

## **BAB I**

### **PENDAHULUAN**

#### **1.1 Latar Belakang**

Lemak dan minyak adalah trigliserida yang berarti triester dari gliserol. Sifat kimia minyak dan lemak ditentukan oleh tingkat kelarutannya. Pada suhu kamar, lemak adalah trigliserida padat atau setengah padat, sedangkan minyak adalah trigliserida cair atau cairan bening. Setelah karbohidrat dan protein, lemak dan minyak merupakan tiga golongan makanan utama (Ogori, 2020). Sebagian besar gliserida pada hewan merupakan lemak yang biasa disebut lemak hewani. Sedangkan gliserida dalam tumbuhan cenderung berupa minyak dan disebut sebagai minyak nabati.

Pohon jarak (*Ricinus communis*) merupakan sumber minyak terbarukan dan temasuk *non-edible oil* sehingga tidak bersaing dengan kebutuhan konsumsi manusia seperti minyak kelapa sawit, minyak jagung, dan lain-lain. Hasil utama dari pohon jarak adalah bijinya. Apabila dikeringkan, biji jarak akan menghasilkan minyak jarak. Hidrolisis minyak jarak menjadi asam lemak dan gliserol dilakukan dengan cara memanaskan campuran minyak jarak dan sedikit asam sulfat. Penggunaan asam sulfat yang merupakan asam kuat dibutuhkan sebagai katalisator karena reaksi hidrolisis berjalan sangat lambat. Asam lemak yang diperoleh dari hidrolisis suatu minyak atau lemak umumnya mempunyai rantai karbon panjang dan tidak bercabang.

Penggunaan minyak jarak secara langsung umumnya terbatas pada industri genteng, obat-obatan, minyak rem, dan minyak lincir (pelumas). Hasil hidrolisis minyak jarak biasa digunakan untuk industri kosmetik, industri farmasi, industri oleokimia, industri tekstil, industri kertas, dan sebagai *solvent* pada industri makanan dan minuman (Panjaitan *et al.*, 2024).

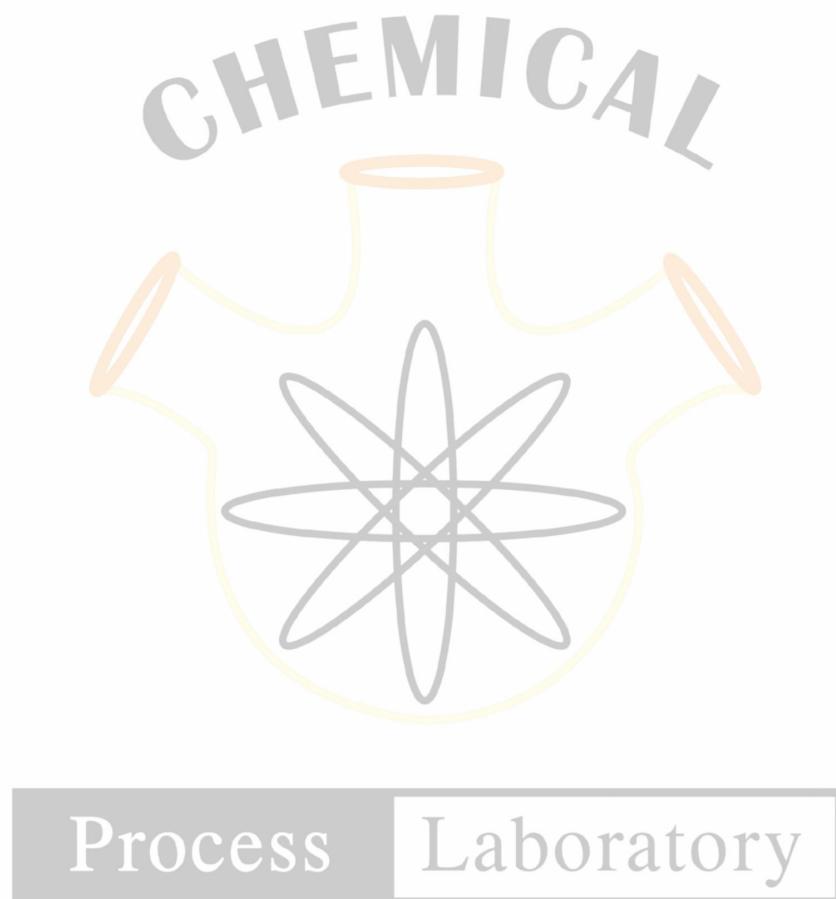
#### **1.2 Tujuan Percobaan**

Setelah melakukan percobaan ini, mahasiswa mampu menjelaskan mengenai beberapa hal berikut:

1. Pengaruh variabel terhadap konversi hidrolisis minyak jarak ( $X_A$ ).
2. Pengaruh variabel terhadap nilai konstanta kecepatan reaksi hidrolisis minyak jarak ( $k$ ).
3. Pengaruh variabel terhadap arah kesetimbangan reaksi hidrolisis minyak jarak ( $K$ ).

### **1.3 Manfaat Percobaan**

1. Mampu memahami pengaruh variabel terhadap konversi hidrolisis minyak jarak ( $X_A$ ).
2. Mampu memahami pengaruh variabel terhadap nilai konstanta kecepatan reaksi hidrolisis minyak jarak ( $k$ ).
3. Mampu memahami pengaruh variabel terhadap arah kesetimbangan reaksi hidrolisis minyak jarak ( $K$ ).



