

**PENGARUH LAMA WAKTU REFLUKS TERHADAP HASIL SINTESIS
ZEOLIT DARI BAHAN ABU DASAR BATUBARA DENGAN METODE
HIDROTERMAL**

**Skripsi
untuk Memenuhi Sebagian Persyaratan
Mencapai Derajat Sarjana S-1
Program Studi Kimia**



**Diajukan Oleh:
FINA WARDANI
(07630029)**

**FAKULTAS SAINS DAN TEKNOLOGI
UNIVERSITAS ISLAM NEGERI SUNAN KALIJAGA
YOGYAKARTA**

2013

**SURAT PERSETUJUAN SKRIPSI/TUGAS AKHIR**

Hal : Surat Persetujuan Skripsi/Tugas Akhir

Lamp :-

Kepada

Yth. Dekan Fakultas Sains dan Teknologi
UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta
di Yogyakarta

Assalamu'alaikum wr. wb.

Setelah membaca, meneliti, memberikan petunjuk dan mengoreksi serta mengadakan perbaikan seperlunya, maka kami selaku pembimbing berpendapat bahwa skripsi Saudara:

Nama : Fina Wardani

NIM : 07630029

Judul Skripsi : **Pengaruh Lama Waktu Refluks Terhadap Hasil Sintesis Zeolit dari Bahan Abu Dasar Batubara dengan metode Hidrotermal**

sudah dapat diajukan kembali kepada Program Studi Kimia Fakultas Sains dan Teknologi UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Strata Satu dalam Bidang Kimia

Dengan ini kami mengharap agar skripsi/tugas akhir Saudara tersebut di atas dapat segera dimunaqsyahkan. Atas perhatiannya kami ucapan terima kasih.

Wassalamu'alaikum wr. wb.

Pembimbing I

Khamidinal, M. Si

NIP.19691104 200003 1 002

Yogyakarta, 3 Mei 2013

Pembimbing II

Didik Krisdiyanto, M. Sc

NIP.1981111201101 1 007

**SURAT PERSETUJUAN SKRIPSI/TUGAS AKHIR**

Hal : Nota Dinas Konsultan

Lamp :-

Kepada

Yth. Dekan Fakultas Sains dan Teknologi

UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta

di Yogyakarta

Assalamu'alaikum wr. wb.

Setelah membaca, meneliti, memberikan petunjuk dan mengoreksi serta mengadakan perbaikan seperlunya, maka kami selaku konsultan berpendapat bahwa skripsi Saudara:

Nama : Fina Wardani

NIM : Kimia

Judul Skripsi : **PENGARUH LAMA WAKTU REFLUKS TERHADAP HASIL
SINTESIS ZEOLIT DARI BAHAN ABU DASAR BATUBARA
DENGAN METODE HIDROTERMAL**

sudah dapat diajukan kembali kepada Program Studi Kimia Fakultas Sains dan Teknologi UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Strata Satu dalam Bidang Kimia.

Wassalamu'alaikum wr. wb.

Yogyakarta, 7 Juni 2013

Pembimbing

Endaruji Sedyadi, M. Sc

**SURAT PERSETUJUAN SKRIPSI/TUGAS AKHIR**

Hal : Nota Dinas Konsultan

Lamp :-

Kepada

Yth. Dekan Fakultas Sains dan Teknologi
UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta
di Yogyakarta

Assalamu'alaikum wr. wb.

Setelah membaca, meneliti, memberikan petunjuk dan mengoreksi serta mengadakan perbaikan seperlunya, maka kami selaku konsultan berpendapat bahwa skripsi Saudara:

Nama : Fina Wardani

NIM : Kimia

Judul Skripsi : **PENGARUH LAMA WAKTU REFLUKS TERHADAP HASIL
SINTESIS ZEOLIT DARI BAHAN ABU DASAR BATUBARA
DENGAN METODE HIDROTERMAL**

sudah dapat diajukan kembali kepada Program Studi Kimia Fakultas Sains dan Teknologi UIN Sunan Kalijaga Yogyakarta sebagai salah satu syarat untuk memperoleh gelar Sarjana Strata Satu dalam Bidang Kimia.

Wassalamu'alaikum wr. wb.

Yogyakarta, 7 Juni 2013

Konsultan

Didik Krisdiyanto, M. Si

NIP. 19811111 2 011 007

SURAT PERNYATAAN KEASLIAN SKRIPSI

Saya yang bertanda tangan di bawah ini:

Nama : Fina Wardani
NIM : 07630029
Program Studi : Kimia
Fakultas : Sains dan Teknologi

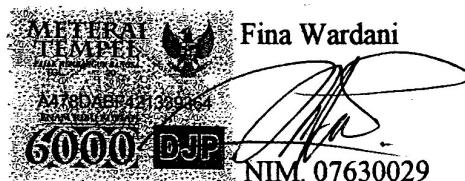
Menyatakan bahwa Skripsi saya yang berjudul :

PENGARUH LAMA WAKTU REFLUKS TERHADAP HASIL SINTESIS ZEOLIT DARI BAHAN ABU DASAR BATUBARA DENGAN METODE HIDROTERMAL

Merupakan hasil penelitian saya sendiri dan bukan duplikasi ataupun saduran dan karya orang lain kecuali pada bagian yang secara tertulis diacu dalam naskah ini dan disebutkan dalam daftar pustaka.

Apabila dikemudian hari terbukti adanya penyimpangan dalam karya ini maka tanggung jawab sepenuhnya ada pada penulis.

Yogyakarta, 3 Mei 2013



**PENGESAHAN SKRIPSI/TUGAS AKHIR**

Nomor : UIN.02/D.ST/PP.01.1/1664/2013

Skripsi/Tugas Akhir dengan judul : Pengaruh Lama Waktu Refluks Terhadap Hasil Sintesis Zeolit
dari Bahan Abu Dasar dengan Metode Hidrotermal

Yang dipersiapkan dan disusun oleh :

Nama : Fina Wardani

NIM : 07630029

Telah dimunaqasyahkan pada : 23 Mei 2013

Nilai Munaqasyah : A -

Dan dinyatakan telah diterima oleh Fakultas Sains dan Teknologi UIN Sunan Kalijaga

TIM MUNAQASYAH :

Ketua Sidang

Khamidinal, M.Si
NIP.19691104 200003 1 002

Pengaji I

Endaruji Sedyadi, M.Sc

Pengaji II

Didik Krisdiyanto, M.Sc
NIP.19811111 201101 1 007

Yogyakarta, 7 Juni 2013

UIN Sunan Kalijaga

Fakultas Sains dan Teknologi

Dekan

PROF. Drs. H. Akh. Mirhaji, M.A, Ph.D
NIP. 19580919 198603 1 002

Motto

Di setiap kesusahan pasti ada kemudahan _al-'ashr_

DREAM, BELIEVE AND MAKE IT HAPPENS

Jika kau tidak punya mimpi dan harapan dan keyakinan, lalu apa yang membuatmu tetap bertahan untuk hidup?

Skripsi ini saya persembahkan kepada.....

Kedua Orang Tuaku....

*Almamaterku tercinta, Prodi Kimia Fakultas
Sains dan Teknologi UIN Sunan Kalijaga
Yogyakarta*

KATA PENGANTAR

Alhamdulillah segala puji dan syukur penulis panjatkan kepada Allah SWT atas segala rahmat dan karunia-Nya, sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan judul **“PENGARUH LAMA WAKTU REFLUKS TERHADAP HASIL SINTESIS ZEOLIT DARI BAHAN ABU DASAR BATUBARA DENGAN METODE HIDROTERMAL”**.

Selama menyelesaikan tugas akhir ini, penulis telah banyak mendapatkan bimbingan dan bantuan dari berbagai pihak. Pada kesempatan ini penulis menyampaikan terima kasih kepada:

1. Bapak Prof. Dr. Musa Asy'ari selaku Rektor UIN Sunan Kalijaga.
2. Bapak Prof. Drs. Akh. Minhaji, M.A., Ph.D., selaku Dekan Fakultas Sains dan Teknologi.
3. Ibu Esty W. Wiedowati, M.Si., M. *Biotech.*, selaku Dosen Pembimbing Akademik dan Ketua Progam Studi Kimia.
4. Bapak Khamidinal, M. Si dan Bapak Didik Krisdiyanto, M. Sc sebagai pembimbing skripsi yang telah meluangkan waktu untuk memberikan arahan, dukungan, bimbingan yang sangat bermanfaat selama penyusunan dan penulisan skripsi ini sehingga dapat terselesaikan.
5. Bapak Endaruji Sedyadi, M.Sc sebagai penguji dan konsultan skripsi. Terima kasih atas bimbingan dan arahannya sehingga skripsi ini dapat terselesaikan.

6. Seluruh dosen yang telah memberikan ilmunya kepada penulis dengan sabar dan ikhlas.
7. Laboran Kimia UIN Sunan Kalijaga yang telah memberikan bantuan dan dukungannya selama penelitian sehingga saya dapat menyelesaikan penulisan dan penyusunan skripsi ini.
8. Orang tua penulis, Bapak Ahmad Shodiq dan Ibu Juwairiyah. Terima kasih atas do'a, dukungan dan kasih yang terus diberikan kepada penulis.
9. Saudaraku, Tahrizah Royani, Ambar Afiyah, Fina Wardana dan Muhammad Muntaha serta keluarga tercinta yang telah memberikan doa, dukungan materil dan spiritual.
10. Teman-teman kimia '07 dan '08 (khususnya teman seperjuangan saat penelitian Is Thohuroh, Lina Kamalina, Samsul Muarif, Abdul Ghani dan Dimas Fadhlul Mukhlis) terima kasih atas kebersamaan dan keceriaannya selama menuntut ilmu.
11. Siti Khodijah Nurul Aula yang telah memberikan dukungan, semangat dan selalu mengingatkan akan tujuan hidup penulis (aku yakin kamu bisa sukses).
12. Teman-teman dan Sahabat yang penulis sayangi, mereka selalu menemani dan memberikan semangat kepada penulis.

Dalam menyelesaikan skripsi ini tentunya penulis tidak lepas dari keterbatasan ilmu dan pengetahuan sehingga penulis menyadari bahwa skripsi ini masih jauh dari sempurna.

Oleh karena itu penulis sangat mengharapkan saran dan kritik yang membangun untuk kesempurnaan skripsi ini. Akhirnya penulis sangat berharap skripsi ini dapat memberikan manfaat bagi penulis sendiri maupun bagi semua pihak yang membaca skripsi ini.

