

## DAFTAR PUSTAKA

- [1] Setiawan, A.N. (2007). Ekstraksi dan Karakterisasi Pasir Zirkon Ke Zirkonia dengan Proses Alkali Fusion. Tugas akhir. Bandung: Jurusan S1 Teknik Material Institut Teknologi Bandung.
- [2] Setyati, P. (2016). Sintesis dan Karakterisasi Zirkonia ( $ZrO_2$ ) dari Pasir Zirkon Belitung sebagai Keramik.
- [3] S. Srikanth., V. L. (2016). Unfolding the complexities of mechanical activation assisted alkali leaching of zircon ( $ZrSiO_4$ ). *Hydrometallurgy* 165, 125-136.
- [4] Buchari, R., Y. T. (2010). Optimasi Proses Saponifikasi Kulit Jeruk dengan  $Ca(OH)_2$  dan di Aktivasi Zirkonium untuk Adsorben Ion Arsenik dan Fosfor. *Jurnal Teknik Kimia, No. 2, Vol. 17*.
- [5] Said, M. (2008). Aktivasi Zeolit Alam Sebagai Adsorbent pada Adsorpsi Larutan Iodium. *Jurnal Teknik Kimia, No. 4, , Vol. 15*.
- [6] Sari, T. M. (2016). Pengaruh Metode Aktivasi pada Kemampuan Kaolin Sebagai Adsorben Besi (Fe) Air Sumur Garuda. *Konversi, Volume 5 No. 2, , 60 - 65* .
- [7] Putri, A. D. (2017). Sintesis dan Karakterisasi Serbuk  $ZrSiO_4$  dengan Metode Sol-gel.
- [8] Kwela, Z.N. (2006). *Alkali Fusion Processes for Recovery of Zirconia and zirkonium From Zircon Sand*. Afrika Selatan: University of Pretoria.
- [9] Putri, A. K. (2016). Sintesis  $ZrO_2$  Nanopartikel dari Pasir Zirkon untuk Aplikasi pada Model Radiator. *e-Proceeding of Engineering : Vol.3, No.2 , 2062*.
- [10] Zannah, M. (2020). Isoterm Adsorpsi Metilen Biru Oleh Biochar Dari Kulit Singkong (Manihot Esculenta Crantz) yang Dimodifikasi Menggunakan Magnetit ( $Fe_3O_4$ ) . *Tugas Akhir*.

- [11] Handayani, M. S. (2009). Uji Persamaan Langmuir dan Freundlich pada Penyerapan Limbah Chrom (VI) oleh Zeolit . *Prosiding Seminar Nasional Sains dan Teknologi Nuklir PTNBR – BATAN*.
- [12] Cahyani, R. D. (2020). Kinetika dan Isoterm Adsorpsi Zat Warna Rhodamin B Menggunakan Butiran Kitosan Terikatsilang Tripolifosfat (TTP) dan Glutaraldehyd (GLA). *Tugas Akhir. Malang: Universitas Islam Negeri Maulana Malik Ibrahim*.
- [13] Masruhin., R. R. (2018). Penjerapan Logam Berat Timbal (Pb) dengan menggunakan Lignin Hasil Isolasi Jerami Pasi. *Journal Of Chemical Process Engineering Vol.03, No.01, ISSN = 2303-3401*.
- [14] Perwira, G. D. (2014). Analisis Luas Permukaan Arang Aktif dengan Menggunakan Metode BET (SAA).
- [15] SM, A. N. (2011). Kinetika Adsorpsi Karbon Aktif dari Batang Pisang sebagai Adsorben untuk Penyerapan Ion Logam Cr(VI) pada Air Limbah Industri. *Tugas Akhir. Semarang: UNES*.
- [16] Sumadiyasa, M. M. (2018). Penentuan Ukuran Kristal Menggunakan Formula Scherrer, Williamson-Hul Plot, dan Ukuran Partikel dengan SEMI. *Buletin Fisika Vol. 19 No. 1, 28-35*.
- [17] Latupeirissa, J. T. (2018). Kinetika Adsorpsi Zat Warna Metilen Biru oleh Karbon Aktif dari Kulit Kemiri (*Aleurites moluccana* (L) Willd). *Indo. J. Chem. Res, 6(1), 12-21*.
- [18] Masruroh., M. A. (n.d.). Penentuan ukuran Kristal (crystallite size) lapisan tipis PZT dengan metode XRD melalui pendekatan persamaan Debye Scherrer. *Program pasca sarjana program studi Kimia, FMIPA, Universitas Brawijaya*.
- [19] Murtihapsari., M. B. (2012). Model Isoterm Freundlich dan Langmuir oleh Adsorben Arang Aktif Bambu Andong (*G. verticillata* (Wild) Munro) dan

Bambu Ater (*G. atter* (Hassk) Kurz ex Munro). *Jurnal Sains Natural Universitas Nusa Bangsa, Vol. 2, No. 1, 17-23.*

- [20] Poernomo, H., 2012. INFORMASI UMUM ZIRKONIUM.
- [21] Badriyah, L. P. (2017). Kinetika Adsorpsi Cangkang Telur pada Zat Warna Metilen Biru. *ALCHEMY Journal of Chemistry*, 85-91.
- [22] Nitsae, M. S. (2021). Studi Adsorpsi Metilen Biru Menggunakan Arang Aktif Tempurung Lontar (*Borassus flabellifer* L.) Asal Nusa Tenggara Timur. *Jurnal Kimia Riset, Volume 6 No.1, 46 - 57.*
- [23] Ramadhani, A. M. (2015). Kapasitas Adsorpsi Metilen Biru Oleh Lempung Cengar Teraktivasi Asam Sulfat. *JOM FMIPA Volume 2 No.1.*
- [24] Falahiyah. (2015). Adsorpsi Methylene Blue Menggunakan Abu Dari Sabut Dan Tempurung Kelapa Teraktivasi Asam Sulfat. *Tugas Akhir.*