## **BAB II**

### **TINJAUAN PUSTAKA**

#### **2.1 Minyak Jarak**

Jarak (*Ricinus communis*) merupakan tanaman herba tahunan yang banyak ditemukan di daerah tropis dan subtropis. Minyak jarak adalah minyak nabati yang diperoleh melalui pemerasan biji tanaman tersebut (Nitbani *et al.*, 2022). Penggunaan minyak jarak secara langsung umumnya terbatas pada industri genteng, obat-obatan, minyak rem, dan minyak lincir (pelumas).

Sifat fisik dari minyak jarak adalah cairan tidak berwarna atau berwarna kuning pucat, bau lemak, rasa sedikit menggigit, viskositas tinggi, bilangan asam akan tinggi sesuai dengan waktu yang ditandai dengan biji rusak dan cara pemerasan yang tidak baik. Sifat kimia dari minyak jarak adalah mengandung 46%-53% minyak. Minyak jarak mengandung 80% gliserida, asam asinolat, stearat isoresinolat, dihidroksi stearate, dan palmitat. Minyak jarak juga mengandung 20% protein, 0,2 alkaloid piridin beracun, risinin, serta enzim lipase minyak jarak mengandung zat toksin risin.

Pengambilan minyak jarak dilakukan dengan cara mekanis, yaitu menggunakan hidrolik pada suhu ruang. Biji jarak kering dipanaskan terlebih dahulu menggunakan autoklaf pada suhu 125°C-145°C selama 30 menit. Kemudian dilakukan proses ekstraksi dengan tekanan 200 kg/cm<sup>2</sup>-400 kg/cm<sup>2</sup> selama 5 menit-15 menit. Hasil ekstraksi merupakan minyak jarak kasar (*crude castor oil*) yang membutuhkan pengolahan lebih lanjut untuk dapat digunakan pada berbagai keperluan industri (Mamudu *et al.*, 2019).

Tabel 1. Komposisi asam lemak pada minyak jarak

Jenis Asam Lemak	Komposisi (%)
Asam risinoleat	87,3
Asam oleat	4,69
Asam linoleat	4,92
Asam stearate	1,241
Asam palminat	1,016

(Yeboah *et al.*, 2021)

#### **2.2 Hidrolisis Minyak Jarak**

Hidrolisis merupakan pengikatan gugus hidroksil (OH<sup>-</sup>) oleh suatu senyawa. Gugus OH<sup>-</sup> dapat diperoleh dari air. Hidrolisis dapat digolongkan

menjadi hidrolisis murni, hidrolisis katalis asam, hidrolisis katalis basa, dan hidrolisis dengan katalis enzim. Berdasarkan fase reaksi, hidrolisis dikelompokkan menjadi hidrolisis fase cair dan fase uap.

Hidrolisis minyak jarak menjadi asam-asam lemak dan gliserol dilakukan dengan cara memanaskan campuran minyak jarak dan sedikit asam kuat di dalam sebuah labu leher tiga. Asam kuat diperlukan sebagai katalisator karena reaksi hidrolisis berjalan sangat lambat. Katalisator tidak diperlukan jika hidrolisis dilakukan pada tekanan yang sangat tinggi yaitu 700 psia dan 485°F (Groggins, 1985) dan konversi yang dicapai > 90%. Pada proses hidrolisis, air memecah gugus alkil dalam trigliserida minyak menjadi asam lemak dan gliserol. Pemanasan dilangsungkan sampai suhu yang diinginkan sebelum air panas dimasukkan. Sampel diambil setiap waktu tertentu untuk dianalisis asam lemak bebasnya. Kecepatan hidrolisis terutama ditentukan oleh kecepatan reaksi antara air dan trigliserida di fase minyak. Penggunaan air yang berlebihan memungkinkan fase minyak selalu jenuh dengan air sehingga reaksi hidrolisis bertingkat satu semu terhadap konsentrasi gliserida. Umumnya asam lemak hasil hidrolisis merupakan rantai tak bercabang dan jumlah atom karbonnya selalu genap. Jika terdapat ikatan ganda dua, biasanya berkonfigurasi *cis* (atau *Z*) dan tidak terkonjugasi (Hart, 1983).

Reaksi dengan air dimungkinkan terjadi pada fase cair dan fase minyak (Lewkowitsch, 1903). Namun, menurut Lascaray (1949) reaksi pada fase minyak lebih dominan sehingga kinetika reaksi ditentukan oleh kecepatan difusi air ke dalam fase minyak dan reaksi antara air dan minyak di fase minyak yang dapat disajikan ke dalam persamaan matematik sebagai berikut.

a. Kecepatan difusi air ke fase minyak

$$-r_A = k_{1A}(C_A^* - C_{A1}) \text{ mgrek/g minyak/menit} \quad (1)$$

Dengan:  $C_A$  menyatakan konsentrasi air di fase minyak yang seimbang dengan konsentrasi air di fase air atau  $C_A^* = k \cdot C_{A2}$ ,  $C_{A1}$  menyatakan konsentrasi air di fase minyak (mgrek/g minyak),  $C_{A2}$  menyatakan konsentrasi air di fase air, dan  $k_{1A}$  menyatakan konstanta kecepatan difusi air ke fase minyak (menit).

b. Kecepatan reaksi di fase minyak

$$r_A = r_B = k_r \cdot C_{A1} \cdot C_B \quad (2)$$

Dengan:  $C_{A1}$  menyatakan konsentrasi air di fase minyak dan  $C_B$  menyatakan konsentrasi minyak/trigliserida.

