

## LAMPIRAN

### 1. Perhitungan Pembuatan Larutan Deret Standar

Untuk konsentrasi Besi 4 ppm

$$\begin{aligned}N_1 \cdot V_1 &= N_2 \cdot V_2 \\100 \cdot V_1 &= 4 \cdot 100 \\V_1 &= 4 \text{ mL}\end{aligned}$$

Untuk konsentrasi besi 8 ppm

$$\begin{aligned}N_1 \cdot V_1 &= N_2 \cdot V_2 \\100 \cdot V_1 &= 8 \cdot 100 \\V_1 &= 8 \text{ mL}\end{aligned}$$

Untuk konsentrasi besi 12 ppm

$$\begin{aligned}N_1 \cdot V_1 &= N_2 \cdot V_2 \\100 \cdot V_1 &= 12 \cdot 100 \\V_1 &= 12 \text{ mL}\end{aligned}$$

Untuk konsentrasi besi 16 ppm

$$\begin{aligned}N_1 \cdot V_1 &= N_2 \cdot V_2 \\100 \cdot V_1 &= 16 \cdot 100 \\V_1 &= 16 \text{ mL}\end{aligned}$$

### 2. Persamaan garis dari grafik: $y = 0.0998 x + 0.004$

a. Kadar sampel pada percobaan 1 :

$$\begin{aligned}\text{Abs sampel} &= 0,127 \\y &= ax+b \\0.127 &= 0.0998 x + 0.004\end{aligned}$$

$$x = \frac{0,1230}{0,0998} = 1,232 \text{ ppm}$$

b. Kadar sampel pada percobaan 2 :

$$\begin{aligned}\text{Abs sampel} &= 0,125 \\y &= ax+b \\0.125 &= 0.0998 x + 0.004\end{aligned}$$

$$x = \frac{0,1210}{0,0998} = 1,212 \text{ ppm}$$







c. Kadar sampel pada percobaan 3 :

$$\begin{aligned}\text{Abs sampel} &= 0,128 \\y &= ax+b\end{aligned}$$

$$0.128 = 0.0998 x + 0.004$$

$$x = \frac{0,1240}{0,0998} = 1,242 \text{ ppm}$$

### 3. Foto Hasil Pengamatan

Larutan Standar Fe	Sebelum + KSCN dan HNO <sub>3</sub>	Sesudah + KSCN dan HNO <sub>3</sub>
4 ppm		
8 ppm		
12 ppm		

16 ppm



Larutan sampel



Larutan blanko



Larutan Fe

---