#### **BAB III**

# **METODE PENELITIAN**

# 3.1. Jenis Penelitian

Penelitian yang berjudul "Analisis Tekno Ekonomi Fabrikasi Bambu Petung Superhidrofobik Menggunakan Seng Oksida Berukuran Nano dan Berstruktur Jaringan" ini termasuk jenis penelitian studi literatur dan rekayasa ekonomi dimana peneliti mencari referensi yang relevan dengan kasus dan permasalahan kemudian mengevaluasi peningkatan produksi Bambu Petung Superhidrofobik dalam proses fabrikasi dari skala laboraturium ke skala industri dengan metode *Techno Economic Analysis* (TEA). Tujuannya adalah untuk mendapatkan informasi tentang kemungkinan evaluasi ekonomi dari hasil Analisis Tekno Ekonomi dalam produksi Bambu Petung Superhidrofobik dalam skala besar.

#### 3.2. Metode Studi Literatur

Studi literatur dapat dilakukan dengan pengumpulan data yang dilakukan dengan membaca jurnal referensi atau literatur lain yang dapat dipertanggung jawabkan yang berhubungan dengan penelitian dan kemudian dibandingkan satu dengan yang lainnya. Penelitian ini menggunakan termasuk kedalam model *Narrative Review*. Data sekunder merupakan jenis analisis yang digunakan dalam penelitian ini, dimana penulis dapat memanfaatkan sumber data yang sudah ada sehingga data dapat langsung digunakan untuk penelitian ini. *Narrative review* adalah bagian penting dari proses penelitian dan membantu untuk membangun kerangka kerja teoritis dan fokus atau konteks untuk penelitian dan akan membantu mengidentifikasi pola dan tren dalam literatur sehingga dapat didentifikasi kesenjangan atau ketidakkonsistenan dalam suatu pengetahuan (Baker, 2016).

Adapun rincian judul jurnal internasional yang digunakan sebagai sumber data yang tersusun dalam **Tabel 3.1.** daftar literatur sumber data sekunder berikut:

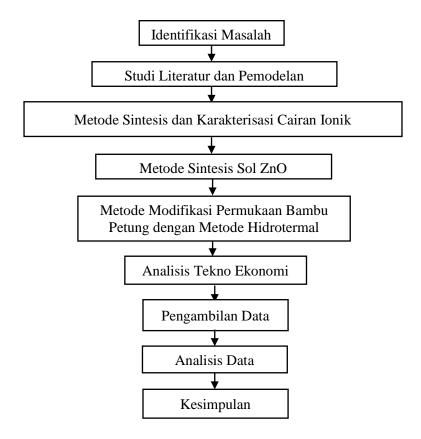
Tabel 3. 1. Daftar Data Sekunder Hasil Studi Literatur

Subjek	Penulis	Judul	Hasil	Referensi
Cairan	Stewart A.	1-Alkyl-3-metil-	Cairan ionik memiliki	Forsyth dan
Ionik	Forsyth and	benzotriazolium salts: ionic	suhu transisi gelas (265°-212°C), titik lebur (29°-	MacFarlane, 2003

Mohammed, and samping alkil atau fenil Moha Rusnah benzimidazolium dengan gugus ester dalam et al.,	Al- immed
Nassir N. Al- Mohammed, Rusnah  Mohammed, Benzimidazolium Benggabungan rantai Samping alkil atau fenil Mohammed, Benzimidazolium Benggabungan rantai Samping alkil atau fenil Moha Benzimidazolium Benzimidazo	ımmed
Nassir N. Al- Tris-imidazolium Penggabungan rantai A Mohammed, and samping alkil atau fenil Moha Rusnah benzimidazolium dengan gugus ester dalam et al.,	ımmed
Nassir N. Al- Mohammed, Rusnah  Nassir N. Al- Denggabungan rantai Samping alkil atau fenil Mohammed, dengan gugus ester dalam  et al.,	ımmed
Mohammed, and samping alkil atau fenil Moha Rusnah benzimidazolium dengan gugus ester dalam et al.,	ımmed
Rusnah benzimidazolium dengan gugus ester dalam et al.,	
	, 2015
Syahila Duali ionic liquids: A molekul yang sama secara	
Hussen, new class of signifikan meningkatkan	
Yatimah Alias biodegradable biodegradasi dibandingkan and Zanariah surfactants dengan sodium n-dodecyl	
1 , , ,	- at al
	g <i>et al</i> ., 005
Weiguo of novel ionic termal yang lebih tinggi	103
Huang, liquid based on (hingga 345 °C).  Yongkui Shan benzotriazolium	
rongkur Shan benzourazonum cation	
	akir <i>et</i>
, , ,	2012
Aisyah, Asep benzotriazolium: menujukkan nilai	
Kadarohman, Sistem Pelarut kelarutan paling tinggi	
Budiman Ionik Baru pada untuk selulosa	
Anwar, dan Proses Pelarutan yaitu sebesar 26 % b/b.	
Yanuar dan Rekonstruksi	
Setiadi Selulosa	
ZnO Tejwant Ionic liquid- Produk ZnO dikristalisasi Singh	et al.,
Nanosheet Singh, Tushar assisted dalam bentuk struktur 20	)12
J. Trived, preparation of heksagonal wurtzite, sifat	
Arvind Kumar ZnO UV-dan emisi violet- dari	
nanostructures struktur nano tergantung	
pada eksitasi panjang	
gelombang.	
	aghan
	, 2012
Ashraf Sadat of ZnO cincin imidazol akan	
Shahvelayati, nanostructures in menghasilkan semakin	
Seyede Elahe imidazolium- banyak lembaran nano.	
Bashtani based	
ionic liquids  Modifikasi Jingpeng Li, Fabrication of Substrat bambu hasil Li e	t al.,
	1 at., )14
Qiufang Yao, Superhydrophobic kontak tinggi sebesar 161°.	, ± 1
Jin Wang, Bamboo Based on	
Shenjie Han, ZnO Nanosheet	
and Chunde Networks with	
Jin Improved Water-,	
UV-, and Fire-	
Resistant	
Properties	

