

**PENGOLAHAN SAMPAH PLASTIK JENIS PP  
(*POLYPROPYLENE*) MENGGUNAKAN METODE  
PIROLISIS MENJADI BAHAN BAKAR ALTERNATIF**

**SKRIPSI**

Diajukan Untuk Memenuhi Salah Satu Syarat Dalam Memperoleh Gelar  
Sarjana Teknik Mesin Strata Satu (S-1)



**Oleh :**  
**GANI**  
**41187001150002**

**PROGRAM STUDI TEKNIK MESIN S-1**  
**FAKULTAS TEKNIK**  
**UNIVERSITAS ISLAM “45”**  
**BEKASI**  
**2022**

## HALAMAN PERSETUJUAN SKRIPSI

Dipertahankan di depan tim penguji sidang skripsi dan di terima sebagai bagian persyaratan untuk memperoleh sarjana pada program Studi Teknik Mesin Fakultas Teknik Mesin Fakultas Teknik Universitas Islam "45" Bekasi.

### PENGOLAHAN SAMPAH PLASTIK JENIS PP (*POLYPROPYLENE*) MENGGUNAKAN METODE PIROLISIS MENJADI BAHAN BAKAR ALTERNATIF

Nama : Gani  
NPM : 41187001150002  
Jurusan : Mesin S1  
Fakultas : Teknik

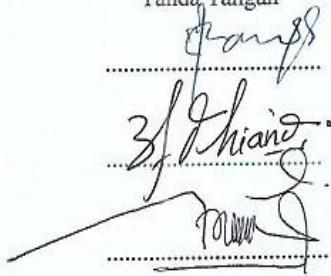
Bekasi, 20 Juni 2022

Tim Pengaji

Nama Pengaji

1. Aep Surahto , S.T.,MT.  
45114082009025
2. Fatimah Dian Ekawati, S.T., M.T  
45102012018001
3. Taufiqur Rokhman, S.T., M.T.  
45101022008001

Tanda Tangan



## HALAMAN PENGESAHAN SKRIPSI

PENGOLAHAN SAMPAH PLASTIK JENIS PP (*POLYPROPYLENE*)  
MENGGUNAKAN METODE PIROLISIS MENJADI BAHAN BAKAR  
ALTERNATIF

Dipersiapkan dan disusun oleh

Gani  
41187001150002

telah dipertahankan di depan Dewan Pengaji  
pada tanggal 20 Juni 2022

Disetujui oleh :

Pembimbing I

Novi Laura Indrayani , S.Si., M.Eng  
45104052015010

Pembimbing II

R.Hengki Rahmanto, S.T., M.Eng  
45101032013007

Skripsi ini telah di terima sebagai salah satu persyaratan  
untuk memperoleh gelar sarjana



## PERNYATAAN KEASLIAN PENELITIAN

Saya yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Gani  
NPM : 41187001150002  
Program Studi : Mesin S-1  
Fakultas : Teknik  
Email : [gani9andul@gmail.com](mailto:gani9andul@gmail.com)

Dengan ini menyatakan sesungguhnya bahwa penelitian saya yang berjudul "**PENGOLAHAN SAMPAH PLASTIK JENIS PP (*POLYPROPYLENE*) MENGGUNAKAN METODE PIROLISIS MENJADI BAHAN BAKAR ALTERNATIF**" bebas dari plagiarisme. Rujukan penulisan sudah sesuai dengan teknik karya ilmiah yang berlaku umum.

Apabila di kemudian hari dapat dibuktikan adanya unsur plagiarisme tersebut, saya bersedia menerima sanksi sesuai dengan peraturan perundangan yang berlaku.

Bekasi, 20 Juni 2022

Yang membuat pernyataan ,



Gani

## **MOTO DAN PERSEMPAHAN**

### **MOTO**

1. Doa adalah kekuatan untuk mencapai segala cita dan harapan
2. Jangan pernah berputus asa akan rahmat Allah .
3. Selalu ada jalan bagi mereka yang berusaha.
4. Sesungguhnya sesudah kesulitan itu ada kemudahan.
5. Berkomitmen dengan pilihan yang dipilih.

