

DAFTAR PUSTAKA

- Adhaini, R. dan Susaini, 2017, *Logam Berat Sekitar Manusia*, Lambung Mangkurat University Press, Banjarmasin.
- Afandi, A. H., Soeprobawati, T. R. dan Hariyati, R., 2014, Pengaruh Perbedaan Kadar Logam Kromium (Cr) terhadap Pertumbuhan Populasi *Spirriluna platensis* (Gomont) Geitler dalam Skala Laboratorium, *Jurnal Biologi*, 3(3): 1-6.
- Arifin, B., 2012, Analisis Kandungan Logam berat Cd, Cu, Cr dan Pb dalam Air Laut di Sekitar Perairan Bungus Teluk Kabung Kota Padang, *Jurnal Teknobiologi*, 2(1): 1-8.
- Arjuna, Armid, A. dan Takwir, A., 2019, Distribusi Logam Berat Cu pada Air Laut Permukaan di Perairan Teluk Staring Sulawesi Tenggara, *Jurnal Sapa Laut*, 4(4): 225-234.
- Asmadi, Endro, S. dan Oktiawan, W., 2009, Pengaruh Chrom (Cr) dalam Limbah Cair Industri Kulit pada Proses Tennery menggunakan Senyawa Alkali Ca(OH)₂, NaOH dan NaHCO₃ (Studi Kasus PT. Trimulyo Kencana Mas Semarang), *Jurnal Air Indonesia*, 5(1): 41-54.
- Badan Standarisasi Nasional, SNI 06-6992.3:2004 dan SNI 06.6992.4:2004
- Badan Standarisasi Nasional, SNI 6989.17:2009 untuk Cr dan SNI 6989-6:2009 untuk Cu
- Cahyani, Nuraini dan Yulianto B., 2012, Studi Kandungan Logam Berat Tembaga (Cu) pada Air, Sedimen, dan Kerang Darah (*Anadara granosa*) di Perairan Sungai Sayung dan Sungai Gonjol, Kecamatan Sayung, Kabupaten Demak, *Journal Of Marine Research*, 1(2): 73-79.
- Connel, D., W., dan Miller, G., 2006, *Kimia dan Ekotoksikologi*, diterjemahkan oleh Koestoer, S., Universitas Indonesia Press, Jakarta.
- Darmono, 2001, *Lingkungan Hidup dan Pencemaran: Hubungan dengan Toksikologi Senyawa Logam*, Universitas Indonesia, Jakarta.
- Dewi, Supratro dan Rudiyanti, 2017, Kadar Logam Tembaga (Cu), Kromium (Cr) pada Sedimen dan Jaringan Lunak *Anadara Granosa* di Perairan Tambak Lorok Semarang, *Journal of Maquares*, 6(3): 197-204.
- Effendi, H., 2003, *Telaah Kualitas Air: Bagi Pengelolaan Sumberdaya dan Lingkungan Perairan*, Kanisius, Yogyakarta.

- Fadel, 2018, Pengaruh Salinitas dan Ukuran terhadap Penyerapan (*uptake*) Kontaminan Logam Zn pada Kerang Darah (*Anandara granosa*), *Jurnal Kelautan*, **1**(1): 20-30.
- Firmansyah, S., Anwar, M. R. dan Pujiraharjo, A., 2016, Kajian Pengembangan Pelabuhan Makassar dalam Menunjang Arus Bongkar Muat di Pelabuhan Makassar, *Rekayasa Sipil*, **10**(1): 10-20.
- Fitriyah, A. W., Utomo, Y., dan Kusumaningrum, I. K., 2013, *Analisis Kandungan Tembaga (Cu) dalam Air dan Sedimen di Sungai Surabaya*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Kimia, FMIPA, Universitas Negeri Malang.
- Hadianita, A., 2005, *Analisis Logam Berat Besi (Fe), Krom (Cr) dan Tembaga (Cu) pada Sedimen di Perairan Sekitar Pantai Makassar secara Spektrofotometri Serapan Atom*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Kimia, FMIPA, Universitas Hasanuddin.
- Hamuna, B., Tanjung, R. H. R., Suwito, Maury, H. K., dan Alianto, 2018, Kajian Kualitas Air Laut dan Indeks Pencemaran berdasarkan Parameter Fisika-Kimia di Perairan Distrik Depapre Jayapura, *Jurnal Ilmu Lingkungan*, **16**(1): 35-43.
- Hanangtyas, I., 2017, Studi Pencemaran Kandungan Logam Berat Timbal (Pb) dan Kadmium (Cd) pada Ikan Tongkol (*Euthynnus sp.*) di Pantai Utara Jawa, *The Journal of Tropical Biology*, **1**(2): 41-50.
- Haryanti, E. T. dan Martuti, N. K., 2020, Analisis Cemaran Logam Berat Timbal (Pb) dan Kadmium (Cd) dalam Daging Ikan Kakap Merah (*Lutjanus sp.*) di TPI Kluwut Brebes, *Jurnal Life Science*, **9**(2): 149-160.
- Hidayah, A. M., Purwanto dan Soeprbowati, T. R., 2014, Biokonsentrasi Faktor Logam Berat Pb, Cd, Cr dan Cu pada Ikan Nila di karamba Danau Rawa Pening, *Jurnal Bioma*, **16**(1): 1-9.
- Hutabarat, S. dan Evans M. S., 2000, *Pengantar Oseanografi*, Universitas Indonesia Press, Jakarta.
- Idham, A. A. P., 2013, Pengaruh Faktor-Faktor Aktivitas Perkotaan terhadap Pencemaran Perairan dan Alternatif Solusi Di Wilayah Pesisir Kota Makassar, *Laporan Penelitian*, Universitas Islam Negeri Alauddin, Makassar.
- Ika, Tahril, dan Said, I., 2012, Analisis Logam Timbal (Pb) dan Besi (Fe) dalam Air Laut di Wilayah Pesisir Pelabuhan Ferry Taipa Kecamatan Palu Utara, *Jurnal Akademika Kimia*, **1**(4): 181-186.

- Jaishankar, M., Mathew, B. B., Shah, M. S., Murthy, K., dan Gowda, S., 2014, Biosorption of Few Heavy Metal Ions Using Agricultural Wastes, *Journal of Environment Pollution and Human Health*, **2**(1): 1-6.
- Jarup, L., 2003, Hazards of Heavy Metal Contamination, *Br Med Bull*, **68**(1): 167–182.
- Kar, D., Sur, P., Mandal, S. K., Saha, T. dan Kole, R. K., 2008, Assessment of Heavy Metal Pollution in Surface Water, *International Journal Environment Science Tehnology*, **5**(1): 119-124.
- Kementerian Perhubungan Republik Indonesia, 2020.
- Khaerani, N., Azam, M., Firdausi dan Soelaeman, S., 2007, Penentuan Kandungan Unsur Krom dalam Limbah Tekstil dengan Metode Analisis Pengaktifan Neuotron, *Berkala Fisika*, **10**(1): 35-43.
- Lahuddin, 2007, *Aspek Unsur Mikro dalam Kesuburan Tanah*, USU Press, Medan.
- Lessy, M. D., 2006, Distribusi Kuatitatif Logam Berat Pb dalam Air, Sedimen dan Lamun *Enhalus Acoroides* di Perairan Pesisir Kota Ternate Maluku Utara, Tesis, Program Pascasarjana Universitas Hasanuddin. Makassar.
- Mawardi, 2016, Inovasi Mengatasi Pendangkalan pada Pelabuhan Tapak Paderi Kota Bengkulu, *Jurnal Inersia*, **8**(1): 39-48.
- Marsaloli, M., 2014, Kandungan Bahan Organik N-Alkana, Aromatik dan Total Hidrokarbon dalam Sedimen di Perairan Raha, *Makara Sains*, **8**(3): 116-122.
- Martuti, N. K. T., 2012, Kandungan Logam Berat Cu dalam Ikan Bandeng: Studi Kasus di Tambak Wilayah Tapak Semarang, *Prosiding Seminar Nasional Pengelolaan Sumber Daya Alam dan Lingkungan*, **1**(1): 88-94.
- Maskulah, L., 2013, Hubungan antara Konsentrasi Logam Berat Pb, Cd, Cu, Zn dengan Bahan Organik dan Ukuran Butir dalam Sedimen di Estuari Banjir Kanal Barat, Semarang, *Buletin Oseanografi Marina*, **2**(1): 55-62.
- Mohiuddin, K., M., Ogawa, Y., Zakir, H., M., Otomo, K., Shikazono, N., 2011, Heavy Metals Contamination in Water and Sediments of an Urban River in A Developing Country, *Environ. Sci. Tech.*, **8**(4): 723-736.

