

Nome dell'acido	Acido	K_a
Acido perclorico	HClO_4	grande
Acido solforico	H_2SO_4	grande
Acido cloridrico	HCl	grande
Acido nitrico	HNO_3	grande
Ione idronio	H_3O^+	1.0
Acido solforoso	H_2SO_3	1.2×10^{-2}
Ione idrogeno solfato	HSO_4^-	1.2×10^{-2}
Acido fosforico	H_3PO_4	7.5×10^{-3}
Ione ferro esaidrato (III)	$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	6.3×10^{-3}
Acido fluoridrico	HF	7.2×10^{-4}
Acido nitroso	HNO_2	4.5×10^{-4}
Acido formico	HCO_2H	1.8×10^{-4}
Acido benzoico	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$	6.3×10^{-5}
Acido acetico	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	1.8×10^{-5}
Acido propanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	1.3×10^{-5}
Ione esaidrato alluminio	$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	7.9×10^{-6}
Acido carbonico	H_2CO_3	4.2×10^{-7}
Ione rame esaidrato (II)	$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	1.6×10^{-7}
Acido solfidrico	H_2S	1×10^{-7}
Ione diidrogeno fosfato	H_2PO_4^-	6.2×10^{-8}
Ione idrogeno solfito	HSO_3^-	6.2×10^{-8}
Acido ipocloroso	HClO	3.5×10^{-8}

Acido Cianidrico	HCN	6.2×10^{-10}
------------------	--------------	-----------------------

Basi

		$K_b =$
Dietilammina	$(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons (\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}_2^+ + \text{OH}^-$	6.9×10^{-4}
Etilammina	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3^+ + \text{OH}^-$	4.3×10^{-4}
Ammoniaca	$\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$	1.8×10^{-5}
Idrossilammina	$\text{HONH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HONH}_3^+ + \text{OH}^-$	9.1×10^{-9}
Piridina	$\text{C}_5\text{H}_5\text{N} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+ + \text{OH}^-$	1.5×10^{-9}
Anilina	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+ + \text{OH}^-$	7.4×10^{-10}