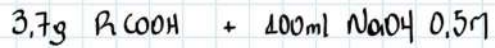
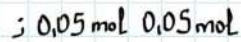


Άσκηση 4.11.



$$c = \frac{n}{V} \Rightarrow 0,5 = \frac{n}{0,1} \Rightarrow n = 0,05\text{mol}$$

Πραγματοποιείται η αντίδραση: $\text{RCOOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{RCOONa} + \text{H}_2\text{O}$



$$\text{Άρα: } n = \frac{m}{M_r} = \frac{3,7}{M_r} = 0,05 \Rightarrow M_r = \frac{3,7}{0,05} = 74$$

$$\text{οπότε: } 12v + 2v + 1 + 12 + 32 + 1 = 74 \Rightarrow 17v = 28 \Rightarrow v = 2$$

Συντακτικός τύπος: $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$