- Mulyaningsih, T., R., Alfian, dan Sutisna, 2012, Distribusi Logam Berat dalam Sedimen Daerah Aliran Sungai Ciujung Banten, *Jurnal Teknologi Reaktor Nuklir Tri Dasa Mega*, **14** (3): 157-169.
- Mulyanto H. R., 2007, *Sungai Fungsi & Sifat-Sifatnya*, Graha Ilmu, Yogyakarta.
- Nadia, N., Rudiyanti, S. dan Haeruddin, 2017, Sebaran Spasial Logam Berat pada Kolom Air dan Sedimen di Perairan Muara Cisadane Banten, *Journal of Maquares*, **6**(4): 455-462.
- Nagajyoti, P. C., Lee, K. D. dan Sreekanth, T. V. M., 2010, Heavy Metals, Occurrence and Toxicity for Plants: a review, *Environ Chem Lett*, **8**(3): 199–216.
- Nisa, C., Irawati, U. dan Sunardi, 2013, Model Adsopsi Timbal (Pb) dan Seng (Zn) dalam Sistem Air-Sedimen di Waduk Riam Kanan Kalimantan Selatan, *Jurnal Konversi*, **2**(1): 7-13.
- Nuhman, 2019, *Monograf: Logam Timbal dan Tembaga (LC₅₀ pada Berbagai Stadia Udang Vannamei)*, Hang Tuah University Press, Surabaya.
- Nuraini, Endrawati dan Maulana, I. R., 2017, Analisis Kandungan Logam Berat Kromium (Cr) pada Air, Sedimen dan Kerang Hijau (*Perna viridis*) di Perairan Trimulya Semarang, *Jurnal Kelautan Tropis*, **20**(1): 48-55.
- Nurwati, E., 2009, *Pengaruh Limbah Cair Industri Penyamakan Kulit Terhadap Kadar Kromium dalam Tanaman Jahe (Zingiber officinale)*, Skripsi tidak diterbitkan, UIN Sunan Kalijaga, Yogyakarta.
- Owen, R. B., Shandu, N., 2000, Heavy Metal Accumulation and Anthropogenic Impacts on Tolo Harbour, *Hongkong Marine Pollution Bulletin*, **40**(2): 174-180.
- Pagoray, H., 2001, Kandungan Merkuri dan Kadmium Sepanjang Kali Donan Kawasan Indutri Cilacap. *Frontir*. **33**(1): 1-9.
- Palar, H., 2012, *Pencemaran dan Toksikologi Logam Berat*, Renika Cipta, Jakarta.
- Pangestu, H., dan Haki, H., 2013, Analisis Angkutan Sedimen Total pada Sungai Dawas Kabupaten Musi Banyuasin, *Jurusan Teknik Sipil Fakultas Teknik Universitas Sriwijaya*, **1**(1); 103-109.

Patang, 2018, *Dampak Logam Berat Kadmium dan Timbal pada Perairan*, Badan Penerbit UNM, Makassar.

Patty, S. I., Huwae, R., dan Kainama, F., 2020, Variasi Musiman Suhu, Salinitas dan Kekeruhan Air Laut di Perairan Selat Lembeh, Sulawesi Utara, *Jurnal Ilmiah Platax*, **8**(1): 110-117.

Paundanan, M., 2015, *Kontaminan Logam Berat (Hg dan Pb) pada Air, Sedimen dan Ikan Selar Tetengkek (Megalaspis cordyla) di Teluk Palu Provinsi Sulawesi Tengah*. Tesis tidak diterbitkan. Sekolah Pascasarjana, Institut Pertanian Bogor, Bogor.

Peraturan Pemerintah Republik Indonesia Nomor 22 Tahun 2021 tentang *Penyelenggaraan Perlindungan dan Pengelolaan Lingkungan Hidup*.

Priyanto, N., Dwiyitno dan Aryani, F., 2008, Kandungan Logam Berat Hg, Pb, Cd, dan Cu, pada Air, Sedimen dan Ikan, di Waduk Cirata Jawa Barat, *Jurnal Pascapanen dan Bioteknologi Kelutan dan Perikanan*, **3**(1): 69-78.

Puspitasari, R., 2011, Aspek Toksisitas Sedimen Pesisir Cirebon terhadap Abnormalitas Larva Kerang Hijau (Perna Viridis), *Oseanologi dan Limnologi di Indonesia*, **37**(2): 235-245.

Rahmawati, E., Dewi, D. C., Fasya, A. G., dan Fauziyah, B., 2015, Analysis of Metal Copper Concentration at Candy using Atomic Absorption Spectrophotometry (AAS), *Journal Alchemy*, **4**(1): 9-4.

Rizkiana, L., Karina, S., dan Nurfadillah, 2017, Analisis Timbal (Pb) pada Sedimen dan Air Laut di Kawasan Pelabuhan Nelayan Gampong Deah Glumpang Kota Bandar Aceh, *Jurnal Ilmiah Mahasiswa Kelautan dan Perikanan Unsyiah*, **2**(1): 89-96.

Roto, Tahir, I. dan Sholikhah, U. N., 2009, *Aplikasi Pengelolaan Polutan Anion Khrom (VI) dengan Menggunakan Agen Penukar Ion Hydro Talcite Zn-Al-SO₄*, Universitas Gadjah Mada, Sekip Utara, Yogyakarta.

Rochyatun, E. dan Rozak, A., 2007, Pemantauan Kadar Logam Berat dalam Sedimen di Perairan Teluk Jakarta, *Makara Sains*, **11**(1): 28-36.

Sahara, E., 2009, Distribusi Pb dan Cu pada Berbagai Ukuran Partikel Sedimen di Pelabuhan Benoa, *Jurnal Kimia*, **3**(2): 75-80.

