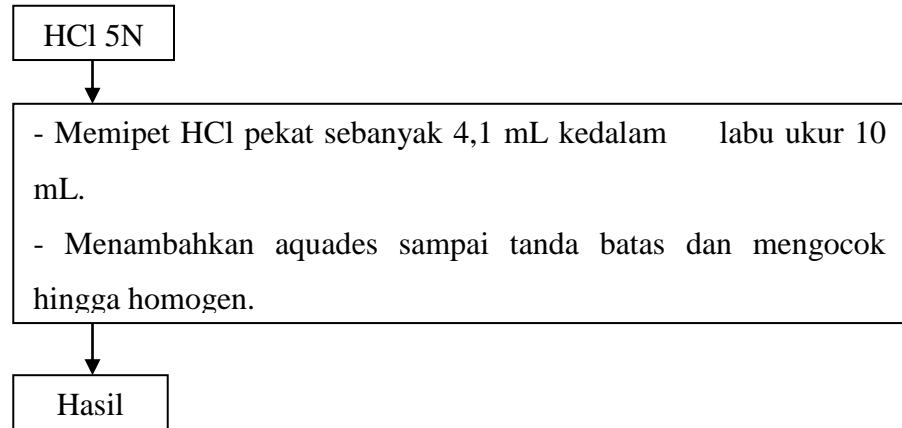


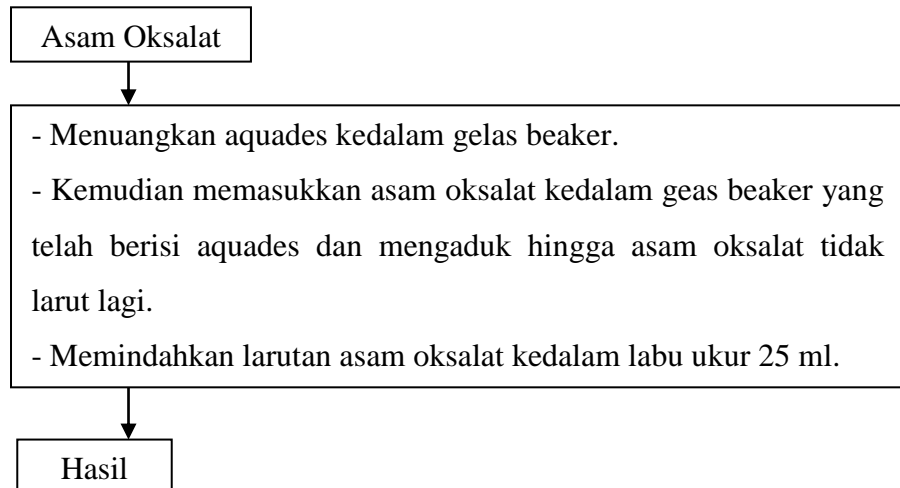
LAMPIRAN

➤ Lampiran 1 Skema Kerja

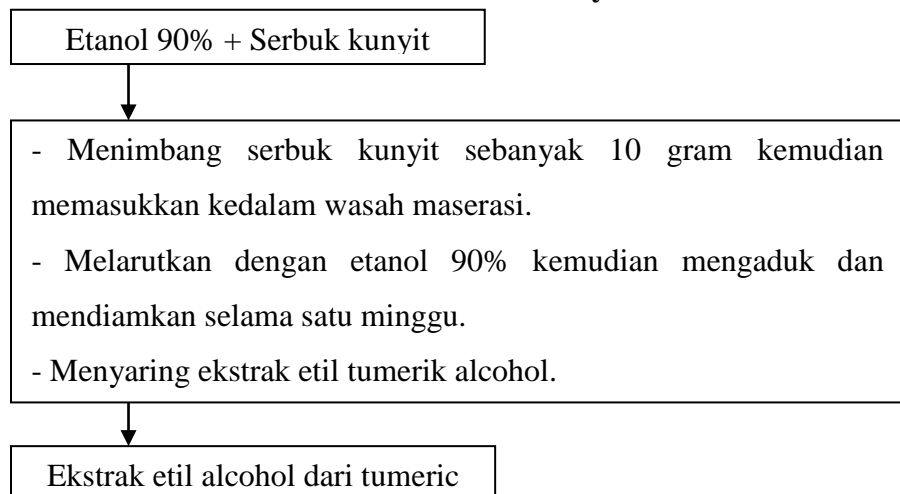
a. Pembuatan Larutan HCl 5N



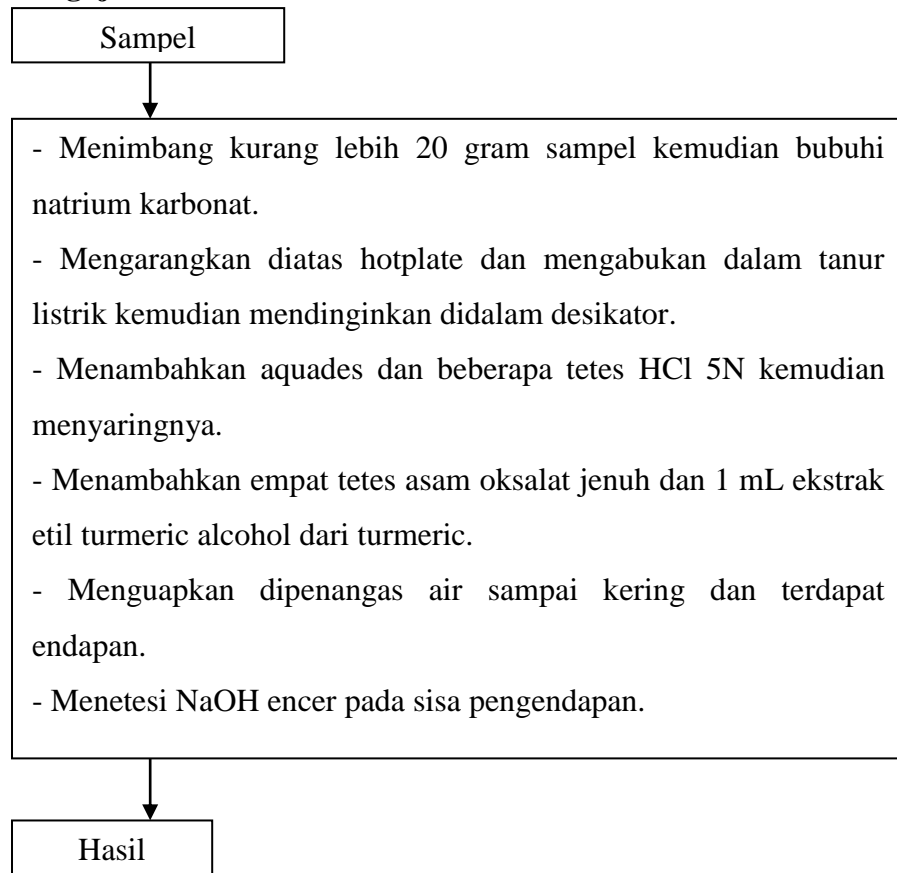
b. Pembuatan Larutan Asam Oksalat Jenuh



c. Pembuatan Ekstrak Etil Alkohol dari Kunyit



d. Pengujian Boraks Secara Kualitatif



➤ Lampiran 2 Perhitungan

Diketahui :

Konsentrasi HCl	= 37%
Berat jenis HCl	= 1,19 g/mL
Berat molekul HCl	= 36,5 g/mol
Valensi HCl	= 1
Konsentrasi larutan	= 5N
Volume larutan	= 10 mL

Ditanya : Volume asam klorida pekat yang dibutuhkan ... mL.

- Mencari konsentrasi HCl pekat

$$N = \frac{10 \text{ mL} \times \text{konsentrasi HCl} \times \text{berat jenis} \times \text{valensi}}{\text{berat molekul}}$$
$$= \frac{10 \text{ mL} \times 37\% \times 1,19 \text{ g/mL} \times 1}{36,5 \text{ g/mol}}$$

