

CONSTANTES D'ACIDITÉ DE COUPLES ACIDE-BASE

COUPLE		ACIDE	BASE	pKa	remarque
HBr	/	Br ⁻	acide bromhydrique	ion bromure	FORT
HCl	/	Cl ⁻	acide chlorhydrique	ion chlorure	FORT
HI	/	I ⁻	acide iodhydrique	ion iodure	FORT
HNO ₃	/	NO ₃ ⁻	acide nitrique	ion nitrate	FORT
HClO ₄	/	ClO ₄ ⁻	acide perchlorique	ion perchlorate	FORT
H ₂ SO ₄	/	HSO ₄ ⁻	acide sulfurique	ion hydrogénosulfate	FORT
HBrO ₃	/	BrO ₃ ⁻	acide bromique	ion bromate	0.7
CCl ₃ -COOH	/	CCl ₃ -COO ⁻	acide trichloroéthanoïque	ion trichloroéthanoate	0.7
HOOC-COOH	/	HOOC-COO ⁻	éthane dioïque (oxalique)	ion hydrogéné oxalate	1.2 (1)
CHCl ₂ -COOH	/	CHCl ₂ -COO ⁻	acide dichloroéthanoïque	ion dichloroéthanoate	1.3
H ₂ SO ₃	/	HSO ₃ ⁻	acide sulfureux	ion hydrogénosulfite	1.8 (1)
H ₃ PO ₄	/	H ₂ PO ₄ ⁻	acide ortho phosphorique	ion dihydrogénophosphate	1.9 (2)
HSO ₄ ⁻	/	SO ₄ ²⁻	ion hydrogénosulfate	ion sulfate	2.1 (1)
CH ₂ Cl-COOH	/	CH ₂ Cl-COO ⁻	acide monochloroéthanoïque	ion chloroéthanoate	2.9
HF	/	F ⁻	acide fluorhydrique	ion fluorure	3.1
HNO ₂	/	NO ₂ ⁻	acide nitreux	ion nitrite	3.3
R-COOH	/	R-COO ⁻	acide acétylsalicylique	ion acétyl salicylate	3.7 aspirine
HCOOH	/	HCOO ⁻	acide méthanoïque (formique)	ion méthanoate	3.7
RH ₂	/	RH ⁻	acide ascorbique	ion ascorbate	4.1 (1)
HOOC-COO ⁻	/	OO-COO ²⁻	ion hydrogéné-oxalate	ion oxalate	4.2 (2)
C ₆ H ₅ -NH ₃ ⁺	/	C ₆ H ₅ -NH ₂	ion anilinium	aniline	4.6
C ₆ H ₅ -COOH	/	C ₆ H ₅ -COO ⁻	acide benzoïque	ion benzoate	4.7
CH ₃ -COOH	/	CH ₃ -COO ⁻	acide éthanoïque (acétique)	ion éthanoate	4.8
H ₂ CO ₃	/	HCO ₃ ⁻	acide carbonique	ion hydrogénocarbonate	6.4 CO ₂ , H ₂ O
H ₂ S	/	HS ⁻	acide sulfhydrique	ion hydrogénosulfure	7.0 (1)
HSO ₃ ⁻	/	SO ₃ ²⁻	ion hydrogénosulfite	ion sulfite	7.2 (2)
H ₂ PO ₄ ⁻	/	HPO ₄ ²⁻	ion hydrogénophosphate	ion hydrogénophosphate	7.2 (2)
HClO	/	ClO ⁻	acide hypochloreux	ion hypochlorite	7.5
HBO ₂	/	BO ₂ ⁻	acide borique	ion borate	9.2
NH ₄ ⁺	/	NH ₃	ion ammonium	ammoniac	9.3
HCN	/	CN ⁻	acide cyanhydrique	ion cyanure	9.3
(CH ₃) ₃ -NH ₃ ⁺	/	(CH ₃) ₃ -NH ₂	ion triméthyl ammonium	triméthyl amine	9.8
C ₆ H ₅ -OH	/	C ₆ H ₅ -O ⁻	hydroxy benzène (phénol)	ion phénolate	9.9
HCO ₃ ⁻	/	CO ₃ ²⁻	ion hydrogénocarbonate	ion carbonate	10.3
(C ₂ H ₅) ₂ -NH ₂ ⁺	/	(C ₂ H ₅) ₂ -NH	ion diéthyl ammonium	diéthyl amine	10.5
CH ₃ -NH ₃ ⁺	/	CH ₃ -NH ₂	ion méthyl ammonium	méthyl amine	10.6
(CH ₃) ₂ -NH ₂ ⁺	/	(CH ₃) ₂ -NH	ion diméthyl ammonium	diméthyl amine	10.7
C ₂ H ₅ -NH ₃ ⁺	/	C ₂ H ₅ -NH ₂	ion éthyl ammonium	éthyl amine	10.8
(C ₂ H ₅) ₃ -NH ⁺	/	(C ₂ H ₅) ₃ -NH	ion triéthyl ammonium	triéthyl amine	11.0
R-H ⁻	/	R ⁻	ion hydrogéné ascorbate	ion ascorbate	11.8 (2)
HPO ₄ ²⁻	/	PO ₄ ³⁻	ion hydrogéné phosphate	ion phosphate	12.3
HS ⁻	/	S ²⁻	ion hydrogénosulfure	ion sulfure	13.0

nb. les chiffres en remarque désignent les acidités successives des polyacides.