- c. Neraca massa air di dalam fase minyak

Untuk mencari langkah yang mengontrol pada kinetika reaksi, disusun neraca massa air sebagai berikut:

$$\frac{dC_{A1}}{dt} = k_{1A}(C_A^* - C_{A1}) - k_r \cdot C_{A1} \cdot C_B \quad (3)$$

Asumsi: dengan adanya pengadukan, kecepatan transfer massa pada persamaan (3)  $[(k_{1A}(C_A^* - C_{A1}))]$  dianggap jauh lebih besar daripada kecepatan reaksi kimia  $[k_r \cdot C_{A1} \cdot C_B]$  maka dianggap hanya kecepatan reaksi kimia saja yang menentukan kecepatan reaksi keseluruhan.

- d. Neraca massa minyak di dalam fase minyak

$$\frac{dC_{A1}}{dt} = -k_r \cdot C_{A1} \cdot C_B \quad (4)$$

Jika diasumsikan bahwa reaksi mengikuti orde satu, maka salah satu reaktan dibuat berlebih. Bila jumlah air berlebih dan transfer massa air ke fase minyak sangat cepat, maka fase minyak dianggap selalu jenuh dengan air, maka  $C_{A1} = C_A'$  yang bernilai konstan pada suhu tertentu,  $k_r \cdot C_{A1} = k'$  sehingga  $-r_B = k' \cdot C_B$ .

$$\begin{aligned} \frac{dC_{A1}}{dt} &= \frac{dC_B}{dt} = -k' \cdot C_B \\ \int_{C_{B0}}^{C_B} \frac{1}{C_B} dC_B &= -k' \int_0^t dt \\ \ln \frac{C_B}{C_{B0}} &= -k't \end{aligned} \quad (5)$$

Dengan:  $C_{B0}$  menyatakan banyaknya trigliserida mula-mula (mgrek/g minyak) dan  $C_B$  menyatakan banyaknya trigliserida suatu saat adalah  $C_{B0}$  dikurangi banyaknya asam lemak bebas yang terjadi (mgrek/g minyak).

Bila  $X = \frac{\text{banyaknya asam lemak bebas yang terbentuk}}{\text{banyaknya trigliserida mula-mula}}$ , maka

$$X = \frac{C_{B0} - C_B}{C_{B0}}$$

$$X = 1 - \frac{C_B}{C_{B0}}$$

$$\frac{C_B}{C_{B0}} = 1 - X \quad (6)$$

$$\ln(1 - X) = -k't \quad (7)$$

Dengan:  $k$  menyatakan konstanta kecepatan reaksi tingkat satu ( $s^{-1}$ ) dan  $t$  menyatakan waktu reaksi (s).

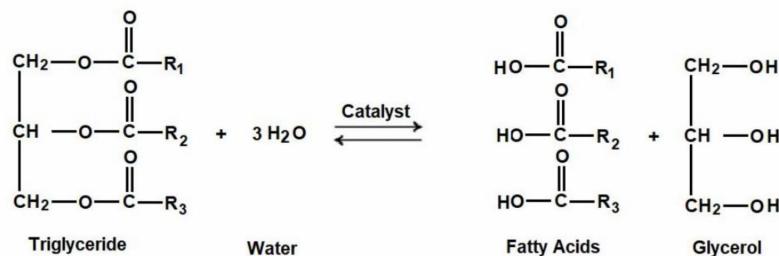
Nilai konstanta kecepatan reaksi kimia sebagai fungsi suhu dapat dinyatakan dengan persamaan Arrhenius:

$$k = Ae^{-\frac{E_a}{RT}} \quad (8)$$

Dengan: k menyatakan konstanta kecepatan reaksi tingkat satu ( $s^{-1}$ ), T menyatakan suhu (K), R menyatakan tetapan gas, dan Ea menyatakan energi aktivasi.

### 2.3 Mekanisme Hidrolisis Minyak Jarak

Hidrolisis adalah suatu proses pemecahan senyawa menggunakan air. Minyak jarak merupakan trigliserida dari lemak yang apabila dihidrolisis oleh air akan menghasilkan asam lemak bebas dan gliserol. Dengan rumus bangun seperti pada Gambar 1. (Gunawan *et al.*, 2019).



Gambar 1. Reaksi hidrolisis trigliserida

Mekanisme hidrolisis minyak jarak dengan katalis mengikuti pemecahan ester. Asam lemak bebas dipindahkan dari molekul gliserida sehingga pemecahan lemak tidak berjalan sempurna. Pemecahan terjadi antara permukaan minyak dan lemak yang merupakan reaksi homogen melalui oksidasi air yang dilarutkan dalam fase minyak (Fessenden, 1999).

### 2.4 Faktor-faktor yang Mempengaruhi Hidrolisis Minyak Jarak

#### 1. Waktu Reaksi

Semakin lama waktu reaksi maka kesempatan zat-zat untuk bereaksi semakin banyak sehingga konversi semakin besar. Pada saat kesetimbangan reaksi tercapai, bertambahnya waktu reaksi tidak akan meningkatkan konversi.

