

**PENGARUH SUHU TERHADAP OKSIDASI FENOL MENGGUNAKAN MANGAN
OKSIDA HASIL SINTESIS DARI MALTOSA DAN KMNO₄
DENGAN METODE SOL-GEL**

Hafizhah¹, Amir Awaluddin², Muhdarina³

1. Mahasiswa Program Studi S2 Kimia
2. Bidang Kimia Anorganik Jurusan Kimia FMIPA Universitas Riau
3. Bidang Kimia Fisika Jurusan Kimia FMIPA Universitas Riau
Kampus Binawidya Pekanbaru, 28293, Indonesia
h.fizhah@ymail.com
amirawaluddin01@gmail.com

ABSTRAK

Mangan oksida hasil sintesis menggunakan metode sol-gel dengan perbandingan prekursor KMnO₄ dan maltosa (4:1). Karakterisasi struktur mangan oksida menggunakan difraksi sinar-X untuk menentukan struktur, tingkat kristalinitas dan tingkat kemurnian, *Scanning Electron Microscopy* (SEM) untuk menentukan morfologi dan ukuran partikel, dan luas permukaan dengan metode metilen biru. Hasil menunjukkan bahwa mangan oksida hasil sintesis merupakan campuran mangan oksida berongga type *cryptomelane* dan *hausmanite*, adapun karakterisasi dengan SEM menunjukkan partikel mangan oksida berbentuk seperti gumpalan-gumpalan awan dengan ukuran partikel ± 1 μm dan luas permukaan 10,716 m²/g. Penelitian ini bertujuan untuk mempelajari kemampuan mangan oksida sebagai katalis pada proses oksidasi fenol. Oksidasi fenol dilakukan pada variasi suhu reaksi (30°C, 40°C, 50°C dan 60°C) dan waktu reaksi (30, 60, 90, 120, 150 dan 180 menit). Hasil optimum menunjukkan bahwa katalis mangan oksida sebanyak 0,1 g dapat mengoksidasi fenol pada konsentrasi 100 ppm sebesar 92,7% pada suhu 60°C di menit ke-150. Kajian kinetik menunjukkan bahwa oksidasi fenol mengikuti orde satu dengan energi aktivasi sebesar 2,19 kJ/mol.

Kata kunci: Fenol, Mangan Oksida, Oksidasi, Kinetika Reaksi, Sol-gel

1. PENDAHULUAN

Mangan oksida telah diteliti secara intensif selama beberapa dekade karena nilai ekonominya dan potensinya dalam berbagai aplikasi. Aplikasi mangan oksida yaitu sebagai bahan katoda pada baterai lithium karena kemampuannya sebagai penukar kation (Liu dan Ooi, 2003). Disamping itu mangan oksida digunakan sebagai adsorben (Lu dkk., 2007), dan sebagai katalis untuk mengoksidasi CO (Matsuda dkk., 2007). Kemampuan mangan oksida sebagai katalis dipengaruhi oleh sifat fisika dan kimia yang dimilikinya. Metode dan kondisi preparasi yang berbeda juga memberikan pengaruh terhadap bentuk dan struktur permukaan serta kemampuannya sebagai katalis.

Fenol merupakan polutan organik berbahaya yang terdapat dalam limbah cair industri penyulingan minyak bumi, gas, farmasi, tekstil dan rumah tangga (Lestari, 2013). Polutan fenol jika dibuang ke lingkungan perairan akan

membahayakan kehidupan makhluk hidup di sekitarnya. Pada konsentrasi tertentu, polutan fenol dapat memberikan efek yang buruk terhadap manusia, antara lain berupa kerusakan hati, penurunan tekanan darah, pelemahan detak jantung, hingga kematian (Slamet dkk., 2005).

Telah banyak metoda yang digunakan untuk penanganan limbah yang mengandung polutan fenol baik secara kimiawi maupun biologi. Zultinar dan Yenti (2011) telah melakukan penelitian adsorpsi fenol menggunakan kitin sebagai adsorben. Konsentrasi awal fenol 100 ppm berhasil di serap sebanyak 4,479 ppm pada suhu 30°C selama 60 menit. Adapun degradasi fenol secara biologi telah dilakukan oleh Dewilda (2012) menggunakan bakteri *Acinetobacter sp* dan *Bacillus sp*. Penurunan konsentrasi senyawa fenol optimum terjadi pada jam ke-36 sebesar 71%. Proses degradasi ini tidak menguntungkan untuk penanganan fenol dengan konsentrasi tinggi karena berlangsung lambat.

