

Pengaruh Variasi Rasio Si/Al pada Sintesis Zeolit dengan Metode Refluks

by Sriatun Sriatun

Submission date: 22-Feb-2020 06:17AM (UTC+0700)

Submission ID: 1261729506

File name: riasi_Rasio_Si_Al_pada_Sintesis_Zeolit_dengan_Metode_Refluks.pdf (451.29K)

Word count: 1747

Character count: 9676



Pengaruh Variasi Rasio Si/Al pada Sintesis Zeolit dengan Metode Refluks

Muchamad Fadlulah^a, Sriatun^{a*}, Abdul Haris^a

¹⁰
^a Chemistry Department, Faculty of Sciences and Mathematics, Diponegoro University, Jalan Prof. Soedarto, Tembalang, Semarang

²²
* Corresponding author: sriatun@live.undip.ac.id

Article Info

Keywords:
Synthesis, Zeolite,
ratio of Si/Al

Kata Kunci:
Sintesis, Zeolit,
Rasio Si/Al

Abstract

Synthesis of zeolite with variation of Si/Al ratio and crystallization time with reflux heating method has been done. The Si/Al variations used were 25, 50, 75, 100. The purposes of this research were to obtain material from the reaction of sodium silicate and sodium aluminate with variation of Si/Al and time of crystallization by reflux heating method and to characterize the synthesized material. The method used for crystallization was reflux at 100°C with variation of time between 1 to 7 days. The synthesis results in solid form with the composite component of a mixture of Hydrogen Sodium Alumium silicate compound, Sodium Aluminum silicate Hydrate and Sodium Hydrogen Aluminum Silicate Hydrate. The peaks of the Sodium Hydrogen Alumium silicate at d (Å) were 4.88 Å; 4.36 Å; 2.47 Å. The peaks of Sodium Aluminum silicate Hydrate at d (Å) were 4.79 (Å); 4.63 (Å); 4.33 (Å). The peaks of Sodium Hydrogen Alumium Silicate Hydrate at d (Å) were 5.33 (Å); 4.48 (Å); 3.97 (Å). The higher the Si/Al ratio (25, 50, 75, 100), the crystallinity decreases, while there was no significant difference caused by the variation of crystallization time of 1 and 7 days.

Abstrak

Telah dilakukan sintesis zeolit dengan variasi rasio Si/Al dan waktu kristalisasi dengan metode pemanasan *refluks*. Variasi Si/Al yang digunakan pada penelitian ini adalah 25, 50, 75, 100. Tujuan penelitian ini adalah memperoleh material hasil sintesis natrium silikat dan aluminat dengan variasi Si/Al dan waktu kristalisasi dengan metode pemanasan *refluks* serta karakterisasi material hasil sintesis. Metode yang digunakan untuk kristalisasi adalah pemanasan *refluks* pada suhu 100 °C dengan variasi waktu 1 dan 7 hari. Hasil sintesis berupa padatan dengan komponen penyusun/campuran senyawa *Hydrogen Sodium Alumium silicate*, *Sodium Alumunium silicate Hydrate* dan *Sodium Hydrogen Alumunium Silicate Hydrate*. Puncak-puncak *Hydrogen Sodium Alumium silicate* pada d(Å) adalah 4,88 Å; 4,36 Å; 2,47 Å. Puncak-puncak *Sodium Alumunium silicate Hydrate* pada d(Å) adalah 4,79 (Å); 4,63 (Å); 4,33 (Å). Puncak-puncak *Sodium Hydrogen Alumunium Silicate Hydrate* pada d(Å) adalah 5,33 (Å); 4,48 (Å); 3,97 (Å). Pengaruh rasio Si/Al terhadap kristalinitas adalah semakin tinggi rasio Si/Al (25, 50, 75, 100), maka kristalinitas akan menurun serta tidak adanya perbedaan yang signifikan pada variasi waktu kristalisasi 1 dan 7 hari.

