

Równanie reakcji	Sprężone pary kwas - zasada	
$\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cl}^- + \text{H}_3\text{O}^+$	$\text{HCl} - \text{Cl}^-$	$\text{H}_2\text{O} - \text{H}_3\text{O}^+$
$\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{H}_3\text{O}^+$	$\text{H}_3\text{PO}_4 - \text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{H}_2\text{O} - \text{H}_3\text{O}^+$
$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$	BRAK	
$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	$\text{NH}_3 - \text{NH}_4^+$	$\text{H}_2\text{O} - \text{OH}^-$
$\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$	$\text{NH}_4^+ - \text{NH}_3$	$\text{H}_2\text{O} - \text{H}_3\text{O}^+$
$\text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HSO}_3^- + \text{OH}^-$	$\text{SO}_3^{2-} - \text{HSO}_3^-$	$\text{H}_2\text{O} - \text{OH}^-$