Yogyakarta, 29 April 2013

Penulis

DAFTAR ISI

	Halaman
HALAMAN JUDUL	i
HALAMAN PERSETUJUAN	ii
HALAMAN NOTA DINAS KONSULTAN	iii
HALAMAN PERNYATAAN KEASLIAN.....	v
HALAMAN PENGESAHAN	vi
HALAMAN MOTTO	vii
HALAMAN PERSEMBAHAN.....	viii
KATA PENGANTAR	ix
DAFTAR ISI	xii
DAFTAR TABEL	xiv
DAFTAR GAMBAR	xv
DAFTAR LAMPIRAN	xvi
ABSTRAK	xvii
BAB I. PENDAHULUAN	
A. Latar Belakang	1
B. Batasan Masalah	3
C. Rumusan Masalah	3
D. Tujuan Penelitian	4
E. Manfaat Penelitian	4
BAB II. TINJAUAN PUSTAKA DAN LANDASAN TEORI	
A. Tinjauan Pustaka.	5
B. LandasanTeori	7
1. Batubara	7
a. Abu Layang	8
b. Abu Dasar.....	8
2. Zeolit	9
3. Zeolit Sintesis	13
4. Sintesis Zeolit	14

5. Difraksi Sinar-X	17
6. Spektrofotometri Infra Merah	19
C. Hipotesis	20
BAB III. METODE PENELITIAN	
A. Waktu dan Tempat Penelitian	21
B. Alat dan Bahan	21
C. Prosedur Penelitian	21
1. Tahap Pendahuluan.....	21
2. Tahap Refluks.....	22
3. Tahap Peleburan	22
4. Tahap Hidrotermal.....	22
5. Tahap Karakterisasi	23
BAB IV. HASIL PENELITIAN DAN PEMBAHASAN	
A. Proses Pendahuluan Abu Dasar	24
B. Refluks Abu Dasar	24
C. Tahap Peleburan	26
D. Tahap Kristalisasi	28
E. Karakterisasi Zeolit Hasil Sintesis	29
1. Difraksi Sinar-X.....	29
2. FTIR	34
BAB V. PENUTUP	
A. Kesimpulan	40
B. Saran	40
DAFTAR PUSTAKA	41
LAMPIRAN	44

DAFTAR TABEL

	Halaman
Tabel 2.1 Komposisi kimia abu dasar batubara	9
Tabel 2.2 Pola Spektra IR pada Zeolit	19
Tabel 4.1 Interpretasi Pola XRD Hasil Sintesis.....	29
Tabel 4.2 Interpretasi Pola FTIR Hasil Sintesis	35

DAFTAR GAMBAR

	Halaman
Gambar 2.1 Struktur SiO_4^{-4} dan AlO_4^{-5} (unit bangun primer zeolit)	10
Gambar 2.2 Unit Bangun Sekunder Zeolit	10
Gambar 2.3 Zeolit A, Zeolit Y dan Faujasite	11
Gambar 4.1 Pola XRD Hasil Sintesis.....	31
Gambar 4.2 Pola FTIR Hasil Sintesis.....	34

DAFTAR LAMPIRAN

	Halaman
Lampiran 1. Difraktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 5 jam	45
Lampiran 2. Difraktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 6 jam	49
Lampiran 3. Difraktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 7 jam	53
Lampiran 4. Difraktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 8 jam	57
Lampiran 5. Difraktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 9 jam	60
Lampiran 6. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 5 jam	64
Lampiran 7. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 6 jam	65
Lampiran 8. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 7 jam	66
Lampiran 9. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 8 jam	67
Lampiran 10. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 9 jam	68

ABSTRAK

Pengaruh Lama Waktu Refluks terhadap Hasil Sintesis Zeolit dari Bahan Abu Dasar Batubara dengan Metode Hidrotermal

Oleh:
Fina Wardani
07630029

Dosen Pembimbing I : Khamidinal, M. Si
Dosen Pembimbing II : Didik Krisdiyanto, M. Sc

Telah dilakukan penelitian untuk sintesis zeolit dari abu dasar sisa pembakaran batubara P.G. Madukismo Yogyakarta dengan variasi lama waktu refluks untuk mengetahui pengaruh lama waktu refluks terhadap hasil sintesis zeolit dengan metode hidrotermal.

Proses konversi abu dasar menjadi zeolit dilakukan dengan empat tahapan: pendahuluan, refluks dengan HCl (variasi lama waktu refluks 5, 6, 7, 8, dan 9 jam), sintesis zeolit dengan metode hidrotermal dan dikarakterisasi menggunakan Difraksi Sinar-X dan FTIR.

Penelitian ini menghasilkan zeolit jenis Faujasit, Zeolit Y, Zeolit X, Zeolit Na dan Zeolit XSM-5. Hasil Karakterisasi FTIR menunjukkan adanya pola serapan pada bilangan gelombang $560,31\text{-}617,65\text{ cm}^{-1}$ yang menunjukkan adanya *doble ring* pada struktur zeolit hasil sintesis. Lama waktu refluks mempengaruhi jenis dan kristalinitas padatan hasil sintesis karena berkurangnya Al akibat dealuminasi saat refluks.

Kata kunci : Zeolit, abu dasar, refluks

ABSTRACT

The Effect of Reflux Time in Zeolite Synthesis from Coal Bottom Ash Using Hydrothermal Method

**By:
Fina Wardani
07630029**

**Supervisor I : Khamidinal, M. Si
Supervisor II : Didik Krisdiyanto, M. Sc**

The study of reflux time variation influence for zeolite synthesis using hydrothermal method from bottom ash coal burning residu of P.G. Madukismo Yogyakarta has done.

Conversion process of bottom ash into zeolite has four phases: Preparation, refluxing in HCl (reflux time variation 5, 6, 7, 8, and 9 hours), zeolite synthesis and characterization. The product of zeolite synthesis is characterized by XRD and FTIR.

Product of this synthesis is zeolite type Faujasit, Zeolite Y, Zeolite X, Zeolite Na, and Zeolite ZSM-5. The result of FTIR characterization showed that the pattern adsorption of double ring of zeolite at $560,31\text{-}617,65\text{ cm}^{-1}$. Reflux time influence the type and christalinity of zeolite synthesis product because refluxing can also cause an Al decreasing and dealumination..

Key word: Zeolite, Bottom Ash, Reflux

BAB I

PENDAHULUAN

A. Latar Belakang Penelitian

Batubara merupakan salah satu sumber bahan bakar yang banyak digunakan dalam skala industri. Penggunaan batubara yang semakin meningkat, menyebabkan jumlah limbah yang dihasilkan juga semakin banyak. Limbah abu batubara yang relatif besar ini menimbulkan dampak pencemaran yang cukup berbahaya, sehingga perlu dipikirkan alternatif pemecahan permasalahan pencemaran ini (Mufrodi dkk, 2010). Pada penggunaan batubara sebagai sumber panas menghasilkan limbah dan menimbulkan polusi, limbah yang dihasilkan dari pembakaran ini berupa abu layang (*flying ash*) dan abu dasar (*bottom ash*) (Querol dkk, 1997).

Abu sisa pembakaran batubara berwarna abu-abu dengan butiran abu dasar yang lebih besar sehingga dapat terkumpul di dasar tungku pembakaran, sedangkan abu layang akan melayang di udara karena berupa butiran yang lebih halus. Komponen kimia dari kedua jenis abu ini hampir sama, hanya kelimpahan masing-masing senyawa yang berbeda. Hasil analisis kandungan mineral menunjukkan bahwa abu dasar mengandung oksida-oksida logam termasuk logam-logam berat dalam jumlah kecil. Oksida utama dari abu dasar batubara adalah silika (SiO_2), alumina (Al_2O_3) dan besi (Fe_2O_3). Keberadaan komponen silika dan alumina memungkinkan abu dasar dapat digunakan menjadi sumber bahan sintesis material yang strukturnya mirip dengan zeolit atau dikenal dengan *zeolite like material* (ZLM) (Tunjungsari, 2008).

Penelitian tentang pemanfaatan abu dasar maupun abu layang pada sintesis zeolit telah banyak dilakukan. Bialecka (2005) telah mensintesis zeolit jenis analsim dari abu layang batubara dengan metode hidrotermal, Widiastuti (2011) telah berhasil mensintesis zeolit A dengan abu dasar sebagai sumber silika menggunakan metode peleburan dan kristalisasi hidrotermal. Penelitian Widiastuti dan Bialecka masih mengandung jenis zeolit lain yang tidak diinginkan karena pengotor yang ada pada abu layang masih banyak.

Metode refluks diharapkan dapat meningkatkan kristalinitas dari zeolit hasil sintesis dengan cara menghilangkan sejumlah oksida pengotor (Fe_2O_3 , CaO , MgO , K_2O), metode ini telah dilakukan sebelumnya.

Sunardi (2004) telah berhasil mensintesis zeolit dengan abu layang dengan perlakuan awal refluks NaOH 3M selama 12, 24, dan 72 jam menggunakan metode hidrotermal. Jumaeri (2007) juga telah mensintesis zeolit dari bahan abu layang dengan perlakuan awal refluks dengan HCl 1M selama 1 jam dengan metode hidrotermal.

Fajril (1996) dan Darwanta (1997) berhasil mensintesis zeolit 4A dari abu layang batubara asal PLTU Suralaya, dengan metode refluks dalam larutan NaOH 5M pada suhu 80°C, Sutarno (2004) telah mensintesis Zeolit dari bahan abu dasar dengan perlakuan awal refluks dengan HCl 5M selama 5 jam dengan metode hidrotermal.

Sejauh pengetahuan penulis belum ada penelitian yang meneliti bagaimana pengaruh variasi lama waktu refluks HCl abu dasar terhadap hasil sintesis zeolit.

Penelitian ini diharapkan menjadi sumber pengetahuan mengenai pengaruh refluks terhadap hasil sintesis zeolit. Refluks dilakukan dengan HCl pada abu dasar dengan lama waktu yang berbeda. Hasil dari penelitian ini diharapkan dapat menjadi sumber alternatif pemanfaatan limbah abu dasar menjadi bahan dengan nilai ekonomis yang lebih tinggi.

Metode yang digunakan dalam penelitian ini adalah metode hidrotermal pada suhu 100 °C selama 72 jam yang mengacu pada metode yang digunakan oleh Sutarno (2004) dengan perlakuan awal abu dasar dengan Refluks HCl pada lama waktu yang berbeda.

B. Batasan Masalah

Agar penelitian ini tidak meluas perlu adanya pembatasan masalah, yaitu:

1. Abu dasar sebagai sumber silika dalam sintesis zeolit. Abu dasar diperoleh dari sisa pembakaran batubara Pabrik Gula Madukismo Yogyakarta.
2. Sintesis zeolit menggunakan metode hidrotermal dengan perlakuan awal menggunakan metode refluks asam klorida.
3. Refluks asam klorida 0.4M dilakukan dalam variasi lama waktu 5, 6, 7, 8, dan 9 jam.
4. Karakterisasi padatan zeolit hasil sintesis menggunakan XRD dan FTIR.

C. Rumusan Masalah

Berdasarkan latar belakang masalah, maka rumusan masalah dalam penelitian ini adalah sebagai berikut:

1. Bagaimanakah sintesis zeolit dengan bahan abu dasar menggunakan metode hidrotermal dengan perlakuan awal refluks asam klorida?
2. Bagaimanakah pengaruh perlakuan awal refluks asam klorida terhadap zeolit hasil sintesis?
3. Bagaimana karakterisasi padatan zeolit hasil sintesis?

D. Tujuan Penelitian

1. Untuk mengetahui sintesis zeolit dengan bahan abu dasar menggunakan metode hidrotermal dengan perlakuan awal refluks asam klorida.
2. Untuk mengetahui pengaruh perlakuan awal refluks asam klorida terhadap hasil sintesis zeolit.
3. Untuk mengetahui karakter padatan zeolit hasil sintesis.

E. Manfaat Penelitian

1. Bagi Peneliti:
 - a. Mengetahui penggunaan abu dasar batubara sebagai sumber silika dalam sintesis zeolit metode hidrotermal dengan refluks asam klorida.
 - b. Mengetahui pengaruh variasi lama waktu refluks terhadap hasil sintesis zeolit dari bahan dasar abu dasar dengan metode hidrotermal.
2. Bagi akademisi:
 - a. Sebagai bahan referensi penelitian abu dasar sebagai sumber silika untuk sintesis zeolit.
 - b. Sumber rujukan untuk mengetahui pengaruh perlakuan awal refluks asam klorida pada hasil sintesis zeolit.

BAB V

PENUTUP

A. Kesimpulan

Dari hasil penelitian dan pembahasan yang telah dilakukan dapat disimpulkan:

1. Abu dasar dapat dijadikan sebagai sumber Si dan Al untuk sintesis zeolit dengan perlakuan awal refluks menggunakan metode hidrotermal.
2. Lama waktu refluks mempengaruhi kristalinitas hasil sintesis zeolit. Semakin lama waktu refluks, padatan zeolit yang terbentuk semakin kristalin.
3. Karakterisasi Difraksi Sinar-X menunjukkan terbentuknya zeolit pada semua padatan hasil sintesis, sedangkan karakterisasi FTIR menunjukkan adanya struktur *Double Ring* yang merupakan ciri khas dari struktur zeolit pada daerah panjang gelombang $560,31\text{-}617,65\text{ cm}^{-1}$.

B. Saran

Perlu dilakukan penelitian lebih lanjut tentang pengaruh refluks pada konsentrasi dan jenis asam yang berbeda dengan variasi metode untuk menemukan metode sintesis zeolit dengan waktu yang lebih cepat dan tepat.

