

Dissociation Constants for Acids at 25°C

Name	Formula	K_{a1}	K_{a2}	K_{a3}
Acetic	$\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	1.80×10^{-5}		
Arsenic	H_3AsO_4	5.60×10^{-3}	1.00×10^{-7}	3.00×10^{-12}
Arsenous	H_3AsO_3	5.10×10^{-10}		
Ascorbic	$\text{HC}_6\text{H}_7\text{O}_6$	8.00×10^{-5}	1.60×10^{-12}	
Benzoic	$\text{HC}_7\text{H}_5\text{O}_2$	6.30×10^{-5}		
Boric	H_3BO_3	5.80×10^{-10}		
Butanoic	$\text{HC}_4\text{H}_7\text{O}_2$	1.50×10^{-5}		
Carbonic	H_2CO_3	4.30×10^{-7}	5.60×10^{-11}	
Chloroacetic	$\text{HC}_2\text{H}_2\text{O}_2\text{Cl}$	1.40×10^{-3}		
Chlorous	HClO_2	1.10×10^{-2}		
Citric	$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$	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	HN_3	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	H_2O_2	2.40×10^{-12}		
Hydrogen selenate ion	HSeO_4^-	2.20×10^{-2}		
Hydrosulfuric	H_2S	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	HIO ₃	1.70×10^{-1}		
Lactic	HC ₃ H ₅ O ₃	1.40×10^{-4}		
Malonic	H ₂ C ₃ H ₂ O ₄	1.50×10^{-3}	2.00×10^{-6}	
Nitrous	HNO ₂	4.50×10^{-4}		
Oxalic	H ₂ C ₂ O ₄	5.90×10^{-2}	6.40×10^{-5}	
Paraperiodic	H ₅ IO ₆	2.80×10^{-2}	5.30×10^{-9}	
Phenol	HC ₆ H ₅ O	1.30×10^{-10}		
Phosphoric	H ₃ PO ₄	7.50×10^{-3}	6.20×10^{-8}	4.20×10^{-13}
Propionic	HC ₃ H ₅ O ₂	1.30×10^{-5}		
Pyrophosphoric	H ₄ P ₂ O ₇	3.00×10^{-2}	4.40×10^{-3}	
Selenous	H ₂ SeO ₃	2.30×10^{-3}	5.30×10^{-9}	
Sulfuric	H ₂ SO ₄	Strong acid	1.20×10^{-2}	
Sulfurous	H ₂ SO ₃	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}	