

DAFTAR PUSTAKA

- Alfian, Z., (2006), Merkuri: Antara Manfaat dan Efek Penggunaannya Bagi Kesehatan Manusia dan Lingkungan. *USU Repository* 2006
- Anonim, (2015), Spin Coating, <http://nl.wikirecent.com/topics/spincoating> akses Februari 2015.
- Aritonang, Jon (2017), Sintesis Ionofor DQDC (*7,16-Di(2-Methylquinolyl)-1,4,10,13-Tetraoxa-7,16-Diazacyclooctadecane*) Sebagai Komponen Ion Selektif Elektroda (ISE) Penentuan Merkuri (Hg),
- Atikah, Kusrini, E., dan Sulistyarti, H., (2013), Karakterisasi Elektroda Selektif Ion (ESI) Kadmium Tipe Kawat Terlapis Bermembran D2EHPA, *Kimia Student Journal* Oktober 2013 **2(2)**: 560-566.
- Atikah, Maulidah, F.R., dan Faradiyah,Q., (2013), Aplikasi Elektroda Selektif Ion Sulfat Berbasis Piropilit Untuk Penentuan Sulfat pada Minuman, *Kimia Student Journal* Februari 2013 **1(1)**: 15-21.
- Bailey, L., P., (1983), *Analysis With Ion-Seletive Electrodes*, Heyden & Son Ltd, London.(dalam Sinulingga, 2013)
- Chatterjee, S., Pillai, A., dan Gupta. V.K., (2002), Spectrophotometric determination of mercury in environmental sample and fungicides based on its complex with *o*-carboxy phenyl diazoamino *p*-azobenzene, *Talanta* **57(3)** : 461-465.
- Christian, GD.,(1986),*Analytical Chemistry. Ed ke-4*, J Wiley, New York.
- da Silva, A.F., Welz, B., dan Curtius, A.J., (2002), Noble metals as permanent chemical modifiers for the determination of mercury in environment reference materials using solid sampling graphite furnace atomic absorption spectrometry and calibration against aqueous standars, *Spectrochemical Acta Part B: Atomic Spectroscopy* **57(12)**: 2031-2045
- 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.
- Fessenden, R.J., dan Fessenden J.S., (1997), *Dasar-dasar Kimia Organik*.Maun, S., Anas, K., dan Sally, T : Penerjemah, Binarupa Aksara, Jakarta

- Fleming, E.J., Mack, E.E., Green, P.G. dan Nelson, D.C., (2006), Mercury Methylation from Unexpected Sources : Molybdate-Inhibition Freshwater Sediments and an Iron-Reducing Bacterium, *Appl Enviro Microbial.* **72(1)** : 457-464.
- 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.
- Ginting, Beril (2016)., Sintesis DQDC (*7,16-Di(2-Metilquinolyl-1,4,10,13-Tetraoxa-7,16-Diazacyclooctadecane*) Untuk Pembuatan Ion Selektif Elektroda (ISE) Penentuan Merkuri (Hg), Laporan Skripsi, FMIPA Universitas Negeri Medan, Medan.
- Harvey, D., (2000), *Modern Analytical Chemistry*, McGraw-Hill Comp., New York.
- Hashem, E.Y., (2002), Spectrophotometric studies on the simultaneous determination of cadmium and mercury with 4-(2-pyridylazo)-resorcinol, *Spectrochimica Acta Part A : Molecular And Biomolecular Spectroscopy* **58(7)** : 1401-1410.
- Irving, F., dan Curaham, J., (1975), Ammoniate Mercury Toxicity in Cattle. *Can Vet* **16** :260-264
- Islam, E., Yang, X., He, Z., dan Mahmood, Q., (2007), Assessing potential dietary toxicity of heavy metals in selected vegetables and food crops, *J Zhejiang Univ Sci B.* **8(1)**: 1-13
- Khan, H., Ahmed, M.J., dan Bhanger, M.L., (2005), A simple spectrophotometric determination of trace level mercury using 1,5-diphenylthiocarbazone solubilized in micelle., *Anal Sci.* **21(5)**:507-512
- Morf W. E., (1981), *The Principles Of Ion-Selective Electrodes And Of Membrane Transport*, Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam.
- Palar, H., (1994), *Pencemaran dan Toksikologi Logam Berat*, Rineka Cipta, Jakarta.
- 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 $\text{Mn}^+.[\text{DBz16C5}]$, $\text{M} = \text{Li}^+, \text{Na}^+$, dan Z^{2+} dengan Metode Semiempirik MNDO/d, *Indonesian Journal of Chemistry* **6 (2)**: 144 – 149.

- Purba, J., Zainiati, Samosir, E.A., dan Situmorang, M., (2013), Pembuatan Ion Selektive Elektroda (ISE) untuk Analisis Penentuan Merkuri (ISE-Hg), *Prosiding Seminar dan Rapat Tahunan BKS PTN-B Bidang MIPA di Bandar Lampung*, 10-12 Mei 2013: 207-211.
- 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.
- Pungor, dan Klara T, (1970), *The theory of ion-selective membrane electrode, the analist*, 95 : 625-638.
- 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.
- Sitorus, M, (2010), *Kimia Organik Umum*, Graha Ilmu, Yogyakarta.
- 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 2015.
- 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
- Suyanta, Susanto I.R., Buchari, dan Indra N., (2004), Kinerja Elektroda Selektif Ion Lanthanum Dengan Ionofer DACDA. *Proseding Semnas FMIPA UNY*
- Tarigan, M., (2013), *Pembuatan Elektroda Merkuri Menggunakan Ionofer Sebagai Bahan Aktif Untuk Penentuan Merkuri*, Laporan Skripsi UNIMED: Medan.
- 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.
- Yoon, S., Albers, A.F., Wong, A.P., dan Chang, C.J., (2005), Screening mercury levels in fish with a selective fluorescent chemosensor, *J Am Chem Soc* **127(46)**: 16030-16031
- Wang, J., (2001), *Analytical Electrochemistry Second Edition*, John Wiley & Sons, Inc, New York