

DAFTAR PUSTAKA

- Abdullah, M., Virgus, Y., Nirmin, & Khairurrijal. (2008). Review: Sintesis Nanomaterial. *Jurnal Nanosains & Nanoteknologi*, 1(2), 33–57.
- Ahmed, Y. M., Salleh, K., Sahari, M., Ishak, M., & Khidhir, B. A. (2014). Titanium and its Alloy. *International Journal of Science and Research (IJSR)*, 3(10), 1351–1361.
- Alfarisa, S., Rifai, D. A., & Toruan, P. L. (2018). Studi Difraksi Sinar-X Struktur Nano Seng Oksida (ZnO) X-ray Diffraction Study on ZnO Nanostructures. *Risalah Fisika*, 2(2), 53–57.
- Amrullah, S., Darwis, D., & Iqbal, I. (2017). Dye Sensitized Solar Cell Nanokristal TiO₂ Menggunakan Ekstrak Antosianin Melastoma malabathricum L. *Natural Science: Journal of Science and Technology*, 6(3), 321–331. <https://doi.org/10.22487/25411969.2017.v6.i3.9207>
- Anwari, N. S. (2019). *Sintesis dan Karakterisasi TiO₂ Pada Penambahan Surfaktan CTAB Menggunakan Metode Solvotermal Dengan Variasi Suhu*. Skripsi, Kimia, Universitas Islam Negeri Maulana Malik Ibrahim, Malang.
- Arista, A., Dahlan, D., & Syukri. (2016). Sintesis Lapisan Tio₂ Pada Substrat Ito Menggunakan Metode Elektrodeposisi Dan Spin Coating. *JURNAL ILMU FISIKA*, 8(1), 17–27.
- Ayu, D. I. (2015). *Sintesis Nano TiO₂ Menggunakan Metode Sol- Gel Dengan Penambahan Peg Sebagai Antimikroba*. Skripsi, Jurusan Kimia, UNNES. Semarang.
- Fahyuan, H. D., Dahlan, D. (2013). Pengaruh Konsentrasi Ctab Dalam Sintesis Nanopartikel Tio₂ Untuk Aplikasi Sel Surya Menggunakan Metode Sol Gel. *Jurnal Ilmu Fisika Universitas Andalas*, 5(1), 16–23. <https://doi.org/10.25077/jif.5.1.16-23.2013>
- Ginting, E.M., & Padang, M.M.(2016). Analisis Sifat Mekanis Dan Struktur Nanokomposit Abu Sekam Padi Sebagai Filler Termoplastik Hdpe. *Jurnal Einsten*, 4(2),42-46
- Hanaor, D. A. H., & Sorrell, C. C. (2011). Review of the anatase to rutile phase transformation. *Journal of Materials Science*, 46(4), 855–874.

<https://doi.org/10.1007/s10853-010-5113-0>

- Haryati, T., Andarini, N., & Febrianti, M. I. (2012). Sintesis Lapis Tipis Fotokatalis ZnO-TiO₂ Menggunakan Metode Sol Gel dengan PEG (Polyethylene Glycol) Sebagai Pelarut. *Ilmu Dasar*, 13(1), 1–5.
- Ismayana, A., Maddu, A., Saillah, I., Mafquh, E., & Siswi Indrasti, N. (2017). Sintesis Nanosilika Dari Abu Ketel Industri Gula Dengan Metode Ultrasonikasi Dan Penambahan Surfaktan. *Jurnal Teknologi Industri Pertanian*, 27(2), 228–234. <https://doi.org/10.24961/j.tek.ind.pert.2017.27.2.228>
- Jeantelot, G., Ould-Chikh, S., Sofack-Kreutzer, J., Abou-Hamad, E., Anjum, D. H., Lopatin, S., Harb, M., Cavallo, L., & Basset, J. M. (2018). Morphology control of anatase TiO₂ for well-defined surface chemistry. *Physical Chemistry Chemical Physics*, 20(21), 14362–14373. <https://doi.org/10.1039/c8cp01983e>
- Kurniawan, S., Rilda, Y., & Manis, K. L. (2013). Efek Penambahan Surfaktan Ctab Pada Sintesis Senyawa ZnO/Kitosan Dan Karakterisasinya. *Jurnal Kimia Unand*, 2(2303), 75–79.
- Leuner, C., & Dressman, J. (2000). Improving drug solubility for oral delivery using solid dispersions. *European Journal of Pharmaceutics and Biopharmaceutics*, 50(1), 47–60. [https://doi.org/10.1016/S0939-6411\(00\)00076-X](https://doi.org/10.1016/S0939-6411(00)00076-X)
- Marlina. (2017). *Preparasi Dan Karakterisasi Partikel Nano TiO₂ Sebagai Bahan Pengisi Termoplastik LDPE*. Skripsi, Fisika, UNIMED, Medan.
- Mulyani, R. (2017). *Pengolahan Limbah Surfaktan Dengan Elektro-Oksidasi Kimia Termediasi*. Bekasi: CV. Nurani.
- Nasution, N., & Fitri, A. (2018). Sintesis Nanopartikel TiO₂ Fasa Rutile dengan Metode Kopresipitasi. *Jurnal Ilmu Fisika Dan Teknologi*, 2(2), 18–25.
- Nie, X., Zhuo, S., Maeng, G., & Sohlberg, K. (2009). Doping of TiO₂ polymorphs for altered optical and photocatalytic properties. *International Journal of Photoenergy*, 2009(May). <https://doi.org/10.1155/2009/294042>
- Ningsih, S. K. W. (2016). *Sintesis Anorganik*. Padang: UNP Press.
- Nursa, I., Puryanti, D., & Budiman, A. (2016). Pengaruh Potietilen Glikol (PEG) Terhadap Ukuran Partikel Magnetit (Fe₃O₄) yang Disintesis dengan Menggunakan Metode Kopresipitasi. *Jurnal Fisika Unand*, 5(3), 209-213
- Nuzully, S., Kato, T., & Suharyadi, E. (2013). Pengaruh Konsentrasi Polyethylene

