

Para ácidos			
Ka/Co	Fuerza	% α	Fórmula
	Fuerte		$\text{pH} = -\log \text{Co}$
	Media		$[\text{H}^+]^2 + \text{Ka}[\text{H}^+] - \text{KaCo} = 0$
	Débil		$\text{pH} = \frac{1}{2} \text{pKa} - \frac{1}{2} \log \text{Co}$

Para bases			
Ka*Co	Fuerza	% β	Fórmula
	Fuerte		$\text{pH} = 14 + \log \text{Co}$
	Media		$[\text{H}^+]^2 \text{Co} - 10^{-14}[\text{H}^+] - \text{Ka}10^{-14} = 0$
	Débil		$\text{pH} = 7 + \frac{1}{2} \text{pKa} + \frac{1}{2} \log \text{Co}$