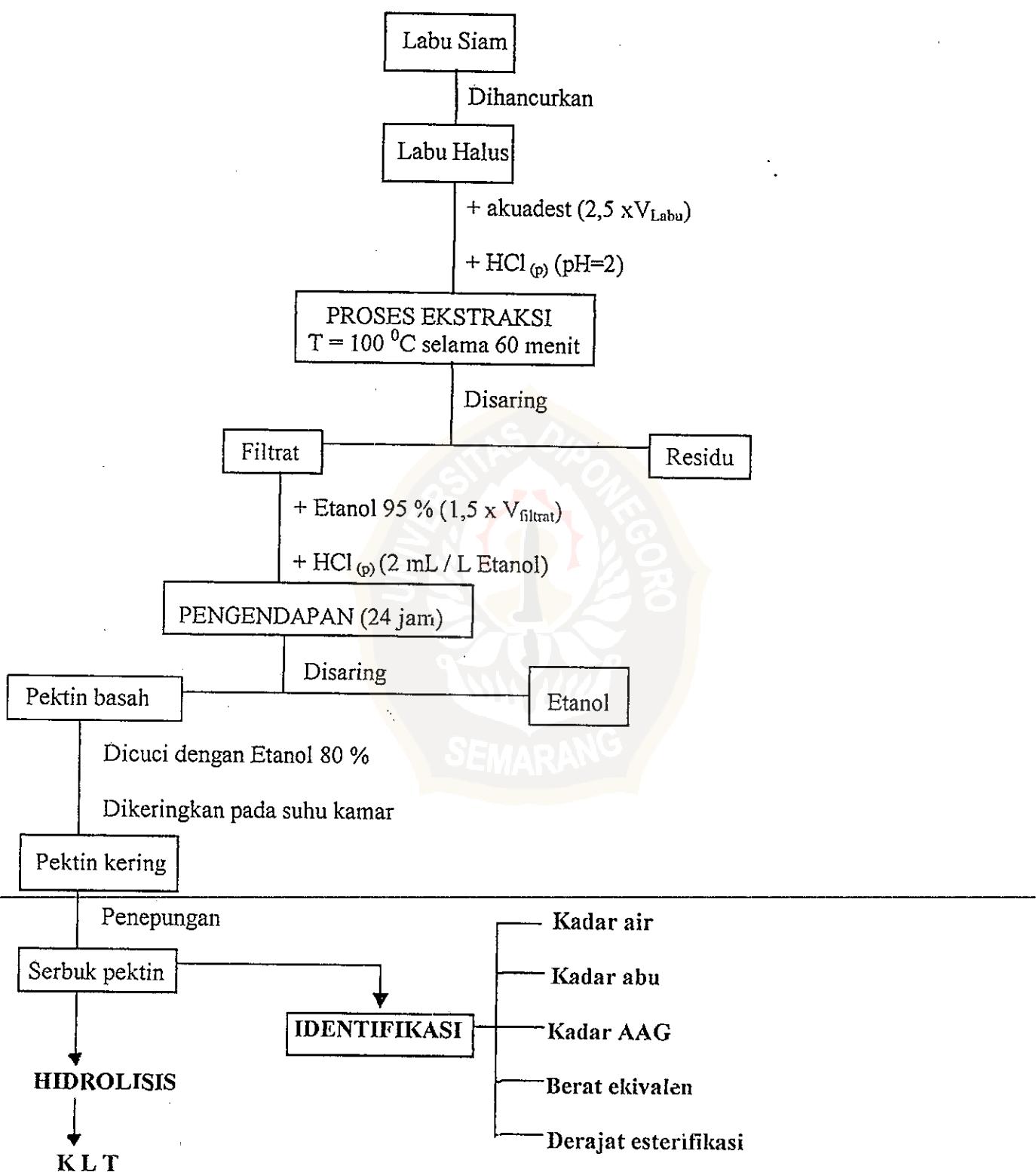


## LAMPIRAN 1.

Diagram Alur Isolasi dan Identifikasi Pektin dari Labu Siam



## LAMPIRAN 2.

### Perhitungan

#### 1. Kadar pektin dalam labu siam

Berat labu = 731,15 g

Kadar air labu = 89,9 %

$$\text{Berat labu bebas air} = 731,15 \text{ g} - (89,9\% \times 731,15) \text{ g} = 73,84615 \text{ g}$$

##### A. Berdasarkan berat basah

$$\text{Kadar pektin} = \frac{\text{Berat pektin (g)}}{\text{Berat labu (g)}} \times 100\% = \frac{16,9298 \text{ g}}{731,15 \text{ g}} \times 100\% = 2,316\%$$

##### B. Berdasarkan berat kering

$$\text{Kadar pektin} = \frac{\text{Berat pektin (g)}}{\text{Berat labu bebas air (g)}} \times 100\% = \frac{16,9298 \text{ g}}{73,84615 \text{ g}} \times 100\% = 22,926\%$$

#### 2. Kadar air pektin

Berat pektin = 0,5 g

Berat pektin bebas air = 0,4541 g

$$\text{Berat air} = 0,5 \text{ g} - 0,4541 \text{ g} = 0,0459 \text{ g}$$

$$\text{Kadar air} = \frac{\text{Berat air pektin (g)}}{\text{Berat pektin (g)}} \times 100\% = \frac{0,0459 \text{ g}}{0,5 \text{ g}} \times 100\% = 9,180\%$$

#### 3. Kadar abu pektin

Berat pektin = 0,5 g

Berat abu = 0,00525 g

$$\text{Kadar abu} = \frac{\text{Berat abu (g)}}{\text{Berat pektin (g)}} \times 100\% = \frac{0,00525 \text{ g}}{0,5 \text{ g}} \times 100\% = 1,050\%$$

#### 4. Ekivalen titrasi abu

Titran : NaOH 0,1 N

Volume titran = 21,2 mL

$$m. ek. titrasi abu = \text{Volume titran (mL)} \times \text{Normalitas titran}$$

$$= 21,2 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N}$$

$$= 2,12 \text{ mek}$$

#### 5. Kadar metoksil pektin

Berat pektin = 0,5 g

Berat molekul metoksil = 31

Titran : NaOH 0,1 N

Volume titran = 1,7 mL

$$m. ek. alkali safonifikasi = \text{Volume titran (mL)} \times \text{Normalitas titran}$$

$$= 1,7 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N}$$

$$= 0,17 \text{ mek}$$

$$\begin{aligned} KM &= \frac{\text{Volume alkali (mL)} \times \text{Normalitas alkali} \times \text{BM metoksil}}{\text{Berat pektin (mg)}} \times 100 \% \\ &= \frac{1,7 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N} \times 31}{500 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 1,054 \% \end{aligned}$$

#### 6. Berat ekivalen pektin

Berat pektin = 0,5 g

Titran : NaOH 0,1 N

Volume titran = 0,5 mL

$$m. ek. alkali AAG bebas = \text{Volume titran (mL)} \times \text{Normalitas titran}$$

$$= 0,5 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N}$$

$$= 0,05 \text{ mek}$$

$$BE = \frac{\text{Berat pektin (g)} \times 1000}{\text{Volume alkali (mL)} \times \text{Normalitas alkali}} = \frac{0,5 \text{ g} \times 1000}{0,5 \text{ mL} \times 0,1 \text{ N}} = 10000$$

#### 7. Kadar asam anhidrogalakturonat (AAG)

Berat molekul AAG = 176

m.ek. alkali titrasi abu = 2,12 mek

m.ek. alkali AAG bebas = 0,17 mek

m.ek. alkali saponifikasi = 0,05 mek

Berat pektin rata-rata = 500 mg

$$\begin{aligned} \text{Kadar AAG} &= \frac{\sum m.ek. alkali asam bebas, saponifikasi, titrasi abu \times BM AAG}{\text{Berat pektin rata - rata}} \times 100 \% \\ &= \frac{(2,12 + 0,17 + 0,05) \text{ mek} \times 176}{500 \text{ mg}} \times 100 \% \\ &= 82,368 \% \end{aligned}$$

#### 8. Derajat esterifikasi pektin

Kadar metoksil = 1,054 %

Kadar AAG = 82,368 %

Berat molekul metoksil = 31 dan berat molekul AAG = 176

$$\begin{aligned} DE &= \frac{\text{Kadar metoksil} \times \text{BM AAG}}{\text{Kadar AAG} \times \text{BM metoksil}} \times 100 \% \\ &= \frac{1,054 \% \times 176}{82,368 \% \times 31} \times 100 \% \\ &= 7,265 \% \end{aligned}$$

### LAMPIRAN 3.

#### Hasil Identifikasi Pektin Dari Labu Siam (*Sechium edule* S W)

No.	Karakteristik	Hasil
1.	Rendemen	2,3 %
2.	Kadar air	9,18 %
3.	Kadar abu	1,05 %
4.	Berat ekivalen	10000
5.	Kadar metoksil	1,054 %
6.	Kadar asam anhidrogalakturonat	82,368 %
7.	Derajat esterifikasi	7,265 %



#### **LAMPIRAN 4.**

#### **Nilai Standar Kualitas Pektin Berdasarkan Food Chemical Codex 1981**

No.	Karakteristik	Nilai standar
1.	Kadar abu	< 10 %
	Kadar abu ( Jepang )	3 %
	Kadar abu ( Amerika )	1,77 %
2.	Kadar asam anhidrogalakturonat	> 70 %
3.	Derajat esterifikasi	< 50 %