- Said, I., Jalaluddin, M. N., Upe, A., dan Wahab, A. W., 2009, Penetapan Konsentrasi Logam Berat Krom dan Timbal dalam Sedimen Estuaria Sungai Matangpond Palu, *Jurnal Chemica*, **10**(2): 40-47.
- Santi, Timow, V. M. A. dan Gonggo, S. T., 2017, Analisis Tembaga (Cu) dan Timbal (Pb) dalam Air Laut dan Sedimen di Perairan Pantai Loli Kecamatan Banawa Kabupaten Donggala, *Jurnal Akademika Kimia*, **6**(4): 241-246.
- Sarjono, A., 2009, *Analisis Kandungan Logam Berat Cd, Pb dan Hg pada Air dan Sedimen di Perairan Kamal Muara, Jakarta Utara*, Skripsi tidak diterbitkan, Departemen Manajemen Sumberdaya Perairan Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan Institut Pertanian Bogor, Bogor.
- Schützendübel, A. and Polle, A., 2001, Plant Responses to Abiotic Stresses: Heavy Metalinduced Oxidative Stress and Protection by Mycorrhization, *Journal of Experimental Botany*, **53**(372): 1351-1365.
- Setiawan, H., 2014, Pencemaran Logam Berat di Perairan Pesisir Kota Makassar dan Upaya Penanggulangannya, *Info Teknis Eboni*, **11**(1): 1-13.
- Setiawan, H. dan Subiandono, E., 2015, Konsentrasi Logam Berat pada Air dan Sedimen di Perairan Pesisir Provinsi Sulawesi Selatan, *Indonesian Forest Rehabilitation Journal*, **3**(1): 67-79.
- Simanjuntak, M., 2009, Hubungan Faktor Lingkungan Kimia, Fisika terhadap Distribusi Plankton di Perairan Belitung Timur, Bangka Belitung, *Journal of Fisheries Sciences*, **11**(1): 31-45.
- Soemirat, 2003, *Toksikologi Lingkungan*, Gadjah Mada University Prees, Yogyakarta.
- Solihuddin, T., Sari, E. M. dan Kusumah, G., 2011, Prediksi Laju Sedimentasi di Perairan Pemangkat, Sambas Kalimantan Barat menggunakan Metode Pemodelan, *Buletin Geologi Tata Lingkungan*, **21**(3): 117-126.
- Sunardi dan Ariyanti, D. K., 2009, Toksisitas Sedimen Sungai Citarum terhadap Larva *Hydropsyche* sp, *Jurnal Biotika*, **7**(2): 108-117.
- Supriharyono, 2000, *Pelestarian dan Pengelolaan Sumber Daya Alam di Wilayah Pesisir Tropis*, Gramedia Pustaka Utama, Jakarta.

Supriharyono, 2000, *Pengelolaan Ekosistem Terumbu Karang*, Djambatan, Jakarta.

Supriyaningrum, E., 2006, *Fluktuasi Logam Berat Timbal dan Kadmium dalam Air dan Sedimen di Perairan Teluk Jakarta*, Skripsi tidak diterbitkan, IPB, Bogor.

Susanti, E., Henny, 2008, *Pedoman Pengolahan Limbah Cair yang Mengandung Kromium dengan Sistem Lahan Basah Buatan dan Reaktor Kolom*, Pusat Penelitian Limnologi, LIPI, Cibinong.

Sutamihardja, 2006, *Toksikologi Lingkungan*, Buku Ajar Program Studi ilmu Lingkungan Universitas Indonesia, Jakarta.

Utami, R., Rismawati, W. dan Sapanli, K., 2018, Pemanfaatan Mangrove untuk Mengurangi Logam Berat di Perairan, *Prosiding Seminar Nasional Hari Air Dunia*.

Vijayakumar, S., Fareedullah, M., Ashok, K. E. dan Mohan, R. K., 2012, A Prospective Study on Electrocardiographic Findings of Patients with Organophosphorus Poisoning, *Cardiovasc Toxicol*, **11**(1): 7-113.

Warni, D., Karina, S. dan Nurfadillah, N., 2017, Analisis Logam Pb, Mn, Cu, dan Cd pada Sedimen di Pelabuhan Jetty Meulaboh, Aceh Barat, *Jurnal Ilmiah Mahasiswa Kelautan dan Perikanan Unsyiah*, **2**(2): 246-253.

Wibowo, A. B. dan Cerlyawati, H., 2021, Analisa Kandungan Logam Cd, Pb, Zn dan Cu pada Tangki Ballast Kapal Niaga di Pelabuhan Kendal Dsn Tanjung Mas Semarang, *Jurnal Maritim Polimarin*, **7**(1): 32-39.

Widodo, H. dan Wahyuni, T. E., 2020, Manajemen Penanggulangan Tumpahan Minyak di Laut Akibat dari Pengoperasian Kapal, *Majalah Ilmiah Gema Maritim*, **22**(1): 60-66.

Widowati, W., Sastiono, A., dan Jusuf., R. R., 2008, *Efek Toksik Logam Pencegahan dan Penanggulangan Pencemaran*, Penerbit Andi, Yogyakarta.

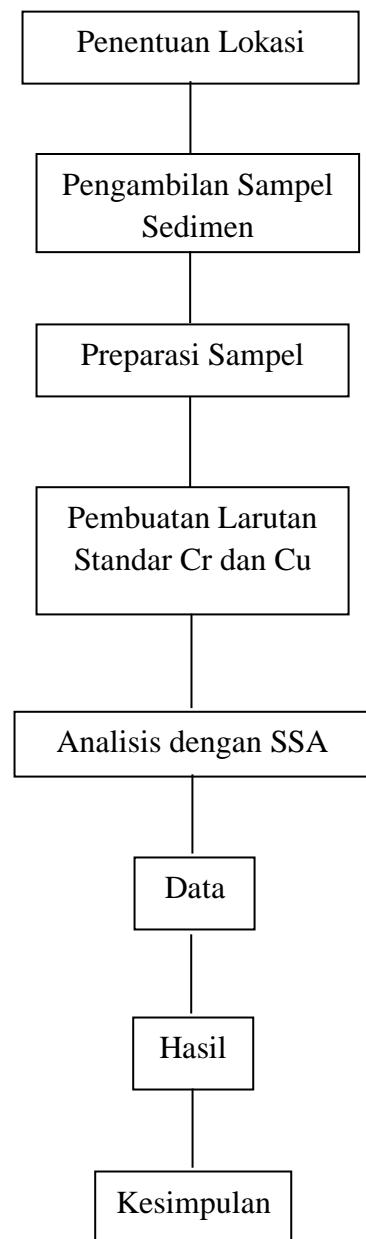
Wolf, H. D., Ulomi, S. A., Backeljau, T., Pratap, H. B., dan Blust, R., 2001, Heavy Metal Levels in the Sediments of Four Dar Es Salaam Mangroves Accumulation in, and Effect on the Morphology of the Periwinkle *Littoraria scabra* (*Mollusca Gastropoda*), *Environment International*, **26**(1): 243- 249.

Yudo, S., 2006, Kondisi Pencemaran Logam Berat di Perairan Sungai DKI Jakarta, *Jurnal Air Indonesia*, **2**(1): 1-15.

Zainal, A. dan Diani, F., 2009, Fraksinasi Logam Berat Pb, Cd, Cu dan Zn dalam Sedimen dan Bioavailabilitasnya bagi Biota di Perairan Teluk Jakarta, *Jurnal Ilmu Kelautan*, **14**(1): 27-32.

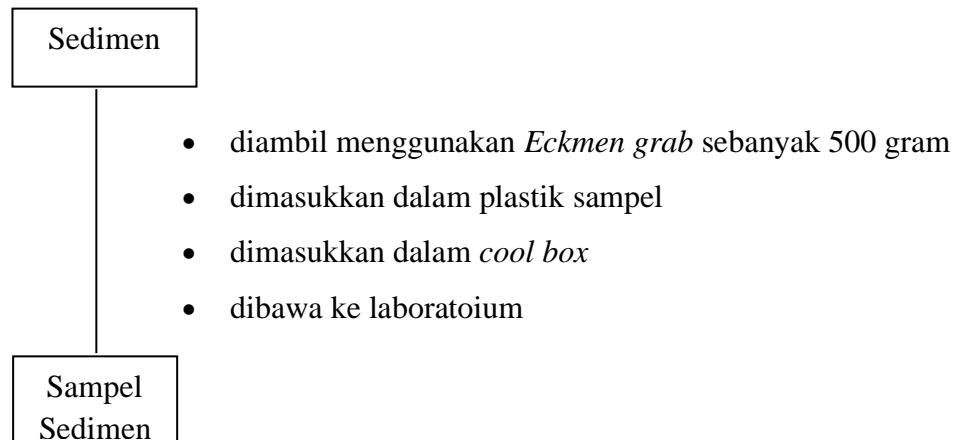
Zhitkovich , A., 2005, Importance of chromium-DNA adducts in mutagenicity and Toxicity of Chromium (VI), *Chem Res Toxicol*, **18**(1): 3–11.

