

DAFTAR PUSTAKA

- Adhani, R., dan Husaini, 2017, *Logam Berat Sekitar Manusia*, Lambung Mangkurat University Press, Banjarmasin.
- Andreyan, D., Rejeki, S., Ariyati, R. W., Widowati, L. L., dan Amalia, R., 2021, Pengaruh Salinitas yang Berbeda Terhadap Efektivitas Penyerapan Nitrat dan Pertumbuhan (*Gracilaria verrucosa*) dari Air Limbah Budidaya Ikan Kerapu (*Epinepelus*) Sistem Intensif, *Jurnal Sains Akuakultur Tropis*, 5(2): 88-96.
- Andriani, T., Agustin, F., Chadijah, S., Adawiah, S.R., dan Nur, A., 2022, Analisa Logam Berat Kadmium (Cd) dan Timbal (Pb) pada Kerang Hijau (*perna viridis*) yang Beredar di Pelelangan Ikan Paotere Kota Makassar, *Chimica et Natura Acta*, 10(3): 112-116.
- Anggriana, D., 2011, *Analisis Cemarkan Logam Berat Timbal (Pb) dan Kadmium (Cd) pada Air Sumur di Kawasan Pt. Kima Dengan Metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA)*, Skripsi Tidak Diterbitkan, Fakultas Ilmu Kesehatan, Universitas Islam Negeri Alauddin Makassar, Makassar.
- Ansari, T. M., Marr, I. L., dan Tariq, N., 2004, Heavy Metals in Marine Pollution Perspective - A Mini Review, *Journal of Applied. Science*, 4(1): 1-20.
- Australian and New Zealand Environment and Conservation Council (ANZECC), 2000, *ANZECC interim sediment quality guidelines*, Report for the Environmental Research Institute of the Supervising Scientist, Sydney, Australia.
- Arifiyana, D., Devianti, V.A., dan Wardani, R.K., 2023, Edukasi Bahaya Logam Berat dalam Tubuh dan sumber Kontaminannya, *Jurnal ASTA*, 3(1): 40-52.
- Arkianti, N., Dewi, N. K., dan Martuti, N. K. T., 2019, Kandungan Logam Berat Timbal pada Ikan di Sungai Lamat Kabupaten Magelang, *Life Science*, 8(1): 54-63.
- Azizah, M., dan Maslahat, M., 2021, Kandungan Logam Berat Timbal (Pb), Kadmium (Cd), dan Merkuri (Hg) di dalam Tubuh Ikan Wader dan Air Sungai Cikaniki Kabupaten Bogor, *Jurnal Limnotek*, 28(2): 83-93.
- Badan Pusat Statistik Kabupaten Barru, 2023, Barru.
- Balqis, Emiyarti, dan Takwir, A., 2021, Konsentrasi Logam Berat Timbal (Pb) Pada Sedimen Dan Kerang (*Polymesoda Erosa*) Di Desa Totobo Sulawesi Tenggara, *Sapa Laut*, 6(4): 28-30.

- Budiastuti, P., Raharjo, M., Astorina, N., dan Dewanti, Y., 2016, Analisis Pencemaran Logam Berat Timbal Badan Sungai Babon Kecamatan Genuk Semarang, *Jurnal Kesehatan Masyarakat*, **4**(5): 119-125.
- Chaerunnisa, R., dan Supardi., 2021, Persentase Penurunan Kadar Logam Berat Timbal pada Kerang Hijau (*Perna Viridis*) Pasca Proses Depurasi oleh Nelayan Teluk Jakarta. *EduBiologia*, **2**(1): 121-127.
- Chiarelli, R., dan Roccheri, M.C, 2014, Marine Invertebrates as Bioindicators of Heavy Metal Pollution, *Open Journal Metal*, **4**(1): 93-106.
- Connel, D.W., dan Miller, G.J., 2006, *Kimia dan Ekotoksikologi Pencemaran*, Universitas Indonesia Press, Jakarta.
- Csuros, M., dan Csuros, C., 2002, *Environmental Sampling and Analysis for Metals*, Lewis Publishers, USA.
- Darmansyah, K.R., Wulandari, S.Y., Marwoto, J., dan Supriyantini, E., 2020, Profil Vertikal Logam Berat Tembaga (Cu), Nikel (Ni), dan Mangan (Mn) di Core Sedimen Perairan Pantai Marunda, Teluk Jakarta, *Jurnal Kelautan Tropis*, **23**(1): 98-104.
- Darmono, 2001, *Logam dalam Sistem Biologi Makhluk Hidup*, Universitas Indonesia Press, Depok.
- Dewi, L., Hadisoebroto, G. dan Anwar K., 2021, Penentuan Kadar Logam Timbal (Pb) dan Tembaga (Cu) Pada Sumber Air di Kawasan Gunung Salak Kabupaten Sukabumi dengan Metode Spektrofotometri Serapan Atom (SSA), *Jurnal Sabdariffarma*, **9**(2): 15-24.
- Farrukh, M.A., 2012, *Atomic Absorption Spectroscopy*, Intech, Kroasia.
- Fendjalang, S.N.M., Rupilu, K., Simange, S.M., dan Paparang, A., 2022, Analisis Kandungan Timbal (Pb) pada Perairan Pantai Desa Kupa Kupa, Kecamatan Tobelo Selatan, Kabupaten Halmahera Selatan, *Jurnal Pengelolaan Perikanan Tropis*, **6**(2): 126-133.
- Handayani, P., Kurniawan dan Adibrata, S., 2020, Kandungan Logam Berat Pb Pada Air Laut, Sedimen dan Kerang Darah (*Anadara granosa*) di Pantai Sampur Kabupaten Bangka Tengah, *Jurnal IPTEK Terapan Perikanan dan Kelautan*, **1**(2): 97-105
- Handayani, R., Natalinda, B., Noorlia., Sumaria., dan Majid, A., 2020, Kadar Logam Berat Cu, Cr, Pb dan Zn pada Kerang Darah (*Anandara granosa*) di Muara Elo dan Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*) di Loa Janan Ilir Kalimantan Timur, *Jamb.J.Chem*, **2**(2): 70-77.
- Hutari, P.Z., Joha, Y., dan Negara, B.F.S.P., 2018, Analisis Sedimentasi di Pelabuhan Pulau Baai Kota Bengkulu, *Jurnal Enggano*, **3**(1):129-143.

- Ikhsani, I.Y., Dida, E.N. dan Cahyarini, S.Y., 2017, Evaluasi Penggunaan Spektrofotometri Serapan Atom Nyala (FAAS) untuk Analisis Konsentrasi Sr/Ca dalam Karang Porites dari Teluk Ambon dan Pulau Jukung, *Jurnal Ilmu dan Teknologi Kelautan Tropis*, **9**(1): 247-253.
- Irawan, S., Warsidah, Safitri, I., Sofiana, M.S.J., dan Nurdiansyah, I.Sy., 2022, Kandungan Logam Berat Cadmium (Cd) Pada Kerang Kepah, Air dan Sedimen di Mangrove Desa Peniti Kabupaten Mempawah, *Oceanologi*, **1**(2): 64-68.
- Ishak, J., Amin, B. dan Tharin, 2014, Analisis Logam Berat Pada Air dan Sedimen di Perairan Pulau Singkep Kepulauan Riau, *Berkala Perikanan Terubuk*, **42**(2): 18027.
- Jahan, S. dan Srezov, V., 2018, Comparison of Pollution Indices for the Assessment of Heavy Metals in the Sediments of Seaports of NSW Australia, *Marine Pollution Bulletin*, 128: 295-306.
- Jannah, K.W., 2020, *Efektivitas Jeruk Nipis Dalam Menurunkan Kandungan Logam Berat Cd Pada Kerang Kepah (Polymesoda erosa) (Studi di Pantai Tratas Kecamatan Muncar Kabupaten Banyuwangi)*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Kesehatan Lingkungan, FKM, Jember.
- Kama, N.A., 2020, Efektivitas Bubur Rumput Laut sebagai Reduktor Logam Timbal Pada Kerang Hijau, *Jurnal ABDI (Sosial, Budaya dan Sains)*, **2**(1): 11-18. Kelana, P.P., Setyobudi, I., dan Krisanti, M., 2015, Kondisi Habitat *Polymesoda erosa* pada Kawasan Ekosistem Mangrove Cagar Alam Leauweng Sancang, *Jurnal akuatika*, **6**(2): 107-117.
- Kroupiene, J., 2007, Distribution of Heavy Metals in Sediments of The Nemunas River (Lithuania), *Polish Journal of Environmental Studies*, **16**(5): 715-722
- Lestari, A.P., Utami, P.I., dan Rahayu, W.S., 2010, Identifikasi Cemar Timbal pada Wortel (*Daucus corota L.*) Organik dan Anorganik dengan Metode Spektrofotometri Serapan Atom, *Jurnal Farmasi*, **7**(3): 84-92.
- Limbong, P. B., Suprihatin, E., dan Ariati N. K., 2022, Kandungan Logam Fe dan Pb Total dalam Air dan Sedimen di Kawasan Pelabuhan Padang Bai serta Bioavailabilitas, *Jurnal Kimia*, **16**(1):1-9.
- Lubis, B., Rosdiana, N., Nafianti, S., Rasyianti, O., dan Panjaitan, F.O., 2013, Hubungan Keracunan Timbal dengan Anemia Defisiensi Besi pada Anak, *Jurnal CDK*, **40**(1): 17-21.
- Maha, I.K., 2023, Dampak Pencemaran Lingkungan Terhadap Kesehatan Masyarakat Pesisir, *Journal of Health and Medical Research*, **3**(4): 315-322.