#### 2. Suhu

Kenaikan suhu akan memperbesar nilai konstanta kecepatan reaksi. Suhu yang semakin tinggi akan memperbesar kelarutan air di dalam fase minyak sehingga makin banyak pula trigliserida yang bereaksi. Menurut Rahayu (1999), hubungan antara konstanta kecepatan reaksi dengan suhu dapat dinyatakan dengan persamaan :

$$k = 1,2515 \cdot 10^8 e^{\frac{-8022}{T}} = 1,2515 e^{\frac{-15939}{RT}} \quad (9)$$

Dengan: k menyatakan konstanta kecepatan reaksi ( $s^{-1}$ ), T menyatakan suhu absolut (K), dan R menyatakan tetapan gas adalah 1,987 cal/gmol K.

### 3. Katalisator

Katalisator adalah zat yang ditambahkan ke dalam suatu reaksi dengan maksud memperbesar kecepatan reaksi. Fungsi katalis adalah memperbesar kecepatan reaksinya (mempercepat reaksi) dengan jalan memperkecil energi aktivasi suatu reaksi. Dengan menurunnya energi aktivasi maka pada suhu yang sama reaksi dapat berlangsung lebih cepat. Katalis yang dapat digunakan berupa enzim, asam, basa, garam, maupun penukar ion. Katalisator pada percobaan ini dipilih katalisator asam. Semakin banyak katalis asam yang ditambahkan, konversi akan semakin besar demikian juga terhadap konstanta kecepatan reaksinya. Bila katalisator makin banyak, makin banyak pula molekul-molekul trigliserida yang teraktifkan.

Menurut Rahayu (1999), hubungan antara konstanta kecepatan reaksi ( $K_c$ ) dengan konsentrasi asam ( $c$ ) mg mol  $H_2SO_4$  / gr minyak dapat dinyatakan dengan persamaan:

$$K_c = 0,14525 c^{13} \quad (10)$$

dengan  $c$  menyatakan mg mol  $H_2SO_4$  / gr minyak

Katalis dapat menurunkan energi aktivasi ( $E_a$ ) dengan mengubah proses mekanisme. Katalis menurunkan  $E_a$  dengan menyediakan jalur reaksi alternatif (*intermediet*) yang melibatkan hambatan energi lebih rendah sehingga energi yang harus dilewati untuk mereaksikan reaktan menjadi produk akan lebih kecil (Isahak & Al-Amiery, 2024).

### 4. Pencampuran

Perlu adanya pencampuran agar proses dapat saling bertumbukan dengan baik. Untuk proses *batch*, hal ini dapat dicapai dengan bantuan pengaduk. Apabila prosesnya kontinu maka pengadukan dilakukan dengan cara mengatur aliran dalam reaktor agar terjadi olakan. Reaksi dapat berjalan baik apabila dilakukan pencampuran dengan baik. Pengadukan dapat menurunkan tahanan perpindahan massa dan mempercepat difusi zat reaksi (Fogler, 1999).

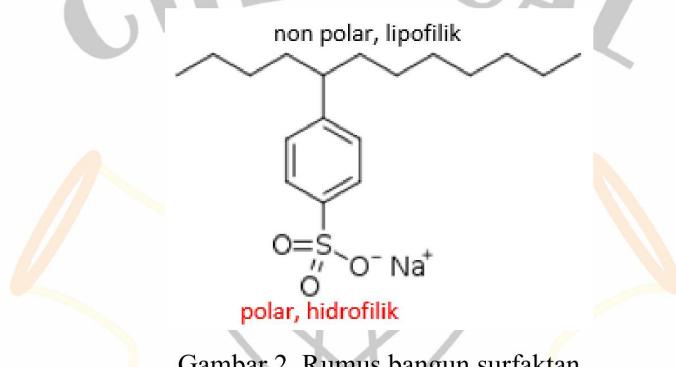
### 5. Perbandingan Zat Pereaksi

Apabila salah satu zat pereaksi dibuat berlebih jumlahnya, maka kesetimbangan dapat bergeser ke arah produk (kanan). Begitu pula sebaliknya, jika produk diambil, maka reaksi akan bergeser ke arah

kanan sehingga memperbesar frekuensi tumbukan dan konstanta kecepatan reaksi bertambah (Quílez, 2021).

## 2.5 Pengaruh Surfaktan

Pada hidrolisis minyak jarak, surfaktan yang digunakan ialah *emulsifier* berupa sabun. Surfaktan merupakan molekul amfifilik yang memiliki dua gugus berbeda, yaitu gugus hidrofilik (suka air) dan gugus lipofilik (suka minyak) sehingga dapat mempersatukan campuran minyak dan air. Umumnya bagian nonpolar (lipofilik) merupakan rantai alkil panjang dan bagian yang polar (hidrofilik) mengandung gugus hidroksil (Khalfallah, 2024).



