

LAMPIRAN

1. Perhitungan HCl 1,5 M sebanyak 10 ml

Diketahui:

HCl 37%

Bobot jenis = 1,19 g/ml

Berat Molekul = 36,5 g/mol

Ditanya:

Berapa HCl 37% yang dipipet

Jawab:

- $M = \frac{10 \times \% \times \text{Bobot Jenis}}{\text{Berat Molekul}}$
- $M = \frac{10 \times 37 \times 1,19}{36,5}$
- $M = 12,06 \text{ M}$

HCl 37% yang dipipet sebanyak:

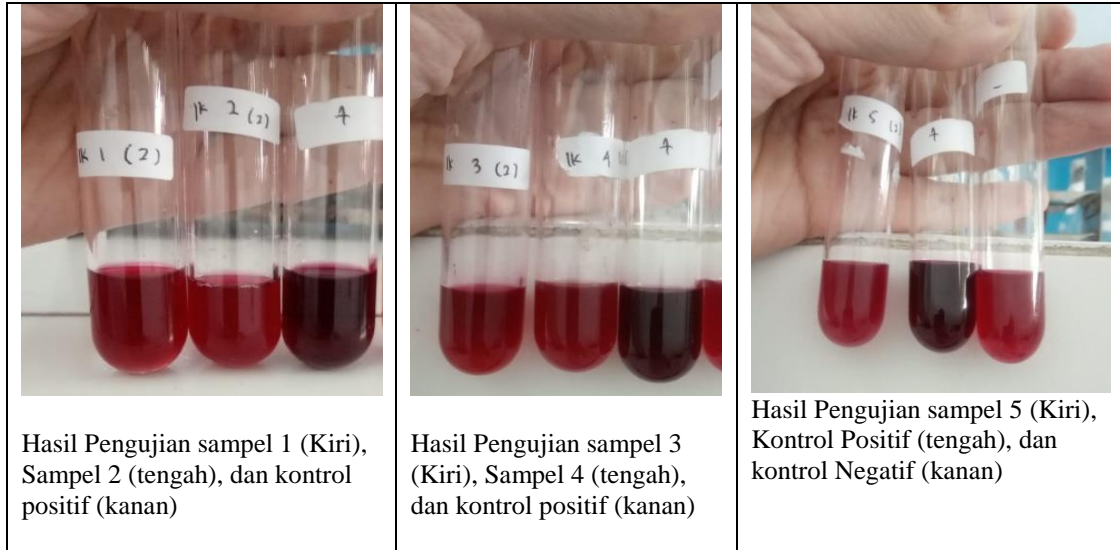
- $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$
- $12,06 \text{ M} \times V_1 = 1,5 \text{ M} \times 10 \text{ ml}$
- $V_1 = \frac{1,5 \text{ M} \times 10 \text{ ml}}{12,06 \text{ M}}$
- $V_1 = 1,24 \text{ ml}$

❖ Jadi HCl 37 % yang dipipet untuk membuat HCl 1,5 M 10 ml adalah sebanyak 1,24 ml.

2. Proses Pembuatan ikan asin sebagai kontrol negatif



3. Hasil Pengujian menggunakan ekstrak buah murbei



4. Hasil Pengujian menggunakan *paper tes kit*

