

## LAMPIRAN 1. SPESIFIKASI BAHAN PENELITIAN

### A. Spesifikasi Susu Skim Bubuk Oldenburger

Komponen	Satuan	Jumlah (per 100g bahan)
Air	g	3,6
Energi	kJ	1480
Protein	g	34,5
Lemak	g	0,8
Karbohidrat	g	53,3
Mineral Ca	mg	1243
Mineral P	mg	1000
Mineral K	mg	1813
Mineral Fe	mg	0,21
Vitamin B <sub>1</sub>	mg	0,25
Vitamin B <sub>2</sub>	mg	1,8
Vitamin B <sub>3</sub>	mg	0,84
Vitamin B <sub>6</sub>	mg	0,3
Vitamin B <sub>12</sub>	µg	4
Pantotenat	mg	2,9
Biotin	µg	29
Folat	µg	59
Vitamin C	mg	15

### B. Spesifikasi MRS Broth (merk Pronadisa Cat. 1215.00)

Komponen	Jumlah (g/l)
Bacteriological peptone	10,0
Beef extract	8,0
Yeast extract	4,0
Dextrose	20,0
Tween-80	1,0
Dipotassium phosphate	2,0
Sodium acetate	5,0
Ammonium citrate	2,0
Magnesium sulfate	0,2
Manganese sulfate	0,05

Cara pembuatan:

1. Melarutkan 52,2 gram dalam 1 liter akuades
2. Mensterilisasi dalam autoklaf 121°C (15 bar), 15 menit

## **LAMPIRAN 2. PROSEDUR ANALISA**

### **A. Pengujian ALT (Angka Lempeng Total) (Fardiaz, 1989)**

Tahapan pengujian ALT adalah sebagai berikut:

1. Mencairkan media MRS agar pada penangas air, kemudian mendinginkan pada suhu 50°C selama 5 menit.
2. Mengambil 0,5 mL kultur starter BAL dan memasukkan ke dalam erlenmeyer yang berisi 4,5 mL air pepton 0,1% (pengenceran  $10^{-1}$ ).
3. Mengambil 0,5 mL dari pengenceran  $10^{-1}$  dan memasukkan ke dalam tabung reaksi yang berisi 4,5 mL air pepton 0,1% (pengenceran  $10^{-2}$ ). Mengulangi langkah ini sampai pengenceran  $10^{-11}$ . Pada pengenceran  $10^{-6}$ - $10^{-11}$ , mengambil 1 mL kemudian memasukkan ke dalam cawan petri steril.
4. Menuangkan media MRS agar yang sudah didinginkan ke dalam masing-masing cawan petri, rotasi angka 8, didiamkan.
5. Menginkubasi dalam inkubator dengan suhu 37°C selama 24 jam.
6. Melakukan penghitungan jumlah koloni kultur starter BAL

### **B. Total Asam Tertitrasi (AOACa. 947.05)**

Tahapan pengukuran total asam tertitrasi adalah sebagai berikut:

1. Mengambil 10 ml sampel ditambah akuades 100 ml
2. Menambahkan 3 tetes indikator Phenolphthalein 1%
3. Menitrasasi dengan NaOH 0,1 N yang sudah distandarisasi dengan  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$  0,1 N sampai larutan berwarna merah muda stabil
4. Menghitung total asam dengan rumus:

$$\text{Total asam} = \frac{\text{volume NaOH (ml)} \times \text{N NaOH} \times \text{BM asam} \times \text{FP}}{\text{volume bahan (ml)} \times 1000} \times 100\%$$

Total asam dinyatakan dengan total asam laktat (BM = 90)

### C. Pengukuran pH (Fardiaz, 1989)

Tahapan pengukuran pH adalah sebagai berikut:

1. Memasukkan  $\pm$  200 mL sampel ke *beaker glass* 250 mL.
2. Membersihkan bagian ujung pH meter dengan menggunakan alkohol kemudian mengeringkan dengan menggunakan kertas *tissue*.
3. Mencelupkan bagian ujung pH meter ke dalam sampel hingga angka yang ditunjukkan konstan.
4. Mencatat angka tersebut sebagai pH sampel.

