

## DAFTAR PUSTAKA

- Ariswan, 2013, *Struktur Kristal, Morfologi Permukaan dan Sifat Optik Bahan CdSe Hasil Preparasi dengan Teknik Close Spaced Vapor Transport (CSVT) untuk Aplikasi Sel Surya*. Prosiding Pertemuan Ilmiah XXVII HFI, Solo.
- Bayliss, P.1976, X-ray Difraction Powder Data.American Mineralogist, Vol.61
- Chatterjee, D., Dasgupta, S., 2005, *Visible light induced photocatalytic degradation of organic pollutants*, Journal of Photochemistry and Photobiology C: Photochemistry Reviews. 6, 186–205.
- Chatterjee, K. K., 2007, Uses of Metall and Metallic Minerals, New Delhi New Age International (P) Ltd, Publishers.
- Diebold, U. 2003. The surface science of titanium dioxide. Surface science report- 48: 53-229.
- Dwiasi.W.D, dan Setyaningtyas.T, 2014, *Fotodegradasi Zat Warna Tartazin Limbah Cair Indutri Mie Menggunakan Fotokatalis TiO<sub>2</sub> Sinar Matahari*, Jurusan Kimia, Universitas Jendral Soedirman.
- Ermawati.R,dkk,2016,Laporan Peningkatan Nilai Tambah Hasil Samping IndustriTimah (Ilmenite) Menjadi TiO<sub>2</sub> Sebagai Bahan Penolong Dalam Indutri Kimia, Balai Besar Kimia dan Kemasan, Kementerian Perindustrian.
- Fernandez.B.R, 2011, Spektroskopi Inframerah (FT-IR) dan Sinar Tampak (UV-Vis), Padang: Pascasarjana Universitas Andalas.
- Firdiyano,F.2003.Karakterisasi Produk Samping Hasil Pengolahan Biji Timah Bangka,Tangerang,Pusat Penelitian Metalurgi LIPI.
- Fujishima, A., K. Hashimoto, T. Watanabe. 1999. *TiO<sub>2</sub> Photocatalysis Fundamentals and Applications*. B.K.C, Inc. Japan.
- Gunlazuardi, J. 2001. Fotokatalisis pada permukaan TiO<sub>2</sub> : Aspek fundamental dan aplikasinya. Seminar Nasional Kimia Fisika II. Jurusan kimia, FMIPA, Universitas Indonesia.
- Hendayana.S, Kadaroman.A, Sumarna.A, dan Supriatna.A, 1994, Kimia Brookite TiO<sub>2</sub>, Solid State Communications.
- Hilal, H.S., I.Z. Majjad and A. El-Hamouz, 2007, *Dye effect in TiO<sub>2</sub> catalyzed contaminant photo degradation: Sensitization vs Charge-transfer Formalism*, Journal Solid Science, Vol.9, Issue 1, pp. 9-15
- Hoffman, R.M., 1995, Environmental Applications of Semiconductor of Photocatalysis, Chemical Reviews, Vol.95, No. 1, pp. 69-96.