Metode yang sedang dikembangkan dan efektif untuk mengatasi polutan organik yaitu oksidasi kimia yang dikenal dengan istilah *Advanced Oxidation Processes* (AOP). Proses oksidasi dilakukan dengan mereaksikan senyawa organik dengan oksidan pada kondisi temperatur diatas 200 °C dan tekanan 1 - 20 MPa (Munter, 2001). Metode ini menghasilkan sejumlah radikal aktif yang berperan dalam degradasi senyawa pencemar (Inchaurreondo dkk, 2012). Penambahan katalis pada metode ini berperan dalam meningkatkan laju oksidasi (Wang dkk., 2012).

Katalis yang telah digunakan untuk oksidasi fenol yaitu Cu/ZSM5 (Valkaj dkk., 2011), Ru/AC (Muhammad., dkk 2011), NiAlCO₃ (Zhou dkk., 2011), Fe₂O₃ dan MnO₂ (Chaliha dan Bhattacharyya, 2006). Beberapa oksida mangan lain seperti MnO, γ -Mn₃O₄, γ -Mn₂O₃, α -, β -, dan γ -MnO₂ (Saputra dkk., 2013) juga telah digunakan untuk mengoksidasi fenol. Oksidasi fenol dengan katalis oksida logam tersebut berlangsung pada suhu 18 - 80 °C dalam waktu kurang dari 180 menit.

Penelitian ini memfokuskan pada penggunaan mangan oksida sebagai katalis untuk oksidasi fenol dalam air pada skala laboratorium. Mangan oksida disintesis dengan metode sol-gel menggunakan prekursor KMnO₄ dan maltosa berdasarkan penelitian Ginting (2011) yang menunjukkan bahwa pada perbandingan mol KMnO₄: maltosa (4: 1) menghasilkan *cryptomelane* murni. Penggunaan mangan oksida yang disintesis dengan metode sol-gel untuk oksidasi fenol belum pernah dilaporkan oleh peneliti-peneliti sebelumnya, sehingga diharapkan dengan sifat dan struktur permukaan mangan oksida ini dapat digunakan untuk oksidasi fenol dalam air.

2. METODOLOGI PENELITIAN

Jenis penelitian observasional analitik, dengan desain *cross sectional*. Penelitian ini dilakukan di RSUD Panembahan Senopati pada 2 Maret - 31 Mei 2014. Populasi dalam penelitian ini adalah semua ibu bersalin yang pernah atau sedang hipertensi selama masa hamil sampai bersalin dari bulan Januari–Desember 2013 sebanyak 191 orang. Jumlah sampel 100 subjek, diambil dengan

simple random sampling. Pengumpulan data lapangan diambil dari data sekunder yaitu register ibu bersalin dan rekam medis dari Januari-Desember 2013, meliputi data usia, paritas, berat badan kunjungan pertama, tinggi badan, diagnosa medis. Analisis data menggunakan *chi-square* dan rasio prevalensi, dengan tingkat kepercayaan 95%.

Alat dan Bahan

Peralatan yang digunakan untuk karakterisasi struktur adalah X-ray Difraktometer mAXIma X Shimadzu XRD-7000. Untuk analisis morfologi adalah *Scanning Electron Microscopy* (SEM) EVO-50 (ZEISS). Neraca analitik, Spektrometri 20D, *sentrifuge*, furnace, oven, dan pH meter.

Bahan-bahan yang digunakan dalam penelitian ini adalah maltosa (C₁₂H₂₂O₁₁), kalium permanganat (KMnO₄), hidrogen klorida (HCl), fenol (C₆H₅OH), hidrogen peroksida (H₂O₂), 4-aminoantipirin (C₁₁H₁₃N₃O), kalium ferisianida (K₃Fe(CN₆)), ammonium hidroksida 0,5 N (NH₄OH), kalium dihidrogen fosfat (KH₂PO₄), dikalium hidrogen fosfat (K₂HPO₄), kertas saring Whatman no.42, dan akuades.

