

1. Pembuatan larutan induk glukosa (glukosa sebanyak 0,367gram dilarutkan sampai 100 ml dengan buffer sitrat pH 5,5)
2. mengencerkan larutan glukosa pada berbagai macam konsentrasi (0:5; 1:4; 2:3; 3:2; 4:1; 5:0) dengan larutan induk glukosa berturut-turut 0 ml, 1 ml, 2 ml, 3 ml, 4 ml, 5 ml dan buffer sitrat pH 5,5 sebanyak 5 ml, 4 ml, 3 ml, 2 ml, 1 ml, 0 ml.
3. Mengambil 0,2 ml dari tiap konsentrasi larutan dan memasukkan ke dalam tabung reaksi dan ditambahkan 1,8 ml aquadest ke dalam tabung reaksi.
4. Menambahkan 3 ml DNS (*dinitrosalicylic acid*) ke dalam masing-masing larutan dan dicampur sampai merata
5. Larutan tersebut kemudian dipanaskan pada air mendidih selama 10 menit dan didinginkan dengan menggunakan air es selama 10 menit.
6. Setelah masing-masing larutan suhunya normal ($\pm 25^{\circ}\text{C}$), mengukur absorbansinya dengan panjang gelombang 540 nm.
7. Membuat kurva kalibrasi dengan mengeplot konsentrasi glukosa di tabung terhadap absorbansi.

c. Pengukuran konsentrasi gula reduksi

1. Meminta larutan tugas pada asisten
2. Mengambil 0.2 ml dari larutan tugas yang diberikan dan menambahkan 1.8 ml aquades.
3. Menambahkan 3 ml DNS (*dinitrosalicylic acid*) ke dalam sampel dan dicampur sampai merata
4. Memanaskan sampel pada air mendidih selama 10 menit kemudian didinginkan dengan menggunakan air es selama 10 menit.
5. Setelah masing-masing larutan suhunya normal ($\pm 25^{\circ}\text{C}$), mengukur absorbansinya dengan panjang gelombang 540 nm.