

Lampiran A. Pembuatan Larutan Induk

1. Pembuatan larutan induk tembaga 1000 mg/L

$$1000 \text{ mg/L} = \frac{Ar(Cu)}{Mr(CuSO_4 \cdot 5H_2O)} \times W_{CuSO_4 \cdot 5H_2O}$$

$$1000 \text{ mg/L} = \frac{63,55}{249,70} \times W_{CuSO_4 \cdot 5H_2O}$$

$$W_{CuSO_4 \cdot 5H_2O} = 4476,276 \text{ mg}$$

$$= 4,476276 \text{ g}$$

Untuk membuat larutan tembaga 1000 mg/L adalah dengan melarutkan 4,476276 g $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ ke dalam akuades 1000 mL.

2. Pembuatan larutan tembaga 100 mg/L

$$V_1 N_1 = V_2 N_2$$

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

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

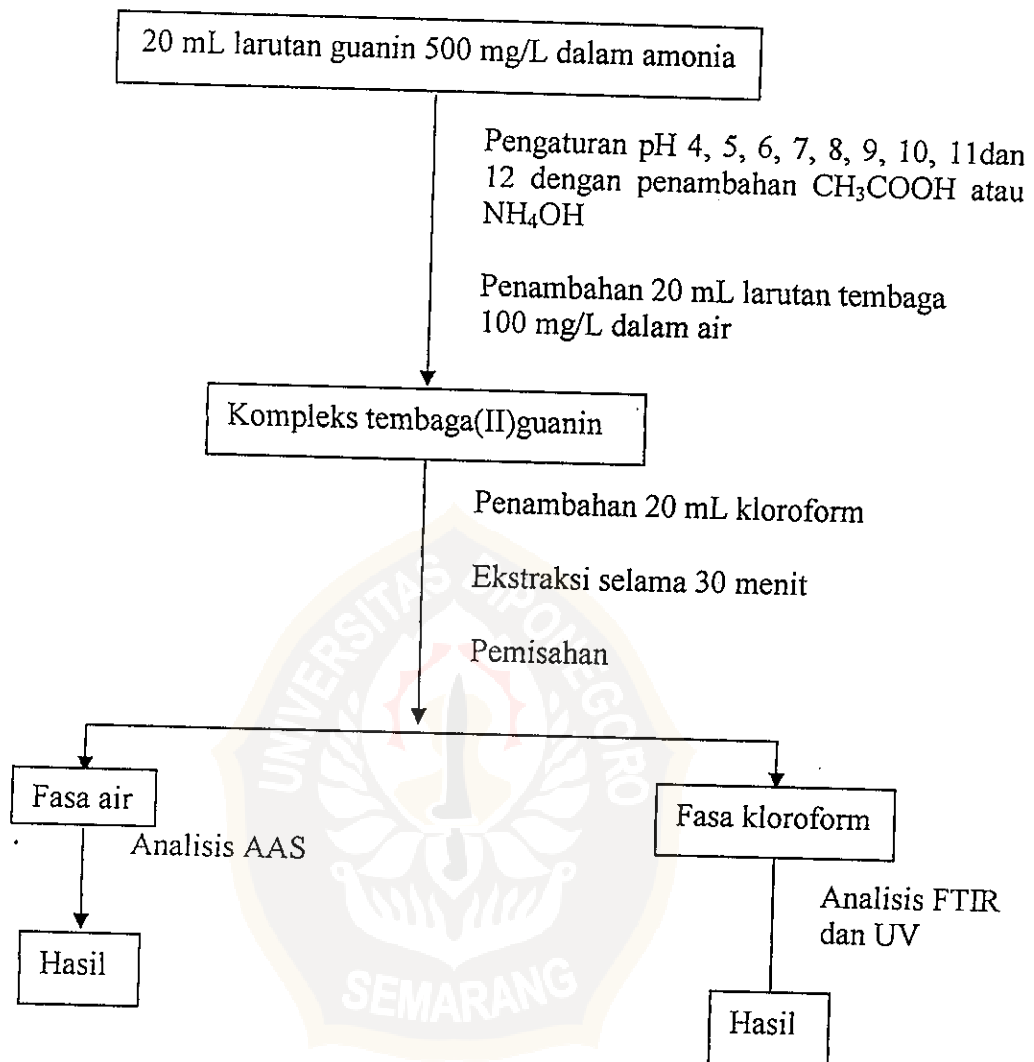
Untuk membuat larutan tembaga 100 mg/L adalah dengan mengambil 10 mL tembaga 1000 mg/L kemudian dimasukkan ke dalam labu takar 100 mL dan ditambahkan akuades sampai batas.

3. Pembuatan larutan guanin 500 mg/L

Sebanyak 125 mg kristal guanin dilarutkan dengan NH_4OH di dalam labu takar 250 mL sampai batas.

Lampiran B. Prosedur Penelitian

PROSEDUR



Lampiran C. Konsentrasi Cu^{2+} Dalam Pelarut Kloroform dan Air

Tabel. Hubungan Antara pH dengan Konsentrasi Cu^{2+}
Dalam Pelarut Kloroform dan Air

pH	[Tembaga] _{air} mg/L	[Tembaga] _{kloroform} mg/L	D
4	53.9	46.1	0.85
5	50.5	49.5	0.98
6	48.7	51.3	1.05
7	46.5	53.5	1.15
8	42.2	57.8	1.37
9	35.9	64.1	1.78
10	33.5	66.5	1.98
11	26.7	73.3	2.74
12	50.4	49.6	0.98

Keterangan :

- Konsentrasi tembaga awal sebesar 100 mg/L

- $$D = \frac{[\text{Cu}]_{\text{kloroform}}}{[\text{Cu}^{2+}]_{\text{air}}}$$

