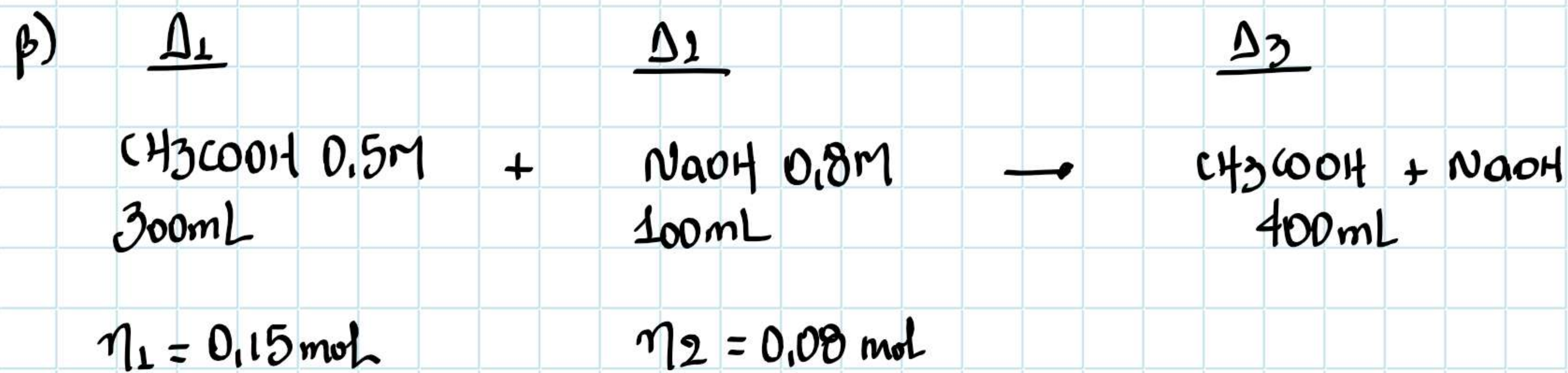
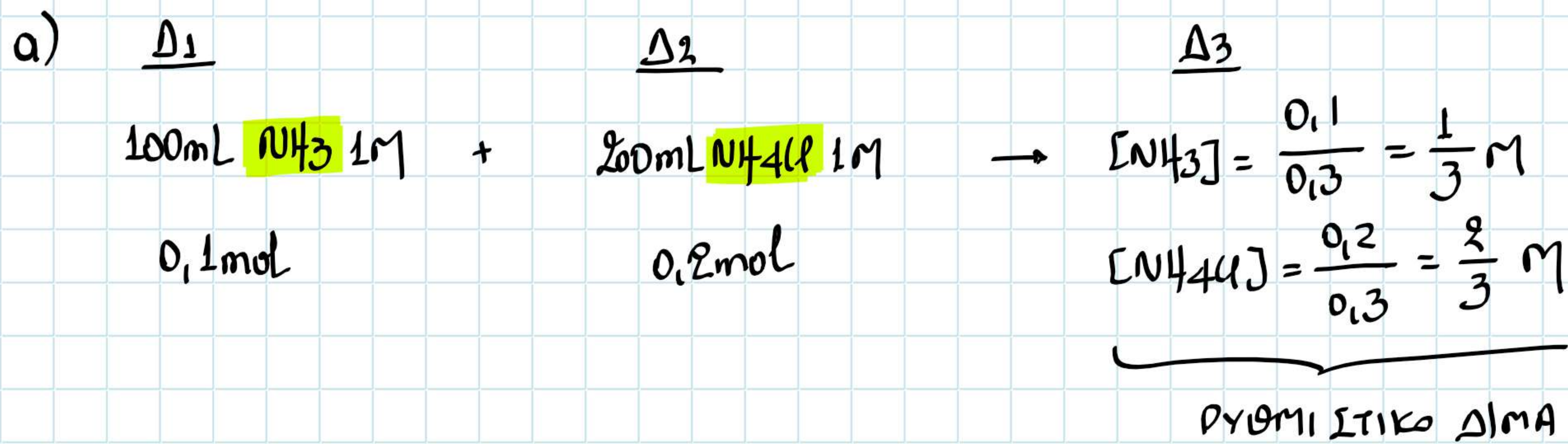