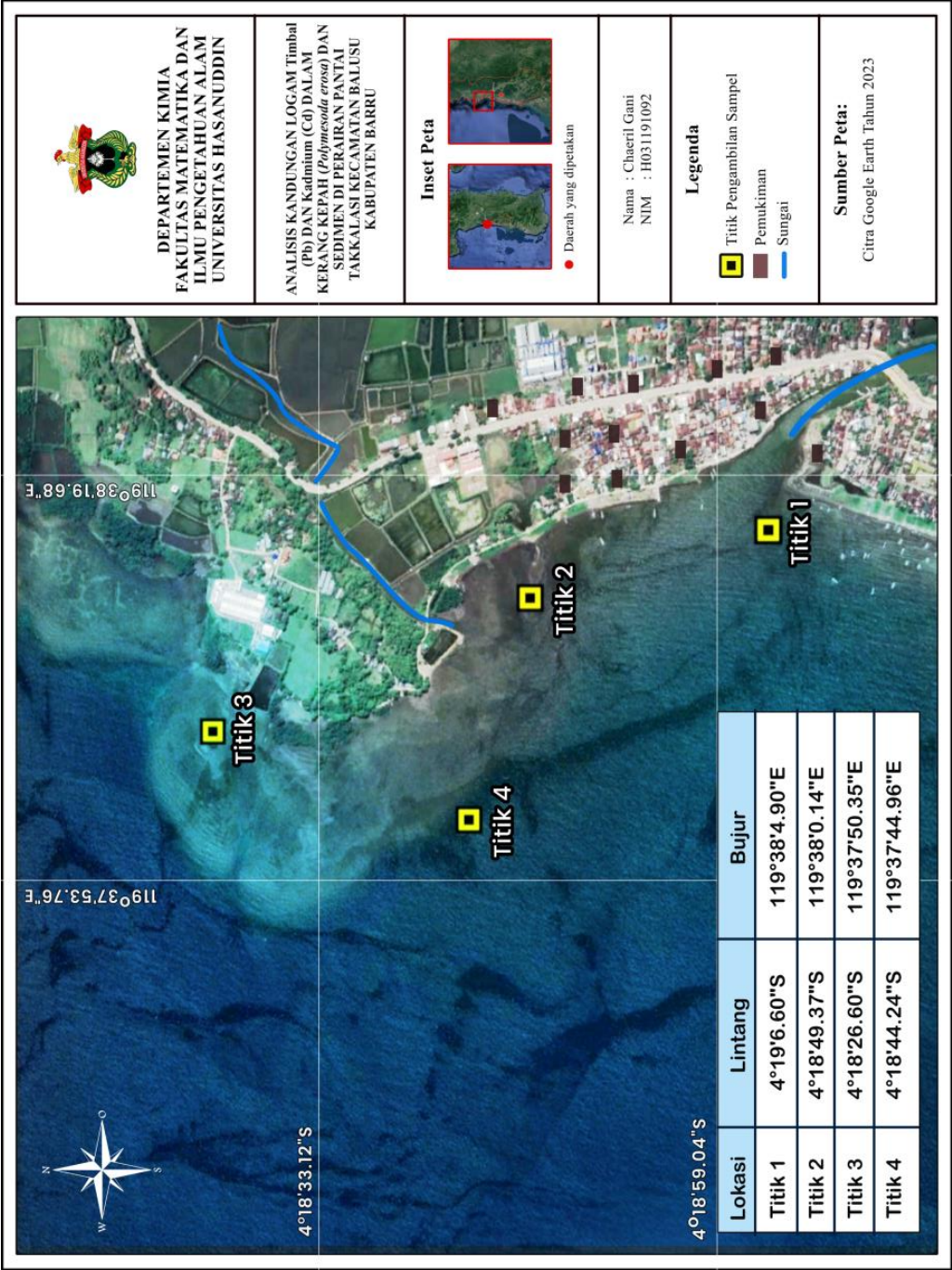
- Mariani, R.U., Emiyarti, dan Haya, L.O.M.Y., 2021, Kandungan Logam Berat Pb pada Sedimen dan Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*) di Perairan Koeono, Kecamatan Palangga Selatan, Babupaten Konawe Selatan, *Jurnal Sapa Laut*, **6**(3): 201-209.
- Marzuki, J., Nurdin, J., Marusin, N., Izmiarti, Asmara, A., dan Deswandi, R., 2006, Kepadatan Populasi dan Pertumbuhan Kerang (*Bivalvia:Arcidae*) di teluk Sungai Pisang, Kota Padang, Sumatera Barat, *Makara Journal of Science*, **10**(2): 8-19.
- Mau, A., Kangkan, A.L., dan Ayubi, A.A., 2023, Sebaran Panjang Kerang Kepah di Desa Tanah Merah Kecamatan Kupang Tengah Kabupaten Kupang, *Jurnal Ilmiah Bahari Padak*, **4**(1): 145-153.
- Melinda, M., Sari, S.P., Rosalina, D., 2015, Kebiasaan Makan Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*) di Kawasan Mangrove Pantai Pasir Padi, *Oseatek*, **9**(1): 35-44.
- Nasir, M., 2019, *Spektrometri Serapan Atom*, Syiah Kuala University Press, Aceh.
- Ningsi, K., 2019, *Distribusi Kuantitatif Logam Berat Pb dan Cd dalam Air, Sedimen dan Kerang Kepah (Polymesoda Erosa) di Sekitar Perairan Pelabuhan Pare-Pare dengan Menggunakan Spektrofotometri Serapan Atom (SSA)*, Skripsi Tidak Diterbitkan, Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Hasanuddin, Makassar.
- Nurhayati, T., Salamah, E., dan Amalia, E., 2011, Pemanfaatan Kerang Hijau (*Mytilus viridis*) dalam Pembuatan Hidrolisat Protein, *Jurnal Sumberdaya Perairan*, **5**(1): 14-16.
- Nursyahbani, A.A., dan Akram, A.C., 2022, Analisis Potensi Maritim untuk Pembangunan Ekonomi Kabupaten Barru, *Meraja Journal*, **5**(3): 602-610
- Palar, H., 2008, *Pencemaran dan Toksikologi Logam Berat*, Penerbit Rineka Cipta, Jakarta.
- Pangestu, H. dan Haki, H., 2013, Analisis Angkutan Sedimen Total pada Sungai Dawas Kabupaten Musi Banyuasin, *Jurnal Teknik Sipil dan Lingkungan*, **1**(1): 103–109.
- Patty, S. I., Rizki, M. P., Rifai, H., dan Akbar, N., 2019, Kajian Kualitas Air dan Indeks Pencemaran Perairan Laut di Teluk Manado Ditinjau Dari Parameter Fisika-Kimia Air Laut, *Jurnal Ilmu Kelautan Kepulauan*, **2**(2): 1-13.
- Pemerintah Provinsi Sulawesi Selatan, 2023, Kabupaten Barru.
- Peraturan Badan Pengawas Obat dan Makanan (BPOM) nomor 9 tentang Persyaratan Cemarkan Logam Berat dalam Pangan Olahan, 2022, Jakarta.

