

## DAFTAR PUSTAKA

- Andika, B. (2016). *Pemanfaatan Tongkol Jagung (Zea Mays L) pada Sintesis Membran Silika yang Termodifikasi Kitosan sebagai Adsorben Logam Timbal (Pb)[Uin Alauddin Makassar]*. Makasar: Fakultas Sains Dan Teknologi Uin Alauddin Makassar.
- Anggriawan, A., Atwanda, M. Y., & Lubis, N. (2019). Kemampuan Adsorpsi Logam Berat Cu dengan Menggunakan Adsorben Kulit Jagung ( *Zea Mays* ) *Adsorption Ability of Cu Heavy Metal using Corn Husk Adsorben ( Zea Mays )*. 03(2), 27–30.
- Beads, C. (2014). *Adsorpsi Rhodamin B dengan Adsorben Kitosan Serbuk dan Beads Kitosan Adsorption of Rhodamine B with Powder Chitosan and Chitosan Beads*. 2(2).
- Fourcade, F., Delawarde, M., Guihard, L., Nicolas, S., Fourcade, F., Delawarde, M., Guihard, L., Nicolas, S., & Elec-, A. A. (2013). *Electrochemical Reduction Prior to Electro-Fenton Oxidation of Azo Dyes : Impact of the Pretreatment on Biodegradability . To cite this version : HAL Id : hal-00809486*.
- Fres. (2022). No Title2, הארץ, העינים. לבגד (8.5.2017), 2003–2005. <https://www.who.int/news-room/fact-sheets/detail/autism-spectrum-disorders>
- Handayani, E. (2009). *Sintesa Membran Nanokomposit Berbasis Nanopartikel Biosilika dari Sekam Padi dan Kitosan sebagai Matriks Biopolimer*.
- Herawati, D., Santoso, S. D., & Amalina, I. (2018). Kondisi Optimum Adsorpsi-Fluidisasi Zat Warna Limbah Tekstil Menggunakan Adsorben Jantung Pisang. *Jurnal SainHealth*, 2(1), 1. <https://doi.org/10.51804/jsh.v2i1.169.1-7>

- Iksan, M., & Ulfin, I. (2011). Penurunan Kadar Logam Krom dalam Limbah Elektroplating Menggunakan Biomassa Bulu Ayam dengan Aktivasi Natrium Sulfida ( $\text{Na}_2\text{S}$ ) 0, 1N (Studi Kasus Industri Elektroplating Rumah Tangga Di Desa Ngingas Kecamatan Waru, Sidoarjo). *Unpublished Thesis*.
- Kannan, S., Dhandayuthapani, K., & Sultana, M. (2013). *Original Research Article Decolorization and degradation of Azo dye - Remazol Black B by newly isolated Pseudomonas putida*. 2(4), 108–116.
- Kariyajjanavar, P., Narayana, J., Nayaka, Y. A., & Umanaik, M. (2010). Electrochemical degradation and cyclic voltammetric studies of textile reactive azo dye cibacron navy WB. *Portugaliae Electrochimica Acta*, 28(4), 265–277. <https://doi.org/10.4152/pea.201004265>
- Kurniasih, M., Riapanitra, A., & Rohadi, A. (2014). Adsorpsi Rhodamin B dengan Adsorben Kitosan Serbuk dan Beads Kitosan. *Sains dan Matematika*, 2(2).
- Larasati, A. I., Susanawati, L. D., & Suharto, B. (2015). The Effectiveness of Heavy Metals Adsorptions on Leachate by Activated Carbon, Zeolite, and Silica Gel in TPA Tlekung, Batu. *Sumber Daya Alam dan Lingkungan*, 2(1), 44–48.
- Liang et al. (2018). Adsorption of Reactive Blue 19 from aqueous solution by chitin nanofiber-/nanowhisiker-based hydrogels. *RSC Advances*, 8(28), 15804–15812. <https://doi.org/10.1039/c8ra01563e>
- Liu, Y., Su, Y., & Lai, J. (2004). *In situ crosslinking of chitosan and formation of chitosan – silica hybrid membranes with using g - glycidoxypropyltrimethoxysilane as a crosslinking agent*. 45, 6831–6837. <https://doi.org/10.1016/j.polymer.2004.08.006>
- Maghfiroh, L., Mahatmanti, F. W., & Kusumastuti, E. (2017). Adsorpsi Remazol Brilliant Blue Menggunakan Zeolit Yang Disintesis Dari Abu Layang

Batubara. *Indonesian Journal of Chemical Science*, 6(1), 43–49.

Mahatmanti, F. W., & Wahyuni, S. (2013). Pembuatan Dan Karakterisasi Membran Hibrida Kitosan-Silika-Peg. *Jurnal Sain dan Teknologi*, 11(2), 143–154.

Mahatmanti, W., Kusumastuti, E., & Rengga, W. (2019). Membran Padat Kitosan-Silika-PEG sebagai Membran Pemisah Ion Logam Bivalen dan Rhodamin B Pada Limbah Cair Industri Tekstil. *JC-T (Journal Cis-Trans): Jurnal Kimia dan Terapannya*, 3(2), 12–17. <https://doi.org/10.17977/um0260v3i22019p012>

Mengatto, L., Graciela, M., Rubiolo, A., Rintoul, I., & Luna, J. (2013). Hydrophilic and hydrophobic interactions in cross-linked chitosan membranes. *Materials Chemistry and Physics*, 139(1), 181–186. <https://doi.org/10.1016/j.matchemphys.2013.01.019>

Pinem, J. A., & Angela, R. (2011). Sintesis dan karakterisasi membran hibrid PMMA/TEOT: pengaruh konsentrasi polimer. *Prosiding Seminar Nasional Teknik Kimia “Kejuangan,”* 1–17.