Lampiran 1. Skema Kerja Penelitian

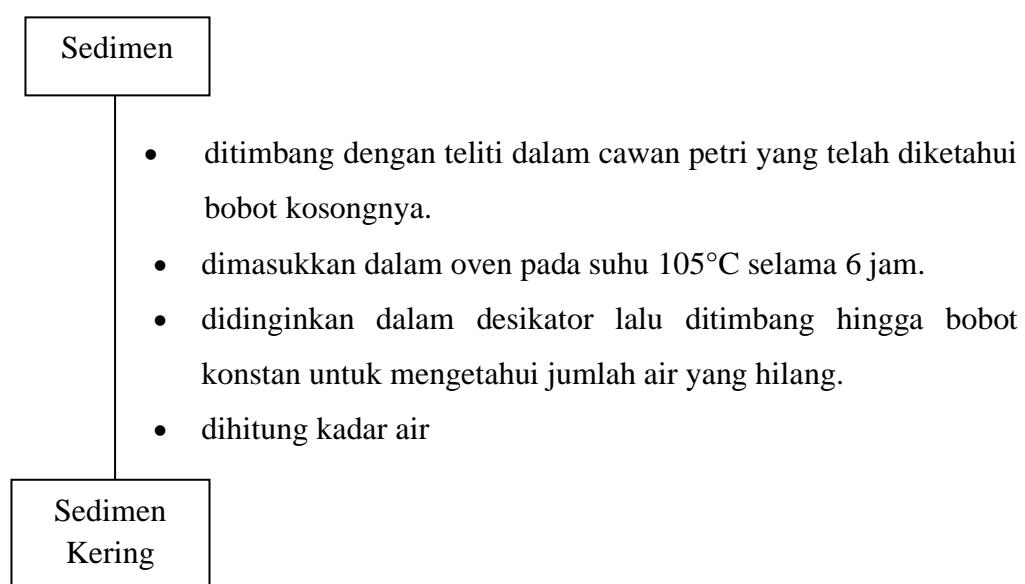


Lampiran 2. Bagan Kerja

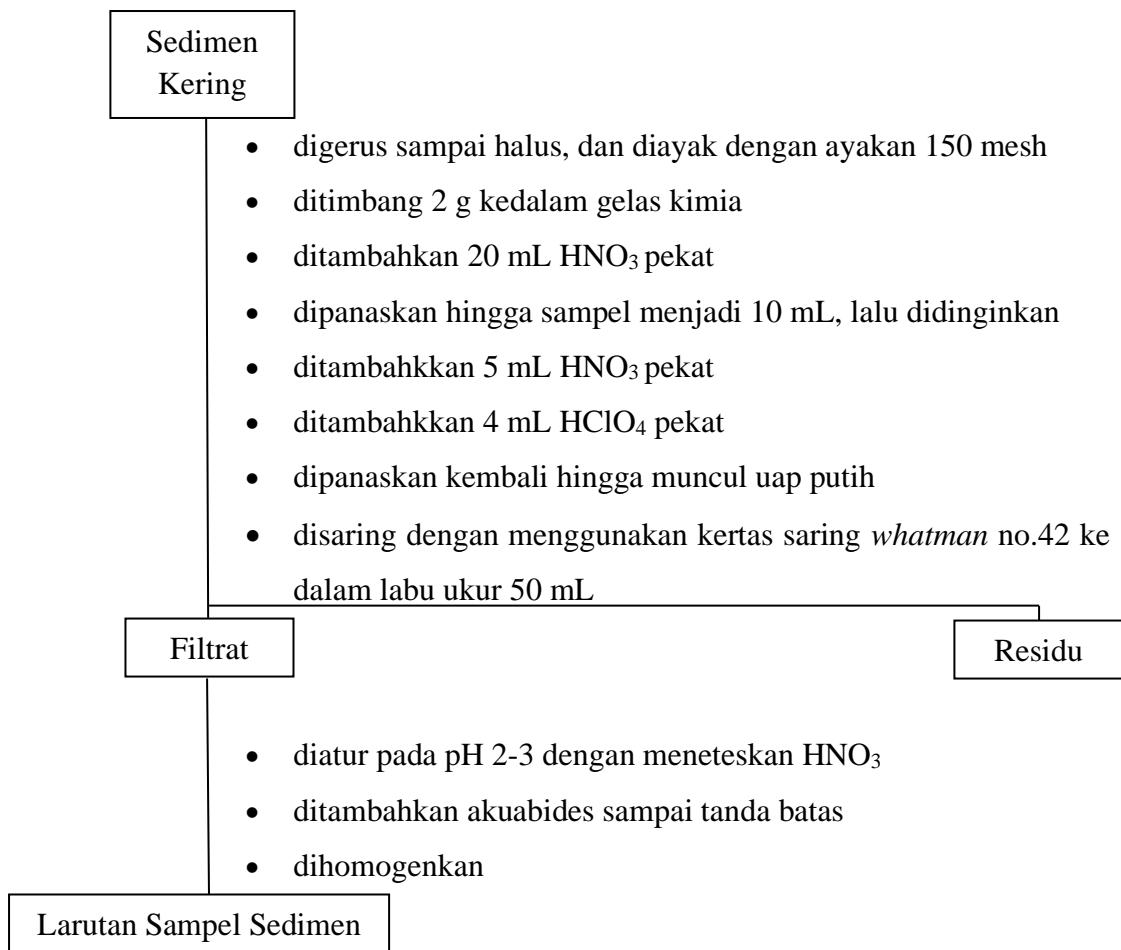
1. Pengambilan Sampel



2. Penentuan Kadar Air

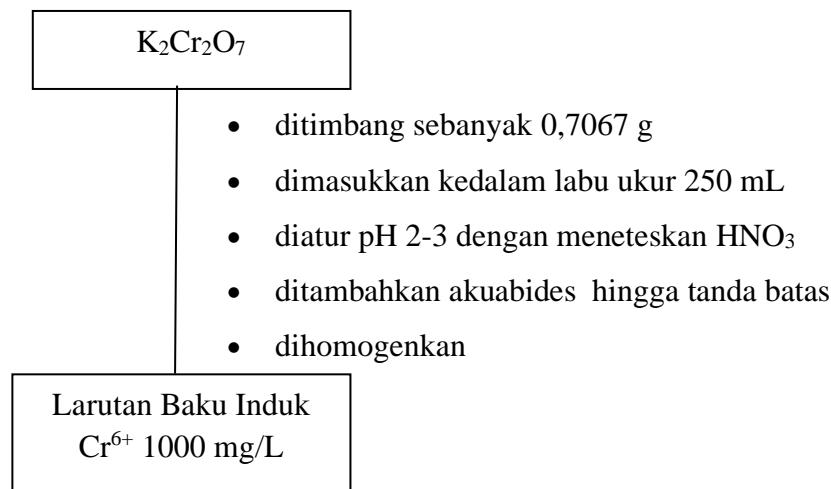


3. Preparasi Sampel

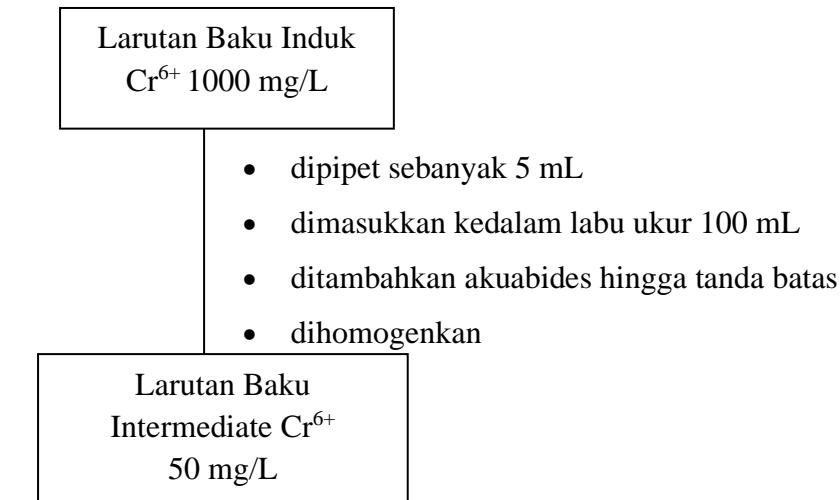


4. Pembuatan Larutan Baku Cr