- Peraturan Pemerintah nomor 20 tentang Pengendalian Pencemaran Air, 1990, Jakarta.
- Peraturan Pemerintah nomor 22 tentang Penyelenggaraan Perlindungan dan Pengelolaan Lingkungan Hidup, 2021, Jakarta.
- Pratiwi, D.Y., 2020, Dampak Pencemaran Logam Berat (Timbal, Tembaga, Merkuri, Kadmium, Krom) terhadap Organisme Perairan dan Kesehatan Manusia, *Jurnal Akuatek*, **1**(1): 59-65.
- Prihatin, A.W., 2016, Validasi Metode Analisis Logam Mn dalam Sedimen Sungai Kaligarang dengan ICP-OES dan GFAAS, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Kimia, Universitas Negeri Semarang, Semarang.
- Putra, W.G.A., Jalius., dan Yanova, S., 2021, Analisis Kandungan Logam Merkuri pada Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*) di SUB DAS Batanghari Hilir Kota Jambi, *Jurnal Engineering*, **3**(2): 101-108.
- Rifardi, 2012, *Edisi Revisi Ekologi Sedimen Laut Modern*, UR PRESS, Pekanbaru.
- Rifaul, Q., 2013, *Studi Pencemaran Logam Berat Kadmium (Cd) pada Air Balas Kapal Barang dan Penumpang serta Kualitas Air Laut di Wilayah Pelabuhan Tanjung Emas*, Skripsi Tidak Diterbitkan, Fakultas Kesehatan Masyarakat Universitas Dipenogoro, Semarang.
- Ristanti, A.D., Suratman., dan Widiyanto, A.F., 2013, Analisis Kandungan Logam Timbal (Pb) dan Laju Konsumsi Aman Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*) di Sungai Donan Cilacap, *Kesmasindo*, **6**(2): 85-93.
- Rizkiana, L., Karina, S., dan Nurfadillah, 2017, Analisa Timbal (Pb) pada Sedimen dan Air Laut di Kawasan Pelabuhan Nelayan Gampong Deah Glumpang Kota Banda Aceh, *Jurnal Ilmiah Mahasiswa Kelautan dan Perikanan Unsiyah*, **2**(1): 89-96.
- Ruslan, M.U., 2009, Kajian Keanekaragaman Genetik Jenis-jenis Kerang Yang Digunakan Sebagai Obat Tradisional Masyarakat Kabupaten Muna Sulawesi Tenggara, *Jurnal Akuatik*, **1**(1): 1-12.
- Salam, A.H., Sugianto, dan Emrinaldi, T., 2013, *Menentukan Pola Penyebaran Logam Berat (Cu, Fe, Zn) di Sungai Siak dengan Menggunakan Spektrofotometer (AAS)*, Skripsi tidak diterbitkan, Universitas Riau.
- Salim, M., 2010, *Identifikasi dan Penetapan Kadar Timbal (Pb), Tembaga (Cu), dan Kadmiun (Cd) Pada Kerang Dara (Anadara granosa) dan Kerang Hijau (Perna viridis) di Muara Angke dengan Metode Spektrofotometer Serapan Atom*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Farmasi, FMIPA, Universitas Indonesia, Depok.

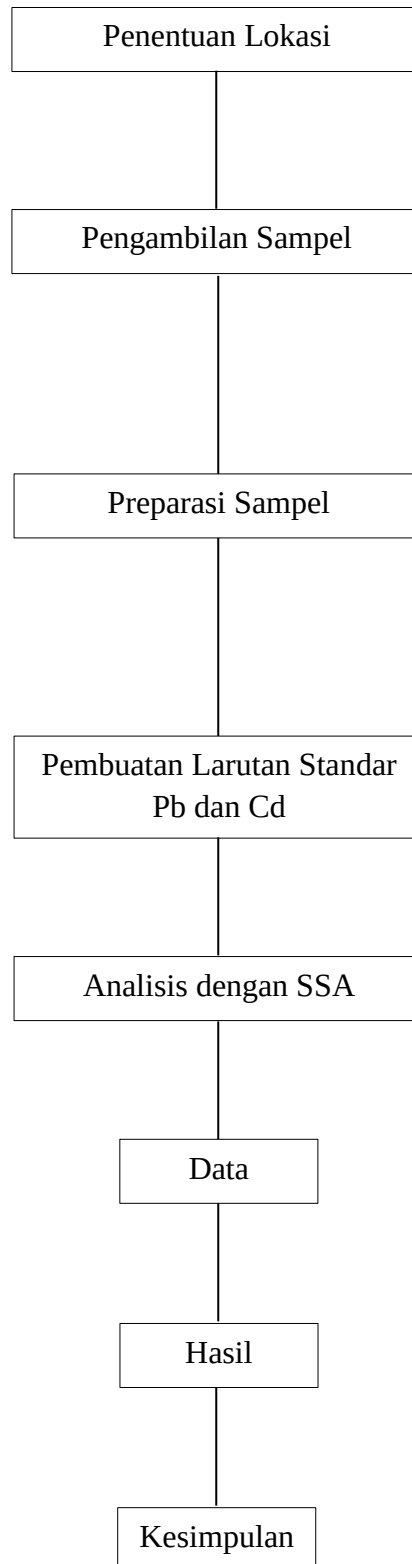
- Salman, S., 2020, Survei Parameter Fisika-Kimia Perairan dan Konsentrasi Logam Berat Pada Kerang Hijau di Pulau Reklamasi C dan D Teluk Jakarta, *Bio-Lectura*, 7(2): 122-129.
- Santosa, 2013, Dampak Pencemaran Lingkungan Laut oleh Perusahaan Pertambangan terhadap Nelayan Tradisional.
- Setiawan, H dan Endro, S., 2015, Konsentrasi Logam Berat pada Air dan Sedimen di Perairan Pesisir Provinsi Sulawesi Selatan, *Forest Rehabilitation Journal*, 3(1): 67-79.
- Sihombing, A., Syahfitri, N.A., Yana, R., dan Harefa, M.S., 2023, Strategi Pengendalian Masalah Aktivitas Masyarakat Pesisir Pantai Cermin Akibat Pencemaran Lingkungan, *Journal of Community Service & Empowerment*, 1(1): 34-43.
- Silalahi, F.R.W., Zainuri, M., dan Wulandari, S.Y., 2023, Studi Kandungan Logam Berat Timbal (Pb) dan Seng (Zn) di Perairan Muara Sungai Cisadane Kabupaten Tangerang, *Indonesian Journal of Oceanography*, 5(1): 1-6.
- Soegianto, A., 2023, *Dampak Logam Berat terhadap Biologi Ikan*, PT Nasya Expanding Management, Pekalongan.
- Solikha, D.F., 2019, Penentuan Kadar Tembaga (II) pada Sampel Menggunakan Spektrofotometri Serapan Atom (SSA) Perkin Elmer Analyst 100 Metode Kurva Kalibrasi, *Jurnal Ilmiah Indonesia*, 4(2): 1-11.
- Sood, A., Uniyal, P.L., Prasanna, R., dan Ahluwalia, A.S, 2012, Phytoremediation Potential of Aquatic Macrophyte, *Azolla AMBIO*, 41(2): 122–137.
- Suharto, I., 2013, *Limbah Kimia dalam Pencemaran Udara dan Air*, Penerbit Andi Yogyakarta, Yogyakarta.
- Suryatini, K.Y., dan Rai, I.G.A., 2018, Logam Berat Timbal (Pb) dan Efeknya pada Sistem Reproduksi, *Emasains Jurnal*, 7(1): 1-6.
- Temple, 2007, *Heavy Metal Toxicity*, Spirits Newsletter.
- Titah, H.S., Astuti, A.D., Nursagita, Y.S., dan Pratikno, H., 2022, *Fitoremediasi Pencemaran Limbah Organik dan Anorganik di Wilayah Pesisir Menggunakan Tumbuhan Mangrovei*, Media Nusa Creative, Malang.
- Usman, K.O., 2014, Analisis Sedimentasi pada Muara Sungai Komering Kota Palembang, *Jurnal Teknik Sipil dan Lingkungan*, 2(2): 209– 215.
- Wanimbo, E. 2016, *Pola Pertumbuhan Respon Osmotik dan Tingkat Kematangan Gonad Kerang Polymesoda Erosa di Perairan Teluk Youtefa Jayapura Papua*, Skripsi tidak diterbitkan, Fakultas Perikanan dan Ilmu Kelautan, Universitas Diponegoro, Semarang.

- Wardani, I., Ridlo, A., dan Supriyantini, E., 2018, Kandungan Kadmium dalam Air, Sedimen, dan Kerang Hijau di Perairan Trimulyo Semarang, *Journal of Marine Researc*, 7(2): 151-158.
- Widowati, W., Sastiono, A., dan Jusuf, R.R., 2008, *Efek Toksik Logam*, Penerbit Andi, Yogyakarta.
- Zahrah, 2016, *Keanekaragaman Jenis Bivalvia pada Vegetasi Mangrove di Desa Burancie Kecamatan Soppeng Riaja Kabupaten Barru*, Skripsi tidak diterbitkan, Jurusan Biologi, UIN Alauddin, Makassar.

