

LAMPIRAN I

TABEL HASIL PENGAMATAN

1. Tabel penentuan konsentrasi dan kadar pada larutan standar Mn

No	Konsentrasi (ppm)	absorbansi
1.	0	0,029
2.	2	0,075
3.	4	0,135
4.	6	0,198
5.	8	0,257
6.	10	0,310

2. Tabel penentuan konsentrasi dan kadar pada larutan sampel

No	Sampel pada Waktu ke- (menit)	absorbansi	konsentrasi Mn dalam sampel (ppm)
1.	0	0,132	0,714
2.	10	0,128	0,698
3.	20	0,113	0,493
4.	30	0,101	0,328
5.	40	0,085	0,109
6.	50	0,079	0,027

LAMPIRAN II

PERHITUNGAN TABEL

1. Perhitungan konsentrasi larutan deret standar :

➤ 0 ppm (0 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

= Mn 0 ppm

➤ 2 ppm (2 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

$V_1 \cdot \text{ppm}_1 = V_2 \cdot \text{ppm}_2$

$2 \text{ mL} \cdot 100 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \cdot \text{ppm}_2$

$\text{ppm}_2 = 2 \text{ ppm}$

➤ 4 ppm (4 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

$V_1 \cdot \text{ppm}_1 = V_2 \cdot \text{ppm}_2$

$4 \text{ mL} \cdot 100 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \cdot \text{ppm}_2$

$\text{ppm}_2 = 4 \text{ ppm}$

➤ 6 ppm (6 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

$V_1 \cdot \text{ppm}_1 = V_2 \cdot \text{ppm}_2$

$6 \text{ mL} \cdot 100 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \cdot \text{ppm}_2$

$\text{ppm}_2 = 6 \text{ ppm}$

➤ 8 ppm (8 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

$V_1 \cdot \text{ppm}_1 = V_2 \cdot \text{ppm}_2$

$8 \text{ mL} \cdot 100 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \cdot \text{ppm}_2$

$\text{ppm}_2 = 8 \text{ ppm}$

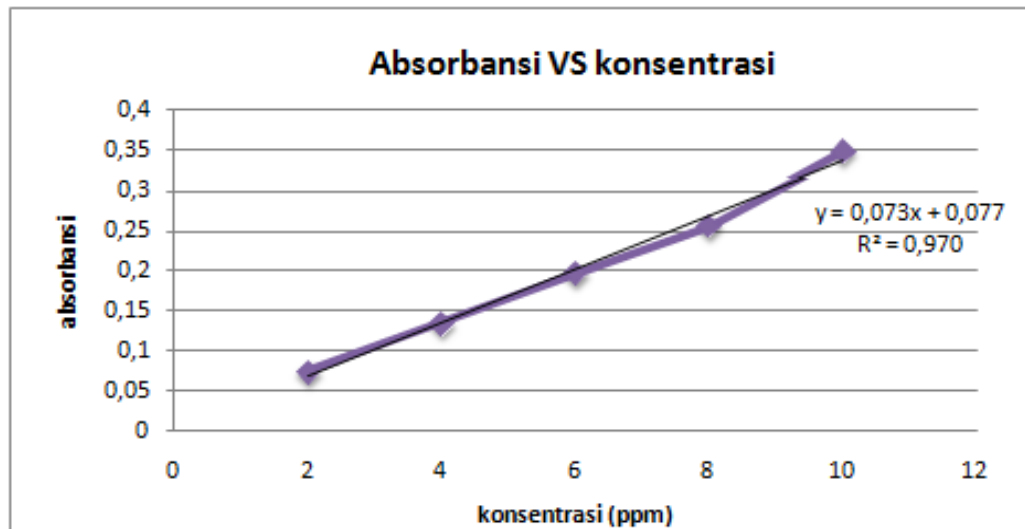
➤ 10 ppm (10 mL Mn 100 ppm dalam 100 mL)

$V_1 \cdot \text{ppm}_1 = V_2 \cdot \text{ppm}_2$

$10 \text{ mL} \cdot 100 \text{ ppm} = 100 \text{ mL} \cdot \text{ppm}_2$

$\text{ppm}_2 = 10 \text{ ppm}$

2. Grafik hubungan absorbansi dengan konsentrasi larutan standar



Perhitungan konsentrasi Mn dalam sampel

1. sampel menit ke 0

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,132 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,714 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,714 ppm

2. sampel menit ke 10

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,128 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,698 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,698 ppm

3. sampel menit ke 20

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,113 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,493 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,493 ppm

4. sampel menit ke 30

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,101 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,328 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,328 ppm

5. sampel menit ke 40

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,085 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,109 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,109 ppm

6. sampel menit ke 50

$$y = 0,073x + 0,077$$

$$0,079 = 0,073x + 0,077$$

$$x = 0,027 \text{ ppm}$$

Konsentrasi logam Mn dalam sampel = 0,027 ppm