### **PERSEMPAHAN**

1. Kedua Orang tua tercinta yang telah memberikan doa serta dukungan baik moril maupun material sehingga bisa menyelesaikan pendidikan Strata satu (S1) dan Do'a yang selalu kупanjatkan tak pernah berhenti untuk kedua Orang tua saya.
2. Saudara kandung yang telah memberi motivasi dan dukungan kepada ku untuk menyelesaikan Pendidikan Stata satu (S1).
3. Istri dan anak yang selalu menjadi penyemangat .
4. Teman – teman seperjuangan angkatan 2015 Universitas Islam “45” Bekasi.
5. Semua Dosen Universitas Islam “45” Bekasi yang telah memberikan ilmu dan pengetahuannya.

## KATA PENGANTAR

*Assalamu'alaikum warohmatullahi wabarakatuh.*

Alhamdulilah Puji Syukur kehadirat Allah SWT yang telah memberikan rahmat, taufik dan hidayahnya sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan judul "**PENGOLAHAN SAMPAH PLASTIK JENIS PP (POLYPROPYLENE) MENGGUNAKAN METODE PIROLISIS MENJADI BAHAN BAKAR ALTERNATIF**". Shalawat serta salam selalu tercurah kepada junjungan kita Nabi Muhammad Shallallahu Alaihi Wassallam yang menjadi suri tauladan bagi umat Islam di seluruh dunia.

Skripsi ini diajukan sebagai salah satu syarat untuk lulus pada program Strata Satu (S1) Jurusan Mesin Fakultas Teknik Universitas Islam 45 Bekasi. Penulis menyadari dalam penyusunan tidak akan selesai dengan baik tanpa bantuan dari berbagai pihak. Karena itu pada kesempatan kali ini penulis ingin mengucapkan terima kasih kepada:

1. Allah S.W.T. yang Maha Esa karena dengan Karunia-Nya penulis bisa menyelesaikan skripsi ini.
2. Bapak R. Hengki Rahmanto, S.T., M.Eng. selaku Ketua Program Studi Teknik Mesin S-1 atas bimbingan, saran dan motivasi yang diberikan.
3. Ibu Novi Laura Indrayani , S.Si., M.Eng, selaku pembimbing I dalam penyusunan skripsi ini.
4. Bapak R. Hengki Rahmanto, S.T., M.Eng. selaku pembimbing II dalam penyusunan skripsi ini.
5. Semua Dosen Jurusan Mesin Fakultas Teknik Universitas Islam "45" Bekasi
6. Staff Perpustakaan Universitas Islam "45" Bekasi.
7. Seluruh teman seperjuangan teknik mesin angkatan 2015 yang selalu mendukung dan memberikan semangat untuk menyelesaikan proposal ini.
8. Orang tua dan saudara saudara atas doa dan penyemangat kepada penulis.
9. Siti Pupun Marpuah yang selalu menjadi motivasi penulis,
10. Semua pihak yang tidak dapat disebutkan namanya satu persatu yang telah memberikan dukungan moril kepada penulis.

Penulis tak lupa akan mendoakan pihak-pihak yang telah membantu proses terselesainya skripsi ini baik secara langsung maupun tidak langsung. Semoga Allah membalas dengan balasan yang setimpal. Amin

Penulis menyadari skripsi ini tidak luput dari kesalahan dan kekurangan karena keterbatasan ilmu dan pengetahuan. Oleh sebab itu penulis mengharapkan kritik dan saran untuk perbaikan serta kesempurnaan sehingga bisa bermanfaat bagi dunia pendidikan dan diteruskan untuk dilakukan penelitian.

*Wassalamu 'alaikum warohmatullahi wabarakatuh*

Bekasi, 20 Juni 2022

Gani

## ABSTRAK

Penelitian ini dilakukan untuk menemukan energi terbarukan dengan memanfaatkan sampah plastik serta mendapatkan informasi mengenai karakteristik minyak pirolisis. Hal yang di teliti meliputi sifat Kimia yaitu nilai kalor dan *flash point*. Hal lain yang di teliti adalah perbandingan daya listrik dengan hasil minyak pirolisis. Penelitian dilakukan pada temperatur 370°C,390°C,410°,dan 430 °C dengan jenis material plastik PP (*polypropylene*) yang di pirolisis pada reaktor .Hasil penelitian menunjukkan bahwa semakin tinggi temperatur dinding reaktor maka minyak pirolisis yang dihasilkan semakin sedikit. Hasil minyak pirolisis terbanyak terdapat pada temperatur 390°C 62%. Nilai kalor yang didapat 44.668.95 kj/kg. Pengaruh temperatur yang signifikan terhadap hasil pirolisis serta daya listrik yang terlalu tinggi untuk melakukan pirolisis dengan menggunakan reaktor listrik membutuhkan waktu selama 90 menit dan daya listrik sebesar 2,792 kWh dan waktu yang di butuhkan untuk memanaskan tungku pembakaran selama 120 menit hingga mencapai temperatur 390 ° C membutuhkan daya listrik sebesar 4,644 kWh dan nilai efisiensi alat pirolisis sebesar 14,167%.

