



UNIVERSITAS NASIONAL

**ANALISIS PENGARUH PENAMBAHAN GAS HHO HASIL
ELEKTROLISIS AIR PADA SEPEDA MOTOR TIPE MATIC**

SKRIPSI

IDHAM FAHRY TAMNGE

183112700550019

**PROGRAM STUDI TEKNIK FISIKA
FAKULTAS TEKNIK DAN SAINS
UNIVERSITAS NASIONAL
JAKARTA
AGUSTUS 2023**



NATIONAL UNIVERSITY

**ANALYSIS OF THE EFFECT OF ADDING HHO GAS
RESULTS WATER ELECTROLYSIS ON MOTORCYCLE
TYPE MATIC**

THESIS

**IDHAM FAHRY TAMNGE
183112700550019**

**ENGINEERING PHYSICS STUDY PROGRAM
FACULTY OF ENGINEERING AND SCIENCE
NATIONAL UNIVERSITY
JAKARTA
AUGUST 2023**

HALAMAN PENGESAHAN

Skripsi diajukan oleh :

Nama : Idham Fahry Tamnge
NPM : 183112700550019
Program Studi : Teknik Fisika
Judul : Analisis Pengaruh Penambahan Gas HHO Hasil Elektrolisis Air Pada Sepeda Motor Tipe Matic

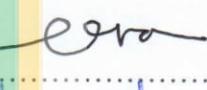
Telah berhasil dipertahankan di hadapan Dewan Pengaji dan diterima sebagai bagian dari persyaratan yang diperlukan untuk memperoleh gelar Sarjana Strata Satu pada Program Studi Teknik Fisika Fakultas Teknik dan Sains, Universitas Nasional.

Dewan Pengaji,

Pembimbing I : Ir. Ajat Sudrajat, M.T. Ph.D

(.....)

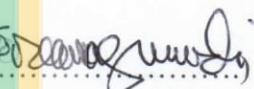
Pembimbing II : Erna Kusuma Wati, S.Pd, Si., M.Sc

(.....)

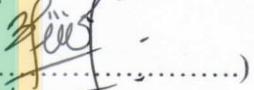
Pengaji I : Dr. Viktor Vekky R. Repi, S.T., M.T.

(.....)

Pengaji II : Prof. Sunartoto Gunadi, M.Eng.

(.....)

Pengaji III : Fitria Hidayanti, S.Si., M.Si.

(.....)

Mengesahkan,

Ketua Program Studi Teknik Fisika

Erna Kusuma Wati, S.Pd, Si., M.Sc

NID. 0108019011

Ditetapkan di : Jakarta

Tanggal : 24 Agustus 2023

HALAMAN PERNYATAAN ORISINALITAS

Skripsi ini adalah hasil karya saya sendiri, semua sumber baik yang dikutip maupun yang dirujuk telah saya nyatakan dengan benar.

Nama : Idham Fahry Tamnge

NPM : 183112700550019



Tanggal : 24 Agustus 2023

HALAMAN PERNYATAAN PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR UNTUK TUJUAN AKADEMIS

Sebagai sivitas akademik Universitas Nasional, saya yang bertanda tangan dibawah ini:

Nama : Idham Fahry Tamnge

NPM : 183112700550019

Program Studi : Teknik Fisika

Fakultas : Teknik dan Sains

Demi pengembangan ilmu pengetahuan, menyetujui untuk memberikan kepada Universitas Nasional Hak Bebas Royalti Non-eksklusif atas karya ilmiah saya yang berjudul:

“ANALISIS PENGARUH PENAMBAHAN GAS HHO HASIL ELEKTROLISIS AIR PADA SEPEDA MOTOR TIPE MATIC”

Beserta perangkat yang ada (jika diperlukan). Dengan Hak Bebas Royalti Non-eksklusif ini Universitas Nasional berhak menyimpan, mengalihmedia/formatkan, mengelola dalam bentuk pangkalan data, merawat, dan mempublikasikan tugas akhir saya selama tetap mencantumkan nama saya sebagai penulis/pencipta dan sebagai pemilik Hak Cipta.

Demikian pernyataan ini saya buat dengan sebenarnya.