### D. Total Nitrogen (Sudarmadji, dkk., 1997)

Tahapan pengukuran total Nitrogen dengan metode Kjeldahl adalah sebagai berikut:

1. Mengambil 10 ml sampel, memasukkan ke dalam labu takar 100 ml dan mengencerkan dengan alkohol sampai tanda batas.
2. Mengambil lagi 10 ml dari larutan ini dan memasukkan dalam labu Kjeldahl 500 ml dan menambahkan 2 buah batu didih, 1 tablet Kjeldahl dan 25 ml  $H_2SO_4$  pekat melalui dinding labu.
3. Memasang labu Kjeldahl pada alat destruksi dan mendidihkan sampai cairan jernih. Setelah dingin, menambahkan 100 ml alkohol dan 100 ml NaOH 10 N secara perlahan sambil mengocoknya di bawah air mengalir sehingga terbentuk endapan.
4. Menambahkan serbuk Zn.
5. Memasang labu Kjeldahl pada alat destilasi, menampung destilat dalam erlenmeyer 250 ml yang berisi 50 ml HCl 0,1 N dan beberapa tetes indikator metil red.
6. Menitrasasi dengan NaOH 0,1 N yang sudah terstandarisasi dengan  $H_2C_2O_4$  0,1 N
7. Menghitung total N dengan rumus:

$$\text{Jumlah Total N} = \frac{\text{volume NaOH (ml)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FP}}{\text{volume sampel (ml)}} \times 100\%$$

#### E. Gula Reduksi (Sudarmadji, dkk., 1997)

Tahapan pengukuran gula reduksi dengan Metode Nelson-Somogyi adalah sebagai berikut:

- Pembuatan kurva standar:
1. Membuat larutan glukosa standar (10 mg glukosa anhidrat/ 100 ml)
  2. Melakukan 6 pengenceran dari larutan glukosa standar tersebut sehingga diperoleh larutan glukosa dengan konsentrasi 2, 4, 6, 8 dan 10 mg/100 ml.
  3. Menyiapkan 7 tabung reaksi bersih, masing-masing diisi 1 ml larutan glukosa standar tersebut di atas. 1 tabung diisi 1 ml air suling sebagai blanko.
  4. Menambahkan ke dalam masing-masing tabung di atas 1 ml reagensia Nelson dan memanaskan semua tabung pada penangas air mendidih selama 20 menit.
  5. Mengambil semua tabung dan segera medinginkan bersama-sama dalam gelas piala berisi air dingin sehingga suhu tabung mencapai 25°C.
  6. Menambahkan 1 ml reagensia Arsenomolybdat setelah dingin, menggojog sampai semua endapan Cu<sub>2</sub>O yang ada larut kembali.
  7. Menambahkan 7 ml air suling setelah endapan Cu<sub>2</sub>O larut sempurna, menggojog sampai homogen.
  8. Menera "optical density" (OD) masing-masing larutan tersebut pada panjang gelombang 540 nm.
  9. Membuat kurva standar yang menunjukkan hubungan antara konsentrasi glukosa dan OD.

- Penentuan gula reduksi pada susu skim:

1. Menimbang 0,01 gram susu skim kemudian dilarutkan dalam 100 mL akuades.
2. Memipet 1 mL larutan susu skim dan dimasukkan dalam tabung reaksi bersih. Larutan sampel harus memiliki kadar gula reduksi sekitar 2-8 mg/100 ml. Larutan harus jernih, bila keruh atau berwarna maka dijernihkan terlebih dahulu dengan menggunakan Pb-asetat atau bubur Aluminium hidroksida.
3. Menambahkan 1ml reagensia Nelson dan memanaskan semua tabung pada penangas air mendidih selama 20 menit.
4. Mengambil semua tabung dan segera medinginkan bersama-sama dalam gelas piala berisi air dingin sehingga suhu tabung mencapai 25°C.
5. Menambahkan 1 ml reagensia Arsenomolybdat setelah dingin, menggojog sampai semua endapan Cu<sub>2</sub>O yang ada larut kembali.
6. Menambahkan 7 ml air suling setelah endapan Cu<sub>2</sub>O larut sempurna, menggojog sampai homogen.
7. Menera "optical density" (OD) masing-masing larutan tersebut pada panjang gelombang 540 nm. OD larutan sampel dan kurva standar larutan glukosa dapat digunakan untuk menentukan jumlah gula reduksi.

- Penentuan gula reduksi pada air kelapa:

1. Memipet 1 mL air kelapa kemudian dilarutkan dalam 400 mL akuades.
2. Memipet 1 mL larutan air kelapa dan dimasukkan dalam tabung reaksi bersih.
3. Menambahkan 1ml reagensia Nelson, selanjutnya memperlakukan seperti susu skim.