1. Pendahuluan

¹²
Zeolit merupakan senyawa aluminosilikat terhidrasi yang memiliki kerangka struktur tiga dimensi dan merupakan padatan kristalin dengan kandungan

utama silikon, aluminium, dan oksigen serta dapat mengikat sejumlah molekul air di dalam porinya. Zeolit ada dua macam, yaitu zeolit alam dan zeolit sintetis. Zeolit alam semakin banyak dimanfaatkan sehingga jumlahnya semakin berkurang, zeolit alam memiliki

beberapa kelemahan antara lain karena ketidakmurniaannya yang tinggi serta ukuran pori tidak seragam. Umumnya, zeolit alam seperti mordenite memiliki diameter pori 3.0-6.2 Å [1], sehingga kemampuan sebagai penyaring atau pemisah terhadap molekul-molekul yang berukuran besar sangat terbatas, oleh karena itu dilakukan sintesis zeolit.

Zeolit sintetis digunakan dalam industri kimia sebagai katalis, *ion exchanger*, dan adsorben, selain itu dikembangkan juga untuk mengatasi kelemahan dari zeolit alam, antara lain dengan mengatur pori-porinya sehingga lebih spesifik pemanfaatannya.

Zhang *dkk.* [2] mensintesis zeolit NaX menggunakan metode hidro-termal dengan variasi rasio Si/Al 1,5; 2,0; 2,9; 3,5; dan 4,0. Hasil yang diperoleh adalah ukuran pori rata-rata pada rasio Si/Al 1,5; 2,0; 2,9; 3,5; dan 4,0 adalah 980, 836, 689, 548 dan 464 nm. Thuadaija dan Nuntiyab [3] mensintesis zeolit dan memperoleh hasil bahwa pada rasio 3,25 mencapai fase zeolit NaX dengan kapasitas tukar kation 420 meq/100 gram dan luas permukaannya 398 m²/gram.

2. Metode Penelitian

Alat dan Bahan

Peralatan gelas, labu alas bulat, kertas saring whatman 42, neraca analitik, pH meter, *magnetic stirrer*, *hot plate*, kondensor, termometer. Natrium Hidroksida (NaOH) p.a, aquades (H₂O), Natrium Silikat (Na₂SiO₃), HCl dan Al(OH)₃.

Sintesis Zeolit

Sebanyak 2 gr NaOH dilarutkan dalam 50 mL akuades dan ditambahkan 1 gram Al(OH)₃ dan menghasilkan larutan natrium aluminat. Untuk membuat variasi rasio Si/Al 25, 50, 75, 100 berturut-turut ditambahkan natrium silikat sebanyak adalah 9,1; 18,2; 27,3; 36,4 gram pada larutan natrium aluminat dan diaduk sampai ter-bentuk gel. pH larutan diatur antara 11-12. Campuran kemudian direfluks pada suhu 100°C selama 1 dan 7 hari. Produk padatan yang dihasilkan dicuci dengan aquades sampai pH netral, kemudian dikeringkan dengan oven pada suhu 80°C. Adapun karakterisasi hasil material menggunakan FTIR dan Difraktometer sinar - X.

20

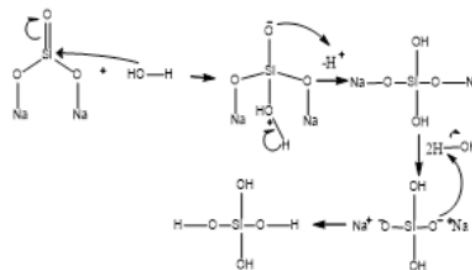
3. Hasil Dan Pembahasan

Penelitian ini dilakukan dengan mensintesis zeolit dari natrium silikat dan natrium aluminat dengan metode refluks. Hasil yang diperoleh berupa padatan kristal. Padatan yang diperoleh dikarakterisasi dengan FTIR dan XRD untuk mengetahui material yang terbentuk.

Sintesis Zeolit

Proses sintesis zeolit dilakukan dengan mereaksikan larutan natrium aluminat ke dalam natrium silikat. Sumber alumina dalam sintesis zeolit adalah natrium aluminat yang dibuat dari Al(OH)₃ di tambahkan dengan NaOH.

