

LAMPIRAN

1. Perhitungan

1.1 Perhitungan Densitas

) Sampel 2× pemakaian

Berat Piknometer Isi = 41,44 gr

Berat Piknometer Kosong = 15,85 gr

$$\begin{aligned} \text{Densitas} &= \frac{B - P}{V_t} \\ &= \frac{4,4 \text{ g} - 1,8 \text{ g}}{2 \text{ ml}} \\ &= 1,024 \text{ gr/ml} \end{aligned}$$

) Sampel 3× pemakaian

Berat Piknometer Isi = 41,50 gr

Berat Piknometer Kosong = 15,85 gr

$$\begin{aligned} \text{Densitas} &= \frac{B - P}{V_t} \\ &= \frac{4,5 \text{ g} - 1,8 \text{ g}}{2 \text{ ml}} \\ &= 1,026 \text{ gr/ml} \end{aligned}$$

) Sampel 4× pemakaian

Berat Piknometer Isi = 41,60 gr

Berat Piknometer Kosong = 15,85 gr

$$\begin{aligned} \text{Densitas} &= \frac{B - P}{V_t} \\ &= \frac{4,6 \text{ g} - 1,8 \text{ g}}{2 \text{ ml}} \\ &= 1,030 \text{ gr/ml} \end{aligned}$$

1.2 Perhitungan Viskositas

) Sampel 2× pemakaian

$t_0 = 1$ detik

$d_0 = 1$ gr/ml

$\mu_0 = 1$ cp

$t_x = 0,6$ detik

$$\mu = \frac{0,6 \cdot 1,024}{1 \cdot 1} \cdot 1 \text{ c}$$

$\mu_x = 0,6432$ cp

) Sampel 3× pemakaian

$$t_0 = 1 \text{ detik}$$

$$d_0 = 1 \text{ gr/ml}$$

$$\mu_0 = 1 \text{ cp}$$

$$t_x = 0,5 \text{ detik}$$

$$\mu = \frac{0,5 \cdot 1,026}{1 \cdot 1} \cdot 1 \text{ c}$$

$$\mu_x = 0,5221 \text{ cp}$$

) Sampel 4× percobaan

$$t_0 = 1 \text{ detik}$$

$$d_0 = 1 \text{ gr/ml}$$

$$\mu_0 = 1 \text{ cp}$$

$$t_x = 0,5 \text{ detik}$$

$$\mu = \frac{0,5 \cdot 1,030}{1 \cdot 1} \cdot 1 \text{ c}$$

$$\mu_x = 0,5209 \text{ cp}$$

3. Perhitungan Uji Busa

) Tinggi busa pada sampel 2× pemakaian

$$(T_b) = \frac{T}{T}$$

$$= \frac{3,4}{2,8}$$

$$= 1,193 \text{ cm}$$

) Tinggi busa pada sampel 3× pemakaian

$$(T_b) = \frac{T}{T}$$

$$= \frac{3,4}{2,8}$$

$$= 1,184 \text{ cm}$$


) Tinggi busa pada sampel 4× pemakaian

$$(T_b) = \frac{T}{T}$$

$$= \frac{3,4}{2,9}$$

$$= 1,172$$

2. Foto Praktikum

Keterangan	Foto
Rangkaian Alat Magnetic Stirrer	
Minyak Jelantah	

Minyak jelantah yang disaring dengan kertas saring



Minyak jelantah yang telah difiltrasi



Sabun cair