Lampiran 1. Peta Lokasi Penelitian

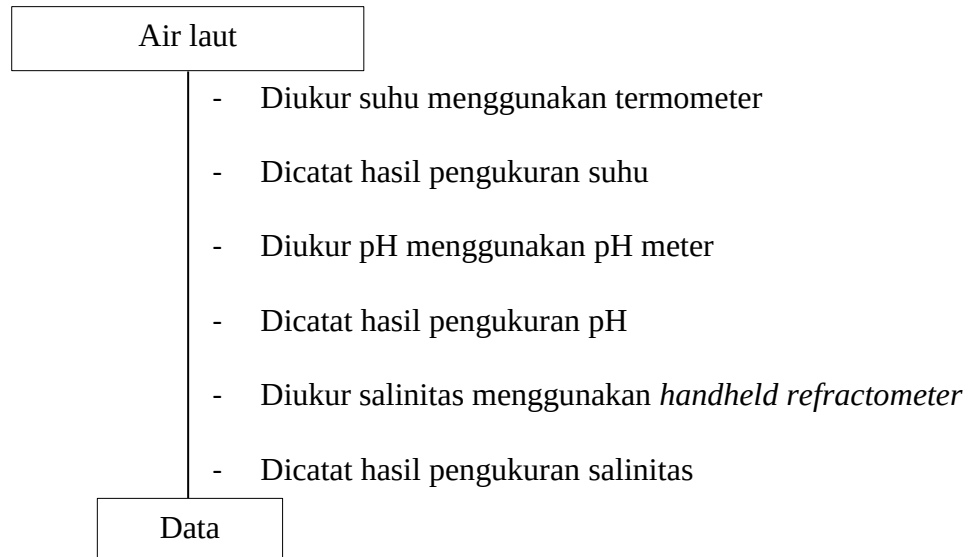


Lampiran 2. Skema Kerja Penelitian

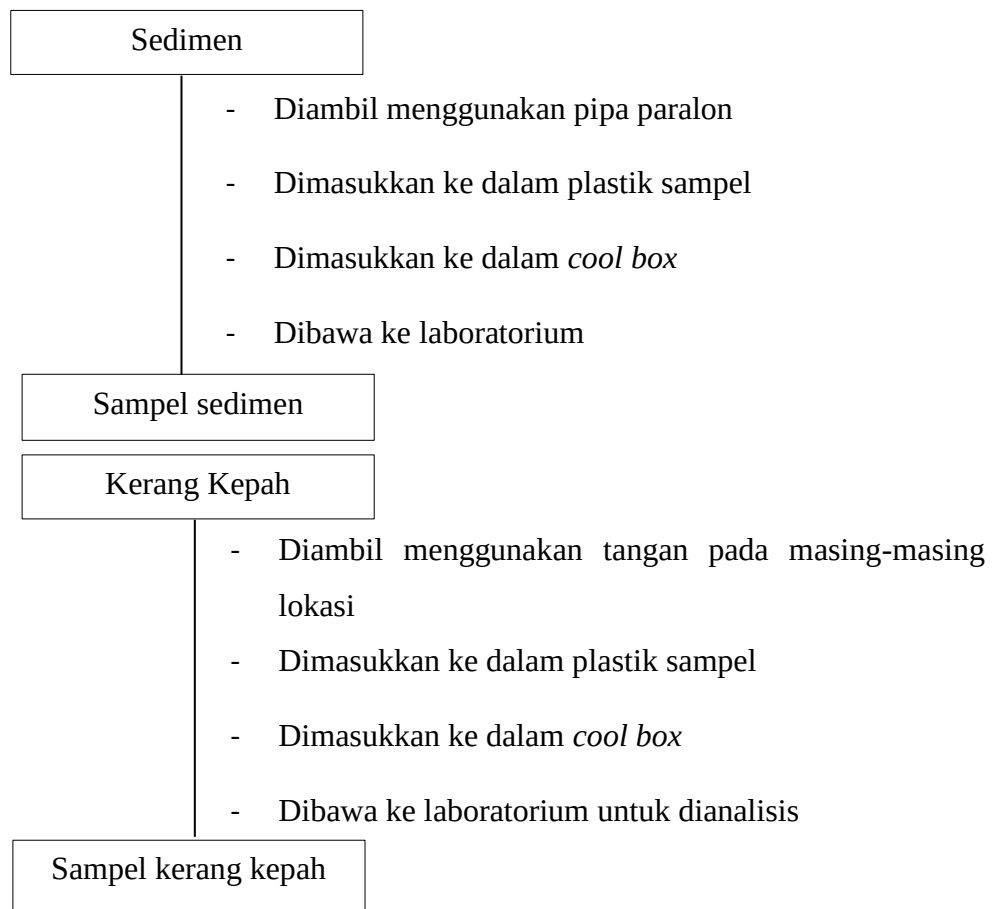


Lampiran 3. Bagan Kerja

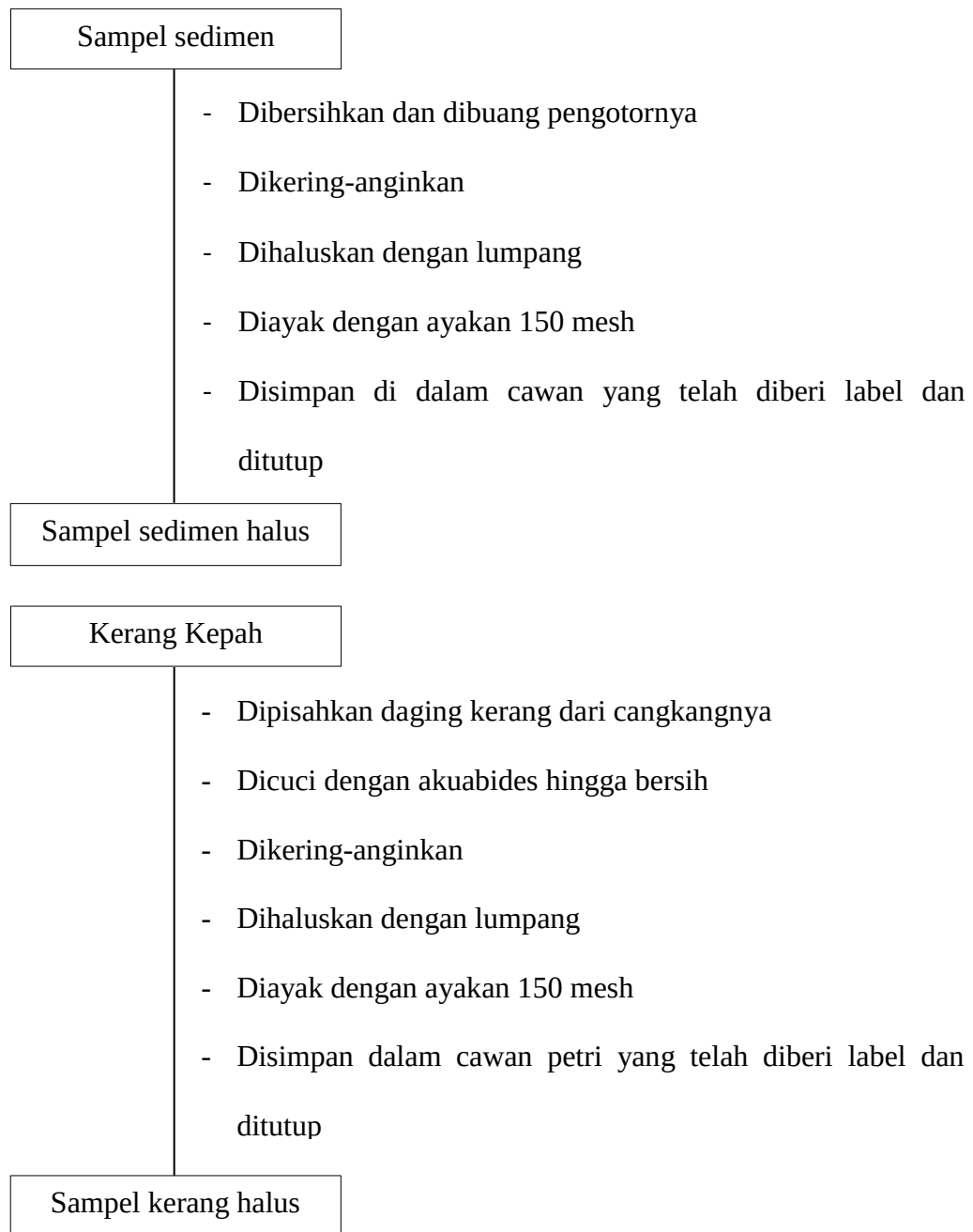
1. Pengambila Data Kualitas Perairan secara in situ



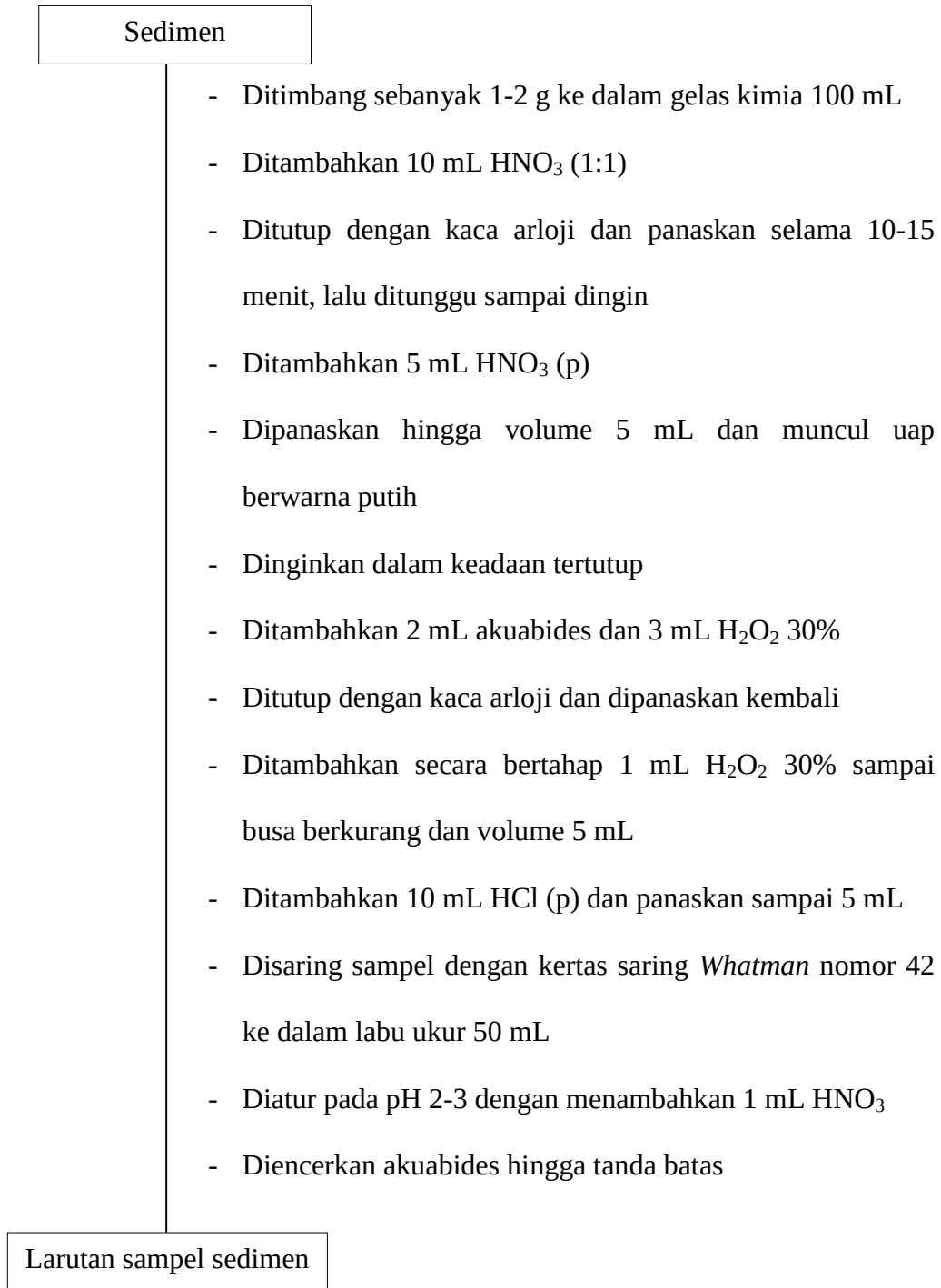
2. Pengambilan Sampel

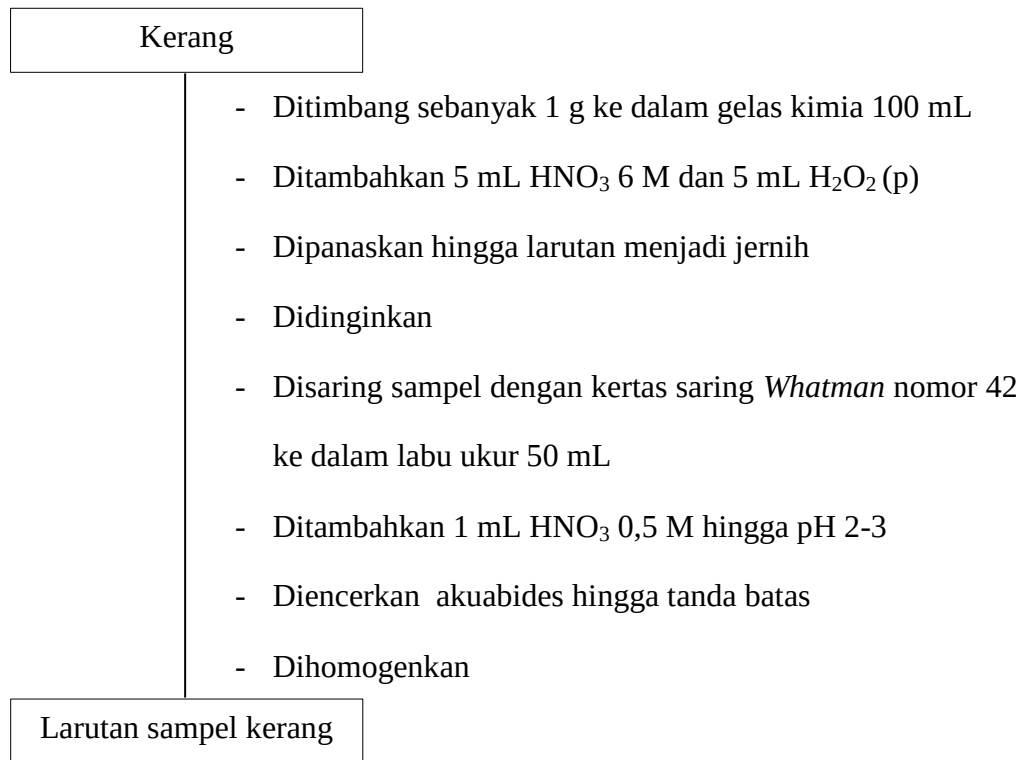


3. Preparasi Sampel

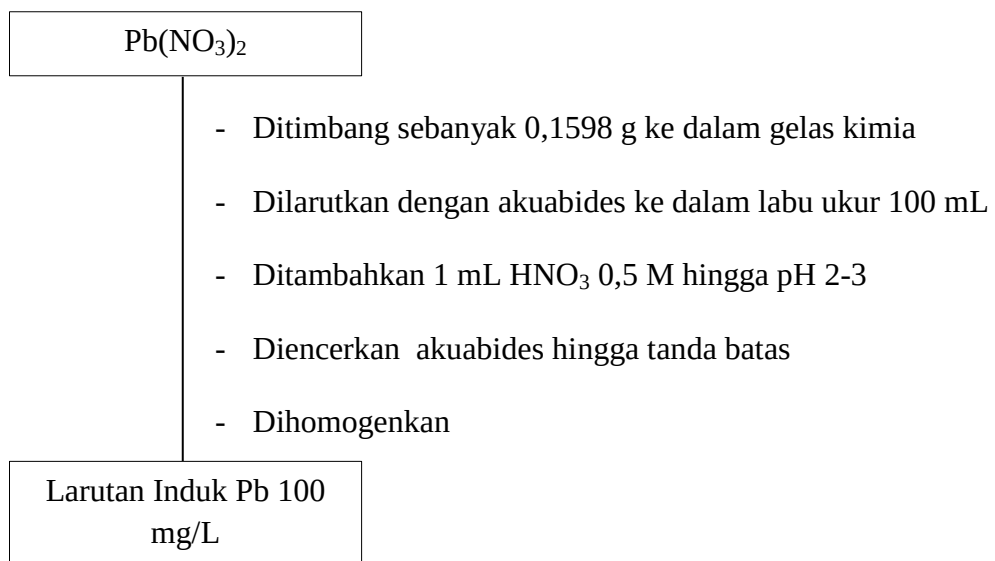


4. Destruksi Sampel

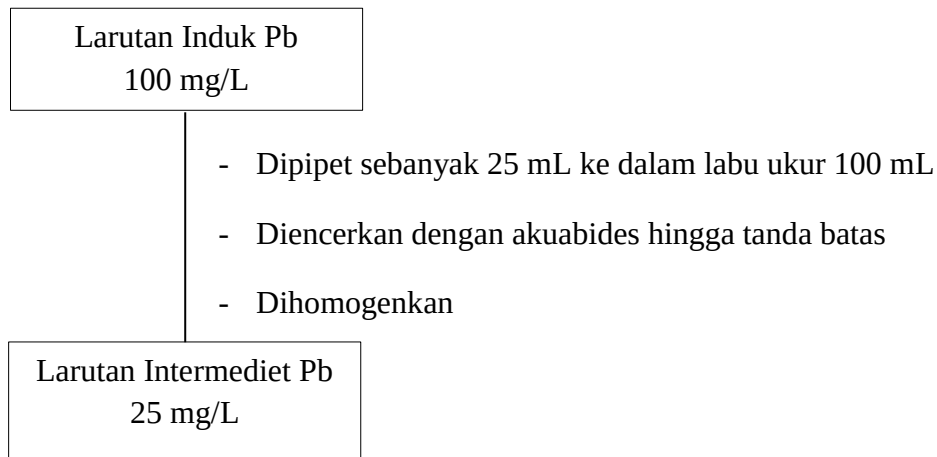




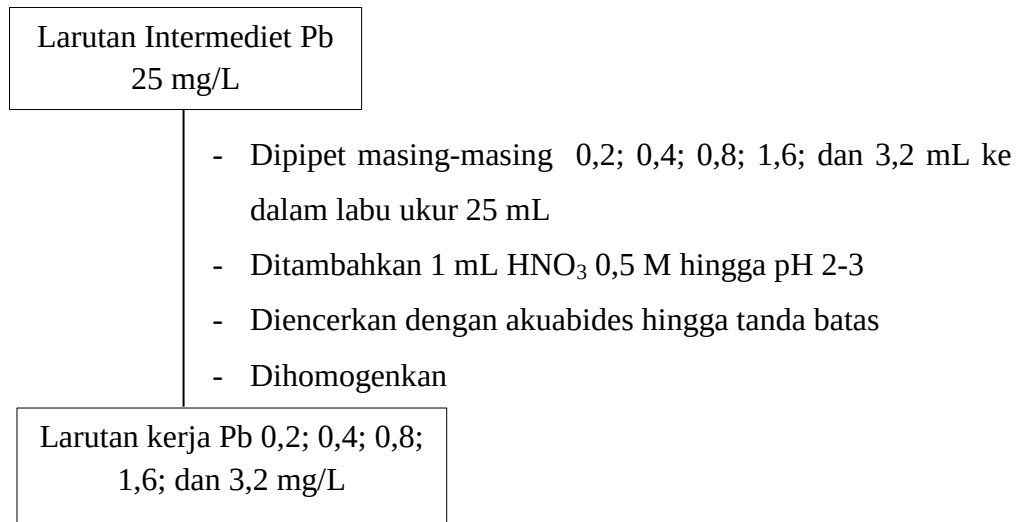
5. Pembuatan Larutan Induk Pb 100 mg/L



