

ISBN : 978-979-18514-7-3

# PROSIDING KONGRES ILMIAH XIX DAN RAPAT KERJA NASIONAL IKATAN APOTEKER INDONESIA 2011

**Peran IAI dan PTF dalam  
Membangun Budaya Pendidikan  
Berkelanjutan**

**Hotel Sintesa Peninsula, Manado  
28-30 Oktober 2011**



**Ikatan Apoteker Indonesia**  
*(Indonesian Pharmacist Association)*

**BUKU PROSIDING  
KONGRES ILMIAH XIX  
& KONGRES NASIONAL IAI  
TAHUN 2011**

**Peran IAI dan PTF dalam  
Membangun Budaya Pendidikan  
Berkelanjutan**

**Hotel Sintesa Peninsula Manado,  
28-30 Oktober 2011**



**Ikatan Apoteker Indonesia  
(*Indonesian Pharmacist Association*)**

**BUKU PROSIDING KONGRES ILMIAH XIX  
DAN KONGRES NASIONAL IAI TAHUN 2011**

**Peran IAI dan PTF dalam Membangun Budaya  
Pendidikan Berkelanjutan ISO FARMAKOTERAPI 2**

*Cetakan Pertama : Juli 2012*

Diterbitkan pertama kali oleh :  
PT. ISFI Penerbitan, Juli 2012  
Nomor ISBN : 978-979-18514-7-3

© Penerbit PT. ISFI Penerbitan  
Jl. Wijaya Kusuma No. 17 Tomang - Jakarta Barat 11420  
Telp./Fax. 021-56943842  
e-mail : ptisipenerbitan@yahoo.com  
website : www.ikatanapotekerindonesia.net

Desain dan Lay out : Dani Rachadian

Isi di luar tanggung jawab Percetakan

**Sanksi Pelanggaran Pasal 72  
Undang-undang Nomor 19 Tahun 2002  
Tentang Hak Cipta**

1. Barang siapa dengan sengaja melanggar dan tanpa hak melakukan perbuatan sebagaimana dimaksud dalam Pasal 2 Ayat (1) atau Pasal 49 Ayat (1) dan Ayat (2) dipidana dengan pidana penjara masing-masing paling singkat 1 (satu) bulan dan/atau paling lama 7 (tujuh) tahun dan/atau denda paling banyak Rp.5.000.000.000,- (lima miliar rupiah).
2. Barang siapa dengan sengaja menyiarkan, memamerkan, mengedarkan atau menjual kepada umum suatu ciptaan atau barang hasil pelanggaran Hak Cipta atau hak terkait sebagai dimaksud dalam Ayat (1), dipidana dengan pidana penjara paling lama 5 (lima) tahun dan/atau denda paling banyak Rp.500.000.000,- (lima ratus juta rupiah).

## KATA PENGANTAR EDITOR

Assalamualaikum Warahmatullahi Wabarakatuh

Puji dan syukur Kami panjatkan pada hadirat Allah S.W.T, berkat rahmat dan ridho-Nya sehingga buku Prosiding Kongres Ilmiah XIX Ikatan Apoteker Indonesia (IAI) ini dapat diterbitkan. Prosiding ini disusun berdasarkan pada makalah yang dimasukkan pada panitia penyelenggara saat pelaksanaan Kongres Ilmiah XIX dan Rakernas 2011 IAI yang diselenggarakan di Manado, Sulawesi Utara pada tanggal 28-30 Oktober 2011.

Pesatnya perkembangan ilmu pengetahuan khususnya ilmu kefarmasian menuntut setiap apoteker untuk senantiasa bersikap adaptif serta cepat menyerap perkembangan tersebut agar tidak tertinggal dan dapat bersaing di tingkat Regional dan Internasional. Berlatarbelakang hal tersebut, pada kongres ke-18 ini diangkat tema "Harmonisasi & Sinkronisasi Peran Apoteker dalam Pengembangan Ilmu Kefarmasian di Bidang Sains & Klinik". Dengan tema tersebut diharapkan dapat mendorong kita semua untuk lebih menaruh perhatian dalam pengembangan ilmu pengetahuan dan teknologi kefarmasian yang saat ini berkembang dengan pesat dan mampu mentransformasikannya dalam praktek kefarmasian. Hal ini direspon positif oleh para apoteker di Indonesia dengan ikut berpartisipasi dalam mempresentasikan hasil penelitiannya yang ditandai dengan adanya 185 makalah ilmiah dan poster dari berbagai instansi seperti perguruan tinggi, rumah sakit dan lembaga penelitian lainnya.

Berangkat dari tema tersebut, panitia membagi topik penelitian menjadi 8 bagian yaitu: a. Farmasi Pendidikan, b. Fitokimia, Farmakognosi dan Obat Tradisional. c. Farmakologi dan Toksikologi, d. Biologi Molekuler dan Bioteknologi, e. Kimia Farmasi dan Kimia Medisinal, f. Farmakoterapi, Farmasi Rumah Sakit, dan Farmasi Klinik, g. Teknologi Farmasi, Fisika Farmasi, dan Biofarmasetika, h. Farmasetika, Farmasi Komunitas, dan Manajemen Farmasi.

Kami mengucapkan selamat kepada para peneliti atas kesuksesannya mempresentasikan hasil penelitiannya dan mempublikasikannya dalam prosiding ini. Kami juga mengucapkan permohonan maaf yang sedalam-dalamnya atas segala kekurangan terutama karena keterlambatan penerbitan buku prosiding ini. Tidak lupa kami menyampaikan terimakasih yang sebesar-besarnya kepada seluruh pihak atas bantuan lainnya sehingga prosiding ini dapat diselesaikan dan atas kerja keras yang telah dilakukan panitia dalam penyelesaian penyusunan prosiding ini. Semoga bisa bermanfaat bagi kita semua dalam mengembangkan ilmu kefarmasian di masa yang akan datang.

Wassalamu'alaikum Warahmatullahi Wabarakatuh

Manado, 05 Juli 2012  
Ketua,

Dra. Fatimawali, M.Si, Apt

**Editor Prosiding**  
**KONGRES ILMIAH XVII & KONGRES NASIONAL XIX**  
**IKATAN APOTEKER INDONESIA**  
**TAHUN 2011**

**Ketua**

: Dra. Fatimawali, M.Si, Apt.

**Anggota**

: Dra. Elisabeth N. Barung, M.Kes, Apt

Adithya Yudhistira, S.Si, Apt

Novel Stien Kojong, S.Si, M.Si, Apt

Hindang Kaempe, S.Si, Apt

Paulina Veronika Y. Yamelan, M.Kes, Apt

**Setting Layout**

: Dani Rachadian

## **SAMBUTAN KETUA UMUM PENGURUS PUSAT IKATAN APOTEKER INDONESIA**

Puji dan syukur kita panjatkan atas kehadiran Allah SWT karena atas karunia-Nya, di tahun 2012 ini Ikatan Apoteker Indonesia (IAI) bisa kembali menghadirkan sebuah prosiding yang berisi kumpulan makalah-makalah ilmiah, yang telah disajikan di Kongres Ilmiah XIX tahun 2011 yang lalu.

Kemajuan dunia kesehatan yang semakin pesat, mendorong minat Apoteker untuk terus melakukan penelitian. Jika sebelumnya, penelitian ilmiah lebih terfokus pada Teknologi farmasi, Farmakoterapi, Bioteknologi dan Fitokimia, saat ini banyak mengalami perkembangan. Apoteker pun mulai sering melakukan penelitian dengan mengangkatkan tema farmasi komunitas seperti farmasi sosial dan farmasi ekonomi. Tentunya hal ini menambah keragaman aspek penelitian ilmiah kefarmasian Indonesia. Selain menambah nilai manfaat baru bagi kita semua.