$$= 12,06 \text{ N}$$

- Mencari volume asam klorida pekat yang dibutuhkan

Ditanya $V_1 = \dots?$

$$\text{Jawab} = N_1 \cdot V_1 = N_2 \cdot V_2$$

$$12,06 \text{ N} \cdot V_1 = 5 \text{ N}$$

$$V_1 = 5 / 12,06$$

$$= 4,1 \text{ mL}$$

➤ **Lampiran 3 Dokumentasi Penelitian**

a. Gambar pengambilan sampel



b. Gambar sampel



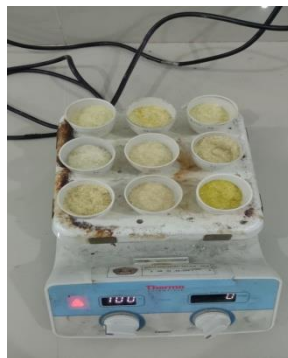
c. Gambar sampel setelah dihaluskan



d. Gambar penimbangan sampel



e. Gambar proses pengurangan



f. Gambar proses pengabuan



g. Gambar penimbangan serbuk kunyit



h. Gambar pembuatan ekstrak etil alcohol dari turmeric



i. Gambar larutan HCl 5N



j. Gambar larutan asam oksalat jenuh



k. Gambar proses penguapan sampel diatas penangas air



1. Gambar hasil pengujian akhir setelah ditetesi NaOH encer