Putu, N., Ayuni, S., Suryaputra, I. G. N. A., Made, N., & Dewi, N. (2010). Sintesis Membran Kitosan-Pektin Tertaut Silang Polivinil Alkohol ( PVA ) dan Aplikasinya sebagai Adsorben Zat Warna Azo Jenis *Remazol Black B ( RBB )*. 317–323.

Rukmana, A. F., Widodo, D. S., & Djunaidi, M. C. (2021). Dekolorisasi Remazol Black B Dengan Pendekatan Redoks Dalam Reaktor Skala Ganda ( Scale Up Reactor ). *Greensphere: Journal of Environmental Chemistry*, 1(2), 47–51. <https://doi.org/10.14710/gjec.2021.12869>

Sastrawidana, I. D. K. (2022). Studi Efisiensi dan Isoterm Adsorpsi Remazol Black B Menggunakan Karbon dari Tempurung Kelapa yang Diaktivasi. *Jurnal Pirolisis*, 16(1), 1–11.

- Shintia Bokau, N., Susatyo, E. B., & Alauhdin, M. (2014). Sintesis membran kitosan termodifikasi silika abu sekam padi untuk proses dekolorisasi. *Indonesian Journal of Chemical Science*, 3(1), 42–49. <http://journal.unnes.ac.id/sju/index.php/ijcs>
- Simaremare, B., Pinem, J. A., & Daud, S. (2020). Sintesis dan Karakteristik Membran Komposit Kitosan-Silika Untuk Pengolahan Limbah Cair Hotel: Variasi komposisi Kitosan-Silika. *Jurnal Online Mahasiswa*, 7, 1–10.
- Sukarta, I. N. (2020). Utilization Of Nata De Pina As Adsorbent For Adsorption Of Remazol Black B Textile Dyes. *International Journal of Innovative Research And ...*, 7(4), 2018–2021. [https://www.ijiras.com/2020/Vol\\_7-Issue\\_4/paper\\_20.pdf](https://www.ijiras.com/2020/Vol_7-Issue_4/paper_20.pdf)
- Sulistiyawati, E., Nandari, W. W., Nurchasanah, A. R., & Dewi, K. K. (2020). Kinetika Adsorpsi Mikrokapsul Kitosan Taut Silang Kalium Persulfat terhadap Zat Warna Methyl Orange. *Jurnal Rekayasa Proses*, 14(1), 47–59. <https://doi.org/10.22146/jrekpros.50634>
- Tanasale, M. F. J. D. P., Telussa, I., Sekewael, S. J., & Kakerissa, L. (2016). Extraction and characterization of chitosan from windu shrimp shell (*Penaeus monodon*) and depolymerization chitosan process with hydrogen peroxide based on heating temperature variations. *Indonesian Journal of Chemical Research*, 3(2), 308–316.
- Tania Prameswari, eko budi susantyo, agung tri prasetya. (2014). Sintesis Membran Kitosan-Silika Abu Sekam Padi Untuk Dekolisasi Zat Warna Color Red. *Indonesian Journal Of Chemical Science*, 2(3), 50–57. <http://journal.unnes.ac.id/sju/index.php/edaj>
- Tanthapanichakoon, W., Ariyadejwanich, P., Japthong, P., Nakagawa, K., Mukai,

S. R., & Tamon, H. (2005). Adsorption--desorption characteristics of phenol and reactive dyes from aqueous solution on mesoporous activated carbon prepared from waste tires. *Water research*, 39(7), 1347–1353.

Tetuko, A., Murharyanti, R., Sugiyo, W., & Farmasi, P. (2016). *Sintesis Komposit K itosan : Silika dan Aplikasinya*. I(1), 11–17.

Yeh, J., Chen, C., & Huang, K. (2007). *Synthesis and properties of chitosan / SiO<sub>2</sub> hybrid materials*. 61, 1292–1295.  
<https://doi.org/10.1016/j.matlet.2006.07.016>

Yuliani, D., & Mayangsari, R. (2022). Daun Tebu (*Saccharum spontaneum* L.) sebagai Penyerap Zat Warna Tekstil *Reactive Blue*. *Biospecies*, 15(2), 19–23.  
<https://doi.org/10.22437/biospecies.v15i2.12646>

Yunianti, S., dan Maharani, D. . (2012). Pemanfaatan Membran Kitosan-Silika untuk Menurunkan Kadar Ion Logam PB (II) Dalam Larutan. *UNESA: Journal of Chemistry*, 1(1), 108–115.

Yusniartanti, N. (2019). Efektifitas Kombinasi Kitosan Dan Ferric Chloride. *Universitas Nahdlatul Ulama Blitar*.

Zn, L., Kitosan, B., Windu, U., Monodon, P., Edi, S., Santoso, S. J., & Agus, R. (2008). *Adsorption of ZrNK ( rr ) Metal Ion On Chitosan Bead from Shell Shrimp ( PENAUS MONODON )*. 15(2), 90–99.