

Acid	Conjugate Base	K_a	pK_a	K_b	pK_b
HClO ₄ perchloric acid	ClO ₄ ⁻ perchlorate	Strong acid 1.58×10^{15}	-15.2	6.33×10^{-30}	29.2
HSO ₃ F fluorosulfuric acid	SO ₃ F ⁻ fluorosulfate	Strong acid	-10	1×10^{-24}	24
HI Hydroiodic acid	I ⁻ iodide	Strong acid	-9.3	5×10^{-24}	23.3
HBr hydrobromic acid	Br ⁻ bromide	Strong acid	-9	1×10^{-23}	23
HCl hydrochloric acid	Cl ⁻ chloride	Strong acid	-5.9	1.25×10^{-20}	19.9
H ₂ SO ₄ sulfuric acid	HSO ₄ ⁻ hydrogen sulfate	Strong acid 6.31×10^2	-2.8	1.58×10^{-17}	16.8
HNO ₃ Nitric acid	NO ₃ ⁻ nitrate	Strong acid 2.51×10^1	-1.4	3.98×10^{-16}	15.4
H ₃ O ⁺ (aq) hydronium	H ₂ O water	Strong acid 1×10^1	-1	1×10^{-15}	15
HClO ₃ chloric acid	ClO ₃ ⁻ chlorate	Strong acid	-1	1×10^{-15}	15
H ₂ C ₂ O ₄ oxalic acid	HC ₂ O ₄ ⁻ oxalate	5.62×10^{-2} 5.9×10^{-2}	1.25 1.23	1.78×10^{-13} 1.69×10^{-13}	12.75 12.77
H ₄ P ₂ O ₇ pyrophosphoric acid		3.0×10^{-2}	1.52	3.3×10^{-13}	12.48
H ₂ CrO ₄ chromic acid	HCrO ₄ ⁻ chromate	2.51×10^{-2}	1.6	3.98×10^{-13}	12.4
H ₂ SO ₃ sulfurous acid	HSO ₃ ⁻ hydrogen sulfite	1.7×10^{-2}	1.77	5.88×10^{-13}	12.23
HBF ₄ fluoroboric acid	BF ₄ ⁻ fluoroborate	1.58×10^{-2}	1.8	6.31×10^{-13}	12.2
HCr ₂ O ₇ ⁻ hydrogen dichromate	Cr ₂ O ₇ ²⁻ dichromate	1.58×10^{-2}	1.8	6.31×10^{-13}	12.2
HClO ₂ chlorous acid	ClO ₂ ⁻ chlorite	1.10×10^{-2} 1.2×10^{-2}	1.96 1.92	9.12×10^{-13} 8.33×10^{-13}	12.04 12.08
HSO ₄ ⁻ hydrogen sulfate	SO ₄ ²⁻ sulfate	1.02×10^{-2} 1.2×10^{-2}	1.99 1.92	9.77×10^{-13} 8.33×10^{-13}	12.01 12.08
HCrO ₄ ⁻ hydrogen chromate	CrO ₄ ²⁻ chromate	8.91×10^{-3}	2.05	1.12×10^{-12}	11.95

Acid	Conjugate Base	K_a	pK_a	K_b	pK_b
H_3PO_4 phosphoric acid	$H_2PO_4^-$ dihydrogen phosphate	7.24×10^{-3} 7.5×10^{-3}	2.14 2.12	1.38×10^{-12} 1.33×10^{-12}	11.86 11.88
$H_2C_3H_2O_4$ malonic acid	$HC_3H_2O_4^-$ hydrogen malonate	1.5×10^{-3}	2.82	6.7×10^{-12}	11.18
$HC_2H_2ClO_2$ monochloroacetic acid	$C_2H_2ClO_2^-$	1.35×10^{-3}	2.87	7.41×10^{-12}	11.13
$H_2C_4H_4O_6$ tartaric acid	$HC_4H_4O_6^-$	1.0×10^{-3}	3.0	1.0×10^{-11}	11.0
