

Constantes de basicidade (K_b)

Constante de basicidade (a 25 °C)		
Base	Fórmula	K_b
lão sulfureto	S^{2-}	$9,1 \times 10^{-3}$ [1]
lão fosfato	PO_4^{3-}	$5,9 \times 10^{-3}$ [1]
Metilamina	CH_3NH_2	$4,3 \times 10^{-4}$ [2] $3,7 \times 10^{-3}$ [1]
Dimetilamina	$(CH_3)_2NH$	$5,4 \times 10^{-4}$ [1]
lão carbonato	CO_3^{2-}	$2,1 \times 10^{-4}$ [1,2]
lão cianeto	CN^-	$1,6 \times 10^{-5}$ [2]
Trimetilamina	$N(CH_3)_3$	$6,4 \times 10^{-5}$ [1]
Amoníaco	NH_3	$1,75 \times 10^{-5}$ [2] $1,8 \times 10^{-5}$ [1]
lão hidrogenosulfureto	HS^-	$1,1 \times 10^{-7}$ [2]
lão hidrogenocarbonato	HCO_3^-	$2,2 \times 10^{-8}$ [2]
Piridina	C_5H_5N	$1,8 \times 10^{-9}$ [1]
Anilina	$C_6H_5NH_2$	$4,3 \times 10^{-10}$ [1]
lão acetato	CH_3COO^-	$5,7 \times 10^{-10}$ [2]
lão sulfato	SO_4^{2-}	$9,8 \times 10^{-11}$ [2]

Bibliografia:

[1] J. Magalhães, "Elementos 11º ano", Santillana, Carnaxide, 2008.

[2] N. Maciel, M. M. Gradim, M. J. Campante, "Eu e a Química 11º ano", Porto Editora, Porto, 2004.