Sintesis Mangan Oksida

Sebanyak 4,55425 gram (0,25 mol) maltosa ditambahkan ke larutan KMnO₄ yang dibuat dengan melarutkan 15,804 gram (0,1 mol KMnO₄ dalam 1 L akuades (0,1 mol) sambil diaduk. Setelah \pm 4 menit, terbentuk sol yang kemudian akan berubah menjadi gel. Setelah didiamkan pada suhu kamar selama satu jam, gel yang terbentuk disaring dan dicuci sebanyak 4 kali dengan akuades 250 mL, kemudian dikeringkan pada temperatur 110°C selama 24 jam. Hasil *xerogel*, dikalsinasi pada temperatur 450°C selama dua jam. Produk yang terbentuk dihaluskan, dicuci masing-masing 3 kali dengan 10 mL HCl 0,1 M dan akuades. Produk dikeringkan pada temperatur 110°C untuk dikarakterisasi.

Karakterisasi struktur dilakukan menggunakan difraksi sinar-X. Analisis morfologi dilakukan dengan menggunakan *Scanning Electron Microscopy* (SEM). Luas permukaan mangan oksida ditentukan menggunakan metode adsorpsinya terhadap metilen biru yang diukur dengan spektrofotometer UV-Vis.

Proses Oksidasi Fenol

Larutan fenol (100 ppm) sebanyak 200 mL dimasukkan ke dalam erlenmeyer dan diaduk dengan kecepatan 600 rpm. Katalis mangan oksida sebanyak 0,1 gram ditambahkan kedalam larutan. Campuran fenol dan katalis dipanaskan pada temperatur 30°C. Setelah mencapai suhu yang diinginkan, hidrogen peroksida 30% ditambahkan untuk memulai proses reaksi. Campuran diambil pada menit ke 30, 60, 90, 120, 150, dan 180. Campuran kemudian didinginkan dan disaring. Analisis konsentrasi fenol yang tersisa dilakukan dengan spektrofotometer UV-Vis. Prosedur yang sama dilakukan untuk suhu 40, 50, dan 60 °C.

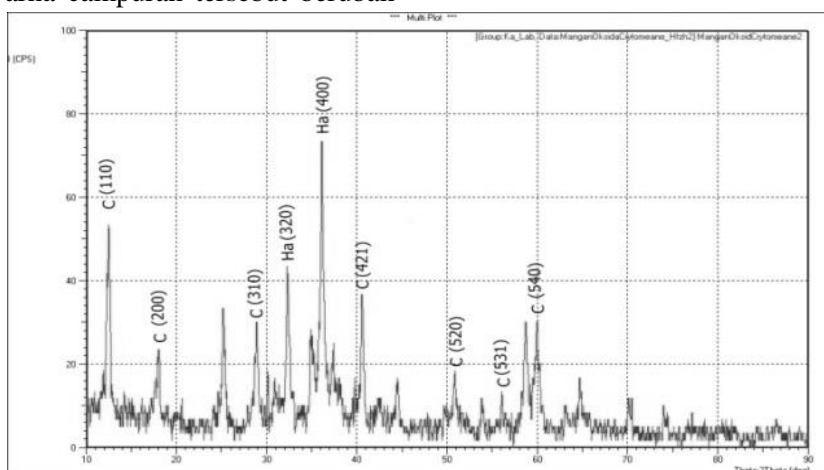
3. HASIL DAN PEMBAHASAN

Sintesis Mangan Oksida

Reaksi antara KMnO_4 (kalium permanganat) dengan maltosa merupakan suatu bentuk reaksi oksidasi-reduksi (reaksi redoks). Mangan oksida dapat disintesis dari maltosa dan KMnO_4 . Larutan KMnO_4 yang berwarna ungu tua setelah ditambahkan maltosa dan diaduk selama ± 2 menit terjadi peningkatan suhu yang sangat cepat pada wadah reaksi. Warna campuran tersebut berubah