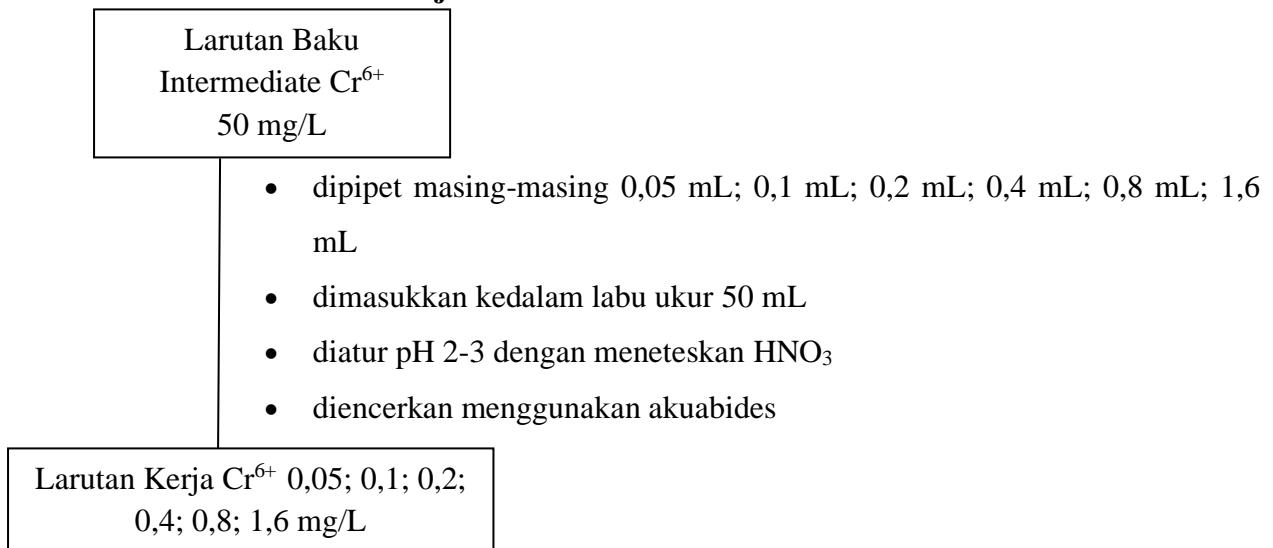
4.1 Pembuatan Larutan Induk Cr 1000 mg/L



4.2 Pembuatan Larutan Intermediate Cr 50 mg/L

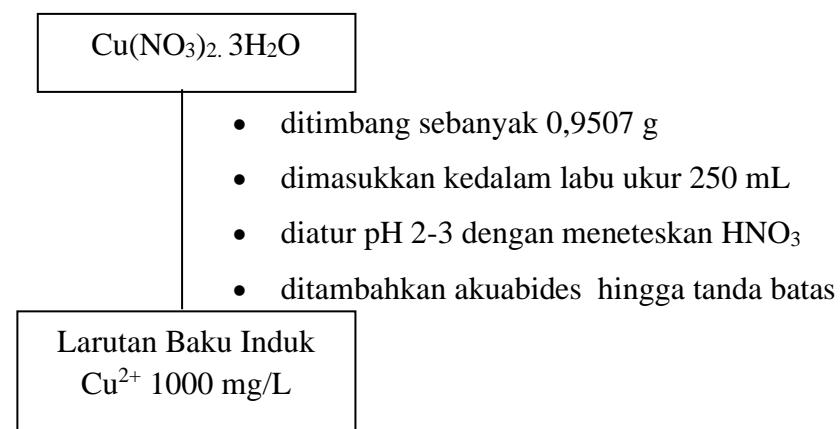


4.3 Pembuatan Larutan Kerja

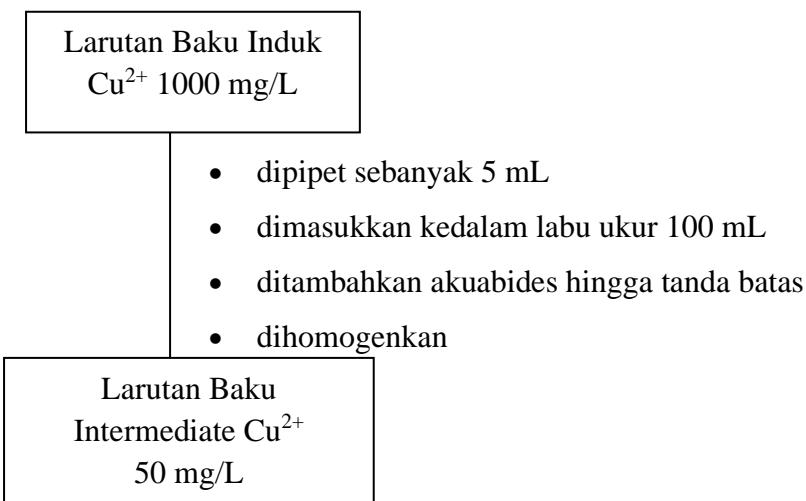


5. Pembuatan Larutan Baku Cu

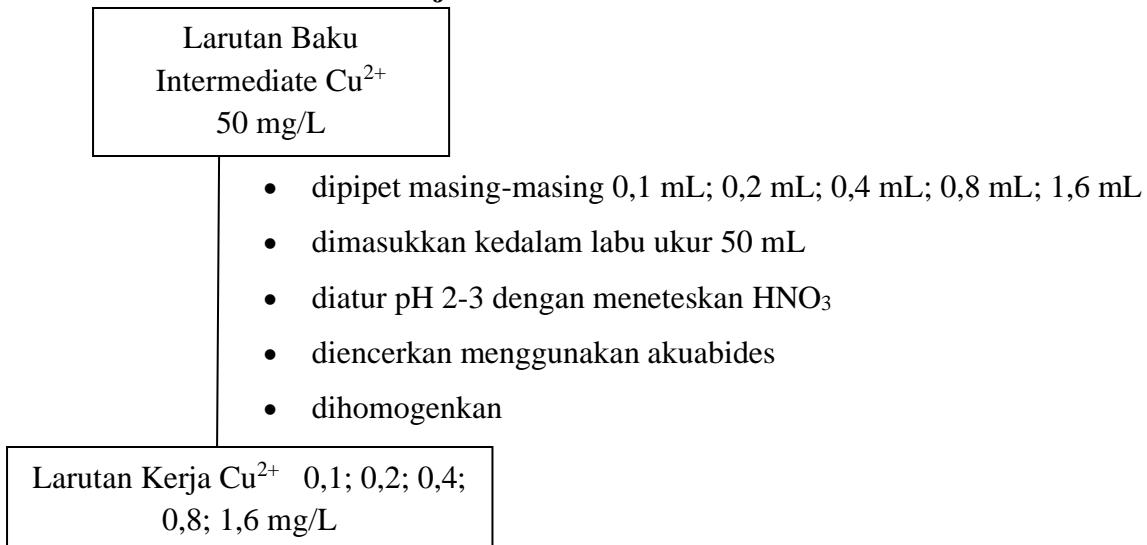
5.1 Pembuatan Larutan Induk Cu 1000 mg/L



