

RŪGŠČIŲ JONIZACIJOS KONSTANTOS

Rūgštis	Formulė	K _{a1}	K _{a2}	K _{a3}
Anglies	H ₂ CO ₃	4,3 · 10 ⁻⁷	5,6 · 10 ⁻¹¹	
Boro	H ₃ BO ₃	5,8 · 10 ⁻¹⁰		
Etano (acto)	CH ₃ COOH	1,8 · 10 ⁻⁵		
Chloretano	CH ₂ ClCOOH	1,4 · 10 ⁻³		
Metano (skruzdžių)	HCOOH	1,8 · 10 ⁻⁴		
Benzenkarboksi	C ₆ H ₅ COOH	6,5 · 10 ⁻⁵		
Fenolis	C ₆ H ₅ OH	1,3 · 10 ⁻¹⁰		
Vandenilio cianido	HCN	4,9 · 10 ⁻¹⁰		
Vandenilio fluorida	HF	3,5 · 10 ⁻⁴		
Vandenilio chlorido (druskos rūgštis)	HCl	>>>1		
Vandenilio bromido	HBr	>>>1		
Vandenilio jodido	HI	>>>1		
Vandenilio sulfido	H ₂ S	1,0 · 10 ⁻⁷	1,0 · 10 ⁻¹⁹	
Sulfito	H ₂ SO ₃	1,5 · 10 ⁻²	6,3 · 10 ⁻⁸	
Sulfato	H ₂ SO ₄	~100	1,2 · 10 ⁻²	
Hipobromito	HBrO	2,0 · 10 ⁻⁹		
Hipochlorito	HClO	3,5 · 10 ⁻⁸		
Hipojodito	HIO	2,3 · 10 ⁻¹¹		
Fosforo	H ₃ PO ₄	7,5 · 10 ⁻³	6,2 · 10 ⁻⁸	4,8 · 10 ⁻¹³
Arseno	H ₃ AsO ₄	5,6 · 10 ⁻³	1,7 · 10 ⁻⁷	4,0 · 10 ⁻¹²
Boro	H ₃ BO ₃	5,8 · 10 ⁻¹⁰		
Nitrito	HNO ₂	4,5 · 10 ⁻⁴		
Oksalo (etano dirūgštis)	H ₂ C ₂ O ₄	5,9 · 10 ⁻²	6,4 · 10 ⁻⁵	
	Fe ²⁺ (aq)	3,2 · 10 ⁻¹⁰		
	Fe ³⁺ (aq)	6,3 · 10 ⁻³		
	Al ³⁺ (aq)	1,4 · 10 ⁻⁵		
	Co ²⁺ (aq)	1,3 · 10 ⁻⁹		
	Ni ²⁺ (aq)	2,5 · 10 ⁻¹¹		
	Zn ²⁺ (aq)	2,5 · 10 ⁻¹⁰		
	Be ²⁺ (aq)	3,0 · 10 ⁻⁷		
	Cr ³⁺ (aq)	1,6 · 10 ⁻⁴		

BAZIŲ JONIZACIJOS KONSTANTOS

Bazė	Formulė	K _b		
Amoniakas	NH ₃	1,8 · 10 ⁻⁵		
Anilinas	C ₆ H ₅ NH ₂	4,3 · 10 ⁻¹⁰		
Metilaminas	CH ₃ NH ₂	3,7 · 10 ⁻⁴		
Dimetilaminas	(CH ₃) ₂ NH	5,4 · 10 ⁻⁴		
Trimetilaminas	(CH ₃) ₃ N	6,5 · 10 ⁻⁵		
Etilaminas	CH ₃ CH ₂ NH ₂	6,4 · 10 ⁻⁴		
Hidrazinas	N ₂ H ₄	8,9 · 10 ⁻⁷		
Hidroksilaminas	NH ₂ OH	9,1 · 10 ⁻⁹		
Piridinas	C ₅ H ₅ N	1,8 · 10 ⁻⁹		