

Lampiran 1

1. Pembuatan larutan induk krom 1000 mg/L

$$1000 \text{ mg/L krom} = \frac{2 \cdot Ar(Cr)}{Mr(K_2Cr_2O_7)} \times W_{K_2Cr_2O_7}$$

$$1000 \text{ mg/L krom} = \frac{2.51,996}{294,192} \times W_{K_2Cr_2O_7}$$

$$W_{K_2Cr_2O_7} = 2828,98 \text{ mg}$$

$$= 2,82898 \text{ g}$$

Untuk membuat larutan krom 1000 mg/L adalah dengan melarutkan 2,82898 g $K_2Cr_2O_7$ ke dalam akuades 1000 mL kemudian ditambahkan HNO_3 pekat satu tetes.

2. Pembuatan larutan krom 100 mg/L

$$V_1 N_1 = V_2 N_2$$

$$V_1 \cdot 1000 \text{ mg/L} = 100 \text{ mL} \cdot 100 \text{ mg/L}$$

$$V_1 = 10 \text{ mL}$$

Untuk membuat larutan krom 100 mg/L adalah dengan mengambil 10 mL krom 1000 mg/L kemudian dimasukkan ke dalam labu takar 100 mL dan ditambahkan akuades sampai tanda batas.

3. Pembuatan Larutan $C_5H_4N_4O$ 600 mg/L

150 mg $C_5H_4N_4O$ dilarutkan dalam 250 mL larutan NH_4OH dengan konsentrasi sekitar 0,1 M.

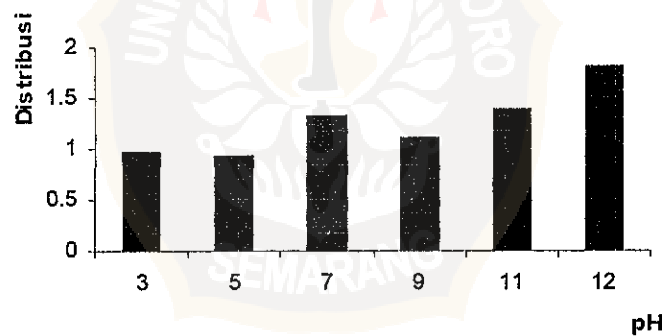
Lampiran 2

Tabel 1. Hubungan antara pH dengan nilai distribusi krom

pH	[krom] _{awal} (mg/L)	[krom] _{sisa} (mg/L)	[krom] _{kloroform} (mg/L)	D
3	50	25,51	24,49	0,96
5	50	25,89	24,11	0,93
7	50	21,59	28,41	1,32
9	50	23,83	26,17	1,10
11	50	21,02	28,98	1,38
12	50	17,78	32,22	1,81

Keterangan:

$$D = \frac{[Krom]_{kloroform}}{[Krom]_{air}}$$



Gambar 1. Hubungan antara pH dengan nilai distribusi krom

Lampiran 3

PROSEDUR