Antuasiasme dan semangat yang sangat besar dari Sejawat Apoteker Indonesia tentu menjadi hal yang membanggakan, yang harus terus didukung dan dikembangkan. Pada Kongres Ilmiah XIX tahun 2011, telah terkumpul kurang lebih 134 makalah oral dan 65 poster. Diharapkan jumlah ini akan terus bertambah setiap tahunnya, karena inilah salah satu indikator majunya penelitian ilmiah kefarmasian Indonesia. Tak hanya itu, sebagai Ketua IAI, saya berharap Apoteker Indonesia selalu melibatkan diri dalam banyak pertemuan ilmiah baik dalam dan luar negeri.

Saya ucapan selamat dan sukses atas terbitnya Prosiding Ilmiah Kongress Ilmiah IAI ke-XIX tahun 2011. Terimakasih kepada semua peneliti yang telah meluangkan waktunya untuk melakukan banyak penelitian dalam rangka mengembangkan dunia kefarmasian Indonesia. Dan, tak lupa terimakasih kepada seluruh panitia Kongres Ilmiah XIX tahun 2011, yang telah bekerja keras untuk mengapresiasi karya-karya peneliti Apoteker Indonesia dalam bentuk prosiding ini. Insya Allah kontribusi sejawat menjadi manfaat bagi Apoteker dan masyarakat Indonesia.

Jakarta, 05 Juli 2012  
Ketua Umum  
Ikatan Apoteker Indonesia (IAI)  
Drs. M. Dani Pratomo., MM., Apt.

## DAFTAR ISI

|   |     |
|---|-----|
| KATA PENGANTAR EDITOR.....  | iii |
| SUSUNAN TIM EDITOR PROSIDING KONGRES ILMIAH IAI KE XIX.....   | iv  |
| SAMBUTAN KETUA UMUM PENGURUS PUSAT IAI .....  | v   |
| DAFTAR ISI.....   | vi  |
| <b>FARMAKOGNOSI, FITOKIMIA</b>  |     |
| JAWER KOTOK, DARI LEGENDA CIUNG WANARA MENJADI SEDIAAN ANTI-INFLAMASI MODERN.....   | 1   |
| Moelyono MW, Anas Subarnas, Supriyatna S, dan L.B. Kardono  |     |
| FLAVONOID DALAM EKSTRAK (AIR) KERING DAUN <i>AVERRHOA BILIMBI</i> .....   | 6   |
| Suswini Kusmaningati, Afifah B. Sutjiatmo, Yulinah Sukandar   |     |
| EFEK SITOTOKSIK DAUN MAITAN, DAUN SENGGANI DAN DAUN JATI BELANDA TERHADAP SEL KANKER PAYUDARA T47D .....  | 16  |
| Rosita Melannisa, Ika Trisharyanti Dian Kusumowati, Muhammad Da'i dan Ratna Yuliani   |     |
| AKTIVITAS ANTIMIKROBA EKSTRAK ETANOL DAUN SENGGANI ( <i>Melastoma affine</i> D. Don) DAN HERBA INGGU ( <i>Ruta angustifolia</i> L.) .....                         | 22  |
| Ika T. D. Kusumowati, Rosita Melannisa  |     |
| TOKSISITAS FRAKSI HEKSAN, KLOROFORM DAN AIR SISA EKSTRAK ETANOL DAUN DAN AKAR KETELA GENDRUWO ( <i>Manihot utilissima</i> Pohl).....                              | 32  |
| Sajekti Palupi, Elisawati W, Ratih TL, Eta HA   |     |
| APAKAH DAUN DEWA ( <i>GYNURA PSEUDO-CHINA</i> (L.) DC.), HEPATOTOKSIK PADA MANUSIA MAUPUN TERNAK YANG MENGKONSUMSINYA? .....                                      | 42  |
| Tri Windono, Umar A. Jenie, Leonardus B.S. Kardono  |     |
| DEKLOROFILISASI EKSTRAK ETANOLIK DAUN MANGGA ( <i>MANGIFERA INDICA</i> ,L) DENGAN METODE ELEKTROKOAGULASI.....  | 53  |
| Hadianti Nurfitri, Andayana Puspitasari   |     |
| UJI AKTIVITAS ANTIMALARIA EKSTRAK BATANG TALIKUNING ( <i>ANAMIRTA COCCULUS</i> (L.) WIGHT & ARN.) <i>IN VITRO</i> .....   | 60  |
| Uswatun Chasanah, Dorta Simamora, Sasangka Prasetyawan S, Loeki Enggar Fitri  |     |
| AKTIVITAS ANTOOKSIDAN EKSTRAK ETANOL DAUN ALPOKAT ( <i>Persea americana</i> Mill) .....   | 68  |
| Retno Wahyuningrum, Wiranti Sri Rahayu, Ardiansyah Bayu Setiadi.  |     |
| AKTIVITAS EKSTRAK ETANOL DAUN ALPUKAT ( <i>Persea americana</i> M.) SEBAGAI KRIM TABIR SURYA.....   | 74  |
| Frenly Wehantouw, Edi Suryanto, Novel N. Kojong dan Jenny Pontoan   |     |
| UJI AKTIVITAS ANTI BAKTERI EKSTRAK ETANOLIK DAUN MANGGIS ( <i>Garcinia Mangostana</i> L.) TERHADAP <i>STAPHYLOCOCCUS AUREUS</i> DAN <i>ESCHERICHIA COLI</i> ..... | 80  |
| Suparman, Diniatik.   |     |
| AKTIVITAS AFRODISIAKA BEBERAPA EKSTRAK DAUN SANREGO ( <i>Lunasia amara</i> Blanco.) PADA MENCIT ( <i>Mus musculus</i> ) JANTAN .....                              | 90  |
| Gemini Alam, Restu Ariyasta Ramadhan, Subehan, Usmar  |     |
| UJI EFEK ANTIASKARIASIS EKSTRAK ETANOLIK BIJI LABU MERAH ( <i>Cucurbita moschata</i> Duch. Poir, Semen) TERHADAP CACING <i>Ascaris suum</i> .....                 | 96  |
| Ni Nyoman Yuliani <sup>1</sup> , Elisma <sup>2</sup> , Maria Hilaria <sup>2</sup> , Yulia Selphi <sup>2</sup>   |     |