menjadi coklat kehitaman yang membentuk sol ($\pm 2-10$ menit). Sol ini akan mengalami polimerisasi membentuk gel. Gel dicuci dengan akuades untuk menghilangkan ion K^+ , menurut Ching dkk., pencucian sangat mempengaruhi struktur dari mangan oksida yang dihasilkan. Ion K^+ yang tinggi akan menghasilkan jenis mangan oksida dengan struktur berlapis, hal ini disebabkan karena struktur berlapis membutuhkan ion K^+ yang lebih banyak daripada struktur berongga dan flokulan gel yang telah dicuci dikeringkan pada suhu 110°C selama semalam untuk menghilangkan molekul air sehingga diperoleh *xerogel*. Kemudian *xerogel* yang dihasilkan dikalsinasi pada temperatur 450°C selama dua jam dan menghasilkan material yang berbentuk padatan berwarna hitam. Material tersebut dicuci kembali dengan HCl 0,1 M dan akuades, untuk kemudian dikeringkan pada temperatur 110°C sebelum dikarakterisasi. Adapun jumlah mangan oksida yang didapat pada sintesis menggunakan metoda sol-gel ini sebanyak 10,876 g.

Karakterisasi Mangan Oksida Difraksi Sinar-X (XRD)



Gambar 1. Pola XRD mangan oksida dengan perbandingan mol KMnO_4 : maltosa (4: 1).

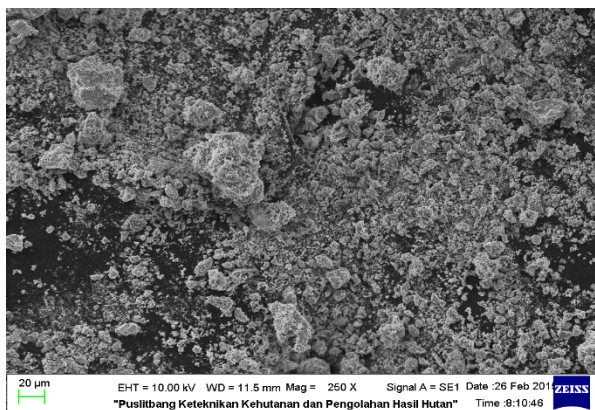
Gambar 1 merupakan hasil difraktogram mangan oksida hasil sintesis dengan metode sol-gel menggunakan prekursor KMnO_4 dan maltosa. Pola-pola difraksi dari gambar tersebut memperlihatkan bahwa terbentuk dua jenis fasa mangan oksida yaitu *cryptomelane* dan *hausmanite* dengan komposisi *cryptomelane* lebih dominan, namun *hausmanite* memiliki intensitas

paling tinggi dapat dilihat dari bidang refleksi *cryptomelane* dengan puncak karakterisasi 2θ 12.5° (110), 18.07° (200), 28.9° (300), 41.9° (421), 50.7° (520) dan 56.1° (531), dan bidang refleksi *hausmanite* dengan puncak karakterisasi 2θ 32.3° (320) dan 36.1° (400). Penelitian sebelumnya menggunakan prekursor KMnO_4 dan maltosa

menghasilkan *cryptomelane* murni dengan metode sol-gel (Ginting, 2011)

Scanning Electron Microscopy (SEM)

Scanning Electron Microscopy (SEM) dilakukan untuk mengetahui morfologi dari mangan oksida hasil sintesis. Dari hasil SEM pada Gambar 2, partikel mangan oksida yang didapat berbentuk seperti gumpalan-gumpalan awan dan terdapat rongga-rongga dengan ukuran partikel $\pm 1 \mu\text{m}$. Kirillov dkk., (2009) mensintesis *hausmanite* dengan prekursor Mn_3O_4 dan MnOOH yang berbentuk seperti bulatan-bulatan kapas dan terdapat rongga pada saat dianalisis dengan SEM.



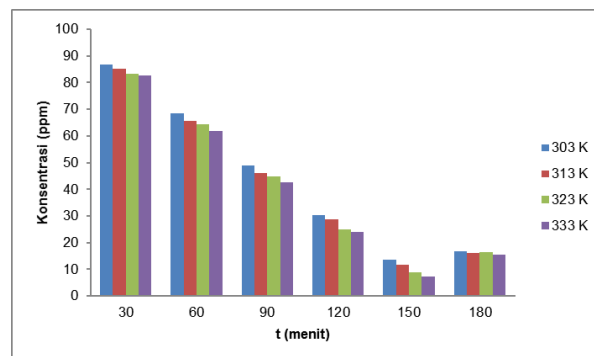
Gambar 2. SEM (Scanning Electron Microscopy) mangan oksida perbesaran 250x.

