampai terselesaikannya skripsi ini.
3. Dra. Idajani Hadinoto, M.S., Apt., dan ibu Lannie Hadisoewignyo, S.Si, M.Si., Apt. selaku Dosen Pengaji yang telah memberikan banyak saran dan masukan-masukan yang positif yang sangat berguna untuk skripsi ini.
4. Ibu Martha Ervina, S.Si., M.Si., Apt. selaku Pimpinan Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan fasilitas selama penyusunan skripsi ini.
5. Ibu Martha Ervina, S.Si., M.Si., Apt. selaku wali studi yang telah memberikan semangat, saran dan pengarahan selama penyusunan skripsi ini.

6. Seluruh dosen Fakultas Farmasi yang telah mendampingi selama proses perkuliahan.
7. Laboran Laboratorium F & T Sediaan Semi Solid UWM, mas Syamsul, Laboran Laboratorium F & T Sediaan Likuida UWM, mas Didik serta Laboran Laboratorium F & T Farmasetika UWM, ibu Nina yang telah bersedia meminjamkan alat-alat dalam penggeraan skripsi ini.
8. Anna, Linda N, Novita, Yona, Jojo, Jeany, Rosa, Meilissa, Evi, Devi, Dewi, Liany, ko Yongky, ko Han2 dan semua orang yang telah memberikan bantuan dan semangat dalam penyusunan skripsi ini.

Mengingat bahwa skripsi ini merupakan pengalaman belajar dalam merencanakan, melaksanakan, serta menyusun suatu karya ilmiah, maka skripsi ini masih jauh dari sempurna sehingga kritik dan saran dari semua pihak sangat diharapkan. Semoga penelitian ini dapat memberikan sumbangan yang bermanfaat bagi kepentingan masyarakat.

Surabaya, 03 Agustus 2009

Linda

## DAFTAR ISI

	Halaman
ABSTRAK .....	i
ABSTRACT .....	ii
KATA PENGANTAR .....	iii
DAFTAR ISI .....	v
DAFTAR LAMPIRAN .....	vii
DAFTAR TABEL .....	xi
DAFTAR GAMBAR .....	xiv
 <b>BAB</b>	
1 PENDAHULUAN	
1.1.	L
atar Belakang .....	1
1.2. Masalah Penelitian .....	4
1.3. Tujuan Penelitian .....	5
1.4. Hipotesis Penelitian .....	5
1.5. Manfaat Penelitian .....	5
2 TINJAUAN PUSTAKA	
2.1. Tinjauan tentang Tablet .....	6
2.2. Tinjauan tentang Tablet Lepas Lambat .....	10
2.3. Mekanisme Pelepasan Obat Melalui Matriks.....	13
2.4. Disolusi.....	15
2.5. Tinjauan Bahan .....	24
2.6. Tinjauan Penelitian Terdahulu .....	29
3 METODE PENELITIAN	
3.1. Bahan dan Alat .....	31
3.2. Metode Penelitian .....	32

BAB		Halaman
	3.3. Teknik Analisis Data .....	44
	3.4. Hipotesis Statistik .....	46
	3.5. Skema kerja .....	49
4	HASIL PERCOBAAN DAN BAHASAN	
	4.1. Hasil Uji Mutu Fisik Granul .....	50
	4.2. Hasil Uji Mutu Tablet .....	51
	4.3. Interpretasi Penemuan .....	70
5	SIMPULAN	
	5.1. Simpulan .....	79
	5.2. Alur Penelitian Selanjutnya .....	79
	DAFTAR PUSTAKA .....	80
	LAMPIRAN	

## DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran	Halaman
A HASIL UJI MUTU FISIK GRANUL .....	85
B HASIL UJI KEKERASAN TABLET KETOPROFEN ....	86
C HASIL UJI KERAPUHAN TABLET KETOPROFEN ....	88
D HASIL UJI KESERAGAMAN UKURAN TABLET KETOPROFEN.....	90
E HASIL UJI WAKTU HANCUR TABLET KETOPROFEN .....	92
F HASIL PENETAPAN KADAR TABLET LEPAS LAMBAT KETOPROFEN .....	93
G CONTOH PERHITUNGAN .....	95
H PERSAMAAN FORMULA A .....	99
I PERSAMAAN FORMULA B .....	100
J PERSAMAAN FORMULA C .....	101
K PERSAMAAN FORMULA D .....	102
L SERTIFIKAT ANALISIS KETOPROFEN .....	103
M SERTIFIKAT ANALISIS <i>LOW METHOXYL PECTIN</i> ....	104
N SERTIFIKAT ANALISIS KALSIUM SULFAT .....	105
O SERTIFIKAT ANALISIS POLIVINIL PIROLIDON K-30 .....	106
P SERTIFIKAT ANALISIS TALKUM .....	107
Q SERTIFIKAT ANALISIS MAGNESIUM STEARAT .....	118
R SERTIFIKAT ANALISIS LAKTOSA .....	119

Lampiran	Halaman
S SERTIFIKAT ANALISIS NATRIUM HIDROKSIDA .....	110
T SERTIFIKAT ANALISA KALIUM DIHIDROGEN FOSFAT .....	111
U TABEL F .....	112
V TABEL UJI R .....	113
W TABEL UJI HSD (0,05) .....	114
X HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA A ANTAR BATCH .....	115
Y HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA B ANTAR BATCH .....	116
Z HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA C ANTAR BATCH .....	117
AA HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA D ANTAR BATCH .....	118
AB HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA BATCH 1 .....	119
AC HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA BATCH 2 .....	120
AD HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA BATCH 3 .....	121
AE HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA A ANTAR BATCH .....	122
AF HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA B ANTAR BATCH .....	123
AG HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA C ANTAR BATCH .....	124