#### 3.3. Alur Penelitian

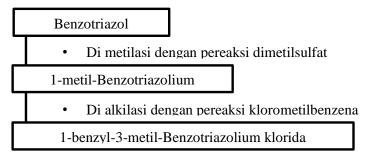
Secara garis besar, penelitian ini dilakukan dalam 5 tahapan yaitu studi literatur, pemodelan, analisis tekno ekonomi, pengambilan data, dan analisis data. Berikut adalah **Gambar 3.1** yang merupakan bagan alir dari alur penelitian yang dilakukan secara keseluruhan:



Gambar 3. 1. Bagan Alir Penelitian

# 3.3.1. Metode Sintesis Cairan Ionik

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan oleh Forsyth dan MacFarlane (2003), Berikut ini **Gambar 3.2** yang merupakan langkah kerja sintesis cairan ionik 1-benzil-3-metilbenzotriazolium klorida:



Gambar 3. 2. Bagan Alir Sintesis Cairan Ionik

Adapun **Gambar 3.3** dibawah ini yang merupakan persamaan reaksi dari proses sintesis cairan ionik:

Gambar 3. 3. Persamaan Reaksi Sintesis Cairan Ionik

Benzotriazolium klorida

## 3.3.2. Metode Sintesis Sol ZnO

Berdasarkan penelitian yang telah dilakukan oleh Singh *et al* (2012), Berikut ini **Gambar 3.4** yang merupakan langkah kerja sintesis Sol ZnO dalam medium cairan ionik:

Seng asetat dihidrat

- Di timbang sejumlah padatannya
- Di larutkan dalam etanol 96% hingga konsentrasi nya 0,75 M
- Di aduk dengan kecepatan konstan pada suhu 60°C
- Campuran di masukan ke dalam Cairan Ionik dengan perbandingan 1:1
- Di tambahkan sejumlah urea 0,04 M
- Di aduk dengan kecepatan konstan pada suhu 60°C selama 0,5

Sol ZnO

Gambar 3. 4. Bagan Alir Sintesis Sol ZnO

Adapun **Gambar 3.5** dibawah ini yang merupakan persamaan reaksi dari proses sintesis sol ZnO dengan medium cairan ionik:

$$Zn(CH_3COO)_2.2H_2O_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow Zn(OH_4)^{2-}_{(aq)}$$

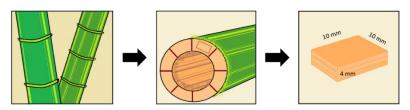
$$Zn(OH_4)^{2-}_{(aq)} \rightarrow ZnO_{(s)}$$

$$Zn(OH_4)^{2-}_{(aq)} \rightarrow ZnO_{(s)}$$

**Gambar 3. 5.** Interaksi Cairan Ionik dan Zn(OH)<sub>4</sub><sup>2-</sup> pada proses Hidrotermal. Diadopsi berdasarkan penelitian Singh *et al* (2012).

## 3.3.3. Metode Fabrikasi Bambu Petung Superhidrofobik

Berdasarkan penelitian yang dilakukan oleh Li *et al* (2014), Berikut **Gambar** 3.7 dan **Gambar** 3.8 yang merupakan langkah kerja fabrikasi bambu petung menggunakan sol ZnO dalam medium cairan ionik yang sebelumnya dilakukan preparasi terlebih dahulu pada spesimen bambu petung yang digambarkan seperti pada **Gambar** 3.6 dibawah ini:



Gambar 3. 6. Proses Pengambilan Spesimen Daging Bambu Petung

## Sampel Bambu Petung

- Di lakukan pencucian dengan air destilat dan etanol 96%
- Di keringkan pada suhu 70°C dalam oven
- Di ulangi prosesnya hingga diperoleh berat konstan