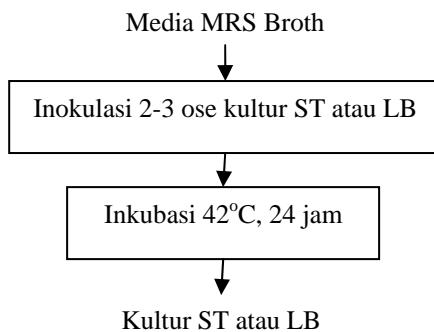
### **LAMPIRAN 3. PROSEDUR PENELITIAN**

#### **A. Peremajaan Kultur Starter BAL (Fardiaz, 1986)**

Tahapan peremajaan kultur starter BAL adalah sebagai berikut:

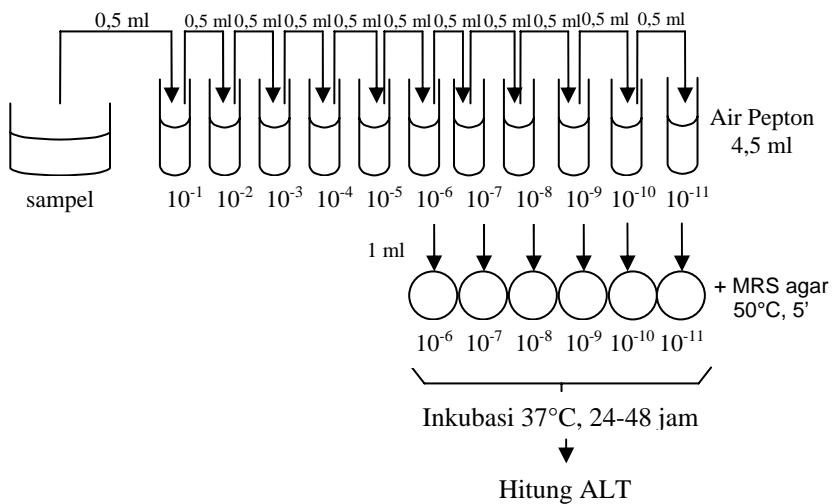
1. Diambil 2-3 ose berkolong kultur ST atau LB dari media MRS agar semi solid
2. Inokulasi kultur ST atau LB pada media MRS *Broth*
3. Media MRS *Broth* yang telah diinokulasi dengan kultur ST atau LB diinkubasi dalam inkubator pada suhu 42°C selama 24 jam.

Diagram alir proses adalah sebagai berikut:



#### **B. Skema Pengujian ALT**

Tahapan pengujian ALT adalah sebagai berikut:



## LAMPIRAN 4. pH AWAL MEDIUM

### A. *Lactobacillus bulgaricus*

<b>Ulangan</b>	<b>Broth</b>	<b>0%</b>	<b>2,5%</b>	<b>5%</b>	<b>7,5%</b>
<b>1</b>	5,789	5,063	5,825	5,873	5,840
<b>2</b>	5,794	5,066	5,828	5,903	5,912
<b>3</b>	5,778	5,074	6,045	6,097	6,109
<b>4</b>	5,802	5,131	5,943	5,934	5,850
<b>5</b>	5,796	5,082	5,956	5,881	5,864
<b>Total</b>	28,959	25,416	29,597	29,688	29,575
<b>Rata-rata</b>	5,792	5,083	5,919	5,938	5,915

### B. *Streptococcus thermophilus*

<b>Ulangan</b>	<b>Broth</b>	<b>0%</b>	<b>5%</b>	<b>10%</b>	<b>15%</b>
<b>1</b>	5,877	5,298	6,146	6,092	6,043
<b>2</b>	5,866	5,225	6,087	6,081	6,040
<b>3</b>	5,879	5,246	6,124	6,096	6,037
<b>4</b>	5,868	5,279	6,096	6,086	6,041
<b>5</b>	5,872	5,257	6,115	6,089	6,042
<b>Total</b>	29,362	26,305	30,568	30,444	30,203
<b>Rata-rata</b>	5,872	5,261	6,114	6,089	6,041

## LAMPIRAN 5. DATA ANALISA KADAR PROTEIN

### A. Standarisasi NaOH 0,1 N

Larutan Standar Primer  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  0,1 N

$$N = \frac{m}{M_r} \times \frac{1000}{V} \times \text{val}$$

$$0,1 = \frac{m}{126,07} \times \frac{1000}{100} \times 2$$

$$m = 0,6304 \text{ gram}$$

Range:  $0,5674 \text{ gram} < m < 0,6934 \text{ gram}$

Hasil Penimbangan:

