

LAMPIRAN

Lampiran 1. Pengambilan Sampel Di Lapangan



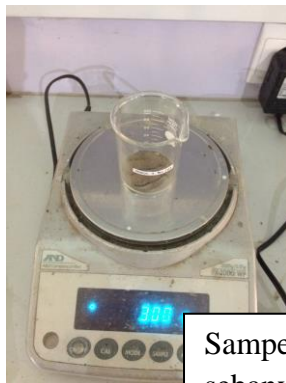
Pengambilan Sampel
menggunakan Ekman grab.



Pengukuran Suhu dan pH.



Pengukuran Salinitas
Menggunakan Handrefraktometer.

Lampiran 2. Analisis Logam Berat

Sampel ditimbang
sebanyak 3 gr.



Penambahan aquades
sebanyak 25 mL.



Panaskan menggunakan
hot plate hingga volume
menjadi \pm 10 mL.



Penambahan HNO_3
sebanyak 10 mL.



Penambahan HNO_3
sebanyak 5 mL dan
 H_2SO_4 sebanyak 3 mL.



Panaskan menggunakan
hot plate.



Sampel di Analisis menggunakan AAS.



Sampel didinginkan dan disaring.

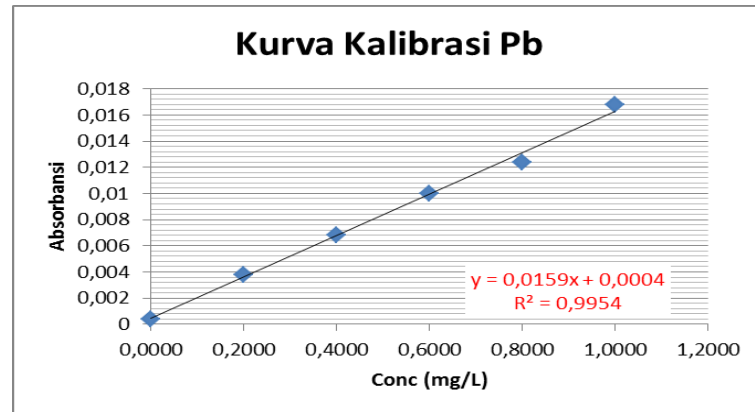
Lampiran 3. Grafik Kurva Kalibrasi

1. Larutan Standar Pb

a. Tabel larutan standar Pb

Conc (mg/L) Pb	Absorbansi
0,0000	0,0004
0,2000	0,0038
0,4000	0,0068
0,6000	0,0100
0,8000	0,0124
1,0000	0,0168

b. Grafik kurva kalibrasi Pb

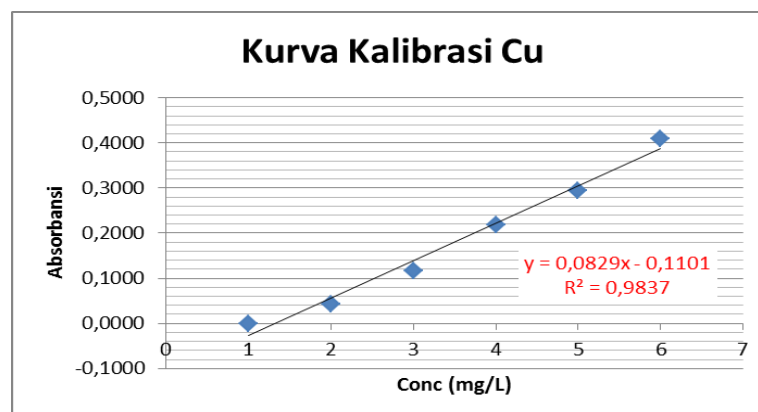


2. Larutan Standar Cu

Tabel larutan standar Cu

Conc (mg/L) Cu	Absorbansi
0,0000	0,0000
0,4000	0,0422
1,0000	0,1172
2,0000	0,2182
3,0000	0,2938
4,0000	0,4094

b. Grafik kurva kalibrasi Cu



Lampiran 4. Hasil Analisis AAS

1. Hasil Analisis Logam Menggunakan AAS



PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA SELATAN
DINAS LINGKUNGAN HIDUP DAN PERTANAHAN
UPTD. LABORATORIUM LINGKUNGAN
Registrasi Kompetensi Laboratorium Lingkungan Nomor : 0031/LP.J/LABLING-1/LRK/KLH
Jalan Aerobik No. 4 Kampus POM IX Telp. (0711) 359974, WA +62 811-7885-494 Palembang 30137
Email : lab_ling_sumsel@yahoo.com, website: www.labling.sumselprov.go.id