## FARMAKOLOGI DAN TOKSIKOLOGI

|  |     |
|--|-----|
| JUMLAH INTERLEUKIN-4 (IL-4) DARI MENCIT PUTIH JANTAN YANG DITANTANG DENGAN ALBUMIN SETELAH PEMBERIAN SENYAWA SKOPOLETIN .....  | 105 |
| Yufri Aldi, Ellyza Nasrul, Yanwirasti, Dian Handayani  |     |
| PENGARUH PEMBERIAN INFUSA HERBA SAMBILOTO ( <i>Andrographis paniculata</i> Nees)   |     |
| TERHADAP GLIBENKLAMID DALAM MENURUNKAN KADAR GLUKOSA DARAH TIKUS PUTIH DIABETES .....  | 114 |
| Santi Purna Sari, Azizahwati, Diandra Andina Ratimanjari.  |     |
| <br>KOMBINASI INFUSA AKAR TAPAK LIMAN DAN DAUN SAMBILOTO SEBAGAI HEPATOPROTEKTOR<br>PADA TIKUS YANG DIINDUKSI KARBONATETRA.....  | 122 |
| Nadia FS, Azizahwati, Ida, LJ  |     |
| <br>EFEK EKSTRAK ETANOL DAUN MURBEI ( <i>Morus alba</i> var. <i>multicaulis</i> P.) TERHADAP AKTIVITAS ENZIM<br>XANTIN OKSIDASE BERDASARKAN PERUBAHAN FARMAKOKINETIK KOFEIN PADA KELINCI<br>( <i>Oryctolagus cuniculus</i> ) ..... | 131 |
| Usmar, Kus Haryono, Andiny Mutia Kusady, dan Gemini Alam   |     |
| <br>KADAR SGPT PADA TIKUS YANG DIINDUKSI PARASETAMOL DOSIS TOKSIK THE INFLUENCE OF ETHANOL<br>EXTRACT OF LINGZHI MUSHROOMS ON SGPT RATS THAT INDUCED BY PARACETAMOL TOXIC DOSE.....  | 138 |
| Tanti Azizah Sujono, Arifah Sri Wahyuni dan Diaz Vega Akhirunnisa  |     |
| <br>UJI TOKSISITAS SUBKRONIS MINYAK ATSIRI KULIT BATANG SINTOK ( <i>Cinnamomum sintoc</i> Bl.)<br>PADA TIKUS PUTIH GALUR WISTAR.....   | 146 |
| Sri Adi Sumiwi, Anas Subarnas, Supriyatna, Marline A, Rini H, Dewi F   |     |
| <br>EFEK ANTI INFLAMASI SINTESIS ASETIL EUGENOL SECARA ORAL PADA EDEMA KAKI MENCIT GALUR<br>SWISS YANG DIINDUKSI FORMALIN.....   | 155 |
| Ipang Djunarko dan Yosephine Dian Hendrawati   |     |
| <br>UJI AKTIVITAS EKSTRAK KLOROFORM BIJI KEMIRI ( <i>Aleurites moluccana</i> ,(L.)Wild)<br>ASAL KABUPATEN NAGAKEO TERHADAP KECEPATAN PERTUMBUHAN RAMBUT .....  | 165 |
| Dra. Fatmawati B., M.Si. Apt   |     |
| <br>PERBANDINGAN EFEK PENURUNAN KADAR ASAM URAT EKSTRAK ETANOL DAUN DEWA<br>( <i>Gynura pseudochina</i> Lour) DENGAN BUAH PARE ( <i>Momordica charantia</i> L,) PADA KELINCI .....   | 171 |
| Kusharyono, Sukamto, Subehan,Hasyim Bariun, Robert S   |     |
| <br>PERBANDINGAN PROSENTASE PENURUNAN KADAR ASAM URAT EKSTRAK ETANOL HERBA MENIRAN<br>( <i>Phyllanthus niruri</i> Linn.) DAN KELOPAK BUNGA ROSELA ( <i>Hibiscus sabdariffa</i> Linn.) PADA TIKUS PUTIH.....                        | 175 |
| Hasyim Bariun, Sukamto, Rahmawati S , Kus haryono,Teti S   |     |
| <br>KADAR HDL PADA TIKUS DIET TINGGI KOLESTEROL SETELAH PEMBERIAN TEMPE BIJI KARET<br>( <i>HDL LEVEL IN HIGH CHOLESTEROL DIET RAT GIVEN RUBBER SEED TEMPE</i> ).....   | 179 |
| Salma Orbayinah, Kristy Kumaladewi   |     |
| <b>FARMASI KOMUNITAS, PENDIDIKAN DAN MANAJEMEN FARMASI</b>   |     |
| <br>PERSEPSI APOTEKER TERHADAP KONSELING DAN PELAKSANAANNYA DI APOTEK-APOTEK<br>DI KOTA JAMBI DAN SURAKARTA : SEBUAH SURVEY .....  | 187 |
| Tri Yulianti, Adabby Kurniawan, Dedi Setiawan  |     |
| <br>INKOMPATIBILITAS FARMASETIKA RESEP RACIKAN DI APOTEK UBAYA SURABAYA<br>PERIODE MARET- MEI 2011.....  | 195 |
| Alasen Sembiring Milala, Lisa Aditama, Grace Yohana Tamaela  |     |
| <br>PENGELOLAAN VAKSIN PADA PUSKESMAS DI KABUPATEN NGADA BULAN AGUSTUS TAHUN 2011 .....  | 200 |
| Jefrin Sambara, Elisma   |     |
| <br>EVALUASI PERENCANAAN OBAT DI GUDANG FARMASI KABUPATEN KUPANG<br>DAN TIMOR TENGAH UTARA.....  | 207 |
| Wilhelmus Olin, Samuel David Makoil, Petronela Y Rubu, Yossi A. Balu   |     |

**FARMASI RUMAH SAKIT, FARMASI KLINIK, FARMAKOTERAPI**

|   |     |
|---|-----|
| INFEKSI OPORTUNISTIK PADA PASIEN HIV/AIDS DI SUATU RUMAH SAKIT di YOGYAKARTA .....  | 213 |
| Nanang Munif Yasin, Winda Dwi Puspitasari, dan Sinta Rachmawati   |     |
| <br>  |     |
| PENGARUH SUKRALFAT TERHADAP FARMAKOKINETIKA ABSORPSI SIPROFLOKSASIN DAN LEVOFLOKSASIN.....  | 222 |
| Dewi Wara Shinta, S.Farm., Apt.*); Zamrotul Izzah, S.Farm., Apt.; Pharmasinta Putri Hapsari, Dewi Wara Shinta, S.Farm., Apt.  |     |
| <br>  |     |
| PENGARUH TERAPI ANTIHIPERTENSI TERHADAP HARAPAN HIDUP PASIEN STROKE PERDARAHAN INTRASEREBRAL SELAMA MENJALANI RAWAT INAP DI RSUP DR. SARDJITO .....   | 228 |
| Luh Putu Febryana Larasanty, Zullies Ikawati, Abdul Gofir   |     |
| <br>  |     |
| CAPAIAN KADAR HEMOGLOBIN PASIEN PENYAKIT GINJAL KRONIK – HEMODIALISIS DENGAN TERAPI EPOETIN ALFA (Penelitian dilakukan di Instalasi Hemodialisis RSUD dr. Soetomo Surabaya) .....                       | 234 |
| Budi Suprapti, Uma Nurin Fitriani, Worokarti, Widodo  |     |
| <br>  |     |
| PENGARUH PEMBILASAN TERHADAP RESIDU FORMALDEHID PADA SELANG OKSIGEN DI SALAH SATU RUMAH SAKIT DI SURABAYA .....   | 243 |
| Henry Kurnia Setiawan, Ali Syamlan, Ignasius Berry Sanaga   |     |
| <br>  |     |
| PENGETAHUAN APOTEKER TENTANG PENGGALIAN INFORMASI KEPADA PELAKU SWAMEDIKASI DENGAN KELUHAN SAKIT KEPALA DAN PRODUK OBATNYA .....  | 249 |
| Azza Faturrohmah, Arie Sulistyarini, Ana Yuda   |     |
| <br>  |     |
| REGIMENTASI ERITROPOETIN TERHADAP PENINGKATAN KADAR HEMOGLOBIN PADA PASIEN PENYAKIT GINJAL KRONIK-ANEMIA DENGAN HEMODIALISIS (Studi Dilakukan di Unit Hemodialisis RSUD dr. Saiful Anwar, Malang) ..... | 257 |
| Yulistiani, Alifia Putri Febriyanti, Nur Samsu  |     |
| <br>  |     |
| POTENSI INTERAKSI OBAT PADA PASIEN RAWAT BERSAMA DI RUMAH SAKIT UMUM PUS PERSAHABATAN JAKARTA.....  | 265 |
| Drs. Agus Purwangan, M.Si., Apt.  |     |
| <br>  |     |
| UJI AKTIVITAS ANTIOKSIDAN EKSTRAK ETILASETAT TEH HIJAU DAN TEH HITAM ASAL MALINO .....  | 274 |
| FransRumate, JeannyWunas, AisyahFatmawati, Maria Ulfa, YusriniDesriyanti  |     |
| <br>  |     |
| EVALUASI PENGGUNAAN HALOPERIDOL PADA PASIEN SKIZOFRENIA DI INSTALASI RAWAT INAP RUMAH SAKIT GRHASIA YOGYAKARTA PERIODE FEBRUARI-APRIL.....  | 278 |
| Putri Damai Lestari dan Woro Harjaningsih   |     |
| <br>  |     |
| MUSIK SEBAGAI JAMPI STRESS PENELITIAN DENGAN MENGGUNAKAN ANIMAL MODEL .....   | 284 |
| Junaidi Khotib, Vina Yuwantari, Toetik Aryani   |     |
| <br>  |     |
| DRUG RELATED PROBLEMS PADA PASIEN RAWAT INAP DI SEBUAH RUMAH SAKIT DI SURABAYA.....   | 294 |
| Ike Dhiah Rochmawati, S.Farm., M.Farm.Klin., Apt.   |     |
| <br>  |     |
| <b>KIMIA ANALISIS FARMASI, KIMIA MEDISINAL</b>  |     |
| <br>  |     |
| PERBANDINGAN PERSENTASE HASIL SINTESIS ISOBUTIL PROPIONAT ( <i>FLAVOR RUM</i> ) ANTARA KATALIS $H_2SO_4$ PEKAT DAN HCL PEKAT .....  | 299 |
| Dini Kesuma, S.Si., M.Si., Apt, Drs. Harry Santosa, M.Si., Apt.   |     |
| <br>  |     |
| PENENTUAN LAMA WAKTU EFEKTIF RADIASI GELOMBANG MIKRO TERHADAP PERSENTASE HASIL SINTESIS ISOBUTIL PROPIONAT ( <i>FLAVOR RUM</i> ) .....  | 306 |
| Harry Santosa, Dini Kesuma  |     |
| <br>  |     |
| ANALISIS KADAR SAKARIN DALAM SIRUP JAJANAN YANG BEREDAR DI PASAR KASIH NAIKOTEN DENGAN METODE KROMATOGRAFI CAIR KINERJA TINGGI .....  | 311 |
| Ni Nyoman Yuliani, Agustina .W. Djuma, Ria Sutio  |     |
| <br>  |     |
| KLOROSULFONASI-AMIDASI 3-(4-METOKSIFENIL)-2-STIRIL-4(3H)-KUINAZOLINON .....   | 317 |
| Hayun, Mohammad Hanafi, Arry Yanuar, dan Sumi Hudiyono PWS  |     |