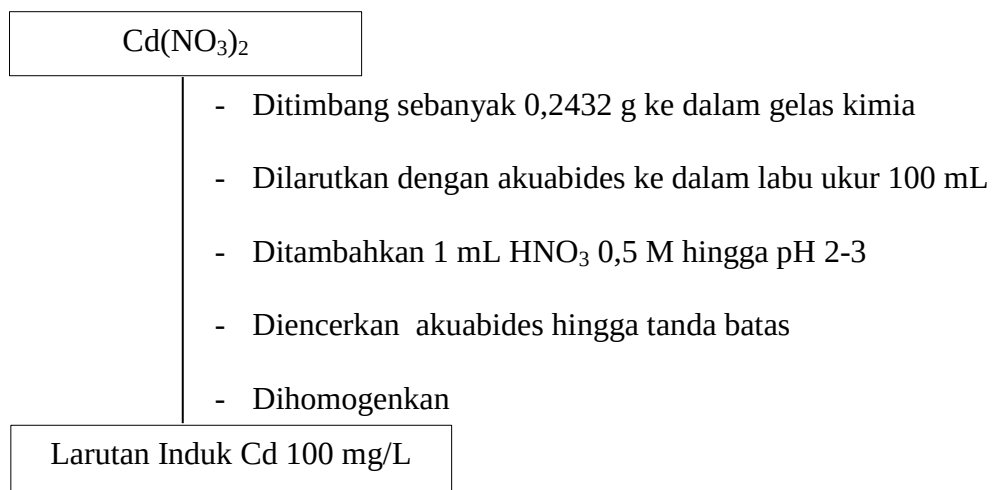
6. Pembuatan Larutan Intermediet Pb 25 mg/L



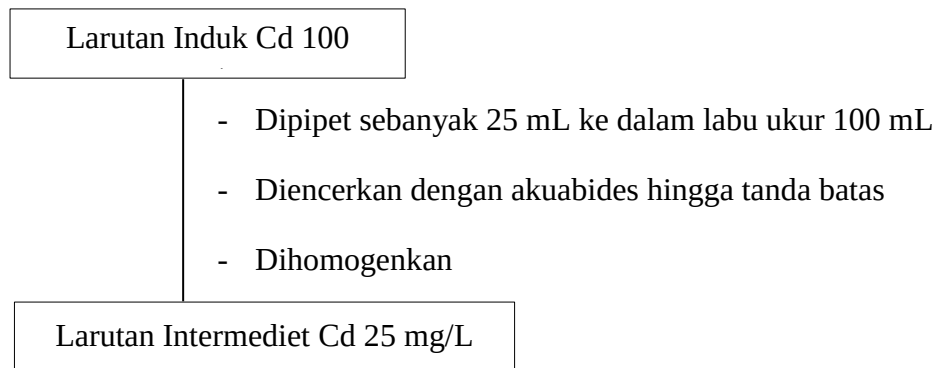
7. Pembuatan Larutan Deret Standar Pb



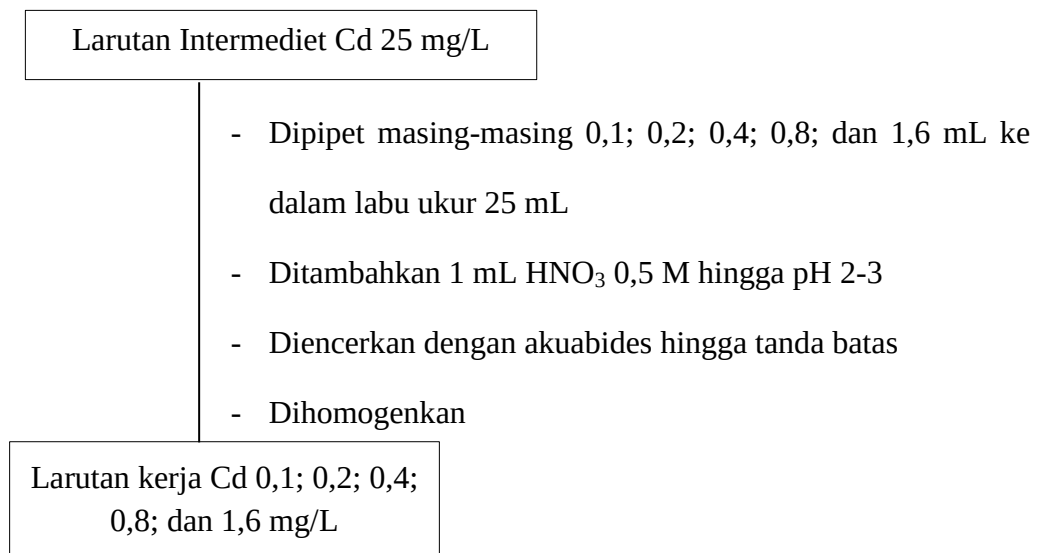
8. Pembuatan Larutan Induk Cd 100 mg/L



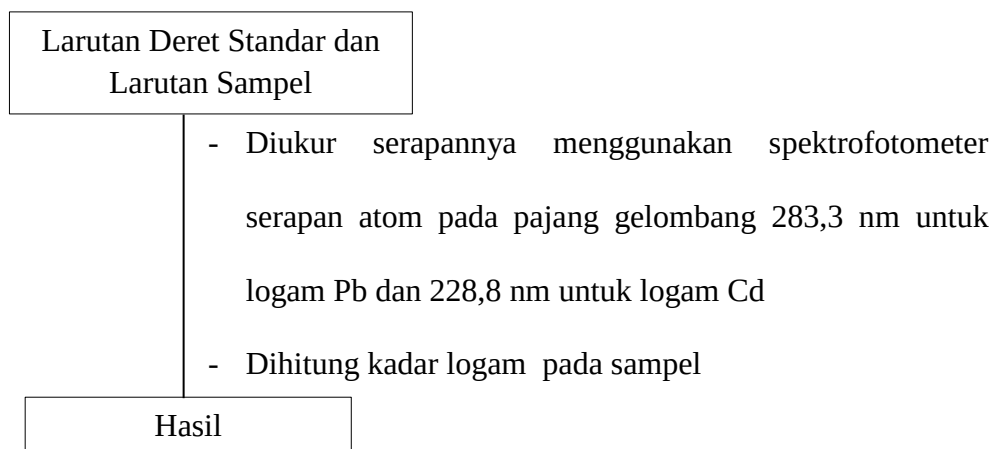
9. Pembuatan Larutan Intermediet Cd 25 mg/L