Bambu Petung Murni

Gambar 3. 7. Bagan Alir Preparasi Bambu Petung

# Bambu Petung Murni

- Di masukkan ke dalam autoclave berlapis teflon
- Dimasukkan Sol ZnO dalam medium cairan ionik hingga terendam
- Di proses hidrotermal selama 3 jam pada suhu 90°C
- Dibilas dengan air deionisasi
- Di keringkan pada suhu 80°C selama 24 iam

Bambu Petung Superhidrofobik

Gambar 3. 8. Bagan Alir Fabrikasi Bambu Petung

Adapun **Gambar 3.9** dibawah ini yang merupakan Set Alat dari proses Fabrikasi Bambu Petung dengan Metode Hidrotermal:



Gambar 3. 9. Set Alat Fabrikasi Bambu Petung dengan Metode Hidrotermal

#### 3.4. Metode Pemodelan

Pemodelan yang digunakan dalam penelitian ini merujuk pada pemodelan molekuler atau *molecular modeling*. Pemodelan molekular merupakan metode teoritis dan komputasi yang digunakan untuk meniru dan memprediksi perilaku suatu molekul, biasanya digunakan untuk mempelajari suatu sistem molekuler dan *assembly* molekul (Chen dan Houk, 1998). Pada penelitian ini, dilakukan pemodelan FTIR, <sup>13</sup>C-NMR dan <sup>1</sup>H-NMR dari kation cairan ionik 1-benzyl-3-metil-benzotriazolium menggunakan *software HyperChem* dan *Chemdraw*.

# 3.5. Metode Techno Economic Analysis (TEA)

Metode yang digunakan dalam penelitian ini didasarkan pada analisis harga bahan dan peralatan, serta spesifikasi peralatan yang bersumber dari web online seperti alibaba.com. Pemrosesan data dihitung berdasarkan perhitungan matematis sederhana menggunakan aplikasi Microsoft Excel untuk mendapatkan parameter evaluasi ekonomi: BEP, PBP, dan CNPV. Perhitungan parameter-parameter ini berdasarkan literatur (Nandiyanto, 2018), yang disajikan dalam rumus berikut:

- BEP (Break Event Point) untuk mendapatkan kapasitas produksi minimum.
- PBP adalah perhitungan yang dilakukan untuk memprediksi lamanya waktu yang dibutuhkan untuk mengembalikan total biaya awal. Cara paling sederhana untuk mendapatkan PBP ditentukan dari kurva CNPV dengan melihat kapan CNPV mencapai nol poin untuk pertama kalinya.
- CNPV (Nilai sekarang bersih kumulatif) adalah perhitungan total nilai NPV dari awal konstruksi pabrik hingga akhir operasi pabrik. Singkatnya, CNPV dapat diperoleh dari jumlah arus keuangan kumulatif setiap tahun.

Evaluasi ekonomi pada kondisi ideal dilakukan berdasarkan paper (Nandiyanto *et al.*, 2018) dengan asumsi berikut:

- Jangka waktu produksi yang dievaluasi adalah selama 10 tahun
- Harga seluruh peralatan diperoleh dari situs jual beli online yaitu alibaba.com
- Harga raw material didasarkan dari satu situs jual beli online alibaba dari beberapa produsen. Harga dari masing-masing senyawa kimia yang digunakan pada evaluasi ini adalah sebegai berikut: Benzotriazol Rp 15.000,-/Kg; Natrium hidroksida (NaOH) Rp 4.200,-/Kg; Dimetil sulfat Rp 52.000,-/L; Kloro-metil-benzena Rp 10.000,-/L; 1-benzyl-3-metil-Benzotriazolium klorida Rp 150.000,-/L; Zink asetat dihidrat Rp 47.000,-/Kg; dan Sol ZnO Rp 230.000,-/Kg.
- Dalam satu hari produksi, dihasilkan 1-benzyl-3-metil-Benzotriazolium klorida sebanyak 98,363475 L dan Sol ZnO dalam medium cairan ionik sebanyak 32,319 Kg.
- Biaya utilitas diasumsikan Rp 1.467,-/KWh. Jumlah yang dibayarkan dalam setahun untuk total produksi cairan ionik dan sol ZnO adalah Rp 88.680.150,-
- Labor wages pada kondisi ideal adalah Rp 74.400.000,- per tahun.
- Pajak pendapatan pada kondisi ideal adalah sebesar 10%.
- Seluruh senyawa kimia yang digunakan dalam produksi cairan ionik dan sol ZnO ini di scale up sebesar 1000 kali dari jumlah yang tertera dalam masingmasing literature.
- Laju konversi reaksi diasumsikan 100%.
- Terjadi kehilangan massa senyawa kimia yang dipindahkan sebesar 5% dari massa awal pada setiap proses pemindahan.
- Air yang digunakan dalam proses produksi adalah purified deionized water yang diperoleh dari hasil water treatment plant.
- Proses produksi ini dilakukan di bawah tanah yang dimiliki. Oleh karena itu, tanah dihitung sebagai biaya awal pengembangan industri dan dipulihkan setelah proyek (pada akhir proyek).
- Hari kerja dalam satu tahun adalah 300 hari dan sisa hari digunakan untuk membersihkan dan menyiapkan proses produksi.