|   |     |
|---|-----|
| ANALISIS KADAR UREUM, KREATININ SERUM DAN ALBUMIN URIN PENDERITA TUBERKULOSIS YANG MENDAPAT TERAPI OBAT ANTI TUBERKULOSIS 6 BULAN DI RSUD LABUANG BAJI MAKASSAR.....                                  | 323 |
| Christiana Lethe, Uleng A. Bahrun, Zul Amry   |     |
| PERBANDINGAN NILAI EKONOMI DAYA ANTIOKSIDAN SEDIAAN EKSTRAK BILBERRY, CYANO SPIRULINA, PROPOLIS, DAN EKSTRAK BIJI ANGGUR DENGAN METODE DPPH (1,1- Diphenyl-2-Picrylhydrazyl) .....                    | 330 |
| Kusuma Hendrajaya   |     |
| <b>MIKROBIOLOGI, BIOLOGI MOLEKULER, BIOTEKNOLOGI</b>  |     |
| PURIFIKASI INHIBITOR ATPase /RNA HELIKASE VIRUS JAPANESE ENCEPHALITIS DARI STREPTOMYCES CHARTREUSIS.....  | 339 |
| Lina Elfita, Shanti Ratnakomala, dan Andi Utama   |     |
| ISOLASI DAN KARAKTERISASI FUNGI ENDOFIT PENGHASIL ANTIMIKROBA DARI RUMPUT LAUT <i>EUCHEUMA COTTONII</i> ASAL KABUPATEN BANTAENG, SULAWESI SELATAN .....   | 345 |
| Burhanuddin Taebi, Aminullah  |     |
| <b>TEKNOLOGI FARMASI, FARMASI FISIKA, BIOFARMASETIKA</b>  |     |
| SULFAMETOKSAZOL DENGAN POLISORBAT 20: TRANSPOR MELEWATI USUS HALUS TIKUS DAN INTERAKSI  | 353 |
| Siti Aminah dan Nusratini   |     |
| STABILITAS DAN AKTIVITAS LOTION EKSTRAK ETANOLIK BUAH MAHKOTA DEWA [ <i>Phaleria macrocarpa</i> (Scheff.) Boerl.] SEBAGAI TABIR SURYA .....   | 359 |
| Abdul Karim Zulkarnain  |     |
| EFEK PENAMBAHAN ASAM OLEAT TERHADAP SENSITIVITAS PH LIPOSOM .....   | 366 |
| Iskandarsyah, Lucky Andrean Saputra, Hanifah Ramadhan   |     |
| FORMULASI TABLET HISAP CAMPURAN EKSTRAK RIMPANG TEMULAWAK ( <i>Curcuma xanthorrhiza Roxb</i> ) dan KENCUR ( <i>Kaemferia galangal L</i> ) MENGGUNAKAN KOMBINASI BAHAN PENGISI MANITOL – GLUKOSA ..... | 373 |
| Anggi Kusuma Dewi, Mufrod, Sri Mulyani  |     |
| ALASAN PEMBUATAN DEOLOTION YANG BERASAL DARI EKSTRAK DAUN TEH HIJAU .....   | 379 |
| Angga Prawira K dan Richie A. I. Chandra  |     |
| PEMBUATAN DAN KARAKTERISASI KITOSAN TERTIOLASI SEBAGAI PEMBAWA DALAM SISTEM PENGHANTARAN OBAT SECARA MUKOADESIF .....   | 387 |
| Dhadhang Wahyu Kurniawan, Achmad Fudholi, dan Ratna Asmah Susidarti   |     |
| FORMULASI TABLET LEPAS TERKENDALI ASETAMINOFEN DENGAN MATRIKS HIDROKSIPROPIL METILSELULOSA UNTUK PENYAKIT OSTEOARTHRITIS .....  | 392 |
| Marline Abdassah, Richie A.I. Chandra, Sisca Seftiani Putri,  |     |
| STABILITAS FISIKA DAN KIMIA SEDIAAN GEL DAN TONIK PENYUBUR RAMBUT DARI EKSTRAK ETANOL BIJI ANGGUR ( <i>Vitis vinifera L.</i> ) var. MERAH .....   | 404 |
| Ni Luh Dewi Ariyani, Nani Parfati, Priskila Feby  |     |
| UJI EFEK SEDIAAN SALEP EKSTRAK BIJI JINTAN HITAM ( <i>Nigella sativa</i> ) PADA TIKUS PUTIH WISTAR ( <i>Rattus norvegicus L</i> ) SEBAGAI ANTIINFLAMASI .....   | 411 |
| Paulina V.Y.Yamlean, Amir Fatah, Merlin D. Toreh  |     |
| FORMULASI SERBUK EFFERVESCENT LENGUAS ( <i>Alpinia purpurata K. schums.</i> ) .....   | 432 |
| Safaruddin, S.Si., Apt.   |     |
| ISOLASI DAN PENETAPAN KADAR ALKALOID DALAM EKSTRAK ETANOLIK, FRAKSI TIDAK LARUT ETIL ASETAT DAN FRAKSI HASIL VLC BUNGA KEMBANG SEPATU ( <i>Hibiscus rosa-sinensis L.</i> ) .....                      | 439 |
| Mimiek Murrukmihadi, Subagus Wahyuno, Marchaban, Sudibyo Martono  |     |
| PENGARUH PROPYLEN GLIKOL DAN BENTUK SEDIAAN KRIM, GEL DAN SALEP TERHADAP PERMEASI KAFEIN SEBAGAI ANTISELULIT SECARA IN VITRO.....   | 449 |
| Iis Wahyuningsih, Rina Saputri, Setyo Rahayu, Betty Riski Arisa   |     |

