

Material de apoyo: Constantes de equilibrio en soluciones acuosas**Constante de disociación de ácidos a 25 °C y 1 atm**

Para los ácidos polipróticos se indica únicamente la  $K_a$  de la primera ionización

Nombre	Fórmula	$K_a$
Acético	$\text{HCH}_3\text{COO}$	$1,8 \times 10^{-5}$
Arsenioso	$\text{H}_3\text{AsO}_3$	$5,1 \times 10^{-10}$
Ascórbico	$\text{HC}_6\text{H}_7\text{O}_6$	$8,0 \times 10^{-5}$
Benzoico	$\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_2$	$6,5 \times 10^{-5}$
Bórico	$\text{H}_3\text{BO}_3$	$5,8 \times 10^{-10}$
Carbónico	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$4,3 \times 10^{-7}$
Cianhídrico	$\text{HCN}$	$4,9 \times 10^{-10}$
Cítrico	$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$	$7,4 \times 10^{-4}$
Fluorhídrico	$\text{HF}$	$6,8 \times 10^{-4}$
Fórmico	$\text{HCHO}_2$	$1,8 \times 10^{-4}$
Fosfórico	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$7,5 \times 10^{-3}$
Hipobromoso	$\text{HBrO}$	$2,5 \times 10^{-9}$
Hipocloroso	$\text{HClO}$	$3,0 \times 10^{-8}$
Hipoyodoso	$\text{HIO}$	$2,3 \times 10^{-11}$
Láctico	$\text{HC}_3\text{H}_5\text{O}$	$1,4 \times 10^{-4}$
Nitroso	$\text{HNO}_2$	$4,5 \times 10^{-4}$
Oxálico	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	$5,9 \times 10^{-2}$
Sulfhídrico	$\text{H}_2\text{S}$	$9,5 \times 10^{-8}$

**Constante de disociación de bases a 25 °C y 1 atm**

Nombre	Fórmula	$K_b$
Amoníaco	$\text{NH}_3$	$1,8 \times 10^{-5}$
Anilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	$4,3 \times 10^{-10}$
Dimetilamina	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	$5,4 \times 10^{-4}$
Etilamina	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	$6,4 \times 10^{-4}$
Hidracina	$\text{H}_2\text{NNH}_2$	$1,3 \times 10^{-6}$
Hidroxilamina	$\text{HONH}_2$	$1,1 \times 10^{-8}$
Metilamina	$\text{CH}_3\text{NH}_2$	$4,4 \times 10^{-4}$
Piridina	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	$1,7 \times 10^{-9}$
Trimetilamina	$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	$6,4 \times 10^{-5}$