

DAFTAR PUSTAKA

1. Elika EP, Resnawaty RS, Gutama A. Bencana Sosial Kasus Lumpur Pt . Lapindo Brantas. *J Penelit PKM*. 2017;4:205–16.
2. Ulfindrayani IF, Ikhlas N, A'yuni Q, Fanani N, Gaol BL, Lestari D. Pengaruh Ekstraksi SiO₂ dari Lumpur Lapindo Terhadap Daya Adsorpsinya pada Larutan Metil Orange. *CHEESA Chem Eng Res Artic*. 2019;2(2):50.
3. Fathy NA, El-Shafey OI, Khalil LB. Effectiveness of Alkali-Acid Treatment in Enhancement the Adsorption Capacity for Rice Straw: The Removal of Methylene Blue Dye. *ISRN Phys Chem*. 2013;2013:1–15.
4. Sandollah NASM, Ghazali SAISM, Wan Ibrahim WN, Rusmin R. Adsorption-desorption profile of methylene blue dye on raw and acid activated kaolinite. *Indones J Chem*. 2020;20(4):755–65.
5. Jarusiripot C. Removal of Reactive Dye by Adsorption over Chemical Pretreatment Coal based Bottom Ash. *Procedia Chem*. 2014;9:121–30.
6. Wang S, Zhu ZH. Effects of acidic treatment of activated carbons on dye adsorption. *Dye Pigment*. 2007;75(2):306–14.
7. Megawati M, Machsunah EL. Ekstraksi Pektin Dari Kulit Pisang Kepok (*Musa paradisiaca*) Menggunakan Pelarut HCl Sebagai Eible Film. *J Bahan Alam Terbarukan*. 2016;5(1):14–21.
8. Andriani C. DESA RENOKENONGO (studi tentang penanganan Ganti Rugi Warga Desa Renokenongo) SKRIPSI Oleh : FAKULTAS ILMU SOSIAL DAN ILMU POLITIK UNIVERSITAS PEMBANGUNAN NASIONAL “ VETERAN ” JAWA TIMUR. 2011;
9. Mustopa RS, Risanti DD. Karakterisasi Sifat Fisis Lumpur Panas Sidoarjo dengan Aktivasi Kimia dan Fisika. *J Tek Pomits*. 2013;2(2):256–61.
10. Dwijayanti U, Gunawan G, Widodo DS, Haris A, Suyati L, Lusiana RA. Asopsi Methylene Blue (MB) Menggunakan Abu Layang Batu Bara Teraktivasi Larutan NaOH. *Anal Anal Environ Chem*. 2020;5(1):1–14.
11. Bambang I, Harsojuwono A. Teknologi Polimer Industri Pertanian. *Teknol Polim*. 2015;108.
12. Barqi WS, Info A. Pengambilan Minyak Mikroalga *Chlorella sp.* dengan Metode Microwave Assisted Extraction. *J Bahan Alam Terbarukan*. 2014;3(1):34–41.
13. Gude VG, Patil P, Deng S. Microwave energy potential for large scale biodiesel production. *World Renew Energy Forum, WREF 2012, Incl*

- World Renew Energy Congr XII Color Renew Energy Soc Annu Conf. 2012;1(c):751–9.
14. Elliwati H. Karya tulis ilmiah ini telah disetujui oleh Kepala Laboratorium Terpadu Kultur Sel dan Jaringan Fakultas Kedokteran Universitas Sumatera Utara. 2015;1–17.
 15. Irawan A. Kalibrasi Spektrofotometer Sebagai Penjaminan Mutu Hasil Pengukuran Dalam Kegiatan Penelitian Dan Pengujian. *Indones J Lab*. 2019;1(2):1–9.
 16. Huda T, Yulitaningtyas TK. 282084-Kajian-Adsorpsi-Methylene-Blue-Menggunak-E446F10C. 2018;01(01):9–19.
 17. Metil A, Lapindo L, Sio K, Lapindo L, Lapindo L, Lapindo L, et al. Metadata, citation and similar papers at core.ac.uk. 2019;2(2):50–5.
 18. Fajarwati FI, Ika Yandini N, Anugrahwati M, Setyawati A. Adsorption Study of Methylene Blue and Methyl Orange Using Green Shell (*Perna Viridis*). *EKSAKTA J Sci Data Anal*. 2020;20(1):92–7.
 19. Machfud M. Teraktivasi Terhadap Daya Serap Iodium. 2017;(1):1–8.
 20. Amalia VN. Pemanfaatan Limbah Cangkang Telur Ayam Sebagai Asorben Untuk Menurunkan Kadar Besi (Fe) Dengan Sistem Batch. 2021;
 21. Falahiyah. Adsorpsi Methylene Blue Menggunakan Abu Dari Sabut Dan Tempurung Kelapa Teraktivasi Asam Sulfat. Skripsi Fak Sains dan Teknol Univ Islam Negeri Maulana Malik Ibrahim. 2015;13(3):1576–80.
 22. Ulfindrayani IF, Ikhlas N, A'yuni Q, Fanani N, Gaol BL, Lestari D. Pengaruh Ekstraksi SiO₂ dari Lumpur Lapindo Terhadap Daya Adsorpsinya pada Larutan Metil Orange. *CHEESA Chem Eng Res Artic*. 2019;2(2):50.
 23. Nisya RA. Kemampuan Adsorpsi dari Kulit Singkong Sebagai Bioadsorben Terhadap Logam Berat Seng (Zn) dengan Sistem Kontinyu. 2021;92.
 24. Pramitasari N, Dhokhikah Y, Sukarmawati Y. Analisis Pengaruh Adsorben Limbah Kulit Kopi Pertanian Jember Pada Proses Adsorpsi Logam Tembaga (Cu). 2021;7(1):66–73.