

pH	$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$ $[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$
Constante de dissociation d'un composé chimique	<p>Réaction chimique de dissociation: $\text{Ax By} \rightleftharpoons \text{xA} + \text{yB}$</p> $K_d = \frac{[\text{A}]^x * [\text{B}]^y}{[\text{AxBy}]}$
Constante de dissociation ionique de l'eau pure	$2 \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$ $K_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] * [\text{OH}^-]}{[\text{H}_2\text{O}]}$
Produit ionique K_e	$K_e = [\text{H}_3\text{O}^+] * [\text{OH}^-] = K_{\text{H}_2\text{O}} * [\text{H}_2\text{O}]$ $K_e = 10^{-14} \text{ (à } 25^\circ\text{)}$
pke	$\text{pke} = -\log(\text{ke}) = 14$ <p>(À 25°)</p>
Constante d'acidité	$k_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{AH}]}$
Acide fort	$\text{pH} = -\log (\text{Ca})$
Acide faible	$\text{pH} = \frac{1}{2} * \text{pka} - \frac{1}{2} * \log(\text{Ca})$
Base forte	$\text{pH} = 14 + \log (\text{Cb})$
Base faible	$\text{pH} = 7 + \frac{1}{2} * \text{pka} + \frac{1}{2} * \log(\text{Cb})$
Dans une solution à 25°C	$K_a \times K_b = K_e = 10^{-14}$ $\text{pKa} + \text{pKb} = \text{pKe} = 14$
Solution tampon	$\text{pH} = \text{pka} + \log \frac{\text{Cb}}{\text{Ca}}$