

**PENGARUH Matriks MC (METHYL CELLULOCE) TARHADAP
LAMA Mengapung-MENGEMBANG DAN DISOLUSI PADA
TABLET EFFERVESCENT LEPAS LAMBAT RANITIDIN HCL**



**CHRISTINA ANGELA SIKTEUBUN
2443006122**

**FAKULTAS FARMASI
UNIKA WIDYA MANDALA SURABAYA**

2011

LEMBAR PERSETUJUAN PUBLIKASI KARYA ILMIAH

Demi perkembangan ilmu pengetahuan, saya menyetujui skripsi/karya ilmiah saya dengan judul : **Pengaruh Matriks Methyl Celluloce (MC) terhadap Lama Mengapung-Mengembang dan Disolusi pada Tablet Effervescent Lepas Lambat Ranitidin HCl** 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.

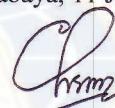
Surabaya, 11 januari 2011



Christina Angela Siktuebun
2443006064

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, 11 Januari 2011



Christina Angela Sikteubun
2443006122

**PENGARUH Matriks Methyl Celluloce (MC) TERHADAP
LAMA Mengapung-Mengembang DAN DISOLUSI PADA
TABLET EFFERVESCENT LEPAS LAMBAT RANITIDIN HCL**

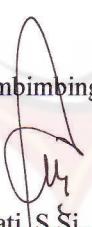
SKRIPSI

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

OLEH:
CHRISTINA ANGELA SIKTEUBUN
2443006122

Telah disetujui pada tanggal 11 Januari 2011 dan dinyatakan LULUS

Pembimbing,



Lucia Hendriati, S.Si., M.Sc., Apt
NIK. 241.97.0282

ABSTRAK

PENGARUH Matriks MC (METHYL CELULLOCE) TERHADAP LAMA MENGAPUNG-MENGEMBANG DAN DISOLUSI PADA TABLET EFFERVESCENT LEPAS LAMBAT RANITIDIN HCl

Christina Angela Sikteubun
2443006122

Ranitidin HCl merupakan obat yang terabsorbsi di lambung, mempunyai waktu eliminasi yang sangat pendek sehingga cocok dibuat sebagai sediaan lepas lambat. Penelitian ini bertujuan untuk mengetahui pengaruh lama mengapung mengembang dan disolusi pada tablet effervescent ranitidin HCl dengan menggunakan matriks metil selulosa pada berbagai konsentrasi. Metil selulosa merupakan matriks hidrofilik, dalam medium cair akan membentuk *channel* pada struktur tablet. Pelepasan pada penelitian ini dibuat empat formula dengan konsentrasi metil selulosa berbeda-beda. Formula A tidak mengandung metil selulosa, formula B mengandung 10%, formula C mengandung 15%, dan formula D mengandung 20%. Tablet dibuat dengan metode granulasi basah dan dilakukan uji pelepasan dan lama mengapung mengembang. Parameter pelepasan yang digunakan adalah persyaratan pelepasan menurut Banakar, nilai ED_{360} , $K_{disolusi}$, mekanisme pelepasan menurut nilai eksponensial difusi dan orde kinetika pelepasan. Hasil penelitian menunjukkan bahwa formula D memiliki efek penghambatan pelepasan obat paling lama dengan jumlah obat yang terlepas 52,54% setelah 360 menit dan nilai %ED adalah 34,98%. Sedangkan formula A kurang dapat menghambat pelepasan obat dibandingkan formula lainnya. Disimpulkan bahwa pelepasan obat dipengaruhi oleh matrik metil selulosa. Semakin besar konsentrasi metil selulosa yang digunakan maka pelepasan obat akan semakin terhambat.

Kata kunci : metil selulosa, tablet effervescent, ranitidin HCl.