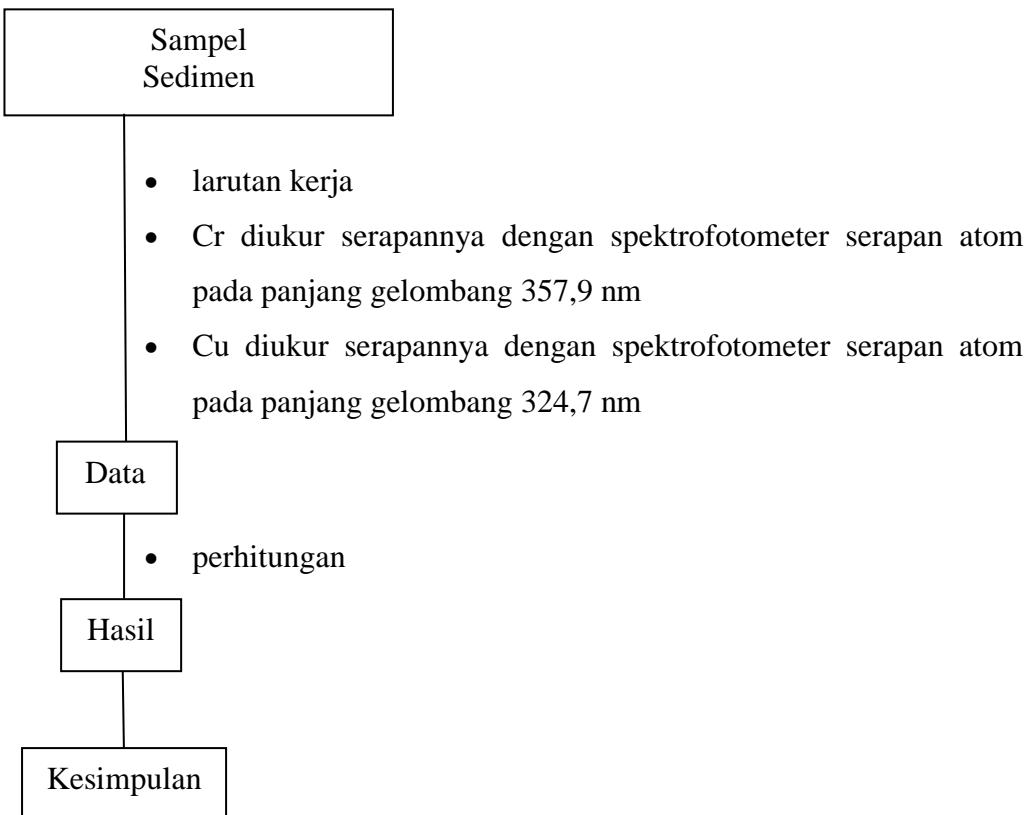
5.2 Pembuatan Larutan Intermediate Cu 50 mg/L



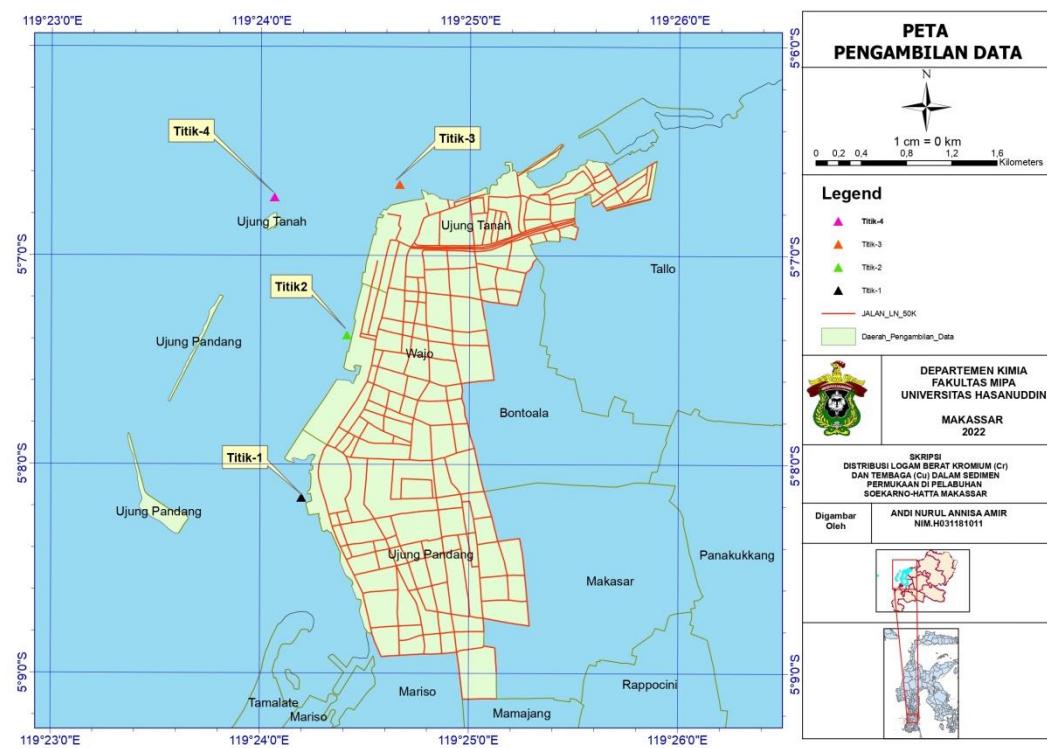
5.3 Pembuatan Larutan Kerja



6. Analisis Cr dan Cu dengan Spektrofotometri Serapan Atom



Lampiran 3. Peta Lokasi Pengambilan Sampel



Lampiran 4. Perhitungan

a. Perhitungan Kadar Air

$$\%KA = \frac{W1 - W2}{W1 - W0} \times 100 \%$$

• Stasiun 1

$$\%KA = \frac{W1 - W2}{W1 - W0} \times 100\% = \frac{(51,6697 - 51,5580) g}{(51,6697 - 46,6649) g} \times 100\%$$

$$\%KA = \frac{0,1117}{5,0048} \times 100\% = 2,23 \%$$

• Stasiun 2

$$\%KA = \frac{W1 - W2}{W1 - W0} \times 100\% = \frac{(48,5535 - 48,3423) g}{(48,5535 - 43,5460) g} \times 100\%$$

$$\%KA = \frac{0,2112}{5,0075} \times 100\% = 4,22 \%$$

• Stasiun 3

$$\%KA = \frac{W1 - W2}{W1 - W0} \times 100\% = \frac{(45,4906 - 44,9125) g}{(45,4906 - 40,4822) g} \times 100\%$$

$$\%KA = \frac{0,5781}{5,0084} \times 100\% = 11,54 \%$$

- Stasiun 4

$$\begin{aligned}\%KA &= \frac{W_1 - W_2}{W_1 - W_0} \times 100\% \\ \%KA &= \frac{(49,6955 - 49,6571) \text{ g}}{(49,6955 - 44,6850) \text{ g}} \times 100\% \\ \%KA &= \frac{0,0384}{5,0005} \times 100\% \\ \%KA &= 0,77 \%\end{aligned}$$