**NASKAH POSTER**

|  |     |
|--|-----|
| ISOLASI MINYAK ATSIRI, IDENTIFIKASI DAN UJI DAYA ANTIBAKTERI DARI DAUN KEMANGI<br>( <i>Ocimum basilicum</i> L.dan <i>Ocimum gratissimum</i> L.), Lamiaceae ..... | 455 |
| Risma M.Tambunan*, Shirly Kumala* dan Mega Kristina*Dra. Risma Marisi Tambunan, M.Si., Apt.  |     |
| ISOLASI DAN KARAKTERISASI GOLONGAN SENYAWA ANTISEPTIK DARI EKSTRAK ETANOL<br>DAUN SOSOR BEBEK ( <i>Kalanchoe pinnata</i> (Lamk.) Pers.) .....                    | 464 |
| Novi Yantih, Lisia Margaret, Kartiningsih  |     |
| <br>PENETAPAN FENOL TOTAL EKSTRAK AIR DAN EKSTRAK ETANOL DARI DAUN JAMBU BIJI, DAUN CERME<br>DAN DAUN SAMBILOTO.....   | 471 |
| Diana Serlahwaty, Noer Laily, dan Maria Rosari Devi Kartika Rini   |     |
| <br>UJI ANTIOKSIDAN, PROFIL KROMATOGRAM TERHADAP FRAKSI EKSTRAK n-BUTANOL HIPOKOTIL<br>SARANG SEMUT( <i>Hydnophytum cf. formicarum</i> Jack), RUBIACEAE.....     | 480 |
| Wiwi Winarti, Ni Nyoman Oktapiani, Bustanussalam, Partomuan Simanjuntak  |     |
| <br>PENGARUH KOMPENSASI DAN DISIPLIN KERJA TERHADAP KINERJAKARYAWANINSTALASI FARMASI<br>RUMAH SAKITUMUM DAERAH Dr. MOEWARDI SURAKARTA .....                      | 486 |
| Gayatri Citraningtyas  |     |
| <br>PENGARUH MAP KINASE INHIBITORS PADA PERKEMBANGAN NYERI INFLAMASI.....  | 491 |
| Bambang Subakti Zulkarnain, Junaidi Khotib, Dian Rismawati   |     |
| <br>STUDI PENGGUNAAN OBAT PADA PASIEN DEMAM BERDARAH DENGUE ANAK (PENELITIAN DI IRNA<br>ILMU KESEHATAN ANAK RSUD DR. SOETOMO SURABAYA) .....                     | 504 |
| Sumarno, Maria Selva Angelina, Dominicus   |     |
| <br>PENETAPAN KADAR ETIL p-METOKSISINAMAT DALAM SIMPLISIA RIMPANG KENCUR (Kaempferia<br>galanga.Linn) SECARA KROMATOGRAFI GAS.....                               | 514 |
| Zuhelmi Aziz, Esti Mumpuni, Eggy Marianti  |     |
| <br>PENETAPAN KADAR NEVIRAPIN DALAM SEDIAAN TABLET SECARA SPEKTROFOTOMETRI ULTRAVIOLET .....   | 518 |
| Hindra Rahmawati, Puput Chandra Sekar  |     |
| <br>UJI SENSITIVITAS PEREAKSI PENDETEKSI KUNING METANIL DI DALAM SIRUP SECARA<br>SPEKTROFOTOMETRI CAHAYA TAMPAK .....  | 528 |
| Novi Yantih, I Wayan Redja, Herawati   |     |
| <br>OPTIMASI PENGIKAT DALAM FORMULASI TABLET HISAP EKSTRAK KERING DAUN SOSOR BEBEK SECARA<br>GRANULASI BASAH.....  | 535 |
| Kartiningsih, Novi Yantih, Syarifah Zainah   |     |
| <br>FORMULASI SABUN TRANSPARAN MINYAK ATSIRI LENGKUAS MERAH ( <i>Alpinia purpurata</i> , K. Schum) .....   | 540 |
| Drs. Rahmat Santoso, MSi., MH.Kes., Apt., Yedi Herdiana, MSi., Apt., Meilani Jayanti   |     |
| <br><b>INDEKS PENULIS.....</b>   | 541 |
| <br><b>INDEKS SUBJEK.....</b>  | 544 |

# PERBANDINGAN PERSENTASE HASIL SINTESIS ISOBUTIL PROPIONAT (*FLAVOR RUM*) ANTARA KATALIS H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> PEKAT DAN HCl PEKAT

Dini Kesuma, Harry Santosa  
Fakultas Farmasi Universitas Surabaya

## ABSTRAK

Telah dilakukan sintesis Isobutil Propionat melalui reaksi esterifikasi Fischer dari asam propionat (200 mmol) dan isobutanol (50 mmol) dengan menggunakan katalis antara H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat dan HCl pekat dengan lama pemanasan 4 jam. Tujuan dari penelitian ini adalah untuk mengetahui perbandingan persentase hasil sintesis isobutil propionat dengan katalis yang berbeda. Dari hasil percobaan diperoleh persentase hasil 73,04% dengan katalis H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat dan 67,23% dengan katalis HCl pekat. Karakterisasi fisik senyawa hasil sintesis meliputi jarak didih yang sama = 136°-138°C , bobot jenis yang sama = 0,922 g/ml, indeks bias ( $n_D^{20}$ ) dengan katalis HCl pekat = 1,3971 dan dengan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat  $n_D^{20}$  = 1,3974. Karakterisasi fisikokimia senyawa hasil sintesis isobutil propionat adalah spektrum infra merah hasil sintesis dengan kedua katalis menunjukkan spektrum dengan ciri-ciri khas ester yaitu puncak C-O, C=O ester, dan C-H. Pada hasil hasil spektrum <sup>1</sup>H-RMI dalam CDCl<sub>3</sub> dengan kedua jenis katalis juga menunjukkan puncak-puncak yang menggambarkan posisi dengan jumlah proton yang sama dengan isobutil propionat.

**Kata kunci:** Esterifikasi, jenis katalis, Isobutil Propionat

## PENDAHULUAN

### Latar Belakang

Untuk meningkatkan mutu suatu makanan diperlukan suatu bahan tambahan yang ditambahkan dan dicampurkan dalam pengolahan makanan (Winarno, 2004). *Flavor* merupakan salah satu bahan tambahan makanan selain pengawet, pemanis dan lain sebagainya. Biasanya jumlah *flavor* yang digunakan dalam makanan tidak lebih dari 0,03% dan bersifat mudah larut atau bercampur dengan komponen sediaan lainnya (de Man, 1997). *Flavor* dapat berupa bahan yang merangsang bau (*odor*) maupun bahan yang memberi rasa tertentu (*esens*). *Flavor* menggambarkan keseluruhan efek yang ditimbulkan oleh suatu substansi yang masuk ke dalam mulut (Bettleheim, 1991).

*Flavor* dapat diproduksi secara alami dan juga secara sintetik. *Flavor* secara alami diproduksi oleh tumbuhan dan hewan melalui biosintesis pada proses metabolisme normal, hasil metabolisme tersebut bisa langsung digunakan tetapi bisa juga mengalami proses modifikasi sebelum dapat digunakan sebagai *flavor*. Rasa yang dimiliki produk merupakan hasil interaksi *flavor* yang ditambahkan dengan indra pembau dan perasa (Reinecius, 1994). *Flavor* yang diisolasi secara alami dari bahan alam membutuhkan biaya yang mahal dan waktu yang lama untuk pemurniannya, jumlahnya bervariasi tergantung musim, kualitasnya juga bervariasi, sedangkan kebutuhan akan *flavor* semakin meningkat. Oleh karena itu berbagai sintesis dari bahan kimia diusahakan untuk menghasilkan *flavor* dengan jumlah besar, waktu singkat dan biaya yang lebih murah.

