

**ANALISA KEJA BURNER PEMBAKARAN OLI BEKAS DAN AIR UNTUK PEMBAKARAN  
REAKTOR PIROLISIS**

**SKRIPSI**



**Oleh :**

**Ridwan**

**NPM. 17520031**

**PROGRAM STUDI TEKNIK MESIN  
FAKULTAS TEKNIK  
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH METRO  
2021**



**ANALISA KERJA BURNER PEMBAKARAN OLI DAN AIR UNTUK PEMBAKARAN  
REAKTOR PIROLISIS BIOMASSA**

**SKRIPSI**

**Diajukan**

**Untuk Memenuhi Salah Satu Persyaratan  
Dalam menyelesaikan Progam Sarjana S1**

**RIDWAN**

**NPM. 17520031**

**PRODI TEKNIK MESIN**

**FAKULTAS TEKNIK**

**UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH METRO**

**2021**

## ABSTRAK

Piroliis adalah proses dekomposisi suatu bahan pada temperatur tinggi tanpa adanya udara atau dengan udara terbatas. Pirolisis ini digunakan untuk menguraikan komponen penyusun biomassa untuk mendapatkan hasil arang dan asap cair dengan temperatur tinggi dan sedikit udara. Temperatur pirolisis sangat berpengaruh terhadap hasil arang dan asap cair. Maka dari itu untuk meningkatkan temperatur pada reaktor peneliti melakukan pengujian dengan membuat barner untuk pembakarannya dan bahan bakarnya oli bekas dan air. Tujuan dari penelitian yaitu untuk mengetahui pengaruh pembakaran burner oli bekas dan air terhadap peningkatan temperatur pada reaktor piroliis biomassa dan mengetahui penggunaan barner oli bekas dan air untuk mendapatkan pembakaran pada pirolisis, terhadap hasil arang dan asap cair. Metode penelitian dengan biomassa tongkol jagung yang sudah dikeringkan dengan kapasitas 8 kg yang dilakukan yaitu eksperimental dengan merancang dan membuat serta menguji kompor burner. Pengujian dengan melakukan variasi wadah oli yaitu 25cm × 25cm dan 20cm × 20cm. Dari hasil penelitian dapat disimpulkan semakin besar wadah oli semakin besar api yang dihasilkan, memakai wadah 25cm × 25cm mendapatkan temperatur tertinggi yaitu 1025 °C dan di reaktor mendapat tertinggi yaitu 482,9 °C . Dan wadah 20cm × 20cm mendapatkan temperatur tertinggi yaitu 786,3 °C dan direaktor mendapatkan temperatur tertinggi yaitu 327,8 °C . Dan hasil asap cair dari wadah oli 25cm × 25cm mendapatkan asap cair 500 ml dan arang 3,45 kg. Sedangkan memakai wadah oli 20cm × 20cm mendapatkan hasil asap cair 300 ml dan arang 4,50 kg.

**Kata kunci :** Pirolisis, Burner, Oli bekas dan air, variasi wadah oli.

## ABSTRACT

Pyrolysis is the process of decomposition of a material at high temperatures in the absence of air or with limited air. This pyrolysis is used to decompose the constituent components of biomass to obtain the results of charcoal and liquid smoke with high temperature and little air. Temperature pyrolysis is very influential on the results of charcoal and liquid smoke. Therefore, to increase the temperature in the reactor the researchers conducted tests by making burners for its combustion and fuel used oil and water. The purpose of this with biomass corncob which has been dried with capacity 8 kg study is to determine the effect of burning used oil burners and water on the increase in temperature in biomass pyrolysis reactors and to know the use of used oil burners and water to obtain combustion on pyrolysis, against the results of charcoal and liquid smoke. The research method conducted is experimental by designing and making and testing burner stoves. Testing by performing variations of oil containers are 25cm-25cm and 20cm-20cm. From the results of the study can be concluded the larger the oil container the greater the fire produced, using the container 25cm-25cm get the highest temperature that is (1025) and in the reactor gets the highest that is (482.9). And containers 20cm-20cm get the highest temperature that is (786,3) and the record gets the °C highest temperature that is (327.8 °C). And the result of liquid smoke from the oil container 25cm-25cm get liquid smoke 500 ml and charcoal 3.45 kg. While using oil containers 20cm-20cm get liquid smoke results 300 ml and charcoal 4.50 kg.