Tabel Hasil Kadar Air

Stasiun	Hasil Kadar Air (%)
1	2,23
2	4,22
3	11,54
4	0,77

b. Perhitungan Pembuatan Deret Standar Cr dan Cu

- Pembuatan Larutan Induk Cr 1000 mg/L

$$\text{ppm} = \frac{\text{Ar Cr}}{\text{Mr K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \times \frac{\text{massa}}{\text{L}}$$

$$1000 \text{ ppm} = \frac{104 \text{ g/mol}}{294 \text{ g/mol}} \times \frac{\text{massa}}{0,25 \text{ L}}$$

$$\text{massa} = \frac{73500 \text{ mg}}{104}$$

$$\begin{aligned}\text{massa} &= 706,7 \text{ mg} \\ \text{massa} &= 0,7067 \text{ g}\end{aligned}$$

- Pembuatan Larutan Induk Cu 1000 mg/L**

$$\text{ppm} = \frac{\text{Ar Cu}}{\text{Mr Cu(NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}} \times \frac{\text{massa}}{\text{L}}$$

$$1000 \text{ ppm} = \frac{63,5 \text{ g/mol}}{241,5 \text{ g/mol}} \times \frac{\text{Massa}}{0,25 \text{ L}}$$

$$\text{massa} = \frac{60375 \text{ mg}}{63,5}$$

$$\begin{aligned}\text{massa} &= 950,78 \text{ mg} \\ \text{massa} &= 0,9507 \text{ g}\end{aligned}$$

- Pembuatan Larutan Baku Intermediate Cr dan Cu 50 mg/L**

$$\begin{aligned}V_1 \cdot C_1 &= V_2 \cdot C_2 \\ V_1 \cdot 1000 \text{ mg/L} &= 100 \text{ mL} \cdot 50 \text{ mg/L} \\ V_1 &= 5 \text{ mL}\end{aligned}$$

- Pembuatan Deret Standar Cr dan Cu**

- Cr 0,05 mg/L

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 0,05 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,05 \text{ mL}$$

- Cr 0,1 mg/L

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 0,1 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,1 \text{ mL}$$

- Cr 0,2 mg/L

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 0,2 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,2 \text{ mL}$$

- Cr 0,4 mg/L

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 0,4 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,4 \text{ mL}$$

- Cr 0,8 mg/L

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 0,8 \text{ mg/L}$$

- Cr 1,6 mg/L $V_1 = 0,8 \text{ mL}$

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

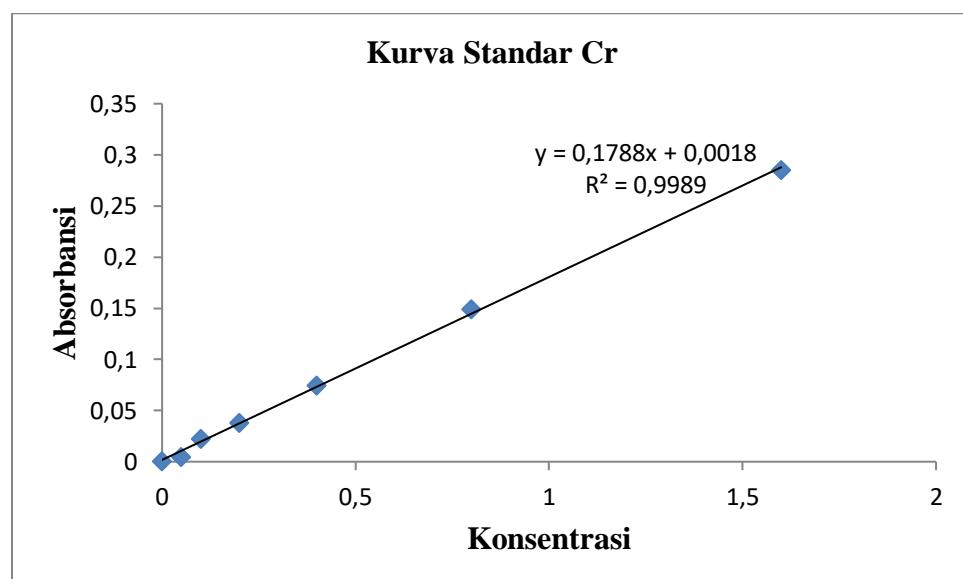
$$V_1 \cdot 50 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \cdot 1,6 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 1,6 \text{ mL}$$

* Diulangi pembuatan deret standar Cu dengan menggunakan jumlah takaran volume diatas.

c. Perhitungan Konsentrasi Logam Cr dan Cu pada Sedimen

- Perhitungan Konsentrasi Cr



Stasiun	Absorbansi
Stasiun 1	0,0122
Stasiun 2	0,0145
Stasiun 3	0,0063
Stasiun 4	0,0088

a. Stasiun 1

$$\begin{aligned}y &= 0,1788x + 0,0018 \\0,0122 &= 0,1788x + 0,0018 \\x &= \frac{0,0104}{0,1788} \\x &= 0,0582 \\CCr &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCr &= \frac{0,0582 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0016 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCr &= 1,45 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

b. Stasiun 2

$$\begin{aligned}y &= 0,1788x + 0,0018 \\0,0145 &= 0,1788x + 0,0018 \\x &= \frac{0,0127}{0,1788} \\x &= 0,0710 \\CCr &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCr &= \frac{0,0710 \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0071 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCr &= 1,77 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

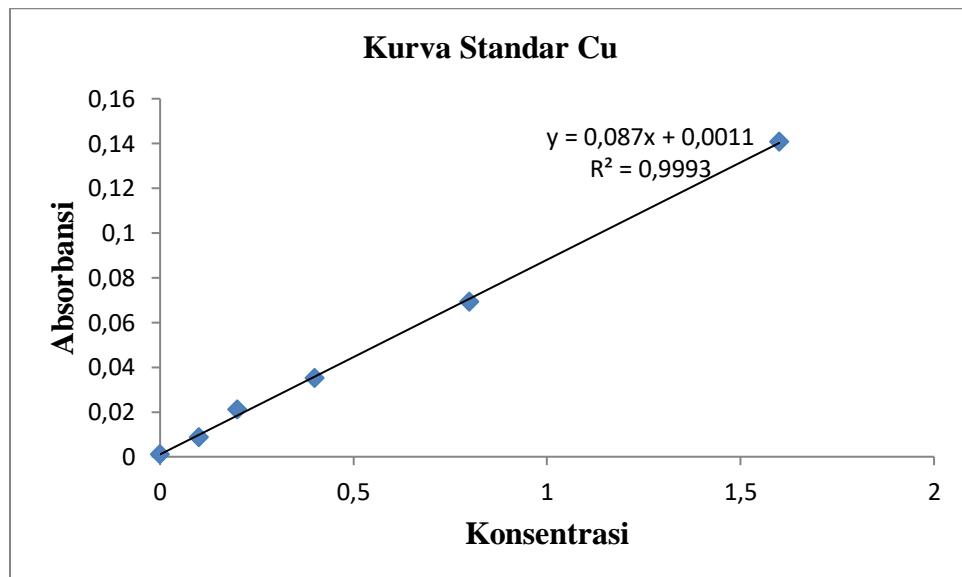
c. Stasiun 3

$$\begin{aligned}y &= 0,1788x + 0,0018 \\0,0063 &= 0,1788x + 0,0018 \\x &= \frac{0,0045}{0,1788} \\x &= 0,0252 \\CCr &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCr &= \frac{0,0252 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0193 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCr &= 0,62 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

d. Stasiun 4

$$\begin{aligned}
 y &= 0,1788x + 0,0018 \\
 0,0088 &= 0,1788x + 0,0018 \\
 x &= \frac{0,007}{0,1788} \\
 x &= 0,0391 \\
 C_{Cr} &= \frac{Cx \times V_{total}}{\text{gram contoh}} \\
 C_{Cr} &= \frac{0,0391 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{L}}{2,0068 \times 10^{-3} \text{kg}} \\
 C_{Cr} &= 0,97 \text{ mg/kg}
 \end{aligned}$$