Berat botol timbang + zat : 13,2914 gram

Berat botol timbang : 12,6605 gram

Berat zat : 0,6309 gram

$$N = \frac{m}{M_r} \times \frac{1000}{V} \times \text{val}$$

$$N = \frac{0,6309}{126,07} \times \frac{1000}{100} \times 2$$

$$N = 0,1001 \text{ N}$$

V NaOH	N NaOH	V $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	N $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$
10,50 mL	0,0953 N	10,0 mL	0,1001 N
10,55 mL	0,0949 N	10,0 mL	0,1001 N
10,50 mL	0,0953 N	10,0 mL	0,1001 N
			0,0952 N

Berat kertas timbang	Berat kertas timbang + sampel	Berat kertas timbang akhir	Berat sampel
0,4368 gram	1,4708 gram	0,4477 gram	1,0231 gram
0,4209 gram	1,4664 gram	0,4321 gram	1,0343 gram
0,4251 gram	1,4533 gram	0,4379 gram	1,0154 gram

## B. Kadar Protein Susu Skim

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (g)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 12,20) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,38}{1,0231 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 34,2620\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (g)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 12,40) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,38}{1,0343 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 33,9733\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (g)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 12,10) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,38}{1,0154 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 34,8570\%$$

$$\% \text{ kadar protein rata-rata} = 34,3641\% \approx 34,36\%$$

## C. Kadar Protein Air Kelapa

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (mL)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 52,90) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,25}{3 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 0,2223\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (mL)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 52,80) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,25}{3 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 0,2500\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{\text{mL NaOH(blanko - sampel)} \times \text{N NaOH} \times 14,008 \times \text{FK}}{\text{berat sampel (mL)} \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = \frac{(53,70 - 52,95) \times 0,0952 \times 14,008 \times 6,25}{3 \times 1000} \times 100\%$$

$$\% \text{ kadar protein} = 0,2084\%$$

$$\% \text{ kadar protein rata-rata} = 0,2269\% \approx 0,23\%$$

## LAMPIRAN 6. DATA ANALISA GULA REDUKSI

### A. Standar Glukosa

Konsentrasi	Abs 1	Abs 2	Abs 3	Rata-rata
0 ppm	-0,032	-0,032	-0,032	-0,032
2 ppm	0,196	0,196	0,197	0,196
4 ppm	0,329	0,332	0,331	0,331
6 ppm	0,452	0,455	0,455	0,454
8 ppm	0,608	0,612	0,613	0,611
10 ppm	0,767	0,770	0,771	0,769

$$A = 0,0044$$

$$B = 0,0768$$

$$r = 0,9960$$

Persamaan kurva standard:  $y = Bx + A$

$$y = 0,0768x + 0,0044$$

### B. Gula Reduksi Susu Skim

Ulangan	Abs 1	Abs 2	Abs 3	Rata-rata
1	0,286	0,289	0,291	0,289
2	0,354	0,354	0,354	0,354
3	0,331	0,333	0,334	0,333

$$y = 0,289 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,289 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 3,7057 \frac{\text{mg}}{100 \text{ mL}}$$

$$y = 0,354 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,354 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 4,5521 \frac{\text{mg}}{100 \text{ mL}}$$

$$y = 0,333 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,333 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 4,2786 \frac{\text{mg}}{100 \text{ mL}}$$

$$\text{Rata - rata} = 4,1788 \frac{\text{mg}}{100 \text{ mL}}$$

Sampel: 0,01 gram dalam 100 mL

Hasil penimbangan: 0,0157 gram dalam 100 mL → diambil 1 mL untuk diuji.

Hasil perhitungan gula reduksi dalam susu skim =  $4,1788 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$

Jadi, gula reduksi dalam susu skim:

$$\begin{aligned} &= \frac{4,1788 \text{ mg} / 100 \text{ mL}}{15,7 \text{ mg} / 100 \text{ mL}} \times 100\% \\ &= 26,62\% \text{ b/b} \end{aligned}$$

### C. Gula Reduksi Air Kelapa

Ulangan	Abs 1	Abs 2	Abs 3	Rata-rata
1	0,429	0,430	0,430	0,430
2	0,478	0,481	0,483	0,481
3	0,545	0,546	0,547	0,546

$$y = 0,430 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,430 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 5,5417 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$$

$$y = 0,481 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,481 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 6,2057 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$$

$$y = 0,546 \rightarrow y = 0,0768x + 0,0044$$

$$0,546 = 0,0768x + 0,0044$$

$$x = 7,0521 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$$

$$\text{Rata - rata} = 6,2665 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$$