DAFTAR PUSTAKA

- Adhita, G., Y., 2006, *Studi Adsorpsi Ion Logam Ni (II) Oleh Abu Dasar (Bottom Ash) Batubara*. Skripsi, Yogyakarta: Fakultas MIPA UGM
- Artioli, G., 2000, Inorganic Compound and Minerals Studied Using X-Ray Diffraction. dalam Lindon. J.C., Transtor, G.E, and Holmes, J.L, *Encyclopedia of Spectroscopy and Spectrometry*, Vol:3, London: Academic Press
- Berck, D.W. 1974. *Zeolite Molecular Sieve, Structure Chemistry and Use*. New York: John Willey and Sons
- Bialecka, B., Z., Adamczyk, 2005, Hydrothermal Synthesis of Zeolites From Polish Fly Ash . *J., Environ., Study Vol. 14*
- Budiyantoro, Arief, 2005, Konversi Abu Layang Batubara Sebagai Material Pengembangan Logam Nikel dan Uji Ketahanan Struktur Padatan Terhadap Panas. *Jurnal Ilmu Dasar*
- Catalfamo, P., Corig Liano, Primerano P., Pasquale S., D., 1993, Study of Pre Crystalization Stage of Hydrothermally Treasted Amorphorus Aluminosilicate Through the Composition of the Aqueos Phase. *Jurnal Chem.* 1993;89(1):171–175.
- Corma, A., 2003, State of The Art and Future Calenges of Zeolite As Catalyst. *Journal of Catal.* 216, 298-312
- Cundy, C.S., M.S., Henty, R.J., Plaisted, 1995, Investigation of N. TPA. ZSM-5 Zeolite Synthesis by Chemical Methods. *Jurnal Zeolites* 15:342
- Darwanta., 1997, *Kajian Penambahan Al(OH)₃ dalam Sintesis Zeolit 4A dari Abu Layang Batubara*. Skripsi, Yogyakarta: Fakultas MIPA UGM
- Fajril A., 1996, *Sintesis Zeolit 4A dari Abu Layang Batubara*, Thesis, Yogyakarta: UGM
- Feijen E., J.P., Martens J. A., Jacobs P. A., 1994, Zeolites and their Mechanism of Synthesis. *Studies in Surface Science and Catalysis*, 84, 3-19
- Fitriana, R., 2007, *Sintesis Aditif Detergen dari Zeolit Alam Lampung*. Skripsi Yogyakarta: Fakultas MIPA UGM

- Fukui K., Nishimoto T., Takiguchi M., Yoshida H., 2006., *Effect of NaOH Concentration Synthesis from Fly Ash with a Hydrothermal Treatment Method.* KONA 24
- Hamdan, H., 1992, *Introduction to Zeolite Synthesis, Characterization, and Modification.* Malaysia : UTM
- Harjanto, S., 1987, *Lempung, zeolit, dolomit, dan magnesit: Jenis, sifat Fisik, cara terjadi dan penggunaanya,* Publikasi Khusus Direktorat Sumberdaya Mineral, direktoaat Sumberdaya Mineral, Dirjen Geologi dan Sumberdaya Mineral. Jakarta Departemen Pertambangan dan Energi Republik Indonesia
- Jumaeri, W., Astuti dan W.T.P. Lestari, 2007, Preparasi Dan Karakterisasi Zeolit Dari Abu Layang Batubara Secara Alkali HidrotermalFukui. *jurnal Reaktor*, vol. 11 No. 1
- Khairinal dan Trisunaryanti, W., 2000, *Dealuminasi Zeolit Alam Wonosari dengan Perlakuan Asam dan Proses Hidrotermal.* Prosiding Seminar Nasional Kimia VIII. Yogyakarta
- Louër D., 2000, *Powder X-Ray Diffraction, Application.* dalam Lindon, J.C., Transtor, G.E, and Holmes, J.L, *Encyclopedia of Spectroscopy and Spectrometry*, Vol:3, London: Academic Press
- Natush D.F.S., dan Taylor D.R., 1980, *Environmental effects of western coal combustion: part IV.* Duluth M.N., : Environmental Research Laboratory
- Nurjanto, P., 2011., *Sintesis silica gel dari pelepah pohon salak pondoh dengan metode sol-gel menggunakan NaOH dan HCl.* Skripsi, Yogyakarta: UIN
- Nuryono, Suyanta. dan Narsito, 2002, Pengaruh Perlakuan Tanah Diatomae dengan Asam Klorida dan Sulfat terhadap Kemampuan Adsorpsi Krom (III) dan Kadmium (III). *Jurnal Kimia (edisi khusus)* 25 (40)
- Purnamasari, Ika dan Didik Prasetyoko, 2011, Sintesis & Karakterisasi ZSM-5 Mesopori serta Uji Aktivitas Katalitik pada Reaksi Esterifikasi Asam Lemak Stearin Kelapa Sawit. Prosiding Skripsi, Surabaya: Fakultas MIPA ITS
- Querol, X., Plana, F., Alastuey, A., Lopez-Soler, A., Andres, J.M., Juan, R., Ferrer, P., Ruiz, C.R., , 1997, Industrial Application of Coal Combustion Wastes: Zeolite Synthesis and Ceramic Utilisation, European Coal and Steel Community. *International journal of Coal Geology* A. 50

- Sari, E.K., 2007, *Kajian Pengaruh Perlakuan Asam dan Termal terhadap Kristalinitas Zeolit Alam dan Kapasitas Adsorpsinya dalam Menyerap Ion Pb (II)*. Skripsi, Yogyakarta : Fakultas MIPA UGM
- Setyawan P.H.D., 2002, Pengaruh Perlakuan Asam, Hidrotermal dan Impregnasi Logam Kromium Pada Zeolit Alam dalam Preparasi Katalis. *Jurnal Ilmu Dasar*, Vol. 3 No.2
- Sibilia, J.P., 1996, *Material Characterization and Chemical Analysis*. 2nd ed. New York: UCH Publishers Inch.
- Smith. J.V., 1988, *Topochemistry of Zeolite and Related Materials*. Chem-Rev. 88. 149-182
- Sunardi, 2007, *Pengaruh Waktu Refluks dengan NaOH terhadap Konversi Abu Layang Batubara menjadi Zeolit*. Banjarsari: Fakultas MIPA UNLAM
- Sunarti, 2008, *Pembuatan Absorben Termodifikasi Dari Abu Dasar Batubara dan Aplikasinya Untuk Adsorpsi Logam Berat Timbal (Pb)*. Yogyakarta: Fakultas MIPA UGM
- Sutarno, 2009, Kajian Pengaruh Rasio Berat NaOH/Abu Layang Batubara terhadap Kristalinitas dalam Sintesis Zeolit. *Jurnal Ilmu Dasar* vol. 10 No. 1
- Tan, K.H., 1982, *Dasar-Dasar Kimia Tanah*, (D. H. Goenadi dan B. Radjagukguk). Yogyakarta : Gadjah Mada University Press
- Tim penyusun, 2007, *spektroskopi*. Modul kuliah. Yogyakarta: Fak Farmasi Universitas Sanata Dharma
- Tunjungsari, R., 2008, *Studi Adsorpsi Ion Logam Pb (II) oleh abudasar (bottom ash) batubara*. Skripsi, Yogyakarta: Fakultas MIPA UGM
- Warsito, Sriatun, Taslimah, 2007, *Pengaruh Penambahan Surfaktan cetyltrimethylammonium bromide(n-CTMABr) pada Sintesis Zeolit Y*. Semarang: Fakultas MIPA Universitas Diponegoro
- Watt, P.R., 1984, *Solid State Chemistry and Its Application*. John Wiley and Sons, Chichester
- Widiastuti Nurul , Nurlailis Handayani, Didik Prasetyoko, Fahimah Martak, 2011, *Adsorpsi Amonium (NH_4^+) pada Zeolit A yang Disintesis dari Abu Dasar Batubara*. Surabaya: Fakultas MIPA ITS

Wijanarko, B., 2010, *Sintesis dan Karakterisasi Silika Gel dari Sekam Padi dengan Menggunakan variasi Konsentrasi Asam Korida*. Skripsi, Yogyakarta: Fakultas MIPA UNY

www.ch.ic.ac.uk/vchemlib/course/zeolite/structure.html (diunduh pada tanggal 29 April 2013).

www.port.ac.uk/research/cmd/research/zeolitemodelling (diunduh pada tanggal 29 April 2013).

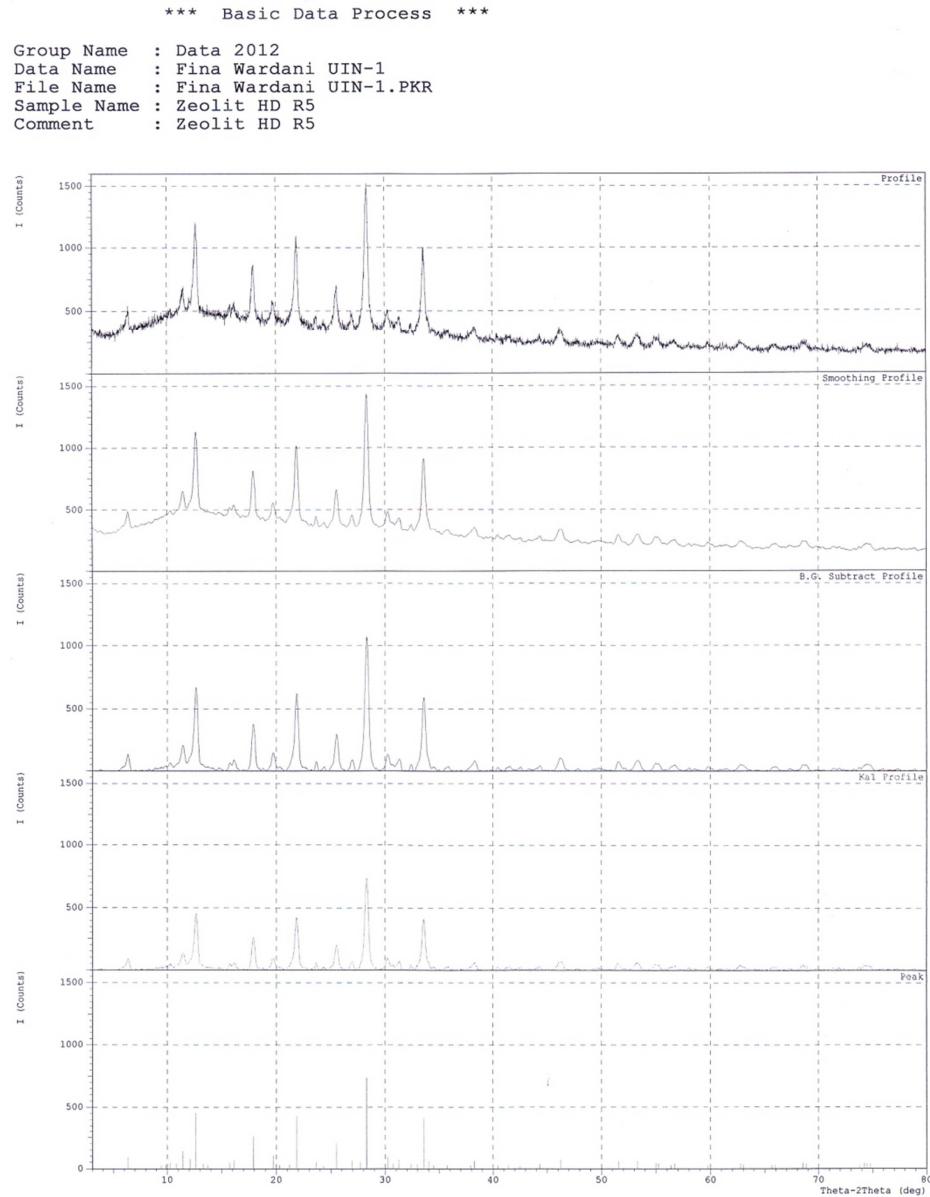
Yanti Y., 2009, *Synthesis of zeolite-A and zeoliteA-carbon from coal bottom ash PT. IPMOMI PAITON by fusion method*. Surabaya: Fakultas MIPA ITS.