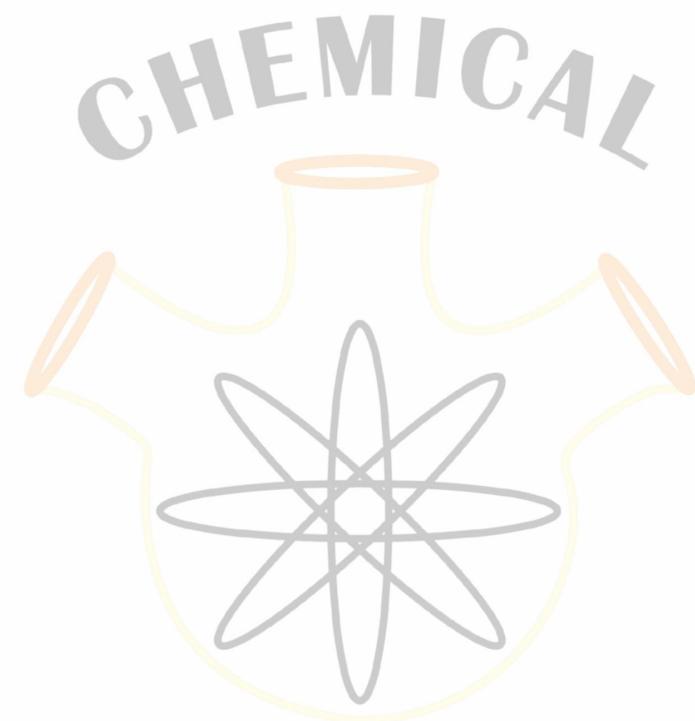
Gambar 2. Rumus bangun surfaktan

Di dalam molekul surfaktan, salah satu gugus harus dominan jumlahnya. Bila gugus polar lebih dominan maka molekul surfaktan akan diabsorpsi lebih kuat ke air dibanding minyak. Hal ini menyebabkan surfaktan lebih banyak terabsorpsi di permukaan air sehingga akan terjadi penurunan tegangan permukaan antara air dan minyak. Akibatnya, sistem menjadi lebih stabil dan salah satu fase (air) membentuk fase kontinu, sedangkan fase lainnya (minyak) terdispersi dalam bentuk tetesan kecil. Demikian pula sebaliknya bila gugus nonpolar lebih dominan maka molekul surfaktan akan diabsorpsi lebih kuat oleh minyak dibanding air (Indirasvari, 2018).

## 2.6 Fungsi Etanol

Etanol atau etil alkohol yang dianggap sebagai bahan utama minuman beralkohol adalah cairan yang tidak mudah menguap, tidak berwarna, dan mudah terbakar dengan rumus kimia  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ . Etanol memiliki rasa yang tajam dengan pH 7,33 dan berat molekul 46,07 sebagai pelarut polar molekul lipid (Yavuz, 2021)

Fungsi dari alkohol untuk menghancurkan sel-sel yang mengandung minyak dan melarutkan minyak tersebut. Syarat suatu senyawa dijadikan pelarut antara lain harus memiliki sifat inert, dapat melarutkan namun tidak bereaksi dengan komponen minyak, dan pelarut memiliki titik didih yang cukup rendah agar pelarut mudah diuapkan tanpa menggunakan suhu yang tinggi (Cahyono & Suzeri, 2018).



Process      Laboratory

## **BAB III**

### **METODE PRAKTIKUM**

#### **3.1 Rancangan Percobaan**

##### **3.1.1 Rancangan Praktikum**

##### **3.1.2 Penetapan Variabel**

- a. Variabel tetap
  - 1. Basis volume campuran : ... mL
  - 2. Volume *emulsifier* : ... mL
  - 3. Interval waktu : ... menit
  - 4. Konsentrasi NaOH : ... mol/L
  - 5. Suhu titrasi : ... °C
  - 6. Konsentrasi H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>/HCl : ... mol/L
- b. Variabel berubah
  - 1. Konsentrasi katalis : ... mol/L
  - 2. Suhu : ... °C
  - 3. Jenis katalis
  - 4. Perbandingan mol minyak jarak dan akuades

#### **3.2 Bahan dan Alat yang Digunakan**

##### **3.2.1 Bahan yang Digunakan**

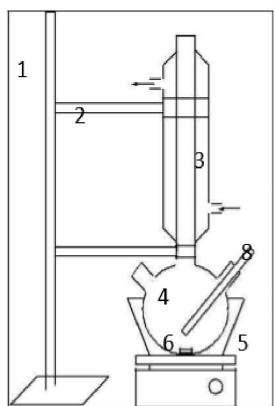
- a. Minyak jarak ... mL
- b. Akuades  
Menggunakan H<sub>2</sub>O dari proses *Reverse Osmosis* (RO) ... mL.
- c. Katalis  
Katalis yang digunakan adalah katalis asam H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> dengan kemurnian 98% atau HCl ... N sebanyak ... mL.
- d. NaOH  
Menggunakan NaOH teknis berbentuk kristal dan berwarna putih, diproduksi oleh PT. BRATACO CHEMIKA sebanyak ... gram.
- e. Alkohol  
Menggunakan etanol atau metanol dengan kemurnian ...% sebanyak ... mL.
- f. Surfaktan  
Menggunakan Sunlight yang diproduksi oleh PT. UNILEVER Tbk. sebanyak ... mL.

g. Indikator titrasi menggunakan PP 3 tetes.

