











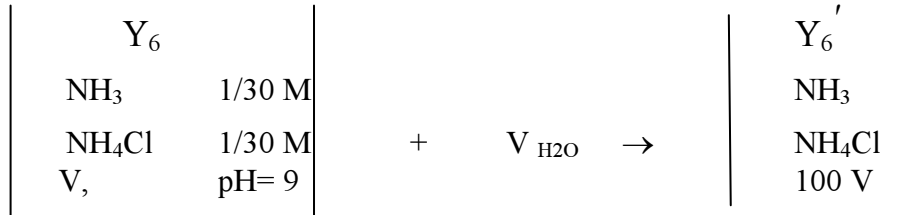






**Β' τρόπος**

Έστω ότι ρυθμιστικό αραιώνεται κατά 100V όπως και στην περίπτωση του διαλύματος Y2 (x= 99V).



Στο Y<sub>6</sub>'  $C'_{NH_3} = \frac{10^{-3}}{3} M = C'_{NH_4Cl}$

$pOH = pK_b + \log \frac{C'_{NH_4Cl}}{C'_{NH_3}} = 5 + \log 1 = 5.$

Άρα pH= 9.

Παρατηρούμε ότι για τη μεταβολή του pH του ρυθμιστικού κατά μία μονάδα πρέπει ο όγκος του νερού που προστίθεται να είναι  $\omega > x = 99$  V.  
 Επομένως  $y < x < \omega$ .

ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑ  
 ΜΕΤΑΒΑΣΗ