

✓ ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ II. ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΒΑΣΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C

ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΒΑΣΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C		
Όνομα	Χημικός τύπος	K_a
Ammonia	NH_3	1.6×10^{-5}
Aniline	$C_6H_5NH_2$	4.2×10^{-10}
Diethylamine	$(C_2H_5)_2NH$	9.5×10^{-4}
Dimethylamine	$(CH_3)_2NH$	5.9×10^{-4}
Ethylamine	$C_2H_5NH_2$	4.7×10^{-4}
Methylamine	CH_3NH_2	3.9×10^{-4}
Triethylamine	$(C_2H_5)_3N$	5.2×10^{-4}
Trimethylamine	$(CH_3)_3N$	6.3×10^{-3}
Anions		
Acetate ion	CH_3COO^-	5.701×10^{-10}
Arsenate ion	AsO_4^{3-}	3.3×10^{-3}
	$HAsO_4^{2-}$	9.1×10^{-8}
	$H_2AsO_4^-$	1.5×10^{-12}
Borate ion	$H_2BO_3^-$	1.6×10^{-5}
	$B_4O_7^{2-}$	10^{-3}
Carbonate ion	CO_3^{2-}	2.1×10^{-4}
	HCO_3^-	2.2×10^{-8}
Chromate ion	CrO_4^{2-}	3.1×10^{-8}
Cyanide ion	CN^-	1.6×10^{-5}
Fluoride ion	F^-	1.5×10^{-11}
Formate ion	$HCOO^-$	5.643×10^{-11}
Nitrite ion	NO_2^-	1.4×10^{-11}
Oxalate ion	$C_2O_4^{2-}$	1.6×10^{-10}
	$HC_2O_4^-$	1.79×10^{-13}

✓ ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ II. ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΒΑΣΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C

ΘΕΡΜΟΔΥΝΑΜΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ ΙΟΝΙΣΜΟΥ ΒΑΣΕΩΝ ΣΤΟΥΣ 25°C		
Όνομα	Χημικός τύπος	K_a
Phosphate ion	PO_4^{3-}	1.0×10^{-2}
	HPO_4^{2-}	1.5×10^{-7}
	$H_2PO_4^-$	1.3×10^{-12}
Phosphite ion	HPO_3^{2-}	6.3×10^{-8}
	$H_2PO_3^-$	3.0×10^{-13}
Metasilicate ion	SiO_3^{2-}	6.7×10^{-3}
	$HSiO_3^-$	3.1×10^{-5}
Sulfate ion	SO_4^{2-}	1.0×10^{-12}
Sulfite ion	SO_3^{2-}	2.0×10^{-7}
	HSO_3^-	6.99×10^{-13}
Sulfide ion	S^{2-}	3.0×10^{-2}
	HS^-	1.0×10^{-7}
Thiocyanate ion	NCS^-	1.4×10^{-11}
Thiosulfate ion	$S_2O_3^{2-}$	3.1×10^{-12}