

DAFTAR PUSTAKA

- Aerosol & Particulate Research Lab. *Adsorption*. [Online]. [Tersedia : <http://files.engineering.com/download.aspx?folder=72dc2393-de04-412e-aac0-0e72014a9c5b&file=adsorption.ppt>]. [19 Januari 2013]
- Agyei, N.M.; Strydom, C.A. and Potgieter, J.H. (2000). *An investigation of phosphate ion adsorption from aqueous solution by fly ash and slag*. *Cem. and Concr. Res.*, 30(5), 823-826.
- Alberty, D. F. dan A. Robert. (1983). *Kimia Fisika*, Penerjemah Suraida, Jilid pertama, Edisi kelima, Penerbit Erlangga.
- Arnas. (2008). *Kapasitas Penyerapan CO₂ Pada Karbon Aktif yang Berasal Dari Batubara Sumatera Selatan Dengan Tekanan Maksimum 2,3 Bar*. Skripsi. Depok : Departemen Teknik Mesin FTUI.
- Atkins, P.W. (1999). *Kimia Fisika*. Jakarta: Erlangga.
- Atmoko, Rainudy deswanto. (2012). *Pemanfaatan karbon aktif batubara termodifikasi TiO₂ pada proses reduksi gas karbon monoksida (CO) dan penjernihan asap kebakaran*. Skripsi. Depok : Departemen Teknik Kimia FTUI.
- Bendiyasa, Made., Endang Tri Wahyuni dan Iwan Kurniawan. (2008). *Peningkatan Kapasitas Adsorpsi Zeolit Alam Indonesia Terhadap Ion Cd Dengan Metode Pencucian Sekuensial Memakai Larutan Asam Florida (HF) dan Disodium Ethylene Diamine Tetra Acetate (Na₂EDTA)*. Media Teknik. ISSN 0216-3012.
- Benefield, L. D., Judkins, J. F., and Weand, B. L., (1982). *Process Chemistry For Water and Wastewater Treatment*. New Jersey: Prentice Hall Inc.
- Candra. (2009). *Briket Batubara*. [Online]. [Tersedia : <http://id.scribd.com/doc/17255708/6/Komponen-Komponen-dalam-Batubara>]. [20 Februari 2013]
- Castellan, G.W. (1982). *Physical Chemistry*. Third Edition. General Graphic Servies. New York.
- Chodijah, Siti. (2011). *Pemanfaatan arang batok kelapa dan batubara sebagai karbon aktif untuk material penyimpan hidrogen*. Depok : Universitas Indonesia.

- Chrisman, Anthonyus. (2008). *Preparasi Karbon Aktif Sebagai Adsorben Dari Batubara Sumatera Selatan Dengan Aktivasi CO₂*. Skripsi. Depok : Departemen Teknik Mesin FTUI.
- Corinne, C.D., and Christopher J.L. (1996). *Lignite: A Novel Material For Low-Cost Removal And Disposal Of Heavy Metals And Radionuclides From Waste Water*. Energei4 Vol. 7, No.2.
- Couto, Gabriela Martucci; Anelise Lima de Abreu Dessimoni; Maria Lúcia Bianchi; Deise Morone Perígolo; and Paulo Fernando Trugilho. (2012). *Use of Sawdust Eucalyptus sp. In The Preparation of Activated Carbons*. Ciênc. agrotec. vol.36 no.1.
- Hendra, Ryan. (2008). *Pembuatan Karbon Aktif Berbahan Dasar Batubara Indonesia Dengan Metode Aktivasi Fisika dan Karakteristiknya*. Skripsi. Depok : Departemen Teknik Mesin FTUI.
- Ho, Y.S. and McKay, G. (1999a). *Competitive sorption of copper and nickel ions from aqueous solution using peat*. Adsorption-Journal of the International Adsorption Society, 5(4), 409-417.
- Krystianty, Kartika. (2008). *Adsorpsi Merkuri (II) Oleh Biomassa Enceng Gondok (Echornia crassipes) Yang Diimmobilisasi Pada Matriks Polisilikat Menggunakan Metode Kolom*. Skripsi. Malang : Fakultas Sains dan Teknologi UINM.
- Kumar, K.V., S. Sivanesan. (2006). *Equilibrium data, isotherm parameters and process design for partial and complete isotherm of methylene blue onto activated carbon*. J. Hazard. Mater. 134, 237–244.
- Kusuma, E.D., (2002), *Kajian Kinetika Adsorpsi Pada Tanah Pertanian Kaolit Sukamandi Jawa Barat*. FMIPA, Yogyakarta.
- Landon, J. B. and Maron, S. H., (1974). *Fundamental of Physical Chemistry*, Mc Millan Co. Inc., New York.
- Larry, D.B., Judkins J.F., and Weant, B.L. (1992). *Process Chemistry for Water and Wastewater*. Prentice Hall Inc. New Jersey.
- Mae, Kazuhiro; Taisuke Man, Jun Araki, and Kouichi Mura,. (2006). *Solubilization of an Australian Brown Coal Oxidized With Hydrogen*

Peroxide Inconventionally Used Solvents at Room Temperature. Japan : Department of Chemical Engineering Kyoto University.