- glycol (PEG) pada Sifat Kemagnetan Nanopartikel Magnetik PEG-Coated Fe₃O₄. *Jurnal Fisika Indonesia*, 17(51), 35–40. <https://doi.org/10.22146/jfi.24432>
- Paola, D. A., Bellardita, M., & Palmisano, L. (2013). Brookite, the least known TiO₂ photocatalyst. *Journal Catalysis*, 3(1). <https://doi.org/10.3390/catal3010036>
- Qibtiya, A. M., Muliani, L., & Hidayat, J. (2014). Karakteristik Pasta TiO₂ Suhu Rendah untuk Aplikasi Dye Sensitized Solar Cell (DSSC) Characterization of Low Temperature TiO₂ Paste for Dye Sensitized Solar Cell (DSSC) Application. *Jurnal Elektronika Dan Telekomunikasi*, 14(1), 24–28.
- Rahayu, R., Manurung, P., & Yulianti, Y. (2019). Pengaruh Ethanamina (MEA) dalam Pembentukan TiO₂ dari Bahan Awal Ti Butoksida. *JURNAL Teori Dan Aplikasi Fisika*, 07(02), 153–160.
- Rezaei, B., & Mosaddeghi, H. (2006). Applications of Titanium Dioxide Nanoparticles. *Nano-Technology in Environments Conference, January*, 1–4. https://www.researchgate.net/publication/215721240_Applications_of_Titanium_Dioxide_Nanoparticles
- Reningtyas, R., & Mahreni. (2015). Biosurfaktan. *Eksergi*, XII(2), 12–22.
- Ridha. (2012). <http://mariberbagirirasi.blogspot.com/2012/05/polimer-poli-etilen-glikol-peg.html?m=1> (diakses pada tanggal 15 Mei 2012).
- Sikora, R. (2005). Ab initio study of phonons in the rutile structure of TiO₂. *Journal of Physics and Chemistry of Solids*, 66(6), 1069–1073. <https://doi.org/10.1016/j.jpcs.2005.01.007>
- Taufanny, L. (2008). *Tingkat Perolehan TiO₂ Dari Pasir Mineral Melalui Proses Leaching HCl dengan Reduktor Fe*. Skripsi, Fisika, UNIVERSITAS INDONESIA, Depok.
- Thahir, R., Wahab, A. W., Nafie, N. La, & Raya, I. (2019). Synthesis and Characterization of TiO₂ Nanoparticle as Adsorbent on The Treatment of Methylene Blue Dye Pollutant. *Jurnal Rekayasa Kimia & Lingkungan*, 14(1), 19–27.
- Tussa'adah, R., & Astuti. (2015). Sintesis Material Fotokatalis TiO₂ Untuk Penjernihan Limbah Tekstil. *Jurnal Fisika Unand*, 4(1), 91–96. <https://doi.org/10.25077/jfu.4.1>.
- Uyun, Mabrurotul. (2015). *Sintesis Nanopartikel TiO₂ Rutile Dengan Prekursor*

TiCl₃ (Proses Hidrolisis Dan Mineralisasi) Dan Prekursor TiCl₄. Tugas Akhir, Teknik Fisika, Institut Teknologi Sepuluh Nopember, Surabaya.

Vijayalakshmi, R., & Rajendran, K. V. (2010). Influence of Surfactants on the Synthesis of TiO₂ Nanoparticles Title. *The Azo Journal of Materials Online*, 6, 63–68.

Wahyuni, R., Halim, A., & Febronica, S. (2014). Studi Sistem Dispersi Padat Karbamazepin Menggunakan Campuran Polimer Peg 6000 dan HPMC dengan Metoda Pelarutan. "Perkembangan Terkini Sains Farmasi dan Klinik IV" 2014, 233-240.

Wardiyati, S., Fisli, A., & Yusuf, S. (2014). Sintesis Nanokatalis TiO₂ Anatase dalam Larutan Elektrolit dengan Metode Sol Gel. *Jurnal Sains Materi Indonesia*, 15(3), 153–157.



THE
Character Building
UNIVERSITY