Conjugate acid / base pairs

K_a	acid / base	K_b
$\approx 10^{8}$	$HClO_4$ / ClO_4^-	$\approx 10^{-22}$
$\approx 10^{8}$	HBr / Br^-	$\approx 10^{-22}$
$\approx 10^{6}$	HCl / Cl^-	$\approx 10^{-20}$
$\approx 10^{3}$	H_2SO_4 / HSO_4^-	$\approx 10^{-17}$
25	HNO_3 / NO_3^-	4×10^{-16}
7.9×10^{-2}	HSCN / SCN^-	1.3×10^{-13}
$*5.6 \times 10^{-2}$	(oxalic acid) $H_2C_2O_4$ / $HC_2O_4^-$	1.8×10^{-13}
$*1.2 \times 10^{-2}$	$HClO_2$ / ClO_2^-	8.4×10^{-13}
7.11×10^{-3}	H_3PO_4 / $H_2PO_4^-$	1.42×10^{-12}
$*6.3 \times 10^{-3}$	$[Fe(H_2O)_6]^{3+}$ / $[Fe(H_2O)_5OH]^{2+}$	5.49×10^{-12}
$*5.6 \times 10^{-4}$	HNO_2 / NO_2^-	1.8×10^{-11}
$*6.3 \times 10^{-4}$	HF / F^-	1.6×10^{-11}
3.3×10^{-4}	HOCN / OCN^-	3.1×10^{-11}
3.2×10^{-4}	(aspirin) $C_8H_7O_2COOH$ / $C_8H_7O_2COO^-$	3.2×10^{-11}
1.80×10^{-4}	(formic acid) $HCOOH$ / $HCOO^-$	5.61×10^{-11}
7.9×10^{-5}	(vitamin C) $H_2C_6H_6O_6$ / $HC_6H_6O_6^-$	1.3×10^{-10}
6.28×10^{-5}	(benzoic acid) C_6H_5COOH / $C_6H_5COO^-$	1.61×10^{-10}
2.51×10^{-5}	$C_6H_5NH_3^+$ / $C_6H_5NH_2$ (aniline)	4.02×10^{-10}
1.76×10^{-5}	(acetic acid) CH_3COOH / CH_3COO^-	5.74×10^{-10}
$*1.1 \times 10^{-5}$	$[Al(H_2O)_6]^{3+}$ / $[Al(H_2O)_5OH]^{2+}$	9.2×10^{-10}
6.3×10^{-6}	$C_5H_5NH^+$ / C_5H_5N (pyridine)	1.6×10^{-9}
4.46×10^{-7}	(carbonic acid) H_2CO_3 / HCO_3^-	2.26×10^{-8}
9.5×10^{-8}	H_2S / HS^-	1.1×10^{-7}
3.0×10^{-8}	HClO / ClO^-	3.4×10^{-7}
$*6.2 \times 10^{-9}$	$C_{18}H_{21}O_3NH^+$ / $C_{18}H_{21}O_3N$ (codeine)	1.6×10^{-6}
2.3×10^{-9}	HBrO / BrO^-	4.4×10^{-6}
5.69×10^{-10}	NH_4^+ / NH_3 (ammonia)	1.78×10^{-5}
6.2×10^{-10}	HCN / CN^-	1.6×10^{-5}
1.59×10^{-10}	$(CH_3)_3NH^+$ / $(CH_3)_3N$	6.35×10^{-5}
1.01×10^{-10}	(phenol) C_6H_5OH / $C_6H_5O^-$	1.00×10^{-5}
4.68×10^{-11}	HCO_3^- / CO_3^{2-}	2.16×10^{-4}
2.33×10^{-11}	$CH_3NH_3^+$ / CH_3NH_2	4.33×10^{-4}
2.12×10^{-11}	$C_2H_5NH_3^+$ / $C_2H_5NH_2$	4.76×10^{-4}
2.2×10^{-12}	H_2O_2 / HO_2^-	4.6×10^{-3}
$K_w = 1.0 \times 10^{-14}$	$H_2O \rightleftharpoons H^+ + OH^-$ / $H^+ + OH^- \rightleftharpoons H_2O$	$1/K_w = 1.0 \times 10^{14}$
1×10^{-19}	HS^- / S^{2-}	$\approx 10^{5}$
1×10^{-36}	OH^- / O^{2-}	$\approx 10^{22}$

stronger acids

stronger bases

K_a are given at 25 °C $K_a \times K_b = 1.01 \times 10^{-14}$.

Sources:

National Institute of Standards and Technology 2001.

*CRC Handbook of Chemistry and Physics, 91th Edition, 2010-2011.