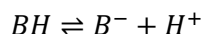


Los datos mostrados en esta tabla son los  $pK_a$ , definidos para la siguiente reacción:



Donde  $pK_a = -\log K_a$ . Y  $K_a$  viene definida por:

$$K_a = \frac{[H^+][B^-]}{[HA]}$$

En el caso de las bases, los datos mostrados en las tablas son los correspondientes al ácido conjugado. De modo que la  $K_b$  o el  $pK_b$  puede calcularse del siguiente modo:

$$K_b = \frac{K_w}{K_a} \quad pK_b + pK_a = pK_w$$

Donde  $K_a = 1.01 \cdot 10^{-14}$  a 25 °C o, aproximadamente  $10^{-14}$ .

Todos los valores están referidos a disoluciones acuosas diluidas donde se puede presuponer fuerza iónica cero.

Nombre	Fórmula	Etapas	T °C	$pK_a$	$K_a$
Ion aluminio	$Al^{3+}$		25	5.0	$1 \cdot 10^{-5}$
Amoníaco	$NH_3$		25	9.25	$5.62 \cdot 10^{-10}$
Ácido arsénico	$H_3AsO_4$	1	25	2.26	$5.49 \cdot 10^{-3}$
		2	25	6.76	$1.73 \cdot 10^{-7}$
		3	25	11.29	$5.12 \cdot 10^{-12}$
Ácido arsenioso	$H_2AsO_3$		25	9.29	$5.29 \cdot 10^{-10}$
Ion Bario(II)	$Ba^{2+}$		25	13.4	$3.98 \cdot 10^{-14}$
Ácido bórico	$H_3BO_3$	1	20	9.27	$5.37 \cdot 10^{-10}$
		2	20	>14	$<1 \cdot 10^{-14}$
Ion calcio	$Ca^{2+}$		25	12.6	$2.51 \cdot 10^{-13}$
Ácido carbónico	$H_2CO_3$	1	25	6.35	$4.46 \cdot 10^{-7}$
		2	25	10.33	$4.67 \cdot 10^{-11}$
Ácido cloroso	$HClO_2$		25	1.94	$1.15 \cdot 10^{-2}$
Ácido crómico	$H_2CrO_4$	1	25	0.74	$1.82 \cdot 10^{-1}$
		2	25	6.49	$3.23 \cdot 10^{-7}$
Ácido ciánico	$HCNO$		25	3.46	$3.46 \cdot 10^{-4}$
Ácido germánico	$H_2GeO_3$	1	25	9.01	$9.77 \cdot 10^{-10}$
		2	25	12.3	$5.01 \cdot 10^{-13}$
Hidracina	$N_2H_4$		25	8.1	$7.94 \cdot 10^{-9}$
Ácido hidrazoico	$HN_3$		25	4.6	$2.51 \cdot 10^{-5}$
Ácido cianhídrico	$HCN$		25	9.21	$6.16 \cdot 10^{-10}$
Ácido fluorhídrico	$HF$		25	3.20	$6.3 \cdot 10^{-4}$
Peróxido de hidrógeno	$H_2O_2$		25	11.62	$2.39 \cdot 10^{-12}$
Selenuro de hidrógeno	$H_2Se$	1	25	3.89	$1.29 \cdot 10^{-4}$
		2	25	11.0	$1 \cdot 10^{-11}$
Sulfuro de hidrógeno	$H_2S$	1	25	7.05	$8.91 \cdot 10^{-8}$
		2	25	19	$1 \cdot 10^{-19}$
Telururo de hidrógeno	$H_2Te$	1	18	2.6	$2.51 \cdot 10^{-3}$
		2	25	11	$1 \cdot 10^{-11}$
hidroxilamina	$NH_2OH$		25	5.94	$1.15 \cdot 10^{-6}$
Ácido hipobromoso	$HBrO$		25	8.55	$2.81 \cdot 10^{-9}$

**CONSTANTES DE DISOCIACIÓN DE ÁCIDOS Y BASES INORGÁNICAS.**

Ácido hipocloroso	HClO		25	7.40	$3.98 \cdot 10^{-8}$
Ácido hipoyodoso	HIO		25	10.5	$3.16 \cdot 10^{-11}$
Ácido yódico	HIO <sub>3</sub>		25	0.78	$1.66 \cdot 10^{-1}$
Ion litio	Li <sup>+</sup>		25	13.8	$1.58 \cdot 10^{-14}$
Ion magnesio (II)	Mg <sup>2+</sup>		25	11.4	$3.98 \cdot 10^{-12}$
Ácido nitroso			25	3.25	$5.62 \cdot 10^{-5}$
Ácido perclórico	HClO <sub>4</sub>		20	-1.6	$3.98 \cdot 10$
Ácido peryódico	HIO <sub>4</sub>		25	1.64	$2.29 \cdot 10^{-2}$
Ácido fosfórico	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	1	25	2.16	$6.91 \cdot 10^{-3}$
		2	25	7.21	$6.16 \cdot 10^{-8}$
		3	25	12.32	$4.78 \cdot 10^{-13}$
Ácido fosforoso	H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	1	20	1.3	$5.01 \cdot 10^{-2}$
		2	20	6.7	$1.99 \cdot 10^{-7}$
Ácido pirofosfórico	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	1	25	0.91	$1.23 \cdot 10^{-1}$
		2	25	2.10	$7.94 \cdot 10^{-3}$
		3	25	6.70	$1.99 \cdot 10^{-7}$
		4	25	9.32	$4.78 \cdot 10^{-10}$
Ácido selenico	H <sub>2</sub> SeO <sub>4</sub>	2	25	1.7	$1.99 \cdot 10^{-2}$
Ácido selenioso	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub>	1	25	2.62	$2.39 \cdot 10^{-3}$
		2	25	8.32	$4.78 \cdot 10^{-9}$
Ácido silícico	H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	1	30	9.9	$1.25 \cdot 10^{-10}$
		2	30	11.8	$1.58 \cdot 10^{-12}$
		3	30	12	$1 \cdot 10^{-12}$
		4	30	12	$1 \cdot 10^{-12}$
Ion sodio	Na <sup>+</sup>		25	14.8	$1.58 \cdot 10^{-15}$
Ion estroncio	Sr <sup>2+</sup>		25	13.2	$6.31 \cdot 10^{-14}$
Ácido sulfámico	NH <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> H		25	1.05	$8.91 \cdot 10^{-2}$
Ácido sulfúrico	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2	25	1.99	$1.02 \cdot 10^{-2}$
Ácido sulfuroso	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	1	25	1.85	$1.41 \cdot 10^{-2}$
		2	25	7.2	$6.31 \cdot 10^{-8}$
Ácido telúrico	H <sub>2</sub> TeO <sub>4</sub>	1	18	7.68	$2.09 \cdot 10^{-8}$
		2	18	11.0	$1 \cdot 10^{-11}$
Ácido teluroso	H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	1	25	6.27	$5.37 \cdot 10^{-7}$
		2	25	8.43	$3.71 \cdot 10^{-9}$
Ácido tetrafluoroborico	HBF <sub>4</sub>		25	0.5	$3.16 \cdot 10^{-1}$
Ácido tiociánico	HSCN		25	-1.8	$6.31 \cdot 10$
Agua	H <sub>2</sub> O		25	13.995	$1.01 \cdot 10^{-14}$