



pH

$$+ \text{pOH} = 14$$

ACID,
BASE,
Neutral

1×10^{-1}	10^{-13}	1	13	Acid
1×10^{-2}	1×10^{-2}	12	2	Base
2×10^{-4}	5×10^{-11}	3.7	10.3	Acid
6.3×10^{-5}	1.6×10^{-10}	4.2	9.8	Acid
1×10^{-7}	1×10^{-7}	7	7	neutral
3.2×10^{-8}	3.2×10^{-7}	7.5	6.5	Base
5×10^{-10}	2×10^{-5}	9.3	4.7	Base
2.0×10^{-5}	5×10^{-10}	4.7	9.3	Acid
5×10^{-9}	2.0×10^{-6}	8.3	5.7	Base

$$\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$$

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-]$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14$$