ABSTRACT

THE INFLUENCE OF MC (METHYL CELLULOSE) MATRIX ON SWELLING-FLOATING TIME AND DISSOLUTION OF RANITIDINE HYDROCHLORIDE SUSTAINED RELEASE EFFERVESCENT TABLET

Christina Angela Sikteubun
2443006122

Ranitidine HCl was well absorbed in gastric and have short elimination half life, so ranitidine was good candidate for sustained release effervescent tablet. The aim of this research was to study the influence of matrix methyl celulloce on swelling-floating time and dissolution of ranitidin hidroclorida sustained release effervescent tablet containing methyl celluloce as matrix in many different concentration. Methyl celluloce is a hidrophilic matrix, in a liquid medium, it can originate channels in that tablet structure. Namely four formulas with different concentrations of methyl celulloce were prepared formula A (0%), formula B (10%), formula C (15%), and formula D (20%). Tablet were prepared by wet granulations method and the drug released was examined. Drug release parameter that's used were Banakar's criteriation, $\%ED_{360}$ value, $K_{dissolution}$, release mechanism according to value of exponential diffusions and order of release kinetics. The result showed that formula D had a greater sustained release effect with drug release at 6 hour was 52.54% and $\%ED_{360}$ of 34.98%. The formula A which is without methyl celulloce less sustained release effect than other formula. Concluded was the drug released was influced by matrix methyl celulloce. The greater concentration or methyl celulloce showed a greater sustained release effect than other formula.

Key words : methyl celulloce, effervescent tablet, ranitidine HCl

KATA PENGANTAR

Puji syukur ke hadirat Tuhan Yesus Kristus yang telah melimpahkan kasih, penyertaan, serta berkatNya yang tak terbatas sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan baik.

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

1. Yang tercinta mama, papa, kak Septi, kedua adikku (Irma dan Ebi) dan keluarga besar yang dengan penuh kasih dan ketulusan selalu menemani, memberi dukungan moral, serta memberi semangat yang sangat berharga bagi penulis.
2. Lucia Hendriati, S.Si., M.Sc., Apt, selaku Dosen pembeimbng yang dengan tulus hati telah menyediakan waktu dan tenaga dari awal hingga terselesaikannya penyusunan skripsi ini.
3. Dr. Lannie Hadisoewignyo, S.Si., M.Si., Apt dan Dra. Idajani Hadinoto, MS, Apt selaku Dosen Pengaji yang telah memberikan banyak saran dan masukan-masukan yang positif yang sangat berguna untuk skripsi ini.
4. Dr.Phil.nat E. Catherina Wijayakusuma, M.Si., selaku wali study yang dengan tulus hati telah banyak membantu penulis selama kuliah di Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya.
5. Dekan, Sekretaris Fakultas, Staf pengajar, dan seluruh karyawan Fakultas Farmasi Universitas Katolik Widya Mandala Surabaya yang telah memberikan bantuan serta kemudahan dalam penyediaan fasilitas selama penelitian.

6. Pimpinan dan laboran Laboratorium Sediaan Solida (Bu Lannie dan Pak Syamsul), pimpinan dan laboran Laboratorium Sediaan Likuida (Bu Lucia dan Mas Didik), pimpinan dan laboran Laboratorium Farmasetika (Bu Ida dan Bu Nina), dan pimpinan dan laboran Laboratorium Analisis Sediaan (Bu Emy dan Pak Hery) yang telah memberikan bantuan dan menyediakan fasilitas selama pengerjaan skripsi ini.
7. Gila-gila tersayang Indri (Ndut), Kathy (Bucam), Ina (Yelcom), Ari (Lope), Indah (Wedus) serta teman-teman terbaikku Lia Dastan , Nina, Tina, Elis Betho, Ita Blaire, Oyie, Kak Febri dan teman-teman EmiNem. Terima kasih atas dukungan dan semangat dari kalian yang dengan tulus selalu membantu dan memberikan perhatian dan selalu yang selalu ada baik suka maupun duka.
8. Tersayang Ardi Sarkol yang selalu meneman, memberi dukungan dan semangat, serta doa dalam penyusunan skripsi ini.

