

DAFTAR ISI

KATA PENGANTAR	i
DAFTAR ISI	ii
DAFTAR GAMBAR	v
DAFTAR TABEL	vii
DAFTAR LAMPIRAN	viii
RINGKASAN	ix
BAB I PENDAHULUAN	
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah.....	2
1.3 Batasan Masalah	2
1.4 Tujuan Penelitian	3
1.5 Manfaat Penelitian	3
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	
2.1 Penelitian Sebelumnya.....	4
2.2 Minyak Randu sebagai Energi Alternatif	4
2.3 Komponen Utama Minyak Randu	7
2.4 <i>Hydrogen Reformer</i>	7
2.4.1 <i>Hydrogen Reformer</i> pada Penelitian.....	8
2.5 Laju Reaksi	9
2.6 Reaksi Pencampuran.....	11
2.7 Konsep Mol.....	12
2.8 Persamaan Arrhenius	12
2.9 Energi Aktivasi	13
2.10 <i>Heat Fluks</i>	14
2.11 Katalis	14
2.12 Hipotesa	14
BAB III METODOLOGI PENELITIAN	
3.1 Metode Penelitian	15
3.2 Tempat dan Waktu Pelaksanaan	15
3.3 Variabel Penelitian.....	15
3.4 Skema Alat.....	16

3.5 Peralatan Penelitian.....	16
3.6 Prosedur Pelaksanaan	22
3.7 Diagram Alir Penelitian.....	23
BAB IV PEMBAHASAN	
4.1 Pengolahan Data	24
4.2 Data Hasil Penelitian	24
4.3 Pengkalibrasian Sensor.....	24
4.4 Contoh Perhitungan	25
4.4.1 Menghitung Perbandingan Tetesan Minyak Randu dan Air	25
4.4.2 <i>Menghitung Efisiensi</i>	26
4.5 Pembahasan	28
4.5.1 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Hidogen pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 3 : 1..	28
4.5.2 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Hidogen pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 2 : 1..	30
4.5.3 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Hidogen pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 1 : 1..	32
4.5.4 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Hidogen pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 1 : 2..	34
4.5.5 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 3 : 1	36
4.5.6 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 2 : 1	38
4.5.7 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 1 : 1	40
4.5.8 Analisa Grafik Hubungan Variasi Temperatur terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Perbandingan Minyak Randu dan Air 1 : 2.....	42
4.5.9 Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Hidrogen pada Temperatur 300 °C	44

4.5.10	Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Hidrogen pada Temperatur 230 °C	45
4.5.11	Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Hidrogen pada Temperatur 180 °C	47
4.5.12	Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Temperatur 300 °C	49
4.5.13	Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Temperatur 230 °C	50
4.5.14	Analisa Grafik Hubungan Perbandingan Minyak Randu dan Air terhadap Kecepatan Produksi Karbondioksida pada Temperatur 180 °C	51
4.5.15	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen tanpa Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 300 °C	52
4.5.16	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen tanpa Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 230 °C	53
4.5.17	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen tanpa Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 180 °C	54
4.5.18	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen dengan Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 300 °C	55
4.5.19	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen dengan Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 230 °C	56
4.5.20	Analisa Grafik Efisiensi Hasil Produksi Hidrogen dengan Penambahan Daya Kompur dan Pemanas pada Temperatur Pemanasan 180 °C	57

BAB V PENUTUP

5.1	Kesimpulan	58
5.2	Saran	58



DAFTAR PUSTAKA
LAMPIRAN

