

Seminar Nasional Keinsinyuran (SNIP)

SNIP

Alamat Prosiding: snip.eng.unila.ac.id

Pembuatan Dan Uji Kinerja Gas Oksihidrogen Pada Motor Bakar Bensin 4 Langkah Menggunakan Elektrolit Campuran NaOH

Supriyadi, M Hafnan dan B Handhar Beni

Jurusan Teknik Mesin, Fakultas Teknologi Industri, Universitas Trisakti, Jl. Kyai Tapa No.1, Kec. Grogol Petamburan, Jakarta Barat 11440

INFORMASI ARTIKEL

Riwayat artikel:

Diterima 2 Maret 2022

Direvisi 16 Maret 2022

Diterbitkan 24 April 2022

Kata kunci:

Energi Alternatif

Bahan bakar bensin

Gas Oksihidrogen

Elektrolit

Mesin bensin 4-tak

ABSTRAK

Energi alternatif pada saat ini sangatlah bermanfaat dan sudah banyak orang yang menciptakan dan menggunakanya untuk kebutuhan pribadi maupun kelompok. Salah satu energi alterntif tersebut adalah Oksihidrogen atau biasa disebut gas HHO, pada kesempatan ini saya mencoba mencampurkan antara oksihidrogen dengan bahan bakar bensin. Oksihidrogen bersumber dari air yang bisa kita gunakan sehari-hari ataupun dari elektrolit yaitu campuran dari natrium hidrosikda dan air, gas oksihidrogen tersebut akan saya campur dengan bahan bakar bensin sebelum oksihidrogen bercampur dengan bahan bakar bensin telebih dahulu diproses pemisahan agar air tidak ikut masuk kedalam ruang bakar dengan alat yang bernama HHO Generator. Lalu setelah dipisah antara fraksi liquid dengan gas, gas hidrogen tersebut ditampung dalam bubbler sebelum dialirkan keruang bakar melalui filter udara. Dengan alat tersebut senyawa yang akan bercampur dengan bahan bakar adalah gas oksihidrogen yang diharapkan mampu mengurangi pemakaian konsumsi bahan bakar, meningkatkan performa dan efisiensi dari mesin motor bakar bensin 4-tak tersebut.

E-mail:

brianhandharbeni96@gmail.com (B Handhar Beni).

1. Pendahuluan

Adapun yang akan dibahas pada penelitian ini ialah alasan yang mendasar pada pemilihan topik Pembuatan dan Uji Kinerja Gas Oksihidrogen Pada Motor Bensin 4-Langkah Menggunakan Elektrolit Campuran NaoH. Selanjutnya dibahas tentang tujuan penelitian ini yaitu mengetahui efisiensi dan emisi gas buang, kemudian juga di bahas lebih lanjut mengapa diangkatnya permasalahan topik ini dan uraian maupun dampak hasil yang ingin dicapai, dan adapun upaya dalam pembatasan penelitian sehingga masalah penelitian menjadi fokus dan tidak melebar (Nama, 2019).

1.1. Latar Belakang

Energi alternatif sangat berkembang (Despa, 2019) di negara-negara maju seperti Amerika, Jepang, Jerman, dll. Contoh dari energi alternatif yang digunakan di negara-negara maju yaitu mesin bertenaga listrik, mesin bertenaga panas matahari, mesin berbahan bakar fuel cell, dll. Namun kurangnya support dari pemerintahan Indonesia membuat energi alternatif sulit berkembang (Despa, 2020).

Gas oksihidrogen adalah campuran senyawa kimia antara hidrogen dengan oksigen dimana senyawa tersebut ikut terbakar bersama dengan bensin. Secara umum senyawa

^{*}Penulis korespondensi.

hidrogen dan oksigen yang dapat terbakar diruang bakar dapat menjadi suplemen energi untuk menggerakan sebuah mesin, agar dapat mengurangi penggunaan bahan bakar konvensioanal tersebut.

1.2. Tujuan Penelitian

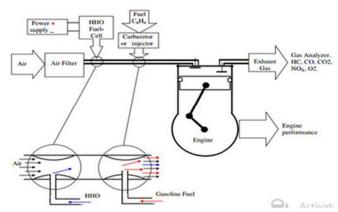
Adapun tujuan dilakukannya penelitian ini yaitu membuat gas oksihidrogen untuk menigkatkan performa, efisiensi, jumlah gas buang, dan perhitungan biaya konsumsi bahan bakar yang dihasilkan oleh gas oksihidogen yang bersumber dari Air (H2O).