**Keywords:** Pyrolysis, Burner, Used oil and water, variations of oil containers.

## RINGKASAN

Ridwan.2021. *Analisa Kerja Burner Pembakaran Oli Dan Air Untuk Pembakaran Reaktor Pirolisis.* Skripsi. Progam Studi Teknik Mesin, Fakultas Teknik Universitas Muhammadiyah Metro. Pembimbing (1) Kemas Ridhuan , S.T.,M.Eng. (2) Mafruddin, S.T.,M.T.

**Kata kunci :** Pirolisis, Burner, Oli bekas dan air, Variasi wadah oli

Analisa kerja Barner pembakaran oli bekas dan air untuk pembakaran reaktor pirolisis adalah sebuah alat yang digunakan alat untuk membakar reaktor pirolisis. Proses pembakaran adalah proses reaksi kimia antara bahan bakar dan oksidator dengan melibatkan pelepasan energy dalam bentuk panas dalam jumlah yang signifikan. Oli merupakan sisa dari produk-produk minyak bumi yang lain, beberapa produk sisa adalah minyak bakar residu,minyak bakar diesel,road oil,coke, asphalt, dan lain-lain. Perkembangan alat burner pembakaran ini menuju ke arah kebutuhan akan pengehematan ruang, tetapi tetap memperhatikan peningkatan dalam kemampuannya (efektifitasnya). Koefisien pembakaran pada alat ini dipengaruhi oleh banyak hal diantarnya yaitu jumlah oli bekas dan air dan ukuran dari wadah olinya sendiri. Dalam penelitian ini akan dirancang burner pembakaran oli bekas dan air skala laboratorium dengan variasi wadah oli.

Tujuan dari penelitian yaitu untuk mengetahui pembakaran burner oli bekas dan air terhadap peningkatan temperatur pada reaktor pirolisis biomassa dan terhadap asap cair dan arang.

Metode penelitian yang dilakukan yaitu eksperimental dengan merancang dan membuat serta menguji burner pembakaran skala laboratorium. Pengujian dilakukan dengan menjalankan burner pembakaran sebagai alat pembakaran untuk reaktor pirolisis. Pengujian dilakukan dengan variasi wadah oli yaitu  $25\text{cm} \times 25\text{cm}$  dan  $20\text{cm} \times 20\text{cm}$ .

Dari hasil penelitian dapat disimpulkan bahwa semakin besar wadah oli semakin besar api yang dihasilkan, memakai wadah  $25\text{cm} \times 25\text{cm}$  mendapatkan temperatur tertinggi yaitu ( $1025\text{ }^{\circ}\text{C}$  ) dan di reaktor mendapat tertinggi yaitu ( $482,9\text{ }^{\circ}\text{C}$  ). Dan wadah  $20\text{cm} \times 20\text{cm}$  mendapatkan temperatur tertinggi yaitu (  $786,3\text{ }^{\circ}\text{C}$  ) dan direaktor mendapatkan temperatur tertinggi yaitu ( $327,8\text{ }^{\circ}\text{C}$  ).

