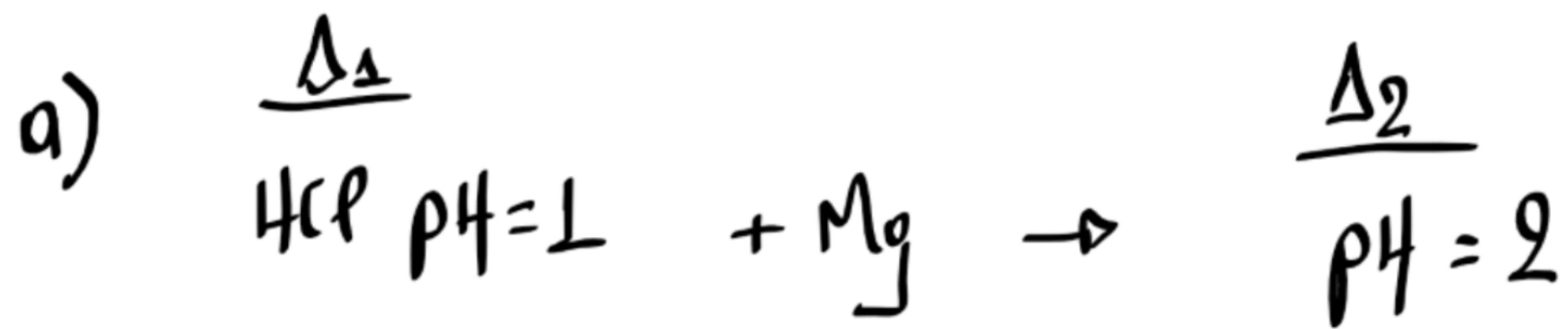
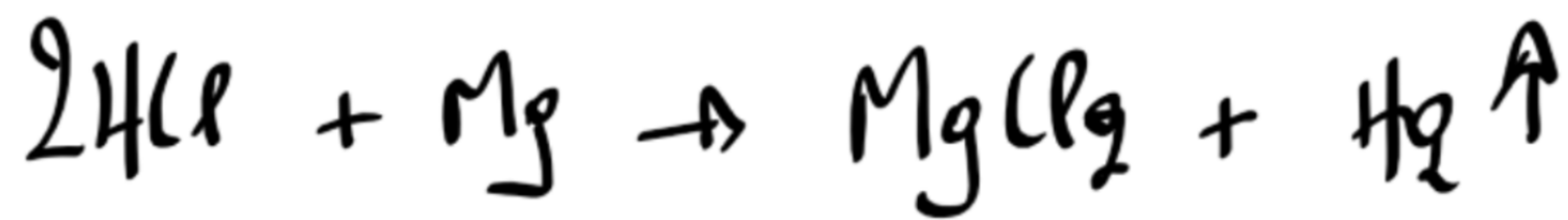


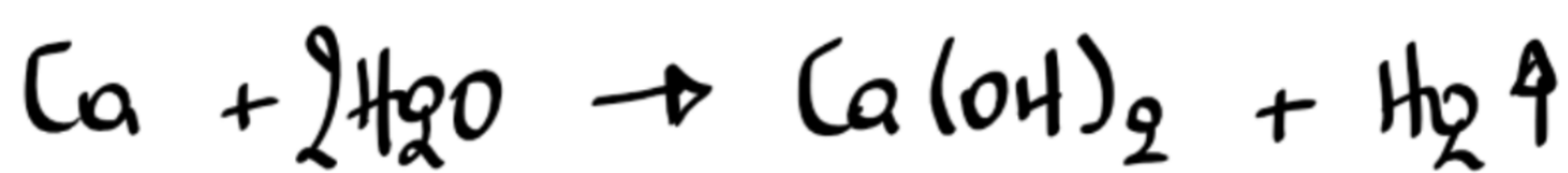
Άσκηση 10.4.



