

## DAFTAR PUSTAKA

1. Yunita I, Sulistyaningsih T, Widiarti N. Karakterisasi dan Uji Sifat Fisik Material Zeolit Modifikasi Magnetit sebagai Adsorben Ion Klorida dalam Larutan Berair. *Indones J Chem Sci.* 2019;8(2):87-92.
2. Zilfa, Safni, Rahmi F. Penggunaan ZnO/zeolit sebagai katalis dalam degradasi tartrazin secara ozonolisis. *J Ris Kim.* 2021;12(1):53-64.
3. Zilfa, Arifin B, Zein R, Rahmayeni, Ummi S, Ramadhan S. Effectiveness and efficiency between CuO/natural zeolite catalysts and ZnO/natural zeolite in naphthol blue-black waste management by photolysis degradation method. *Desalin Water Treat.* 2021;226:400-407.
4. Massoudinejad M, Rabori MM, Dehghani MH. Treatment of natural rubber industry wastewater through a combination of physicochemical and ozonation processes. Published online 2015. doi:10.22102/jaehr.2015.40208
5. Sari E, Zulfansyah, Rimrawarman. Konsumsi Air dan Potensi Penghematan pada Proses Produksi CPO PT.Perkebunan Nusantara V Pabrik CPO Sei Galuh. *Pros Sntk Topi.* 2011;(July 2011). doi:10.13140/RG.2.1.1870.2568
6. Kietkwanboot A, Chaiprapat S, Müller R, Suttinun O. Biodegradation of phenolic compounds present in palm oil mill effluent as single and mixed substrates by *Trametes hirsuta* AK04. *J Environ Sci Heal - Part A Toxic/Hazardous Subst Environ Eng.* 2020;55(8):989-1002. doi:10.1080/10934529.2020.1763092
7. Hudori, Yulianto A. Penurunan Fenol Melalui Proses Adsorptive Micellar Flocculation. *J Sains dan Teknologi Lingkung.* 2011;3(2):1-7.
8. Hidayat T, Qomaruddin. Analisa Pengaruh Temperatur Pirolisis Dan Bahan Biomassa Terhadap Kapasitas Hasil Pada Alat Pembuat Asap Cair. Published online 2015:29-34.
9. Ahmad SA. Phenol and its toxicity. *J Environ Microbiol Toxicol.* 2014;2(1):11-24.
10. Indonesia MLHDKR. Peraturan Menteri Lingkungan Hidup Dan Kehutanan Republik Indonesia Nomor 6 Tahun 2021. Published online 2021.
11. Soori F, Nezamzadeh-Ejhieh A. Synergistic effects of copper oxide-zeolite nanoparticles composite on photocatalytic degradation of 2,6-dimethylphenol aqueous solution. *J Mol Liq.* 2018;255:250-256.
12. Speight JG. Redox Transformations. In: *Reaction Mechanisms in Environmental Engineering Analysis and Prediction.* ; 2018.
13. Wise WS, Santa C. Structure of Zeolites. *Encycl Geol.* Published online 2005:591-600.
14. Atikah WS. The Potentiality of Activated Natural Zeolite from Gunung Kidul as Adsorben to Textile Dyes. *Arena Tekst.* 2017;32(1):17-24.
15. Petrov I, Michalev T. Synthesis of Zeolite. *Environ Eng.* Published online 2012:30-35.
16. Utomo P, Yunita I. Sintesis Zeolit dari Abu Sekam Padi Pada Temperatur Kamar. Published online 2014:1-39.
17. Mahaddilla F, Putra A. Pemanfaatan Batu Apung Sebagai Sumber Silika Dalam Pembuatan Zeolit Sintetis. *J Fis Unand.* 2013;2(4):262-268.
18. Krol M. Natural vs Synthetic Zeolites. *Crystals.* 2020;10(622):1-8.
19. Trisunaryanti W, Triwahyuni E, Sudiono S. Preparasi, Modifikasi Dan Karakterisasi Katalis Ni-Mo/Zeolit Alam Dan Mo-Ni/Zeolit Alam. *Teknoin.* 2005;10(4):269-282. doi:10.20885/teknoin.vol10.iss4.art7
20. Lestari DY. Kajian Modifikasi dan Karakterisasi Zeolit Alam dari Berbagai Negara. *Pros Semin Nas Kim dan Pendidik Kim 2010.* Published online 2010:6.
21. Sutanto H, Wibowo S. *Semikonduktor Fotokatalis Seng Oksida Dan Titania : Sintesis , Deposisi Dan Aplikasi.*; 2015.

