

Base	Fórmula y ecuación de ionización			K_b	pK_b
Amoniaco	NH_3	$+ H_2O \rightleftharpoons NH_4^+$	$+ OH^-$	1.8×10^{-5}	7.74
Anilina	$C_6H_5NH_2$	$+ H_2O \rightleftharpoons C_6H_5NH_3^+$	$+ OH^-$	4.2×10^{-10}	9.38
Dimetilamina	$(CH_3)_2NH$	$+ H_2O \rightleftharpoons (CH_3)_2NH_2^+$	$+ OH^-$	7.4×10^{-4}	3.13
Etilendiamina	$(CH_2)_2(NH_2)_2$	$+ H_2O \rightleftharpoons (CH_2)_2(NH_2)_2H^+$	$+ OH^-$	$8.5 \times 10^{-5} = K_{b1}$	4.07
	$(CH_2)_2(NH_2)_2H^+$	$+ H_2O \rightleftharpoons (CH_2)_2(NH_2)_2H_2^{2+}$	$+ OH^-$	$2.7 \times 10^{-8} = K_{b2}$	7.57
Hidracina	N_2H_4	$+ H_2O \rightleftharpoons N_2H_5^+$	$+ OH^-$	$8.5 \times 10^{-7} = K_{b1}$	6.07
	$N_2H_5^+$	$+ H_2O \rightleftharpoons N_2H_6^{2+}$	$+ OH^-$	$8.9 \times 10^{-16} = K_{b2}$	15.05
Hidroxilamina	NH_2OH	$+ H_2O \rightleftharpoons NH_3OH^+$	$+ OH^-$	6.6×10^{-9}	8.18
Metilamina	CH_3NH_2	$+ H_2O \rightleftharpoons CH_3NH_3^+$	$+ OH^-$	5.0×10^{-4}	3.30
Piridina	C_5H_5N	$+ H_2O \rightleftharpoons C_5H_5NH^+$	$+ OH^-$	1.5×10^{-9}	8.82
Trimetilamina	$(CH_3)_3N$	$+ H_2O \rightleftharpoons (CH_3)_3NH^+$	$+ OH^-$	7.4×10^{-5}	4.13