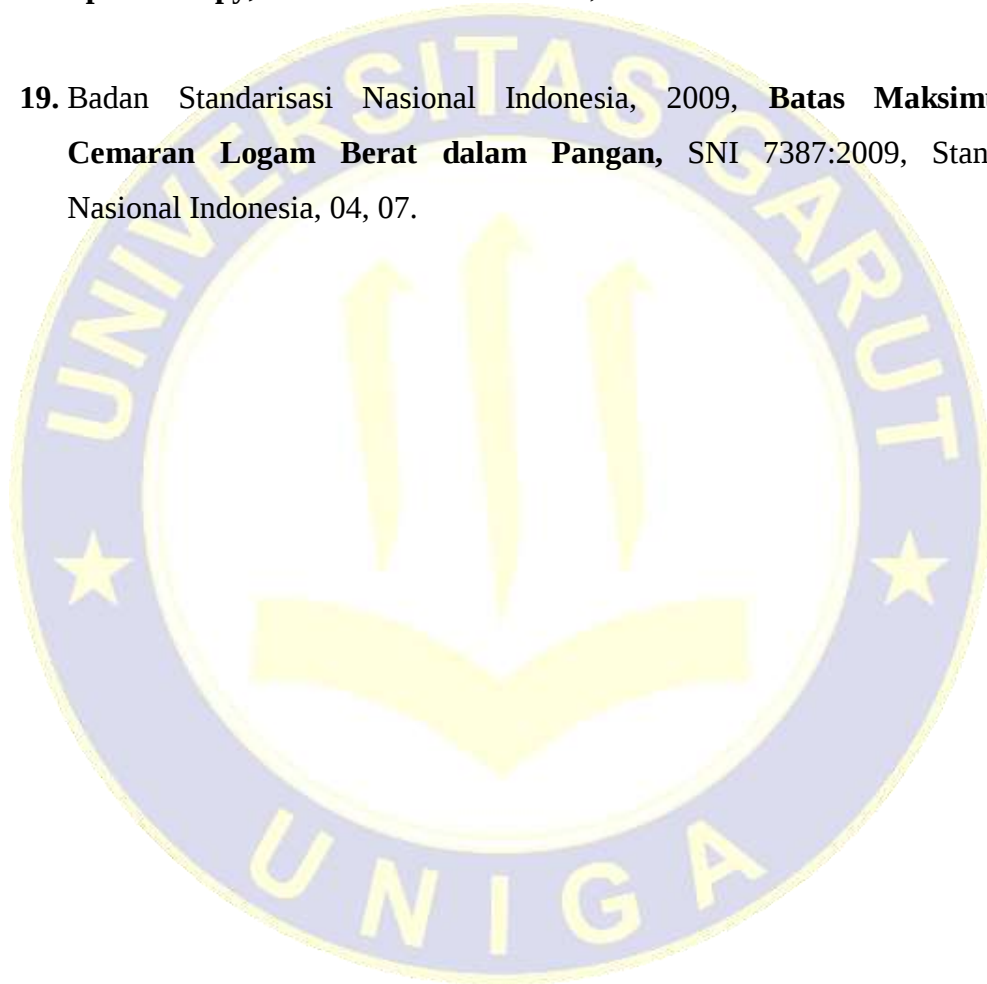


DAFTAR PUSTAKA

1. Widowati, Wahyu, et al., 2008, **Efek Toksik Logam**, CV Andi Offset, Yogyakarta, 63-64, 109, 111-113.
2. Palar, Heryando, 1994, **Pencemaran & Toksikologi Logam Berat**, PT Rineka Cipta, Jakarta, 21, 23, 25, 74, 80-81, 118-120.
3. Darmono, 1995, **Logam dalam Sistem Biologi Makhluk Hidup**, UI-Press, Jakarta, 81-83, 95-96.
4. Watson, David G, 2010, **Analisis Farmasi**, Edisi II, Terjemahan Winny R. Syarif, Penerbit Buku Kedokteran EGC, Jakarta, 169-171.
5. Muchtadi, Tien R., et al., 2011, **Ilmu Pengetahuan Bahan Pangan**, Alfabeta CV, Bandung, 82-87, 119-122, 124-126.
6. Susanto, Heru, 1997, **Budidaya Ikan di Pekarangan**, PT Penebar Swadaya, Jakarta, 118-119.
7. Ghufuran, M, 2009, **Budidaya Perairan**, Buku II, PT Citra Aditya Bakti, Bandung, 793.
8. Day, R. A, dan A. L. Underwood, 2002, **Analisis Kimia Kuantitatif**, Edisi VI, Terjemahan Iis Sopyan, Erlangga, Jakarta, 421-422.
9. S. M. Khopkar, 1990, **Konsep Dasar Kimia Analitik**, Terjemahan Saptorahardjo, A, UI-Press, Jakarta, 275, 277.

