

pH of Strong and Weak Acids and Bases

Solution	[H₃O⁺]	[OH⁻]	pH
1.0×10^{-2} M KOH	1.0×10^{-12}	1.0×10^{-2}	12.00
1.0×10^{-2} M NH ₃	2.4×10^{-11}	4.2×10^{-4}	10.62
Pure H ₂ O	1.0×10^{-7}	1.0×10^{-7}	7.00
1.0×10^{-3} M HCl	1.0×10^{-3}	1.0×10^{-11}	3.00
1.0×10^{-1} M CH ₃ COOH	1.3×10^{-3}	7.7×10^{-12}	2.88