

Name _____

Date _____

Period _____

Acids & Bases Ws #5: Molarity and pH

	Solution	Name	[H⁺]	[OH⁻]	pH	pOH	acid or base
1.	0.0001 M HCl						
2.	0.001 M NaOH						
3.	1×10^{-2} M Ba(OH) ₂						
4.	1×10^{-5} M HClO ₄						
5.	0.45 M NH ₄ OH						
6.	2.5×10^{-3} M Al(OH) ₃						
7.	0.01 M HCl						
8.	5×10^{-3} M HNO ₃						
9.	1×10^{-3} M LiOH						
10.	2×10^{-2} M HClO ₄						
11.	6×10^{-3} M Ca(OH) ₂						
12.	0.155 M HNO ₃						
13.	.0005 M NaOH						