

LAMPIRAN

Lampiran 1.

Pembuatan Larutan Induk

1. Pembuatan 1000 mg/L Pb²⁺ 500 mL

$$[Pb^{2+}] = \frac{BMPb}{BMPb(NO_3)_2} \times \frac{mPb(NO_3)_2}{V_{pelarut}}$$
$$1000 \text{ mg/L} = \frac{207,21 \text{ g/mol}}{331,21 \text{ g/mol}} \times \frac{mPb(NO_3)_2}{0,5L}$$
$$mPb(NO_3)_2 = 799,21 \text{ mg} \approx 0,8 \text{ g}$$

Larutan Pb²⁺ 1000 mg/L dibuat dengan cara melarutkan 0,8 gram Pb(NO₃)₂ dengan HNO₃ kemudian dimasukkan dalam labu takar 500 mL dan ditambah akuades sampai tanda batas.

2. Pembuatan 50 mg/L Pb²⁺ 500 mL dari 1000 mg/L Pb²⁺

$$M_1 \cdot V_1 = M_2 \cdot V_2$$
$$1000 \text{ mg/L} \cdot V_1 = 50 \text{ mg/L} \cdot 500 \text{ mL}$$
$$V_1 = 25 \text{ mL}$$

Larutan Pb²⁺ 50 mg/L dibuat dengan cara memasukkan 1000 mg/L Pb²⁺ 25 mL dalam labu takar 500 mL kemudian ditambah akuades sampai tanda batas.

3. Pembuatan 200 mg/L larutan hipoksantin

Larutan hipoksantin 200 mg/L dibuat dengan cara melarutkan 50 mg hipoksantin dengan NH₄OH kemudian dimasukkan dalam labu takar 250 mL dan ditambah akuades sampai tanda batas.

Lampiran 2.

Konsentrasi Pb^{2+} Dalam Pelarut Kloroform dan Air

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

No.	pH	$[Pb^{2+}]_{awal}$ ppm	$[Pb^{2+}]_{air}$ ppm	$[PbHX]_{kloroform}$ ppm	D
1.	4	25	22,36	2,64	0,118068
2.	5	25	21,43	3,57	0,166589
3.	6	25	18,97	6,03	0,317870
4.	7	25	10,89	14,11	1,295684
5.	8	25	13,3	11,7	0,879699
6.	9	25	20,35	4,65	0,228501

$$D = \frac{[PbHX]_{kloroform}}{[Pb^{2+}]_{air}}$$



Lampiran 3.

Skema Kerja