Sebagian *flavor* merupakan ester atsiri yang menyebabkan aroma harum dalam banyak senyawa organik yang sangat berguna dan dapat diubah menjadi aneka ragam senyawa lain. Contoh senyawa ester yang digunakan sebagai *flavor* adalah isopentil asetat (*banana oil*), propel asetat (*pear flavor*), oktil asetat (*orange flavor*), isobutil propionat (*rum flavor*), isopentil propionat (*tropical fruit flavor*) (Koster, 2004). Ester dapat dibuat dengan mereaksikan asam karboksilat dengan alkohol melalui reaksi esterifikasi. Reaksi ini merupakan reaksi yang reversibel dengan katalis asam (Fessenden, 1994). Pentingnya reaksi esterifikasi membawa kita kepada banyak cara yang piawai untuk mengatur kesetimbangan sedemikian rupa sehingga dapat dicapai hasil perolehan maksimum. Untuk menaikkan

jumlah ester yang dibentuk ada dua cara pendekatan umum yaitu dengan menghilangkan air ketika reaksi berlangsung dan menggunakan satu pereaksi secara berlebih (Pine et al, 1988).

Salah satu *flavor* yang dapat disintesis dari reaksi esterifikasi adalah *flavor rum*. Saat ini *flavor rum* banyak digunakan dalam proses pembuatan *cake*, *bakery*, *pastry*, dan sebagai aroma dalam minuman. Senyawa isobutil propionat dikenal sebagai rum *flavor* karena karakteristik baunya yang kuat. Proses esterifikasi dari *flavor rum* menggunakan bahan dasar isobutanol dan asam propionat.

Pada penelitian Susana Gunawan (2005) dengan judul Pengaruh jenis katalis terhadap persentase hasil sintesis n-Oktil Asetat, sintesis n-oktil asetat dengan katalis HCl pekat menghasilkan persentase hasil sintesis yang lebih tinggi daripada menggunakan katalis  $H_2SO_4$ .

Faktor-faktor yang mempengaruhi dalam reaksi esterifikasi adalah lama pemanasan, jumlah pereaksi yang digunakan, halangan sterik dalam zat antara dan jenis katalis yang digunakan. Katalis merupakan sejumlah kecil dari materi asing yang dapat memperbesar tingkat reaksi kimia tanpa terlibat dalam reaksi itu sendiri. Pada industri, katalis sering digunakan untuk menurunkan biaya yang tinggi untuk proses reaksi dan untuk menurunkan temperatur reaksi (Fay, 2001).

Pada penelitian ini, sintesis *flavor rum* dengan reaksi esterifikasi melihat pengaruh jenis katalis terhadap persentase hasil flavor rum dengan didukung oleh analisis fisikokimia yang dilakukan seperti dengan spektro IR dan  $^1H$ -RMI.

#### **Perumusan Masalah**

1. Bagaimana karakteristik fisikokimia isobutil propionat?
2. Apakah terdapat perbedaan perbandingan persentase hasil sintesis isobutil propionat dengan katalis  $H_2SO_4$  pekat dan HCl pekat?

#### **Tujuan Penelitian**

- 1 Untuk mengetahui karakteristik fisikokimia isobutil propionat
- 2 Untuk mengetahui perbandingan persentase hasil sintesis isobutil propionat dengan katalis  $H_2SO_4$  pekat dan HCl pekat.

#### **Manfaat Penelitian**

1. Dalam bidang kefarmasian dimana semakin berkembangnya penelitian-penelitian untuk semakin menyempurnakan prosedur sintesis *flavor*
2. Dalam bidang industri dimana akan sangat membantu dalam meningkatkan kualitas hasil produksi.
3. Dalam kehidupan masyarakat, akan semakin membantu dalam proses pembuatan makanan olahan khususnya *cake*, *pastry*, dll.

## **METODE PENELITIAN**

#### **Bahan-Bahan Yang Digunakan**

- |  |                  |
|--|------------------|
| a. Isobutil Alkohol                      | (Merck)          |
| b. Asam Propionat                        | (Merck)          |
| c. Asam Sulfat pekat                     | (Riedel de Haen) |
| d. Asam klorida                          | (Riedel de Haen) |
| e. Dietil Eter                           | (Merck)          |
| f. Natrium Karbonat                      | (Merck)          |
| g. Magnesium Sulfat heptahidrat          | (Merck)          |
| i. Kalium Bromida pro Spektroskopi IR    |                  |
| j. TMS dan $CDCl_3$ pro Spektroskopi RMI |                  |
| k. Aquademineralisata                    |                  |
| l. Batu didih                            |                  |

## Alat-Alat Yang Digunakan

### Alat untuk sintesis

- a) Seperangkat alat reflux (labu alas bulat, pendingin bola)
- b) Seperangkat alat destilasi sederhana (labu destilasi, pendingin *Liebig*, adaptor, termometer)
- c) Seperangkat alat gelas lainnya
- d) corong pisah

### Alat untuk karakteristik

- a) Refraktometer Abbe Carl Zeiss Jena
- b) Piknometer berskala
- c) Spektrofotometer infra merah "Jasco FT/IR-5300"
- d) Spektrometer RMI "Hitachi FT-RMI R-1900"
- e) Timbangan analitik Sartorius BL 210 S

## Metode Kerja

### Sintesis isobutil propionat dari asam propionat dan isobutanol secara esterifikasi (prosedur yang digunakan merupakan modifikasi dari Harwood)

Senyawa isobutanol 3,706 g (4,62 mL atau 50 mmol) dan asam propionat 14,81 g (14,93 mL atau 200 mmol) dimasukkan ke dalam labu alas bulat 50 mL, kemudian ditambahkan asam sulfat pekat 2 mL atau asam klorida pekat 2 mL dan digoyang labu sampai homogen. Ditambahkan batu didih ke dalam labu alas bulat tersebut, kemudian pendingin balik dipasang dan labu dipanaskan dalam tangas air selama 4 jam.

Labu didinginkan dengan cara direndam dengan air dingin selama beberapa menit, kemudian campuran tersebut dituangkan ke dalam gelas piala 100 mL yang telah berisi 75 g pecahan es. Campuran tersebut diaduk selama 2 menit, kemudian dipindahkan ke corong pisah 100 mL. Labu dan gelas piala tersebut dibilas dengan 2x10 mL dietil eter. Selanjutnya 25 mL dietil eter ditambahkan ke dalam corong pisah dan diekstraksi perlahan-lahan, kemudian didiamkan sampai kedua lapisan itu memisah. Bagian bawah (lapisan air) dikeluarkan dan fase eter dinetralkan dengan NaHCO<sub>3</sub> 5% tetes demi tetes sampai tidak ada gas CO<sub>2</sub>. Fase dietil eter ditampung di labu Erlenmeyer dan dikeringkan dengan MgSO<sub>4</sub> anhidrat (10% dari bobot bahan) didiamkan selama 30 menit, hasilnya dimasukkan ke dalam labu destilasi. Cairan tersebut didestilasi pada tekanan atmosfer dan hasilnya yang mendidih pada suhu 135-138°C ditampung. Titik didih dan bobot hasil dicatat. Produk yang diperoleh tersebut diperiksa indeks bias dan bobot jenisnya serta diidentifikasi dengan spektroskopi Infra Merah dan spektroskopi Resonansi Magnetik Inti.

