# BAB VII

# KESIMPULAN DAN SARAN

## 1.1 Kesimpulan

Spektrofotometri merupakan salah satu metode dalam kimia analisis yang dibutuhkan untuk menentukan komposisi suatu sampel baik secara kuantitatif maupun kualitatif yang didasarkan pada interaksi antara materi dengan cahaya..

Pada praktikum penentuan kadar glukosa dengan perbedaan variabel konsentrasi pelarut didapatkan kadar berturut-turut 1,907% ; 1,926% ; 1,940% ; 1,978% dan 1,990% dengan perbandingan variabel ekstrak dan pelarut 1:1, 1:2, 1:3, 1:4, dan 1:5. Dapat disimpulkan bahwa semakin banyak variabel pelarut yang digunakan maka banyak nya perpindahan energi semakin besar sehingga kadar yang dihasilkan semakin besar.

Pada praktikum variabel 2 dengan konsentrasi 100 ppm dengan suhu $50^0$C, $60^0$C, $70^0$C, $80^0$C dan $90^0$C didapatkan kadar 1,997%; 1,960%; 1,94%; 1,930% dan 1,900%. Dapat disimpulkan bahwa semakin tinggi suhu yang digunakan maka semakin maksimal ekstrak glukosa yang dapaat diekstrak.

## 1.2 Saran

Saran yang dapat diberikan setelah melakukan praktikum Tugas Akhir Spektrofotometri adalah kebersihan kuvet harus dijaga dan diperhatikan, karena dapat menyebabkan kesalahan pembacaan absorbansi dan transmitansi pada alat spektrofotometer.