

Quelques Constantes K_a et K_b à 25°C

		Acides		Bases conjuguées				
		K_a	pK_a	pK_b	K_b			
	acide perchlorique	$HClO_4$	grand		très petit	ClO_4^-	ion perchlorate	
	acide sulfurique	H_2SO_4	grand		très petit	HSO_4^-	ion hydrogénosulfate	
	acide chlorhydrique	HCl	grand		très petit	Cl^-	ion chlorure	
	acide nitrique	HNO_3	grand		très petit	NO_3^-	ion nitrate	
	ion hydronium	H_3O^+	1,0		$1,0 \times 10^{-14}$	H_2O	eau	
	acide sulfureux	H_2SO_3	$1,2 \times 10^{-2}$	1,92	12,08	$8,3 \times 10^{-13}$	HSO_3^-	ion hydrogénosulfite
	ion hydrogénosulfate	HSO_4^-	$1,2 \times 10^{-2}$	1,92	12,08	$8,3 \times 10^{-13}$	SO_4^{2-}	ion sulfate
	acide phosphorique	H_3PO_4	$7,5 \times 10^{-3}$	2,12	11,88	$1,3 \times 10^{-12}$	$H_2PO_4^-$	ion dihydrogénophosphate
	ion hexaaquafer (III)	$Fe(H_2O)_6^{3+}$	$6,3 \times 10^{-3}$	2,20	11,80	$1,6 \times 10^{-12}$	$Fe(H_2O)_5(OH)^{2+}$	ion pentaqua-hydroxofer (III)
	acide fluorhydrique	HF	$7,2 \times 10^{-4}$	3,14	10,85	$1,4 \times 10^{-11}$	F^-	ion fluorure
	acide nitreux	HNO_2	$4,5 \times 10^{-4}$	3,35	10,65	$2,2 \times 10^{-11}$	NO_2^-	ion nitrite
	acide formique	$HCOOH$	$1,8 \times 10^{-4}$	3,74	10,26	$5,6 \times 10^{-11}$	$HCOO^-$	ion formiate
	acide benzoïque	C_6H_5COOH	$6,3 \times 10^{-5}$	4,20	9,80	$1,6 \times 10^{-10}$	$C_6H_5COO^-$	ion benzoate
	acide acétique	CH_3COOH	$1,8 \times 10^{-5}$	4,74	9,26	$5,6 \times 10^{-10}$	CH_3COO^-	ion acétate
	acide propanoïque	CH_3CH_2COOH	$1,3 \times 10^{-5}$	4,89	9,11	$7,7 \times 10^{-10}$	$CH_3CH_2COO^-$	ion propanoate
	ion hexaaquaaluminium	$Al(H_2O)_6^{3+}$	$7,9 \times 10^{-6}$	5,10	8,90	$1,3 \times 10^{-9}$	$Al(H_2O)_5(OH)^{2+}$	ion pentaqua-hydroxoaluminium
	acide carbonique	H_2CO_3	$4,2 \times 10^{-7}$	6,38	7,62	$2,4 \times 10^{-8}$	HCO_3^-	ion hydrogénocarbonate
	ion hexaaquacuire (II)	$Cu(H_2O)_6^{2+}$	$1,6 \times 10^{-7}$	6,80	7,20	$6,25 \times 10^{-8}$	$Cu(H_2O)_5(OH)^+$	ion pentaqua-hydroxocuire (II)
	acide sulfhydrique	H_2S	1×10^{-7}	7,0	7,0	1×10^{-7}	HS^-	ion hydrogénosulfure
	ion dihydrogénophosphate	$H_2PO_4^-$	$6,2 \times 10^{-8}$	7,21	6,79	$1,6 \times 10^{-7}$	HPO_4^{2-}	ion hydrogénophosphate
	ion hydrogénosulfite	HSO_3^-	$6,2 \times 10^{-8}$	7,21	6,79	$1,6 \times 10^{-7}$	SO_3^{2-}	ion sulfite
	acide hypochloreux	$HClO$	$3,5 \times 10^{-8}$	7,46	6,54	$2,9 \times 10^{-7}$	ClO^-	ion hypochlorite
	ion hexaaquaplomb (II)	$Pb(H_2O)_6^{2+}$	$1,5 \times 10^{-8}$	7,82	6,18	$6,7 \times 10^{-7}$	$Pb(H_2O)_5(OH)^+$	ion pentaqua-hydroxoplomb (II)
	ion hexaaquacobalt (II)	$Co(H_2O)_6^{2+}$	$1,3 \times 10^{-9}$	8,89	5,11	$7,7 \times 10^{-6}$	$Co(H_2O)_5(OH)^+$	ion pentaqua-hydroxocobalt (II)
	acide borique	$B(OH)_3(H_2O)$	$7,3 \times 10^{-10}$	9,14	4,86	$1,4 \times 10^{-5}$	$B(OH)_4^-$	ion tétrahydroxoborate
	ion ammonium	NH_4^+	$5,6 \times 10^{-10}$	9,26	4,74	$1,8 \times 10^{-5}$	NH_3	ammoniaque
	acide cyanhydrique	HCN	$4,0 \times 10^{-10}$	9,40	4,60	$2,5 \times 10^{-5}$	CN^-	ion cyanure
	ion hexaaquafer (II)	$Fe(H_2O)_6^{2+}$	$3,2 \times 10^{-10}$	9,49	4,51	$3,1 \times 10^{-5}$	$Fe(H_2O)_5(OH)^+$	ion pentaqua-hydroxofer (II)
	ion hydrogénocarbonate	HCO_3^-	$4,8 \times 10^{-11}$	10,32	3,68	$2,1 \times 10^{-4}$	CO_3^{2-}	ion carbonate
	ion hexaaquanickel (II)	$Ni(H_2O)_6^{2+}$	$2,5 \times 10^{-11}$	10,60	3,40	$4,0 \times 10^{-4}$	$Ni(H_2O)_5(OH)^+$	ion pentaqua-hydroxonickel (II)
	ion hydrogénophosphate	HPO_4^{2-}	$3,6 \times 10^{-13}$	12,44	1,56	$2,8 \times 10^{-2}$	PO_4^{3-}	ion phosphate
	eau	H_2O	$1,0 \times 10^{-14}$		1,0	OH^-	ion hydroxyde	
	ion hydrogénosulfure	HS^-	$1,0 \times 10^{-19}$		1×10^{19}	S^{2-}	ion sulfure	
	éthanol	C_2H_5OH	très petit		grand	$C_2H_5O^-$	ion éthanoate	
	ammoniaque	NH_3	très petit		grand	NH_2^-	ion amidure	
	hydrogène	H_2	très petit		grand	H^-	ion hydrure	

Acidité croissante

Basicité croissante