1.3. Oksihidrogen

Oksihidrogen (Brown gas) adalah campuran gas hidrogen (H2) dan gas oksigen (O2) gas terikat dala rasio (2:1) diamana hidrogen (HH) dengan oksigen tunggal (O) atom (Sudirman, U 2008). Oksihidrogen sebagai suplemen untuk bahan bakar karena hidrogen memiliki nilai kalor yang tinggi ketika pembakaran, sehingga mengurangi konsumsi bahan bakar. Sebab pembakaran gas oksihidrogen yang lebih bersih dan emisi gas buang CO dan HC yang lebih sedikit (Sudirman U. 2008). Untuk memperoleh gas okshidrogen yaitu melalui proses elektrolis ditampung dalam generator.

Elektrolisis adalah proses pemisahaan antara senyawa kimia menjadi unsur kimia dengan diberikan sebuah arus listrik [Sudirman U. 2008]. Pada proses elektrolisis gas hidrogen akan tertarik menuju elektroda negatif (katoda) dan gas oksigen tertarik menuju elektroda positif (anoda). Elektroda memiliki fungsi sebagai penghantar arus listrik dari sumber tegangan listrik ke air (H2O) yang akan dielektrolisis. Elektroda yang digunakan yaitu sebuah plat almunium sebab memiliki sifat penghantar listrik yang baik, serta memiliki ketahan korosi, murah dan mudah dibentuk. Elektroda yang dibentuk harus memiliki luas penampang yang cukup untuk memproduksi gas HHO yang optimal pada tegangan dan arus tertentu.

1.4. Skema kerja gas oksihidrogen



Gambar 1. Skema kerja gas oksihidrogen pada mesin (Nag Romit, Smit Shrivastava 2016)

Gambar 1. adalah proses pembakran gas oksihidrogen pada mesin. Awal mula gas oksihidrogen diproduksi pada tabung elektroliser dan gas oksihidrogen ditampung dalam bubbler. Lalu gas oksihidrogen disalurkan menuju filter udara, setelah melewati filter udara gas oksihidrogen tercampur bersama udara dan bahan bakar. Ketika katup terbuka gas okihidrogen bersama dengan udara dan bahan bakar akan masuk menuju ruang bakar dan terbakar diruang bakar. Dengan menggunakan gas oksihidrogen

dapat memaksimalkan pembakaran sehingga dapat meninggkatkan efisiensi dan menggurangi deposit yang dihasilkan pada sisa pembakaran (Nag Romit, Smit Shrivastava 2016).

2. Metodologi

2.1 Persiapan bahan

1) Genset

Generator set merupakan sebuah mesin yang terdiri dari pembangkit listrik dengan mesin penggerak yang disusun menjadi satu kesatuan untuk menghasilkan satu tenaga listrik dengan besaran tertentu. Listrik yang dihasilkan dari genset disesuaikan dari ukuran mesin genset tersebut.Kegunaannya pada peneltian ini yaitu untuk mengetahui kinerja gas oksihidrogen tersebut pada motor bensin.



Gambar 2. Generator 2,2 kW

2) Air Demineral

Air demineral berfungsi sebagai bahan baku dari gas oksihidrogen. Air yang digunakan mengandung kadar sedikit mineralnya (Purnomo R.E. 2010). Sebab air yang sedikit kandunagan mineralnya dapat mempercepat pembentuk gelembung gas oksihidrogen serta juga mengurangi kotoran yang menempel pada plat dan bubbler tabung (Purnomo R.E. 2010).

3) NaOH

Natrium hidroksida adalah sejenis basa logam kaustik. Natrium hidroksida terbentuk dari oksida basa natrium oksida dilarutkan dalam air. Natrium hidroksida membentuk alkalin yang kuat ketika dilarutkan dalam air. Kegunaannya dalam penelitian ini yaitu sebagai katalis saat proses pembentukan gas okshidrogen. Semakin banyak kadar NaOH dalam larutan tersebut semakin cepat pula proses pembentukan gas oksihidrogen.