10. Hendayana, Sumar, et al, 1994, **Kimia Analitik Instrumen**, Edisi I, IKIP Semarang Press, Semarang, 235.
11. Gandjar, Ibnu Gholib dan Abdul Rohman, 2012, **Kimia Farmasi Analisis**, Pustaka Pelajar, Yogyakarta, 298—300, 305-307, 310-312, 316.
12. Fauzi, Ridwan, 2009, **Analisis Logam (Pb, Cd, Fe) Dalam Minuman Penyegar Tradisional Dengan Metode Spektrofotometri Serapan Atom**, Tugas Akhir Sarjana Farmasi, Jurusan Farmasi, FMIPA UNIGA, Garut, 28.
13. Harmita, 2004, **Petunjuk Pelaksanaan Validasi Metode dan Cara Perhitungannya**, ISSN : 1693-9883, Majalah Ilmu Kefarmasian, Vol. I, No.3, Desember 2004, 117 – 118, 123, 128-131.
14. C, Supriyanto, et al, 2007, **Analisis Cemarkan Logam Berat Pb, Cu, dan Cd pada Ikan Air Tawar dengan Metode Spektrometri Nyala Serapan Atom (SSA)**, ISSN 1978-0176, Seminar Nasional III SDM Teknologi Nuklir, Yogyakarta, 151.
15. Rahayu, et al, 2007, **Validasi Penetapan Kadar Kalsium Dalam Sediaan Tablet Multivitamin Dengan Metode Spektrofotometri Ultra Violet Visibel**, Jurnal Farmasi Indonesia, Vol. 06, No. 03, 198.
16. Purwanto, A dkk, 2007, **Validasi Pengujian Cr, Cu, dan Pb dengan Metode Spektrometri Serapan Atom**, ISSN 0216 – 3128, Pustek Akselerator dan Proses Bahan – BATAN, Yogyakarta, 152.

17. Hidayat, Diky, ett all, 2012, **Sebaran Kandungan Logam Berat Cd pada Sedimen di Muara Sungai Way Kuala Bandar Lampung**, Jurusan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Lampung, Molekul, Vol. 07. No. 1, 85.
18. Elmer, Perkin, 1996, **Analytical Methods Atomic Absorption Spectroscopy**, United States of America, 197.
19. Badan Standarisasi Nasional Indonesia, 2009, **Batas Maksimum Cemaran Logam Berat dalam Pangan**, SNI 7387:2009, Standar Nasional Indonesia, 04, 07.



LAMPIRAN I

INSTRUMEN SPEKTROFOTOMETER SERAPAN ATOM (SSA)



Gambar I.2 Instrument Spektrofotometer Serapan Atom (SSA)

LAMPIRAN II

SAMPEL IKAN MAS (*Cyprinus carpio*)



