

DAFTAR PUSTAKA

- Alfian, Z., (2006), Merkuri: Antara Manfaat dan Efek Penggunaannya Bagi Kesehatan Manusia dan Lingkungan. *USU Repository* 2006
- Andac, M., Adem Asan, Nihat Tinkilic dan Ibarahin Isildak, (2007), A simple flow-injection spectrofluorimetric method for the determinanition of mercury. *J. Fluoresc* Juli 2007 **17(4)**: 401-405.
- Christian, GD.,(1986), *Analytical Chemistry*. Ed ke-4, J Wiley, New York.
- Day R.A. dan Underwood A.L., (1998), *Analisis Kimia Kuantitatif Edisi keenam*, Erlangga, Jakarta
- Evans, Z., (1987), *Potentiometry and Ion Selective Electrode*, John Wiley and Sons, London.
- Frant, M.S., 1994. History of The Early Commercialization of Ion Selective Electrodes. *Analyst* (199): 2293-2301, dalam http://web.nsmu.edu/~kburke/instrumentation/IS_Electrod.html diakses Februari 2017.
- Gao, Y., Shi, Z., Long, Z., Wu, P., Zheng, C., dan Hou, X., (2012), Determination adn Speciation of Mercury in Enviromental and Biological Samples by Analytical Atomic Spectrometry, *Michrochemical Journal July 2012* **103**: 1-4
- Ghaedi, M., Fathi, M.R., Shokrollahi, A., dan Shajarat, F., (2011), Highly Selective and sensitive Preconcentration of Mercury Ion and Determintaion by Cold Vapor Atomic Absorption Spectroscopy, *Analytical Letters* October 2011 **39(6)**: 1171-1185.
- Gurkan, R., dan Kir, U., (2014), A fast and Reliable Method for Quantitative Determination of Total Mercury in Vegetables, *Toxicological & Enviromental Chemistry* Mei 2015 **95(10)**: 1659-1674.
- Harvey, D., (2000), *Modern Analytical Chemistry*, McGraw-Hill Comp., New York
- Irving, F., dan Curaham, J., (1975), Ammoniate Mercury Toxicity in Cattle. *Can Vet* **16** :260-264

- Kim, H.J., Hummel J.W., dan Motavalli, P.P., (2007), Simultaneous Analysis of Macronutrients Using Ion-Selective Electrode. *SSSAJ* **71(6)**: 1867-1877.
- Morf W. E., (1981), The Principles Of Ion-Selective Electrodes And Of Membrane Transport, *Elsevier Scientific Publishing Company*, Amsterdam.
- Mousari, H.Z., Asghari, A., dan Shirkanloo, H., (2010), Determination of Hg in Water and Wasterwater Samples by CV-AAS Following On-line Preconcentration with Silver Trap, *Journal of Analytical Chemistry* September 2010 **65(9)**: 935-939
- Murray, R.K., Granner, D.K., dan Rodwell, V.W., (2009), *Biokimia Harper Edisi 27*. EGC, Jakarta.
- Maulidah, F.R., Qonitah Fardiyah dan Atikah, (2013), Aplikasi Elektroda Selektif Ion Sulfat Berbasis Piropilit Untuk Penentuan Sulfat pada Minuman, *Kimia Student Journal* Februari 2013 **1(1)**: 15-21.
- Nashukha, H.L., Sulistyarti, H., Sabarudin, A., (2014), Uji Linearitas, Selektivitas, dan Validitas Metode Analisis Merkuri (II) secara Spektrofotometri Berdasarkan Penurunan Absorbansi Kompleks Besi(III) Tiosianat, *Kimia Student Journal* **2(2)**: 492-498.
- Pranowo, H.D. dan Anwar, C., (2003), Pemodelan Interaksi Ion Li^+ dengan Eter Mahkota Bz15C5, DBz16C5 dan DBz18C6 berdasarkan Metode Semiempiris MNDO/d. *Indonesian Journal of Chemistry*.**3(1)**:55-66.
- Pranowo, H.D. dan Anwar, C., (2006), Pemodelan Molekul Kompleks $\text{M}^{n+} \cdot [\text{DBz16C5}]$, $\text{M} = \text{Li}^+, \text{Na}^+$, dan Z^{2+} dengan Metode Semiempirik MNDO/d, *Indonesian Journal of Chemistry* **6 (2)**: 144 – 149.
- Pungor, dan Klara T, (1970), *The theory of ion-selective membrane electrode, the analist*, 95 : 625-638.
- Purba, J., Zainiati, dan Situmorang, M., (2013), Sintesis Ionofor Sebagai Bahan Aktif Ion Selektif Elektroda (ISE) Untuk Analisis Penentuan Logam Merkuri (Hg), Prosiding Seminar Hasil Penelitian Lembaga Penelitian Unimed Tahun 2013

