

LAMPIRAN 1.

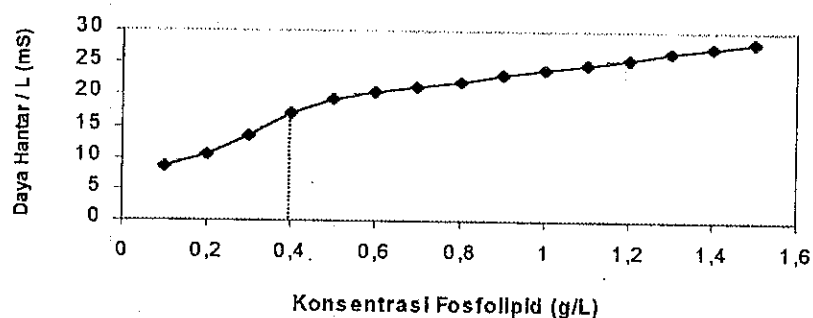
DATA HASIL PENGUKURAN KONDUKTIVITAS

1. Tabel 7.1. Nilai Konduktivitas Larutan Fosfolipid Akibat Pengaruh Temperatur (dalam μS).

Temperatur ($^{\circ}\text{C}$) Konsentrasi Fosfolipid (g/L)	10	20	30	40	50	60	70	80	90
0,1	8	8,57	8,93	9,13	9,33	9,63	9,93	10,1	10,2
0,2	9,8	10,4	10,4	10,6	10,8	11,1	11,4	11,6	11,7
0,3	11,6	13,4	13,4	13,6	13,8	14,1	14,4	14,6	14,7
0,4	13,4	17,1	17,1	17,3	17,5	17,8	18,1	18,3	18,4
0,5	14,5	19,4	18,7	18,9	19,1	19,4	19,7	19,9	20
0,6	15,6	20,3	23,3	23,5	23,7	24	21,4	21,6	21,7
0,7	16,7	21,2	26	26,2	26,4	26,7	23,2	23,4	23,5
0,8	17,8	22,1	26,2	26,4	26,6	26,9	25	25,2	25,3
0,9	18,9	23	26,4	26,6	26,8	27,1	26,8	27	27,1
0,10	20	23,9	26,6	26,8	27	27,3	27,6	27,2	27,3
0,11	21,1	24,8	26,8	27	27,2	27,5	27,9	27,4	27,5
0,12	22,2	25,7	27	27,2	27,4	27,7	28,2	27,6	27,7
0,13	23,3	26,6	27,2	27,4	27,6	27,9	28,5	27,8	27,9
0,14	24,4	27,5	27,4	27,6	27,8	28,1	28,8	28	28,1
0,15	25,5	28,4	27,6	27,8	28	28,3	28,8	28,2	28,4

Dengan membuat grafik antara konsentrasi fosfolipid terhadap daya hantarnya (L) maka kita akan dapat menentukan titik c.m.c. larutan fosfolipid yaitu dengan melihat perubahan nilai daya hantar larutan yang relatif mencolok. Berikut ini akan diajikan contoh cara menentukan nilai c.m.c untuk larutan fosfolipid oleh pengaruh temperatur yaitu pada temperatur 20°C .

Grafik Penentuan c.m.c pada Temperatur 20° C



Gambar 7.1. Grafik cara penentuan c.m.c dengan metode konduktometri

2. Tabel 7.2. Nilai Konduktivitas Fosfolipid akibat Pengaruh Garam NaCl (dalam mS).

Konsentrasi Fosfolipid (g/L)	Konsentrasi garam (mg/L)				
	1	2	3	4	5
0,1	1,01	2,17	2,78	2,99	3,65
0,2	1,05	2,27	1,17	2,50	2,98
0,3	1,06	2,35	2,94	3,12	3,80
0,4	1,13	2,47	3,09	3,23	3,93
0,5	1,15	2,52	3,16	3,28	3,99
0,6	1,17	2,60	3,19	3,32	4,04
0,7	1,21	2,64	3,21	3,35	4,07
0,8	1,22	2,65	3,26	3,38	4,09
0,9	1,23	2,69	3,29	3,40	4,13
1	1,22	2,69	3,33	3,41	4,14
1,1	1,24	2,79	3,36	3,46	4,20
1,2	1,25	2,82	3,42	3,50	4,24
1,3	1,27	2,91	3,45	3,54	4,30
1,4	1,26	2,95	3,49	3,57	4,33
1,5	1,28	3,11	3,51	3,63	4,42

3. Tabel 7.3. Nilai Konduktivitas Fosfolipid akibat Pengaruh sukrosa (dalam μS)

Konsentrasi sukrosa (mg/L) \n Konsentrasi Fosfolipid (g/L)	1	2	3	4	5
0,1	9,33	10,00	11,37	11,77	12,07
0,2	11,07	11,33	12,50	12,97	13,27
0,3	13,90	14,20	10,47	16,67	14,78
0,4	17,57	8,98	19,90	20,37	17,42
0,5	19,77	21,60	21,20	24,07	23,29
0,6	23,93	12,27	22,50	20,57	19,44
0,7	26,73	13,72	23,80	26,47	24,43
0,8	27,57	14,18	25,10	27,67	25,73
0,9	28,27	28,60	26,40	28,87	28,96
1	28,97	29,70	27,70	30,07	30,16
1,1	29,65	30,80	29,00	21,82	28,21
1,2	30,37	31,90	30,30	32,47	32,56
1,3	31,07	16,18	31,60	33,67	28,15
1,4	31,77	16,58	32,90	28,08	26,86
1,5	32,47	35,20	34,20	34,96	35,79

LAMPIRAN 2

PERHITUNGAN PERSENTASE

KENAIKAN ATAU PENURUNAN c.m.c. FOSFOLIPID

1. Tabel 7.4. Perhitungan Kenaikan c.m.c. Fosfolipid Akibat Pengaruh Temperatur

No.	Temperatur (°C)	c.m.c. (g/L)	$\left(\frac{c.m.c._i - c.m.c._{i+1}}{c.m.c._i}\right) \times 100\%$
1	10	0.4	-
2	20	0.5	25,00 %
3	30	0.7	40,00 %
4	40	0.7	00,00 %
5	50	0.7	00,00 %
6	60	0.8	14,29 %
7	70	1	25,00 %
8	80	0.9	-10,00 %
9	90	0.9	00,00 %
Rata-rata kenaikan			11,79 %

2. Tabel 7.5. Perhitungan Penurunan c.m.c. Fosfolipid Akibat Pengaruh Garam NaCl.

No.	Konsentrasi Garam NaCl	c.m.c. (g/L)	$\left \left(\frac{c.m.c_{i+1} - c.m.c_i}{c.m.c_i} \right) \times 100\% \right $
1	0	0,70	-
2	1	0,50	-28,57 %
3	2	0,50	-00,00 %
4	3	0,40	-20,00 %
5	4	0,40	-00,00%
6	5	0,30	-25,00 %
Rata-rata penurunan			-14,71 %

3. Tabel 7.6 Perhitungan Penurunan c.m.c. Fosfolipid Akibat Pengaruh Senyawa Organik sukrosa

No.	Konsentrasi Garam NaCl	c.m.c. (g/L)	$\left \left(\frac{c.m.c_{i+1} - c.m.c_i}{c.m.c_i} \right) \times 100\% \right $
1	0	0,80	-
2	1	0,80	00,00 %
3	2	0,70	-12,50 %
4	3	0,60	-14,29 %
5	4	0,60	00,00 %
6	5	0,50	-16,67 %
Rata-rata penurunan			-08,69 %