- Marsh, H., (2001). *Activated Carbon Compendium*. Elsevier Science, Amsterdam
- Moret, A and J. Rubio, (2005). *Sulphat Ions Uptake by Chitin-Based Shrimp Wasted Shells*, Departamento de Engenharia de Minas-Laboratorio de Technologia Minerale Ambiental-Universidade Federal do Rio Grande do Sul, Av. Osvaldo Aranha 99/512. [Online]. [Tersedia : <http://www.lapes.ufrrgs.br/Laboratorios/itm.html>]. [11 Januari, 2013]
- Mudzakir, Ahmad dkk. (2008). *Penuntut Praktikum Kimia Anorganik (KI - 425)*. Bandung: Jurusan Pendidikan Kimia FPMIPA UPI.
- Mulja, M. dan Suharman. (1995). *Analisis Instrumental*, Airlangga University Press, Surabaya.
- Orchin, M, Reggel L. (1947). *Aromatic Cyclodehydrogenation*. J. Am. Chem. Soc., 69, 505-509.
- Oscik, J. (1991). *Adsorbtion*, Edition Cooper, I.L., John Wiley and Sons, New York.
- Oscik J. (1994). *Adsorption*. New York: Ellis Horwood.
- Palupi, Endang. (2006). *Degradasi Methylene Blue Dengan Metode Fotokatalisis Dan Fotoelektrokatalisis Menggunakan Film TiO₂*. Bogor : Departemen Fisika IPB.
- Perry, R.H. and Green, D.W., (1984). *Perry's Chemical Engineer's Handbook*. 6ed, pp. 16-4 – 16-14, McGraw-Hill Book Company, Inc., New York.
- Sawyer, C.N and Mc Carty, P.L. (1987). *Chemistry for Enggineering, 3rd Edition*, Mc Graw-Hill Book Company, New York.
- Setiawan, Bambang. (2005). *Kebijakan Umum Pemanfaatan Batu Bara dan Rancangan Undang-undang Mineral dan Batu Bara*. Jakarta.
- Sholehah, A. (2008). *Kimia Permukaan 1, Bahan Ajar Kimia Fisika*. Institut Teknologi Bandung, Bandung.
- Singh, B. and Alloway, B.J. (2006). *Adsorptive Minerals To Reduce The Availability Of Cadmium And Arcenic In Contaminated Soils*. School of Land, Water & Crop Sciences, University of Sidney.

- Tirasonjaya, Fariz. (2002). *Batu Bara Muda Untuk Pembangkit Listrik*. [Online]. [Tersedia : <http://ilmubatubara.wordpress.com/2002/08/18/batubara-muda-untuk-pembangkit-listrik/>]. [16 Februari 2012]
- Tong, K. S. ; A. Azraa, and M. Jain Noordin. (2012). *Isotherms and Kinetics Studies on the Removal of Methylene Blue from Aqueous Solution by Gambir*. International Journal of Environmental Science and Development, Vol. 3, No. 3.
- Wang, Haihui; Bogdan Z. Dlugogorski and Eric M. Kennedy. (2003). *Coal oxidation at low temperatures : oxygen consumption, oxidation products, reaction mechanism and kinetic modeling*. Progress in Energy and Combustion Science. 29, 487–513.
- Weber, W.J. (1972). *Physicochemical Processes For Water Quality Control*. Wiley Interscience. New York.
- Wibowo, Dwi Agus. (2011). *Batu Bara*. [Online]. [Tersedia : <http://www.scribd.com/doc/69968519/batu>]. [20 Februari 2012]
- Widhianti, Wahyu Dwi. (2010). Pembuatan Arang Aktif Dari Biji Kapuk (Ceiba pentandra L.) Sebagai Adsorben Zat Warna Rhodamin B. Skripsi. Surabaya : Departemen Kimia Universitas Airlangga.
- Wiji. Anna Permanasari, dkk. (2010). *Penuntun Praktikum Kimia Analitik Instrumen*. Bandung: Jurusan Pendidikan Kimia FPMIA UPI.
- World Coal Institute. (2005). *Coal-Power For Progress*. [Online]. [Tersedia : www.worldcoal.org]. [20 Februari 2012]
- Yuliani, Galuh ; Ying Qi, Andrew F.A. Hoadley, Alan L. Chaffee, and Gil Garnier. (2012). *Lignite clean up of magnesium bisulphite pulp mill effluent as a proxy for aqueous discharge from a ligno-cellulosic biorefinery*. SciVerse ScienceDirect, Biomass and Bioenergy. 2012, 38, 411–418.