Dibuat di : Jakarta

Pada tanggal : 24 Agustus 2023

Yang Menyatakan



IDHAM FAHRY TAMNGE

KATA PENGANTAR

Puji syukur penulis panjatkan ke hadirat Allah SWT, karena atas karunia berkah serta rahmat dan petunjuk-Nya, sehingga penulis dapat melaksanakan serta menyelesaikan laporan tugas akhir yang berjudul **“Analisis Pengaruh Penambahan Gas HHO Hasil Elektrolisis Air Pada Sepeda Motor Tipe Matic”**.

Dan tak lupa pula penulis haturkan shalawat beserta salam kepada junjungan serta suri tauladan kita Nabi Muhammad SAW. Dalam proses menyusun laporan tugas akhir ini, penulis mendapatkan banyak bimbingan, masukan, bantuan serta pengalaman dari berbagai pihak. Penulis mengucapkan terima kasih kepada semua pihak yang telah membantu dalam penyusunan laporan tugas akhir ini.

Terima kasih yang tak terhingga penulis sampaikan kepada:

1. Bapak Dr. Drs. El Amry Bermawi Putera, M.A selaku Rektor Universitas Nasional.
2. Bapak Novi Azman, S.T., M.T. selaku Dekan Fakultas Teknik dan Sains Universitas Nasional.
3. Bapak Dr. Ir. Viktor Vekky Ronald Repi, M.T. selaku Wakil Dekan Fakultas Teknik dan Sains Universitas Nasional.
4. Bapak Ir. Ajat Sudrajat, M.T. selaku Dosen Pembimbing I.
5. Ibu Erna Kusuma Wati, S.Pd. Si, M.Sc. selaku Dosen Pembimbing II tugas akhir.
6. Seluruh dosen Fakultas Teknik Dan Sains Universitas Nasional yang telah memberikan ilmunya dengan ikhlas, semoga menjadi pahala dan amal jariyah yang tiada terputus.
7. Seluruh dosen Program Studi Teknik Fisika Universitas Nasional yang telah memberikan ilmunya dalam perkuliahan. Semoga menjadi pahala dan amal jariyah yang tiada terputus.
8. Orang tua tercinta beserta keluarga penulis yang selalu memberikan do'a serta dukungan untuk penulis saat melaksanakan proses perkuliahan sampai dengan penyusuanan laporan tugas akhir ini.

9. Seluruh teman-teman Mahasiswa Teknik Fisika Universitas Nasional serta pihak-pihak yang telah berkenan membantu juga ikut terlibat dalam setiap usaha penulis jalankan ini yang tak bisa penulis tuliskan semuanya tanpa mengurangi rasa terima kasih dan rasa hormat dari penulis.

Penulis menyadari bahwa dalam penyusunan laporan tugas akhir ini masih jauh dari kesempurnaan. Oleh karenanya, kritik serta saran yang dapat membangun penulis harapkan untuk penulisan laporan yang lebih baik kedepannya. Permohonan maaf yang besar penulis sampaikan kepada pihak-pihak yang terkait dengan penyusunan laporan ini atas segala hal yang mungkin tidak berkenan serta kesalahan yang mungkin penulis lakukan tanpa penulis sadari.

Akhir kata, penulis harapkan laporan tugas akhir ini dapat berkontribusi serta bermanfaat bagi pihak-pihak yang berkenan membacanya, juga ikut membantu memperkaya ilmu pengetahuan kita khususnya pada bidang energi hijau.