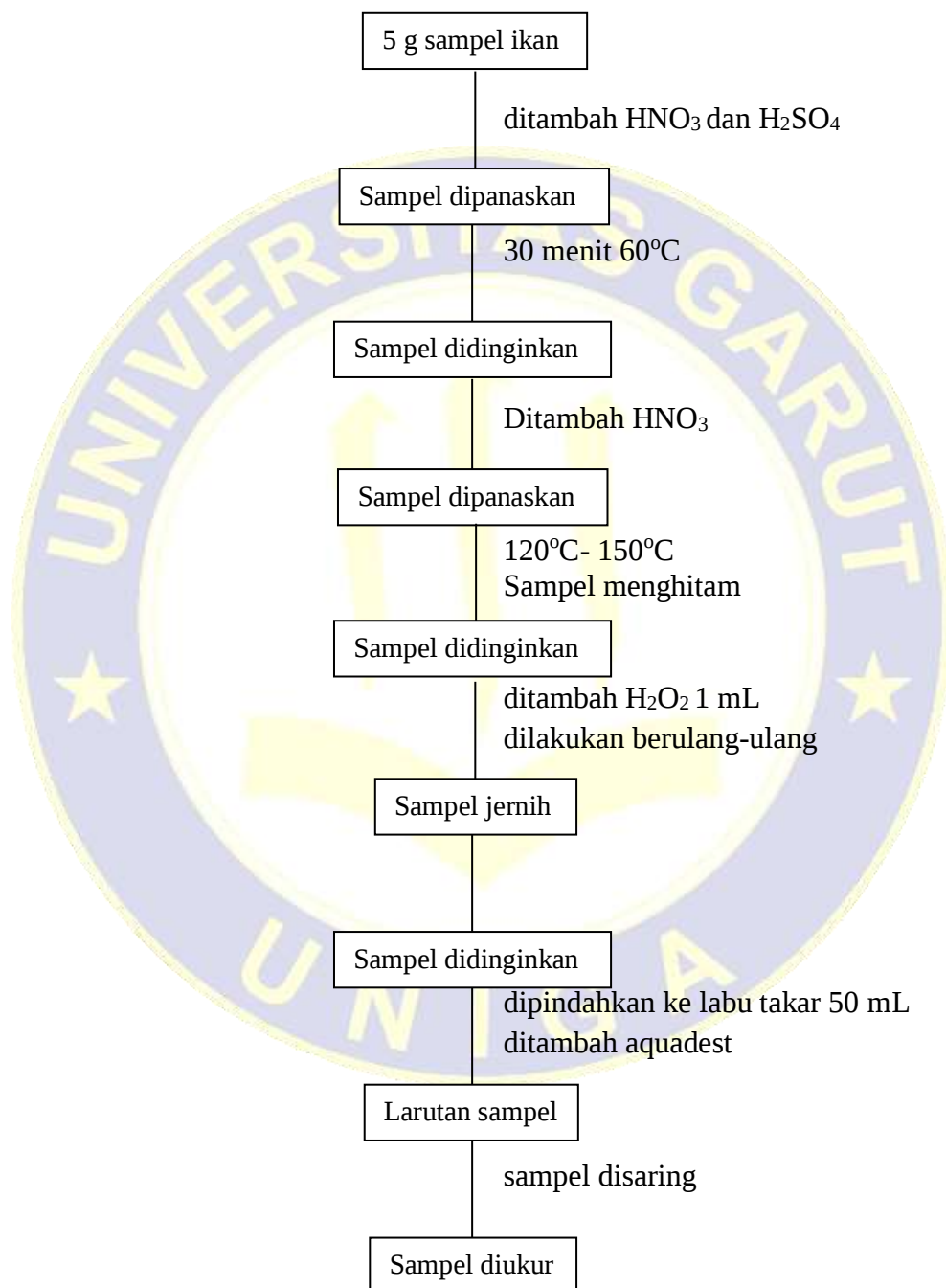
Gambar IV.1 Sampel Ikan Mas



Gambar IV.2 Sampel 5 g Ikan Mas

LAMPIRAN III

PROSEDUR DESTRUKSI SAMPEL



gambar IV.3 Prosedur destruksi sampel

LAMPIRAN III (LANJUTAN)



Gambar IV.4 Destruksi sampel 30 menit pertama



Gambar IV.5 Destruksi Sampel setelah penambahan H_2O_2

LAMPIRAN III (LANJUTAN)



