

6 2,5 2 4 C Carbone 12,01	1 2,1 1 H Hydrogène 1,01	53 2,5 2 8 18 18 7 I Iode 126,90	12 1,2 2 8 2 Mg Magnésium 24,31	53 2,5 2 8 18 18 7 I Iode 126,90	68 1,2 2 8 18 30 8 2 Er Erbium 167,26
--	--	--	---	--	--

ouvrez les portes de l'enseignement supérieur !

Couples conjugués acide-base classés par force

pK _a	Acide	Base	pK _b
-	HI	I⁻	-
-	HBr	Br⁻	-
-	HClO₄	ClO₄⁻	-
-	HCl	Cl⁻	-
-	H₂SO₄	HSO₄⁻	-
-	HNO₃	NO₃⁻	-
-	HClO₃	ClO₃⁻	-
0,0	H₃O⁺	H₂O	14,0
0,7	HBrO₃	BrO₃⁻	13,3
0,8	HIO₃	IO₃⁻	13,2
0,8	HSCN	SCN⁻	13,2
1,6	HIO₄	IO₄⁻	12,4
1,9	H₂SO₃	HSO₃⁻	12,1
1,9	HSO₄⁻	SO₄²⁻	12,1
2,0	HClO₂	ClO₂⁻	12,0
2,1	H₃PO₄	H₂PO₄⁻	11,9
3,4	HNO₂	NO₂⁻	10,6
3,5	HF	F⁻	10,5
3,8	HCOOH	HCOO⁻	10,2
4,8	CH₃COOH (HAc)	CH₃COO⁻ (Ac⁻)	9,2
6,4	H₂CO₃	HCO₃⁻	7,6
6,9	H₂S	HS⁻	7,1
7,2	HSO₃⁻	SO₃²⁻	6,8
7,2	H₂PO₄⁻	HPO₄²⁻	6,8
7,5	HClO	ClO⁻	6,5
8,7	HBrO	BrO⁻	5,3
9,3	NH₄⁺	NH₃	4,7
9,3	HCN	CN⁻	4,7
10,3	HCO₃⁻	CO₃²⁻	3,7
10,6	HIO	IO⁻	3,4
11,8	H₂O₂	HO₂⁻	2,2
12,4	HPO₄²⁻	PO₄³⁻	1,6
12,9	HS⁻	S²⁻	1,1
14,0	H₂O	OH⁻	0,0