

## ΙΣΧΥΡΑ ΟΞΕΑ

υδροχλωρικό οξύ	$\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$	ión χλωρίου
υδροβρωμικό οξύ	$\text{HBr} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Br}^-$	ión βρωμίου
υδροϊωδικό οξύ	$\text{HI} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{I}^-$	ión ιωδίου
υπερχλωρικό οξύ	$\text{HClO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{ClO}_4^-$	υπερχλωρικό ίόν
νιτρικό οξύ	$\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_3^-$	νιτρικό ίόν

## ΑΣΘΕΝΗ ΟΞΕΑ

	$\text{HA} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{A}^-$	$K_a$
νιτρώδες οξύ	$\text{HNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_2^-$	$K_a$
υδροκυανικό οξύ	$\text{HCN} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CN}^-$	$K_a$
υποχλωριώδες οξύ	$\text{HClO} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{ClO}^-$	$K_a$
υδροφθορικό οξύ	$\text{HF} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{F}^-$	$K_a$

οξικό οξύ	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$	$K_a$
μυρμηκικό οξύ	$\text{HCOOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCOO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$	$K_a$

ión αμμωνίου	$\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$	$K_a = K_w / K_b$
ión μεθυλαμμωνίου	$\text{CH}_3\text{NH}_3^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{H}_3\text{O}^+$	$K_a = K_w / K_b$

## ΙΣΧΥΡΕΣ (ΕΥΔΙΑΛΥΤΕΣ) ΒΑΣΕΙΣ ή υδροξειδία μετάλλων

υδροξείδιο του νατρίου	$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
υδροξείδιο του καλίου	$\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$
υδροξείδιο του ασβεστίου	$\text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
υδροξείδιο του βαρίου	$\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$

## ΑΣΘΕΝΕΙΣ ΒΑΣΕΙΣ

	$\text{B} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{BH}^+ + \text{OH}^-$	$K_b$
αμμωνία	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	$K_b$
μεθυλαμίνη	$\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{NH}_3^+ + \text{OH}^-$	$K_b$
νιτρώδες ίόν	$\text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HNO}_2$	$K_b = K_w / K_a$
ión κυανίου	$\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HCN}$	$K_b = K_w / K_a$
υποχλωριώδες ίόν	$\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HClO}$	$K_b = K_w / K_a$
ión φθορίου	$\text{F}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HF}$	$K_b = K_w / K_a$
οξικό ίόν	$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$	$K_b = K_w / K_a$
μυρμηκικό ίόν	$\text{HCOO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCOOH} + \text{OH}^-$	$K_b = K_w / K_a$

## ΑΛΑΤΑ

Οξικό νάτριο	$\text{CH}_3\text{COONa} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$
χλωριούχο αμμώνιο	$\text{NH}_4\text{Cl} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{Cl}^-$