Sampel: 1 mL dalam 400 mL → diambil 1 mL untuk diuji

Hasil perhitungan gula reduksi dalam air kelapa =  $6,2665 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$

Faktor pengenceran =  $400x$

Jadi, gula reduksi dalam air kelapa sebelum pengenceran:

$$= 6,2665 \text{ mg} / 100 \text{ mL} \times 400 = 2.506,6 \text{ mg} / 100 \text{ mL}$$

Jadi, gula reduksi dalam air kelapa =  $2,5066 \text{ gr} / 100 \text{ mL} \approx 2,51\% \text{ b/v}$

**LAMPIRAN 7. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA  
ANGKA LEMPENG TOTAL KULTUR  
*Lactobacillus bulgaricus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan Angka Lempeng Total**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	9,3979	8,6021	8,7634	8,9731	8,8261	44,5626
2	9,2553	7,9494	8,3979	8,7324	8,5682	42,9032
3	9,3222	7,7559	8,7324	9,1139	8,8976	43,8220
4	9,3617	7,6902	8,8570	9,2304	8,9085	44,0478
5	9,1761	8,4914	8,7404	8,9494	8,8261	44,1834
Total Perlakuan	46,5132	40,4890	43,4911	44,9992	44,0265	219,5190
Rata - rata	9,3026	8,0978	8,6982	8,9998	8,8053	

**B. Tabel ANOVA Angka Lempeng Total**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,3081	0,0770		
Perlakuan	4	3,9710	0,9928		
Galat	16	0,7772	0,0486	20,4280	3,01
Total	24	5,0563			

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap viabilitas *Lactobacillus bulgaricus* (LB) sebagai kultur yogurt.

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0986$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,2958
3	3,15	0,3106
4	3,23	0,3185
5	3,30	0,3254

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
S <sub>0</sub>	8,0978	a
S <sub>1</sub>	8,6982	b
S <sub>3</sub>	8,8053	b
S <sub>2</sub>	8,9998	b
K	9,3026	c

**LAMPIRAN 8. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA pH  
KULTUR *Lactobacillus bulgaricus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan pH**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	4,793	4,917	4,876	4,872	4,812	24,270
2	4,816	4,904	4,909	4,894	4,842	24,365
3	4,804	4,907	4,897	4,863	4,856	24,327
4	4,797	4,915	4,865	4,853	4,851	24,281
5	4,825	4,924	4,889	4,874	4,832	24,344
Total Perlakuan	24,035	24,567	24,436	24,356	24,193	121,587
Rata - rata	4,807	4,913	4,887	4,871	4,839	

**B. Tabel ANOVA pH**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,0014	0,0004		
Perlakuan	4	0,0347	0,0087		
Galat	16	0,0029	0,0002		
Total	24	0,0390		43,5	3,01

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap pH medium pertumbuhan *Lactobacillus bulgaricus* (LB).

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0063$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,0189
3	3,15	0,0198
4	3,23	0,0203
5	3,30	0,0208

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
K	4,807	a
S <sub>3</sub>	4,839	b
S <sub>2</sub>	4,871	c
S <sub>1</sub>	4,887	c
S <sub>0</sub>	4,913	d

**LAMPIRAN 9. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA  
TOTAL ASAM KULTUR *Lactobacillus bulgaricus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan Total Asam**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	1,05	0,57	0,72	0,74	0,94	4,02
2	0,93	0,61	0,59	0,64	0,82	3,59
3	0,96	0,59	0,63	0,75	0,79	3,72
4	1,01	0,57	0,76	0,80	0,81	3,95
5	0,90	0,55	0,67	0,74	0,88	3,74
Total Perlakuan	4,85	2,89	3,37	3,67	4,24	19,02
Rata - rata	0,97	0,58	0,67	0,73	0,85	

**B. Tabel ANOVA Total Asam**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,0250	0,0063		
Perlakuan	4	0,4652	0,1163		
Galat	16	0,0388	0,0024	48,4583	3,01
Total	24	0,5290			

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap total asam medium pertumbuhan *Lactobacillus bulgaricus* (LB).