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

Surabaya, 11 Januari 2011

Penulis

DAFTAR ISI

| | Halaman |
|--|---------|
| ABSTRAK | i |
| <i>ABSTRACT</i> | ii |
| KATA PENGANTAR | iii |
| DAFTAR ISI | v |
| DAFTAR LAMPIRAN | vii |
| DAFTAR TABEL | xi |
| DAFTAR GAMBAR | xiv |
| BAB | |
| 1 PENDAHULUAN | 1 |
| 1.1. Latar Belakang Masalah | 1 |
| 1.2. Rumusan Masalah Penelitian..... | 4 |
| 1.3. Tujuan Penelitian | 4 |
| 1.4. Manfaat Penelitian | 5 |
| 2 TINJAUAN PUSTAKA | 6 |
| 2.1. Tinjauan tentang Tablet Sediaan Lepas Lambat..... | 6 |
| 2.2. Tinjauan tentang Granulasi dan Karakteristik Granul | 12 |
| 2.3. Tinjauan tentang Mutu Tablet | 14 |
| 2.4. Tinjauan tentang Disolusi | 16 |
| 2.5. Tinjauan tentang Ranitidin HCl | 24 |
| 2.6. Tinjauan tentang Metil Selulosa..... | 26 |
| 2.7. Tinjauan tentang Bahan Tambahan..... | 27 |
| 2.8. Tinjauan Penelitian Terdahulu..... | 29 |
| 3 METODOLOGI PENELITIAN | 30 |
| 3.1. Bahan dan Alat | 30 |
| 3.2. Metode Penelitian | 30 |

| | Halaman |
|--|-----------|
| 3.3. Tahapan Penelitian | 33 |
| 3.4. Analisis Data | 43 |
| 3.5. Hipotesis Statistik..... | 45 |
| 3.6. Skema Kerja | 48 |
| 4 HASIL PERCOBAAN DAN BAHASAN | 49 |
| 4.1. Hasil Uji Mutu Fisik Granul | 49 |
| 4.2. Hasil Uji Mutu Tablet | 50 |
| 4.3. Interpretasi Penelitian | 75 |
| 5 SIMPULAN | 87 |
| 5.1. Simpulan | 81 |
| 5.2. Alur Penelitian Selanjutnya | 81 |
| DAFTAR PUSTAKA..... | 82 |
| LAMPIRAN | 87 |

DAFTAR LAMPIRAN

| Lampiran | Halaman |
|--|---------|
| A HASIL UJI MUTU FISIK GRANUL | 87 |
| B HASIL UJI KEKERASAN TABLET RANITIDIN HCL | 88 |
| C HASIL UJI KERAPUHAN TABLET RANITIDIN HCL..... | 89 |
| D HASIL UJI WAKTU KESERAGAMAN UKURAN TABLET RANITIDIN HCL..... | 92 |
| E HASIL PENETAPAN KADAR TABLET RANITIDIN HCL | 94 |
| F HASIL UJI FLOATING LAG TIME TABLET RANITIDIN HCL | 96 |
| G CONTOH PERHITUNGAN | 97 |
| H PERSAMAAN REGRESI LINEAR..... | 100 |
| I SERTIFIKAT RANITIDIN HCL..... | 102 |
| J TABEL R (0,05)..... | 103 |
| K TABEL UJI r | 104 |
| L TABEL UJI HSD (0,05) | 105 |
| M HASIL UJI STATISTIK KADAR AIR ANTAR FORMULA | 106 |
| N HASIL UJI STATISTIK WAKTU ALIR ANTAR FORMULA | 107 |
| O HASIL UJI STATISTIK SUDUT DIAM ANTAR FORMULA | 108 |
| P HASIL UJI STATISTIK INDEKS KOMPRESIBILITAS ANTAR FORMULA..... | 109 |
| Q HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> | 110 |

Halaman

| | | |
|----|--|-----|
| R | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> | 111 |
| S | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> | 112 |
| T | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> | 113 |
| U | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 1..... | 114 |
| V | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 2..... | 115 |
| W | HASIL UJI STATISTIK KEKERASAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 3..... | 116 |
| X | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> | 117 |
| Y | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> | 118 |
| Z | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> | 119 |
| AA | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> | 120 |
| AB | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 1..... | 121 |
| AC | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 2..... | 122 |
| AD | HASIL UJI STATISTIK KERAPUHAN TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH</i> 3..... | 123 |