10. Pembuatan Larutan Deret Standar Cd



11. Analisis logam Pb dan Cd pada sampel kerang dan sedimen



Lampiran 4. Perhitungan Pembuatan Larutan Standar

A. Perhitungan Pembuatan Larutan Standar Pb

1. Pembuatan larutan induk Pb 100 mg/L

$$\text{ppm} = \frac{\text{Ar Pb}}{\text{Mr Pb(NO}_3)_2} \times \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$100 \text{ ppm} = \frac{207,2 \text{ g/mol}}{331,2 \text{ g/mol}} \times \frac{\text{mg}}{0,1}$$

$$\text{mg} = 15,98 \text{ mg}$$

$$= 0,1598 \text{ g}$$

2. Pembuatan larutan intermediet Pb 25 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 100 \text{ mL} \times 25 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 25 \text{ mL}$$

3. Pembuatan larutan deret standar Pb

Konsentrasi 0,2 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,1 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 0,4 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,2 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 0,8 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,4 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,8 \text{ mL}$$

Konsentrasi 1,6 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,8 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 3,2 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 1,6 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 3,2 \text{ mL}$$

B. Perhitungan Pembuatan Larutan Standar Cd

1. Pembuatan larutan induk Cd 100 mg/L

$$\text{ppm} = \frac{\text{Ar Cd}}{\text{Mr Cd(NO}_3)_2} \times \frac{\text{mg}}{\text{L}}$$

$$100 \text{ ppm} = \frac{112 \text{ g/mol}}{272,42 \text{ g/mol}} \times \frac{\text{mg}}{0,1}$$

$$\text{mg} = 24,32 \text{ mg}$$

$$= 0,2432 \text{ g}$$

2. Pembuatan larutan intermediet Cd 25 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 100 \text{ mg/L} = 100 \text{ mL} \times 25 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 25 \text{ mL}$$

3. Pembuatan larutan deret standar Cd

Konsentrasi 0,1 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,05 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 0,2 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,1 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 0,4 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,2 \text{ mg/L}$$

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

Konsentrasi 0,8 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,4 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 0,8 \text{ mL}$$

Konsentrasi 1,6 mg/L

$$V_1 \times C_1 = V_2 \times C_2$$

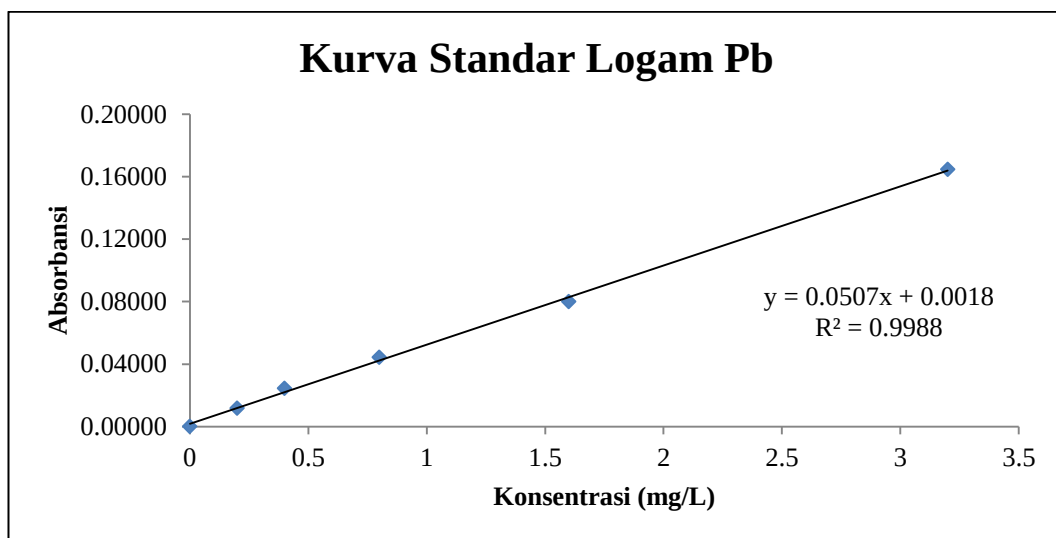
$$V_1 \times 25 \text{ mg/L} = 50 \text{ mL} \times 0,8 \text{ mg/L}$$

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

Lampiran 5. Perhitungan Konsentrasi Logam Pb

Tabel 6. Hasil pengukuran larutan baku kerja Pb

No	Konsentrasi (mg/L)	Absorbansi
1	0	0,00000
2	0,2	0,01163
3	0,4	0,02451
4	0,8	0,04427
5	1,6	0,08004
6	3,2	0,16459



1. Konsentrasi Logam Pb dalam Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*)

Tabel 7. Data absorbansi Pb dalam kerang kepah (*Polymesoda erosa*)

Lokasi	Absorbansi (Simplo)	Absorbansi (Duplo)
Titik I	0,00240	0,00387
Titik II	0,00190	0,00188
Titik II	0,00260	0,00250
Titik IV	0,00213	0,00223

- Titik I (Simplo)

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00240 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00240 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,001183 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,001183 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010089 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 0,58650 \text{ mg/Kg}$$

- Titik I (Duplo)

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00387 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00387 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,04076 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,04076 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010043 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 2,02941 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,058650 \text{ mg/Kg} \times 2,02941 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 1,31 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00190 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00190 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,00197 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,00197 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010032 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,09830 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00188 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00188 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,00158 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,00158 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010011 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,07881 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,09830 \text{ mg/Kg} \times 0,07881 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,09 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00260 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00260 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,01578 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,01578 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010129 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,77891 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00250 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00250 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,01381 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,01381 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010124 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,68188 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,77891 \text{ mg/Kg} \times 0,68188 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,73 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00213 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00213 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,00651 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,00651 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010000 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,32544 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00223 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00223 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,00848 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,00848 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010009 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 0,42368 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,32544 \text{ mg/Kg} \times 0,42368 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,37 \text{ mg/Kg}$$

2. Konsentrasi Logam Pb dalam Sedimen

Tabel 8. Data absorbansi Pb dalam sedimen

Lokasi	Absorbansi (Simplo)	Absorbansi (Duplo)
Titik I	0,00357	0,00370
Titik II	0,00567	0,00403
Titik II	0,00323	0,00810
Titik IV	0,00467	0,00483

- Titik I (Simplo)

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00357 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,0035 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,03485 \text{ mg/L}$$

$$C_{Pb} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Pb} = \frac{0,03485 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010000 \text{ Kg}}$$

$$C_{Pb} = 1,74227 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik I (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00370 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00370 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,03748 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,03748 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010024 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 1,86928 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{1,74227 \text{ mg/Kg} \times 1,86928 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 1,81 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00567 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00567 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,07627 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,07627 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010021 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 3,80528 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00403 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00403 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,04405 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,04405 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010030 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 2,19591 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{3,80528 \text{ mg/Kg} \times 2,19591 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 3,00 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00323 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00323 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,02827 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,002827 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010128 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 1,39568 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00810 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00810 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,12426 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,12426 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010122 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 6,19938 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{1,35968 \text{ mg/Kg} \times 6,19938 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 3,80 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Simplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00467 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00467 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,05654 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,05654 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010013 \text{ Kg}}$$

$$C_{\text{Pb}} = 2,82342 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Duplo)**

$$y = 0,0507x + 0,0018$$

$$0,00483 = 0,0507x + 0,0018$$

$$x = \frac{0,00483 - 0,0018}{0,0507}$$

$$x = 0,05983 \text{ mg/L}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{\text{Pb}} = \frac{0,005983 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010076 \text{ Kg}}$$