- Ikhsan, Khusnan Fadli N., 2015, Preparasi Komposit Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/TiO<sub>2</sub> Dari Pasir Besi Bengkulu Dengan Menggunakan Pelarut Asam Sulfat (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) Untuk Degradasi Rhodamin B, Skripsi. Surakarta : Fakultas Matematika Dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Sebelas Maret.
- Indrawati.T, Siswanto, Rocman.N.T, 2014, *Ekstraksi Titanium Dioksida (TiO<sub>2</sub>) Berbahan Baku Limbah Peleburan Pasir Besi (Slag) dengan Metode Kaustik*, Jurusan Fisika, Universitas Airlangga.
- K.Kumar and A.Chowdhury, Use of Novel Nanostructured Photocatalysts for the Environmental Sustainability of Wastewater Treatments, no. i. Elsevier Ltd., 2018.
- Lestari.D.Y., Wardhani.S., Khunur.M.M., 2015, *Degradasi Methylene Blue Menggunakan Fotokatalis TiO<sub>2</sub>-N/Zeolit Dengan Menggunakan Sinar Matahari*, Jurusan Kimia, Universitas Brawijaya.
- Linsebigler, A.L., Lu, G., and Yates, J.T., 1995, Photocatalysis on TiO<sub>2</sub> Surfaces: Principles, Mechanisms, and Selected Rules, Chem. Rev., 95, 735-758.
- Mahmoud, A. S., 2007. *Influence Of Temperature and pH On The Stability and Colorimetric Measurement Of Textile Dyes*, American Journal of Biotechnology and Biochemistry.
- Magdalena, H. & Santoso, H., 2016. Strategi Mengenal Motif Khas Kain Tenun Cual Bangka dengan AHP.
- Mills, A and Hunte, L.S. 1997. An Overview of Semiconductor Photocatalysis. J. of Photochem and Photobio A: 108: 1-35.
- Mitoraj,D.I., 2011, Origin of Visible Light Activity in Urea Modified Titanium Dioxide, Friendrich-Alexander-Universitas Erlangga-Nurnberg, Polen
- Oediyanie. S, Akbar.R,Milandia.A, 2014, *Ekstraksi TiO<sub>2</sub> Pasir Besi Rancecet Pandeglang Melalui Proses Leaching HCl*, Jurusan Teknik Metalurgi, Universitas Sultan Ageng Tritayasa.
- Okamoto,K., Yamamoto,Y., Tanaka,M., and Itaya,A, 1985, Heterogeneous Photocatalytic Decomposition of Phenol Over TiO<sub>2</sub> Powder,Bulletin of the Chemical Society of Japan,Vol.58,P,2015-2022.
- Osma.Johann.F, Toca-Herrera.Jose.L, and Rodriguez-Couto.Susana, 2010, *Transformation Pathway Of Remazol Brilliant Blue R by Immobilised Laccase*, Departament d'Enginyeria Quimica, Universitat Rovira I Virgili.
- Palupi.Endang, 2006, *Degradasi Methylene Blue dengan Metode Fotokatalisis dan Fotoelektrolisis Menggunakan Film TiO<sub>2</sub>*, Departemen Fisika, Institut Pertanian Bogor.
- Peral, J., Munoz, J., Domenech, X., 1990, *Photosensitized Cyanide Oxidation Over Titanium Dioxide*, Journal of Photochemistry and Photobiology, A: Chemistry, Vol. 55, issue 2, pp. 251-257.

- Praveen.P, Viruthagiri.G, Mugundan.S, Shanmugam.N, 2014, *Structural, optical and morphological analyses of pristine titanium di-oxide nanoparticles-Synthesized via sol-gel route*, Department of Physics, Annamalai Universitas Annamalai, Tamilnadu, India.
- PT TIMAH PT TIMAH, 2014, Laporan Kinerja Operasional,<http://www.timah.com/v3/ina/tinjauan-operasi-laporan-kinerja-operational/>, diakses pada 2 November 2019.
- Purbo, C., Rahman, F., Teguh, K. B., Sukma, R. N., Fadhila, U. R., dan Kurniawati , Y., 2009, *Tugas Kimia Fisika Semester Pendek X-Ray Difraktometer*, Universitas Sebelas Maret, Surakarta.
- Rahmawati, F., Wahyuningsih, S., dan Handayani, N., 2008, *Modifikasi Permukaan Lapisan Tipis Semikonduktor TiO<sub>2</sub> Bersubstrat Grafit dengan Elektrodeposisi Cu*, Jurnal Kimia Vol 8, no 3.
- Riyani.K, Setyaningtyas.T, dan Dwiasih.D.W., 2012, *Pengolahan Limbah Cair Batik Menggunakan Fotokatalisis TiO<sub>2</sub> Dopan-N dengan Bantuan Sinar Matahari*, Jurnal Kimia, Vol 2 no 5.
- Rohman, A. 2007. Kimia Farmasi Analisis. Cetakan I.Yogjakarta. Penerbit Pustaka Pelakar.
- Rozi.T.Y, Astuti, 2016, *Pengaruh Temperatur Kalsinasi pada SintesiS Nanopartikel Silika Pantai Purus Kota Padang*, Jurusan Fisika, Universitas Andalas.
- Sandi, Nurdandil.D, Afrianil.F, Tiandhol.Y, 2019, *Pengaruh Jarak Plat Dalam Penjernihan Limbah Batik Cual Dengan Metode Elektrokoagulasi*,Universitas Bangka Belitung.
- Solihin, Ciptasari.I.N, Arini.T,2012, *Pembuatan Pigmen Titanium Dioksida Medium Klorida*, Pusat Penelitian Metalurgi-LIPI Kawasan Puspittek Serpong,Tangerang.
- Sumardi,C., (1999), Pembuatan Rutil (TiO<sub>2</sub>) Sintesis dari Ilmenit Hasil Samping Penambangan Timah Bangka. *Prosiding Lokakarya Eksplorasi, Eksplorasi dan Pengolahan Sumberdaya Mineral*. Fakultas Teknik, Jurusan Teknik Geologi Universitas Gadjah Mada, Yogyakarta
- Sumarni, 2012. Adsorpsi Zat Warna dan Zat Padat Tersuspensi dalam Limbah Cair Batik, Prosiding Seminar Nasional Aplikasi Sains & Teknologi (SNAST).
- Sumantry, T., 2002, *Aplikasi XRF untuk Identifikasi Lempung pada Kegiatan Penyimpanan Lestari Limbah Radioaktif*, Prosiding Seminar Nasional Teknologi Pengelolaan Limbah VII, Pusat Teknologi Limbah Radioaktif-BATAN, ISSN 1410-6086.

