

**LAMPIRAN 1**  
**PERHITUNGAN JUMLAH EPC, TEL, NaCl SERTA**  
**QUINAKRIN YANG DIBUTUHKAN DALAM PENELITIAN**

**1. Perhitungan EPC dan TEL**

Larutan liposom yang dibutuhkan adalah sebanyak 50 ml. Dalam setiap 1 ml larutan liposom dibutuhkan EPC sebanyak 10 mMolar, sehingga massa EPC yang dibutuhkan 390 mg, sesuai perhitungan :

$$M = \frac{\text{massa}(\text{gr})}{\text{Mr} \times \text{Vol}(\text{L})}$$

Keterangan:

M = Konsentrasi

Mr = Massa Relatif

Vol = Volume (L)

$$\begin{aligned} \text{Massa EPC} &= M \times \text{Mr} \times \text{Vol}(\text{L}) \\ &= (10 \times 10^{-3}) \times 780 \times (50 \times 10^{-3}) \\ &= 0,39 \text{ gr} \\ &= 390 \text{ mg} \end{aligned}$$

Sehingga dibutuhkan 390 mg EPC.

TEL yang dibutuhkan sebanyak 2,5 % dari mMolar EPC, sehingga TEL yang dibutuhkan sebanyak 0,25 mMolar.

Massa EPC yang dibutuhkan 18,605 mg, sesuai perhitungan :

$$\begin{aligned} \text{Massa TEL } 2,5 &= M \times \text{Mr} \times \text{Vol}(\text{L}) \\ &= (0,25 \times 10^{-3}) \times 1488,401 \times (50 \times 10^{-3}) \\ &= 18,605 \times 10^{-3} \text{ gram} \\ &= 18,605 \text{ mg} \end{aligned}$$

Sehingga dibutuhkan 18,605 mg TEL.

**2. Perhitungan NaCl**

Volume NaCl yang dibutuhkan adalah 20 ml, 150 mMolar, maka massa yang dibutuhkan:

$$\begin{aligned} \text{Massa NaCl} &= M \times \text{Mr} \times \text{Vol}(\text{L}) \\ &= (150 \times 10^{-3}) \times 58,5 \times (20 \times 10^{-3}) \end{aligned}$$

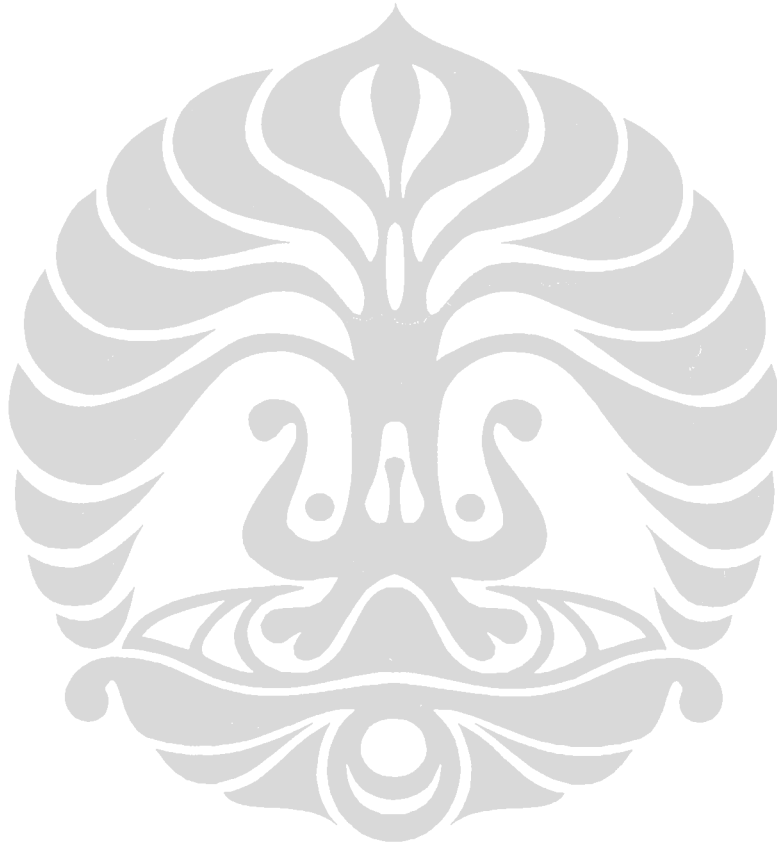
= 0,1755 gr

= 175,5 mg

Sehingga untuk membuat larutan NaCl pada pH tertentu (asam, basa, netral) dibutuhkan NaCl sebanyak 175,5 mg.

### **Perhitungan Quinacrin**

Untuk setiap 50 gram EPC dibutuhkan 25 mg quinacrin. Dengan demikian quinacrin yang dibutuhkan untuk 390 mg EPC, adalah 0,195 mg.



## LAMPIRAN 2 PERHITUNGAN BESAR SAMPEL

Besar sampel penelitian ini dihitung dengan rumus Federer:

$$(n-1) (t-1) \geq 15$$

Keterangan:

n = jumlah sampel tiap kelompok perlakuan

t = jumlah kelompok perlakuan

Dari rumus di atas dapat dilakukan perhitungan besar sampel sebagai berikut:

t = 50 maka didapatkan:

$$(n-1) (50-1) \geq 15$$

$$(n-1) 49 \geq 15$$

$$(49n-49) \geq 15$$

$$49n \geq 64$$

$$n \geq 64/49$$

Dari hasil perhitungan di atas, maka dalam penelitian ini peneliti menggunakan minimal 2 buah sampel.