Reaksi yang terjadi pada proses ini adalah reaksi antara natrium silikat dengan natrium aluminat di dalam air akan membentuk silanol yang merupakan monomer pembentuk zeolit. Reaksi yang terjadi adalah:



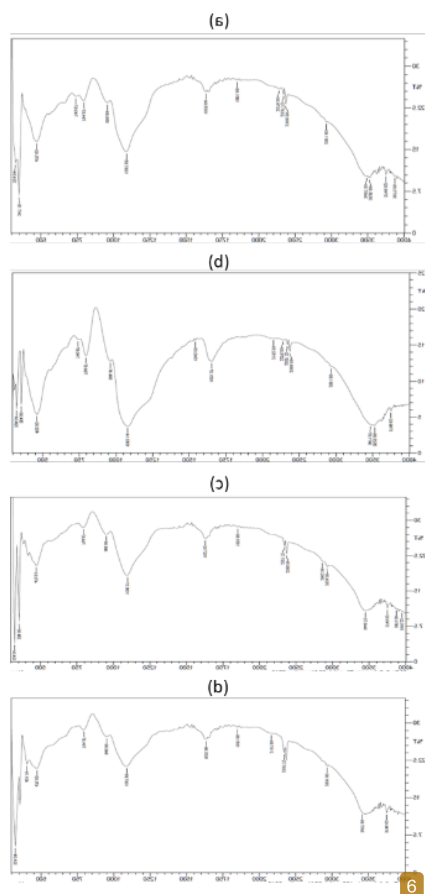
Gambar 1. Reaksi pembentukan silanol

Setelah silanol terbentuk selanjutnya dilakukan proses pendiaman (*ageing*) yang bertujuan untuk mengarahkan pada pemutusan monomer silika menjadi struktur gel yang lebih kuat (*gelasi*). Pendiaman (*ageing*) dilakukan untuk menyempurnakan pembentukan polimer zeolit dilakukan pada temperatur ruang selama 12 jam hingga terbentuk gel.

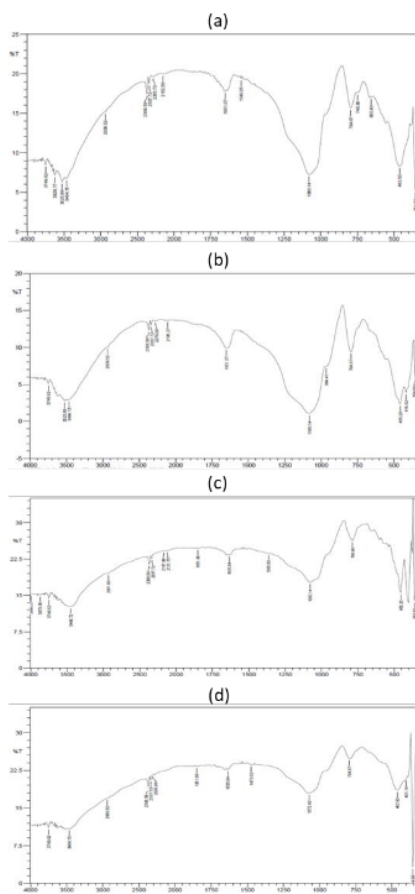
Kristalisasi dilakukan dengan metode hidrotermal selama 1 dan 7 hari pada suhu 100 °C. Kristalisasi zeolit dipengaruhi oleh fase metastabil dengan terbentuknya gel dan fase stabil yaitu terbentuknya kristal zeolit dari gel tersebut. Pada tahap pembentukan kristal, gel amorf akan mengalami penataan ulang pada strukturnya oleh adanya pemanasan sehingga dapat terbentuk embrio inti kristal [4].

Karakterisasi Material Hasil dengan FTIR

Karakterisasi menggunakan FTIR bertujuan untuk mengetahui gugus fungsi penyusun kerangka zeolit. Analisa FTIR dilakukan mulai dari bilangan gelombang 4000-400 cm⁻¹, pada rentang bilangan gelombang tersebut terdapat gugus-gugus fungsi serta sidik jari yang dimiliki oleh zeolit. Daerah serapan sekitar 1100-700 cm⁻¹ merupakan sidik jari zeolit dimana terdapat vibrasi Si-O dan Al-O. Hasil analisis FTIR sampel dapat dilihat pada gambar 2 dan gambar 3. Produk ini mempunyai serapan yang kuat pada bilangan gelombang 1250-950 cm⁻¹ dan 850-650 cm⁻¹ sehingga dapat diasumsikan bahwa keempat hasil sintesis telah terbentuk zeolit.



6
Gambar 2. Spektra FTIR material hasil sintesis (Y-1D), (Y-2D), (Y-3D), (Y-4D) berturut-turut dengan variasi rasio Si/Al 25,50,75,100 waktu kristalisasi 1 hari.



