

LAMPIRAN

1. Lampiran Gambar



Sampel Bahan Buah Naga Merah



Spektrofotometer Genesys 20 Vis

➤ Buffer pH 5



a. Sampel 30°C



b. Sampel 40°C



c. Sampel 50°C

➤ Buffer pH 3



a. Sampel 30°C



b. Sampel 40°C



c. Sampel 50°C

2. Lampiran Perhitungan

a. Penentuan besarnya konsentrasi sampel :

Untuk manentukan besarnya konsentrasi tiap-tiap bahan, maka dapat dihitung dari persamaan regresi yaitu :

$$y = ax + b$$

➤ Stabilitas Buffer pH 5

- Percobaan 1

$$y = -0.042x + 3,0417$$

$$2,995 = -0,042x + 3,0417$$

$$x = \frac{-0,0467}{-0,042}$$

$$x = 1,11$$

- Percobaan 2

$$y = -0.042x + 3,0417$$

$$2,967 = -0,042x + 3,0417$$

$$x = \frac{-0,0747}{-0,042}$$

$$x = 1,77$$

- Percobaan 3

$$y = -0.042x + 3,0417$$

$$2,911 = -0,042x + 3,0417$$

$$x = \frac{-0,1307}{-0,042}$$

$$x = 3,11$$

➤ Stabilitas terhadap buffer pH 3

$$y = -0,153x + 2,252$$

• Percobaan 1

$$y = -0,153x + 2,252$$

$$2,122 = -0,153x + 2,252$$

$$x = \frac{-0,13}{-0,153}$$

$$x = 0,84$$

• Percobaan 2

$$y = -0,153x + 2,252$$

$$1,900 = -0,153x + 2,252$$

$$x = \frac{-0,352}{-0,153}$$

$$x = 2,30$$

• Percobaan 3

$$y = -0,153x + 2,252$$

$$1,816 = -0,153x + 2,252$$

$$x = \frac{-0,436}{-0,153}$$

$$x = 2,84$$