Jakarta, 24 Agustus 2023

Penulis

ABSTRAK

Nama : Idham Fahry Tamnge

Program Studi : Teknik Fisika

Judul : **ANALISIS PENGARUH PENAMBAHAN GAS HHO HASIL ELEKTROLISIS AIR PADA SEPEDA MOTOR TIPE MATIC**

Kegiatan transportasi menggunakan kendaraan bermotor menjadi salah satu penyumbang polusi terbesar di Indonesia selain dari kawasan industri dan kebakaran hutan. Penggunaan bahan bakar fosil pada kendaraan bermotor menghasilkan emisi gas buang yang berbahaya untuk kesehatan dan lingkungan seperti CO, HC, CO₂, NOx, dan SOx. Untuk mengurangi dampak pembakaran pada kendaraan bermotor, dibutuhkan suatu bahan bakar alternatif yang ramah lingkungan seperti hidrogen. Hidrogen dapat ditambahkan kedalam sistem pembakaran kendaraan. Hidrogen dapat dihasilkan dengan metode elektrolisis air, yaitu memecah molekul penyusun air berupa hidrogen dan oksigen. Gas yang dihasilkan dari metode ini disebut gas HHO. Pada penelitian ini, gas HHO hasil elektrolisis air dengan menggunakan generotor gas HHO tipe *dry cell* akan tambahkan ke dalam sistem pembakaran kendaraan. Setelah penambahan gas HHO, didapati penurunan emisi karbon monoksida sebesar 97,88%, 98,94%, dan 98,76%. Pada hidrokarbon terjadi kenaikan sebesar 89,72%, 103,06%, dan 61,32%. Karbon dioksida naik sebesar 1,23%, 2,86%, 11,32%. Oksigen naik sebesar 1574,01%, 2841,18%, dan 2987,86%. AFR *relative* naik 26,52%, 41,15%, dan 43,49%. Pada daya dan torsi kendaraan setelah ditambahkan gas HHO, terjadi penurunan pada rentang rpm 500 sampai rpm 3750, sedangkan pada rentang rpm tinggi yaitu 4000 sampai rpm 7500 terjadi kenaikan. Dan terjadi penghematan bahan bakar sebesar 6,54%.

Kata kunci: Elektrolisis, Generator HHO, Dry Cell, AFR Relative

ABSTRACT

Name : Idham Fahry Tamnge

Study Program: Engineering Physics

Title : **ANALYSIS OF THE EFFECT OF ADDING HHO GAS
RESULTS WATER ELECTROLYSIS ON MOTORCYCLE
TYPE MATIC**

Transportation activities using motorized vehicles are one of the biggest contributors to pollution in Indonesia apart from industrial estates and forest fires. The use of fossil fuels in motor vehicles produces exhaust emissions that are harmful to health and the environment such as CO, HC, CO₂, NO_x, and SO_x. To reduce the impact of combustion on motor vehicles, an environmentally friendly alternative fuel such as hydrogen is needed. Hydrogen can be added to a vehicle's combustion system. Hydrogen can be produced by the method of electrolysis of water, which breaks down the molecules that make up water in the form of hydrogen and oxygen. The gas produced from this method is called HHO gas. In this study, HHO gas from water electrolysis using a dry cell type HHO gas generator will be added to the vehicle's combustion system. After the addition of HHO gas, there was a decrease in carbon monoxide emissions by 97.88%, 98.94%, and 98.76%. In hydrocarbons, there were increases of 89.72%, 103.06%, and 61.32%. Carbon dioxide rose by 1.23%, 2.86%, 11.32%. Oxygen rose by 1574.01%, 2841.18%, and 2987.86%. AFR relative rose 26.52%, 41.15%, and 43.49%. In the power and torque of the vehicle after adding HHO gas, there is a decrease in the range of 500 rpm to 3750 rpm, while in the high rpm range of 4000 to 7500 rpm there is an increase. And there is a fuel economy of 6.54%.

Keywords: Electrolysis, HHO Generator, Dry Cell, AFR Relative

DAFTAR ISI

HALAMAN PERNYATAAN ORISINILITAS	ii
HALAMAN PENGESAHAN	iii
KATA PENGANTAR	iv
HALAMAN PERNYATAAN PERSETUJUAN PUBLIKASI TUGAS AKHIR UNTUK TUJUAN AKADEMIS	vi
ABSTRAK	vii
ABSTRACT	viii
DATAR ISI	ix
DAFTAR GAMBAR	xii
DAFTAR TABEL	xiv
BAB 1 PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	3
1.3 Tujuan Penelitian	3
1.4 Manfaat Penelitian	3
1.5 Batasan Masalah	4
1.6 Sistematika Penulisan	4
BAB 2 TINJAUAN PUSTAKA	5
2.1 Motor Bakar	5
2.1.1 Prinsip Kerja Motor Bakar 4 Langkah	5
2.2 Emisi Gas Buang	7
2.1.1 Karbon Monoksida (CO)	7
2.1.2 Hidrokarbon (HC)	8
2.1.3 Karbon Dioksida (CO ₂)	9
2.1.4 Oksigen (O ₂)	10
2.1.5 Nitrogen Oksida (NOx)	10
2.1.6 Air Fuel Ratio Relativ (AFR)	11
2.1.7 Catalytic Converter	12
2.3 Hidrogen	13
2.3.1 Produksi Gas Hidrogen Dari Batubara	14

