

Concentrations and K_w

Solution	$[\text{H}_3\text{O}^+]$ (M)	$[\text{OH}^-]$ (M)	$K_w = [\text{H}_3\text{O}^+][\text{OH}^-]$
Pure water	1.0×10^{-7}	1.0×10^{-7}	1.0×10^{-14}
0.10 M strong acid	1.0×10^{-1}	1.0×10^{-13}	1.0×10^{-14}
0.010 M strong acid	1.0×10^{-2}	1.0×10^{-12}	1.0×10^{-14}
0.10 M strong base	1.0×10^{-13}	1.0×10^{-1}	1.0×10^{-14}
0.010 M strong base	1.0×10^{-12}	1.0×10^{-2}	1.0×10^{-14}
0.025 M strong acid	2.5×10^{-2}	4.0×10^{-13}	1.0×10^{-14}
0.025 M strong base	4.0×10^{-13}	2.5×10^{-2}	1.0×10^{-14}