

H⁺ CONCENTRATION, OH⁻ CONCENTRATION, AND pH

| Molarity | [H ⁺] | [OH ⁻] | pH |
|------------------|-------------------------|-------------------------|-----|
| 1.0 M HCl | 1.0×10^0 M | 1.0×10^{-14} M | 0 |
| 0.1 M HCl | 1.0×10^{-1} M | 1.0×10^{-13} M | 1 |
| 0.01 M HCl | 1.0×10^{-2} M | 1.0×10^{-12} M | 2 |
| 0.005 M HCl | 5.0×10^{-3} M | 2.0×10^{-12} M | 2–3 |
| 0.001 M HCl | 1.0×10^{-3} M | 1.0×10^{-11} M | 3 |
| 0.0001 M HCl | 1.0×10^{-4} M | 1.0×10^{-10} M | 4 |
| 0.00001 M HCl | 1.0×10^{-5} M | 1.0×10^{-9} M | 5 |
| 0.000002 M HCl | 2.0×10^{-6} M | 5.0×10^{-9} M | 5–6 |
| 0.000001 M HCl | 1.0×10^{-6} M | 1.0×10^{-8} M | 6 |
| 0.0000001 M HCl | 1.0×10^{-7} M | 1.0×10^{-7} M | 7 |
| water | 1.0×10^{-7} M | 1.0×10^{-7} M | 7 |
| 0.0000001 M NaOH | 1.0×10^{-7} M | 1.0×10^{-7} M | 7 |
| 0.000001 M NaOH | 1.0×10^{-8} M | 1.0×10^{-6} M | 8 |
| 0.00001 M NaOH | 1.0×10^{-9} M | 1.0×10^{-5} M | 9 |
| 0.0001 M NaOH | 1.0×10^{-10} M | 1.0×10^{-4} M | 10 |
| 0.001 M NaOH | 1.0×10^{-11} M | 1.0×10^{-3} M | 11 |
| 0.01 M NaOH | 1.0×10^{-12} M | 1.0×10^{-2} M | 12 |
| 0.1 M NaOH | 1.0×10^{-13} M | 1.0×10^{-1} M | 13 |
| 1.0 M NaOH | 1.0×10^{-14} M | 1.0×10^0 M | 14 |