SURAT KETERANGAN

Nomor : 388 /DLHP/UPTD.Lab/2021

Yang bertandaTangan di bawah ini:

Nama : Indera Permana Aditya, S.Farm., Apt.
NIP : 19820221 200904 1 002
Jabatan : Kepala UPTD. Laboratorium Lingkungan Dinas Lingkungan Hidup dan Pertanian Provinsi Sumatera Selatan

Dengan ini menerangkan bahwa:

Nama : Dinda Tiara Fadila
NIM : 08051181722018
Program Studi : Ilmu Kelautan
Universitas : Universitas Sriwijaya

Telah selesai melaksanakan kegiatan Penelitian Tugas Akhir di UPTD. Laboratorium Lingkungan Dinas Lingkungan Hidup dan Pertanian Provinsi Sumatera Selatan mulai tanggal 25 Februari 2021 sampai dengan tanggal 11 Maret 2021.

Demikian surat keterangan ini dibuat untuk dapat digunakan sebagaimana mestinya.

Palembang, 15 Maret 2021

UPTD. Laboratorium Lingkungan
Dinas Lingkungan Hidup dan Pertanian
Provinsi Sumatera Selatan,



Indera Permana Aditya, S.Farm., Apt.
Kepala
NIP. 19820221 200904 1 002

Lampiran

Data Hasil Penelitian

No	Jenis Sampel	Konsentrasi Pb Pada AAS (mg/L)			Konsentrasi Cu Pada AAS (mg/L)		
1	ST 1 Sedimen	0.5778	0.5778	0.5778	0.6804	0.6654	0.6724
2	ST 2 Sedimen	1.1327	1.1138	1.1201	1.3888	1.3668	1.3778
3	ST 3 Sedimen	0.8742	0.8805	0.8805	1.3439	1.3219	1.3329
4	ST 4 Sedimen	0.8174	0.8174	0.8174	1.7559	1.7589	1.7579
5	ST 5 Sedimen	0.4832	0.4769	0.4769	0.8311	0.8291	0.8301

Palembang, 15 Maret 2021

UPTD Laboratorium Lingkungan
 Dinas Lingkungan Hidup dan Pertanahan
 Propinsi Sumatera Selatan,



Andeta Permana Aditya, S.Farm., Apt.
 Pembina

NIP. 19820221 200904 1 002

2. Perhitungan Konsentrasi Logam Berat

Diketahui :

$$C_{sb} = 300 \text{ gr ;} \quad C_{st} = 204,43 \text{ gr ;} \quad C = 0.5778 \text{ mg/L}$$

$$V = 0.1 \text{ L ;} \quad F_p = 1 ; \quad B = 0.003 \text{ kg ;}$$

Keterangan :

K_a = kadar air (%)

C_{sb} = berat contoh uji sebelum dipanaskan (g)

C_{st} = berat contoh uji setelah dipanaskan (berat kering) (g)

C = Konsentrasi logam berat yang diperoleh dari kurva kalibrasi (mg/L)

V = volume akhir (L)

B = berat contoh uji (Kg)

K = kadar air (%)

$f_p = 1$.

Ditanya Konsentrasi Logam Pb Stasiun 1?

Cari kadar air terlebih dahulu dengan rumus :

$$K_a = \frac{C_{sb} - C_{st}}{C_{sb}} \times 100\%$$

$$K_a = \frac{300 - 204,43}{300} \times 100\%$$

$$K_a = 31,85666667$$

Masukan ke dalam rumus untuk mencari konsentrasi logam berat :

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = \frac{CxVxfp}{B \left(1 - \frac{Ka}{100}\right)}$$

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = \frac{0.5778 \times 0.1 \times 1}{0.003 \left(1 - \frac{31,85666667}{100}\right)}$$

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = \frac{0.05778}{0.003 (1 - 0,318566667)}$$

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = \frac{0.05778}{0.003 (0,681433333)}$$

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = \frac{0.05778}{0,0020443}$$

$$\text{Konsentrasi Logam Berat} = 28,26395343$$