

Ácido	Fórmula	K <sub>a</sub>	pK <sub>a</sub>	Base conj.	Fórmula base conj.	K <sub>b</sub> base conj.	pK <sub>b</sub> base conj.
Perclórico	HClO <sub>4</sub>	Prác. infinita	-	Perclorato	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Permangánico	HMnO <sub>4</sub>	Prác. infinita	-	Permanganato	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Nítrico	HNO <sub>3</sub>	Prác. infinita	-	Nitrato	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Sulfúrico	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Prác. infinita	-	Sulfato	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Sin basicidad	-
Yodhídrico	HI	Prác. infinita	-	Yoduro	I <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Bromhídrico	HBr	Prác. infinita	-	Bromuro	Br <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Clorhídrico	HCl	Prác. infinita	-	Cloruro	Cl <sup>-</sup>	Sin basicidad	-
Tricloroacético	Cl <sub>3</sub> C-COOH	2,6·10 <sup>-1</sup>	0,70	Tricloroacetato	Cl <sub>3</sub> C-COO <sup>-</sup>	3,8·10 <sup>-14</sup>	13,30
Yódico	HIO <sub>3</sub>	1,7·10 <sup>-1</sup>	0,77	Yodato	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	5,9·10 <sup>-14</sup>	13,23
Oxálico (etanodioico)	HOOC-COOH	5,9·10 <sup>-2</sup>	1,23	Oxalato	HOOC-COO <sup>-</sup>	1,7·10 <sup>-13</sup>	12,77
Dicloroacético	Cl <sub>2</sub> CH-COOH	3,3·10 <sup>-2</sup>	1,48	Dicloroacetato	Cl <sub>2</sub> CH-COO <sup>-</sup>	3,0·10 <sup>-13</sup>	12,52
Peryódico	HIO <sub>4</sub>	2,3·10 <sup>-2</sup>	1,64	Peryodato	IO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	4,3·10 <sup>-13</sup>	12,36
Ión hidrogenosulfato	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	1,2·10 <sup>-2</sup>	1,92	Sulfato	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	8,3·10 <sup>-13</sup>	12,08
Fosfórico	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	7,5·10 <sup>-3</sup>	2,12	Dihidrógenofosfato	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	1,3·10 <sup>-12</sup>	11,88
Bromoacético	BrCH <sub>2</sub> -COOH	2,1·10 <sup>-3</sup>	2,69	Bromoacetato	BrCH <sub>2</sub> -COO <sup>-</sup>	4,9·10 <sup>-12</sup>	11,31
Cloroacético	ClCH <sub>2</sub> -COOH	1,4·10 <sup>-3</sup>	2,85	Cloroacetato	ClCH <sub>2</sub> -COO <sup>-</sup>	7,1·10 <sup>-12</sup>	11,15
Nitroso	HNO <sub>2</sub>	4,6·10 <sup>-4</sup>	3,34	Nitrito	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	2,2·10 <sup>-11</sup>	10,66
Fluorhídrico	HF	3,5·10 <sup>-4</sup>	3,45	Fluoruro	F <sup>-</sup>	2,8·10 <sup>-11</sup>	10,55
Metanoico	HCOOH	1,8·10 <sup>-4</sup>	3,75	Metanoato (formiato)	HCOO <sup>-</sup>	5,6·10 <sup>-11</sup>	10,25
Láctico (2-hidroxiopropanoico)	CH <sub>3</sub> -CHOH-COOH	1,4·10 <sup>-4</sup>	3,86	Lactato	CH <sub>3</sub> -CHOH-COO <sup>-</sup>	7,3·10 <sup>-11</sup>	10,14

Ácido	Fórmula	$K_a$	$pK_a$	Base conj.	Fórmula base conj.	$K_b$ base conj.	$pK_b$ base conj.
Benzoico	$C_6H_5-COOH$	$6,5 \cdot 10^{-5}$	4,19	Benzoato	$C_6H_5-COO^-$	$1,5 \cdot 10^{-10}$	9,81
Ión fenilamonio	$C_6H_5NH_3^+$	$2,3 \cdot 10^{-5}$	4,64	Fenilamina (anilina)	$C_6H_5NH_2$	$4,3 \cdot 10^{-10}$	9,36
Acético	$CH_3-COOH$	$1,8 \cdot 10^{-5}$	4,75	Acetato	$CH_3-COO^-$	$5,6 \cdot 10^{-10}$	9,25
Butanoico	$CH_3-(CH_2)_2-COOH$	$1,5 \cdot 10^{-5}$	4,82	Butanoato	$CH_3-(CH_2)_2-COO^-$	$6,7 \cdot 10^{-10}$	9,18
Propanoico	$CH_3-CH_2-COOH$	$1,3 \cdot 10^{-5}$	4,87	Propanoato	$CH_3-CH_2-COO^-$	$7,5 \cdot 10^{-10}$	9,13
Carbónico	$H_2CO_3$	$4,3 \cdot 10^{-7}$	6,37	Carbonato	$HCO_3^-$	$2,3 \cdot 10^{-8}$	7,63
Ión amonio	$NH_4^+$	$5,6 \cdot 10^{-10}$	9,25	Amoníaco	$NH_3$	$1,8 \cdot 10^{-5}$	4,75
Cianhídrico	$HCN$	$4,9 \cdot 10^{-10}$	9,31	Cianuro	$CN^-$	$2,0 \cdot 10^{-5}$	4,69
Ión trimetilamonio	$(CH_3)_3NH^+$	$1,6 \cdot 10^{-10}$	9,81	Trimetilamina	$(CH_3)_3N$	$6,5 \cdot 10^{-5}$	4,19
Ión metilamonio	$CH_3NH_3^+$	$2,7 \cdot 10^{-11}$	10,57	Metilamina	$CH_3NH_2$	$3,7 \cdot 10^{-4}$	3,43
Ión dimetilamonio	$(CH_3)_2NH_2^+$	$1,9 \cdot 10^{-11}$	10,73	Dimetilamina	$(CH_3)_2NH$	$5,4 \cdot 10^{-4}$	3,27