

DAFTAR PUSTAKA

- Abdelwahab, O. and Thabet, W.M., 2023, Natural Zeolites and Zeolite Composites for Heavy Metal Removal from Contaminated Water and Their Applications in Aquaculture Systems: A review. *Egypt. J. Aquat. Res.* 49(4), 431-443. <https://doi.org/10.1016/j.ejar.2023.11.004>
- Abukhadra, M.R. dan Mostafa, M., 2019. Effective Decontamination of Phosphate and Ammonium Utilizing Novel Muscovite/Phillipsite Composite; Equilibrium Investigation and Realistic Application. *STOTEN.* 667, 101-111. <https://doi.org/10.1016/j.scitotenv.2019.02.362>
- Al-Ghouti, M. A. and Da'ana, D. A., 2020, Guidelines for The Use and Interpretation of Adsorption Isotherm Models: A Review. *Journal of Hazardous Materials.* 393, 1-22. 10.1016/j.jhazmat.2020.122383
- Anggita, A.W., 2023. Sintesis dan Karakterisasi Komposit Silika (Pasir Pantai Tirang Semarang)-Zeolit sebagai Adsorben Zat Warna Remazol Black B. Skripsi. Universitas Islam Negeri Walisongo. Semarang.
- Anggrenistia, F., Wahyuni, N., dan Zaharah, T. A., 2015. Adsorpsi Ion Logam Zn (II) Menggunakan Biomassa *Chlorella* Sp. yang Diimobilisasi pada Silika Gel. *JKK.* 4(3), 94-99.
- Ariyani, D., Cahaya, N., dan Mujiyanti, D.R., 2018. Pengaruh pH dan Waktu Kontak Terhadap Adsorpsi Logam Zn(II) pada Komposit Arang Eceng Gondok Termomodifikasi Kitosan-Epiklorohidrin. *J. KimVal.* 4(2), 85-92. <http://dx.doi.org/10.15408/jkv.v4i2.6521>
- Arora, R., 2019. Adsorption of Heavy Metals – A Review. *Materials Today: Proceedings.* 18(1), 4745-4750. 10.1016/j.matpr.2019.07.462
- Asrat, Y., Adugna, A. T., Kamaraj, M., and Beyan, S. M., 2021. Adsorption Phenomenon of *Arundinaria alpina* Stem-Based Activated Carbon for the Removal of Lead from Aqueous Solution. *J. Chem.* 2021, 1-9. <http://dx.doi.org/10.1155/2021/5554353>
- Atminingtyas, S., Oktiawan, W., dan Wardana, I. W., 2016. Pengaruh Konsentrasi Aktivator NaOH dan Tinggi Kolom pada Arang Aktif dari Kulit Pisang Terhadap Efektivitas Penurunan Logam Berat Tembaga (Cu) dan Seng (Zn) Limbah Cair Industri Elektroplating. *J. Tek. Ling.* 5(1), 1-11.
- Badan Pusat Statistik Jakarta Pusat, 2023. Statistik Indonesia Tahun 2023. Badan Pusat Statistik, Jakarta.
- Broadley, M. R., White, P. J., Hammond, J. P., Zelko, I., and Lux, A., 2006. Zinc in Plants. *New Phytol.* 173, 677-702.
- Buaisha M., Balku S., and Özalp-Yaman S., 2020. Heavy Metal Removal Investigation in Conventional Activated Sludge Systems. *RIGID.* 6(2), 470-477. <https://doi.org/10.28991/cej-2020-03091484>

- Chen, X., Huang, G., and Wang, J., 2013. Electrochemical Reduction/Oxidation in the Treatment of Heavy Metal Wastewater. *Journal of Metallurgical Engineering*. 2(4), 161-164.
