

DAFTAR ISI

Halaman

KATA PENGANTARi**DAFTAR ISI**iii**DAFTAR TABEL.....** vi**DAFTAR GAMBAR**vii**DAFTAR LAMPIRAN**viii**DAFTAR SIMBOL.....**ix**RINGKASAN**x**SUMMARY**xi**BAB I PENDAHULUAN**

1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	5
1.3 Batasan Masalah	5
1.4 Tujuan Penelitian.....	5
1.5 Manfaat Penelitian.....	5

BAB II TINJAUAN PUSTAKA

2.1 Penelitian Sebelumnya.....	6
2.2 Air.....	8
2.3 Gas HHO (<i>Brown's Gas</i>).....	9
2.3.1 Hidrogen	10
2.3.2 Oksigen	10
2.4 Katalisator.....	11
2.4.1 Natrium Bikarbonat.....	11
2.5 Elektrolisis.....	12
2.6 Elektroliser.....	12
2.6.1 Elektroda	13
2.6.1.1 Reaksi Pada Katoda (Reduksi).....	13
2.6.1.2 Reaksi Pada Anoda (Oksidasi).....	13
2.7 Arus Listrik	14
2.7.1 Arus Searah (DC)	14
2.7.2 Arus Bolak-Balik (AC)	15
2.7.3 Hukum Ohm dan Daya dalam Rangkaian Listrik DC	15



2.8 Proses Produksi gas HHO.....	16
2.9 Hipotesa.....	18

BAB III METODOLOGI PENELITIAN

3.1 Metode Penelitian.....	19
3.2 Tempat dan Waktu Pelaksanaan.....	19
3.3 Variabel Penelitian.....	19
3.4 Alat-Alat yang digunakan.....	20
3.5 Instalasi Penelitian.....	28
3.6 Prosedur Penelitian.....	28
3.7 Prosedur Pembuatan Model.....	29
3.8 Pelaksanaan Penelitian.....	30
3.9 Diagram Alir Penelitian.....	31

BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN

4.1 Analisa Data.....	32
4.1.1 Data Hasil Pengujian.....	32
4.1.2 Contoh Perhitungan Data.....	32
4.1.2.1 Perhitungan Volume Alir gas HHO.....	32
4.1.2.2 Perhitungan Energi Listrik dalam Proses Elektrolisis Air ..	32
4.1.2.3 Perhitungan Efisiensi Proses Elektrolisis Air	33
4.2 Pembahasan Grafik.....	33
4.2.1 Grafik Hubungan antara Penambahan Jumlah Pelat terhadap Daya Generator HHO	33
4.2.2 Grafik Hubungan antara Penambahan Jumlah Pelat terhadap Temperatur Generator HHO	36
4.2.3 Grafik Hubungan antara Penambahan Jumlah Pelat terhadap Produktifitas Gas HHO	38
4.2.4 Grafik Hubungan antara Penambahan Jumlah Pelat terhadap Efisiensi Generator HHO.....	40



BAB V KESIMPULAN DAN SARAN

5.1 Kesimpulan.....	41
5.2 Saran	41

DAFTAR PUSTAKA

LAMPIRAN



UNIVERSITAS BRAWIJAYA