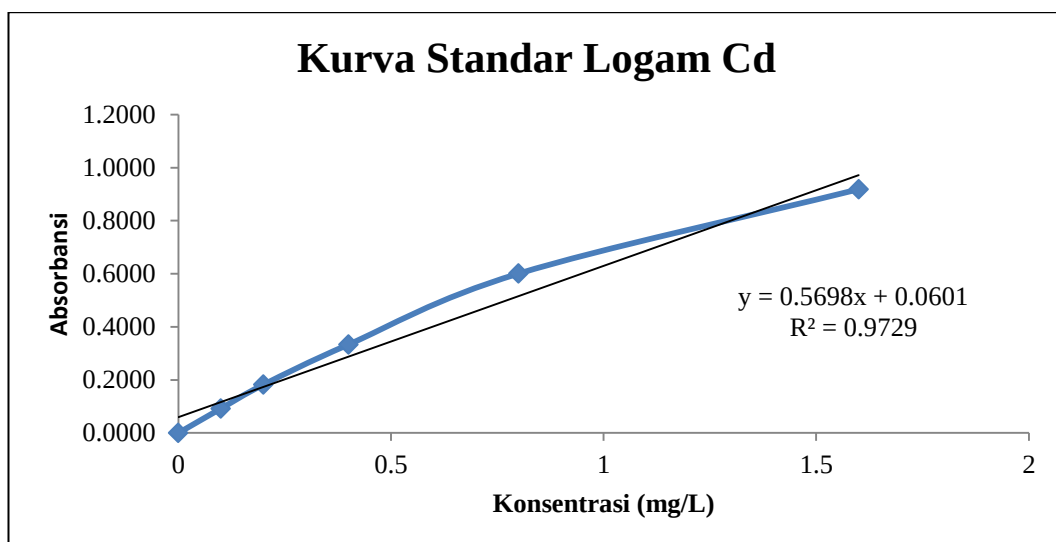
$$C_{\text{Pb}} = 2,96889 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{2,82342 \text{ mg/Kg} \times 2,96889 \text{ mg/Kg}}{2}$$
$$= 2,90 \text{ mg/Kg}$$

Lampiran 6. Perhitungan Konsentrasi Logam Cd

Tabel 9. Hasil pengukuran larutan baku kerja Cd

No	Konsentrasi (mg/L)	Absorbansi
1	0	0,0000
2	0,1	0,0922
3	0,2	0,1822
4	0,4	0,3334
5	0,8	0,6008
6	1,6	0,9187



1. Konsentrasi Logam Cd dalam Kerang Kepah (*Polymesoda erosa*)

Tabel 10. Data absorbansi Cd dalam kerang kepah (*Polymesoda erosa*)

Lokasi	Absorbansi (Simplo)	Absorbansi (Duplo)
Titik I	0,08053	0,06065
Titik II	0,07580	0,06048
Titik II	0,09186	0,09643
Titik IV	0,06053	0,06057

- Titik I (Simplo)

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,08053 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,08053 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,03585 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,03585 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010089 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 1,77692 \text{ mg/Kg}$$

- Titik I (Duplo)

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06065 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06065 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00097 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00097 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010043 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,04806 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{Rata-rata} = \frac{1,77692 \text{ mg/Kg} \times 0,04806 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,91 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,07580 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,07580 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,002756 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,02756 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010032 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 1,37354 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06048 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06048 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00067 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00067 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010011 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,03331 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{1,37354 \text{ mg/Kg} \times 0,03331 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,70 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,09186 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,09186 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,05574 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,05574 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010129 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 2,75145 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,09643 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,09653 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,06376 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,06376 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010124 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 3,14891 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{2,75145 \text{ mg/Kg} \times 3,14891 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 2,95 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06053 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06053 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00075 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00075 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010000 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,03773 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06057 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06057 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00082 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00082 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0000019 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,04121 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,03773 \text{ mg/Kg} \times 0,04121 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 0,04 \text{ mg/Kg}$$

2. Konsentrasi Logam Cd dalam Sedimen

Tabel 11. Data absorbansi Cd dalam sedimen

Lokasi	Absorbansi (Simplo)	Absorbansi (Duplo)
Titik I	0,06050	0,10563
Titik II	0,10286	0,10366
Titik II	0,10863	0,10150
Titik IV	0,06074	0,09064

- Titik I (Simplo)

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06050 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06050 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00070 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{flask}}{Kg \text{ sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00070 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010000 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,03510 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik I (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,10563 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,10563 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,07991 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,07991 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010024 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 3,98570 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,03510 \text{ mg/Kg} \times 3,98570 \text{ mg/Kg}}{2}$$
$$= 2,01 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,10286 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,10286 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,07504 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,07504 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010021 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 3,74433 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,10366 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,10366 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,07645 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,07645 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010030 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 3,81096 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{3,74433 \text{ mg/Kg} \times 3,81096 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 3,78 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik III (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,10863 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,10863 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,08517 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,08517 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010128 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 4,20469 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,10150 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,10150 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,07266 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,07266 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010022 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 3,62488 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{4,20469 \text{ mg/Kg} \times 3,62488 \text{ mg/Kg}}{2}$$

$$= 3,91 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik IV (Simplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,06074 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,06074 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,00112 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,00112 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010013 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 0,05069 \text{ mg/Kg}$$

- **Titik II (Duplo)**

$$y = 0,5698x + 0,0601$$

$$0,09064 = 0,5698x + 0,0601$$

$$x = \frac{0,09064 - 0,0601}{0,5698}$$

$$x = 0,05360 \text{ mg/L}$$

$$C_{Cd} = \frac{C_x \times V_{\text{flask}}}{\text{Kg sampel}}$$

$$C_{Cd} = \frac{0,05360 \text{ mg/L} \times 0,05 \text{ L}}{0,0010076 \text{ Kg}}$$

$$C_{Cd} = 2,65967 \text{ mg/Kg}$$

$$C_{\text{Rata-rata}} = \frac{0,056093 \text{ mg/Kg} \times 2,65967 \text{ mg/Kg}}{2}$$
$$= 1,36 \text{ mg/Kg}$$

Lampiran 7. Sertifikat identifikasi kerang



LABORATORIUM PRODUKTIVITAS & KUALITAS PERAIRAN
FAKULTAS ILMU KELAUTAN DAN PERIKANAN
UNIVERSITAS HASANUDDIN
 Jl. Perintis Kemerdekaan, KM 10 Tamalanrea, Makassar, Indonesia 90245
 Telp./Fax. +62-0411586025, email : fikp@unhas.ac.id, website : <https://fikp.unhas.ac.id>

Nomor : 16.UM/Lab.Air/IX/2023
 Pemilik sampel : Chaeril Gani dan Muh Takbir
 Tanggal terima sampel : 27 September 2023
 Jumlah sampel : 1
 Jenis sampel : Kerang
 Asal sampel : Kab. Barru
 Jenis Kegiatan : Penelitian

DATA HASIL IDENTIFIKASI

Klasifikasi	Sampel Uji	Gambar
Kingdom	Animalia	
Divisio	Molusca	
Classis	Bivalvia	
Sub Classis	Heterodonta	
Ordo	Veroida	
Familia	Corbiludae	
Genus	Polymesoda	
Species	<i>Polymesoda erosa</i>	

Sumber pustaka:
 Jabang. (2000). Kepadatan penyebaran dan perilaku makan kerang kepah *Polymesoda erosa* di Estuari Batang Masang Tiku, Sumatera Barat serta laku pertumbuhannya di laboratorium. Tesis. Program Pascasarjana, Institut Pertanian Bogor.
 Sumich, J.L.1999. An Introduction to The Biology of Marine Life.7th Edition.Grossmont College. WCB/McGraw-HillCompanies. USA.

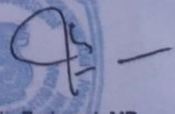
<https://www.molluscabase.org/aphia.php?p=taxdetails&id=574116>

Pranata Lab. Pendidikan (PLP)



Fitriyani, S.Si, M.K.M
 NIP 19771012 200112 2 001

Makassar, 14 Oktober 2023
 Kepala Lab.



Dr. Ir. Badraeni, MP
 NIP 19651023 199103 2 001

Lampiran 8. Dokumentasi



(a) Sampling



(b) Preparasi sampel



(c) Destruksi sampel



(d) Pembuatan larutan standar



(e) Sampel siap dianalisis



(e) Analisis menggunakan SSA