



# LAMPIRAN

## LAMPIRAN

### Lampiran 1. Data Kadar CO

Pengukuran Kadar CO Selama 2 Jam Pada Sampel 1-4

Waktu kontak	Kadar CO											
	Sampel 1 (ppm)		Rata-rata	Sampel 2 (ppm)		Rata-rata	Sampel 3 (ppm)		Rata-rata	Sampel 4 (ppm)		Rata-rata
07 : 30 am	417	425	421	447	430	438,5	436	425	430,5	441	428	434,5
08 : 00 am	417	425	421	420	409	414,5	417	410	413,5	420	416	418
08 : 30 am	417	425	421	396	385	390,5	412	400	406	415	405	410
09 : 00 am	417	425	421	385	379	382	408	394	401	410	395	402,5
09 : 30 am	417	425	421	377	370	373,5	405	388	396,5	400	385	392,5

Pengukuran Kadar CO Selama 2 Jam Pada Sampel 5-7

Waktu kontak	Kadar CO								
	Sampel 5 (ppm)		Rata-rata	Sampel 6 (ppm)		Rata-rata	Sampel 7 (ppm)		Rata-rata
07 : 30 am	436	445	440,5	445	440	442,5	447	431	439
08 : 00 am	425	430	427,5	420	418	419	422	410	416
08 : 30 am	410	419	414,5	410	406	408	410	387	398,5
09 : 00 am	395	407	401	393	391	392	388	375	381,5
09 : 30 am	381	393	387	382	379	380,5	379	369	374

**Lampiran 2. Perhitungan Daya Serap, x/m, dan %Efisiensi CO**

Perhitungan Daya Serap CO dapat dicari dengan rumus

$$\text{Daya serap kadar CO} = t_0 - t_1$$

Contoh perhitungan pada variasi kedua :

$$\begin{aligned} \text{Daya serap kadar CO} &= t_0 - t_1 \\ &= 438,5 - 373,5 \\ &= 65 \text{ ppm} \end{aligned}$$

Untuk perhitungan daya serap kadar CO dengan konsentrasi selanjutnya dilakukan dengan cara yang sama seperti contoh di atas.

Selanjutnya dicari besar serapan per gram (x/m) dengan rumus sebagai berikut.

Conoth perhitungan untuk sampel 2.

$$\begin{aligned} x/m &= \frac{t_0 - t_1}{m} \\ x/m &= \frac{438,5 - 373,5}{50} \\ &= 1,3 \text{ ppm/g} \end{aligned}$$

Perhitungan %Efisiensi dapat dicari dengan rumus

$$\% E = \frac{t_0 - t_1}{t_0} \times 100\%$$

Contoh perhitungan pada sampel 2 :

$$\begin{aligned} \% E &= \frac{t_0 - t_1}{t_0} \times 100\% \\ &= \frac{438,5 - 373,5}{438,5} \times 100\% \\ &= 15 \% \end{aligned}$$

Untuk perhitungan daya serap kadar, x/m, dan %Efisiensi CO dengan konsentrasi selanjutnya dilakukan dengan cara yang sama seperti contoh di atas.

**Lampiran 3. Data Konsentrasi dan Absorbansi Standar Pb**

Konsentrasi (ppm)	Absorbansi
0	0
1	0.0184
2	0.0333
4	0.0673
6	0.0952
8	0.1235
16	0.2371



## Lampiran 4. Hasil Pengujian Kadar Pb



**KEMENTERIAN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN  
UNIVERSITAS UDAYANA  
FAKULTAS TEKNOLOGI PERTANIAN  
LABORATORIUM PELAYANAN TERINTEGRASI**

Jln. Kampus Bukit Jimbaran, Badung – Bali  
Telepon : (0361) 701801, 701803; Fax : (0361) 701801  
Jln. P. B. Sudirman, Denpasar Telp. 0361-245010  
Laman : <https://labftp.unud.ac.id> | Email: [labftp@unud.ac.id](mailto:labftp@unud.ac.id)

Nomor : 180/UN.14.26/LAB.H.A/VI/2020  
Lampiran : 1  
Perihal : Hasil Analisis Laboratorium

Kepada Yth.  
Bapak/Ibu/Sdr: Ida Ayu Putu Adinda Deviana Pratiwi  
Di –  
Tempat

Dengan hormat, bersama ini kami sampaikan hasil analisis sampel:

Nama Sampel : Lidah Mertua  
Jumlah : 6

### HASIL ANALISIS

No	Kode Sampel	Kadar Logam Pb (mg/L)
1	1	39,74
2	2	55,57
3	3	53,90
4	4	59,71
5	5	65,32
6	6	84,65

Demikian surat hasil analisis ini dibuat untuk dapat dipergunakan sebaik-baiknya.

Denpasar, 15 Juni 2020

Mengesahui,

I Made Mahendra Wijaya, ST.,M.Eng.,Ph.D  
Ketua Laboratorium Pelayan Terintegrasi



**Lampiran 5. Perhitungan x/m dan %Efisiensi Pb**

Perhitungan besar serapan per gram (x/m) dapat dicari dengan rumus sebagai berikut.

$$x/m = \frac{Co-Ce}{m}$$

Contoh perhitungan untuk sampel 2.

$$\begin{aligned} x/m &= \frac{Co-Ce}{m} \\ x/m &= \frac{55,57 - 38,97}{50} \\ &= 0,332 \text{ ppm/g} \end{aligned}$$

Perhitungan %Efisiensi dapat dicari dengan rumus

$$\%E = \frac{Co-Ce}{Co} \times 100\%$$

Contoh perhitungan pada sampel 2 :

$$\begin{aligned} \%E &= \frac{Co-Ce}{Co} \times 100\% \\ &= \frac{55,57 - 38,97}{55,57} \times 100\% \\ &= 29\% \end{aligned}$$

Untuk perhitungan x/m dan %Efisiensi Pb dengan konsentrasi selanjutnya dilakukan dengan cara yang sama seperti contoh di atas.

**Lampiran 6. Gambar penelitian**



Gambar 1. Lidah mertua sebelum dioven



Gambar 2. Lidah mertua setelah dioven



Gambar 3. Serbuk Lidah Mertua



Gambar 4. Ampas Kopi Kering



Gambar 5. Campuran Lidah mertua dan Ampas Kopi



Gambar 6. Pengujian Kopi dengan Gas Detektor

## RIWAYAT HIDUP

Ida Ayu Putu Adinda Deviana Pratiwi lahir di Buleleng pada tanggal 12 September 1998. Penulis lahir dari pasangan suami istri Bapak Ida Bagus Kade Ariwijaya dan Ibu Putu Ayu Aryandri. Penulis berkebangsaan Indonesia dan beragama Hindu. Kini penulis beralamat di Jalan Singaraja-Seririt Desa Anturan Kecamatan Buleleng Kabupaten Buleleng Provinsi Bali.

Penulis menyelesaikan pendidikan dasar di SD Negeri 1 Kalibukbuk dan lulus pada tahun 2011. Kemudian penulis melanjutkan di SMP Negeri 2 Singaraja dan lulus pada tahun 2014. Pada tahun 2017 penulis lulus dari SMA Negeri 2 Singaraja Jurusan MIPA dan melanjutkan ke Diploma III Jurusan Kimia Program Studi Analisis Kimia di Universitas Pendidikan Ganesha. Pada semester akhir tahun 2020 penulis telah menyelesaikan Tugas Akhir yang berjudul “Pengembangan Pengharum Organik Lidah Mertua Dan Ampas Kopi Sebagai Penyerap Gas Co Dan Pb Dalam Udara”