Halaman

| | | |
|----|---|-----|
| AE | HASIL UJI STATISTIK KESERAGAMAN UKURAN TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> | 124 |
| AF | HASIL UJI STATISTIK KESERAGAMAN UKURAN TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> | 125 |
| AG | HASIL UJI STATISTIK KESERAGAMAN UKURAN TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> | 126 |
| AH | HASIL UJI STATISTIK KESERAGAMAN UKURAN TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> | 127 |
| AI | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA A ANTAR <i>BATCH</i> | 128 |
| AJ | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA B ANTAR <i>BATCH</i> | 129 |
| AK | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA C ANTAR <i>BATCH</i> | 130 |
| AL | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET FORMULA D ANTAR <i>BATCH</i> | 131 |
| AM | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH 1</i> | 132 |
| AN | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH 2</i> | 133 |
| AO | HASIL UJI STATISTIK PENETAPAN KADAR TABLET ANTAR FORMULA <i>BATCH 3</i> | 134 |
| AP | HASIL UJI STATISTIK <i>FLOATING LAG TIME</i> ANTAR FORMULA <i>BATCH 1</i> | 135 |
| AQ | HASIL UJI STATISTIK <i>FLOATING LAG TIME</i> ANTAR FORMULA <i>BATCH 2</i> | 136 |

Halaman

| | | |
|----|---|-----|
| AR | HASIL UJI STATISTIK <i>FLOATING LAG TIME</i> ANTAR FORMULA <i>BATCH 3</i> | 137 |
| AS | HASIL UJI STATISTIK % ED ₃₆₀ | 138 |
| AT | HASIL UJI STATISTIK % OBAT TERLEPAS..... | 139 |
| AU | HASIL UJI STATISTIK KURVA BAKU PENETAPAN KADAR RANITIDIN HCL..... | 140 |
| AV | HASIL UJI STATISTIK KURVA BAKU DISOLUSI RANITIDIN HCL..... | 141 |

DAFTAR TABEL

| Tabel | Halaman |
|---|---------|
| 2.1. Eksponensial Difusi berdasarkan Bidang Sampel | 10 |
| 2.2. Persamaan Untuk Menghitung Konstanta Laju Disolusi..... | 11 |
| 3.1. Formula Tablet Ranitidin HCl..... | 33 |
| 3.2. Hubungan Sudut Diam dan Sifat Aliran Granul | 35 |
| 3.3. Hubungan Indeks Kompresibilitas dan Kemampuan Alir | 36 |
| 3.4. Persyaratan Uji keseragaman Bobot..... | 38 |
| 3.5. Pengenceran <i>aquadest</i> Baku kerja Ranitidin HCl..... | 38 |
| 3.6. Akurasi Penetapan Kadar dalam Medium <i>aquadest</i> | 41 |
| 3.7. Akurasi Uji Disolusi dengan Medium HCl PH 0,1..... | 43 |
| 3.8. Hubungan antara Eksponensial Difusi dan Transport | 45 |
| 4.1. Hasil Uji Mutu Fisik Granul | 49 |
| 4.2. Hasil Uji Mutu Keragaman Bobot Tablet Formula A | 50 |
| 4.3. Hasil Uji Mutu Keragaman Bobot Tablet Formula B | 51 |
| 4.4. Hasil Uji Mutu Keragaman Bobot Tablet Formula C | 51 |
| 4.5. Hasil Uji Mutu Keragaman Bobot Tablet Formula D | 52 |
| 4.6. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula A Batch 1..... | 53 |
| 4.7. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula A Batch 2..... | 53 |
| 4.8. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula A Batch 3..... | 54 |
| 4.9. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula B Batch 1..... | 54 |
| 4.10. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula B Batch 2..... | 55 |