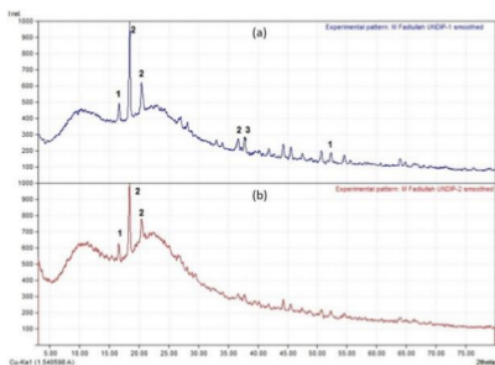
6
Gambar 3. Spektra FTIR material hasil sintesis (a) Z-1D, (b) Z-2D, (c) Z-3D, (d) Z-4D berturut-turut dengan variasi rasio Si/Al 25,50,75,100 waktu kristalisasi 7 hari

Penjelasan pada gambar 2 dan gambar 3 diperoleh kesimpulan bahwa sintesis zeolit dengan variasi rasio Si/Al 25 dan 50 serapan pada bilangan gelombang 1250-950 cm^{-1} , bilangan gelombang 850-650 cm^{-1} dan 500-420 cm^{-1} sangat tajam dibandingkan dengan variasi rasio Si/Al 75 dan 100 yang ditandai dengan adanya gugus fungsi yang spesifik yakni Si-O dan Al-O, dan -OH. Penjelasan ini dilihat material hasil sintesis dengan variasi 25 dan 50 pada puncak-puncak tertentu yang memiliki intensitas yang tinggi, luas area sebesar 522,424; 64,701; dan 143,688. Bilangan gelombang yang memiliki serapan paling tajam adalah bilangan gelombang 462,92; 794,67 dan 1080,14 cm^{-1} serta gugus -OH yang terdapat pada bilangan gelombang 1651,07; 3464,15 dan 3471 cm^{-1} .

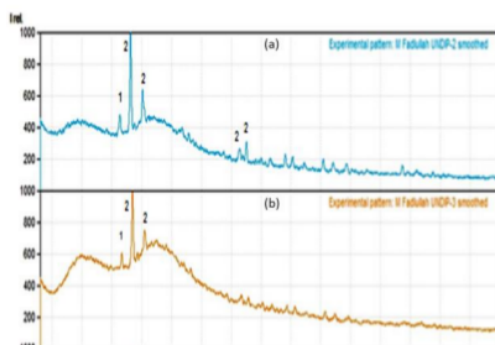
11
Karakterisasi Material Hasil dengan Difraksi Sinar-X (XRD)

Difraksi sinar-X merupakan suatu metode analisa kualitatif yang berfungsi untuk menganalisa struktur, dan ukuran kristal suatu padatan. Karakterisasi menggunakan XRD akan diamati difraktogram sampel dengan variasi rasio Si/Al 25, 50, 75 dan 100 pada waktu kristalisasi 1 dan 7 hari. Analisis menggunakan XRD

digunakan sampel dengan rasio Si/Al 25 dan 50 dikarenakan merupakan sampel yang terbaik dari analisis FTIR. Data FTIR yang diperoleh, sampel yang memiliki serapan dengan intensitas kuat dan runcing pada sampel dengan variasi rasio Si/Al 25 dan 50 dengan waktu kristalisasi 1 dan 7 hari.



Gambar 4. Difraktogram XRD dengan variasi rasio Si/Al (a) 25 Y-1D dan (b) 50 Y-2D dengan waktu kristalisasi 1 hari



Gambar 5. Difraktogram XRD dengan variasi rasio Si/Al (a) 25 Y-1D, dan (b) 50 Y-2D dengan waktu kristalisasi 7 hari

Berdasarkan difraktogram pada gambar 4 dan gambar 5, sampel terdapat pada daerah $d(\text{Å})$ yang hampir sama, sehingga diperkirakan material yang dihasilkan pada sampel ini sama yaitu diperkirakan berupa campuran: Hydrogen Sodium Alumium silicate ($\text{H}_{1.7} \text{Na}_{0.6} \text{Al}_{2.3} \text{Si}_{93.7} \text{O}_{192}$), Sodium Alumunium silicate Hydrate ($\text{Al}_2 \text{Na}_{0.18} \text{O}_{24.29} \text{Si}_{10.6} \cdot x\text{H}_2\text{O}$), dan Sodium Hydrogen Alumunium Silicate Hydrate ($\text{Na}_{15} \text{H}_{2.71} \text{Al}_{1.21} (\text{Al}_{7.86} \text{Si}_{28.14} \text{O}_{72} \cdot 2 \text{H}_2\text{O})$).