## PERSETUJUAN

Skripsi oleh RIDWAN ini,  
Telah diperbaiki dan disetujui untuk diuji

Metro, 10 september 2021

Pembimbing I

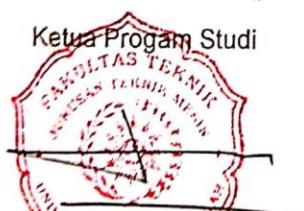


Kemas Ridhuan, S.T.,M.Eng.  
NIDN. 02100969004

Pembimbing II



Mafruddin, S.T.,M.T.  
NIDN. 0215019001



Asroni, S.T.,M.T.  
NIDN. 0212128703

## PENGESAHAN

Skripsi oleh **RIDWAN** ini,  
Telah dipertahankan di depan Tim Penguji  
Pada tanggal 10 September 2021

Tim Penguji:



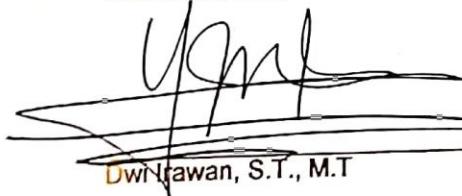
, Penguji I

Kemas Ridhuan, S.T., M.Eng



, Penguji II

Maituddin, S.T., M.T



, Penguji Utama

Dwirawan, S.T., M.T



## **MOTTO**

Allah tidak akan membebani seseorang melainkan sesuai dengan kesanggupannya.

**(QS. AI Baqarah:286)**

Dan dia mendapatimu sebagai seorang yang bingung, lalu dia memberikan petunjuk

**(QS.Ad-Duha:7)**

Dan dia bersama kamu di mana saja kamu berada, dan allah maha melihat apa yang kamu

kerjakan. **(QS. AI Hadid:4)**

Maka apabila kamu telah selesai (dari sesuatu urusan), kerjakanlah dengan sungguh-sungguh

(urusan) yang lain.**(QS. AI Insyirah:7)**

Cukuplah allah menjadi penolong kami dan allah adalah sebaik-baik pelindung.

**(QS. AI. Imron:73)**

Terlambat lulus atau lulus tidak tepat waktu bukan sebuah kejahatan, bukan sebuah aib,  
alangkah kerdilnya jika mengukur kepintaran seseorang hanya dari siapa yang paling cepat  
lulus bukankah sebaik-baik sekripsi adalah sekripsi yang selesai? Baik itu selesai tepat waktu  
maupun tidak tepat waktu.

**(Ridwan)**

## **PERSEMBAHAN**

Rasa syukur kepada Allah SWT atas rahmat dan hidayah-Nya sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi ini dengan tepat waktu. Skripsi ini kupersembahkan kepada:

1. Ibunda Parwati dan ayahanda Bejo, teristimewa kupersembahkan kepada kedua orang tuaku tercinta dan tersayang yang telah mendidik, merawat dan menyayangiku dengan penuh kasih sayang yang tidak akan terganti, senantiasa memberi keteduhan dalam hidupku dan tidak henti-hentinya selalu memberikan do'a serta dukungan tanpa lelah demi keberhasilan studiku.
2. Bapak Ibu Dosen Prodi Teknik Mesin UM Metro
3. Sahabatku
4. Almamater tercinta Universitas Muhammadiyah Metro.
5. Dan lain-lain.

## KATA PENGANTAR



Puji syukur atas kehadirat Allah SWT, yang telah melimpahkan rahmat dan hidayah-Nya sehingga penulis dapat menyelesaikan skripsi yang berjudul "Analisa Kerja Burner Pembakaran Oli Bekas Dan Air Untuk Pembakaran Reaktor Pirolisis". Shalawat serta Salam disampaikan kepada junjungan kita Nabi Muhammad SAW, semoga mendapatkan syafa'at-Nya di hari akhir nanti.

Penyelesaian skripsi ini tidak terlepas dari bantuan, dukungan, dan kerjasama dari berbagai pihak. Oleh karena itu, penulis menyampaikan terima kasih kepada:

1. Bapak Drs. H. Jazim Ahmad, M.Pd. Rektor Universitas Muhammadiyah Metro.
2. Bapak Kemas Ridhuan, S.T., M.Eng. selaku Dekan Fakultas Teknik Universitas Muhammadiyah Metro dan pembimbing I.
3. Bapak Asroni, S.T.,M.T. selaku Kaprodi Teknik Mesin Universitas Muhammadiyah Metro.
4. Bapak Mfruddin, S.T.,M.T. selaku Pembimbing II yang telah memberikan arahan dan bimbingan selama menyusun skripsi ini.
5. Bapak dan Ibu dosen Prodi Teknik Mesin, yang telah memberikan bimbingan dan ilmu kepada penulis menempuh pendidikan.
6. Seluruh rekan-rekan Prodi Teknik Mesin angkatan 2017 yang telah berjuang bersama selama kuliah.