2.2 Peralatan pendukung

1) Water Heater (Pemanas air)

Water heater adalah alat yang digunakan untuk memanaskan air yang menggunakan energi listrik sebagai sumber panasnya (Zulmiftahul, 2020), dimana fungsinya sebagai beban (loadbank). Water heater yang digunakan ada 2 macam yaitu merk Elig dan Koss.



Gambar 3. Loadbank water heater

2) Multimeter

Alat pengukur listrik yang sering dikenal sebagai AVO meter (Ampere-Volt-Ohm meter) yang dapat mengukur tegangan (voltmeter), hambatan (ohm-meter), maupun arus (amperemeter).



Gambar 4. Multimeter

3) Gas Analyzer

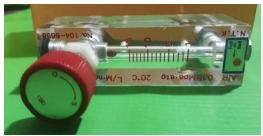
Gas Analyzer adalah suatu alat instrumen yang digunakan untuk mengukur proporsi dan komposisi dari gabungan gas. Gas yang biasa diukur oleh perangkat ini ialah gas karbon dioksida (CO2), oksigen (O2), dan karbon monoksida (CO).Pada penelitian ini gas analyzer digunakan untuk mengetahui perbedaan kandungan gas mesin genset sebelum dan sesudah penggunaan gas oksihidrogen pada genset.



Gambar 5. Gas Analyzer

4) Rotameter

Rotameter adalah alat ukur yang digunakan untuk mengukur volume gas seperti gas alam dan gas minyak cair. Gas meter yang digunakan dalam penelitian ini bertujuan untuk mengetahui aliran gas oksihidrogen dari tabung elektroliser menuju filter udara pada geneset.



Gambar 6. Rotameter

2.3 Metode Pengambilan Data Penelitian

Metode yang digunakan untuk pengambilan data yaitu pengujian performa (Martinus, 2018) motor bakar ini menggunakan metode 40 jam dimana mesin genset bensin akan bekerja selama 40 jam dengan menjalankan 15 menit beban 1300 W dan 15 menit beban 1600 W selama satu jam, berurut selama satu jam dan terus berulang hingga 40 jam. Setelah 40 jam akan dibandingkan jumlah kandungan depositnya antara tanpa menggunkan oksihidrogen dan dengan menggunkan oksihidrogen. Dan untuk pengujiannya tidak mengacu pada putaran mesin genset melainkan pada beban (loadbank). Sebab mesin genset tersebut terdapat AVR (Automatic Votage Regulator) yang berfungsi sebagai menstabilkan voltase agar mesin tersebut tidak melebihi beban spesifikasinya atau overload. Serta menghitung konsumsi bahan bakar dalam rupiah sehingga dapat mengetahui nilai ekonomis dari penggunaan gas oksihidrogen.

Katalis yang digunakan adalah Natrium Hidroksida (NaOH) yang mudah terdapat dipasaran dan perbandangingan antara air dan katalis yaitu 5:1 atau 500 ml air menggunakan katalis sebanyak 1 gram. Untuk daya pada tabung elektroliser kita set pada arus sekitar 2A – 2,5A agar laju produksi gas okshidrogen stabil.

3. Hasil dan pembahasan

3.1 Hasil Dan Analisa Pengujian Mesin Genset Dengan Menggunakan Oksihidrogen dan Tanpa Oksihidrogen

3.1.1 Spesifik Konsumsi Bahan Bakar

Konsumsi bahan bakar spesifik merupakan parameter hasil pengujian yang penting dalam suatu motor bakar. Parameter ini bisa digunakan sebagai ukuran segi ekonomi dari pemakaian bahan bakar yang terpakai per jam untuk setiap daya yang dihasilkan. Berikut hasil pengujian tanpan gas oksihidrogen dan menggunakan gas oksihidrogen pada motor bakar bensin. Berikut adalah rumus perhitungan sfc:

$$sfc = \frac{mf}{p} \text{ (kg/kWh)}$$

Keterangan:

sfc = Konsumsi bahan bakar spesifik (kg/kWh)

mf = Konsumsi bahan bakar (kg/h)

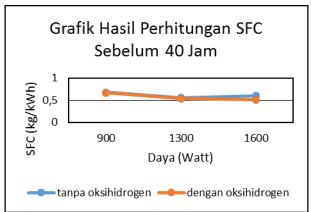
P = Daya(kW)

Dengan menggunakan rumus diatas maka, kita dapat nilai spesifik konsumsi bahan bakar pada motor bensin pada masing-masing pengujian yang dapat dilihat pada tabel berikut.

