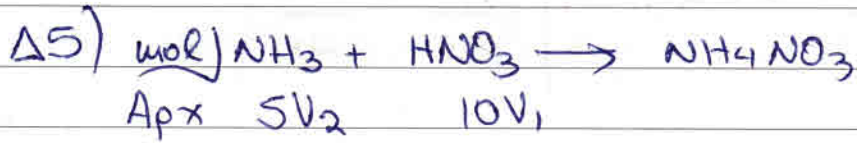
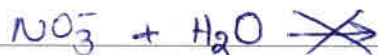
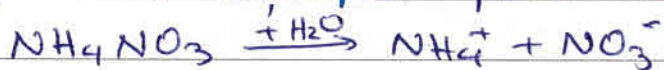


δεξιά, ελπίζοντας να ευνοηθεί σε υψηλότερη πίεση  
ώστε να μετατοπιστεί προς τον λιγότερο mol αερίων,  
δωκ. δεξιά.

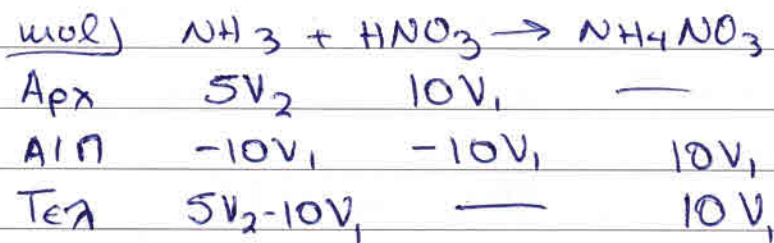


Για να προκύψει ουδέτερο pH  
θα πρέπει να  
βρίσκεται σε  
περίσσεια η  
NH<sub>3</sub>.

Αν είχαμε στοιχειομετρική αναλογία στο τελικό  
δ/μα θα είχαμε μόνο NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>.



Θα πρέπει η NH<sub>3</sub> να βρίσκεται σε περίσσεια.



Προκύπτει ρυθμιστικό δ/μα

$$C_{\text{NH}_3} = \frac{5(V_2 - 2V_1)}{V_1 + V_2} \text{ M} \quad C_{\text{NH}_4\text{NO}_3} = \frac{10V_1}{V_1 + V_2} \text{ M}$$

