

pKa de divers couples acido-basiques

Acide	Nom de l'acide	Base conjuguée	Nom de la base conjuguée	pKa
HClO ₄	acide perchlorique	ClO ₄ ⁻	ion perchlorate	-7
HCl	acide chlorhydrique	Cl ⁻	ion chlorure	-3
H ₂ SO ₄	acide sulfurique	HSO ₄ ⁻	ion hydrogénosulfate	-3
HNO ₃	acide nitrique	NO ₃ ⁻	ion nitrate	-1
H ₃ O ⁺	ion hydronium	H ₂ O	eau	0
H ₂ SO ₃	acide sulfureux	HSO ₃ ⁻	ion hydrogénosulfite	1.8
HSO ₄ ⁻	ion hydrogénosulfate	SO ₄ ²⁻	ion sulfate	1.9
HClO ₂	acide chloreux	ClO ₂ ⁻	ion chlorite	1.93
H ₂ PO ₃	acide phosphoreux	HPO ₃ ⁻	ion hydrogénophosphorite	2.00
H ₃ PO ₄	acide phosphorique	H ₂ PO ₄ ⁻	ion dihydrogénophosphate	2.12
[Fe(H ₂ O) ₆] ³⁺	ion hexaaquafer III	[Fe(H ₂ O) ₅ OH] ²⁺	ion pentaaquahydroxyfer III	2.10
HF	acide fluorhydrique	F ⁻	ion fluorure	3.2
HNO ₂	acide nitreux	NO ₂ ⁻	ion nitrite	3.35
HCO ₂ H	acide méthanoïque	HCO ₂ ⁻	ion méthanoate	3.75
CH ₃ CO ₂ H	acide éthanoïque (acétique)	CH ₃ COO ⁻	ion éthanoate (acétate)	4.7
[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	ion hexaaquaaluminium	[Al(H ₂ O) ₅ OH] ²⁺	ion pentaaquahydroxyaluminium	4.9
H ₂ CO ₃	acide carbonique	HCO ₃ ⁻	ion hydrogénocarbonate	6.3
HPO ₃ ⁻	ion hydrogénophosphorite	PO ₃ ²⁻	ion phosphorite	6.59
H ₂ S	acide sulfhydrique	HS ⁻	ion hydrogénosulfure	7.04
H ₂ PO ₄ ⁻	ion dihydrogénophosphate	HPO ₄ ²⁻	ion hydrogénophosphate	7.2
HSO ₃ ⁻	ion hydrogénosulfite	SO ₃ ²⁻	ion sulfite	7.21
HClO	acide hypochloreux	ClO ⁻	ion hypochlorite	8.0
HCN	acide cyanhydrique	CN ⁻	ion cyanure	9.2
NH ₄ ⁺	ion ammonium	NH ₃	ammoniaque	9.25
HCO ₃ ⁻	ion hydrogénocarbonate	CO ₃ ²⁻	ion carbonate	10.33
HPO ₄ ²⁻	ion hydrogénophosphate	PO ₄ ³⁻	ion phosphate	12.32
H ₂ O	eau	OH ⁻	ion hydroxyde	14
HS ⁻	ion hydrogénosulfure	S ²⁻	ion sulfure	19

NH_3	ammoniac	NH_2^-	ion amidure	23
OH^-	ion hydroxyde	O^{2-}	ion oxyde	24