Luas Permukaan Mangan Oksida

Luas permukaan mangan oksida ditentukan dengan adsorpsi metilen biru dengan menggunakan *Spectrophotometer*. Serapan maksimum dari metilen biru diperoleh pada panjang gelombang 664 nm. Luas permukaan dari mangan oksida yang didapat $10,716 \text{ m}^2/\text{g}$. Hasil pengukuran luas permukaan pada penelitian ini kurang sesuai dengan penelitian yang dilakukan oleh Ginting (2011). Ginting mengukur luas permukaan mangan oksida dengan metode adsorpsi sampel terhadap metilen biru dengan luas permukaan $3,155 \text{ m}^2/\text{g}$.

Proses Oksidasi Fenol

Hasil oksidasi larutan fenol 100 ppm yang diberi penambahan 0,1 g katalis mangan oksida dan 10 mL H_2O_2 30% dapat dilihat pada Gambar 3.



Gambar 3. Pengaruh suhu reaksi oksidasi fenol (konsentrasi awal fenol 100 ppm, katalis 0.1 g).

Hasil pengukuran kadar fenol sisa dalam proses oksidasi fenol menggunakan katalis mangan oksida pada Gambar 3 menunjukkan waktu optimal pada saat $t=150$ menit dengan penurunan persentase degradasi fenol sebesar 92,7% dimana konsentrasi fenol sisa 7,36 ppm. Pada saat $t=180$ menit, terjadi peningkatan konsentrasi fenol dibandingkan $t=150$. Hal ini mungkin diakibatkan terjadinya desorpsi fenol yang sebelumnya telah teradsorpsi pada proses degradasi.

Lestari (2012) telah melakukan penelitian degradasi fenol menggunakan nanokatalis CuO/TiO_2 . Hasil pengukuran menunjukkan waktu optimum pada $t=50$ menit yaitu sebesar 60,63%, selanjutnya mengalami penurunan persentase degradasi pada $t=110$ menit. Ketidaksesuaian ini diakibatkan oleh fenol yang telah jenuh oleh mangan oksida, maka pemisahan fenol dengan mangan oksida menjadi lebih sukar. Larutan yang jenuh mempengaruhi proses pembacaan absorbansi pada sampel.

Kebergantungan laju oksidasi penurunan kadar fenol terhadap konsentrasi dalam reaksi juga dapat ditentukan melalui orde reaksinya dengan menggunakan metode grafik yang dicoba pada 3 tingkatan orde, yaitu orde ke-0, ke-1, ke-2. Penentuan orde reaksi dilakukan dengan membandingkan nilai R^2 nya. Nilai R^2 yang tertinggi merupakan orde yang sesuai dengan data konsentrasinya (Atkins, 1999)

Berdasarkan hasil penelitian, laju oksidasi fenol dengan menggunakan katalis mangan oksida mengikuti orde 1.

Tabel 1. Data konsentrasi pada orde 0, 1 dan 2 (konsentrasi fenol 100 ppm, katalis mangan oksida 0,1 g, suhu 30°C)

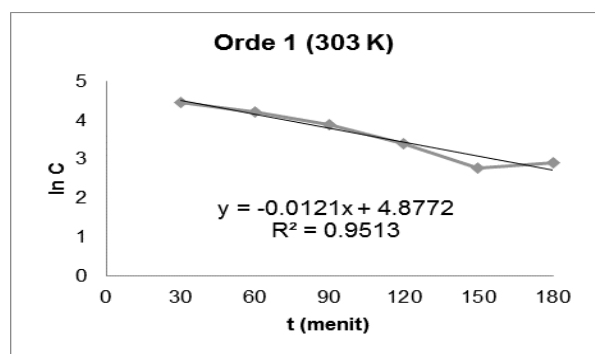
Waktu (t)	C (ppm) (Ord 0)	ln C (Orde 1)	1/C (Orde 2)
30	86.67662	4.462184	0.011537
60	68.56716	4.227814	0.014584
90	49.0597	3.893038	0.020383
120	30.30348	3.411263	0.033
150	13.73632	2.620043	0.0728
180	16.67164	2.813709	0.059982

Berdasarkan uji terhadap orde ke 0, 1 dan 2, maka diperoleh nilai koefisien determinan (R^2) sebesar 0,9513 pada orde ke 1. Nilai koefisien determinan dari masing-masing tingkatan orde sebagai berikut:

Tabel 2. Perbandingan Tingkatan Orde dengan nilai R^2

Orde	R^2
0	0.942
1	0.9513
2	0.8634

Berdasarkan Tabel 2 diketahui bahwa orde ke-1 memiliki nilai koefisien determinan lebih besar daripada orde ke-0 dan orde ke-2.