- Sunardi, Irawati.U, Sybianti.N.R, 2012, *Sintesis dan Karakterisasi Komposit Kaolin-TiO<sub>2</sub> Sebagai Fotokatalis untuk Degradasi Zat Warna Rhodamine B*, Jurusan Kimia, Universitas Lambung Mangkurat.
- Suteu. D, and Doina Bilba, 2005, “Equilibrium And Kinetic Study Of Reactive Dye Brilliant Red HE-3B Adsorption By Actived Charcoal, *Scientific Paper*”, Vol: 52, Page: 73-79.
- Setiawan.B, 2012, Ekstraksi TiO<sub>2</sub> dari Ilmenite Bangka Melalui Senyawa Antara Amonium Perokso Titanat dan Uji Awal Fotoreaktivitasnya, Skripsi, Departemen Kimia, Univeristas Indonesia.
- Sutrisno H, Arianingrum R dan Ariswan, 2005, *Silikat dan Titanium Silikat Mesopori Mesostruktur Berbasis Struktur Heksagonal dan Kubik*, Jurnal Matematika dan Sains.
- Thermo, N., 2001, *Introduction to FTIR Spectrometry*, Inc: Madison, USA.
- Tony.O, 2000, Fundamental of modern UV-Visible spectroscopy, Germany: Agilent Technologies.
- Tussa'adah.R, & Astuti, 2015, *Sintesis Material Fotokatalis TiO<sub>2</sub> Untuk Penjernihan Limbah Tekstil*, Universitas Andalas.
- Underwood, A.L., and R.A.Day.1980. Quantitative Analysis.4<sup>th</sup> Edition. Prentice Hall.Inc.
- Vasquez, R., and Molina, A., 2008, *Leaching of Ilmenite and Pre-Oxidized Ilmenite in Hydrochloric Acid to Obtain High Grade Titanium Dioxide, Metal*, Vol.5, 13–15.
- Wahyuningsih.S, Hidayatullah.H, Pramonoa.E, Rahardjoa.S.B, Ramelanb.A.H , Firdiyonoc.F,Sulistiyono.E, 2014, *OPTIMASI PEMISAHAN TiO<sub>2</sub> DARI ILMENITE BANGKA DENGAN PROSES LEACHING MENGGUNAKAN HCl, ALCHEMY*, Jurnal Penelitian Kimia, vol. 10, no. 1, hal. 54-68
- Wang, H., Lewis, J.P., 2006. *Second-generation photocatalytic materials: anion doped TiO<sub>2</sub>*. Journal of Physics: Condensed Matter.
- Yaakob, Z., Gopalakrishnan, A., Padikkaparambil, S., 2012, Nanogold Loaded , Nitrogen Doped TiO<sub>2</sub> Photocatalysts for the Degradation of Aquatic Pollutants Under Sun Light, Solar Power, Vol 9 : 157-170
- Yuliatun, L., Riyawati, A., Nuryono., 2019, *Silika Bebas Natrium dari Limbah Sekam Padi sebagai Bahan Dasar Pembuatan Mineral Trioxide Aggregate*, Jurnal Pengendalian Pencemaran Lingkungan, Vol. 1, No. 1
- U.G.Akpan and B. H.Hameed, “*Applied Catalysis A : General The advancements in sol – gel method of doped-TiO<sub>2</sub> photocatalysts*,” vol. 375, pp. 1–11, 2010.