Kata kunci : pirolisis,energi terbarukan,sifat kimia, plastik PP, efisiensi alat pirolisis.

## ABSTRACT

*This research was conducted to find renewable energy by utilizing plastic waste and to obtain information about the characteristics of pyrolysis oil. Things that are examined include the nature of Chemistry is the calorific value and flash point. Another thing that is examined is the comparison of electrical power with the results of pyrolysis oil. The research was conducted at temperatures of 370°C, 390°C, 410°C, and 430 °C with PP (polypropylene) plastic material being pyrolyzed in the reactor. The results showed that the higher the reactor wall temperature, the less pyrolysis oil produced. The highest yield of pyrolysis oil was found at a temperature of 390°C 62%. The calorific value obtained is 44,668.95 KJ/kg. The significant effect of temperature on the pyrolysis results and the electrical power that is too high to carry out pyrolysis using an electric reactor takes 90 minutes and an electric power of 2,792 kWh and the time required to heat the combustion furnace for 120 minutes to reach a temperature of 390° C requires electric power of 4,644 kWh and the efficiency of the pyrolysis tool is 14,167%.*

*Keywords:* pyrolysis, renewable energy, chemical properties, PP plastic, pyrolysis equipment efficiency.

## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN PENGESAHAN .....</b>	<b>iii</b>
<b>MOTTO DAN PERSEMBAHAN .....</b>	<b>iv</b>
<b>KATA PENGANTAR .....</b>	<b>v</b>
<b>ABSTRAK .....</b>	<b>vii</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN .....</b>	<b>1</b>
1.1 Latar Belakang Permasalahan .....	1
1.2 Rumusan Masalah.....	4
1.3 Batasan Masalah .....	5
1.4 Tujuan Penelitian .....	5
1.5 Manfaat Penelitian .....	5
1.6 Sistematika Penelitian .....	7
<b>BAB II TINJAUAN PUSTAKA.....</b>	<b>7</b>
2.1 Bahan Bakar .....	7
2.1.1 Bahan Bakar Fosil .....	7
2.1.2 Bahan Bakar Nabati .....	8
2.2 Polimer	
2.2.1 Polimer Alam ( Organik ) .....	9
2.2.2 Polimer Sintesis (Anorganik).....	9
2.3 Jenis-jenis Polimer .....	11
2.4 PP (polypropylene).....	17
2.5 Pirolisis.....	19
2.5.1 Mekanisme Proses Pirolisis.....	19
2.5.2 Jenis Pirolisis .....	22
2.5.3 Produk Pirolisis .....	25
2.5.4 Para Meter Yang Berpengaruh Pada Proses Pirolisis.....	27
2.6 Pengaruh Yield Hasil Pirolisis .....	29

2.7 Pengujian Karakteristik Hasil Pirolisis .....	30
2.7.1 Viskositas .....	30
2.7.2 Massa Jenis.....	32
2.7.3 Nilai Kalor .....	32
<b>BAB III METODOLOGI PENELITIAN .....</b>	<b>34</b>
3.1 Diagram Alir Penlenitilan .....	34
3.2 Studi Literatur .....	35
3.3 Metode Penelitian .....	35
3.4 Tempat Penelitian .....	36
3.5 Perancangan Desain .....	36
3.6 Alat dan Bahan Penelitian .....	37
3.6.1 Alat .....	47
3.6.2 Bahan .....	47
3.7 Variabel Penelitian .....	47
3.8 Prosedur Pneleitian .....	48
<b>BAB IV HASIL DAN PEMBAHASAN .....</b>	<b>49</b>
4.1 Hasil Pirolisis .....	49
4.2 Analisa Pengaruh Temperatur Terhadap Hasil Pirolisis .....	50
4.3 Pengujian Karakteristik Hasil Pirolisis .....	52
4.3.1 Nilai Kalor (Caloric Value) .....	52
4.3.2 Titik Nyala Api (Flash Point) .....	52
4.4 Analisa Laju Reaksi Hasil Pirolisis.....	52
4.5 Perbandingan Daya Listrik Dengan Hasil Pirolisis .....	55
<b>BAB V .....</b>	<b>57</b>
5.1 Kesimpulan .....	57
5.2 Saran .....	58