### 3.2.2 Alat Percobaan

- a. Labu leher tiga
- b. Statif
- c. Klem
- d. Buret
- e. *Heater* dan *magnetic stirrer*
- f. Termometer
- g. Pendingin balik
- h. *Waterbath*
- i. Erlenmeyer

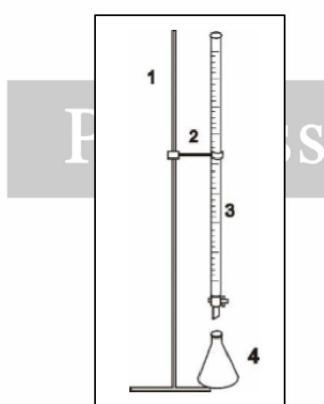
### 3.3 Gambar Alat



Keterangan:

1. Statif
2. Klem
3. Pendingin balik
4. Labu leher tiga
5. *Waterbath*
6. *Magnetic stirrer*
7. *Heater*
8. Termometer

Gambar 3. Rangkaian alat hidrolisis



Keterangan:

1. Statif
2. Klem
3. Buret
4. Erlenmeyer

Gambar 4. Rangkaian alat titrasi

### 3.4 Respon Uji Hasil

Respon yang diambil berupa kadar asam lemak bebas yang terbentuk sebagai hasil dari hidrolisis minyak jarak sehingga besarnya konversi, konstanta kecepatan reaksi, dan konstanta kesetimbangan dapat ditentukan.

### 3.5 Prosedur Percobaan

#### A. Menghitung Densitas

##### 1. Densitas Minyak Jarak

Timbang piknometer kosong ( $m_1$ ), masukkan minyak jarak ke dalam piknometer yang telah diketahui volumenya (V), timbang beratnya ( $m_2$ ). Hitung densitas minyak jarak.

$$\rho = \frac{m_2 - m_1}{V} \quad (11)$$

##### 2. Densitas Katalis

Timbang piknometer kosong ( $m_1$ ), masukkan HCl teknis di laboratorium ke dalam piknometer yang telah diketahui volumenya (V), timbang beratnya ( $m_2$ ). Hitung densitas katalis HCl. Lakukan hal yang sama untuk  $H_2SO_4$ .

#### B. Analisa Kadar Asam Lemak Bebas dalam Bahan Baku

1. Masukkan ... mL minyak jarak ke dalam erlenmeyer.
2. Menambahkan ... mL pelarut dan memanaskannya sambil diaduk pada suhu ... °C.
3. Menambahkan 3 tetes indikator PP dan menitrasikan dengan NaOH sampai warna berubah menjadi merah muda.
4. Mencatat kebutuhan titran.

#### C. Hidrolisis Minyak Jarak

1. Memasukkan minyak jarak ke dalam labu leher tiga.
2. Memasukkan katalis ke dalam labu leher tiga.
3. Mengalirkan air pendingin selama proses hidrolisis.
4. Memanaskan campuran tersebut sampai suhu ... °C, kemudian menambahkan akuades yang telah dipanaskan dan *emulsifier* ke dalam labu leher tiga.
5. Mengambil sampel dalam selang waktu ... menit untuk dianalisis asam lemak dan asam total selama ... menit.

#### D. Penentuan Kadar Asam Lemak Bebas Hasil Hidrolisis

1. Memasukkan ... mL minyak jarak yang telah dihidrolisis ke dalam erlenmeyer.

2. Menambahkan ... mL pelarut dan dipanaskan sambil diaduk pada suhu ... °C.
3. Menambahkan 3 tetes indikator PP dan menitrasi dengan NaOH sampai warna berubah menjadi merah muda.
4. Mencatat kebutuhan titran.
5. Mengulangi langkah hidrolisis dan kadar asam lemak hasil hidrolisis sesuai dengan variabel.

### 3.6 Metode Perhitungan

#### A. Analisis Kadar Asam Lemak Bebas dalam Bahan Baku

1. Menghitung %AL

$$\%AL = \frac{(V \times N) NaOH \times BM \text{ minyak}}{(\rho \times V) \text{ minyak} \times 1000} \times 100\% \quad (12)$$

2. Menghitung %Gliserida

$$\% \text{Gliserida} = 100\% - \%AL = \dots \% \quad (13)$$

3. Menghitung Asam Lemak Bebas Awal (a)

$$a = \frac{(V \times N) NaOH}{(\rho \times V) \text{ minyak}} \quad (14)$$

4. Menghitung Gliserida Awal (b)

$$b = \frac{\% \text{Gliserida}}{\% AL} \times a \text{ mol} \quad (15)$$

#### B. Analisis Kadar Asam Lemak Bebas Setelah Hidrolisis

1. Menghitung Asam Lemak Hidrolisis

$$C_A \text{ hidrolisis} = \frac{(V \times N) NaOH - (V \times N) \text{ katalis}}{(\rho \times V) \text{ minyak}} \quad (16)$$

2. Menghitung Asam Lemak Terbentuk

$$C_A \text{ terbentuk} = C_A \text{ hidrolisis} - C_A \text{ sebelum hidrolisis} \quad (17)$$

3. Menghitung Gliserida Bereaksi (d)

$$d = \frac{1}{3} \times C_A \text{ terbentuk} \quad (18)$$

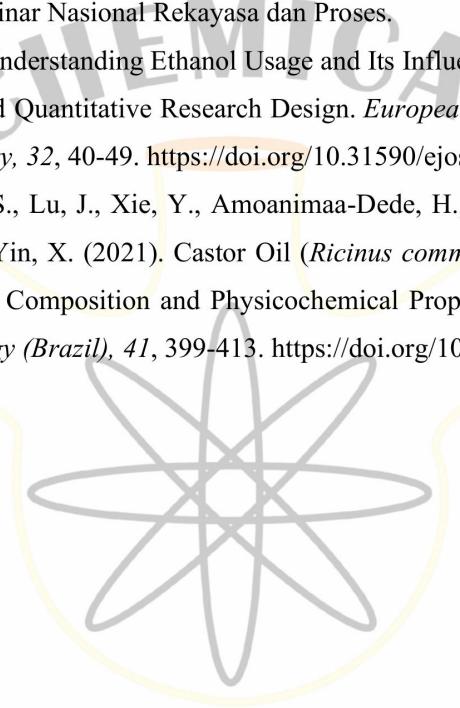
4. Menghitung Konversi Trigliserida ( $X_A$ )

$$X_A = \frac{\text{Mol gliserida bereaksi}}{\text{Mol gliserida awal}} \quad (19)$$