$C_6H_8O_7$ citric acid	$C_6H_7O_7^-$ citrate	7.41×10^{-4} 7.4×10^{-4}	3.13 3.13	1.35×10^{-11} 1.35×10^{-11}	10.87 10.87
HF hydrofluoric acid	F ⁻ fluoride	6.76×10^{-4} 6.8×10^{-4} 7.1×10^{-4}	3.17 3.17 3.15	1.48×10^{-11} 1.47×10^{-11} 1.41×10^{-11}	10.83 10.83 10.85
HNO_2 nitrous acid	NO_2^- nitrite	4.5×10^{-4} 4.0×10^{-4}	3.35 3.40	2.22×10^{-11} 2.5×10^{-11}	10.65 10.6
$C_9H_8O_4$ acetylsalicylic acid	$C_9H_7O_4^-$	3.0×10^{-4}	3.52	3.33×10^{-11}	10.48
HCO_2H formic acid	CO_2H^- formate	1.80×10^{-4}	3.745	5.56×10^{-11}	10.255
$C_6H_8O_6$ ascorbic acid	$C_6H_7O_6^-$ hydrogen ascorbate	8.0×10^{-5}	4.10	1.25×10^{-10}	9.90
$HC_2O_4^-$ hydrogen oxalate	$C_2O_4^{2-}$ oxalate	6.4×10^{-5} 7.24×10^{-5}	4.19 4.14	1.56×10^{-10} 1.38×10^{-10}	9.81 9.86
C_6H_5COOH benzoic acid	$C_6H_5COO^-$ benzoate	6.3×10^{-5} 6.5×10^{-5}	4.20 4.19	1.59×10^{-10} 1.54×10^{-10}	9.80 9.81
H_3AsO_4 arsenic acid		5.6×10^{-5}			
$HC_4H_4O_6^-$ hydrogen tartrate	$C_4H_4O_6^{2-}$ tartrate	4.6×10^{-5}	4.34	2.17×10^{-10}	9.66
$C_6H_5NH_2$ aniline	$C_6H_5NH_3^+$	2.6×10^{-5}	4.58	3.8×10^{-10}	9.42
HN_3 hydroazoic acid		1.9×10^{-5}			
$HC_2H_3O_2$ acetic acid	$C_2H_3O_2^-$ acetate	1.75×10^{-5} 1.8×10^{-5}	4.756 4.74	5.7×10^{-10} 5.56×10^{-10}	9.244 9.26

Acid	Conjugate Base	K_a	pK_a	K_b	pK_b
$C_6H_7O_7^-$ dihydrogen citrate	$C_6H_6O_7^{2-}$ citrate	1.74×10^{-5} 1.7×10^{-5}	4.76 4.77	5.75×10^{-10} 5.88×10^{-10}	9.24 9.23
$Al(H_2O)_6^{3+}$ hydrated aluminum ion		1.4×10^{-5}	4.85	7.14×10^{-10}	9.15
C_6H_5N pyridine	$C_6H_6N^+$	5.9×10^{-6}	5.23	1.7×10^{-9}	8.77
$HC_2H_3O_4^-$ hydrogen malonate	$C_2H_3O_4^{2-}$ malonate	2.0×10^{-6}	5.7	5.0×10^{-9}	8.3
H_3NO hydroxylamine	H_3NOH^+	9.1×10^{-7}	6.0	1.1×10^{-8}	8.0
H_2CO_3 carbonic acid	HCO_3^- hydrogen carbonate	4.46×10^{-7} 4.3×10^{-7}	6.351 6.37	2.24×10^{-8} 2.33×10^{-8}	7.649 7.63
$C_6H_5O_7^{2-}$ hydrogen citrate	$C_6H_5O_7^{3-}$ citrate	4.07×10^{-7} 4.0×10^{-7}	6.39 6.4	2.45×10^{-8} 2.5×10^{-8}	7.61 7.6
H_2O water	OH^- hydroxide	1×10^{-7}	7.00	1×10^{-7}	7.00
H_2S hydrosulfuric acid	HS^- hydrogen sulfide	1×10^{-7} 5.6×10^{-8}	7.0 7.3	1×10^{-7} 1.8×10^{-7}	7.0 6.7