| | |
|--|----|
| 4.11. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula B Batch 3..... | 55 |
| 4.12. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula C Batch 1..... | 56 |
| 4.13. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula C Batch 2..... | 56 |
| 4.14. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula C Batch 3..... | 57 |
| 4.15. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula D Batch 1..... | 57 |
| 4.16. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula D Batch 2..... | 58 |
| 4.17. Hasil Uji Mutu Keragaman Kandungan Tablet Formula D Batch 3..... | 58 |
| 4.18. Hasil Uji Kekerasan Tablet | 59 |
| 4.19. Hasil Uji Kerapuhan Tablet | 59 |
| 4.20. Hasil Uji Keseragaman Ukuran Tablet..... | 60 |
| 4.21. Hasil Pembuatan Kurva Baku Ranitidin HCl dalam aquadest dengan Panjang Gelombang Serapan Maksimum 314 nm | 62 |
| 4.22. Hasil Uji Akurasi Presisi dalam aquadest..... | 63 |
| 4.23. Hasil Uji Penetapan Kadar Ranitidin HCl dalam Tablet | 64 |
| 4.24. Hasil Pembuatan Kurva Baku dalam dalam Larutan HCl 0,1 N PH 1 dengan panjang Gelombang Serapan Maksimum 314 nm .. | 65 |
| 4.25. Hasil Uji Akurasi dan Presisi dalam Larutan HCl 0,1 N..... | 66 |
| 4.26. Hasil Uji Disolusi Tablet Ranitidin HCl Formula A..... | 67 |
| 4.27. Hasil Uji Disolusi Tablet Ranitidin HCl Formula B..... | 68 |
| 4.28. Hasil Uji Disolusi Tablet Ranitidin HCl Formula C..... | 69 |

| | Halaman |
|--|---------|
| 4.29. Hasil Uji Disolusi Tablet Ranitidin HCl Formula D..... | 70 |
| 4.30. Hasil % Obat Lepas dari Uji Disolusi (n=3) | 71 |
| 4.31. Hasil Uji Disolusi berdasarkan % Efisiensi Disolusi pada $t = 360$ menit..... | 72 |
| 4.32. Hasil Uji Disolusi Berdasarkan % Obat yang Terlepas..... | 72 |
| 4.33. Persamaan Regresi Linier yang diperoleh dari Uji Disolusi..... | 73 |
| 4.34. Hasil Eksponensial Difusi dan Transport..... | 74 |
| 4.34. Hasil Uji <i>Floating Lag Time</i> | 74 |

DAFTAR GAMBAR

| Gambar | Halaman |
|---|---------|
| 2.1. Tahap-tahap disintegrasi, deagregasi, dan disolusi obat | 17 |
| 2.2. Danckwert's Model | 19 |
| 2.3. Difusion Layer Model | 20 |
| 2.4. Interfacial Barier Model | 21 |
| 2.5. Kurva hubungan antara jumlah kumulatif obat yang terlarut versus waktu..... | 23 |
| 2.6. Rumus bangun ranitidin HCl..... | 25 |
| 2.7. Struktur molekul metil selulosa..... | 27 |
| 3.1. Penentuan waktu alir dan sudut diam..... | 35 |
| 4.1. Panjang gelombang serapan maksimum ranitidin HCl dalam <i>aquadest</i> | 61 |
| 4.2. Kurva hubungan absorbansi vs konsentrasi larutan baku kerja ibuprofen dalam aquadest pada panjang gelombang serapan maksimum 314 nm | 62 |
| 4.3. Panjang gelombang serapan maksimum ranitidin HCl dalam HCL 0,1 N pH1..... | 64 |
| 4.4. Kurva hubungan absorbansi vs konsentrasi larutan baku kerja ranitidin HCl dalam HCl 0,1 N pada panjang gelombang serapan maksimum 314 nm | 66 |
| 4.5. Profil Pelepasan Tablet Lepas Lambat Ranitidin HCl | 71 |
| 4.6. Uji <i>floating lag time</i> FA,FB,FC,FD | 74 |