Yoshimura, M., Suda, H., 1989, Preparation of BaTiO₃ Thin Film by Hydrothermal Electrochemical Method. *Journal Appl. Phys.*, 28:L2007–L2009

Zhang, Wu, D, Wang, C., He, S., Zhang, Z., and Kong, H., 2007, Simultaneous removal of ammonium and phosphate by zeolite synthesized from coal fly ash as influenced by acid treatment. *Journal of Environmental Sciences*

LAMPIRAN

Lampiran 1. Difaktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 5 jam



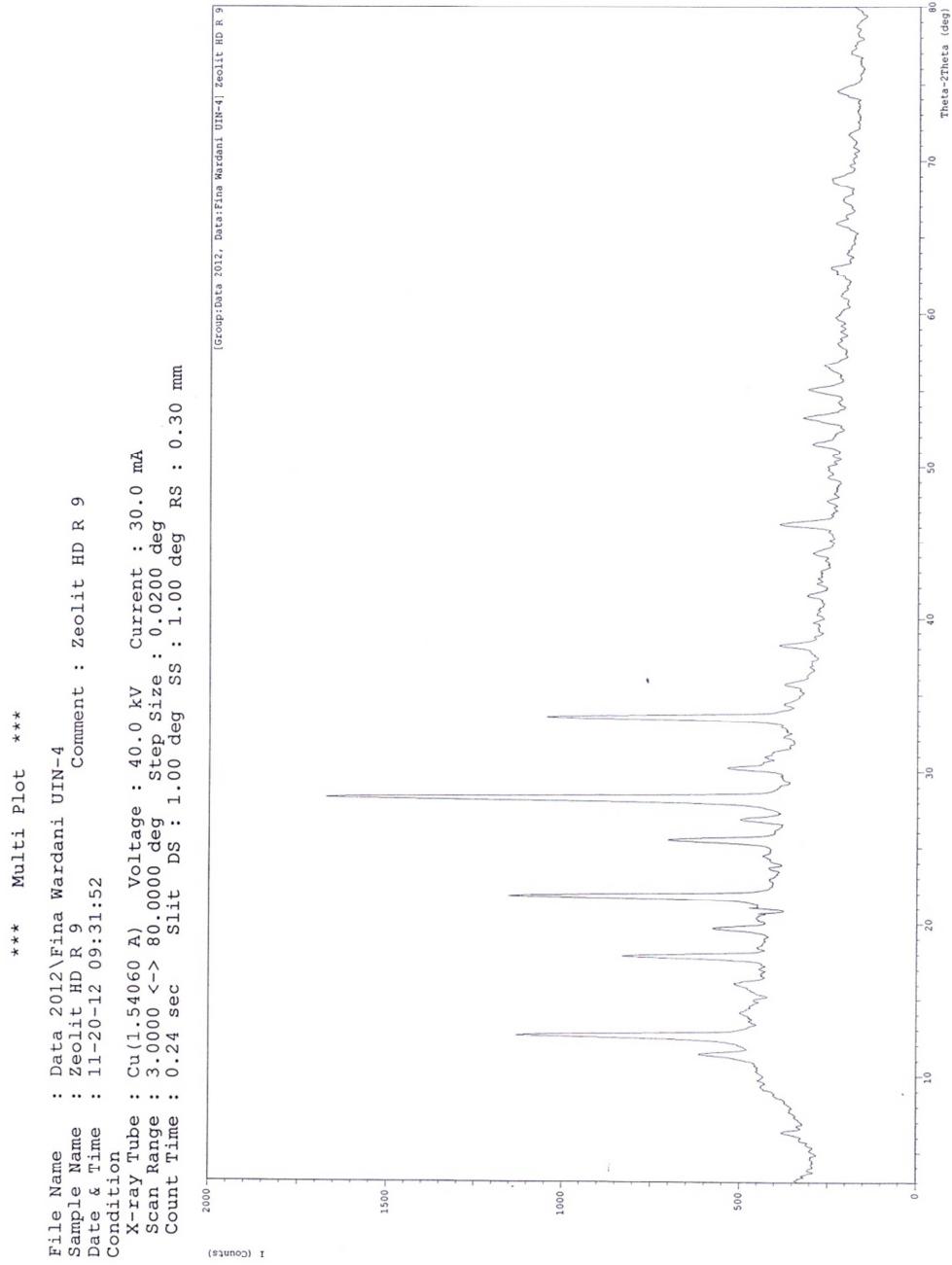
```
*** Basic Data Process ***

# Data Infomation
Group Name : Data 2012
Data Name   : Fina Wardani UIN-1
File Name   : Fina Wardani UIN-1.RAW
Sample Name  : Zeolit HD R5
Comment     : Zeolit HD R5
Date & Time : 11-06-12 10:19:32

# Measurement Condition
X-ray tube
    target      : Cu
    voltage     : 40.0 (kV)
    current     : 30.0 (mA)
Slits
    divergence slit : 1.00 (deg)
    scatter slit   : 1.00 (deg)
    receiving slit : 0.30 (mm)
Scanning
    drive axis    : Theta-2Theta
    scan range    : 3.0200 - 80.0000 (deg)
    scan mode     : Continuous Scan
    scan speed    : 5.0000 (deg/min)
    sampling pitch: 0.0200 (deg)
    preset time   : 0.24 (sec)

# Data Process Condition
Smoothing
    smoothing points : [ AUTO ]
    : 23
B.G.Subtraction
    sampling points : [ AUTO ]
    : 25
    repeat times   : 30
Kal-a2 Separate
    Kal a2 ratio   : [ MANUAL ]
    : 50 (%)
Peak Search
    differential points : 21
    FWHM threshold   : 0.050 (deg)
    intensity threshold: 30 (par mil)
    FWHM ratio (n-1)/n : 2
System error Correction [ NO ]
Precise peak Correction [ NO ]
```

peak no.	2Theta (deg)	d (Å)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated (Counts)	Int
48	63.0200	1.47384	4	0.46000	28	649	
49	65.6600	1.42083	3	0.21340	24	260	
50	65.9600	1.41509	3	0.41340	24	523	
51	68.5000	1.36868	6	0.26000	43	663	
52	68.8400	1.36275	5	0.33600	34	630	
53	73.7866	1.28313	3	0.21330	25	359	
54	74.2400	1.27642	5	0.29340	40	738	
55	74.5000	1.27260	5	0.00000	37	0	
56	74.8000	1.26824	4	0.30860	32	759	



Lampiran 2. Difaktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 6 jam

```

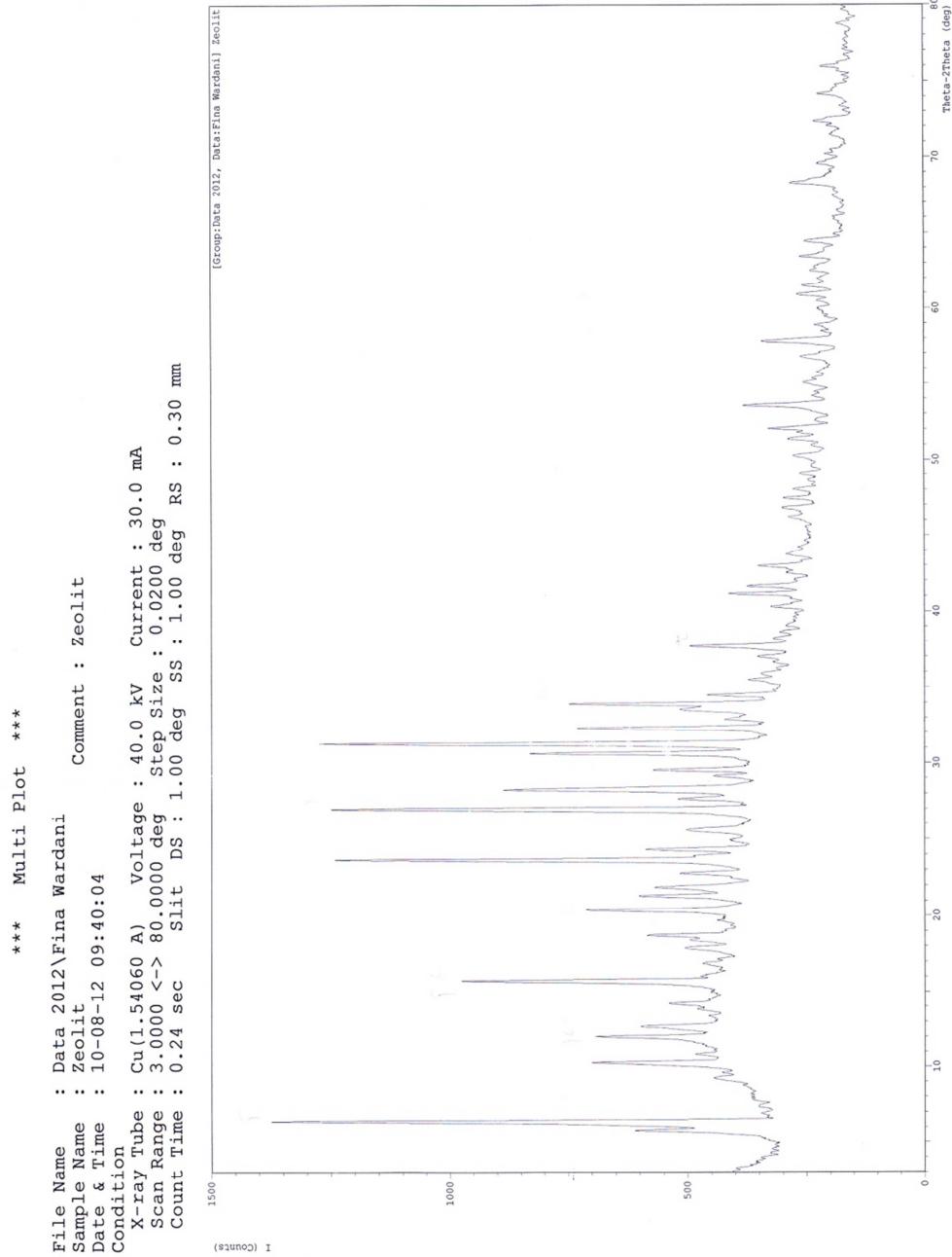
*** Basic Data Process ***

# Data Infomation
Group Name      : Data 2012
Data Name       : Fina Wardani
File Name        : Fina Wardani.RAW
Sample Name      : Zeolit
Comment          : Zeolit
Date & Time     : 10-08-12 09:40:04

# Measurement Condition
X-ray tube
  target        : Cu
  voltage       : 40.0   (kV)
  current       : 30.0   (mA)
Slits
  divergence slit : 1.00 (deg)
  scatter slit    : 1.00 (deg)
  receiving slit  : 0.30 (mm)
Scanning
  drive axis      : Theta-2Theta
  scan range       : 3.0200 - 80.0000 (deg)
  scan mode        : Continuous Scan
  scan speed       : 5.0000 (deg/min)
  sampling pitch   : 0.0200 (deg)
  preset time      : 0.24 (sec)

# Data Process Condition
Smoothing           [ AUTO ]
  smoothing points : 15
B.G.Subtraction     [ AUTO ]
  sampling points  : 17
  repeat times     : 30
Kal-a2 Separate      [ MANUAL ]
  Kal a2 ratio     : 50 (%)
Peak Search           [ AUTO ]
  differential points : 13
  FWHM threshold    : 0.050 (deg)
  intensity threshold: 30 (par mil)
  FWHM ratio (n-1)/n : 2
System error Correction [ NO ]
Precise peak Correction [ NO ]

```



*** Basic Data Process ***

Group Name : Data 2012
 Data Name : Fina Wardani
 File Name : Fina Wardani.PKR
 Sample Name : Zeolit
 Comment : Zeolit

Strongest 3 peaks

no.	peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	3	6.3250	13.96280	100	0.24590	710	9892
2	41	31.2514	2.85983	95	0.20900	672	7990
3	34	26.9253	3.30869	88	0.23200	626	7771

