

Constantes de Acidez a 25 °C

Ácidos	Fórmula Química	K _a
Perclórico	HClO ₄	Muito elevado
Clórico	HClO ₃	Muito elevado
Nítrico (azótico)	HNO ₃	Muito elevado
Clorídrico	HCl	Muito elevado
Sulfúrico	H ₂ SO ₄	Muito elevado
Sulfuroso	H ₂ SO ₃	1,7 x 10 ⁻²
Ião hidrogenossulfato	HSO ₄ ⁻	1,3 x 10 ⁻²
Fosfórico	H ₃ PO ₄	6,7 x 10 ⁻³
Fluorídrico	HF	6,8 x 10 ⁻⁴
Nitroso	HNO ₂	5,1 x 10 ⁻⁴
Fórmico (metanóico)	H ₂ CO ₂	1,8 x 10 ⁻⁴
Benzóico	C ₆ H ₅ CO ₂ H	6,3 x 10 ⁻⁵
Acético (etanoico)	CH ₃ CO ₂ H	1,7 x 10 ⁻⁵
Propanóico	CH ₃ CH ₂ CO ₂ H	1,3 x 10 ⁻⁵
Carbónico	CO ₂ +H ₂ O	4,5 x 10 ⁻⁷
Sulfídrico	H ₂ S	1,0 x 10 ⁻⁷
Ião dihidrogenofosfato	H ₂ PO ₄ ⁻	6,2 x 10 ⁻⁸
Ião hidrogenossulfito	HSO ₃ ⁻	6,2 x 10 ⁻⁸
Cianídrico	HCN	6,0 x 10 ⁻¹⁰
Ião amónio	NH ₄ ⁺	5,6 x 10 ⁻¹⁰
Ião hidrogenocarbonato	HCO ₃ ⁻	4,7 x 10 ⁻¹¹
Ião hidrogenossulfureto	HS ⁻	1,3 x 10 ⁻¹⁰
Ião hidrogenoclorato	HClO ₄ ²⁻	4,4 x 10 ⁻¹³

Constantes de Basicidade a 25°C

Base	Fórmula Química	K_b
Metilamina	CH_3NH_2	$5,5 \times 10^{-4}$
Ião carbonato	CO_3^{2-}	$2,1 \times 10^{-4}$
Amoníaco	NH_3	$1,8 \times 10^{-5}$
Ião cianeto	CN^-	$1,7 \times 10^{-5}$
Ião hidrogenossulfureto	HS^-	$1,0 \times 10^{-7}$
Ião hidrogenocarbonato	HCO_3^-	$2,2 \times 10^{-8}$
Piridina	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	$1,5 \times 10^{-9}$
Ião acetato	CH_3COO^-	$5,8 \times 10^{-10}$
Anilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	$4,2 \times 10^{-10}$
Ião sulfato	SO_4^{2-}	$7,7 \times 10^{-13}$