

Nome dell'acido	Acido	$K_a$
Acido perclorico	$\text{HClO}_4$	grande
Acido solforico	$\text{H}_2\text{SO}_4$	grande
Acido cloridrico	$\text{HCl}$	grande
Acido nitrico	$\text{HNO}_3$	grande
Ione idronio	$\text{H}_3\text{O}^+$	1.0
Acido solforoso	$\text{H}_2\text{SO}_3$	$1.2 \times 10^{-2}$
Ione idrogeno solfato	$\text{HSO}_4^-$	$1.2 \times 10^{-2}$
Acido fosforico	$\text{H}_3\text{PO}_4$	$7.5 \times 10^{-3}$
Ione ferro esaidrato (III)	$[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	$6.3 \times 10^{-3}$
Acido fluoridrico	$\text{HF}$	$7.2 \times 10^{-4}$
Acido nitroso	$\text{HNO}_2$	$4.5 \times 10^{-4}$
Acido formico	$\text{HCO}_2\text{H}$	$1.8 \times 10^{-4}$
Acido benzoico	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$	$6.3 \times 10^{-5}$
Acido acetico	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	$1.8 \times 10^{-5}$
Acido propanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	$1.3 \times 10^{-5}$
Ione esaidrato alluminio	$[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$	$7.9 \times 10^{-6}$
Acido carbonico	$\text{H}_2\text{CO}_3$	$4.2 \times 10^{-7}$
Ione rame esaidrato (II)	$[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	$1.6 \times 10^{-7}$
Acido solfidrico	$\text{H}_2\text{S}$	$1 \times 10^{-7}$
Ione diidrogeno fosfato	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$6.2 \times 10^{-8}$
Ione idrogeno solfito	$\text{HSO}_3^-$	$6.2 \times 10^{-8}$
Acido ipocloroso	$\text{HClO}$	$3.5 \times 10^{-8}$

Acido Cianidrico	$\text{HCN}$	$6.2 \times 10^{-10}$
------------------	--------------	-----------------------

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