Peak Data List

peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	5.5200	15.99711	9	0.18860	62	860
2	5.7600	15.33109	28	0.27740	197	3229
3	6.3250	13.96280	100	0.24590	710	9892
4	9.1977	9.60726	6	0.33260	41	721
5	9.5790	9.22568	3	0.14200	23	207
6	10.1975	8.66747	28	0.28500	197	3099
7	10.7780	8.20191	6	0.22610	45	630
8	11.3200	7.81039	4	0.23200	26	658
9	11.6200	7.60941	5	0.00000	36	0
10	11.9444	7.40346	25	0.23830	176	2537
11	12.6028	7.01813	16	0.32570	112	2022
12	13.8000	6.41186	4	0.20800	31	477
13	14.1582	6.25043	10	0.23640	69	986
14	15.2800	5.79398	3	0.15000	23	390
15	15.6658	5.65215	52	0.23740	370	4967
16	16.8420	5.25997	5	0.24400	37	644
17	17.8374	4.96863	9	0.29320	66	1088
18	18.4000	4.81795	8	0.27420	58	827
19	18.6746	4.74772	17	0.22930	123	1364
20	19.6560	4.51283	3	0.12800	22	251
21	20.3283	4.36508	30	0.21670	212	2666
22	21.0400	4.21900	3	0.12660	21	165
23	21.2676	4.17436	19	0.22470	136	1486
24	21.6000	4.11087	6	0.21000	44	462
25	21.8358	4.06701	17	0.27500	121	1557
26	22.7473	3.90606	13	0.19740	93	1071
27	23.2600	3.82111	5	0.12800	37	483
28	23.5885	3.76863	84	0.20610	594	6460
29	23.9200	3.71715	8	0.16000	54	688
30	24.2899	3.66137	19	0.21770	138	1553
31	24.9561	3.56512	3	0.09220	22	176
32	25.5513	3.48341	12	0.36080	83	1615
33	26.5200	3.35833	5	0.10860	36	358
34	26.9253	3.30869	88	0.23200	626	7771
35	27.6330	3.22553	14	0.24200	101	1514
36	28.2312	3.15853	51	0.29140	361	5933
37	29.1141	3.06473	8	0.20430	56	665
38	29.5142	3.02408	22	0.20930	153	1744
39	30.2200	2.95504	4	0.16000	26	358
40	30.6017	2.91905	49	0.20660	345	3935
41	31.2514	2.85983	95	0.20900	672	7990
42	32.2999	2.76935	42	0.19450	295	3071
43	32.9290	2.71786	10	0.23530	68	874
44	33.5600	2.66819	17	0.39420	124	2488
45	33.9139	2.64115	45	0.19380	319	3117
46	34.4975	2.59779	15	0.19080	104	1092
47	35.4717	2.52865	7	0.17210	48	518

peak no.	2Theta (deg)	d (Å)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
48	35.8608	2.50210	4	0.29170	25	410
49	36.9905	2.42824	6	0.17450	43	486
50	37.5000	2.39641	7	0.16400	53	443
51	37.6716	2.38589	22	0.20720	154	1435
52	38.1993	2.35413	4	0.17860	26	256
53	38.6445	2.32803	3	0.13490	21	154
54	40.2850	2.23693	7	0.20000	53	720
55	40.8260	2.20853	3	0.13200	22	175
56	41.1458	2.19210	17	0.17790	121	1126
57	41.4600	2.17621	4	0.10660	29	146
58	41.6423	2.16710	13	0.17670	94	923
59	42.5283	2.12398	5	0.15670	35	306
60	42.7800	2.11206	5	0.16660	34	269
61	42.9579	2.10373	11	0.20170	81	768
62	43.7400	2.06791	5	0.34660	38	574
63	43.9400	2.05896	3	0.16000	23	181
64	44.2267	2.04627	3	0.16000	22	241
65	46.1862	1.96392	5	0.23250	35	526
66	46.5200	1.95060	3	0.15340	21	159
67	46.8011	1.93954	7	0.24220	48	586
68	47.4526	1.91442	7	0.17070	52	473
69	48.0280	1.89282	5	0.21600	36	436
70	49.0415	1.85604	4	0.17300	31	398
71	50.2600	1.81386	6	0.24000	43	694
72	51.3559	1.77770	8	0.22530	60	817
73	51.7801	1.76413	6	0.15530	46	360
74	52.0487	1.75566	15	0.15460	104	855
75	53.1800	1.72094	3	0.25000	23	533
76	53.5571	1.70971	20	0.21020	144	1560
77	54.1826	1.69144	4	0.17870	26	243
78	54.4900	1.68263	3	0.12000	24	163
79	54.9000	1.67103	4	0.22000	26	219
80	55.0600	1.66655	5	0.25720	37	378
81	55.3807	1.65765	4	0.15350	26	197
82	55.7450	1.64768	3	0.15000	21	206
83	56.7546	1.62074	7	0.31930	49	831
84	57.0960	1.61186	3	0.12800	23	154
85	57.8068	1.59372	18	0.24270	126	1788
86	58.4889	1.57675	3	0.09780	24	152
87	58.8530	1.56786	4	0.24600	30	359
88	60.9059	1.51984	8	0.18380	60	653
89	61.4941	1.50670	6	0.16830	44	457
90	62.5183	1.48446	5	0.16330	32	284
91	62.8300	1.47784	3	0.18000	24	210
92	63.4464	1.46496	9	0.16710	62	660
93	64.4407	1.44474	8	0.21640	57	837
94	68.2840	1.37248	12	0.23200	88	1158
95	68.6162	1.36665	4	0.18100	29	411
96	69.5688	1.35024	6	0.20050	42	526
97	70.1916	1.33978	4	0.14330	30	357
98	71.4600	1.31908	4	0.34000	28	526
99	72.0690	1.30943	5	0.23530	37	454
100	72.3690	1.30474	8	0.21800	58	667
101	74.1676	1.27748	7	0.20190	51	618
102	74.5600	1.27173	3	0.18660	21	259
103	75.6600	1.25595	3	0.11200	21	159
104	75.9829	1.25141	7	0.18980	51	601
105	78.6820	1.21511	4	0.28400	31	547
106	79.7013	1.20211	4	0.26930	26	611

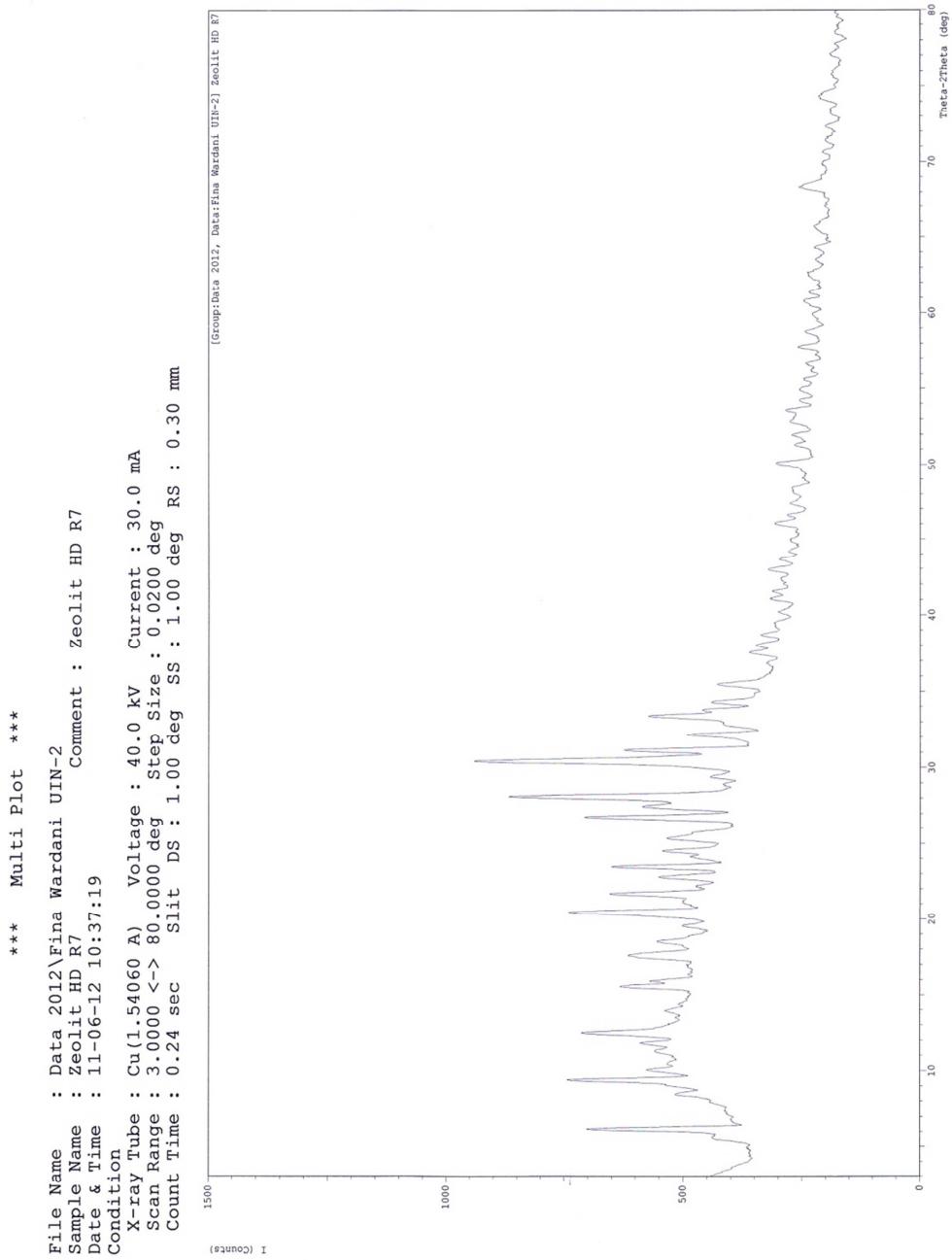
Lampiran 3. Difaktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 7 jam

```
*** Basic Data Process ***

# Data Infomation
    Group Name      : Data 2012
    Data Name       : Fina Wardani UIN-2
    File Name       : Fina Wardani UIN-2.RAW
    Sample Name     : Zeolit HD R7
    Comment         : Zeolit HD R7
    Date & Time     : 11-06-12 10:37:19

# Measurement Condition
    X-ray tube
        target      : Cu
        voltage     : 40.0 (kV)
        current     : 30.0 (mA)
    Slits
        divergence slit : 1.00 (deg)
        scatter slit   : 1.00 (deg)
        receiving slit : 0.30 (mm)
    Scanning
        drive axis    : Theta-2Theta
        scan range    : 3.0200 - 80.0000 (deg)
        scan mode     : Continuous Scan
        scan speed    : 5.0000 (deg/min)
        sampling pitch: 0.0200 (deg)
        preset time   : 0.24 (sec)

# Data Process Condition
    Smoothing      [ AUTO ]
        smoothing points : 25
    B.G.Subtraction [ AUTO ]
        sampling points : 35
        repeat times   : 30
    Kal-a2 Separate [ MANUAL ]
        Kal a2 ratio   : 50 (%)
    Peak Search      [ AUTO ]
        differential points : 19
        FWHM threshold   : 0.050 (deg)
        intensity threshold: 30 (par mil)
        FWHM ratio (n-1)/n : 2
    System error Correction [ NO ]
    Precise peak Correction [ NO ]
```



```

*** Basic Data Process ***

Group Name : Data 2012
Data Name  : Fina Wardani UIN-2
File Name   : Fina Wardani UIN-2.PKR
Sample Name : Zeolit HD R7
Comment    : Zeolit HD R7

# Strongest 3 peaks
no. peak 2Theta      d       I/I1     FWHM     Intensity Integrated Int
no.      (deg)        (A)      (deg)    (Counts) (Counts)
1   42  30.3887  2.93902  100  0.40260  384  8248
2   38  28.0481  3.17873   85  0.36960  328  6662
3    2   6.1373  14.38940   57  0.30130  218  3484

# Peak Data List
no. peak 2Theta      d       I/I1     FWHM     Intensity Integrated Int
no.      (deg)        (A)      (deg)    (Counts) (Counts)
1    5.5600  15.88211  13  0.36000  48  1180
2    6.1373  14.38940  57  0.30130  218  3484
3    7.9000  11.18226   6  0.30400  22  530
4    8.4714  10.42925  16  0.41710  63  1320
5    8.9800  9.83968  17  0.39340  64  1260
6    9.3500  9.45111  54  0.34000  206  3241
7   10.0000  8.83820  23  0.47000  87  2333
8   10.4000  8.49915  15  0.00000  56  0
9   11.2000  7.89380  17  0.00000  66  0
10   11.7800  7.50641  22  0.38000  85  2647
11   12.4266  7.11724  43  0.42670  165  4283
12   13.0400  6.78379  11  0.00000  42  0
13   13.4600  6.57304   8  0.00000  29  0
14   13.8900  6.37051  11  0.50000  44  1040
15   14.3400  6.17160   7  0.51000  26  518
16   14.8400  5.96476   3  0.30660  13  267
17   15.5228  5.70389  28  0.31440  107  1701
18   15.8800  5.57639  18  0.30660  68  1007
19   16.3180  5.42768   4  0.11600  15  123
20   16.8600  5.25440   5  0.28000  18  339
21   17.5530  5.04848  26  0.50600  101  2619
22   18.4675  4.80049  16  0.38500  63  1331
23   18.8400  4.70641   6  0.12800  22  201
24   19.5057  4.54727   8  0.22860  32  423
25   20.3688  4.35649  51  0.39190  195  4199
26   20.9000  4.24695   5  0.00000  21  0
27   21.0800  4.21109  10  0.31500  39  665
28   21.6213  4.10687  37  0.32990  141  2433
29   22.1325  4.01315   6  0.23500  24  294
30   22.7520  3.90526  20  0.32590  78  1259
31   23.4242  3.79469  39  0.28120  150  2097
32   24.1200  3.68678  12  0.40000  46  787
33   24.4725  3.63447  23  0.31500  87  1321
34   25.3200  3.51470  23  0.44660  88  1781
35   25.6800  3.46624  15  0.31000  56  873
36   26.7062  3.33533  57  0.31350  217  3579
37   27.4000  3.25243  35  0.38000  133  3004
38   28.0481  3.17873  85  0.36960  328  6662
39   28.8775  3.08930   6  0.27500  22  440
40   29.3825  3.03734  12  0.31500  45  752
41   29.9200  2.98399  15  0.24000  56  994
42   30.3887  2.93902  100  0.40260  384  8248
43   31.0983  2.87356   46  0.30330  177  2972
44   31.8000  2.81173   4  0.16000  14  168
45   32.1168  2.78472   24  0.29080  92  1309
46   32.7800  2.72988   12  0.30000  45  796
47   33.3353  2.68566   41  0.38400  156  2793

