

CONSTANTES DE ACIDEZ

Fuerza	Ácido	Base conjugada	K_a	pK_a
ácidos fuertes $K_a > 55,55$	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	-	-
	HCl, HBr, HI	Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻	-	-
	HNO ₃	NO ₃ ⁻	-	-
	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	-	-
	H ₃ O ⁺	H ₂ O	55,55	-1,74
ácidos semifuertes $55,55 > K_a > 10^{-4}$	HIO ₃	IO ₃ ⁻	$1,9 \cdot 10^{-1}$	0,72
	H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	$1,7 \cdot 10^{-2}$	1,77
	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ⁻²	$1,2 \cdot 10^{-2}$	1,92
	HClO ₂	ClO ₂ ⁻	$1,0 \cdot 10^{-2}$	2,00
	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	$7,5 \cdot 10^{-3}$	2,12
	HCOOH	HCOO ⁻	$1,8 \cdot 10^{-4}$	3,74
ácidos débiles $10^{-4} > K_a > 10^{-10}$	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	$1,8 \cdot 10^{-5}$	4,74
	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	$4,3 \cdot 10^{-7}$	6,37
	H ₂ S	HS ⁻	$9,1 \cdot 10^{-8}$	7,04
	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ⁻²	$6,2 \cdot 10^{-8}$	7,21
	NH ₄ ⁺	NH ₃	$5,6 \cdot 10^{-10}$	9,25
	HCN	CN ⁻	$4,9 \cdot 10^{-10}$	9,31
ácidos muy débiles $K_a < 10^{-10}$	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ⁻²	$6,0 \cdot 10^{-11}$	10,22
	HIO	IO ⁻	$1,0 \cdot 10^{-11}$	11,00
	HPO ₄ ⁻²	PO ₄ ⁻³	$4,8 \cdot 10^{-13}$	12,32
	HS ⁻	S ⁻²	$1,0 \cdot 10^{-13}$	13,00
	H ₂ O	OH ⁻	$1,8 \cdot 10^{-16}$	15,74

CONSTANTES DE BASICIDAD

Fuerza	Base	Ácido conjugado	K_b	pK_b
Bases fuertes	Li(OH), K(OH)	Li^+ , K^+	-	-
	Na(OH)	Na^+	-	-
	Ca(OH) ₂	Ca^{+2}	-	-
	Ba(OH) ₂	Ba^{+2}	-	-
bases débiles				
	CO_3^{-2}	HCO_3^-	$1,7 \cdot 10^{-4}$	3,77
	CN^-	HCN	$2,0 \cdot 10^{-5}$	4,69
	NH_3	NH_4^+	$1,8 \cdot 10^{-5}$	4,75
	N_2H_4	$N_2H_5^+$	$9,0 \cdot 10^{-7}$	6,05
bases muy débiles				
	NH_2OH	NH_3OH^+	$1,0 \cdot 10^{-9}$	9,00
	$C_6H_5NH_2$	$C_6H_5NH_3^+$	$3,8 \cdot 10^{-10}$	9,42