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0219$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,0657
3	3,15	0,0690
4	3,23	0,0707
5	3,30	0,0723

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
S <sub>0</sub>	0,58	a
S <sub>1</sub>	0,67	b
S <sub>2</sub>	0,73	b
S <sub>3</sub>	0,85	c
K	0,97	d

**LAMPIRAN 10. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA  
ANGKA LEMPENG TOTAL KULTUR  
*Streptococcus thermophilus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan Angka Lempeng Total**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	9,0414	8,5185	8,7243	8,9638	8,7924	44,0404
2	8,9345	7,8921	8,3617	8,6812	8,5185	42,3880
3	8,9638	7,7243	8,6232	8,9395	8,8692	43,1200
4	8,9823	7,6435	8,8261	8,9590	8,8808	43,2917
5	8,9191	8,4314	8,6812	8,8865	8,7853	43,7035
Total Perlakuan	44,8411	40,2098	43,2165	44,4300	43,8462	216,5436
Rata - rata	8,9682	8,0420	8,6433	8,8860	8,7692	

**B. Tabel ANOVA Angka Lempeng Total**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,3150	0,0788		
Perlakuan	4	2,7013	0,6753		
Galat	16	0,6184	0,0387	17,4496	3,01
Total	24	3,6347			

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap viabilitas *Streptococcus thermophilus* (ST) sebagai kultur yogurt.

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0880$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,2640
3	3,15	0,2772
4	3,23	0,2842
5	3,30	0,2904

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
S <sub>0</sub>	8,0420	a
S <sub>1</sub>	8,6433	b
S <sub>3</sub>	8,7692	b
S <sub>2</sub>	8,8860	b
K	8,9682	c

**LAMPIRAN 11. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA pH  
KULTUR *Streptococcus thermophilus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan pH**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	4,797	4,818	4,875	4,879	4,922	24,291
2	4,824	4,846	4,897	4,911	4,915	24,393
3	4,811	4,862	4,868	4,903	4,917	24,361
4	4,805	4,853	4,859	4,869	4,919	24,305
5	4,828	4,839	4,881	4,894	4,927	24,369
Total Perlakuan	24,065	24,218	24,380	24,456	24,600	121,719
Rata - rata	4,813	4,844	4,876	4,891	4,920	

**B. Tabel ANOVA pH**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,0015	0,0004		
Perlakuan	4	0,0346	0,0087		
Galat	16	0,0024	0,0002		
Total	24	0,0385		43,5	3,01

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap pH medium pertumbuhan *Streptococcus thermophilus* (ST).

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0063$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,0189
3	3,15	0,0198
4	3,23	0,0203
5	3,30	0,0208

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
K	4,813	a
S <sub>0</sub>	4,844	b
S <sub>1</sub>	4,876	c
S <sub>2</sub>	4,891	c
S <sub>3</sub>	4,920	d

**LAMPIRAN 12. DATA PENGAMATAN DAN HASIL ANALISA  
TOTAL ASAM KULTUR *Streptococcus thermophilus***

**A. Tabel Rata-Rata Perhitungan Total Asam**

Ulangan	Perlakuan					Total Kelompok
	K	S <sub>0</sub>	S <sub>1</sub>	S <sub>2</sub>	S <sub>3</sub>	
1	1,02	0,55	0,72	0,73	0,93	3,95
2	0,91	0,57	0,59	0,63	0,80	3,50
3	0,94	0,57	0,61	0,71	0,75	3,58
4	0,96	0,56	0,69	0,74	0,79	3,74
5	0,88	0,53	0,64	0,70	0,83	3,58
Total Perlakuan	4,71	2,78	3,25	3,51	4,10	18,35
Rata - rata	0,94	0,56	0,65	0,70	0,82	

**B. Tabel ANOVA Total Asam**

Sumber Keragaman	db	JK	KT	F hitung	F tabel
Kelompok	4	0,0257	0,0064		
Perlakuan	4	0,4521	0,1130		
Galat	16	0,0244	0,0015	75,3333	3,01
Total	24	0,5022			

Keterangan: F hitung > F tabel menunjukkan bahwa ada pengaruh tingkat penambahan susu skim pada media air kelapa terhadap total asam medium pertumbuhan *Streptococcus thermophilus* (ST).

**C. Tabel Uji Jarak Duncan**

$$Sy = 0,0173$$

p	rp	Rp
2	3,00	0,0519
3	3,15	0,0545
4	3,23	0,0559
5	3,30	0,0571

Perlakuan	Rata-rata	Notasi
S <sub>0</sub>	0,56	a
S <sub>1</sub>	0,65	b
S <sub>2</sub>	0,70	b
S <sub>3</sub>	0,82	c
K	0,94	d