**LAMPIRAN 3**  
**HASIL ANALISIS DATA MENGGUNAKAN PROGRAM SPSS ver.11.5**

**NPar Tests**  
**Kruskal-Wallis Test**

**Ranks**

	<b>Perlakuan yang dilakukan pada liposom</b>	<b>N</b>	<b>Mean Rank</b>
Jumlah liposom berukuran > 100nm	Kontrol hari 0	3	18,00
	Kontrol hari 7	3	4,83
	Kontrol hari 30	3	19,67
	Kontrol hari 60	3	14,67
	Kontrol hari 90	3	18,00
	NaCl pH 7 hari 0	3	10,83
	NaCl pH 7 hari 7	3	17,83
	NaCl pH 7 hari 30	3	21,33
	NaCl pH 7 hari 60	3	9,67
	NaCl pH 7 hari 90	3	20,17
	<b>Total</b>	<b>30</b>	

**Test Statistics(a,b)**

	Jumlah liposom > 100 nm
Chi-Square	10,230
Df	9
Asymp. Sig.	,332

a Kruskal Wallis Test

b Grouping Variable: Perlakuan yang dilakukan pada liposom

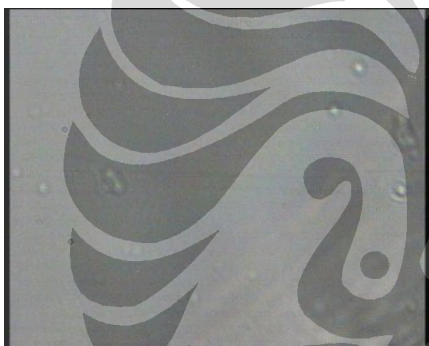
**LAMPIRAN 4**  
**FOTO LIPOSOM PADA HARI KE-0, 7, 30, 60 dan 90**



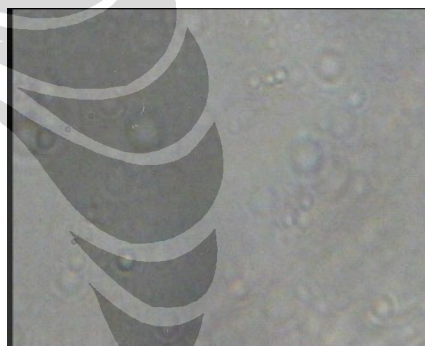
Gambar 1. Liposom kontrol hari ke-0



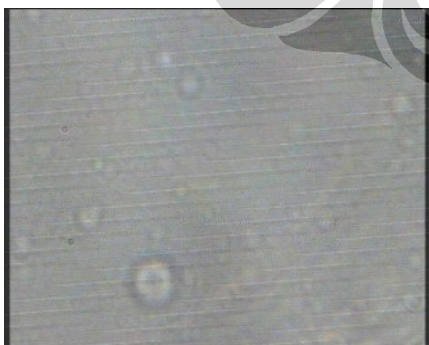
Gambar 2. Liposom dengan penambahan NaCl 150 mOsmol pH 7 hari ke-0



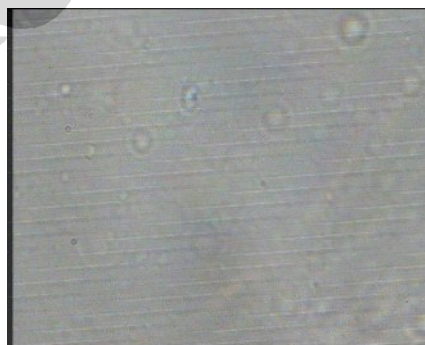
Gambar 3. Liposom kontrol hari ke-7



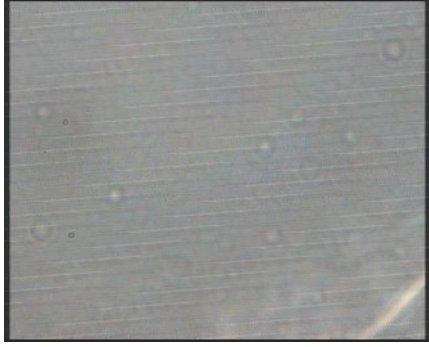
Gambar 4. Liposom dengan penambahan NaCl 150 mOsmol pH 7 hari ke-7



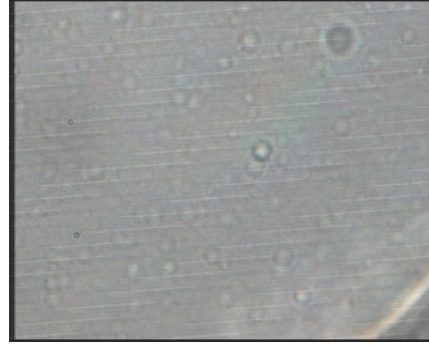
Gambar 5. Liposom kontrol hari ke-30



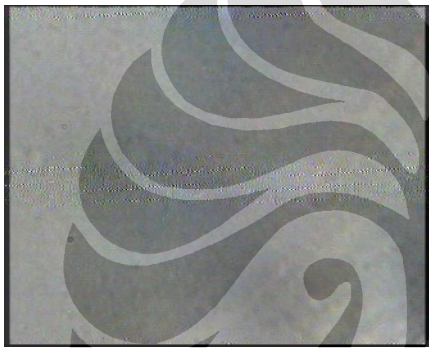
Gambar 6. Liposom dengan penambahan NaCl 150 mOsmol pH 7 hari ke-30



Gambar 7. Liposom kontrol hari ke-60



Gambar 8. Liposom dengan penambahan NaCl 150 mOsmol pH 7 hari ke-60



Gambar 9. Liposom kontrol hari ke-90



Gambar 9. Liposom dengan penambahan NaCl 150 mOsmol pH 7 hari ke-90