

Table des pKa

Ce sont des données à 25°C.

I – Acide fort et base conjuguée forte :

Acide fort	Base conjuguée forte	pKa
HI	I^-	X
HBr	Br^-	X
$HClO_4$	ClO_4^-	X
HCl	Cl^-	X
H_2SO_4	HSO_4^-	X
HNO_3	NO_3^-	X
PH_3	PH_2^-	X
NH_3	NH_2^-	X

II – Acide faible et base conjuguée faible :

Acide faible	Base conjuguée faible	pKa
H_3O^+	H_2O	- 1,75
HClO_3	ClO_3^-	0
Acide picrique HB	B^-	0,38
Acide trichloracétique HB	B^-	0,66
Acide benzène sulfonique HB	B^-	0,7
HBrO_3	BrO_3^-	0,7
HIO_3	IO_3^-	0,77
HSCN	SCN^-	0,8
H_2CrO_4	HCrO_4^-	0,8
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	HP_2O_7^-	0,85
Acide sulfamique HB	B^-	1,0
Acide oxalique HB	B^-	1,2
Acide dichloroacétique HB	B^-	1,3
HIO_4	IO_4^-	1,6
$\text{SO}_2, \text{H}_2\text{O}$ aqueux	HSO_3^-	1,9
HSO_4^-	SO_4^{2-}	1,9
HClO_2	ClO_2^-	2,0
Acide maléique H_2B	HB^-	2,0
Sn^{2+}	SnOH^+	2,1
H_3PO_4	H_2PO_4^-	2,1
H_3AsO_4	H_2AsO_4^-	2,2
Fe^{3+}	FeOH^{2+}	2,2
Hg^{2+}	HgOH^+	2,5
$\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_7^-$	$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7^{2-}$	2,6
Acide sulfosalicylique H_2B	HB^-	2,6
Acide chloroacétique HB	B^-	2,9
Acide malonique H_2B	HB^-	2,9
Acide phtalique H_2B	HB^-	2,95
Acide salicylique HB^-	B^{2-}	3,0
Acide tartrique H_2B	HB^-	3,0
Acide fumarique H_2B	HB^-	3,02
Acide citrique H_3B	H_2B^-	3,1
$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_5\text{OH}]^{2+}$	3,1
HF	F^-	3,2
HNO_2	NO_2^-	3,4
Acide malique H_2B	HB^-	3,4
Acide formique HB	B^-	3,8
Acide lactique HB	B^-	3,9
HCNO	CNO^-	3,9
Acide ascorbique HB^-	B^{2-}	4,2

Acide succinique HB ⁻	B ²⁻	4,2
Acide benzoïque HB	B ⁻	4,2
Acide acrylique HB	B ⁻	4,25
Acide tartrique HB ⁻	B ²⁻	4,3
Acide oxalique HB ⁻	B ²⁻	4,3
Acide fumarique HB ⁻	B ²⁻	4,4
Acide acétique HB ⁻	B ⁻	4,76
Acide citrique H ₂ B ⁻	HB ²⁻	4,8
Acide propionique HB	B ⁻	4,9
[Al(H ₂ O) ₆] ³⁺	[Al(H ₂ O) ₅ OH] ²⁺	5,0
Acide malique HB ⁻	B ²⁻	5,05
Acide phtalique HB ⁻	B ²⁻	5,4
Acide succinique HB ⁻	B ²⁻	5,6
Fe ²⁺	FeHO ⁺	5,7
Zn ²⁺	ZnHO ⁺	5,7
Acide malonique HB ⁻	B ²⁻	5,7
Hydroxylamine NH ₃ ⁺	NH ₂ OH	6,0
Acide maléique HB ⁻	B ²⁻	6,2
CO _{2aq}	HCO ₃ ⁻	6,4
HCrO ₄ ⁻	CrO ₄ ²⁻	6,4
Acide citrique HB ²⁻	B ³⁻	6,4
H ₂ PO ₃ ⁻	HPO ₃ ²⁻	6,6
H ₂ P ₂ O ₇ ²⁻	HP ₂ O ₇ ³⁻	6,6
H ₂ AsO ₄ ⁻	HAsO ₄ ²⁻	7,0
H ₂ S	HS ⁻	7,0
HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	7,2
H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	7,2
HClO	ClO ⁻	7,5
Triéthanolamine HB ⁺	B	7,8
Tris HB ⁺	B	8,08
HBrO	BrO ⁻	8,7
NH ₄ ⁺	NH ₃	9,2
H ₃ BO ₃	H ₂ BO ₃ ⁻	9,3
HCN	CN ⁻	9,3
HP ₂ O ₇ ³⁻	P ₂ O ₇ ⁴⁻	9,4
Phénol HB	B ⁻	9,9
H ₂ SiO ₃	HSiO ₃ ⁻	9,9
Alcool cyclique φ – OH	φ – O ⁻	10,0
HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	10,3
Ni ²⁺	NiHO ⁺	10,6
HIO	IO ⁻	10,6
HAsO ₄ ³⁻	AsO ₄ ⁴⁻	11,5
Mg ²⁺	MgHO ⁺	11,5

H_2O_2	HO_2^-	11,6
Acide ascorbique HB^-	B^{2-}	11,6
HSiO_3^-	SiO_3^{2-}	11,8
HPO_4^{2-}	PO_4^{3-}	12,4
Ca^{2+}	CaHO^+	12,6
HS^-	S^{2-}	12,9
Acide salicylique HB^-	B^{2-}	13,0
Ethanal CH_3COH	CH_3CO^-	14,5
CH_3OH	CH_3O^-	15,5
H_2O	HO^-	15,7
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{O}^-$	15,9
Alcool non cyclique R – OH I	$\text{R} - \text{O}^-$	16,0
Alcool non cyclique R – OH II	$\text{R} - \text{O}^-$	17,0
Alcool non cyclique R – OH III	$\text{R} - \text{O}^-$	19,0