

Calcolo del pH
tabella schematica riassuntiva

<p>Acidi forti monovalenti</p> $[H^+]_{eq} = [HA]_{in}$ $pH = -\log_{10} [HA]_{in} = -\log_{10} [H^+]_{eq}$	<p>Basi forti monovalenti</p> $[OH^-]_{eq} = [BOH]_{in}$ $pOH = -\log_{10} [BOH]_{in} = -\log_{10} [OH^-]_{eq}$ $pH = 14 - pOH$ $pH = 14 + \log_{10} [BOH]_{in}$
<p>Acidi deboli monovalenti</p> $[H^+]_{eq} = \sqrt{K_a * [HA]_{in}}$ $pH = -\log_{10} [H^+] = -\log_{10} \sqrt{K_a * [HA]_{in}}$	<p>Basi deboli monovalenti</p> $[OH^-]_{eq} = \sqrt{K_b * [BOH]_{in}}$ $pH = 14 + \log_{10} [OH^-]$ $pH = 14 + \log_{10} \sqrt{K_b * [BOH]_{in}}$
<p>Idrolisi di sale ottenuto dalla reazione tra un acido debole ed una base forte</p> $[OH^-] = \sqrt{\frac{K_w * C_s}{K_a}}$ $pOH = -\log_{10} [OH^-]_{eq}$ $pH = 14 - pOH$	<p>Idrolisi di sale ottenuto dalla reazione tra un acido forte ed una base debole</p> $[H^+] = \sqrt{\frac{K_w * C_s}{K_b}}$ $pH = -\log_{10} [H^+]$
<p>Idrolisi di sale ottenuto dalla reazione tra un acido debole ed una base debole</p> $[H^+] = \sqrt{\frac{K_w * K_a}{K_b}}$ $pH = -\log_{10} [H^+]$	
<p>SOLUZIONE TAMPONE</p>	
<p>pH di una soluzione tampone formata da un sale derivato da un acido debole con una base forte, in presenza di acido debole in eccesso</p> $[H^+] = K_a * \frac{C_a}{C_s}$ $pH = -\log_{10} [H^+]$	<p>pH di una soluzione tampone formata da un sale derivato da una base debole con un acido forte, in presenza di base debole in eccesso</p> $[OH^-] = K_b * \frac{C_b}{C_s}$ $pH = 14 - pOH$ $pH = 14 + \log_{10} [OH^-]$