

LAMPIRAN

Lampiran 1. Data Perhitungan Nilai Rf

$$R_f = \frac{\text{jarak yang ditempuh oleh senyawa}}{\text{jarak yang ditempuh oleh pelarut}}$$

Nilai Rf Sampel A

$$R_f = \frac{9,4 \text{ cm}}{10 \text{ cm}} = 0,94 \text{ cm}$$

Nilai Rf Standar

$$R_f = \frac{8,8 \text{ cm}}{10 \text{ cm}} = 0,88 \text{ cm}$$

Nilai Rf Sampel B

$$R_f = \frac{9 \text{ cm}}{10 \text{ cm}} = 0,9 \text{ cm}$$

Nilai Rf Sampel C

$$R_f = \frac{8,9 \text{ cm}}{10 \text{ cm}} = 0,89 \text{ cm}$$

Nilai Rf Sampel F

$$R_f = \frac{8,6 \text{ cm}}{10 \text{ cm}} = 0,86 \text{ cm}$$

Lampiran 2. Data Perhitungan Pembuatan Larutan

Larutan Baku Rhodamin B 1000 ppm

Diketahui :

Konsentrasi (M) = 1000 ppm

Volume (V) = 25 mL

Jawab :

Massa = M x V

$$= 1000 \text{ mg/L} \times 25 \text{ mL}$$

$$= 1000 \text{ mg/L} \times 0,025 \text{ L}$$

$$= 25 \text{ mg}$$

Larutan Eluen (fase gerak) N – butanol : etil asetat : ammonia (10 : 4 : 5)

$$\text{Volume dipipet} = \frac{\text{angka perbandingan}}{\text{jumlah perbandingan}} \times \text{volume eluen}$$

N-butanol

$$\text{Volume dipipet} = \frac{10}{19} \times 19 \text{ mL} = 10 \text{ mL}$$

Etil asetat

$$\text{Volume dipipet} = \frac{4}{19} \times 19 \text{ mL} = 4 \text{ mL}$$

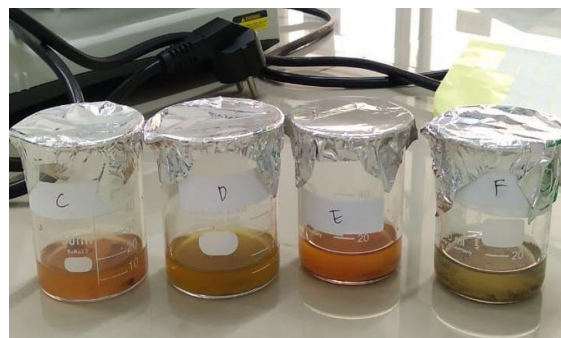
Ammonia

$$\text{Volume dipipet} = \frac{5}{19} \times 19 \text{ mL} = 5 \text{ mL}$$

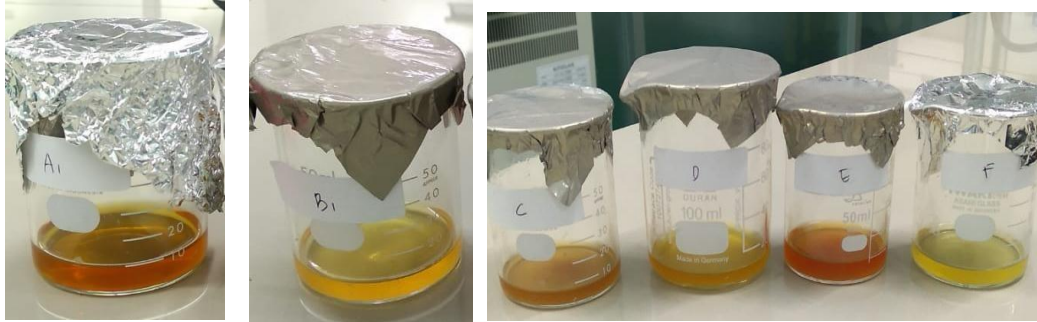
Lampiran 3. Dokumentasi



Sampel terasi yang telah di dapat dari Pasar Besar Kota Malang



Sampel yang direndam dalam 10 ml larutan ammonia 2%



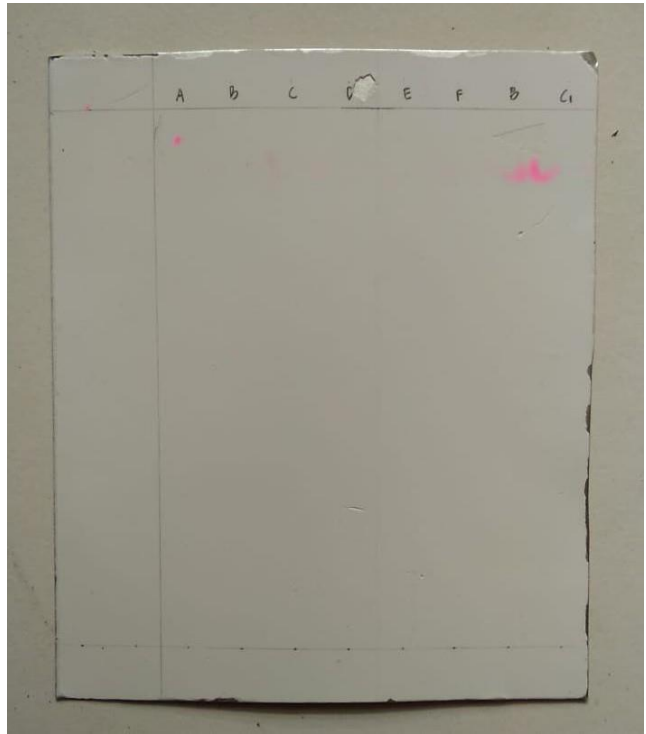
Larutan sampel setelah disaring dengan kertas saring



Larutan cuplikan



Penotolan pada plat klt



Hasil dari proses elusi