

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	
HCIO 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 hydrogène 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 ⁻	/	OOC-COO ²⁻	ion hydrogène-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)
HCIO	/	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 hydrogène ascorbate	ion ascorbate	11.8	(2)
HPO ₄ ²⁻	/	PO ₄ ³⁻	ion hydrogène phosphate	ion phosphate	12.3	
HS ⁻	/	S ²⁻	ion hydrogénosulfure	ion sulfure	13.0	