Tabel 1. Hasil perhitungan spesifik konsumsi bahan bakar

Spesifik K	Keterangan			
Daya	900W	1300W	1600W	
Tanpa Oksihidrogen (kg/kWh)	0,68	0,56	0,6	Sebelum 40 jam
	0,76	0,62	0,66	Sesudah 40 jam
Dengan Oksihidrogen (kg/kWh)	0,67	0,54	0,51	Sebelum 40 jam
-	0,68	0,57	0,6	Sesudah 40 jam

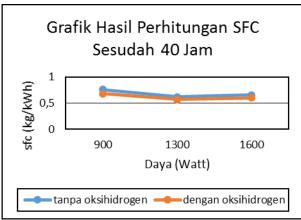
Setelah mendapatkan data hasil perhitungan sfc, maka kita dapat membuat grafik untuk memperoleh kesimpulan dari hasil perhitungan sfc pada motor bakar tersebut. Berikut ini adalah grafik pehitungan sfc.



Gambar 7. Grafik sfc sebelum 40 jam

Seperti pada gambar 7. jumlah sfc saat beban 900 watt tanpa menggunakan gas oksihidrogen sebelum 40 jam sebesar 0,68 (kg/kWh). Pada saat menuju beban 1300 watt jumlah sfc nya mengalami penurunan efisiensi yaitu sebesar 17,7%dari beban 900 watt. Dan saat beban 1600 watt jumlah SFC nya mengalami peningkatan efsiensi yaitu sebesar 5,9% dari beban 1300 watt.

Berbeda hal nya dengan menggunakan gas okshidrogen sebelum 40 jam pada gambar 7. jumlah sfc mengalami peningkatan efisiensi secara bertahap dibandingkan dengan tanpa menggunakan gas oksihidrogen. Pada saat beban 900 watt jumlah SFC nya sebesar 0,67 (kg/kWh). Dan saat beban 1300 watt dan saat beban 1600 watt jumlah sfc nya terus mengalami peningkatan efisiensi sebesar 19,5% dan 23,9% dari beban 900 watt.



Gambar 8. Grafik sfc sesudah 40 jam

Seperti pada gambar 8. jumlah sfc saat beban 900 watt tanpa menggunakan gas oksihidrogen sesudah 40 jam menagalami penurunan efisiensi sebesar 0,76 (kg/kWh). Pada saat menuju beban 1300 watt jumlah sfc nya mengalami penurunan efisiensi yaitu sebesar 18,5% dari beban 900 watt. Dan saat beban 1600 watt jumlah sfc nya mengalami penaikan efsiensi yaitu sebesar 5.3% dari beban 1300 watt.

Berbeda hal nya dengan menggunakan gas okshidrogen sesudah 40 jam pada gambar 8. jumlah sfc mengalami peningkatan efisiensi dibandingkan dengan tanpa menggunakan gas oksihidrogen. Pada saat beban 900 watt jumlah sfc nya sebesar 0,68 (kg/kWh). Pada saat beban 1300 watt jumlah sfc nya terus mengalami peningkatan efisiensi sebesar 12,2% dari beban 900 watt. Dan saat beban 1600. watt jumlah sfc nya mengalami penurunan efisiensi yaitu sebesar 0,4% dari beban 1300 watt.

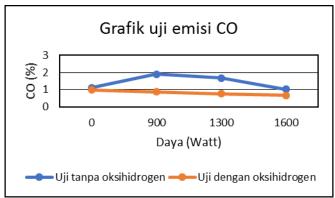
4.2.3 Emisi Gas Buang

Setelah melakukan uji emisi pada mesin motor bakar berikut menggunakan gas analyzer, maka kita mendapatkan hasil uji emisi. Hasil uji emisi tersebut terdapat pada tabel berikut.