## HASIL DAN PEMBAHASAN

### Persentase Hasil Sintesis Isobutil Propionat (*Flavor Rum*) Dengan Katalis Yang Berbeda Antara HCl Pekat Dan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Pekat

**Tabel 1 : Organoleptis Hasil Sintesis Senyawa Isobutil Propionat (*Flavor Rum*)**

| Organoleptis | Katalis HCl pekat 2 ml  | Katalis H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> pekat 2ml |
|--------------|-------------------------|--|
| Bentuk       | Cairan                  | Cairan   |
| Warna        | Jernih                  | Jernih   |
| Bau          | Bau khas menyerupai rum | Bau khas menyerupai rum                          |

**Tabel 2 : Persentase Hasil Sintesis Senyawa Isobutil Propionat (*Flavor Rum*)**

| Pengulangan | Katalis HCl pekat 2 ml | Katalis H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> pekat 2ml |
|-------------|------------------------|--|
| I           | 65,59%                 | 73,50%   |
| II          | 68,88%                 | 72,65%   |
| III         | 67,23%                 | 72,96%   |
| Rata-rata   | 67,23%                 | 73,04%   |

### Karakterisasi Isobutil Propionat Hasil Sintesis

**Tabel 3 : Hasil Penentuan Jarak Didih (°C) Senyawa Isobutil Propionat**

| Pengulangan | Hasil Praktis     |  |
|-------------|-------------------|--|
|             | Katalis HCl pekat | Katalis H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> pekat |
| I           | 136°-138°         | 136°-138°                                    |
| II          | 136°-138°         | 136°-138°                                    |
| III         | 136°-138°         | 136°-138°                                    |
| Rata-rata   | 136°-138°         | 136°-138°                                    |

Suhu didih teoritis adalah 137°C

**Tabel 4 : Hasil Penentuan Indeks Bias Senyawa Isobutil Propionat Pada Suhu 20°C**

| Pengulangan | Hasil Praktis     |  |
|-------------|-------------------|--|
|             | Katalis HCl pekat | Katalis H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> pekat |
| I           | 1,3971            | 1,3975                                       |
| II          | 1,3972            | 1,3974                                       |
| III         | 1,3970            | 1,3973                                       |
| Rata-rata   | 1,3971            | 1,3974                                       |

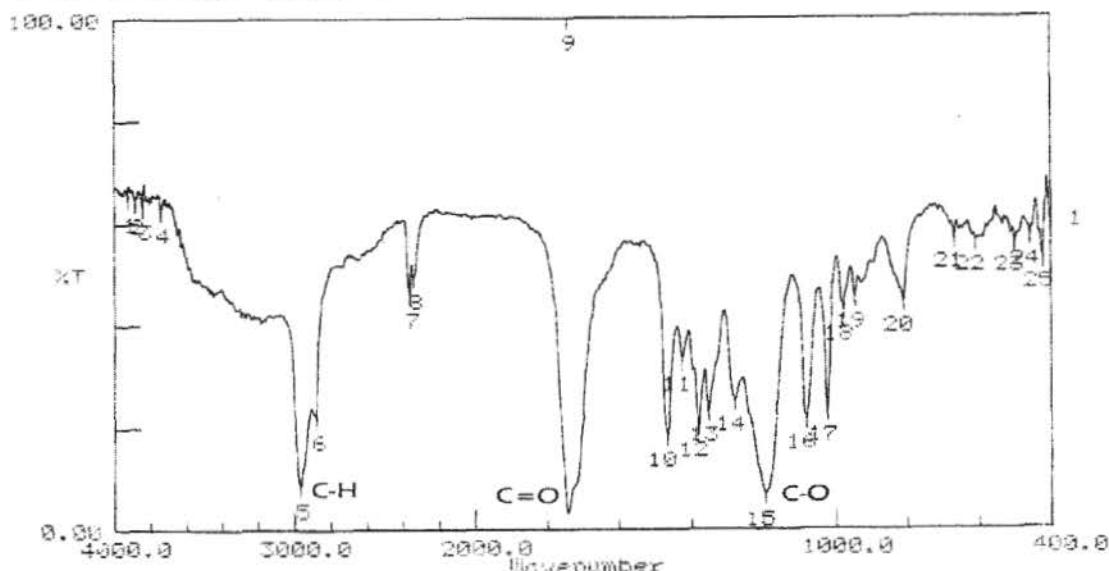
Indeks bias teoritis adalah 1,3975

### Karakterisasi Bobot Jenis Hasil sintesis

**Tabel 5 : Hasil Penentuan Bobot Jenis Senyawa Isobutil Propionat Pada Suhu 30°C**

| Pengulangan | Hasil Praktis     |  |
|-------------|-------------------|--|
|             | Katalis HCl pekat | Katalis H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> pekat |
| I           | 0,920 g/ml        | 0,922 g/ml                                   |
| II          | 0,923 g/ml        | 0,920 g/ml                                   |
| III         | 0,924 g/ml        | 0,923 g/ml                                   |
| Rata-rata   | 0,922 g/ml        | 0,922 g/ml                                   |

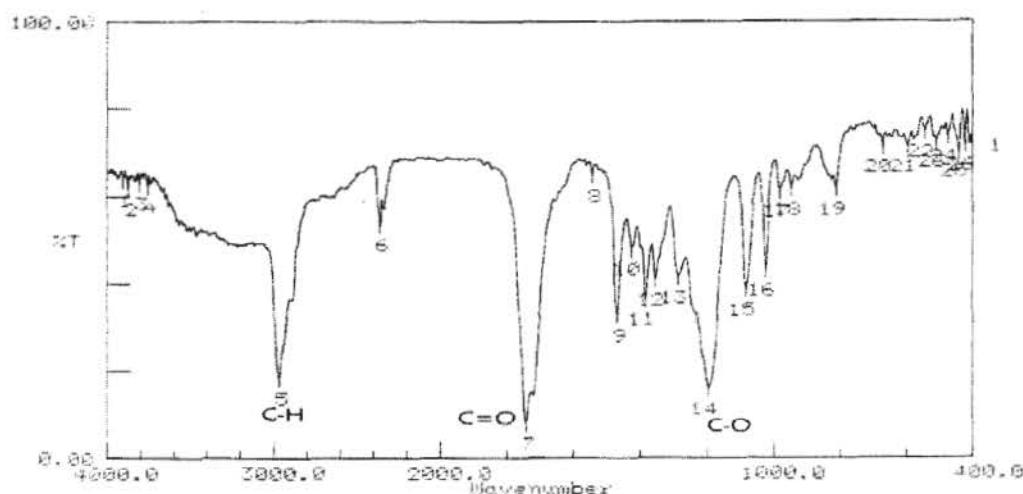
### Karakterisasi Secara Fisikokimia



**Gambar 1** Spektrum Infra Merah Isobutil Propionat (*Flavor Rum*) Hasil Sintesis Dalam Pellet KBr Dengan Katalis HCl Pekat

**Tabel 6 : Bilangan Gelombang Spektrum Infra Merah Senyawa Isobutil Propionat (*Flavor Rum*) Hasil Sintesis Dengan Katalis HCl Pekat**

