

LAMPIRAN 1
DATA PENGAMATAN

1. Data Pengamatan Proses Elektrolisis Air dengan Elektrolit Kalium Hidroksida

Volume air = 6 liter
Waktu operasi = 20 menit

Tabel 10. Hasil Proses Elektrolisis dengan alat *Prototype Water Electrolyzer*

Massa zat (gr)	Penurunan Level Air (cm)	Waktu Gas H ₂ Pertama Terbentuk (s)	Waktu Gas O ₂ Pertama Terbentuk (s)
5	7.1	60	180
10	18.2	50	65
15	28.4	22	30
20	54.5	13	20
25	64.5	12	28

2. Data Pengamatan Elektrik pada Alat Prototype Water Electrolyzer

Tabel 11. Data Pengamatan Elektrikal pada Saat Reaksi Elektrolisis

Tegangan (Volt)	Arus (Ampere)
13,1	0.5
	0.7
	1
	1.1
	1.3

3. Data Hasil Analisa Kualitatif dan Kuantitatif Produk Gas Hidrogen dengan Alat *Gas Chromatography* di Laboratorium PT. PUSRI

Tabel 12. Hasil Analisa Produk Menggunakan *Gas Chromatography*

Parameter	Unit	KOH	KOH	KOH	KOH	KOH
		5 gr	10 gr	15 gr	20 gr	25 gr
Karbon Dioksida		0,05	0,05	0,06	0,07	0,07
Oksigen	%mol	10,22	10,59	10,65	11,02	11,41
Nitrogen		12,66	12,02	11,42	10,67	10,11
Hidrogen		77,07	77,34	77,87	78,24	78,41