

Fórmula	K_{a1}	K_{a2}	K_{a3}
CH_3COOH (o $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$)	1.8×10^{-5}		
H_3AsO_4	5.6×10^{-3}	1.0×10^{-7}	3.0×10^{-12}
H_3AsO_3	5.1×10^{-10}		
$\text{H}_2\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_6$	8.0×10^{-5}	1.6×10^{-12}	
$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ (o $\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_2$)	6.3×10^{-5}		
H_3BO_3	5.8×10^{-10}		
$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ (o $\text{HC}_4\text{H}_7\text{O}_2$)	1.5×10^{-5}		
H_2CO_3	4.3×10^{-7}	5.6×10^{-11}	
HCN	4.9×10^{-10}		
HCNO	3.5×10^{-4}		
$\text{HOCC}(\text{OH})(\text{CH}_2\text{COOH})_2$ (o $\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$)	7.4×10^{-4}	1.7×10^{-5}	4.0×10^{-7}
CH_2ClCOOH (o $\text{HC}_2\text{H}_2\text{O}_2\text{Cl}$)	1.4×10^{-3}		
HClO_2	1.1×10^{-2}		
$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ (o $\text{HC}_6\text{H}_5\text{O}$)	1.3×10^{-10}		
HF	6.8×10^{-4}		
HCOOH (o HCHO_2)	1.8×10^{-4}		
H_3PO_4	7.5×10^{-3}	6.2×10^{-8}	4.2×10^{-13}
HN_3	1.9×10^{-5}		
HCrO_4^-	3.0×10^{-7}		
HSeO_4^-	2.2×10^{-2}		
HBrO	2.5×10^{-9}		
HClO	3.0×10^{-8}		
HIO	2.3×10^{-11}		
$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ (o $\text{HC}_3\text{H}_5\text{O}_3$)	1.4×10^{-4}		
$\text{CH}_2(\text{COOH})_2$ (o $\text{H}_2\text{C}_3\text{H}_2\text{O}_4$)	1.5×10^{-3}	2.0×10^{-6}	
HNO_2	4.5×10^{-4}		
$(\text{COOH})_2$ (o $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$)	5.9×10^{-2}	6.4×10^{-5}	
H_5IO_6	2.8×10^{-2}	5.3×10^{-9}	
H_2O_2	2.4×10^{-12}		
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	3.0×10^{-2}	4.4×10^{-3}	2.1×10^{-7}
$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$ (o $\text{HC}_3\text{H}_5\text{O}_2$)	1.3×10^{-5}		
H_2SeO_3	2.3×10^{-3}	5.3×10^{-9}	
H_2S	9.5×10^{-8}	1×10^{-19}	
H_2SO_4	Ácido fuerte	1.2×10^{-2}	
H_2SO_3	1.7×10^{-2}	6.4×10^{-8}	
$\text{HOOC}(\text{CHOH})_2\text{COOH}$ (o $\text{H}_2\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6$)	1.0×10^{-3}	4.6×10^{-5}	
HIO_3	1.7×10^{-1}		

Constantes de disociación de bases a 25 °C

Fórmula	K_b
NH_3	1.8×10^{-5}
$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	4.3×10^{-10}
$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$	5.4×10^{-4}
$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	6.4×10^{-4}
H_2NNH_2	1.3×10^{-6}
HONH_2	1.1×10^{-8}
CH_3NH_2	4.4×10^{-4}
$\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$	1.7×10^{-9}
$(\text{CH}_3)_3\text{N}$	6.4×10^{-5}