

DAFTAR PUSTAKA

- Ali, M. A., Al-hydary, I. A. and Al-hattab, T. A. 2017. Nano-Magnetic Catalyst CaO-Fe₃O₄ for Biodiesel Production from Date Palm Seed Oil. *Bulletin of Chemical Reaction Engineering and Catalysis*. 12(3): 460–468.
- Ambroz, et al. 2018. Evaluation of BET Theory for the Characterization of Meso and Microporous MOFs. *Small Methods*. 2(11): 1-17.
- Chatterjee, et al. 2020. Selective and Recyclable Congo Red Dye Adsorption by Spherical Fe₃O₄ Nanoparticles Functionalized with Acid. *Scientific Reports*. 10(1): 1–11.
- Yanlinastuti dan Fatimah, S. 2016. Pengaruh Konsentrasi Pelarut untuk Menentukan Paduan U-Zr dengan Menggunakan Metode Spektrofotometri UV-vis. *PIN Pengelola Instalasi Nuklir*. 9(17): 22-33.
- Ghribi, A., Bagane, M. and Chlendi, M. 2014. Sorptive Removal of Congo Red from Aqueous Solutions Using Raw Clay Batch and Dynamic Studies. *International Journal of Innovative Environmental Studies Research*. 2(1): 45-56.
- Gawande, B. M., Branco, P. S. and Varma, R. S. 2013. Nano-magnetite (Fe₃O₄) as a Support for Recyclable Catalysts in the Development of Sustainable Methodologist. *Chem Soc Rev*. 42(8): 3371-3393.
- Ghandoor, et al. 2012. Synthesis and Some Physical Properties of Magnetite (Fe₃O₄) Nanoparticles. *International Journal of Electrochem*. 7(2012): 5734-5745.
- Hakim, L., Dirgantara, M. dan Nawir, M. 2019. Karakterisasi Struktur Material Pasir Bongkahan Galian Golongan C Dengan Menggunakan X-Ray Diffraction (X-RD) Di Kota Palangkaraya. *Jurnal Jejaring Matematika dan Sains*, 1(1): 44–51.
- Haryono et al. 2018. Kalsium Oksida Mikropartikel Dari Cangkang Telur Sebagai Katalis pada Sintesis Biodiesel dari Minyak Goreng Bekas. *Jurnal Material dan Energi Indonesia*. 8(01): 8–15.
- Hariani, dkk. 2013. Synthesis and Properties of Fe₃HAl₄ Nanoparticles by Coprecipitation Method for Removing Procion Dyes. *International Journal of Environment and Developmnet Sciences*. 4(3): 366-340.
- Herawati, D., Santoso, S. D. dan Amalina, I. 2018. Kondisi Optimum Adsorpsi-Fluidisasi Zat Warna Limbah Tekstil Menggunakan Adsorben Jantung Pisang. *Jurnal Sains Health*. 2(1): 1-7.
- Herlina, R. Masri, M. dan Sudding. 2017. Studi Dedak Padi Terhadap Zat Warna Congo Red di Kabupaten Wajo. *Jurnal Chemica*. 18(2): 16-25.

