

Lembar Kerja Siswa (LKS)

Kenaikan Titik Didih Larutan

Nama :

Kelas :

Tanggal :

Sesi-ke :

A. Tujuan Percobaan

.....

.....

.....

B. Dasar Teori

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

C. Alat dan Bahan

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

D. Prosedur Kerja

.....

.....

.....

.....

.....

.....

E. Tabel Hasil Pengamatan

No.	Nama Larutan	Titik Didih (°C)	Perubahan Titik Didih (ΔT_b °C)
1.	Air (pelarut murni)		
2.	Larutan Garam (NaCl)		
3.	Larutan Glikol ($C_2H_6O_6$)		

*catatan : ΔT_b = selisih larutan 2 dengan larutan 1
= selisih larutan 3 dengan larutan 1

Jawablah Pertanyaan dibawah ini !

1. Apakah yang dimaksud dengan sifat koligatif larutan ?

.....

.....

2. Sebutkan 4 macam sifat koligatif larutan!

.....

.....

3. Mengapa penambahan zat terlarut menyebabkan titik didih larutan menjadi lebih tinggi dari titik didih pelarut murni (air)?.

.....

.....

.....

4. 100 mL air ditambahkan 5,85 gram NaCl ($M_r = 58,5$). Tentukan titik didh larutan NaCl. (Jika diketahui : titik didih air = 100°C, k_b air = 0,52°C/molal)!

.....

.....

.....

5. Kesimpulan (Bandingkan titik didih air , titik didh larutan NaCl dan titik didih larutan Glikol).

.....