Άσκηση 4.6.

$m = 36g$ CH_3COOH $\Rightarrow$ $n = \frac{m}{Mr} = \frac{36}{60} = 0,6 mol$

1ο ΜΕΡΟΣ: + NaOH 10% w/v

2ο ΜΕΡΟΣ: + Na_2CO_3 $\rightarrow$ αέριο X

1ο ΜΕΡΟΣ:

$$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$$

0,3 mol ; 0,3 mol

$m_{NaOH} = 0,3 \cdot 40 = 12 g$

Στα 100 mL Διτος περιέχ. 10g NaOH

y = 120 mL 12g

2ο ΜΕΡΟΣ:

$$2CH_3COOH + Na_2CO_3 \rightarrow 2CH_3COONa + CO_2 + H_2O$$

2mol 2mol 1mol

0,3 mol ω = 0,3 mol λ = 0,15 mol.

$m_{αλατος} = 0,3 \cdot 82 = 24,6 g$ και $V_{CO_2} = 0,15 \cdot 22,4 = 3,36 L$