- Khoo, F. S. and Esmaeili, H. 2018. Synthesis of CaO/Fe₃O₄ Magnetic Composite for the Removal of Pb(II) and Co(II) from Synthetic Wastewater. *Journal of the Serbian Chemical Society*. 83(2): 237–249.
- Krisbiantoro, P. A., Santosa, S. J. and Kunarti, E. S. 2017. Synthesis of Fulvic Acid-Coated Magnetit (Fe₃O₄-FA) and its Application for the Reductive Adsorption of [AuCl₄]⁻. *Indonesia Journal Chemistry*. 17(3): 453-460.
- Lazim, A. M., Osman, A. H. and Mokhtarom, M. 2018. Absorption Ability of Gamma Irritated Bacterial Cellulose Hydrogel Using Langmuir and Freundlich Isotherme. *Sains Malaysiana*. 47(4):715-723.
- Lubis, K. 2015. Metoda-Metoda Karakteristik Nanopartikel Perak. *Jurnal Pengabdian Kepada Masyarakat*. 21(79): 50–55.
- Matthews, F. L. and Rawlings, R. D. 1993. *Composite Material Engineering and Science*. London: Imperial College of Science, Technology and Medicine.
- Mardani, H. R. et al. 2020. A Comparative Study on Physicochemical Properties of Two Nanomagnetic Compounds CaO@Fe₃O₄ and Fe₃O₄@CaO and Their Catalytic Role on Biodiesel Preparation OH. *Enviromental Progress and Sustainable Energy*. 39(4): 1–11.
- Masruhin, M., Rasyid, R. and Yani, S. 2018. Penjerapan Logam Berat Timbam (Pb) dengan Menggunakan Lignin Hasil Isolasi Jerami Padi. *Journal Of Chemical Process Engineering*. 3(1): 11–20.
- Murti, dkk. 2015. Optimasi Proses Produksi Biodiesel dari Minyak Kelapa Sawit dan Jarak Pagar dengan Menggunakan Katalis Heterogen Kalsium Oksida. *Jurnal Energi dan Lingkungan*. 11(2): 91-100.
- Muflihatun, Shofiah, S. dan Suharyadi, E. 2015. Sintesis Nanopartikel Nikel Ferrite (NiFe₂O₄) dengan Metode Kopresipitasi dan Karakterisasi Sifat Kemagnetannya. *Jurnak Fisika Indonesia*. 55(19): 20-25.
- Nafsiyah, N., Shofiyani, A. dan Syahbanu, I. 2017. Studi Kinetika dan Isoterm Adsorpsi Fe(III) pada Bentonit Teraktivasi Asam Sulfat. *Jurnal Kimia Khatulistiwa*. 6(1); 57-63.
- Neolaka, Y. A. B. et al. 2019. Studi Termodinamika Adsorpsi Pb (II) Menggunakan Adsorben Magnetik GO-Fe₃O₄ yang disintesis dari Kayu Kusambi (*Schleichera oleosa*)'. *Jurnal Saintek Lahan Kering*. 2(2): 49–51.
- Nurdila, F. A., Asri, N. S. dan Suharyadi, E. 2015. Adsorpsi Logam Tembaga (Cu), Besi (Fe), dan Nikel (Ni) dalam Limbah Cair Buatan Menggunakan Nanopartikel Cobalt Ferrite. *Jurnal Fisika Indonesia*. 19(55): 23–27.
- Pambudi, A., Farid, M. dan Nurdiansah, H. 2017. Analisa Morfologi dan Spektroskopi Infra Merah serat Bambu Betung (*Dendrocalamus asper*) Hasil

