LAMPIRAN

A. Perhitungan

1) Kadar Air

Tabel A1. Tabel Hasil Perhitungan Kadar Air

Sampel	Sampel	M1	Kurs K (oven)	M2(1)	M2(2)	M2(3)	M1-M2	Kadar Air
A	1,015	27,844	26,829	16,801	16,806	16,811	11,033	10,870
B	1,008	27,919	26,911	19,623	19,628	19,633	8,286	8,220
C	1,006	27,744	26,738	21,104	21,109	21,114	6,630	6,590

1 . Sampel A

Persentase 85% : 15%

Kadar air (%)= $\frac{\mathbf{M1-M2}}{\mathbf{bobot\ sampel}}$ x 100%

Kadar air (%)= $\frac{\mathbf{11,033}}{\mathbf{1,015}}$ x 100% = 10,87%

Keterangan :

M1 = bobot cawan kosong + bobot sampel sebelum pemanasan (gram)

M2 = bobot cawan kosong + bobot sampel setelah pemanasan (gram)

2 . Sampel B

Persentase 90% : 10%

Kadar air (%)= $\frac{\mathbf{8,286}}{\mathbf{1,008}}$ x 100% = 8,22%

3 . Sampel C

Persentase 95% : 5%

Kadar air (%)= $\frac{\mathbf{6,630}}{\mathbf{1,006}}$ x 100% = 6,590%

2) Kadar Abu

Tabel A2. Tabel Hasil Perhitungan Kadar Abu

Sampel	1	2	3	Rata-Rata
A	5,51	5,48	5,75	5,58
B	7,1	7,4	7,7	7,4
C	9,4	9,6	9,5	9,5

Kadar abu (%) $= \frac{\mathbf{W1-W2}}{\mathbf{W}} \times 100\%$

Keterangan :

W = bobot sampel sebelum diabukan (gram)

W1 = bobot sampel + cawan sesudah diabukan (gram)

W2 = bobot cawan kosong (gram)

Kadar abu (%) Sampel A $= \frac{\mathbf{47{,}741-42{,}149}}{\mathbf{1{,}015}} \times 100\% = 5{,}51\%$

Perhitungan ini diaplikasikan dengan cara yang sama pada sampel lainnya dengan pengulangan sebanyak 3 kali dan dirata-rata.

3) Massa Jenis (Densitas)

Massa Jenis = $\boldsymbol{\rho} = \frac{\mathbf{m}}{\mathbf{v}}$

Keterangan :

ρ : Massa jenis : $\left(\frac{g}{cm^3}\right)$

m : massa (gram)

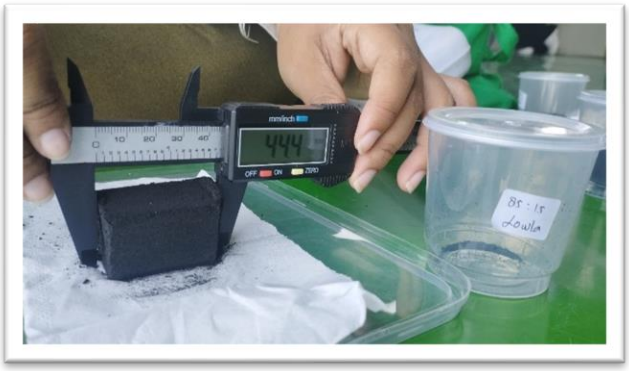
Tabel A3 Hasil Perhitungan Massa Jenis

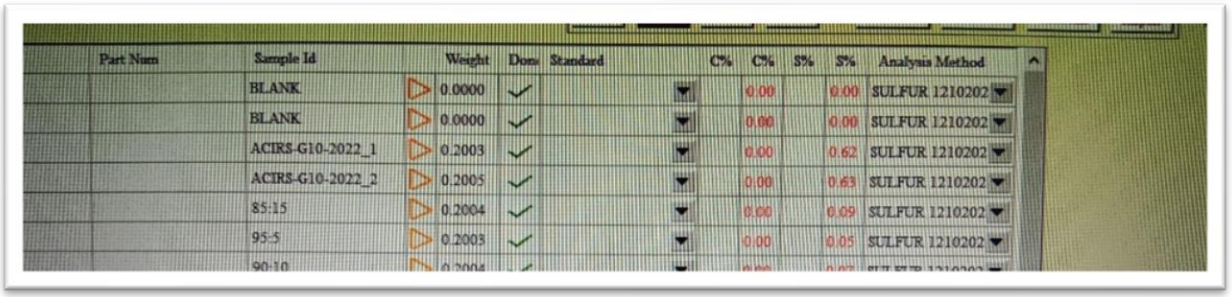
Keterangan	Sampel A (85%:15%)			Sampel B (90%:10%)			Sampel C (95%:5%)		
	1	2	3	1	2	3	1	2	3
p (cm)	4,42	4,41	4,44	4,39	4,44	4,41	4,13	4,17	4,14
l (cm)	2,89	2,9	2,91	2,87	2,89	2,88	2,81	2,85	2,87
t (cm)	2,76	2,77	2,78	2,75	2,79	2,77	2,82	2,74	2,77
v (cm3)	35,26	35,43	35,92	34,65	35,80	35,18	32,73	32,56	32,91
m (gr)	26,42	29,43	26,44	30,88	25,88	27,70	25,69	31,70	25,71
ρ	0,75	0,83	0,74	0,89	0,72	0,79	0,82	0,97	0,78

B. Dokumentasi Penelitian

Lampiran B1. Persiapan Bahan Baku

Lampiran B2. Proses Pembuatan Briket





Part Nam	Sample Id	Weight	Done	Standard	C%	C%	S%	S%	Analysis Method
	BLANK	0.0000	✓			0.00		0.00	SULFUR 1210202
	BLANK	0.0000	✓			0.00		0.00	SULFUR 1210202
	ACIRS-G10-2022_1	0.2003	✓			0.00		0.62	SULFUR 1210202
	ACIRS-G10-2022_2	0.2005	✓			0.00		0.63	SULFUR 1210202
	85:15	0.2004	✓			0.00		0.09	SULFUR 1210202
	95:5	0.2003	✓			0.00		0.05	SULFUR 1210202
	90:10	0.2004	✓						

Lampiran B3. Analisis Briket (Lab TPPL dan Lab PT. Sucofindo

BIODATA MAHASISWA

Nama	: Fransiaca Febiola Damayanti
Tempat, Tanggal Lahir	: Surabaya, 13 Februari 2000
Nomor HP	: 085331794022
Hobi	: Memasak dan Bernyanyi

Riwayat Pendidikan

SD Negeri Petiken 3	: 2007-2010
SD Negeri Mabung 2	: 2010-2013
SMP Negeri 2 Baron	: 2013-2016
SMA Negeri 1 Tanjunganom	: 2016-2018