

HA

+ΙΣΧΥΡΟ ΟΞΥ

π.χ. HCl

→ Ιοντισμός του HA με επίδραση κοινού ιόντος H_3O^+ (η $[H_3O]$ καθορίζεται από τον ιοντισμό του ισχυρού).

+ΑΣΘΕΝΕΣ ΟΞΥ

π.χ. CH_3COOH

→ Αμοιβαία επίδραση κοινού ιόντος H_3O^+

+ΣΥΖΥΓΗΣ ΒΑΣΗ

π.χ. Na^+A^-

→ Ρυθμιστικό διάλυμα (διάσταση του NaA επίδραση κοινού ιόντος A^- στον ιοντισμό του HA)

+ΙΣΧΥΡΗ ΒΑΣΗ

π.χ. NaOH

→ Θα έχω μονόδρομη αντίδραση
 $HA + NaOH \rightarrow NaA + H_2O$

i) Το HA σε περίσσεια: θα έχω HA –NaA: ρυθ/κό διάλυμα

ii) Στοιχειομετρικές ποσότητες HA και NaOH.
Στο διάλυμα θα έχω μόνο NaA (A^- ασθενής βάση)
γράφω: $NaA \rightarrow Na^+ + A^-$
 $A^- + H_2O \rightleftharpoons HA + OH^-$

iii) Το HA σε έλλειμμα :στο διάλυμα θα έχω NaOH –NaA από ισχυρή βάση NaOH και ασθενή βάση A^-

$NH_4^+Cl^-$

+ΙΣΧΥΡΟ ΟΞΥ

π.χ. HCl

→ Επίδραση κοινού ιόντος H_3O^+ στον ιοντισμό του NH_4^+

+ΑΣΘΕΝΕΣ ΟΞΥ

π.χ. $HCOOH$

→ Αμοιβαία επίδραση κοινού ιόντος H_3O^+

+ΣΥΖΥΓΗΣ ΒΑΣΗ

π.χ. NH_3

→ Ρυθμιστικό διάλυμα (ιοντισμός της NH_3 με επίδραση κοινού ιόντος NH_4^+ από τη διάσταση του NH_4Cl)

+ΙΣΧΥΡΗ ΒΑΣΗ

π.χ. NaOH

→ Θα έχω μονόδρομη αντίδραση
 $NH_4Cl + NaOH \rightarrow NH_3 + NaCl + H_2O$
($NH_4^+ + OH^- \rightarrow NH_3 + H_2O$)

i) Το NH_4Cl σε περίσσεια: $NH_3 - NH_4Cl$: ρυθ/κό διάλυμα

ii) Στοιχειομετρικά ίσες ποσότητες: στο διάλυμα θα έχω μόνο NH_3 (ασθενής βάση)

iii) Το NH_4Cl σε έλλειμμα: τελικά θα έχω $NH_3 - NaOH$ δηλαδή ασθενή και ισχυρή βάση.

NH₃	+ΙΣΧΥΡΗ ΒΑΣΗ π.χ. NaOH	Ιοντισμός της NH ₃ με επίδραση κοινού ιόντος OH ⁻ από το NaOH.
	+ΑΣΘΕΝΗΣ ΒΑΣΗ π.χ. CH₃ – NH₂	Αμοιβαία επίδραση κοινού ιόντος OH ⁻
	+ΣΥΖΥΓΕΣ ΟΞΥ π.χ. NH₄⁺Cl	Ρυθμιστικό διάλυμα(ιοντισμός της NH₃ με επίδραση κοινού ιόντος NH ₄ ⁺ από τη διάσταση του NH ₄ Cl)
	+ΙΣΧΥΡΟ ΟΞΥ	Έχουμε μονόδρομη αντίδραση $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$ i) Το NH ₃ σε περίσσεια: NH ₃ – NH ₄ Cl : ρυθ/κό διάλυμα ii) Στοιχειομετρικά ίσες ποσότητες: NH ₄ Cl (NH ₄ ⁺ ασθενές οξύ) NH₄Cl ↓ ασθενές οξύ – HCl ↓ ισχυρό οξύ iii) Το NH ₃ σε έλλειμμα:
Na⁺ A⁻	+ΙΣΧΥΡΗ ΒΑΣΗ π.χ. KOH	Επίδραση κοινού ιόντος OH ⁻ στον ιοντισμό του A ⁻
	+ΑΣΘΕΝΗΣ ΒΑΣΗ π.χ. NH₃	Αμοιβαία επίδραση κοινού ιόντος OH ⁻
	+ΣΥΖΥΓΕΣ ΟΞΥ π.χ. HA	Ρυθμιστικό διάλυμα (ιοντισμός του HA με επίδραση κοινού ιόντος A ⁻).
	+ΙΣΧΥΡΟ ΟΞΥ π.χ. HCl	$\text{NaA} + \text{HCl} \rightarrow \text{HA} + \text{NaCl}$ i) Το NaA σε περίσσεια: HA – NaA : ρυθ/κό διάλυμα ii) Στοιχειομετρικά ίσες ποσότητες: HA (ασθενές οξύ) HA ↓ ασθενές οξύ – HCl ↓ ισχυρό οξύ iii) Το NaA σε έλλειμμα: