

Acid-Base Table

Acid	K_a	Base
HClO_4	$\gg 1$	ClO_4^{1-}
HX (X=I, Br, Cl)	$\gg 1$	X^{1-}
H_2SO_4	$\gg 1$	HSO_4^{1-}
HNO_3	$\gg 1$	NO_3^{1-}
H_3O^{1+}	1.0	H_2O
H_2SO_3	1.5×10^{-2}	HSO_3^{1-}
HSO_4^{1-}	1.2×10^{-2}	SO_4^{2-}
H_3PO_4	7.5×10^{-3}	$\text{H}_2\text{PO}_4^{1-}$
HF	7.2×10^{-4}	F^{1-}
HNO_2	4.0×10^{-4}	NO_2^{1-}
$\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	1.8×10^{-5}	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^{1-}$
H_2CO_3	4.3×10^{-7}	HCO_3^{1-}
HSO_3^{1-}	1.0×10^{-7}	SO_3^{2-}
H_2S	1.0×10^{-7}	HS^{1-}
$\text{H}_2\text{PO}_4^{1-}$	6.2×10^{-8}	HPO_4^{2-}
HClO	3.5×10^{-8}	ClO^{1-}
NH_4^{1+}	5.6×10^{-10}	NH_3
HCN	4.0×10^{-10}	CN^{1-}
HCO_3^{1-}	4.7×10^{-11}	CO_3^{2-}
HPO_4^{2-}	4.8×10^{-13}	PO_4^{3-}
HS^{1-}	1.3×10^{-13}	S^{2-}
H_2O	1.0×10^{-14}	OH^{1-}
NH_3	$\ll 10^{-14}$	NH_2^{1-}
OH^{1-}	$\ll 10^{-14}$	O^{2-}

An Acid-Base Table