<b>DAFTAR PUSTAKA.....</b>	<b>59</b>
<b>LAMPIRAN .....</b>	<b>61</b>



## DAFTAR GAMBAR

Gambar 2.1 PETE atau PET ( <i>Poly Ethylene Terephthalate</i> ) .....	12
Gambar 2.2 HDPE ( <i>High Density Poly Ethylene</i> ) .....	12
Gambar 2.3 contoh plastic PVC .....	13
Gambar 2.4 LDPE ( <i>Low Density Poly Ethylene</i> ) .....	14
Gambar 2.5 PP ( <i>PolyPropylene</i> ) .....	14
Gambar 2.6 PS ( <i>PolyStryene</i> ) .....	15
Gambar 2.7 Contoh Plastik ABS .....	16
Gambar 2.8 Contoh Plastik PC .....	16
Gambar 2.9 Contoh Plastik Nylon .....	17
Gambar 2.10 Pirolisis partikel biomasa (Basu, 2010) .....	20
Gambar 2.11 Tata letak yang sederhana dari proses pirolisis (Basu, 2010).....	22
Gambar 3.1 Diagram Alir Penelitian .....	34
Gambar 3.2 Desain Alat Pirolisis .....	36
Gambar 3.3 Bagian-bagian Alat Pirolisis .....	37
Gambar 3.4 Tungku Pemanas .....	38
Gambar 3.5 Elemen Pemanas <i>Ceramic Connector</i> .....	39
Gambar 3.6 <i>Ceramic Connector</i> .....	39
Gambar 3.7 Tabung Reaktor .....	40
Gambar 3.8 Kran .....	41
Gambar 3.9 Pipa out put Yield.....	41
Gambar 3.1 Gelas Ukur .....	42
Gambar 3.11 <i>Thermocouple</i> .....	42

Gambar 3.12 Box Panel .....	43
Gambar 3.13 PID <i>Controller</i> .....	43
Gambar 3.14 SSR ( <i>Solid Stay Relay</i> ) .....	44
Gambar 3.15 MCB 1 Phase .....	45
Gambar 3.16 Timbangan .....	45
Gambar 3.17 <i>Stopwatch</i> .....	46
Gambar 3.18 <i>watt meter</i> .....	46
Gambar 3.2 PP ( <i>Polypropylene</i> ) .....	47
Gambar 4.1 Yield Cair Hasil Pirolisis Sampah Plastik PP .....	49
Gambar 4.2 Diagram pengaruh Temperatur Terhadap Yield Hasil Pirolisis .....	51
Gambar 4.3 Grafik Kinetika Metode <i>Simple Arrhenius</i> .....	53

## DAFTAR TABEL

Tabel 2.1 Karakteristik Plastik PP .....	18
Tabel 2.2 Jenis Pirolisis, Kondisi Reaksi, dan komposisi produk utamanya (de Wild et al., 2011) .....	23
Tabel 2.3 Karakteristik Beberapa Proses Pirolisis (Mohan et al., 2006) .....	24
Tabel 2.4 Efek Variasi Operasi Pada Hasil Pirolisis .....	25
Tabel 2.5 Perbandingan Nilai Pemanasan (Basu, 2010) .....	26
Tabel 2.6 Titik Nyala ( <i>Flash Point</i> ) Berbagai Bahan Bakar .....	30
Tabel 2.7 Viskositas beberapa fluida .....	31
Tabel 2.8 Nilai Kalor Berbagai Macam Bahan Bakar .....	33
Tabel 4.1 Tabel Hasil Pirolisis .....	50
Tabel 4.2 Nilai T (K), 1/T, k, dan ln k dengan metode Arrhenius .....	53
Tabel 4.3 Nilai dari metode <i>simple</i> Arrhenius .....	54