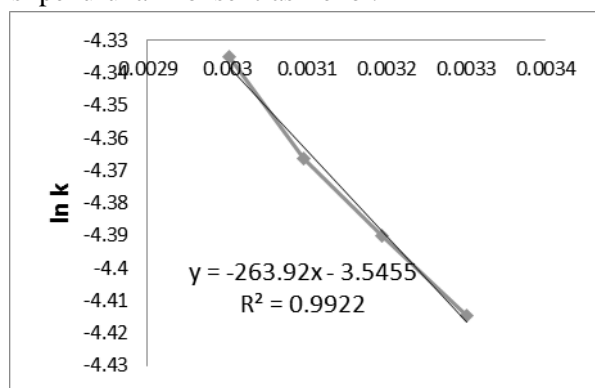
Gambar 6. Grafik Uji kelinieran data konsentrasi dengan orde ke 1 (konsentrasi fenol 100 ppm, katalis mangan oksida 0.1 g, suhu 30°C)

Hubungan antara suhu dengan besarnya konstanta kecepatan reaksi dapat menggunakan persamaan (2.22)

Tabel 3. Parameter Arrhenius Penurunan Konsentrasi Fenol

T	1/T	k	ln k
303	0.0033	0.0121	-4.41455
313	0.003195	0.0124	-4.39006
323	0.003096	0.0127	-4.36615
333	0.003003	0.0131	-4.33514

Penentuan persamaan Arrhenius dilakukan dengan membuat plot nilai ln k dan 1/T pada reaksi penurunan konsentrasi fenol.



Gambar 7. Grafik analisis linier dari plot 1/T dan ln k.

Berdasarkan Gambar 7 didapat persamaan: $y = -263.92x - 3.5455$. Adapun nilai energi aktivasi sebesar 2,19 kJ/mol. Muhammad dkk., (2012) telah mempelajari kajian kinetika pada reaksi oksidasi fenol menggunakan katalis Co/ANZ, energi aktivasi yang didapat sebesar 48, kJ/mol. Saputra dkk., (2013) juga mempelajari kajian kinetika pada reaksi degradasi fenol menggunakan persamaan Arrhenius, energi aktivasi yang diperoleh sebesar 11,4 kJ/mol.

4. KESIMPULAN DAN SARAN

Kesimpulan

Dari hasil penelitian yang dilakukan, diperoleh kesimpulan sebagai berikut:

1. Hasil sintesis mangan oksida yang diperoleh dianalisis dengan difraksi sinar-x, tipe mangan oksida yang dihasilkan berupa mangan oksida *hausmanite* dan *cryptomelane*. Luas permukaan mangan oksida yang dihasilkan dengan menggunakan metode adsorpsi metilen biru sebesar 10,716 m²/g.

2. Efisiensi oksidasi fenol meningkat seiring dengan meningkatnya suhu reaksi. Fenol teroksidasi sebesar 86% pada suhu reaksi 30°C, menit ke 120, sedangkan pada suhu reaksi 60°C fenol teroksidasi sebesar 92,7%.
3. Studi kinetika menunjukkan bahwa oksidasi fenol mengikuti orde ke-1 dengan energi aktivasi sebesar 2,19 kJ/mol.

Saran

Sebaiknya dilakukan adanya penelitian lanjutan untuk penentuan luas permukaan yaitu dengan menggunakan metode BET. Pada proses oksidasi fenol sebaiknya dilakukan variasi konsentrasi H₂O₂ yang digunakan.