- Cherono, F., Mburu, N., and Kakoi, B., 2021. Adsorption of Lead, Copper and Zinc in A Multi-Metal Aqueous Solution by Waste Rubber Tires for The Design of Single Batch Adsorber. *Heliyon*. 7(11), 1-12. <https://doi.org/10.1016/j.heliyon.2021.e08254>
- Chiban, M., Soudani, A., Sinan, F., and Persin, M., 2011. Single, Binary and Multicomponent Adsorption of Some Anions and Heavy Metals on Environmentally Friendly *Carpobrotus Edulis* Plant, Coll. Surfaces B: Biointerfaces. 82(2), 267–276. <http://dx.doi.org/10.1016/j.colsurfb.2010.09.013>
- Darmayanti., Rahman, N., dan Supriadi., 2012. Adsorpsi Timbal (Pb) dan Zink (Zn) dari Larutannya Menggunakan Arang Hayati (Biocharcoal) Kulit Pisang Kepok Berdasarkan Variasi pH. *J. Akad. Kim.* 1(4), 159-165.
- Dilo, M.S.A., 2023, Sintesis dan Karakterisasi Silika Mesopori (MCM-41) sebagai Adsorben Zat Warna *Remazol Brilliant Blue R* (RBBR). Skripsi. Universitas Hasanuddin. Makassar.
- Efendi, Y. D., Nasution, H. I., Rahmah, S., and Zubir, M., 2021. Process Treatment of Heavy Metal Waste from Various Types of Adosorbents (Clay, Flay Ash, and Natural Zeolite): A Review. *IJCST*. 4(1), 34-38.
- El-Habacha, M., Lagdali, S., Dabagh, A., Mahmoudy, G., Assouani, A., Benjelloun, M., Miyah, Y., Iaich, S., Chiban, M., and Zerbet, M., 2024. High Efficiency of Treated-Phengite Clay by Sodium Hydroxide for The Congo Red Dye Adsorption: Optimization, Cost Estimation, and Mechanism Study. *Environ. Research*. 259, 1-21. <https://doi.org/10.1016/j.envres.2024.119542>
- Everett, D. H. and Koopal, L. K., 2001. International Union of Pure and Applied Chemistry Division of Physical Chemistry Manual of Symbols and Terminology for Physicochemical Quantities and Units Appendix II. *Pure Appl. Chem*. 51(5), 9-57.
- Faliha, R.N., 2023. Sintesis dan Karakterisasi Hidrogel dari Mikroselulosa Limbah Daun Nanas (*Ananas comosus*) dengan Kitosan-Glutaraldehyd Sebagai Adsorben Logam Berat Pb dan Zn. Skripsi. Universitas Lampung, Bandar Lampung.
- Farsi A., Aghasi, M., Esmaeili, A., and Eslami, H., 2020. Efficient Removal of Cu(II) and Zn(II) from Aqueous Solution and Real Acid Mine Drainage by Natural Vermiculite and Kaolinite. *Deswater*. 204, 224-237. 10.5004/dwt.2020.26274
- Fatha, I., 2021. Pembuatan Komposit Zeolit-Kitosan dan Penggunaannya Untuk Adsorpsi Zn(II). Skripsi. Universitas Brawijaya. Malang.

- Fatimah, N. F., dan Utami, B., 2017. Sintesis dan Analisis Spektra IR, Difraktogram XRD, SEM pada Material Katalis Berbahan Ni/zeolit Alam Teraktivasi dengan Metode Impregnasi. *Journal Cis-Trans*. 1(1), 35-39. 10.17977/um026v1i12017p035
- Fatma, Sari, S.M., dan Rahmat, A., 2007. Penyerapan Ion Logam Zn(II) Menggunakan Batubara Lignit Asal Tanjung Enim Sumatera Selatan. *JPS*. 10(1), 185-189. <https://doi.org/10.56064/jps.v10i1.438>
- Faturrahman, A., 2023. Sintesis dan Karakterisasi Silika Mesopori (MCM-41) sebagai Adsorben Zat Warna Metil Jinnga. *Skripsi. Universitas Hasanuddin. Makassar*.
- Faustino, B., Cabo, D.M., Veqizo, R., and Candidato Jr., R., 2024. Enhanced Heavy Metal Adsorption Capacity of Surface-Functionalized Philippine Natural Zeolite in Simulated Wastewater. *OpCer*. 18, 1-10. <https://doi.org/10.1016/j.oceram.2024.100612>
- Fitriana, N., dan Rusmini, 2019. Pembuatan Zeolit Alam Teraktivasi HCl dan Karakterisasinya. *J. Chem*. 8(1), 17-19. <https://doi.org/10.26740/ujc.v8n1.p%25p>
- Giyatmi, Sembiring, A.P., Putra, S., 2019. Adsorpsi Logam Seng pada Limbah Batik Menggunakan Pulpa Kopi Terxanthasi. *Prosiding Seminar Nasional Kimia dan Pembelajarannya*; 3 November 2019, Malang, Indonesia. pp. 192-201.
