

Dissociation Constants for Acids at 25°C

Name	Formula	K_{a1}	K_{a2}	K_{a3}
Acetic	HC ₂ H ₃ O ₂	1.80×10^{-5}		
Arsenic	H₃AsO₄	5.60×10^{-3}	1.00×10^{-7}	3.00×10^{-12}
Arsenous	H ₃ AsO ₃	5.10×10^{-10}		
Ascorbic	H₂C₆H₆O₆	8.00×10^{-5}	1.60×10^{-12}	
Benzoic	HC ₇ H ₅ O ₂	6.30×10^{-5}		
Boric	H₃BO₃	5.80×10^{-10}		
Butanoic	HC ₄ H ₇ O ₂	1.50×10^{-5}		
Carbonic	H₂CO₃	4.30×10^{-7}	5.60×10^{-11}	
Chloroacetic	HC ₂ H ₂ O ₂ Cl	1.40×10^{-3}		
Chlorous	HClO₂	1.10×10^{-2}		
Citric	H ₃ C ₆ H ₅ O ₇	7.40×10^{-4}	1.70×10^{-5}	4.00×10^{-7}
Cyanic	HCNO	3.50×10^{-4}		
Formic	HCNO ₂	1.80×10^{-4}		
Hydroazoic	HN₃	1.90×10^{-5}		
Hydrocyanic	HCN	4.90×10^{-10}		
Hydrofluoric	HF	6.80×10^{-4}		
Hydrogen chromate ion	HCrO ₄ ⁻	3.00×10^{-7}		
Hydrogen peroxide	H₂O₂	2.40×10^{-12}		
Hydrogen selenate ion	HSeO ₄ ⁻	2.20×10^{-2}		
Hydrosulfuric	H₂S	9.50×10^{-8}	1.00×10^{-19}	
Hypobromous	HBrO	2.50×10^{-9}		
Hypochlorous	HClO	3.00×10^{-8}		
Hypoiodous	HIO	2.30×10^{-11}		
Iodic	HIO₃	1.70×10^{-1}		
Lactic	HC ₃ H ₅ O ₃	1.40×10^{-4}		
Malonic	H₂C₃H₂O₄	1.50×10^{-3}	2.00×10^{-6}	
Nitrous	HNO ₂	4.50×10^{-4}		
Oxalic	H₂C₂O₄	5.90×10^{-2}	6.40×10^{-5}	
Paraperiodic	H ₅ IO ₆	2.80×10^{-2}	5.30×10^{-9}	
Phenol	HC₆H₅O	1.30×10^{-10}		
Phosphoric	H ₃ PO ₄	7.50×10^{-3}	6.20×10^{-8}	4.20×10^{-13}
Propionic	HC₃H₅O₂	1.30×10^{-5}		
Pyrophosphoric	H ₄ P ₂ O ₇	3.00×10^{-2}	4.40×10^{-3}	
Selenous	H₂SeO₃	2.30×10^{-3}	5.30×10^{-9}	
Sulfuric	H ₂ SO ₄	Strong acid	1.20×10^{-2}	
Sulfurous	H₂SO₃	1.70×10^{-2}	6.40×10^{-8}	
Tartaric	H ₂ C ₄ H ₄ O ₆	1.00×10^{-3}	4.60×10^{-5}	