```

peak no.	2Theta (deg)	d (Å)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated (Counts)	Int (Counts)
48	33.7200	2.65589	21	0.37240	82	1462	
49	34.2840	2.61348	18	0.33600	70	1351	
50	35.4212	2.53214	18	0.36750	71	1629	
51	36.8405	2.43778	3	0.11310	12	130	
52	37.5100	2.39579	10	0.30000	39	617	
53	37.9990	2.36608	9	0.29800	34	528	
54	38.6735	2.32635	8	0.27290	29	404	
55	39.1800	2.29743	3	0.24000	12	131	
56	39.4300	2.28344	4	0.26000	15	196	
57	40.1733	2.24289	4	0.17330	15	153	
58	41.0450	2.19725	8	0.31000	31	483	
59	41.4960	2.17440	8	0.27200	29	408	
60	42.0025	2.14934	4	0.16500	14	127	
61	42.3400	2.13299	3	0.31000	13	273	
62	42.9415	2.10449	10	0.30700	38	624	
63	43.6170	2.07345	6	0.25400	22	357	
64	46.0143	1.97085	10	0.36470	38	745	
65	46.5750	1.94842	7	0.23000	25	313	
66	47.3566	1.91807	6	0.32670	24	454	
67	48.0400	1.89237	5	0.22660	20	256	
68	48.3600	1.88059	5	0.35000	21	448	
69	49.5600	1.83783	4	0.16000	14	194	
70	50.0356	1.82147	14	0.37530	52	988	
71	51.2750	1.78032	7	0.29000	27	410	
72	51.7000	1.76668	4	0.24800	17	178	
73	51.9326	1.75931	8	0.27870	30	352	
74	52.8200	1.73182	8	0.38660	30	693	
75	53.1200	1.72275	7	0.00000	25	0	
76	53.5350	1.71037	10	0.27000	40	760	
77	54.1900	1.69123	5	0.22000	19	219	
78	54.9083	1.67079	5	0.32330	21	320	
79	55.5800	1.65218	4	0.16000	17	202	
80	56.6600	1.62322	4	0.22000	17	249	
81	57.7365	1.59549	10	0.22300	37	434	
82	58.7050	1.57146	6	0.31000	22	380	
83	60.4800	1.52952	5	0.15000	18	136	
84	60.7600	1.52314	7	0.32000	25	385	
85	61.3191	1.51058	6	0.25170	22	315	
86	62.2200	1.49086	5	0.07340	19	133	
87	62.6600	1.48144	6	0.16000	23	489	
88	63.4800	1.46427	4	0.32000	15	285	
89	64.2791	1.44798	6	0.29170	22	345	
90	65.3200	1.42740	4	0.26000	16	236	
91	65.6800	1.42044	6	0.28000	23	319	
92	65.9966	1.41440	4	0.27330	14	179	
93	68.3350	1.37158	12	0.55000	46	1372	
94	69.0050	1.35989	4	0.29000	15	261	
95	69.8650	1.34524	4	0.33000	15	323	
96	70.6300	1.33253	5	0.22000	19	237	
97	71.3933	1.32015	4	0.26670	15	271	
98	72.3100	1.30566	5	0.23340	20	260	
99	73.1800	1.29227	4	0.24000	16	272	
100	74.1800	1.27730	8	0.42660	30	600	
101	74.3600	1.27465	6	0.00000	24	0	
102	74.6000	1.27115	5	0.17340	19	357	
103	75.6916	1.25550	3	0.35670	13	372	
104	77.0400	1.23686	5	0.28000	20	383	
105	78.4933	1.21756	3	0.25330	13	281	

Lampiran 8. Difaktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 8 jam

```

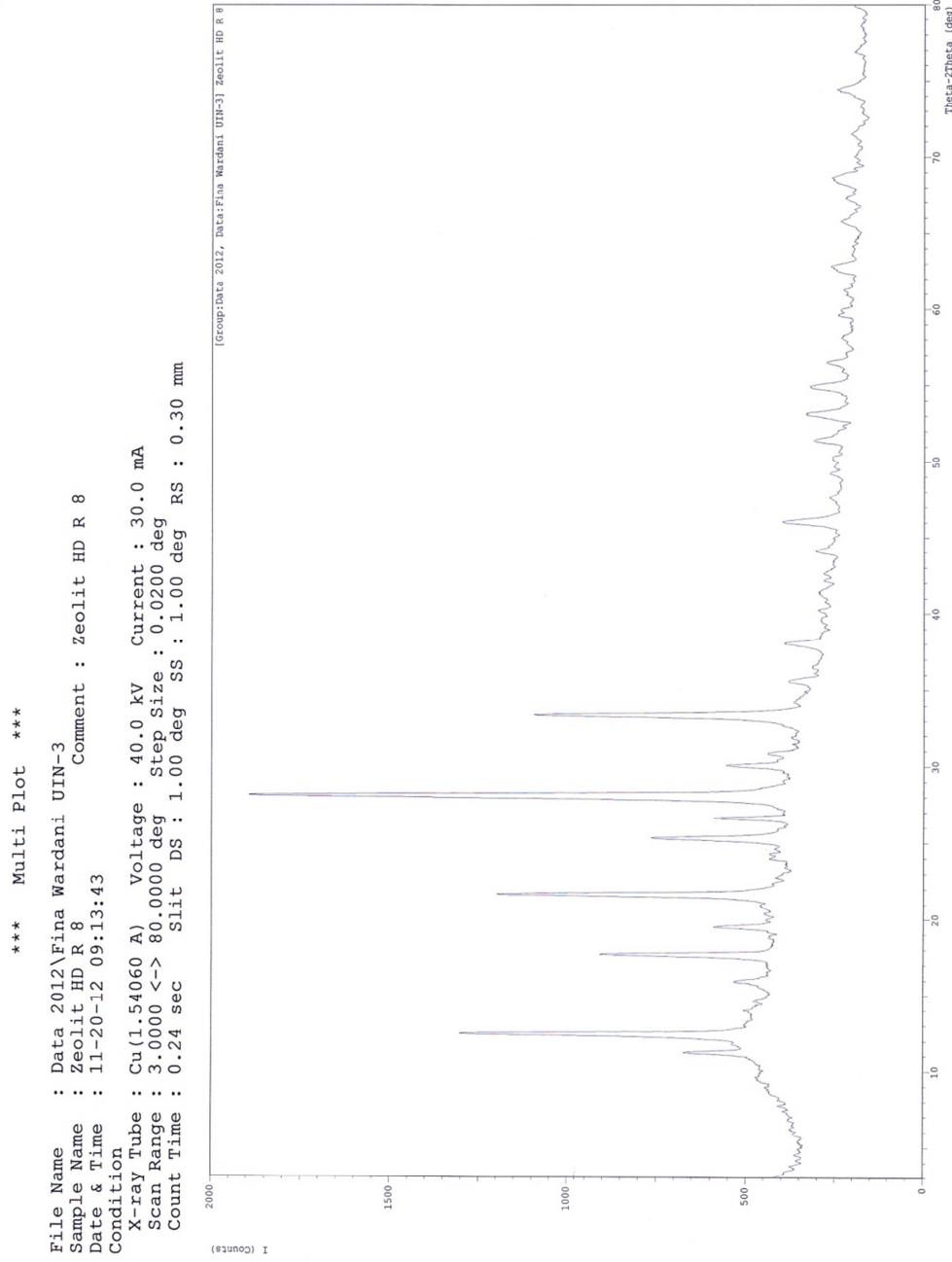
*** Basic Data Process ***

# Data Infomation
Group Name      : Data 2012
Data Name       : Fina Wardani UIN-3
File Name        : Fina Wardani UIN-3.RAW
Sample Name      : Zeolit HD R 8
Comment          : Zeolit HD R 8
Date & Time     : 11-20-12 09:13:43

# Measurement Condition
X-ray tube
  target      : Cu
  voltage     : 40.0 (kV)
  current     : 30.0 (mA)
Slits
  divergence slit : 1.00 (deg)
  scatter slit   : 1.00 (deg)
  receiving slit : 0.30 (mm)
Scanning
  drive axis    : Theta-2Theta
  scan range    : 3.0200 - 80.0000 (deg)
  scan mode     : Continuous Scan
  scan speed    : 5.0000 (deg/min)
  sampling pitch: 0.0200 (deg)
  preset time   : 0.24 (sec)

# Data Process Condition
Smoothing      [ AUTO ]
  smoothing points : 19
B.G.Subtraction [ AUTO ]
  sampling points  : 21
  repeat times    : 30
Kal-a2 Separate [ MANUAL ]
  Kal a2 ratio    : 50 (%)
Peak Search      [ AUTO ]
  differential points : 17
  FWHM threshold   : 0.050 (deg)
  intensity threshold: 30 (par mil)
  FWHM ratio (n-1)/n : 2
System error Correction [ NO ]
Precise peak Correction [ NO ]

```



*** Basic Data Process ***

Group Name : Data 2012
 Data Name : Fina Wardani UIN-3
 File Name : Fina Wardani UIN-3.PKR
 Sample Name : Zeolit HD R 8
 Comment : Zeolit HD R 8

Strongest 3 peaks

no.	peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I ₁	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	15	28.0599	3.17742	100	0.33030	1039	19542
2	3	12.4122	7.12547	55	0.27850	569	9183
3	10	21.6161	4.10784	52	0.28060	545	8769