- Hajdu, I., Bodnár, M., Csikós, Z., Wei, S., Daróczy, L., Kovács, B., Gyori, Z., Tamas, J., and Borbély, J., 2012. Combined Nano-membrane Technology for Removal of Lead Ions. *J. Membr. Sci.*, 144(3), 44-53.
- Hasan, Md. M., Haque, M.M., Hasan, N.A., Bashar, A., Ahammad, A.K.S., and Hossain, M.T., 2023. Assessing The Impacts of Zeolite on Water Quality, Growth Performance, Heavy Metal Content and Health Condition of Farmed Tilapia (*Oreochromis niloticus*). *AquacRep*. 31, 1-14. <https://doi.org/10.1016/j.aqrep.2023.101678>
- Hayati, S.N.R., Hanifah, H.N., dan Hadisoebroto, G., 2022. Uji Efektivitas Adsorpsi Bioadsorben Serbuk Kulit Buah Sukun (*Artocarpus Atilis*) Terhadap Logam Berat Seng (Zn) pada Limbah Laboratorium Industri Farmasi. *J. Sabdariffarma*. 11(1), 56-66. <http://dx.doi.org/10.53675/jsfar.v11i1.1119>
- Heraldy, E., Hisyam, S. W., and Sulistiyono, 2003. Characterization and Activation of Natural Zeolit from Ponorogo. *Indonesian J. Chem*. 3(2), 91-97.
- Kristianingrum, S., Sulistyani, Fillaeli, A., Siswani, E.D., dan Nafiisah, N.H., 2020. Aplikasi Sistem Kontinyu Menggunakan Karbon Aktif Untuk Penurunan Kadar Logam Cu dan Zn Dalam Air Limbah. *JSD*. 9(2), 54-59. 10.21831/jsd.v9i2.38965
- Kunsah, B., Kartikorini, N., dan Ariana, D., 2021. Analisa Cemaran Logam Berat (Pb, Cd, Zn) Pada Makanan Dan Minuman Kemasan Kaleng Dengan Menggunakan Metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA). *TheJAMMILT*. 4(1), 100-110. <https://doi.org/10.30651/jmlt.v4i1.7604>

- Liu, R. and Lian, B., 2019. Non-competitive and Competitive Adsorption of Cd^{2+} , Ni^{2+} , and Cu^{2+} by Biogenic Vaterite. STOTEN. 659, 122–130. <http://dx.doi.org/10.1016/j.scitotenv.2018.12.199>
- Melati, E., 2011. Studi Isoterm Langmuir pada Adsorpsi Ion Logam Cu(II) Oleh Bekatul Termodifikasi Fosfat. Skripsi. UNS, Semarang.
- Mohammadi, T., Moheb, A., Sadrzadeh, M., and Razmi, A., 2005, Modeling of Metal Ion Removal from Wastewater by Electrodialysis, J. Sep. Pur. Tech. 41(1), 73–82. 10.1016/j.seppur.2004.04.007
- Nahru, N.W., 2019. Biosorpsi Ion Mn(II) oleh Rumput Laut *Eucheuma cottonii* dari Desa Punaga Kabupaten Takalar. Skripsi. Universitas Hasanuddin. Makassar.
- Ngapa, Y.D. 2017. Kajian Pengaruh Asam Basa pada Aktivasi Zeolit dan Karakterisasinya Sebagai Adsorben Pewarna Biru Metilena. JKPK. 2(2), 90-96.
- Oktaviani, R., Hindryawati, N., Panggabean, A.S., 2019. Modifikasi dan Karakterisasi Zeolit Alam Tasikmalaya Dengan Fe_2O_3 . J. Atomik. 4(1), 30-35.