4. Kesimpulan

Sintesis zeolit telah berhasil dilakukan, kondisi optimum dicapai pada rasio Si/Al 50. Semakin tinggi rasio Si/Al (25, 50, 75, 100), maka kristalinitas akan menurun serta tidak ada perbedaan yang signifikan pada variasi waktu kristalisasi 1 dan 7 hari. Produk zeolit yang terbentuk adalah Hydrogen Sodium Alumium silicate, Sodium Alumunium silicate Hydrate, dan Sodium Hydrogen Alumunium Silicate Hydrate.

5. Daftar Pustaka

- [1] D.W. Breck, Zeolite molecular sieves: structure, chemistry, and use, Wiley, 1973.
- [2] Xu Zha², Dingxing Tang, Min Zhang, Renchun Yang, Synthesis of NaX zeolite: Influence of crystallization time, temperature and batch molar ratio $\text{SiO}_2/\text{Al}_2\text{O}_3$ on the particulate properties of zeol¹⁴ crystals, *Powder Technology*, 235, (2013) 322-328 <http://dx.doi.org/10.1016/j.powtec.2012.10.046>
- [3] Pattaranun Thuadajja, Apinon Nuntiyab, Effect of the $\text{SiO}_2/\text{Al}_2\text{O}_3$ ratio on the synthesis of Na-x zeolite from Ma¹³oh fly ash, *Science Asia*, 38, (2012) 295-300 <http://dx.doi.org/10.2306/scienceasia1513-1874.2012.38.295>
- [4] SK Hadi, Pembuatan dan Karakterisasi Zeolit A dari Sekam Padi, Kimia, Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta

Pengaruh Variasi Rasio Si/Al pada Sintesis Zeolit dengan Metode Refluks

ORIGINALITY REPORT

16%

SIMILARITY INDEX

12%

INTERNET SOURCES

7%

PUBLICATIONS

8%

STUDENT PAPERS

PRIMARY SOURCES

1	Submitted to Padjadjaran University Student Paper	2%
2	journal.unnes.ac.id Internet Source	1%
3	media.neliti.com Internet Source	1%
4	H. Devaki, P. Gomathi Priya. "Corrosion Studies using Zeolite Synthesized from Fly Ash", Indian Journal of Science and Technology, 2016 Publication	1%
5	pengusahaternak.blogspot.com Internet Source	1%
6	www.rowicus.ch Internet Source	1%
7	Ngatijo Ngatijo. "Pembuatan Lahan Percontohan Tanaman Padi (Oriza Sativa L.) melalui Recovery Logam Berat", CHEMPUBLISH JOURNAL, 2018	1%

8	mediatum.ub.tum.de Internet Source	1%
9	jurnal.kimia.fmipa.unmul.ac.id Internet Source	1%
10	Vincensius Gunawan, Ngurah Ayu Ketut Umiati. "Hysteresis Loops for Magnetolectric Multiferroics Using Landau-Khalatnikov Theory", International Journal of Electrical and Computer Engineering (IJECE), 2018 Publication	1%
11	core.ac.uk Internet Source	1%
12	sudarmono-chemist.blogspot.com Internet Source	1%
13	Ahmad, Razi, Rohazriny Rohim, and Naimah Ibrahim. "Properties of Waste Eggshell as Calcium Oxide Catalyst", Applied Mechanics and Materials, 2015. Publication	1%
14	www.atb-potsdam.de Internet Source	1%
15	zh.scribd.com Internet Source	1%
16	vdocuments.site	

Internet Source

1%

17

repository.upi.edu

Internet Source

1%

18

listrik-setrum.blogspot.com

Internet Source

<1%

19

publikasiilmiah.unwahas.ac.id

Internet Source

<1%

20

jurnalmahasiswa.unesa.ac.id

Internet Source

<1%

21

Submitted to Universitas Islam Indonesia

Student Paper

<1%

22

Widayat Widayat, Arianti Nur Annisa. "The effect of adding CTAB template in ZSM-5 synthesis", AIP Publishing, 2017

Publication

<1%

Exclude quotes Off

Exclude matches Off

Exclude bibliography Off