Peak Data List

peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I ₁	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	11.2050	7.89029	14	0.27660	148	3293
2	11.7600	7.51913	5	0.00000	53	0
3	12.4122	7.12547	55	0.27850	569	9183
4	13.0400	6.78379	3	0.74000	32	2106
5	13.9416	6.34705	4	0.31670	41	1169
6	15.9023	5.56862	7	0.37810	69	1678
7	17.6561	5.01923	32	0.26650	328	5041
8	19.4943	4.54990	11	0.27130	118	1985
9	20.9400	4.23892	3	0.60000	35	1928
10	21.6161	4.10784	52	0.28060	545	8769
11	23.9910	3.70631	3	0.21800	36	355
12	24.2400	3.66880	3	0.24660	32	572
13	25.2790	3.52031	25	0.30400	256	4769
14	26.6196	3.34599	14	0.22510	141	1668
15	28.0599	3.17742	100	0.33030	1039	19542
16	28.6800	3.11012	3	0.20000	34	879
17	30.0416	2.97218	12	0.28330	127	1998
18	30.4200	2.93607	3	0.19200	31	365
19	30.8325	2.89772	5	0.29500	51	887
20	32.7200	2.73474	3	0.23000	36	841
21	33.3531	2.68427	50	0.31370	520	9784
22	35.5880	2.52065	5	0.34400	50	1026
23	38.0218	2.36471	8	0.33360	78	1633
24	44.0883	2.05238	4	0.38330	42	1086
25	46.0457	1.96958	11	0.42860	110	2605
26	51.4066	1.77607	6	0.41330	62	1864
27	52.7800	1.73304	4	0.20000	42	544
28	53.0962	1.72346	9	0.43250	91	1938
29	54.8834	1.67149	7	0.44110	77	1885
30	56.4926	1.62764	4	0.32130	46	954
31	59.5937	1.55013	4	0.23250	38	754
32	62.4600	1.48570	4	0.22400	42	502
33	62.8000	1.47848	5	0.37000	51	1060
34	65.7066	1.41993	3	0.45330	34	1017
35	68.4666	1.36927	5	0.73330	51	2736
36	74.4000	1.27407	6	0.39000	61	1779

Lampiran 9. Difaktogram Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 9 jam

```

*** Basic Data Process ***

# Data Infomation
    Group Name      : Data 2012
    Data Name       : Fina Wardani UIN-4
    File Name       : Fina Wardani UIN-4.RAW
    Sample Name     : Zeolit HD R 9
    Comment         : Zeolit HD R 9
    Date & Time    : 11-20-12 09:31:52

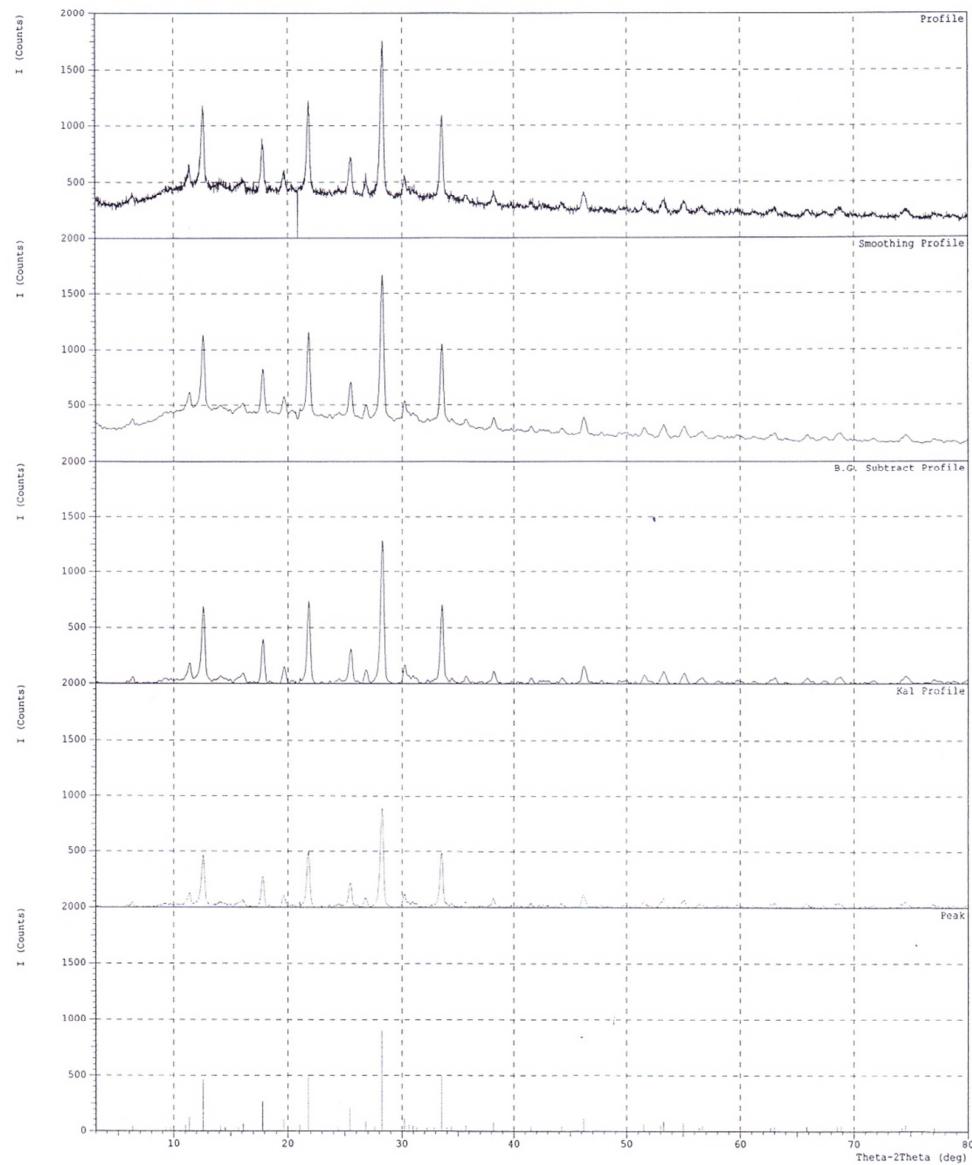
# Measurement Condition
    X-ray tube
        target      : Cu
        voltage     : 40.0 (kV)
        current     : 30.0 (mA)
    Slits
        divergence slit : 1.00 (deg)
        scatter slit   : 1.00 (deg)
        receiving slit : 0.30 (mm)
    Scanning
        drive axis    : Theta-2Theta
        scan range    : 3.0200 - 80.0000 (deg)
        scan mode     : Continuous Scan
        scan speed    : 5.0000 (deg/min)
        sampling pitch: 0.0200 (deg)
        preset time   : 0.24 (sec)

# Data Process Condition
    Smoothing      [ AUTO ]
        smoothing points : 19
    B.G.Subtraction [ AUTO ]
        sampling points : 21
        repeat times   : 30
    Kal-a2 Separate [ MANUAL ]
        Kal a2 ratio   : 50 (%)
    Peak Search
        differential points : 17
        FWHM threshold   : 0.050 (deg)
        intensity threshold: 30 (par mil)
        FWHM ratio (n-1)/n : 2
    System error Correction [ NO ]
    Precise peak Correction [ NO ]

```

*** Basic Data Process ***

Group Name : Data 2012
Data Name : Fina Wardani UIN-4
File Name : Fina Wardani UIN-4.PKR
Sample Name : Zeolit HD R 9
Comment : Zeolit HD R 9



*** Basic Data Process ***

Group Name : Data 2012
 Data Name : Fina Wardani UIN-4
 File Name : Fina Wardani UIN-4.PKR
 Sample Name : Zeolit HD R 9
 Comment : Zeolit HD R 9

Strongest 3 peaks

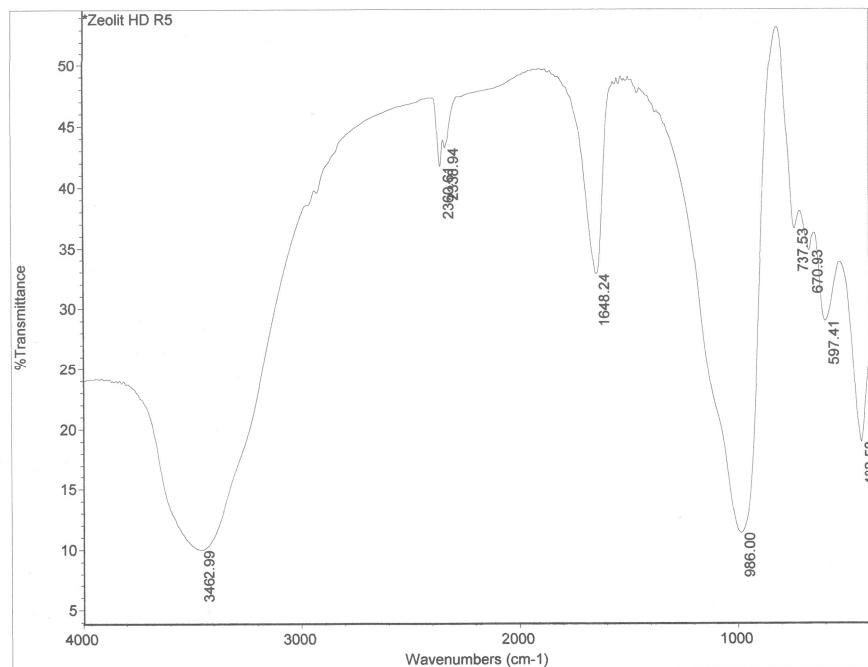
no.	peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I ₁	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	19	28.2332	3.15831	100	0.33600	892	16525
2	14	21.7811	4.07710	56	0.30230	503	8875
3	26	33.5163	2.67157	55	0.31160	490	7949

Peak Data List

peak no.	2Theta (deg)	d (A)	I/I ₁	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
1	6.3150	13.98489	4	0.30200	40	807
2	9.2750	9.52737	4	0.53000	32	1099
3	9.7140	9.09776	4	0.34800	32	994
4	11.0200	8.02233	5	0.23500	47	952
5	11.3536	7.78735	14	0.38140	125	2812
6	12.5756	7.03325	52	0.33120	467	9438
7	14.1150	6.26946	5	0.61000	47	1589
8	14.5200	6.09549	3	0.50400	30	801
9	15.6800	5.64706	4	0.62660	39	1155
10	16.1000	5.50068	7	0.30340	62	1015
11	17.8245	4.97219	30	0.31400	271	4784
12	19.6611	4.51167	11	0.32220	102	1933
13	21.0326	4.22047	5	0.04650	46	126
14	21.7811	4.07710	56	0.30230	503	8875
15	24.4333	3.64021	3	0.30670	31	778
16	25.4496	3.49710	24	0.35040	215	4409
17	26.8241	3.32094	9	0.32830	83	1498
18	27.6400	3.22473	4	0.22500	35	985
19	28.2332	3.15831	100	0.33600	892	16525
20	30.2130	2.95571	13	0.32600	116	1975
21	30.6200	2.91735	5	0.21720	49	654
22	30.9800	2.88426	5	0.39200	49	868
23	31.3000	2.85550	4	0.16000	33	329
24	32.2387	2.77446	3	0.12250	27	244
25	32.8800	2.72180	3	0.41000	28	1125
26	33.5163	2.67157	55	0.31160	490	7949
27	33.9800	2.63616	4	0.18660	32	543
28	34.4180	2.60361	4	0.26000	37	633
29	35.7141	2.51204	5	0.35830	46	1101
30	38.1805	2.35525	9	0.30760	81	1716
31	41.5050	2.17395	4	0.29660	39	715
32	44.2360	2.04587	4	0.36800	37	917
33	46.1909	1.96373	12	0.39530	111	2578
34	51.5193	1.77245	6	0.37860	56	1508
35	53.0000	1.72636	5	0.25720	48	629
36	53.2600	1.71855	9	0.29340	84	1300
37	55.0176	1.66773	8	0.42190	69	1521
38	56.3800	1.63062	3	0.37340	28	568
39	56.6800	1.62270	5	0.25340	42	598
40	62.6400	1.48187	4	0.20000	32	460
41	62.9925	1.47442	5	0.27500	43	653
42	65.8571	1.41705	5	0.32570	42	1011
43	68.5200	1.36833	4	0.36000	39	830
44	68.8800	1.36205	5	0.20800	41	562
45	74.2200	1.27671	4	0.25340	35	470
46	74.5575	1.27177	6	0.38500	54	1174
47	77.0350	1.23693	4	0.31000	32	886

peak no.	2Theta (deg)	d (Å)	I/I1	FWHM (deg)	Intensity (Counts)	Integrated Int (Counts)
48	80.0000	1.19837	3	0.44660	30	564