- Oladimeji, T.E., Oyedemi, M., Emetere, M.E., Agboola, O., Adeoye, J.B., and Odunlami, O.A., 2024. Review on the impact of heavy metals from industrial wastewater effluent and removal technologies. Heliyon. 10(23), 1-30. <https://doi.org/10.1016/j.heliyon.2024.e40370>
- Pae, M., Meydani, S. N., and Wu, D., 2012. The Role of Nutrition in Enhancing Immunity in Aging. A&D. 3(1), 91-129.
- Palupi, F.I., 2021. Penentuan Laju Alir Optimum pada Adsorpsi Ion Logam Zn^{2+} dengan Zeolit-Poliakrilamida-Karboksimetil Selulosa dalam Sistem Dinamis. Skripsi. Universitas Islam Negeri Syarif Hidayatullah. Jakarta.
- Perwitasari, D.S., Pracesa, Y.A.Y., Pangestu, M.A., Tola, P.S., 2021. Langmuir and Freundlich Isotherm Approximation on Adsorption Mechanism of Chrome Waste by Using Tofu Dregs. Proceedings of 2nd International Conference Eco-Innovation in Science, Engineering, and Technology; Jawa Timur, Surabaya, Indonesia. NST Proceedings. pp. 106-112. 10.11594/nstp.2021.1417
- Pohl, A., 2020. Removal of Heavy Metal Ions from Water and Wastewaters by Sulfur-Containing Precipitation Agents. Water Air Soil Pollut. 231(10), 1-17. <https://doi.org/10.1007/s11270-020-04863-w>
- Rahmi, R. dan Sajidah, 2017. Pemanfaatan Adsorben Alami (Biosorben) Untuk Mengurangi Kadar Timbal (Pb) dalam Limbah Cair. Prosiding Seminar Nasional Biotik. 5(1), 271-279. <http://dx.doi.org/10.22373/pbio.v5i1.2162>
- Ratnawati, E., Rahayu, S. P., Yunilawati, R., dan Jati, B. N., 2011. Pengurangan Logam Berat pada Limbah Cair Industri Percetakan dengan Teknologi Biosorpsi. Kim. Kem. 33(2), 143-151. <http://dx.doi.org/10.24817/jkk.v33i2.1843>

- Sembodo, B. S. T., 2005. Isoterm Kesetimbangan Adsorpsi Timbal pada Abu Sekam Padi. *Ekuilibrium*, 4(2), 100-105.
- Simbolon, R. and Siti, I., 2023. Analysis of the Absorption Capacity of Zeolite Against Ni(II) and Zn(II) Metal. *IJAR*. 2(11), 1477-1490. <http://dx.doi.org/10.55927/ijar.v2i11.6682>
- Sims, R. A., Harmer, S. L., and Quinton, J. S., 2019. The Role of Physisorption and Chemisorption in the Oscillatory Adsorption of Organosilanes on Aluminium Oxide. *Polymers*. 11(3), 1-10. <https://doi.org/10.3390/polym11030410>
- Standar Nasional Indonesia (SNI), 2009, Air dan Limbah- Bagian 5: Cara Uji Seng (Zn) Secara Spektrofotometri Serapan Atom (SSA)- Nyala, Badan Standarisasi Nasional, Jakarta.
- Supratini, 2002. Pengaruh Limbah Industri terhadap Lingkungan Indonesia. *JMP2K*. 12(2), 10-19.