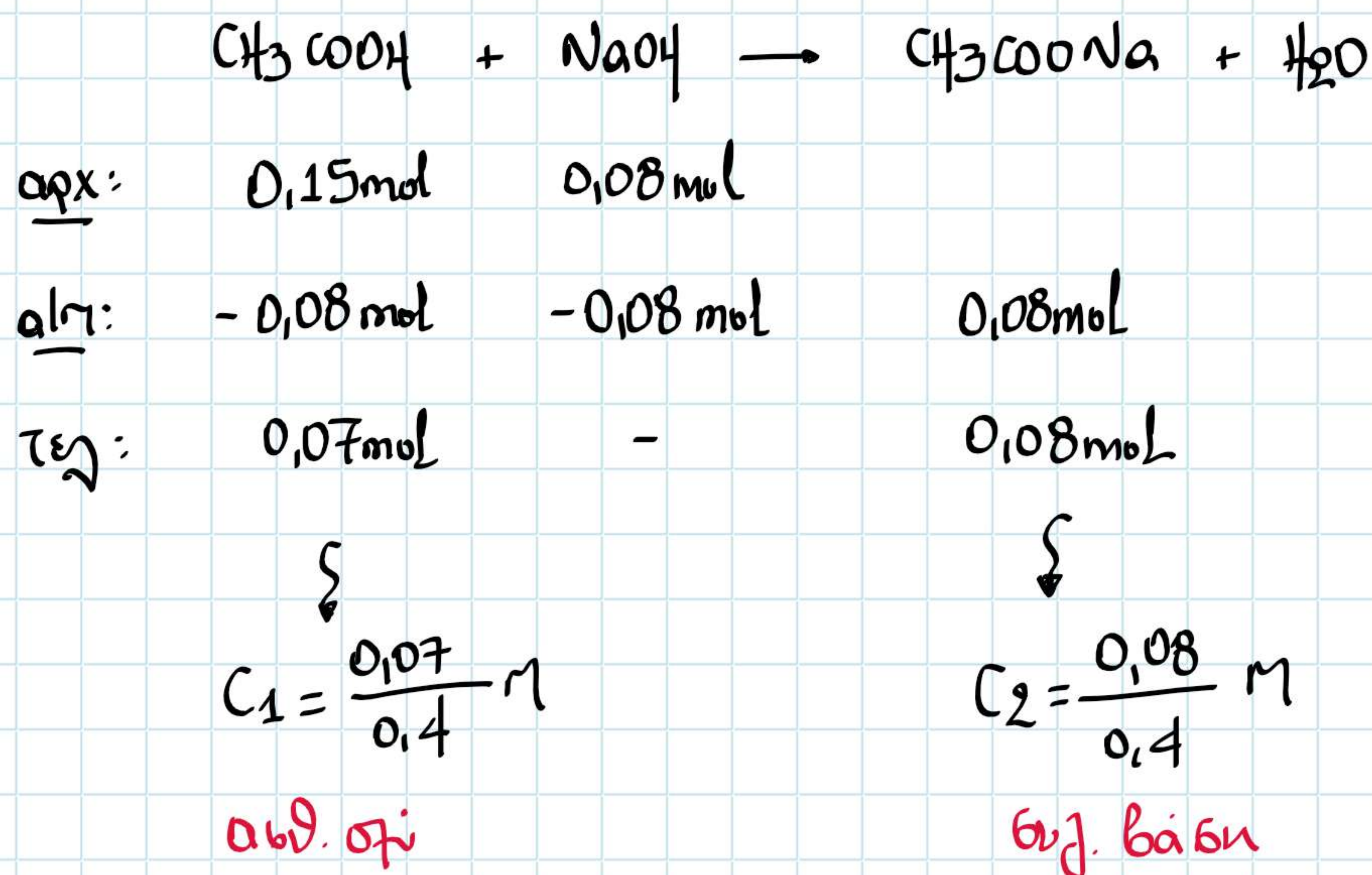