- Bidang Sains, Teknologi, Sosial, Bahasa dan Humaniora, 14-16 November 2013 : 28-35.
- Rivai, H., (1994), *Asas Pemeriksaan Kimia*, UI-Press, Jakarta.
- Sihombing, E, Situmorang, M., Sembiring, T., dan Nasruddin, (2015), The Development of Mercury Ion Selective Electrode with Ionophore 7,16-diazacyclooctadecane (DQDC). *Modern Applied Science* **9(8)**:81-90
- Sinulingga, K.A.P., (2014), *Pembuatan Ion Selektif Elektroda Merkuri (Ise-Hg) dari Senyawa Ionofor 7,16-Dithenoyl-1,4,10,13-Tetraoxa-7,16-Diazacyclooctadecane (Dtodc) Sebagai Bahan Aktif Untuk Penentuan Ion Logam Merkuri (Hg)*, Laporan Skripsi UNIMED: Medan.
- Situmorang, M., (2001), *Sintesi Ionofor Azacrown Untuk Membran Elektroda Ion Selektif Penentuan Timbal*, Laporan Penelitian. FMIPA UNIMED, Medan.
- Situmorang, M., (2005), Pembuatan Sensor Potensiometri dalam Sistem Flow Injeksi Analisis Untuk Penentuan Timbal Menggunakan Ionofor Diazacrown, *Journal Sain Indonesia* **29(2)**: 56-61.
- Situmorang, M., Simarmata, R., Napitupulu, S. K.; Sitanggang, P., dan Sibarani, O.M., (2005), Pembuatan Elektroda Ion Selektif Untuk Penentuan Merkuri (ISE-Hg), *Jurnal Sain Indonesia* **29 (4)**: 126-134.
- Situmorang, M., (2010), *Kimia Analitik Lanjut dan Instrumentasi*, FMIPA Unimed, Medan.
- Situmorang, M., Purba, J., Sinaga, M., (2011), Pengembangan Metode Potensiometri Dalam Sistem Flow Injeksi Analisis (FIA) Untuk Penentuan Logam Berat Dalam Sampel Lingkungan, *PDII LIPI* : <http://www.elib.pdii.lipi.go.id/katalog/index.php/akses> Februari 2017.
- Situmorang, M., Purba, J., Lamria, M.L., Cintiya, H., Sinulingga, K.A.P., dan Sihombing, E., (2014), Sintesis Ionofor DTODC sebagai Bahan Aktif dalam Elektroda Ion Selektif Penentuan Merkuri (ISE-Hg), *Jurnal Penelitian Santika*.

- Skoog, D. A., Hooler, dan Wieman, (1998), *Principles of Instrumental Analysis*, Saunder College Publishing, New York, pp. 584-585: 673-674
- Syafnir, L., dan Putri, A.P., (2011), Pengujian Kandungan Merkuri dalam Sediaan Kosmetik dengan Spektrofotometri Serapan Atom, *Prosiding SnaPP 2011 Sains Teknologi dan Kesehatan*, ISSN: 2089-3582 **2(1)**: 71-78.
- Tarigan, M., (2013), *Pembuatan Elektroda Merkuri Menggunakan Ionofor Sebagai Bahan Aktif Untuk Penentuan Merkuri*, Laporan Skripsi UNIMED: Medan.
- Turker, A.R., Cabuk, D., dan Yalcinkaya, O., (2013), Preconcentration, Speciation, and Determination of Mercury by Solid Phase Extraction with Vapor Atomic Absorpstion Spectrometry, *Analytical Letters Mei 2015* **46(7)**.
- Vasimalai, N., Sheeba, G., dan Jhon, S.A., (2012), Ultrasensitive Fluorescence Quanched Chemosensor For Hg(II) in aqueous solution based on mercapthiadiazole capped silver nanoparticles. *Elesiever B.V.Journal homepage*, Februari 2012.
- Wang, J., (2001), *Analytical Electrochemistry Second Edition*, John Wiley & Sons, Inc, New York
- Yang, X. H., Hibbert, D. B., dan Alexander, P.W., (1998), Flow Injection Potensiometry by PVC-Membrane Electrodes with Substituted Azacrown Ionophore for the Determination of Lead (II) and Mercury (II) Ion, *Analitica Chemica Acta* **372**: 387-398.