

Quelques valeurs de CONSTANCE D'ACIDITÉ EN SOLUTIONS AQUEUSE
et pK_A À 25 °C

Acide	HA	A ⁻	K_a	pK_a
Iodhydrique	HI	I ⁻	•	•
Perchlorique	HClO ₄	HClO ₄ ⁻	•	•
Bromhydrique	HBr	Br ⁻	•	•
Chlorhydrique	HCl	Cl ⁻	•	•
Sulfurique (1)	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	•	•
Ion hydronium (ou oxonium)	H₃O⁺	H₂O	1,00	0,00
Oxalique (1)	(COOH) ₂	HOOC-COO ⁻	$5,9 \times 10^{-2}$	1,23
Dichloracétique	CHCl ₂ COOH	CHCl ₂ COO ⁻	$5,0 \times 10^{-2}$	1,3
Sulfurique (2)	HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	$1,2 \times 10^{-2}$	1,92
Phosphorique (1)	H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	$7,5 \times 10^{-3}$	2,12
Monochloracétique	CH ₂ ClCOOH	CH ₂ ClCOO ⁻	$1,4 \times 10^{-3}$	2,87
Formique (ou méthanoïque)	HCOOH	HCOO ⁻	$1,8 \times 10^{-4}$	3,75
Oxalique (2)	HOOC-COO ⁻	(COO ⁻) ₂	$6,5 \times 10^{-5}$	4,19
Acide ascorbique (1)		(ion ascorbate)	$6,3 \times 10^{-5}$	4,2
Ion anilinium	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	C ₆ H ₅ NH ₂	$2,3 \times 10^{-5}$	4,63
Acétique (ou éthanoïque)	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	$1,8 \times 10^{-5}$	4,75
Butyrique (ou butanoïque)	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOH	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COO ⁻	$1,5 \times 10^{-5}$	4,82
Propionique (ou propanoïque)	CH ₃ CH ₂ COOH	CH ₃ CH ₂ COO ⁻	$1,4 \times 10^{-5}$	4,87
Carbonique (1)	H ₂ CO ₃ (= H ₂ O + CO ₂)	HCO ₃ ⁻	$4,3 \times 10^{-7}$	6,37
Phosphorique (2)	H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	$6,2 \times 10^{-8}$	7,21
Borique	B(OH) ₃	B(OH) ₄ ⁻	$7,2 \times 10^{-10}$	9,14
Ion ammonium	NH ₄ ⁺	NH ₃	$5,6 \times 10^{-10}$	9,25
Phénol	C ₆ H ₅ OH	(ion phénate) C ₆ H ₅ O ⁻	$1,3 \times 10^{-10}$	9,89
Carbonique (2)	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	$4,8 \times 10^{-11}$	10,32
Ion diméthylammonium	(CH ₃) ₂ NH ₂ ⁺	(CH ₃) ₂ NH	$1,9 \times 10^{-11}$	10,73
Ion diéthylammonium	(C ₂ H ₅) ₂ NH ₂ ⁺	(C ₂ H ₅) ₂ NH	$1,0 \times 10^{-11}$	10,99
Ascorbique (2)			$2,5 \times 10^{-12}$	11,6
Phosphorique (3)	HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	$2,1 \times 10^{-13}$	12,67
Eau	H₂O	HO⁻	10^{-14}	14,00
Méthanol	CH ₃ OH	(ion méthanolate) CH ₃ O ⁻	•	•
Éthanol	CH ₃ CH ₂ OH	(ion éthanolate) CH ₃ CH ₂ O ⁻	•	•
Ammoniac	NH ₃	(ion amidure) NH ₂ ⁻	•	•