Lampiran 6. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 5 Jam



Tue Nov 27 09:35:41 2012 (GMT+07:00)

FIND PEAKS:

Spectrum: *Zeolit HD R5

Region: 4000.00 400.00

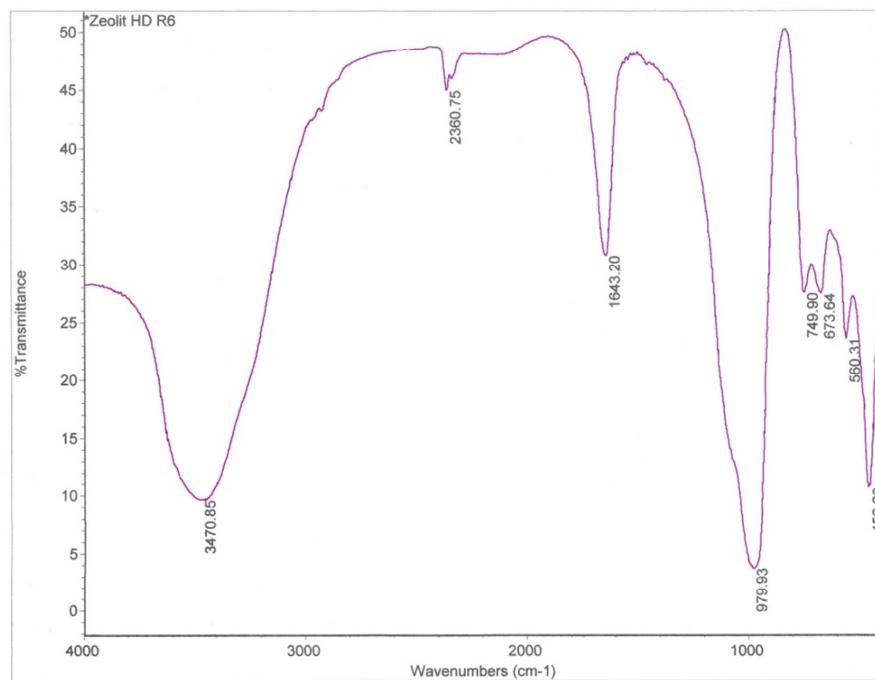
Absolute threshold: 54.061

Sensitivity: 70

Peak list:

Position:	3462.99	Intensity:	9.977
Position:	986.00	Intensity:	11.301
Position:	432.52	Intensity:	18.791
Position:	597.41	Intensity:	28.796
Position:	1648.24	Intensity:	32.697
Position:	670.93	Intensity:	34.653
Position:	737.53	Intensity:	36.422
Position:	2360.61	Intensity:	41.647
Position:	2338.94	Intensity:	43.167

Lampiran 7. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 6 Jam



Tue Nov 27 09:36:03 2012 (GMT+07:00)

FIND PEAKS:

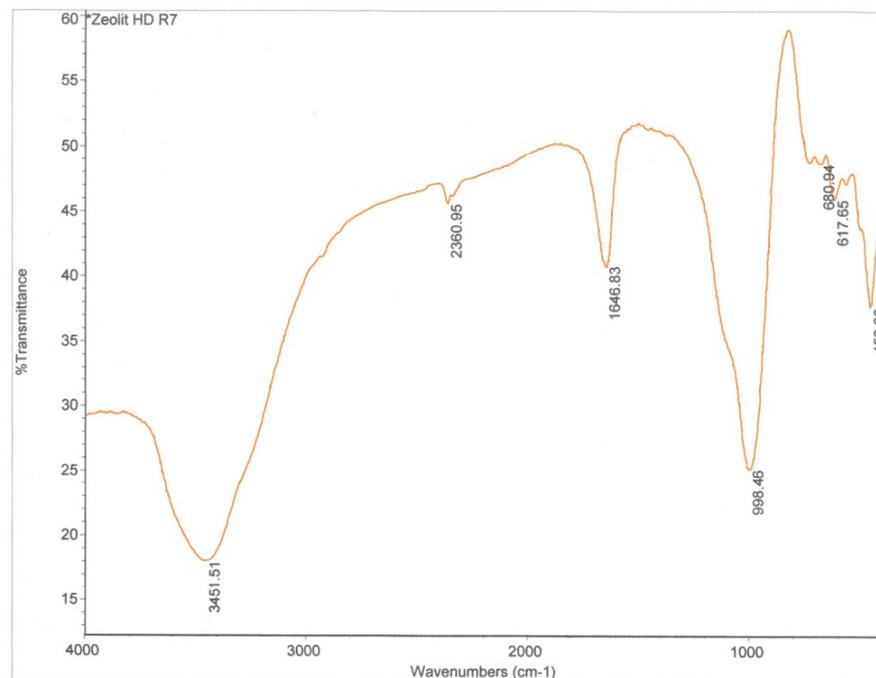
Spectrum: *Zeolit HD R6
Region: 4000.00 400.00
Absolute threshold: 51.191
Sensitivity: 70

Peak list:

Position:	Intensity:
979.93	3.732
3470.85	9.596
456.28	10.616
560.31	23.515
673.64	27.316
749.90	27.390
1643.20	30.662
2360.75	44.906

Lampiran 8. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 7 Jam

Jam



Tue Nov 27 09:36:25 2012 (GMT+07:00)

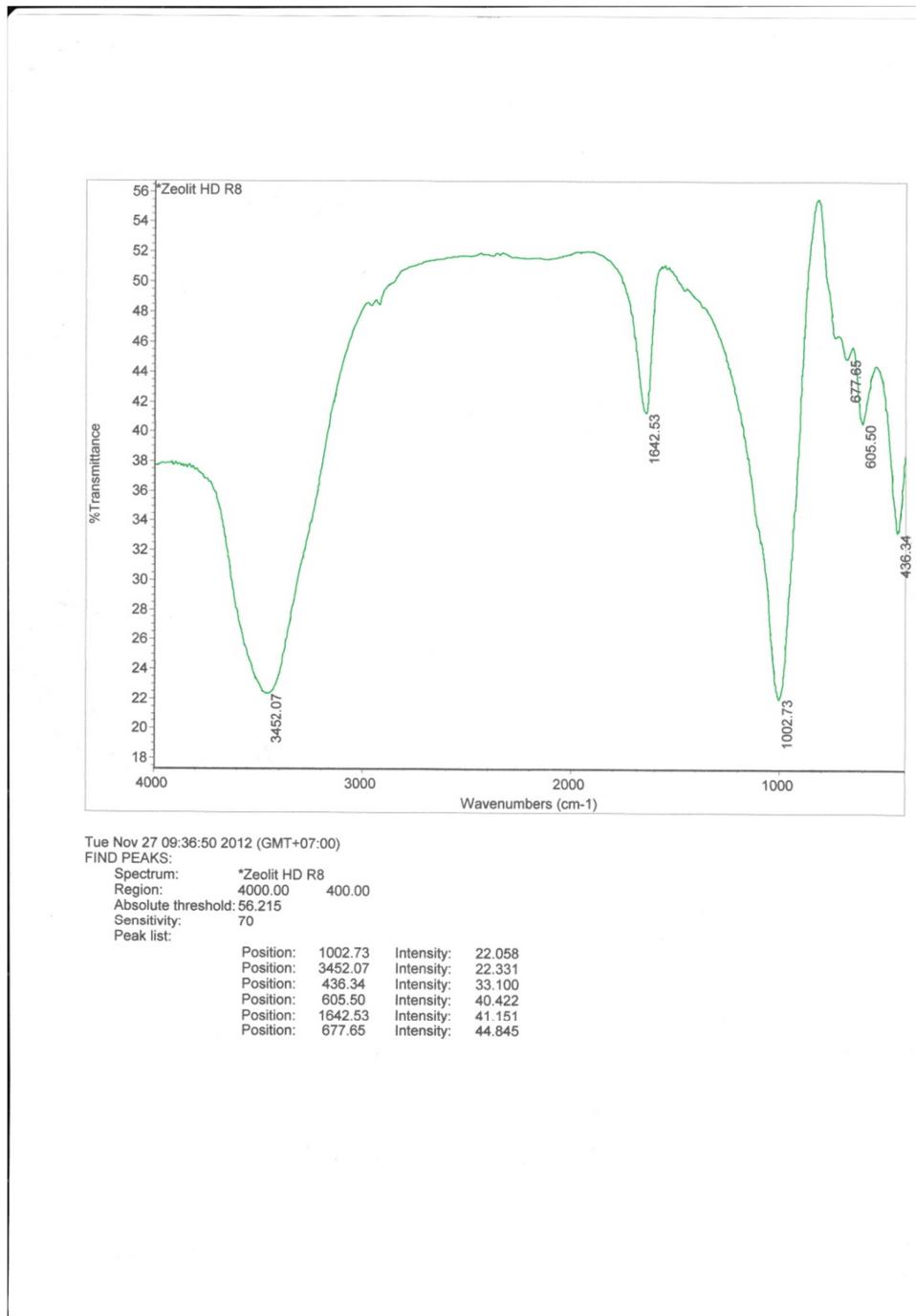
FIND PEAKS:

```

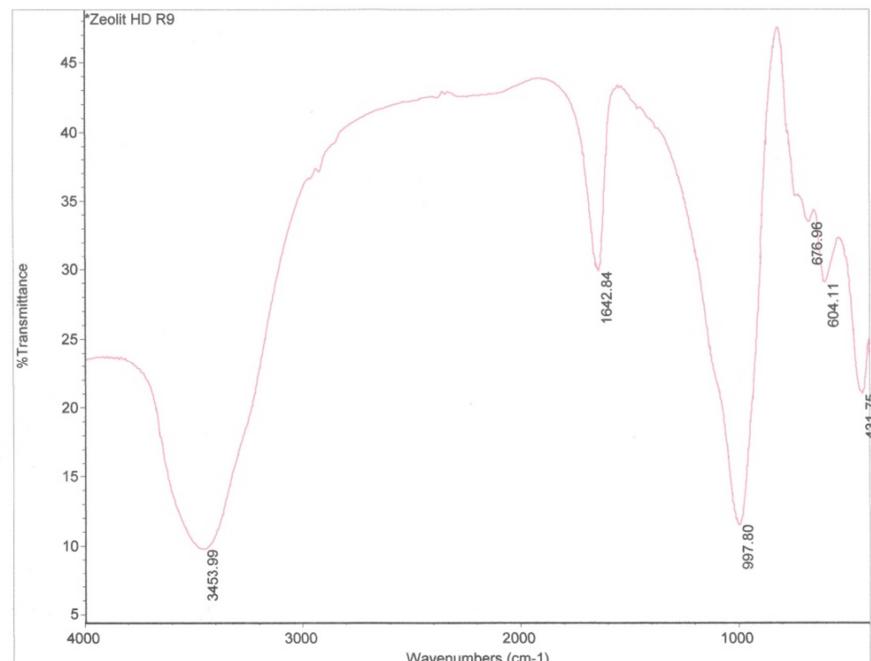
Spectrum:      *Zeolit HD R7
Region:        4000.00    400.00
Absolute threshold: 59.526
Sensitivity:   70
Peak list:
Position: 3451.51  Intensity: 18.036
Position: 998.46   Intensity: 25.075
Position: 452.26   Intensity: 37.513
Position: 1646.83  Intensity: 40.689
Position: 2360.95  Intensity: 45.502
Position: 617.65   Intensity: 45.816
Position: 680.94   Intensity: 48.575

```

Lampiran 9. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 8 Jam



Lampiran 10. Pola Serapan FTIR Zeolit Hasil Sintesis pada Lama Waktu Refluks 9 Jam



Tue Nov 27 09:37:11 2012 (GMT+07:00)

FIND PEAKS:

Spectrum: *Zeolit HD R9

Region: 4000.00 400.00

Absolute threshold: 48.308

Sensitivity: 70

Peak list:

Position:	3453.99	Intensity:	9.745
Position:	997.80	Intensity:	11.464
Position:	431.75	Intensity:	20.858
Position:	604.11	Intensity:	28.894
Position:	1642.84	Intensity:	29.736
Position:	676.96	Intensity:	33.339