Ucapan terima kasih juga ditujukan kepada semua pihak yang namanya tidak dapat disebutkan satu persatu. Penulis hanya dapat memohon dan berdoa atas segala bantuan, bimbingan, dukungan, semangat, masukan, dan do'a yang telah diberikan menjadi pintu datangnya Ridho dan Kasih Sayang Allah SWT didunia dan akhirat. Aamiin ya Rabbal alamiin. Penulis berharap semoga skripsi ini akan membawa manfaat yang sebesar-besarnya khususnya bagi penulis dan bagi pembaca pada umumnya.

Penulis



UNIT PUBLIKASI ILMIAH  
UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH  
METRO



Alamat

Jl. Ki Hajar Dewantara No.116 Iringmulyo,  
Kec. Metro Timur. Kota Metro, Lampung,  
Indonesia

Website: [www.upi.ummetro.ac.id](http://www.upi.ummetro.ac.id)  
E-mail: [upi@ummetro.ac.id](mailto:upi@ummetro.ac.id)

## SURAT KETERANGAN UJI KESAMAAN (SIMILARITY CHECK)

Nomor: 2523/II.3.AU/F/UPI-UK/2021

Unit Publikasi Ilmiah Universitas Muhammadiyah Metro dengan ini  
menerangkan bahwa:

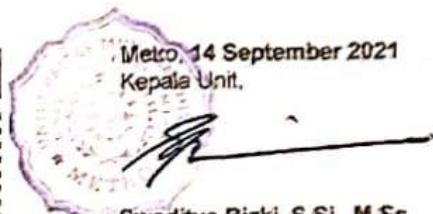
NAMA : RIDWAN  
NPM : 17520031  
JENIS DOKUMEN : SKRIPSI

JUDUL:

ANALISA KERJA BURNER PEMBAKARAN OLI BEKAS DAN AIR  
UNTUK PEMBAKARAN REAKTOR PIROLISIS

Telah dilakukan validasi berupa Uji Kesamaan (Similarity Check)  
dengan menggunakan aplikasi Turnitin. Dokumen yang telah diperiksa  
dinyatakan telah memenuhi syarat bebas uji kesamaan (similarity  
check) dengan persentase kesamaan  $\leq 20\%$ . Hasil pemeriksaan uji  
kesamaan terlampir.

Demikian kami sampaikan untuk digunakan sebagaimana mestinya.



Metro, 14 September 2021  
Kepala Unit,

Swaditya Rizki, S.Si., M.Sc.  
NIDN. 0224018703

## PERNYATAAN TIDAK PLAGIAT

Yang bertanda tangan di bawah ini :

Nama : Ridwan  
NPM : 17520031  
Progam Studi : Teknik Mesin  
Perguruan Tinggi : Universitas Muhammadiyah Metro

Menyatakan bahwa sekripsi dengan judul "Analisa Kerja Burner Pembakaran Oli Bekas Dan Air Untuk Pembakaran Reaktor Pirolisis" adalah benar karya saya dan bukan hasil plagiat. Apabila dikemudian hari terdapat unsur plagiat dalam sekripsi tersebut maka saya bersedia menerima berupa pencabutan gelar akademik sarjana dan akan mempertanggung jawabkan secara hukum. Demikian surat pernyataan ini dibuat dengan sesungguhnya.