- Proses Alkalisasi Sebagai Penguat Komposit Absorbsi Suara. *Jurnal Teknik ITS*. 6(2): 441–444.
- Permana, dkk. 2017. Sintesis Nanopartikel Magnetik dengan Metode Kopresipitasi. *Jurnal Material dan Energi Indonesia*. 7(2): 17-20.
- Rahayu, dkk. 2019. Adsorpsi Ion Kadmium Menggunakan Silika Xerogel Berbasis Abu Bagasse. *Journal Cis-Trans*. 3(1): 10-16.
- Rahmayanti, M. 2020. Sintesis dan Karakterisasi Magnetit (Fe_3O_4) Studi Komparasi Metode Konvensional dan Metode Sonokimia. *Al Ulum Sains dan Teknologi*. 6(1): 26-31.
- Sartika, D., Malis, E. dan Lestari, A. S. 2020. Studi Penyerapan Logam Berat Pb Menggunakan Nanopartikel Fe_3O_4 . *JPSE (Journal of Physical Science and Engineering)*. 4(1): 18–22.
- Saragi, dkk. 2018. Karakteristik Optik dan Kristal Nanopartikel Magnetit. *Jurnal Ilmu dan Inovasi Fisika*. 2(1): 53-56.
- Sanjaya, A. S. dan Agustine, R. P. 2015. Studi Kinetika Adsorpsi Pb Menggunakan Arang Aktif dari Kulit Pisang. *Konversi*. 4(1): 17-24.
- Sepehr, et al. 2016. Adsorption Performance of Magnesium/Alumunium Layered Double Hydroxide Nanoparticles Metronidazole from Aqueous Solution. *Arabian Journal of Chemistry*. 7(3): 1-13.
- Sudarmawan, W. S. et al. 2020. Abu Cangkang Kerang *Anadara granosa* Sebagai Adsorben Logam Berat dalam Air Laut. *Journal of Marine Research*. 9(3): 237–244.
- Sulistyani, M. dan Huda, N. 2018. Perbandingan Metode Transmisi dan Reflektansi pada Pengukuran Polistirena Menggunakan Instrumentasi Spektroskopi Fourier Transform Infrared. *Indonesian Journal of Chemical Science*. 7(2): 196–198.
- Sumiyati, S. dan Samudro, G. 2010. Pengolahan Air Limbah Kegiatan Penambangan Batubara Menggunakan Biokoagulan: Studi Penurunan Kadar TSS, Total Fe dan Total Mn Menggunakan Biji Kelor (*Moringa oleifera*). *Jurnal Presipitasi*. 7(2): 57–61.
- Sibarani, J., Zulfihardini, M. dan Suarsa, I. W. 2020. Sintesis dan Karakterisasi Katalis CaO-Bentonit untuk Reaksi Transferikasi Minyak Jelantah Menjadi Biodiesel. *Cakra Kimia*. 8(1): 59-65.
- Sofiana, N. D. 2011. Pembuatan Membran Fotokatalitik dari Selulosa Diasetat Serat Daun Nanas (*Ananas comocous*) dan TiO_2 untuk Mendegradasi *Congo Red*. Skripsi. Surabaya: Universitas Airlangga.
- Taib, S. dan Suharyadi, E. 2015. Sintesis Nanopartikel Magnetite (Fe_3O_4) dengan

- Template silika (SiO_2) dan Karakterisasi Sifat Kemagnetannya. *Indonesian Journal of Applied Physics*. 5(01): 23–30.
- Tamjidi, S. and Esmaeli, H. 2019. Chemically Modified $\text{CaO}/\text{Fe}_3\text{O}_4$ Nanocomposite by Sodium Dodecyl Sulfate for Cr(III) Removal from Water. *Chemical Engineering and Technology*. 42(3): 607–616.
- Tebriani, S. 2019. Analisa Vibrating Sample Magnetometer (VSM) Pada Hasil Elektrodepositi Lapisan Tipis Magnetite Menggunakan Arus *Continue Direct Current*. *Natural Science Journal*. 5(1): 722–730.
- Thakur, S., Singh, S. and Pal, B. 2021. Superior Adsorption Removal of Dye and High Catalytic Activity for Transesterification Reaction Displayed by Crystalline CaO Nanocubes Extracted from Mollusc Shells. *Fuel Processing Technology*. 213(2021): 1-9.
- Wardiyati, S., Fisli, A. dan Ridwan. 2011. Penyerapan logam Ni dalam Larutan oleh Nano Komposit Fe_3O_4 -Karbon Aktif. *Jurnal Sains Materi Indonesia*. 12(3): 224–228.
- Widiastuti, dkk. 2019. Adsorpsi Metilen Biru dan Kongo Merah pada Zeolit-X Sintesis dari Abu Dasar. *SPECTA Journal of Technology*. 3(3): 20-35.
- Yaneva, Z. L. and Georgieva, N. V. 2012. Insights into Congo Red Adsorption on Agro-Industrial Materials-Spectral, Equilibrium, Kinetic, Thermodynamic, Dynamic and Desorption Studies A Review. *International Review of Chemical Engineering*. 4(2): 127–146.
- Zhu, et al. 2011. Adsorption Removal of Congo Red onto Magnetic Cellulose/ Fe_3O_4 /Activated Carbon Composite: Equilibrium, Kinetic and Thermodynamic Studies. *Chemical Engineering Journal*. 173(2): 494–502.
- Xia, H., Chen, L. and Fang, Y. 2014. Highly Efficient Removal of Congo Red from Wastewater by Nano- CaO . *Separation Science and Technology*. 48(17): 2681-2687.