- Perhitungan Konsentrasi Cu



Stasiun	Absorbansi
Stasiun 1	0,1150
Stasiun 2	0,1423
Stasiun 3	0,0600
Stasiun 4	0,0598

a. Stasiun 1

$$\begin{aligned}y &= 0,087x + 0,0011 \\0,1150 &= 0,087x + 0,0011 \\x &= \frac{0,1150 - 0,0011}{0,087} \\x &= 1,3092 \\CCu &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCu &= \frac{1,3092 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0016 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCu &= 32,70 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

b. Stasiun 2

$$\begin{aligned}y &= 0,087x + 0,0011 \\0,1423 &= 0,087x + 0,0011 \\x &= \frac{0,1423 - 0,0011}{0,087} \\x &= 1,6230 \\CCu &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCu &= \frac{1,6230 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0071 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCu &= 40,43 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

c. Stasiun 3

$$\begin{aligned}y &= 0,087x + 0,0011 \\0,0600 &= 0,087x + 0,0011 \\x &= \frac{0,0600 - 0,0011}{0,087} \\x &= 0,6770 \\CCu &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCu &= \frac{0,6770 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0193 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCu &= 16,76 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

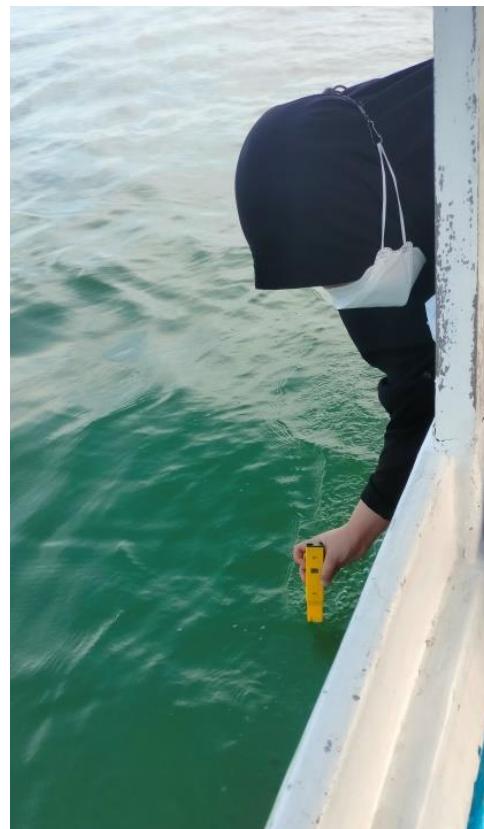
d. Stasiun 4

$$\begin{aligned}y &= 0,087x + 0,0011 \\0,0598 &= 0,087x + 0,0011 \\x &= \frac{0,0587}{0,087} \\x &= 0,6747 \\CCu &= \frac{Cx \times V \text{ total}}{\text{gram contoh}} \\CCu &= \frac{0,6747 \frac{\text{mg}}{\text{L}} \times 50 \times 10^{-3} \text{ L}}{2,0068 \times 10^{-3} \text{ kg}} \\CCu &= 16,8103 \text{ mg/kg}\end{aligned}$$

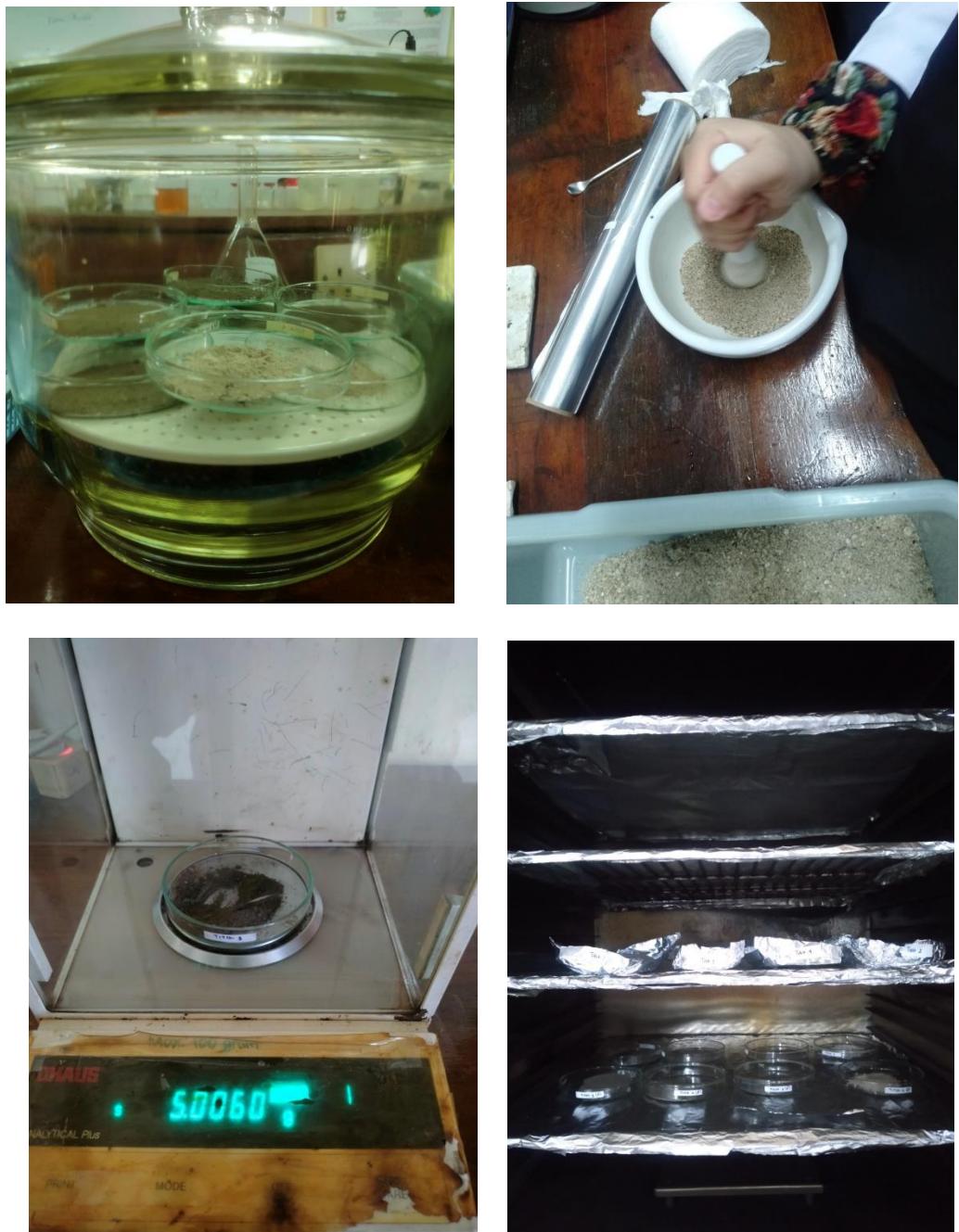
Lampiran 5. Dokumentasi



Pengambilan sampel



Pengukuran pH, suhu dan salinitas



Preparasi sampel



Proses destruksi sampel



Penyaringan hasil destruksi



Sampel siap dianalisis



Analisis sampel menggunakan SSA