Tabel 2. Hasil uji emisi gas buang

		Hasil uji tanpa		Hasil uji dengan	
NO	Beban	oksi		oksi	
NO	(Watt)	CO	HC	CO	HC
		%	Ppm	%	Ppm
1	0	1.12	87	0.99	77
2	900	1.91	78	0.87	75
3	1300	1.67	72	0.77	62
4	1600	1.02	68	0.68	60

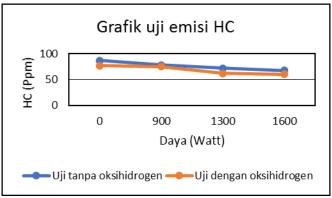
Setelah mendapatkan data hasil dari uji emisi, maka kita dapat membuat grafik untuk memperoleh kesimpulan dari hasil uji emisi motor bakar tersebut. Berikut ini adalah grafik uji emisi CO dan HC.



Gambar 9. Grafik emisi gas CO

Seperti pada gambar 9. jumlah CO saat beban kosong tanpa menggunakan gas oksihidrogen sebesar 1,12% lalu pada saat beban 900 watt jumlah gas CO nya meningkat cukup besar yaitu 0,79% dari beban kosong. Dan pada saat menuju beban 1300 watt dan beban 1600 watt jumlah gas CO mengalami penurunan secara bertahap, yaitu sekitar 0.24% dan 0,69% dari beban 900 watt.

Berbeda hal nya dengan menggunakan gas okshidrogen pada gambar 9. jumlah gas CO mengalami penerunan secara bertahap. Pada saat beban kosong jumlah gas CO sebesar 0.99% dari beban kosong. Dan saat beban 900 watt turun sekitar 0,12%, lalu saat beban 1300 watt jumlah gas CO nya menurun lagi sekitar 0.22% dari beban 900 watt. Dan saat beban terakir yaitu beban 1600 watt mengalami penurunan sekitar 0.31% dari beban 1300 watt.



Gambar 10. Grafik emisi gas HC

Seperti pada gambar 10. jumlah HC saat beban kosong tanpa menggunakan gas oksihidrogen sebesar 87 ppm lalu pada saat beban 900 watt jumlah gas HC nya menurun sebesar 10.4% dari beban kosong. Dan pada saat menuju beban 1300 watt dan beban 1600 watt jumlah gas HC mengalami penurunan, yaitu sekitar 13.3% dan 21.9% dari beban 900 watt.

Berbeda hal nya dengan menggunakan gas okshidrogen pada gambar 4.5 jumlah gas HC mengalami penurunan dibandingkan tanpa menggunakan gas oksihidrogen. Pada saat beban kosong jumlah gas HC sebesar 77 ppm. Saat beban 900 watt turun sekitar 2,6% dari beban kosong, lalu saat beban 1300 wat jumlah gas HC nya menurun lagi sekitar 19,5% dari beban 900 watt. Dan saat beban terakir yaitu beban 1600 watt mengalami penurunan sekitar 22,1% dari beban 1300 watt.

Peningkatan efisiensi pada mesin genset dapat diketahui dari perhitungan sfc dan jumlah emisi gas buangnya. Kita dapat mengetahui juga penambahan efisiensinya dari reaksi pembakaran sempurana senyawa bensin (isooktan).

3.2 Menghitung Biaya Pengeluaran Konsumsi Bahan Bakar

Setelah mendapatkan jumlah komsumsi bahan bakar, maka kita dapat mengetahui biaya pengeluran koumsi bahan bakar tersebut. Untuk mengetahui berapa banyak biaya kosumsi bahan bakar yang dihabiskan selama 2 tahun dengan menggunakan gas oksihidrogen dan tanpa menggunakan gas oksihidrogen. Dengan perhitungan sebagai berikut.

Konsumsi per jam (cc/jam) =
$$\frac{3600}{t} \times b$$

Keterangan:

b = Volume bahan bakar yang digunakan saat penelitian (cc) t = Waktu yang diperlukan dalam detik (s)

Dengan menggunakan rumus diatas maka, kita dapat mengetahui konsumsi bahan bakar per jam pada motor bensin antara tanpa gas oksihidrogen dan dengan gas oksihidrogen. Waktu yang diambil adalah waktu rata-rata saat beban 80% setelah 40 jam dan menjalakan mesin selama 10 jam per harinya. Berikut tabel biaya pengeluaran konsumsi bahan bakar dalam rupiah.

