

## DAFTAR PUSTAKA

- Abdullah, 2008, Sintesis Nanomaterial, Jurnal Nanosains dan Teknologi Vol.1 No 2: Bandung.
- Agung, G. F., Hanafie, M. R., & Mardina, P. (2013). Ekstraksi Silika Dari Abu Sekam Padi Dengan Pelarut Koh. *Konversi*, 2(1), 28–31.
- Sulistiyono, A., Wahyuni, S., & Kasmui, K. (2018). Sintesis dan Karakterisasi TiO<sub>2</sub> (nanorod)-SiO<sub>2</sub> dan Aplikasinya Dalam Cat Akrilik. *Indonesian Journal of Chemical Science*, 7(1), 56-63.
- Amrullah, A., Sopandie, D., Sugianta, S., & Junaedi, A. (2014). Peningkatan produktivitas tanaman padi (*Oryza sativa* L.) melalui pemberian nano silika increased productivity of rice plants (*Oryza sativa* L.) through the application of nano silica. *Jurnal Pangan*, 23(1), 17-32.
- Anam, Choirul. Sirojudin dkk. April 2007. Analisis Gugus Fungsi Pada Sampel Uji, Bensin Dan Spiritus Menggunakan Metode Spektroskopi FT-IR. *Berkala Fisika*. Vol 10 no.1. 79 – 85.
- Anonymous.2012. Mikroskop Elektron. [http://id.wikipedia.org/wiki/Mikroskop\\_elektron](http://id.wikipedia.org/wiki/Mikroskop_elektron) Tanggal akses 19 Maret 2012.
- A.Y. Abdel-Latief, M.A. Abdel-Rahim, M.N. Abdel-Salam, A. (2014) Gaber, Int. J. Electrochem. Sci. 9, 81
- Rahman, A. (2018). Pembuatan Nanosilika Gel Dari Silika Abu Sekam Padi. *JFT: Jurnal Fisika dan Terapannya*, 5(1), 11-28.
- Budiharti, G. (2015). Sintesis Nanopartikel Silika Menggunakan Metode Sol-Gel. *Jurnal Inovasi Fisika Indonesia Volume 04 Nomor 03 Tahun 2015*, 04, 22-25.
- Chusnul. (2011). Spektroskopi IR, [www. Scribd.com](http://www.Scribd.com), diakses tanggal 3 Nopember 2019.
- Dalsup, D. (2022). Sintesis dan Karakterisasi Tanah Diatom Aceh sebagai Bahan Adsorben Penghasil Silika Oksida (SiO<sub>2</sub>) Tinggi. *Jurnal Serambi Engineering*, 7(2).
- Darmadi, Hamid. 2011. Metode penelitian pendidikan. Bandung : Alfabeta.

- Diana Rakhmawaty Eddy\*, A. R. (2016). Sintesis silika metode sol-gel sebagai penyangga fotokalis TiO<sub>2</sub> terhadap penurunan kadar kromium dan besi. *Jurnal Sains Materi Indonesia* Vol. 17, No. 2, 17, 82-88.
- Dubey, R. S. (2015). *Synthesis and Characterization of SiO<sub>2</sub> Nanoparticles via Sol-gel Method for Industrial Applications. Materials Today: Proceedings 2 ( 2015 ), 3575 – 3579 .*
- Gandhi, B.A., 2010. Pengaruh Variasi Jumlah Campuran Perekat Terhadap Karakteristik Briket Arang Tongkol Jagung. SMK Negeri 7. Semarang.
- Kusmahetningsih, N. dan Dyah, S. 2012. Aplikasi TiO<sub>2</sub> Sebagai Swa-bersih Pada Cat Tembok dengan Dispersant Polietilen Glikol (PEG). Jurusan Teknik Fisika, FTI-ITS. *Jurnal Teknik Pomits Jurusan Teknik Fisika ITS*, 1(1): 1-5
- Lujan, M. *Cristaline Silica Primer Staff, Branch of Industrial Mineral.*
- Mohanraj, V. J., dan Chen, Y. 2006. Nanoparticles- A Review. *Tropical Journal of Pharmaceutical Research*. 5 (1): 561-573.
- Munasir, Widodo, Triwikantoro, Zainuri. M., Darminto, (2013), Perbandingan Massa Kalium Hidroksida Pada Ekstraksi SiO<sub>2</sub> Orde Nano Berbasis Bahan Alam Pasir Kuarsa. Prosiding Seminar Nasional Sains Dan Pendidikan Sains VII UKSW
- Ningrum, Y. P. (2018). *Sintesis dan karakteristik nanopartikel silika (SiO<sub>2</sub>) dari limbah geothermal sebagai fluorescent fingerprint powder* (Bachelor's thesis, Fakultas Sains dan Teknologi Universitas Islam Negeri Syarif Hidayatullah Jakarta).
- Pambudi, D.R.S. dan Mochamad, Z. 2016. Pengaruh Waktu Tahan Proses Kalsinasi Prekursor Silika sebagai Material Pelapis Hidrofobik. *Jurnal Sains Dan Seni Jurusan Fisika ITS*, 5(2): 2337-3520
- Prasetyo, Y. 2011. Scanning Electron Microscopy (SEM) dan Optical Emission Spectroscopy(OES).
- Rahman, A. (2018). Pembuatan Nanosilika Gel Dari Silika Abu Sekam Padi. *JFT: Jurnal Fisika dan Terapannya*, 5(1), 11-28.
- Riezka Rosalia, D. A. (2016). Preparasi dan Karakterisasi Keramik Silika (SiO<sub>2</sub>) Sekam Padi dengan Suhu Kalsinasi 800oC - 1000oC. *JURNAL Teori dan Aplikasi Fisika*, 04, 101-106.
- Saravanan, S. &. (2020). *Synthesis of SiO<sub>2</sub> nanoparticles by sol-gel method and their optical and structural properties. Rom. J. Inf. Sci. Technol*, 23(1), 105-112.

- Singh, L. P. dkk. (2011) 'Functional Role of Cationic Surfactant to Control the Nano Size of Silica Powder', *Appl Nanosci*, 1, pp. 117–122. doi: 10.1007/s13204-011-0016-1.
- Sumarlin dan L. Ode. 2010. "Identifikasi Pewarna Sintetis Pada Produk Pangan Yang Beredar di Jakarta dan Ciputat". *Jurnal Kimia Valensi*. Vol 1 (6): 273-283.
- Tika Yulian Rozi\*, A. (2016). *Pengaruh Temperatur Kalsinasi pada Sintesis Nanopartikel Silika*. *Jurnal Fisika Unand Vol. 5, No. 4, Oktober 2016, 5*, 352-353.
- Trivana, L.; Sugiarti, S.; Rohaeti, E. Sintesis Dan Karakterisasi Natrium Silikat Na<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>. *J. Sains dan Teknol. Lingkung*. 2015, Vol 7 (2), 66–75.
- Yu F, Cole AJ, Chertok B, David AE, Wang J, et al. Gum Arabic-Coated Magnetic Nanoparticles for Potential Application in Simultaneous Magnetic Targeting and Tumor Imaging. *AAPS J*. 2009 Dec;11(4):693–9.
- Yusuf, S. S. (2014). Identifikasi Fasa Dan Sifat Magnetik Nanopartikel Besi Oksida Teriradiasi. *Jurnal Kimia dan Kemasan*, 36(1).