**TRIAL**

1. **Menghitung kebutuhan katalis (H**
2. **Cl)**

N HCl

0,25 N

V HCl = 4,265 mL

1. **Menghitung kebutuhan asam asetat dan etanol (Katalis HCl 0,55 N)**

**=**

=

=

0,0621 vasam asetat = 0,0135 v etanol

V asan asetat = 0,217 ml v etanol

* Kebutuhan etanol

V basis = V HCl + V etanol + V asam asetat

150 ml = 4,265 + V etanol + V asam asetat

150 ml = 4,265 mL + V etanol + 0,217 V etanol

145,735 ml = 1,217 Vetanol

V etanol = 119,749 mL

* Kebutuhan asam asetat

V basis = V HCl + V etanol + V asam asetat

150 mL = 4,265 mL + 119,749 mL + V asam asetat

V asam asetat = 25,986 mL

KESIMPULAN

Titran NaOH = 0,15

VHCl = 0,43

Vasam asetat = 2,60

Vetanol = 11,97

Titran :

T0 = 22, 7

T1 = 31

T2 = 31,5

T3 = 34

T4 = 33