Tabel 3. Biaya konsumsi dalam Rupiah

Biaya Pengeluaran konsumsi bahan bakar dalam Rupiah					
Waktu	Dengan	Tanpa			
	Oksihidrogen	Oksihidrogen			
Per-Hari	Rp 85.412,-	Rp 94.320,-			
Per-Minggu	Rp 427.060,-	Rp 471,600,-			
Per- Bulan	Rp 1.708.240,-	Rp 1.886.400,-			
Per -2 Tahun	Rp 40.997.760,-	Rp 45.273.600,-			

Setelah kita dapat mengetahui jumlah biaya pengeluarannya, kita dapat menghemat dari biaya pengeluran tanpa menggunakan oksihidrogen. Jika kita asumsikan biaya perakitan generator HHO, perawatan, dan katalisnya kurang lebih sebesar Rp 1.500.000,- maka kita dapatkan biaya yang kita bisa hemat menggunakan gas oksihidrogen sebesar Rp 2.775.840,- selama 2 tahun.

4. Kesimpulan

Berdasarkan analisis hasil dari pengujian dengan menggunakan gas okshidrogen maka gas okshidrogen sangat mempengaruhi kinerja, efisiensi dan emisi gas buang dari mesin genset bensin 4-langkah. Semakain besar daya yang dikeluarkan oleh mesin genset bensin tersebut, maka semakin maksimal kerja dari gas oksihidrogen. Semakin besar ampere dan katalis yang digunakan pada generator HHO, maka semakain besar juga produksi gas oksihidrogen. Gas oksihidrogen juga mampu mengurangi jumlah deposit head slinder dan piston pada mesin genset.

Ucapan terima kasih

Puji dan syukur penulis panjatkan ke hadirat Tuhan Yang Maha Esa, karena dengan berkat dan rahmat-Nyalah penulis berhasil menyelesaikan penelitiannya. Serta ucapan terima kasih kepada teman-teman jurusan, ketua jurusan, dan staff jurusan teknik mesin trisakti. Dan segala kritik dan saran yang bersifat membangun diharapkan demi kesempurnaan dalam penulisan di masa mendatang.

Daftar pustaka

- Arismunandar, W. (1988) Penggerak Mula Motor Bakar Torak, Edisi Kelima, *Institut Teknologi Bandung*, Bandung.
- Despa, Dikpride and Muhammad, Meizano Ardhi and Amaro, Najib and Nama, Gigih Forda and Martin, Yul (2019) Dashboard Pengawasan Besaran Listrik Waktu Nyata. Barometer, 4 (1). Issn 1979-889x
- Despa, Dikpride and Widyawati, Ratna and Nama, Gigih Forda and Septiana, Trisya (2021) Edukasi Aplikasi Teknologi Internet Of Things Untuk Audit Dan Manajemen Energi Dalam Rangka Konservasi Dan Efisiensi Energi. Sakai Sambayan — Jurnal Pengabdian Kepada Masyarakat, 15 (1). Issn Issn 2550-1089
- Martinus; Juliardi, Arif; Adi, I Putu Dharma (2018) Pembuatan Sistem Kontrol Motor Dc Untuk Prototipe Kendaraan Listrik Raden Intan 2. Barometer, 3 (2). Pp. 122-124. Issn 1979-889x
- Nama, G. F., Lukmanul, H., & Junaidi, J. (2019). Implementation of K-Means Technique in Data Mining to Cluster Researchers Google Scholar Profile. *International Journal of Engineering and Advanced Technology* (*IJEAT*), 9(1).
- Nag, Romit; Smit Shrivastava. (2016) Oxy-hydrogen Fuel As Supplement For Gasoline Vehicles Using Dry cell, *SRM University*, Chenai.
- Purnomo, R.E. (2010) Pengujian Peforma HHO Dengan Air Kemasan dan Pengaruhnya Terhadap Engine Generator Set JF154 1500DC, www.digilib.its. (01/08/2018), Surabaya.
- Sudirman, U (2008) Hemat BBM dengan air, PT. Kawan Pustaka, Jakarta
- Zulmiftahul, Huda (2021) Desain Kendali Stabilitas Konverter DC/AC Pada Sistem PV Terhubung Ke Grid. Electron Jurnal Ilmiah Teknik Elektro UBB, 2 (1). pp. 5-9. ISSN 2622-6588