## DAFTAR PUSTAKA

- Cahyono, B. & Suzery, M. (2018). Metode Pemisahan Bahan Alam Aspek Teoritis dan Eksperimen. *Journal of Chemical Information and Modeling*, 53(9), 1689-1699.
- Fessenden, R. J., & Fessenden, J. S. (1999). *Kimia Organik Jilid 2* (Edisi 3). Erlangga.
- Groggins, P.H. (1958). *Unit Processes in Organic Synthesis*. McGraw Hill. Inc.
- Gunawan, E. R., Suhendra, D., NuansaWindari, B. A., & Kurniawati, L. (2019). Enzymatic Synthesis of Palmitoylethanolamide from Ketapang Kernel Oil. *Journal of Physics: Conference Series*, 1321(2), 1-6. <https://doi.org/10.1088/1742-6596/1321/2/022034>
- Indirasvari K. S., N., Permana, I. D. G. M., & Suter, I. K. (2018). Stabilitas Mikroemulsi VCO dalam Air pada Variasi HLB dari Tiga Surfaktan Selama Penyimpanan. *Jurnal Ilmu dan Teknologi Pangan (ITEPA)*, 7(4), 184. <https://doi.org/10.24843/itepa.2018.v07.i04.p05>
- Isahak, W. N. R. W. & Al-Amiry, A. (2024). Catalysts Driving Efficiency and Innovation in Thermal Reactions: A Comprehensive Review. *Green Technologies and Sustainability. KeAi Communications Co.* <https://doi.org/10.1016/j.grets.2024.100078>
- Khalfallah, A. (2024). Structure and Applications of Surfactants. *Surfactants-Fundamental Concepts and Emerging Perspectives. IntechOpen.* <https://doi.org/10.5772/intechopen.111401>
- Lascaray, L. (1949). Mechanism of Fat Splitting. *Industrial & Engineering Chemistry*, 41(4), 786-790.
- Lewkowitsch, J. (1903). *J. Soc. Chem. Indust.*, 22, 67.
- Mamudu, A. O., Charles, E. A., Elehinage, F., Odunlami, O., & Akinneye, D. (2019). Effects of Sodium Bisulphate Catalyst on The Dehydration of Castor Oil for The Paint Industry. *International Journal of Mechanical Engineering and Technology (IJMET)*, 10(03), 353-363.
- Nitbani, F. O., Tjitda, P. J. P., Wogo, H. E., & Detha, A. I. R. (2022). Preparation of Ricinoleic Acid from Castor Oil: A Review. *Journal of Oleo Science. Japan Oil Chemists Society.* <https://doi.org/10.5650/jos.ess21226>
- Ogori, A. F. (2020). Source, Extraction and Constituents of Fats and Oils. *Journal of Food Science and Nutrition*, 6(2), 1-8. <https://doi.org/10.24966/FSN-1076/100060>

- Panjaitan, W., Prihandini, G., Restiawaty, E., Graha, H. P. R., Miyamoto, M., Uemiya, S., Akhmaloka, A., & Budhi, Y. W. (2024). Enhanced Fatty Acid Production Using Recombinant Lipase in A Rotating Bed Reactor (RBR). *Case Studies in Chemical and Environmental Engineering*, 10, 101017.
- Quílez, J. (2021). Le Châtelier's Principle A Language, Methodological and Ontological Obstacle: An Analysis of General Chemistry Textbooks. *Science and Education*, 30(5), 1253-1288. <https://doi.org/10.1007/s11191-021-00214-1>
- Rahayu, S. (1999). *Hidrolisis Minyak Jarak dengan Katalisator Asam Sulfat*. Prosiding Seminar Nasional Rekayasa dan Proses.
- Yavuz, O. (2021). Understanding Ethanol Usage and Its Influences by Applying A Qualitative and Quantitative Research Design. *European Journal of Science and Technology*, 32, 40-49. <https://doi.org/10.31590/ejosat.1039621>
- Yeboah, A., Ying, S., Lu, J., Xie, Y., Amoanimaa-Dede, H., Boateng, K. G. A., Chen, M., & Yin, X. (2021). Castor Oil (*Ricinus communis*): A Review on The Chemical Composition and Physicochemical Properties. *Food Science and Technology (Brazil)*, 41, 399-413. <https://doi.org/10.1590/fst.19620>