Metro, 10 september 2021

Yang membuat pernyataan



## DAFTAR ISI

<b>HALAMAN COVER .....</b>	<b>i</b>
<b>HALAMAN LOGO .....</b>	<b>ii</b>
<b>HALAMAN JUDUL.....</b>	<b>iii</b>
<b>ABSTRAK .....</b>	<b>iv</b>
<b>RINGKASAN .....</b>	<b>v</b>
<b>PERSETUJUAN .....</b>	<b>vi</b>
<b>PENGESAHAN.....</b>	<b>Vii</b>
<b>MOTTO.....</b>	<b>viii</b>
<b>PERSEMBAHAN.....</b>	<b>ix</b>
<b>KATA PENGANTAR .....</b>	<b>x</b>
<b>Sertifikat plagiat .....</b>	<b>xi</b>
<b>Pernyataan tidak plagiat.....</b>	<b>xii</b>
<b>DAFTAR ISI.....</b>	<b>xiii</b>
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	<b>xv</b>
<b>DAFTAR GAMBAR .....</b>	<b>xvi</b>
<b>BAB I PENDAHULUAN.....</b>	<b>1</b>
A. Latar Belakang .....	3
B. Rumusan Masalah.....	3
C. Tujuan Penelitian.....	3
D. Kegunaan Penelitian .....	4
E. Ruang Lingkup Penelitian .....	4
<b>BAB II LANDASAN TEORI .....</b>	<b>5</b>
A. Peneliti Relawan .....	5
B. Energi Terbarukan .....	7
C. Biomassa .....	8
D. Pirolisis .....	11
E. Produk pirolisis .....	15
F. Kondensor.....	19
G. Kondensasi .....	20
H. Pembakaran olo .....	20
I. Burner Oli Dan Air .....	22
J. Uap Air.....	23
K. Kerangka Pemikiran.....	25

<b>BAB III METODE PENELITIAN .....</b>	<b>27</b>
A. Deasain Penelitian .....	27
B. Tahap penelitian .....	29
C. Instrumen Penelitian .....	31
E. Teknik Analisa Data .....	35
<b>BAB IV. HASIL DAN PEMBAHASAN .....</b>	<b>36</b>
A. Gambaran Umum.....	36
B. Hasil Penelitian.....	36
C. Anlisa Data.....	40
D. Pembahasan .....	43
<b>BAB V. PENUTUP.....</b>	<b>51</b>
A. Simpulan .....	51
B. Saran.....	51
<b>DAFTAR PUSTAKA.....</b>	<b>52</b>

**LAMPIRAN**

## **DAFTAR TABEL**

Tabel	Halaman
1.Instrumen hasil perhitungan waktu konsumsi dan suhu pembakaran.....	6
2.Temperatur dan hasil asap cair wadah oli 25cm x 25cm .....	36
3.Temperatur dan hasil asap cair wadah oli 20cm x 20cm .....	37
4.Perbandingan hasil arang dan asap cair .....	39
5.Persentase pengarangan.....	40

## DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
1.Skema pengolahan biomassa .....	9
2.Asap cair.....	16
3.Arang .....	18
4.Pengaruh tekanan udara terhadap temperature pembakaran .....	22
5.Krangka pemikiran .....	25
6.Diagram alir .....	28
7.Desain pirolisis.....	29
8.Desain burner .....	29
9.Gambar wadah oli 25cm x 25cm dan 20cm x 20cm .....	30
10.Reaktor .....	32
11.Kondensor dan wadah air .....	32
12.Termokopel.....	33
13.Burner.....	34
14 Stopwatch .....	34
15.Gambar api wadah 25 x 25cm.....	43
16.Grafik temperature wadah oli 25x25cm .....	44
17.Gambar api burner wadah oli 20x20cm.....	45
18.Grafik temperature wadah oli 20x20cm .....	45
19.Grafik perbedaan temperature wadah oli 25x25cm dan 20x20cm .....	47
20. Grafik perbedaan temperature awal menyala burner.....	47
21.Grafik perbedaan waktu, oli dan air.....	48
22.Grafik hasil arang dan asap cair.....	49
23.Grafik persentase asap cair dan arang.....	50