Lampiran	Halaman
AH HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> .....	125
AI HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 1 .....	126
AJ HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 2 .....	127
AK HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 3 .....	128
AL HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> .....	129
AM HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> .....	130
AN HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> .....	131
AO HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> .....	132
AP HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 1 .....	133
AQ HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 2 .....	134
AR HASIL UJI STATISTIK WAKTU HANCUR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 3 .....	135
AS HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> .....	136
AT HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> .....	137

Lampiran	Halaman
AU HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> .....	138
AV HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> .....	139
AW HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 1 .....	140
AX HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 2 .....	141
AY HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 3 .....	142
AZ HASIL UJI STATISTIK % ED <sub>360</sub> .....	143
BB HASIL UJI STATISTIK % OBAT TERLEPAS .....	144
BC HASIL UJI STATISTIK NILAI TETAPAN DISOLUSI ..	145
BD UJI F KURVA BAKU.....	146

## DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
2.1. Eksponensial Difusi Berdasarkan Bidang Sampel .....	15
2.2. Persamaan untuk Menghitung Konstanta Laju Disolusi Obat .....	17
2.3. Nilai K pada PVP dan Berat Molekulnya.....	28
3.1. Formula Tablet Ketoprofen .....	33
3.2. Hubungan Kompresibilitas dengan Sifat Aliran .....	36
3.3. Spesifikasi Granul.....	36
3.4. Spesifikasi Tablet.....	39
3.5. Pengenceran Larutan Baku Induk Ketoprofen dengan Larutan Dapar Fosfat pH 7,4 .....	40
3.6. Persyaratan Pelepasan Obat Dari Tablet Lepas Lambat Menurut Banakar .....	44
4.1. Hasil Uji Mutu Fisik Granul .....	50
4.2. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula A <i>Batch I</i> .....	51
4.3. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula A <i>Batch II</i> .....	52
4.4. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula A <i>Batch III</i> .....	52
4.5. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula B <i>Batch I</i> .....	53
4.6. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula B <i>Batch II</i> .....	53

Tabel	Halaman
4.7. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula B <i>Batch III</i> .....	54
4.8. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula C <i>Batch I</i> .....	54
4.9. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula C <i>Batch II</i> .....	55
4.10. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula C <i>Batch III</i> .....	55
4.11. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula D <i>Batch I</i> .....	56
4.12. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula D <i>Batch II</i> .....	56
4.13. Hasil Uji Keseragaman Kandungan Tablet Formula D <i>Batch III</i> .....	57
4.14. Hasil Uji Kekerasan Tablet .....	57
4.15. Hasil Uji Kerapuhan Tablet .....	58
4.16. Hasil Uji Keseragaman Ukuran Tablet.....	58
4.17. Hasil Uji Waktu Hancur Tablet .....	59
4.18. Hasil Pembuatan Kurva Baku dalam Dapar Fosfat pH 7,4 pada Panjang Gelombang Serapan Maksimum 259,6 nm .....	61
4.9. Hasil Uji Akurasi dan Presisi dalam Dapar Fosfat pH 7,4 .....	62
4.10. Hasil Uji Penetapan Kadar Ketoprofen dalam Tablet .....	63
4.11. Hasil Uji Disolusi Tablet Lepas Lambat Ketoprofen Formula A .....	64

Tabel	Halaman
4.12. Hasil Uji Disolusi Tablet Lepas Lambat Ketoprofen Formula B .....	65
4.13. Hasil Uji Disolusi Tablet Lepas Lambat Ketoprofen Formula C .....	66
4.14. Hasil Uji Disolusi Tablet Lepas Lambat Ketoprofen Formula D .....	67
4.15. Hasil % Obat Lepas dari Uji Disolusi .....	68
4.16. Hasil Uji Disolusi berdasarkan % Efisiensi Disolusi pada $t=360$ menit .....	69
4.17. Hasil Uji Disolusi berdasarkan % Obat yang Terlepas.....	69
4.18. Persamaan Regresi Linier yang diperoleh dari Uji Disolusi .....	70
4.19. Hasil Eksponensial Difusi dan Transpor .....	70

## DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
2.1. Bagan hubungan proses disolusi dan absorpsi Sistemik (Banakar,1992) .....	16
2.2. Metode “ <i>Rotating Basket</i> ” (Banakar, 1992) .....	19
2.3. Metode “ <i>Paddle</i> ” (Banakar, 1992) .....	19
2.4. Model “ <i>Diffusion Layer</i> ” (Banakar, 1992) .....	20
2.5. Model “ <i>Interfacial Barrier</i> ” (Banakar, 1992) .....	21
2.6. Model “Danckwert’s” (Banakar, 1992) .....	22
2.7. Kurva hubungan antara jumlah kumulatif obat terlarut dengan waktu (Khan, 1975) .....	23
2.8. Rumus bangun ketoprofen (The Merck Index 13 <sup>th</sup> Ed., 2001) .....	24
2.9. Struktur <i>low methoxyl pectin</i> (Rolin, 1993).....	26
2.10. Struktur <i>crosslinking low methoxyl pectin</i> dengan kalsium sulfat (Rollin, 1993) .....	26
3.1. Penentuan sudut kemiringan aliran (Voight, 1995).....	35
4.1. Pemilihan panjang gelombang serapan maksimum dalam dapar fosfat pH 7,4 pada konsentrasi 8 µg/ml.....	59
4.2. Spektrum UV dari matriks formula D dalam dapar fosfat pH 7,4.....	60
4.3. Kurva hubungan absorbansi vs konsentrasi larutan baku kerja ketoprofen dalam dapar fosfat pH 7,4 pada panjang gelombang serapan maksimum 259,6 nm (kurva baku I) .....	62
4.4. Profil pelepasan tablet lepas lambat ketoprofen .....	68