22. Zilfa, Safni, Rahm F. Degradasi Tartrazin Menggunakan Katalis ZnO/Zeolit Secara Fotolisis. Published online 2015:171-179.
23. Anku WW, Mamo MA, Govender PP. Phenolic Compounds in Water: Sources, Reactivity, Toxicity and Treatment Methods. In: *Phenolic Compounds - Natural Sources, Importance and Applications*. ; 2017. doi:10.5772/66927
24. UNEP/GPA. *The State of the Marine Environment: Trends and Processes*. The Hague; 2006.
25. Mohamed A, Yousef S, Nasser WS, et al. Rapid photocatalytic degradation of phenol from water using composite nanofibers under UV. *Environ Sci Eur*. 2020;32(1). doi:10.1186/s12302-020-00436-0
26. Mamimin C, Thongdumyu P, Hniman A, Prasertsan P, Imai T, O-Thong S. Simultaneous thermophilic hydrogen production and phenol removal from palm oil mill effluent by Thermoanaerobacterium-rich sludge. *Int J Hydrogen Energy*. 2012;37(20):15598-15606.
27. Ameta R, Solanki MS, Benjamin S, Ameta SC. *Photocatalysis*.; 2018. doi:10.1016/B978-0-12-810499-6.00006-1
28. Riyani K, Setyaningtyas T, Riapanitra A. Degradation of phenol in batik industry wastewater using thin layer TiO<sub>2</sub> photocatalyst. *IOP Conf Ser Earth Environ Sci*. 2021;746. doi:10.1088/1755-1315/746/1/012031
29. Nasikhudin, Diantoro M, Kusumaatmaja A, Triyana K. Study on Photocatalytic Properties of TiO<sub>2</sub> Nanoparticle in various pH condition. *J Phys Conf Ser*. 2018;1011(1). doi:10.1088/1742-6596/1011/1/012069
30. Chowdhury P, Nag S, Ray AK. Degradation of Phenolic Compounds Through UV and Visible-Light-Driven Photocatalysis: Technical and Economic Aspects. In: *Phenolic Compounds - Natural Sources, Importance and Applications*. ; 2017:395-417.
31. Dachriyanus. *Analisis Struktur Senyawa Organik Secara Spektroskopi*.; 2004.
32. Sari NW, Fajri MY. Analisis Fitokimia dan Gugus Fungsi Dari Ekstrak Etanol Pisang Goroho Merah (*Musa Acuminata* (L)). *Indones J Biotechnol Biodivers*. 2018;2(1):30-34.
33. Setiabudi A, Hardian R, Muzakir A. *Karakterisasi Material: Prinsip Dan Aplikasinya Dalam Penelitian Kimia*. Vol 1.; 2012.
34. Sihite EB, Budiarto. Analisis Pengaruh Penuaan Dan Media Pendingin Terhadap Kekerasan Dan Strukturmikro Paduan Cuhfco. 2019;19(3).
35. Fatimah I. Analisis Fenol Dalam Sampel Air Menggunakan Spektrofotometri Derivatif. 2003;9(10):3.
36. Sunardi, Sari kartika. Pengaruh Konsentrasi Larutan Ekstrak Daun Lidah Mertua Terhadap Absorbansi Dan Transmittansi Pada Lapisan Tipis. *Semin Nas Fis* 2012. 2012;0(1):54-57.
37. Kurniawati S, Sugiarto D. Perbandingan Kadar Fe (II) dalam Tablet Penambah Darah secara Spektrofotometri UV-Vis yang Dipreparasi Menggunakan Metode Destruksi Basah dan Destruksi Kering. *J Sains Dan Seni Its*. 2016;5(1):3-7.
38. Zilfa, Suyani H, Safni, Jamarun N. Degradasi Senyawa Permetrin Secara Fotolisis Dengan TiO<sub>2</sub>-Anatase Sebagai Katalis. *J Sains Mater Indones*. 2007;11:107-111.
39. Permata DG, Diantariani NP, Widihati IAG. Degradasi Fotokatalitik Fenol Menggunakan Fotokatalis ZnO dan Sinar UV. *J Kim*. 2016;(July). doi:10.24843/jchem.2016.v10.i02.p13
40. Suherli N, Zilfa, Zein R. Degradasi Zat Warna Methyl Orange Menggunakan TiO<sub>2</sub>/Zeolit Klinoptilolit-Ca Secara Fotolisis. 2021;10(3).
41. Gultom SD, Zilfa, Rahmayeni. Penentuan Penurunan Konsentrasi Fe<sup>3+</sup> Hasil Degradasi Sungai Muara Padang dan Nilai COD, BOD, TSS Secara Fotolisis

- Menggunakan TiO<sub>2</sub>/Zeolit. *J Kim Unand*. 2020;9(4):16-20.
42. Kesumaningrum J, Prasetya NBA, Suseno A. Adsorpsi Fenol dengan TiO<sub>2</sub>/zeolit artificial Berbahan Dasar Sekam Padi dan Limbah Kertas. 2011;14(1):26-31.
  43. Istiqomah S. Sintesis dan Karakterisasi ZnO yang Diembankan pada Zeolit dengan Variasi Komposisi Menggunakan Metode Sonikasi. Published online 2019.
  44. Amri S, Pranjoto M, Si M. Preparasi dan Karakterisasi Komposit ZnO-Zeolit untuk Fotodegradasi Zat Warna Congo Red. *J Kim Dasar*. 2017;6(2):29-36.