HSO_3^- hydrogen sulfite	SO_3^{2-} sulfite	6.4×10^{-8}	7.19	1.56×10^{-7}	6.81
$H_2PO_4^-$ dihydrogen phosphate	HPO_4^{2-} hydrogen phosphate	6.31×10^{-7} 6.2×10^{-8}	7.20 7.21	1.58×10^{-7} 1.6×10^{-7}	6.80 6.79
$HClO$ hypochlorous acid	ClO^- hypochlorite	2.95×10^{-8}	7.53	3.39×10^{-7}	6.47
$HBrO$ hypobromous acid	BrO^- hypobromite	2.24×10^{-9}	8.65	4.47×10^{-6}	5.35
H_3BO_3 also $B(OH)_3$ boric acid	$B(OH)_4^-$ tetrahydroxy borate	5.75×10^{-10} 7.3×10^{-10} 1.05×10^{-9}	9.24 9.14 8.98	1.74×10^{-5}	4.76
NH_4^+ ammonium	NH_3 ammonia	5.62×10^{-10}	9.25	1.78×10^{-5}	4.75
HCN hydrocyanic acid	CN^- cyanide	4.9×10^{-10} 6.2×10^{-10}	9.31 9.21	2.04×10^{-5} 1.61×10^{-5}	4.69 4.79
C_6H_5OH phenol	$C_6H_5O^-$ phenolate	1.3×10^{-10} 1.6×10^{-10}	9.89 9.80	7.69×10^{-5} 6.25×10^{-5}	4.11 4.20

Acid	Conjugate Base	K_a	pK_a	K_b	pK_b
HIO hypoiodous acid	IO^- hypoiodite	3.16×10^{-11}	10.5	3.16×10^{-4}	3.5
CH_3NH_2 methylamine	CH_3NH_3^+	2.28×10^{-11} 2.27×10^{-11}	10.64 10.64	4.38×10^{-4} 4.4×10^{-4}	3.36 3.36
$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ ethylamine	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3^+$	1.79×10^{-11}	10.75	5.6×10^{-4}	3.25
HCO_3^- hydrogen carbonate	CO_3^{2-} carbonate	4.69×10^{-11} 5.6×10^{-11}	10.329 10.26	2.13×10^{-4} 1.8×10^{-4}	3.671 3.74
H_2O_2 hydrogen peroxide	HO_2^-	2.4×10^{-12}	11.62	4.2×10^{-3}	2.38
$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6^-$ hydrogen ascorbate	$\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^{2-}$ ascorbate	1.6×10^{-12}	11.8	6.3×10^{-3}	2.2
HPO_4^{2-} hydrogen phosphate	PO_4^{3-} phosphate	4.24×10^{-13} 4.2×10^{-13}	12.37 12.4	2.34×10^{-2} 2.4×10^{-2}	1.63 1.6
$\text{B}(\text{OH})_4^-$ tetrahydroxy borate	HBO_3^{2-} ?? hydrogen borate	3.98×10^{-13}	12.4	2.51×10^{-2}	1.6
HBO_3^{2-} ?? hydrogen borate	BO_3^{3-} borate	5.01×10^{-14}	13.3	2.0×10^{-1}	0.7
OH^- hydroxide	O^{2-} oxide	1.58×10^{-14}	13.8	6.3×10^{-1}	0.2
HS^- hydrogen sulfide	S^{2-} sulfide	Does not exist as S^{-2} in aqueous alkaline solution			