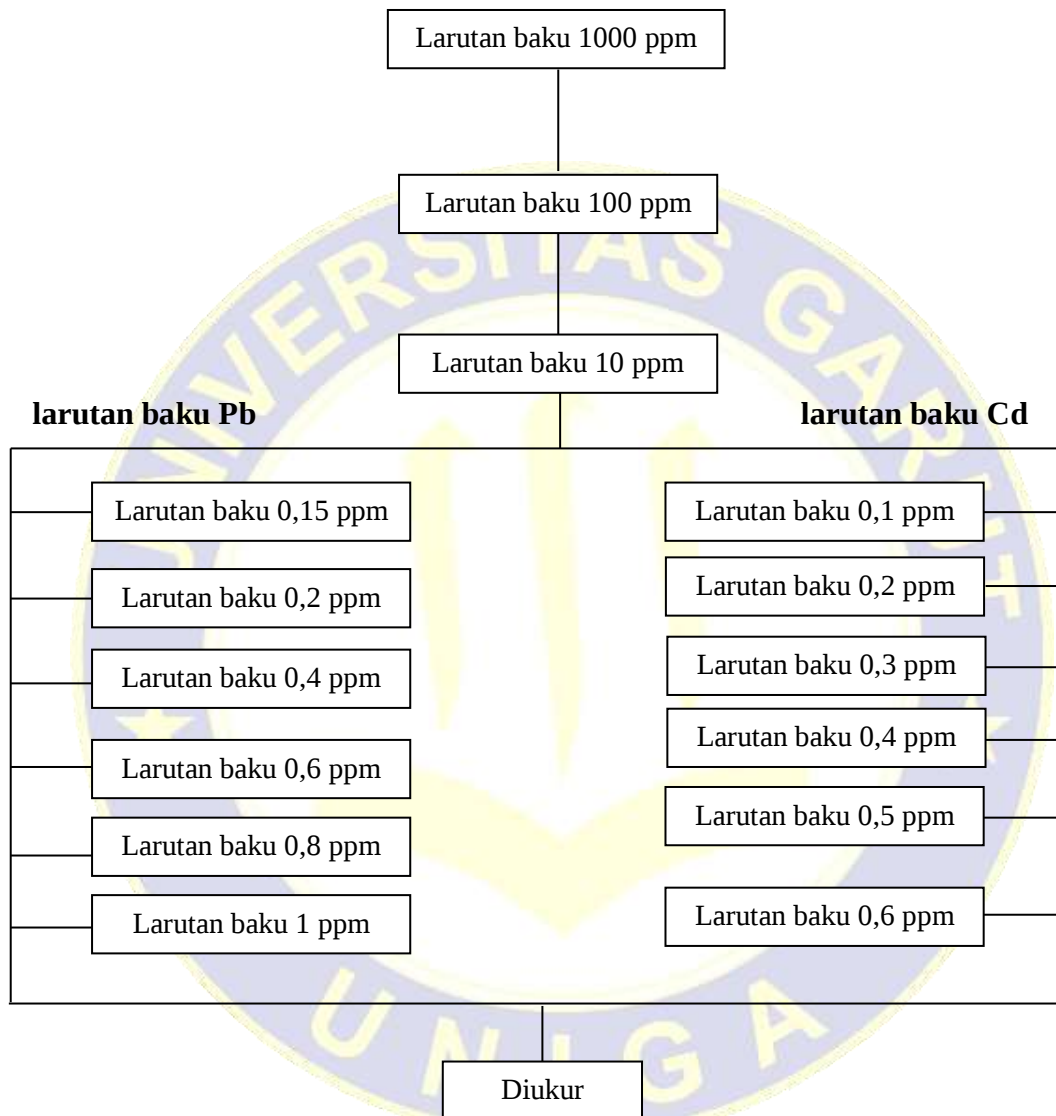
Gambar IV.6 Sampel hasil destruksi



Gambar IV.7 Larutan sampel Ikan Mas

LAMPIRAN IV

PROSEDUR PEMBUATAN LARUTAN BAKU



Gambar IV.8 Prosedur pembuatan larutan baku Pb (kiri) dan larutan baku Cd (kanan)

Keterangan :

Setiap pengenceran ditambahkan larutan HNO_3 5 N sebanyak 10 mL

LAMPIRAN IV
(LANJUTAN)



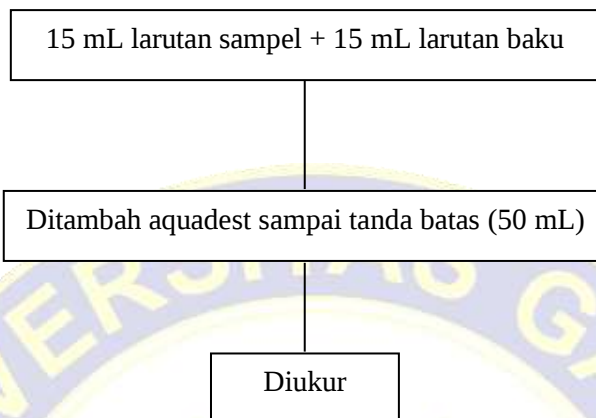
Gambar IV.9 Larutan baku Pb



Gambar IV.10 Larutan baku Cd

LAMPIRAN V

PROSEDUR PEMBUATAN LARUTAN UJI AKURASI



Gambar IV.13 Prosedur pembuatan larutan uji akurasi

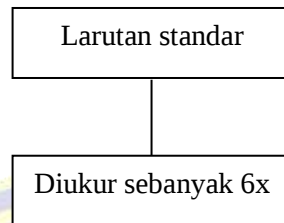
Keterangan :

Konsentrasi untuk larutan baku yang diambil :

- Pb : 0,4; 0,6; 0,8 ppm menjadi 0,12; 0,18; 0,24 ppm
- Cd : 0,3; 0,4; 0,5 ppm menjadi 0,09; 0,12; 0,15 ppm

LAMPIRAN VI

PROSEDUR PEMBUATAN LARUTAN UJI PRESISI



Gambar IV.14 Prosedur pembuatan larutan uji presisi

Keterangan :

Konsentrasi larutan standar untuk logam Pb 1 ppm dan untuk logam Cd 0,2 ppm