5. DAFTAR PUSTAKA

- Atkins PW. 1999. *Kimia Fisika*. "Ed ke-2 Kartahadiprodjo Irma I, penerjemah ; Indarto Purnomo Wahyu, editor. Jakarta: Erlangga. Terjemahan dari: *Physichal Chemistry*.
- Chaliha, S., dan Bhattachryya, K.G.B. 2006. Catalytic Wet Oxidation of Phenol and Its Derivatives with Fe₂O₃ and MnO₂. Gauhati University. India. *J. Chem. Technology*. Vol. 13. pp. 499-504.
- Dewilda, Y., Arfianita, R., Iman, F.F. 2012. Degradasi Senyawa Fenol oleh Mikroorganisme Laut. *J. Teknik Lingkungan*. Vol 9. No 1. pp. 59-73.
- Ginting, N. 2011. *Pembuatan Mangan Oksida Cryptomelane dari Maltosa dan KMnO₄ dengan Metode Sol-Gel*. Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Riau, Pekanbaru
- Inchaurrondo, N. S., Massa, P., Fenoglio, R., Font, J. and Haure, P. 2012. Efficient catalytic wet peroxide oxidation of phenol at moderate temperature using a high load-supported copper catalyst. *Chemical Engineering Journal*. 426-434.
- Kirillov, S.A., Aleksandrova, V.S., Lisnycha, T.V., Dzanashvili, D.I., Khainakov, S.A., Garcia, J.R. 2009. Oxidation of Synthetic Hausmanite (Mn₃O₄) to Manganite. *J. of Melecular Structure*. pp. 89-94.
- Lestari, M. W. 2012. *Sintesis dan Karakterisasi Nanokatalis CuO/TiO₂ yang Diaplikasikan Pada Proses Degradasi Limbah Fenol*. Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Negeri Semarang.
- Liu, Z., Ooi, K. 2003. Preparation and Alkali-Metal Ion Extraction/ Insertion Reactions with Nanofibrous Manganese Oxide Having 2 _ 4 Tunnel Structure. *J. Chem Mater*. 16: 4296-4303
- Matsuda, E. Tanaka, S. Koike, K. Tanaka, A. Sano, M. Miyake, T. 2007. Synthesis of One-Dimensional Microporous Todorokite and its Catalytic Activity in CO Oxidation. *J. of Chem. Intermediet*. Vol. 34. No. 5-7. pp. 535-549.
- Muhammad, S., Shukla, P.R., Wang, S., Tade, M.O. 2011. Heterogeneous Catalytic Oxidation of Phenol for Wastewater Treatment Using Ruthenium Catalyt. *J. of Chemical Engineering*.
- Munter, R. 2001. Advanced Oxidation Processes - Curent status and prospects. *Proc. Estonian Acad. Sci. Chem*. 50(2): 59-80.
- Saputra, E. Muhammad, S. Sun, H. Ang, H.M. Tade, M.O. Wang, S. 2013. Manganese Oxides at Different Oxidation States For Heterogeneous Activation Of Peroxymonosulfate For Phenol Degradation in Aqueous Solutions. *J. of Catalysis B: Environmental*. pp. 729-735.
- Slamet, Arbianti, R. dan Daryanto. 2005. Pengolahan Limbah Organik (Fenol) dan Logam Berat (Cr⁶⁺ atau Pt⁴⁺) Secara Simultan dengan Fotokatalis TiO₂, ZnO-TiO₂, dan CdS-TiO₂. *Makara, Teknologi*. Vol 9. No. 02. pp. 66-71.
- Valkaj, K.M., Wittine, O., Margeta, K., Granato, T., Katovic, A., Zrncevic, S. 2011. Phenol Oxidation with Hydrogen Peroxide using Cu/ZSM5 and Cu/Y5. *J. of Chemical Techology*. Vol. 13. No. 3. pp. 28-36.
- Wang, P., Bian, X. F., and Li, Y. X. 2012. Catalytic oxidation of phenol in wastewater - A new application of the amorphous Fe₇₈Si₉B₁₃ alloy. *Chinese Science Bulletin*. 57(1): 33-40.

- Zhou, S., Qian, Z., Sun, T., Xu, J., Xia, C. 2011. Catalytic Wet Peroxide Oxidation of Phenol Over Cu-Ni-Al Hydrotalcite. *J. of Applied Clay Science*. No. 53. pp. 627-633
- Zultinar., Yenti, S.R. 2011. Adsorpsi Fenol dengan Adsorben Kitin. *J. Pilar Sains*. Vol. 11. No. 1. pp. 38-42