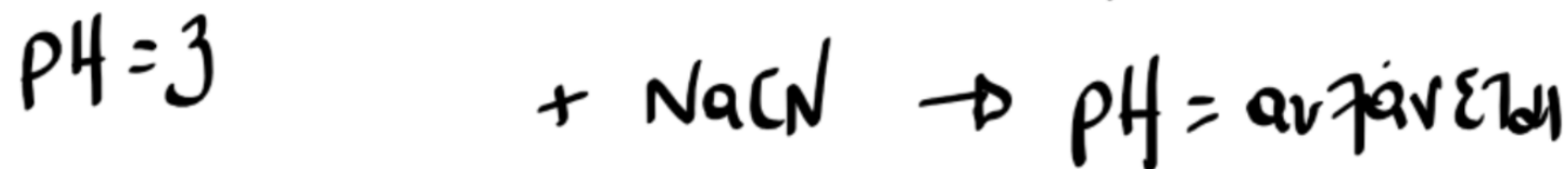
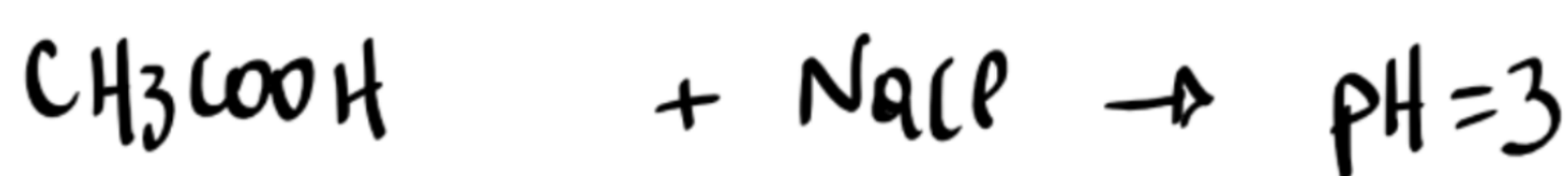
Πραγματοποιείται αντίδραση οξείας αντικατάστασης, οπότε:



δηλ. η ποσότητα του HCl μειώνεται οπότε η συγκέντρωση μειώνεται, επομένως το pH αυξάνεται.



πρόκειται διάλυμα βασικό, οπότε το pH  $\uparrow$

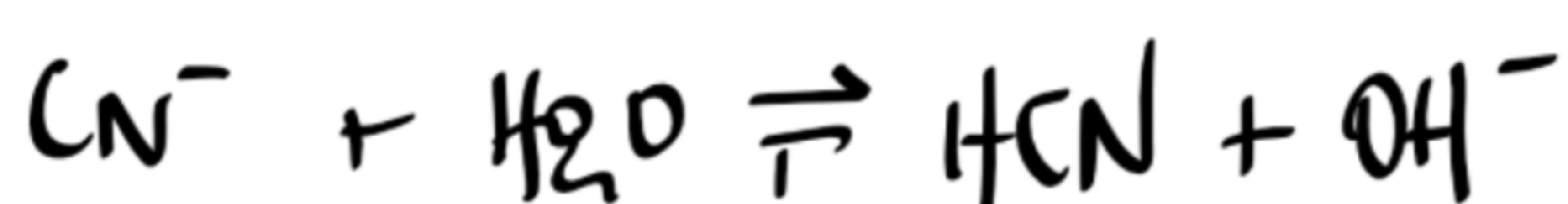


Το  $\text{CH}_3\text{COOH}$  δεν αντιδρά ποσοτικά με τα βιομάτα, όπως το  $\text{NaCN}$  κατά τη διάσπαση του μας δίνει:



Το  $\text{Na}^+$  ΔΕΝ αντιδρά με το  $\text{H}_2\text{O}$ ....

Το  $\text{CN}^-$  αντιδρά με το  $\text{H}_2\text{O}$ ....



οπότε  $\uparrow \text{OH}^-$  η οποία φαίνεται ότι pH  $\uparrow$