2.3.2 Produksi Gas Hidrogen Dari Steam Reforming	14
2.3.3 Produksi Gas Hidrogen Melalui Elektrolisis.....	14
2.4 Elektrolisis	15
2.4.1 Air	16
2.4.2 Generator Gas HHO	17
a) Generator HHO Tipe Kering (<i>dry cell</i>)	17
b) Generator HHO Tipe Basah (<i>wet cell</i>)	18
2.4.3 Performa Generator Gas HHO	18
2.4.4 Gas HHO	20
2.4.5 Katalis.....	21
2.4.6 Elektroda	22
a) Plat Netral Pada Generator Gas HHO	23
b) Luas Permukaan Plat	24
2.5 Exhaust Gas Analyzer.....	25
2.6 Pengujian Daya Dan Torsi	26
2.7 Pengujian Konsumsi Bahan Bakar.....	27
BAB 3 METODE PENELITIAN.....	29
3.1 Metode Penelitian	29
3.2 Parameter Penelitian	30
3.2.1 Variabel Penelitian	30
a) Variabel Bebas.....	30
b) Variabel Terikat.....	30
c) Variabel Terkontrol	30
3.2.2 Spesifikasi Benda Uji	31
3.3 Spesifikasi Generator Gas HHO.....	32
3.3.1 Alat Dan Bahan	35
3.3.2 Uji Fungsional Generator HHO	36
3.4 Prosedur Pengujian	38
3.4.1 Pengujian Tanpa Gas HHO	38
a) Pengujian Emisi Gas Buang Tanpa Gas HHO	38
b) Pengujian Performa Mesin Tanpa Gas HHO	39
c) Pengujian Konsumsi Bahan Bakar Tanpa Gas HHO	41

3.4.2 Pengujian Dengan Gas HHO.....	42
a) Pemasangan Generator Gas HHO Pada Kendaraan Uji	42
b) Pengujian Emisi Gas Buang Dengan Gas HHO.....	44
c) Pengujian Performa Mesin Dengan Gas HHO	46
d) Pengujian Konsumsi Bahan Bakar Dengan Gas HHO.....	47
BAB 4 HASIL DAN PEMBAHASAN	48
4.1 Pengolahan Data	48
4.1.1 Pengolahan Data Emisi Gas Buang.....	48
a) Karbon Monoksida (CO).....	50
b) Hidrokarbon (HC)	52
c) Karbon Dioksida (CO_2).....	54
d) Oksigen (O_2).....	56
e) Air Fuel Ratio Relative (λ)	58
4.1.2 Pengolahan Data Performa Mesin.....	60
a) Daya (HP).....	62
b) Torsi (N.m)	64
4.1.3 Pengolahan Data Konsumsi Bahan Bakar.....	67
a) Konsumsi Bahan Bakar.....	67
4.2 Perbandingan Terhadap Literatur	68
4.2.1 Perbandingan Emisi Gas Buang Terhadap Literatur	68
BAB 5 KESIMPULAN DAN SARAN	70
5.1 Kesimpulan	70
5.2 Saran	71
DAFTAR PUSTAKA	72
LAMPIRAN	77

DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1 Prinsip Kerja Motor Empat Langkah.....	5
Gambar 2.2 Generator HHO Tipe Kering (<i>Dry Cell</i>).....	18
Gambar 2.3 Generator HHO Tipe Basah (<i>Wet Cell</i>)	18
Gambar 2.4 Letak Plat Netral Pada Generator HHO.....	23
Gambar 2.5 Aplikasi <i>HHO Hydrogen Generator Cell Configurator</i>	25
Gambar 2.6 Exhaust Gas Analyzer.....	26
Gambar 3.1 Diagram Alir Tahap Penelitian.....	29
Gambar 3.2 Desain Generator Gas HHO Yang Digunakan	32
Gambar 3.3 Dimesni Generator Gas HHO	33
Gambar 3.4 Ukuran Plat Elektroda Pada Generator Gas HHO.....	33
Gambar 3.5 Dimensi Tabung Penampung Elektrolit.....	34
Gambar 3.6 Dimensi Bubbler.....	34
Gambar 3.7 Diagram Alir Pembuatan Larutan Elektrolit.....	36
Gambar 3.8 Katalis Berupa KOH Sebanyak 30gr.....	37
Gambar 3.9 Uji Fungsional Generator HHO.....	37
Gambar 3.10 Diagram Alir Pengujian Emisi Gas Buang Tanpa Gas HHO	39
Gambar 3.11 Diagram Alir Pengujian Performa Kendaraan Tanpa Gas HHO....	40
Gambar 3.12 Diagram Alir Pengujian Konsumsi Bahan Bakar Tanpa Gas HHO	41
Gambar 3.13 Skema Pemasangan Generator Gas HHO Ke Kendaraan Uji	43
Gambar 3.14 Skema Pemasangan Selang Generator Ke Filter Udara	43
Gambar 3.15 Sistem Kelistrikan Pada Generator	44
Gambar 3.16 Sambungan Kabel Dari Spull Motor Ke Dioda Bridge	44
Gambar 3.17 Diagram Alir Pengujian Emisi Gas Buang Dengan Gas HHO.....	45
Gambar 3.18 Diagram Alir Pengujian Performa Kendaraan Dengan Gas HHO .	46
Gambar 3.19 Diagram Alir Pengujian Konsumsi Bahan Bakar Dengan Gas HHO	47
Gambar 4.1 Grafik Hasil Emisi Gas Karbon Monoksida.....	51
Gambar 4.2 Grafik Hasil Emisi Hidrokarbon.....	53
Gambar 4.3 Grafik Hasil Emisi Karbon Dioksida.....	55

Gambar 4.4	Grafik Hasil Emisi Oksigen.....	57
Gambar 4.5	Grafik Nilai <i>AFR Relative (λ)</i>	59
Gambar 4.6	Grafik Daya Pada Putaran Tertentu.....	63
Gambar 4.7	Grafik Torsi Pada Putaran Tertentu.....	65
Gambar 4.8	Grafik Daya Dan Torsi	66
Gambar 4.9	Grafik Konsumsi Bahan Bakar Kendaraan.....	67



DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Nilai Kalor Berbagai Bahan Bakar.....	15
Tabel 3.1 Spesifikasi Kendaraan Uji	31
Tabel 3.2 Alat Dan Bahan	35
Tabel 3.3 Alat Dan Bahan Pemasangan Generator HHO	42
Tabel 4.1 Pengolahan Data Emisi Gas Buang Kendaraan Sebelum Penambahan Gas HHO	48
Tabel 4.2 Pengolahan Data Emisi Gas Buang Kendaraan Setelah Penambahan Gas HHO	49
Tabel 4.3 Rata-rata Emisi Gas Buang Karbon Monoksida	50
Tabel 4.4 Rata-rata Emisi Gas Buang Hidrokarbon.....	52
Tabel 4.5 Rata-rata Emisi Gas Buang Karbon Dioksida.....	54
Tabel 4.6 Rata-rata Emisi Gas Buang Oksigen.....	56
Tabel 4.7 Rata-rata Nilai AFR Relative (λ).....	58
Tabel 4.8 Pengolahan Data Hasil Pengujian Performa Mesin	60
Tabel 4.9 Nilai Daya Pada Putaran Tertentu	62
Tabel 4.10 Nilai Torsi Pada Putaran Tertentu	64
Tabel 4.11 Konsumsi Bahan Bakar Kendaraan.....	67
Tabel 4.12 Perbandingan Emisi Gas Buang Dengan Literatur 1	68
Tabel 4.13 Perbandingan Emisi Gas Buang Dengan Literatur 1	69