Process      Laboratory

## IDENTIFIKASI BAHAYA DAN ANALISA RESIKO

### MATERI : HIDROLISIS MINYAK JARAK

#### IDENTIFIKASI BAHAYA (IB)

A	Mekanik	D	Lingkungan	E	Bahan kimia	G	Bahaya lainnya	
A1	Penanganan Manual		D1 Kebisingan	E1 Racun	√	G1 Gas terkompresi		
A2	Bagian yang bergerak		D2 Getaran	E2 Iritan	√	G2 Radiasi pengion		
A3	Bagian yang berputar	√	D3 Penerangan	E3 Korosif	√	G3 Radiasi UV		
A4	Pemotongan		D4 Kelembaban	E4 Karsinogenik		G4 Kelelahan		
B	Biologi		D5 Temperatur	√	E5 Mudah terbakar	√	G5 Ruang sempit	
B1	Bakteri		D6 Bahaya perjalanan	E6 Mudah meledak	√	G6 Penuh sesak		
B2	Virus		D7 Permukaan yang licin	√	E7 Cryogenics		G7 Termometer	
B3	Jamur		D8 Limbah padat	F	Peralatan			
C	Listrik		D9 Kualitas udara	F1	Bejana tekan			
C1	Voltase tinggi	√	D10 Pekerjaan soliter	F2	Peralatan panas	√		
C2	Listrik statis		D11 Percikan/tetesan/banjir	√	F3 Laser			
C3	Kabel	√	D12 Tumpukan serbuk	F4	Pembuluh kaca			

Process Laboratory

DETAIL RESIKO						
IB	Resiko (setelah tindakan pengendalian)			Identifikasi resiko	Tindakan pengendalian untuk meminimalisir resiko	Tindakan pertolongan pertama
	Tinggi	Sedang	Rendah			
<b>1. PREPARASI / TAHAP AWAL</b>						
D7. D11			✓	Saat melakukan kalibrasi piknometer dan pembuatan reagen-reagen, terdapat risiko aquadest tumpah yang menyebabkan permukaan menjadi licin	Berhati-hati dalam menggunakan aquadest, jika aquadest dialirkan menuju tempat yang rawan terjadi tumpah, gunakan corong agar dapat meminimalisir terjadinya resiko permukaan licin.	Jika tergelincir, periksa bagian yang cidera dan obati bagian yang cidera. Apabila cideranya besar atau bertambah parah, bawa korban ke rumah sakit/klinik terdekat.
E5. E6		✓		Saat melakukan titrasi asam lemak bebas pada bahan baku dengan pelarut alkohol, terdapat risiko alkohol terbakar dan meledak.	Memastikan alkohol tidak terkena sumber panas/sumber nyala secara langsung. Berhati-hati saat menggunakan alkohol agar tidak tertumpah, dapat menggunakan corong sebagai alat bantu menuang alkohol.	Menyiram api dengan air atau meletakkan kain basah pada sumber api. Jika api cukup besar, gunakan <i>fire extinguisher</i> untuk memadamkan api.
C1. C3		✓		Saat melakukan titrasi asam lemak bebas pada bahan baku, larutan dipanaskan dengan kompor listrik. Adanya kabel yang terkelupas dapat menyebabkan sengatan listrik.	Lakukan pemeriksaan sebelum digunakan untuk memastikan alat dalam keadaan baik.	Cabut sumber listrik untuk menghentikan aliran listrik.

Process Laboratory

2. PERCOBAAN UTAMA						
A3				✓	Putaran <i>magnetic stirrer</i> yang terlalu kencang di dalam labu leher tiga dapat menyebabkan labu pecah.	Pastikan skala <i>magnetic stirrer</i> tidak terlalu tinggi atau <i>overpowered</i> .
C1. C3			✓		Adanya kabel kompor listrik yang terkelupas dapat menyebabkan sengatan listrik.	Lakukan pemeriksaan sebelum digunakan untuk memastikan alat dalam keadaan baik.
D5. F2			✓		Adanya kontak dengan kompor listrik atau alat yang dipanaskan pada saat hidrolisa.	Hati-hati dengan permukaan panas pada saat melakukan proses pemanasan dan meletakkan rangkaian alat ke tempat yang lebih aman agar tidak terjadi kontak.
E1. E2		✓			Reagen-reagen seperti minyak jarak, katalis, surfaktan, bersifat racun dan mengiritasi.	Berhati-hati saat menggunakan/ menuang reagen agar tidak terpapar pada anggota tubuh, terutama kulit dan lidah.
E3	✓				Katalis asam kuat (HCl dan H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ) bersifat korosif sehingga dapat melukai praktikan.	Berhati-hati saat menggunakan katalis asam kuat dan mengenakan APD lengkap.

## Process Laboratory

3. ANALISA / TAHAP AKHIR							
E5. E6			✓		<p>Saat melakukan titrasi asam lemak bebas pada hasil hidrolisa dengan pelarut alkohol, terdapat risiko alkohol terbakar dan meledak.</p>	<p>Memastikan alkohol tidak terkena sumber panas/sumber nyala secara langsung. Berhati-hati saat menggunakan alkohol agar tidak tertumpah, dapat menggunakan corong sebagai alat bantu menuang alkohol.</p>	<p>Menyiram api dengan air atau meletakkan kain basah pada sumber api. Jika api cukup besar, gunakan <i>fire extinguisher</i> untuk memadamkan api.</p>
C1 C3			✓		<p>Saat melakukan titrasi asam lemak bebas pada hasil hidrolisa, larutan dipanaskan dengan kompor listrik. Adanya kabel yang terkelupas dapat menyebabkan sengatan listrik.</p>	<p>Lakukan pemeriksaan sebelum digunakan untuk memastikan alat dalam keadaan baik.</p>	<p>Cabut sumber listrik untuk menghentikan aliran listrik.</p>

Process Laboratory