

**Potencial Hidrogeniônico (pH) e Potencial Hidroxiliônico (pOH):** escala para as medidas de acidez e basicidade das soluções que evitam o uso dos expoentes negativos das concentrações.

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

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

$$\text{pH} + \text{pOH} = 14 \quad (\text{a } 25 \text{ }^\circ\text{C})$$

Para soluções ácidas:  $\text{pH} < 7$  e  $\text{pOH} > 7$

Para soluções básicas:  $\text{pH} > 7$  e  $\text{pOH} < 7$

Para soluções neutras:  $\text{pH} = \text{pOH} = 7$