

Constantes de disociación de ácidos débiles

Apéndice B

Ácido	Base Conjugada	K _a	pK _a	T (°C)	Ácido	Base Conjugada	K _a	pK _a	T (°C)
HIO ₃	IO ₃ ⁻	1,9 × 10 ⁻¹	0,72	25	H ₂ SeO ₃	HSeO ₃ ⁻	3,5 × 10 ⁻³	2,46	25
HIO	IO ⁻	1 × 10 ⁻¹¹	11,00	25	HSeO ₃ ⁻	SeO ₃ ²⁻	5 × 10 ⁻⁸	7,31	25
H ₄ P ₂ O ₇	H ₃ P ₂ O ₇ ⁻¹	1,4 × 10 ⁻¹	0,85	25	H ₂ Te	HTe ⁻	2,3 × 10 ⁻²	2,64	25
H ₃ P ₂ O ₇ ⁻	H ₂ P ₂ O ₇ ²⁻	1,1 × 10 ⁻²	1,96	18	HTe ⁻	Te ²⁻	1 × 10 ⁻⁵	5,00	25
H ₂ P ₂ O ₇ ²⁻	HP ₂ O ₇ ³⁻	2,9 × 10 ⁻⁷	6,54	18	HF	F ⁻	7,2 × 10 ⁻⁴	3,14	25
HP ₂ O ₇ ³⁻	P ₂ O ₇ ⁴⁻	3,6 × 10 ⁻⁹	8,44	18	HNO ₂	NO ₂ ⁻	4,5 × 10 ⁻⁴	3,35	25
H ₂ CrO ₄	HCrO ₄ ⁻	1,8 × 10 ⁻¹	0,74	25	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	3,5 × 10 ⁻⁷	6,46	25
HCrO ₄ ⁻	CrO ₄ ²⁻	3,2 × 10 ⁻⁷	6,49	25	HCO ₃ ⁻	CO ₃ ²⁻	6 × 10 ⁻¹¹	10,22	25
H ₂ C ₂ O ₄	HC ₂ O ₄ ⁻	5,9 × 10 ⁻²	1,23	25	HSCN	SCN ⁻	1 × 10 ⁻⁴	4,00	25
HC ₂ O ₄ ⁻	C ₂ O ₄ ²⁻	6,4 × 10 ⁻⁵	4,19	25	H ₂ S	HS ⁻	9,1 × 10 ⁻⁸	7,04	18
H ₃ PO ₃	H ₂ PO ₃ ⁻	5 × 10 ⁻²	1,30	25	HS ⁻	S ²⁻	1,1 × 10 ⁻¹²	11,96	18
H ₂ PO ₃ ⁻	HPO ₃ ²⁻	2 × 10 ⁻⁵	4,70	25	HBrO	BrO ⁻	2,06 × 10 ⁻⁹	8,69	25
H ₂ SO ₃	HSO ₃ ⁻	1,2 × 10 ⁻²	1,77	25	HCN	CN ⁻	7,2 × 10 ⁻¹⁰	9,14	25
HSO ₃ ⁻	SO ₃ ²⁻	6,24 × 10 ⁻⁸	7,20	25	H ₃ BO ₃	H ₂ BO ₃ ⁻	5,8 × 10 ⁻¹⁰	9,24	25
HSO ₄ ⁻	SO ₄ ²⁻	1,2 × 10 ⁻²	1,96	18	H ₂ BO ₃ ⁻	HBO ₃ ²⁻	1,8 × 10 ⁻¹³	12,74	20
H ₃ PO ₂	H ₂ PO ₂ ⁻	1 × 10 ⁻²	2,00	25	HBO ₃ ²⁻	BO ₃ ³⁻	1,6 × 10 ⁻¹⁴	13,80	20
H ₃ PO ₄	H ₂ PO ₄ ⁻	7,5 × 10 ⁻³	2,12	18	NH ₄ ⁺	NH ₃	3,3 × 10 ⁻¹⁰	9,48	18
H ₂ PO ₄ ⁻	HPO ₄ ²⁻	5,9 × 10 ⁻⁸	7,23	18	Al(OH) ₃	AlO ₂ ⁻	6,3 × 10 ⁻¹³	12,20	25
HPO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	3,6 × 10 ⁻¹³	12,44	18	H ₂ O	OH ⁻	1,0 × 10 ⁻¹⁴	14,00	24
HClO ₂	ClO ₂ ⁻	1 × 10 ⁻²	2,00	25	Cr(OH) ₃	CrO ₂ ⁻	9 × 10 ⁻¹⁷	16,1	25
HClO ⁻	ClO ⁻	3,7 × 10 ⁻⁸	7,43	18	HCOOH	HCOO ⁻	1,77 × 10 ⁻⁴	3,75	20
H ₃ AsO ₄	H ₂ AsO ₄ ⁻	5,62 × 10 ⁻³	2,25	18	C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	6,31 × 10 ⁻⁵	4,2	25
H ₂ AsO ₄ ⁻	HAsO ₄ ²⁻	1,70 × 10 ⁻⁷	6,77	18	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	1,9 × 10 ⁻⁵	4,72	25
HAsO ₄ ²⁻	AsO ₄ ³⁻	3,95 × 10 ⁻¹²	11,60	18	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	C ₆ H ₅ NH ₂	2,51 × 10 ⁻⁵	4,60	25