- Suryani, P. E. dan Candra, A. D., 2021. Aplikasi Metode Aktivasi Secara Kimia dan Fisika, Pada Zeolit Alam Sebagai Penejrap Logam Dalam Proses Pemurnian Air. *Simetris*. 15(2), 5-7. <http://dx.doi.org/10.51901/simetris.v15i2.202>
- Suryaningrat, L.H.A.K., 2017. Adsorpsi Logam Zn(II) Menggunakan Adsorben Kitosan-Silika. Skripsi. Universitas Brawijaya. Malang. <http://repository.ub.ac.id/id/eprint/8712>
- Susanto, T., 2011. Kajian Kemampuan Adsorpsi Zeolit Alam Aktif Terimmobilisasi Dithizon Terhadap Limbah Ion Logam Cd(II) Terkompetisi Mg(II) Dan Cu(II) Secara Simultan. *JDPI*. 22(1), 41-47. 10.28959/jdpi.v22i2.549
- Syukur, A., Indah, S., dan Komala, P.S., 2023. Studi Kinetika dan Isoterm Adsorpsi Abu Tandan Kosong Kelapa Sawit dalam Penyisihan Warna Air Limbah Pabrik Minyak Kelapa Sawit. *CIVED*. 10(1), 218-227. <http://dx.doi.org/10.24036/cived.v10i1.377112>
- Tahad, A. dan Sanjaya, A. S., 2017. Isoterm Freundlich, Model Kinetika dan Penentuan Laju Reaksi Adsorpsi Besi dengan Arang Aktif dari Ampas Kopi. *J. Chemurgy*, 1(2), 13-21. <http://dx.doi.org/10.30872/cmg.v1i2.1140>
- Tan, K.H., 1982. Thermal Analysis of Soil in Mineral and Soil Environment Soil. *SCi.SOC.Amer.Inc.*, Madison Wis. 865-884.
- Tolcin, A. C., 2008. Geological Survey, Mineral Commodity Summaries. USGS, USA.
- Utami, U.B.L., MUjiyanti, D.R., dan Normilawati, 2015. Kajian Adsorpsi Cd(II) Oleh Arang Apu-Apu (*Pistia stratiotes* L.) Termodifikasi Kitosan-Glutaraldehid. *J. Stannum*. 9(1), 12-21. <http://dx.doi.org/10.20527/jstk.v9i1.2143>
- Wahyuni, N., Silalahi, I. H., dan Angekina, D., 2019. Isoterm Adsorpsi Fenol Oleh Lempung Alam. *JTLLB*, 7(1), 29-37. <https://doi.org/10.26418/jtllb.v7i1.34363>

- Wahyusi, K. N., Utami, L. I., Aprilio, S., and Fergina, N., 2019. Reduction of Pb and Cr Levels in Paper Industrial Liquid Waste with Ion Exchange Method. *J. Phys.* 1569(1), 1-7. 10.1088/1742-6596/1569/4/042054
- Wang, Z., Tan, K., Cai, J., Hou, S., Wang, Y., Jiang, P., and Liang, M., 2018. Silica Oxide Encapsulated Natural Zeolite for High Efficiency Removal of Low Concentration Heavy Metals in Water. *Coll. Surfaces A.* 561, 388–394. 10.1016/j.colsurfa.2018.10.065
- Wibowo, D., Yuanita, I., Anggorowati, A. A., dan Ismadji, S., 2004. Sintesa Nanoporus Material MCM-41. *J. Tek. Kim. Indo.* 3(2), 105-110. <https://doi.org/10.5614/jtki.2004.3.2.6>
- Wijayanti, A., Susatyo, E. B., dan Sukarjo, 2018. Adsorpsi Logam Cr(VI) dan Cu(II) pada Tanah dan Pengaruh Penambahan Pupuk Organik. *Indo. J. Chem. Sci.* 7(3), 242-248.
- Wustoni, S., Mukti, R. R., Wahyudi, A., dan Ismunandar, 2011. Sintesis Zeolit Mordenit dengan Bantuan Benih Mineral Alam Indonesia. *JMS.* 16(3), 159-160.
- Yulianis, Mahidin, dan Muhammad, S., 2017. Adsorpsi Ion Logam Tembaga Menggunakan Nano Zeolit Alam yang Diaktivasi. *Jurnal Litbang Industri.* 7(1), 61-69.
- Yunitawati, Nurmasari, R., Mujiyanti, D.R., Umaningrum, D., 2011. Kajian pH dan Waktu Kontak Optimum Adsorpsi Cd(II) dan Zn(II) pada Humin. *J. Stannum.* 5(2), 151-157. <http://dx.doi.org/10.20527/jstk.v5i2.2099>
- Zulfikar, M. A. and Setiyanto, H., 2013. Adsorption of Congo Red from Aqueous Solution Using Powdered Eggshell, *Int. J. Chemtech Res.* 5(4), 1532-1540.