



Pen Derajat Ionisasi (α) Asam
Lemah dengan Konduktometer

Buatlah laporan praktikum lengkap dengan grafik derajat ionisasi berdasarkan data-data di bawah ini:

1. Standarisasi NaOH 0.5 N

	Simplo	Duplo
Bobot kaca arloji + Asam oksalat	25,7591 gram	25,6612 gram
Bobot kaca arloji kosong	25,4451 gram	25,3462 gram
Volume titran	10.05 mL	10,10 mL

2. Standarisasi CH_3COOH 0.05 N

	Simplo	Duplo
Volume titrat	10 mL	10 mL
Volume titran	9.95 mL	9,90 mL

3. Pengukuran deret CH_3COOH 0.05 N

$L_{0 \text{ mL}} = 0,0744 \text{ mS}$	$L_{5 \text{ mL}} = 0,1669 \text{ mS}$
	$L_{10 \text{ mL}} = 0,2305 \text{ mS}$
	$L_{15 \text{ mL}} = 0,3005 \text{ mS}$
	$L_{20 \text{ mL}} = 0,3616 \text{ mS}$
	$L_{25 \text{ mL}} = 0,4111 \text{ mS}$
	$L_{45 \text{ mL}} = 0,5243 \text{ mS}$

4. Tentukan nilai derajat ionisasi dari CH_3COOH , berdasarkan data-data di atas!