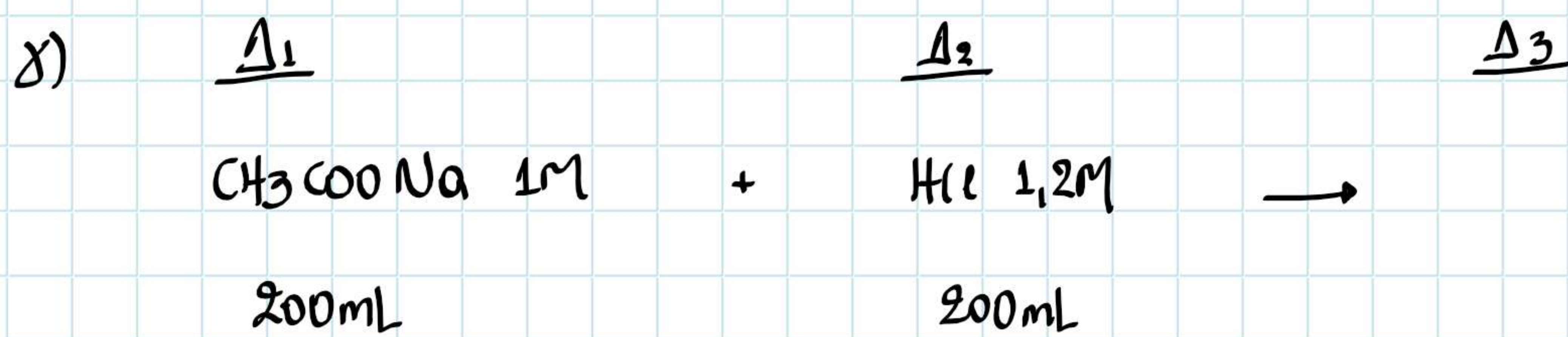
Άσκηση 11.3.



