

Lampiran A. Pembuatan larutan induk krom dan guanin

1. Pembuatan larutan induk krom 1000 mg/L

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

$$1000 \text{ mg/L krom} = \frac{2 \cdot 51,996}{294,192} \times W(K_2Cr_2O_7)$$

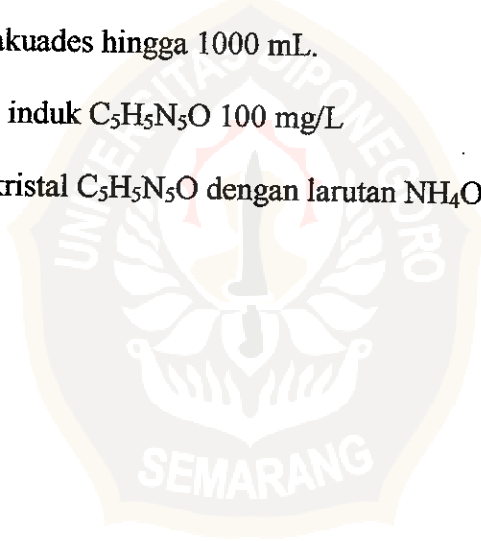
$$W(K_2Cr_2O_7) = 2828,98 \text{ mg}$$

$$= 2,829 \text{ g}$$

Untuk membuat larutan krom 1000 mg/L adalah dengan melarutkan 2,829 g $K_2Cr_2O_7$ ke dalam akuades hingga 1000 mL.

2. Pembuatan larutan induk $C_5H_5N_5O$ 100 mg/L

Melarutkan 25 mg kristal $C_5H_5N_5O$ dengan larutan NH_4OH menjadi 250 mL



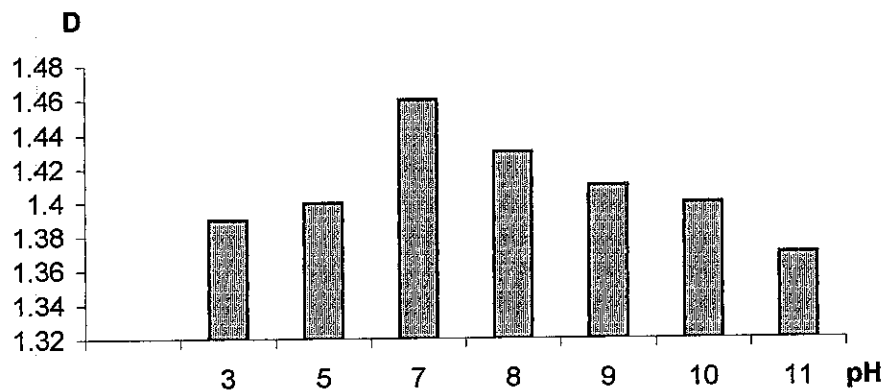
Lampiran B. Hasil analisis AAS

Tabel 1. Hubungan pH dengan nilai distribusi krom

pH	[krom] _{awal}	[krom] _{air}	[krom] _{kloroform}	D
3	50,00	20,96	29,04	1,38
5	50,00	20,79	29,21	1,40
7	50,00	20,36	29,64	1,46
8	50,00	20,59	29,41	1,43
9	50,00	20,76	29,24	1,41
10	50,00	20,87	29,13	1,40
11	50,00	21,07	28,93	1,37

Keterangan:

$$Distribusi(D) = \frac{[krom]_{kloroform}}{[krom]_{air}}$$



Lampiran C. Prosedur kerja