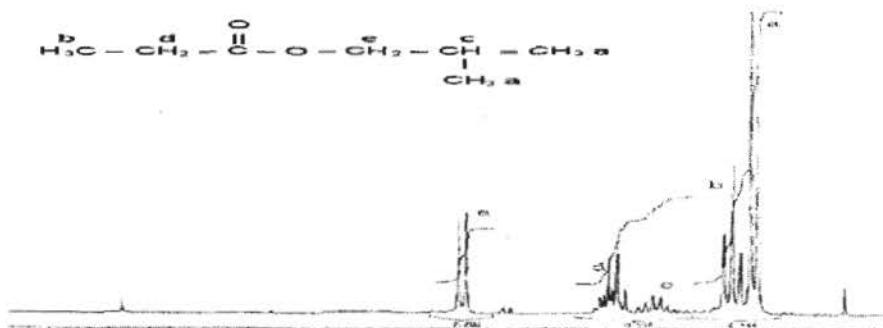
| No | Bilangan Gelombang Standar (cm <sup>-1</sup> ) | Bilangan Gelombang Hasil Praktis (cm <sup>-1</sup> ) | Angka Pada Gambar | Gugus Fungsi |
|----|--|--|-------------------|--------------|
| 1  | 3000-2840                                      | 22878,05; 2966,79                                    | 5-6               | C-H ulur     |
| 2  | 1750-1735                                      | 1741,88  | 9                 | C=O ulur     |
| 3  | 1465-1350                                      | 1352,22; 1381,16; 1425,52; 1467,96                   | 10-13             | C-H tekuk    |
| 4  | 1300-1000                                      | 1022,36; 1082,16; 1194,04; 1278,92                   | 14-17             | C-O ulur     |



**Gambar 2 Spektrum Infra Merah Isobutil Propionat(*Flavor Rum*) Hasil Sintesis Dalam Pellet KBr Dengan Katalis H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> Pekat**

**Tabel 7 Bilangan Gelombang Spektrum Infra Merah Senyawa Isobutil Propionat (*Flavor Rum*) Hasil Sintesis Dengan Katalis H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat**

| No | Bilangan Gelombang Standar (cm <sup>-1</sup> ) | Bilangan Gelombang Hasil Praktis (cm <sup>-1</sup> ) | Angka Pada Gambar | Gugus Fungsi |
|----|--|--|-------------------|--------------|
| 1  | 3000-2840                                      | 2964,86  | 5                 | C-H ulur     |
| 2  | 1750-1735                                      | 1741,88  | 7                 | C=O ulur     |
| 3  | 1465-1350                                      | 1352,22; 1381,16; 1423,59; 1467,96                   | 9-12              | C-H tekuk    |
| 4  | 1300-1000                                      | 1022,36; 1082,16; 1194,04; 1282,78                   | 13-16             | C-O ulur     |



**Gambar 3 : Hasil Spektrometri Resonansi Magnetik Inti (<sup>1</sup>H-RMI) Dari Isobutil Propionat (*Flavor Rum*) Dalam Pelarut CDCl<sub>3</sub>**

**Tabel 8 : Hasil Spektrometri Resonansi Magnetik Inti (<sup>1</sup>H-RMI) Dari Isobutil Propionat (Flavor Rum) Dalam Pelarut CDCl<sub>3</sub>**

| Ket | Geser Kimia | Jumlah Puncak | Tinggi Integritas | Angka Banding | Angka Bulat | Dugaan  |
|-----|-------------|---------------|-------------------|---------------|-------------|---|
| a   | 0,893-0,967 | 2             | 10,5              | 6,56          | 6           | -CH-CH <sub>3</sub><br> <br>CH <sub>3</sub>     |
| b   | 1,064-1,230 | 3             | 5,5               | 3,43          | 3           | O<br>  <br>H <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -C- |
| c   | 1,782-2,080 | 6             | 1,6               | 1             | 1           | -CH-CH <sub>3</sub><br> <br>CH <sub>3</sub>     |
| d   | 2,263-2,465 | 4             | 3,7               | 2,3           | 2           | O<br>  <br>H <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -C- |
| e   | 3,825-3,898 | 2             | 3,2               | 2             | 2           | O<br>  <br>-C-O-CH <sub>2</sub> -               |

## KESIMPULAN

1. Sintesis senyawa isobutil propionat dengan perbedaan jenis katalis yaitu H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat memberikan persentase hasil lebih tinggi yaitu 73,04% dibanding HCl 67,23%.
2. Sifat fisika senyawa isobutil propionat hasil sintesis dengan menggunakan katalis yang berbeda (HCl pekat dan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat) adalah sebagai berikut: jarak didih senyawa isobutil propionat dengan katalis HCl pekat dan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat adalah 136°-138°C, bobot jenis dengan katalis HCl pekat dan dengan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat = 0,922 g/ml , indeks bias dengan katalis HCl pekat = 1,3971 dan dengan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat = 1,3974.Sifat fisikokimia senyawa hasil sintesis isobutil propionat dengan infra merah dan <sup>1</sup>H-RMI pada kedua jenis katalis menunjukkan puncak-puncak dan jumlah proton yang sama dengan isobutil propionat.

## SARAN

1. Perlu dilakukan penelitian untuk mengetahui perbandingan penambahan jumlah asam propionat dan isobutanol yang optimal untuk dapat memaksimalkan hasil sintesis.
2. Perlu dilakukan penelitian untuk mengetahui lama pemanasan yang optimal untuk dapat memaksimalkan hasil sintesis.

## DAFTAR PUSTAKA

- Austin GT, 1996, Industri Proses Kimia (terjemahan E. Jasjfi), Jilid 1, Edisi 5, Penerbit Erlangga, Jakarta, 332, 352-353.
- Chan Y, 1994, <http://www.osha.gov>, 15 Juli 2006
- Chasteen T, 2003, Gas Chromatography-Mass Spectrometry, <http://www.shsu.edu>, 12 April 2006
- Dean JA, 1995, Analytical Chemistry Handbook, McGraw Hill Inc., New York, 4.97-4.100
- Departemen Kesehatan Republik Indonesia, 1995, Farmakope Indonesia, Edisi 4, cetakan I, 65, 1030-1031, 920.

- Fay McMurry, 2001, Chemistry, 3<sup>rd</sup> edition, Prentice Hall Inc., New Jersey, 508-513, 623, 631
- Fessenden J.R., Fessenden J.S., 1994, Organic Chemistry, 5<sup>th</sup> edition, Wadsworth, Inc., Belmont, California, 342-343, 568.
- Furniss B.S. et al, 1989, Vogel's Text Book of Practical Organic Chemistry, 5<sup>th</sup> edition, Longman, London, 422, 1079.
- Lehman J.W., 2004, Microscale Operational Organic Chemistry : A Problem Solving Approach to The Laboratory Course, Pearson Education Inc, 731-769, 585.
- McMurry J, 2004, Organic Chemistry, 6th edition, Brooks/Cole, Australia, 403, 426.
- Morrison R.T., Boyd RN, 1992, Organic Chemistry, 6<sup>th</sup> edition, Prentice Hall Incorporation, New Jersey, 737-740.
- Mulja dan Suharman, 1995, Analisis Instrumental, Airlangga University Press, Surabaya, 26-27, 61-62, 121, 123-124
- National Institute of Advanced Industrial Science and Technology (AIST), 2003, Japan, <http://www.aist.go.jp>, 20 Juli 2006
- Pine S.H. et al, 1988 (a), Kimia Organik I (terjemahan Rochayati J dan Sasanti P.H), Terbitan keempat, Penerbit ITB, Bandung, 254.
- Reusch W, 2004, <http://www.cem.msu.edu>, 12 April 2006
- Sastrohamidjojo H., 1992, Spektroskopi Infra Merah, Edisi I, Cetakan I, Penerbit Liberty, Yogyakarta, 13.
- Sastrohamidjojo H., 1994, Spektroskopi Resonansi Magnetik Inti (Nuclear Magnetic Resonance, NMR), Edisi I, Cetakan I, Penerbit Liberty, Yogyakarta, 13, 33, 59-60, 140, 148.
- Settle, 2004, Mass Spectrometry-Gas Chromatography, <http://www.prenhall.com>, 20 April 2006
- Silverstein RM, Bassler GC, 1991, Spectrometric Identification of Organic Compound, 5<sup>th</sup> edition, John Wiley & Sons, USA, 91-92
- Skoog P.A., Leary JJ, 1992, Principles of Instrument Analysis, Saunders College Publishing, USA, 252-254



ISBN 978-979-18514-7-3

9 789791 851473