Δ3: Τα βιώσιμα αντιδρούν μεταξύ τους:

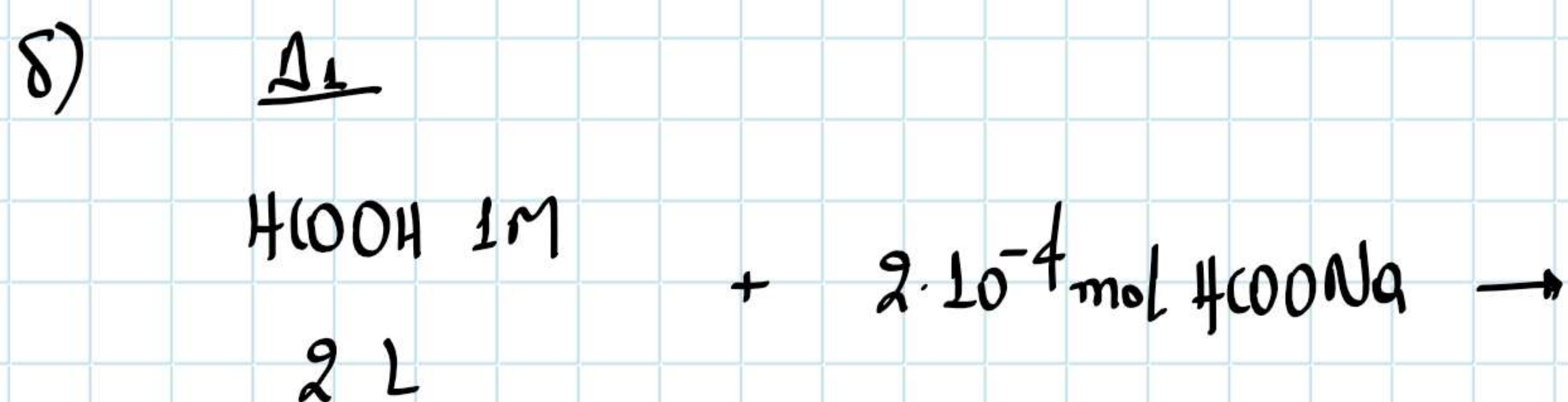
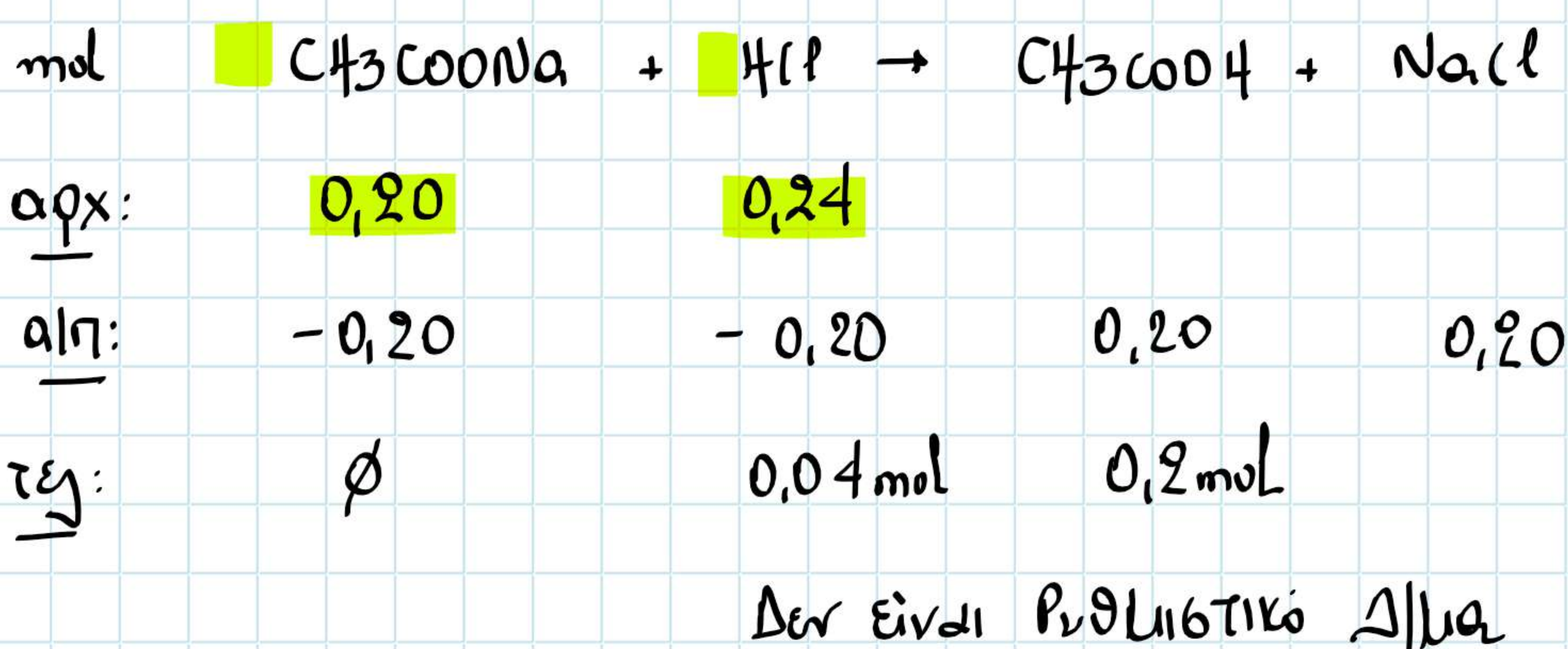


· Έχουμε περίκη εξουδετέρωση του CH₃COOH στο το NaOH.



$$\Delta_1: \eta_1 = 1 \cdot 0,2 = 0,2\text{mol} \quad \Delta_2: \eta_2 = 1,2 \cdot 0,2 = 0,24\text{mol}$$

Δ3: Τα βιώσιμα αντιδρούν μεταξύ τους (HCl: 16χυρό οξύ / CH₃COONa: άλας αβθ. οξέος)



Δ2: $[\text{HCOOH}] = 1\text{M}$ (παράτηρα η ίδια) } Έχουν πολύ μεγάλη διαφορά στη συγκέντρωση οπότε
 $[\text{HCOONa}] = \frac{2 \cdot 10^{-4}}{2} = 10^{-4} \text{ M}$ } Δεν είναι ρυθμιστικό δίμα.