Dissociation Constants of Weak Acids and Bases

	Acid	K_a	Base	K_b
Acetic acid	$HC_2H_3O_2$	1.8×10^{-5}	$C_2H_3O_2^-$	5.6×10^{-10}
Ammonium ion	NH_4^+	5.6×10^{-10}	NH_3	1.8×10^{-5}
Benzoic acid	$HC_7H_5O_2$	6.6×10^{-5}	$C_7H_5O_2^-$	1.5×10^{-10}
Boric acid	H_3BO_3	5.8×10^{-10}	$H_2BO_3^-$	1.7×10^{-5}
Carbonic acid	H_2CO_3	4.2×10^{-7}	HCO_3^-	2.4×10^{-8}
	HCO_3^-	4.8×10^{-11}	CO_3^{2-}	2.1×10^{-4}
Formic acid	$HCHO_2$	2.1×10^{-4}	CHO_2^-	4.8×10^{-11}
Hydrocyanic acid	HCN	4.0×10^{-10}	CN^-	2.5×10^{-5}
Hydroflouric acid	HF	7.0×10^{-4}	F^-	1.4×10^{-11}
Hydrogen sulfide	H_2S	1×10^{-7}	HS^-	1×10^{-7}
	HS^-	1×10^{-15}	S^{2-}	1×10^{1}
Hypochlorous acid	HClO	3.2×10^{-8}	ClO^-	3.1×10^{-7}
Nitrous acid	HNO_2	4.5×10^{-4}	NO_2^-	2.2×10^{-11}
Phosphoric acid	H_3PO_4	7.5×10^{-3}	$H_2PO_4^-$	1.3×10^{-12}
	$H_2PO_4^-$	6.2×10^{-8}	HPO_4^{2-}	1.6×10^{-7}
	HPO_4^{2-}	1.7×10^{-12}	PO_4^{3-}	5.9×10^{-3}
Propionic acid	$HC_3H_5O_2$	1.4×10^{-5}	$C_3H_5O_2^-$	7.1×10^{-10}
Hydrogen sulfate	HSO_4^-	1.2×10^{-2}	SO_4^{2-}	8.3×10^{-13}
Sulfurous acid	H_2SO_3	1.7×10^{-2}	HSO_3^-	5.9×10^{-13}
	HSO_3^-	5.6×10^{-8}	SO_3^{2-}	1.8×10^{-7}

Reprint with permission only: Chandler - Gilbert Community College Learning Center