

BLOQUE 8: REACCIONES DE TRANSFERENCIA DE H⁺



CONCEPTO DE PH Y POH

$$\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$$

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

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$[\text{OH}^-] = 10^{-\text{pOH}}$$

DISOLUCIONES

pH = 7	Disolución acuosa neutra	$[\text{H}^+] = [\text{OH}^-] = 10^{-7}$
pH < 7	Disolución acuosa ÁCIDA	$[\text{H}^+] > 10^{-7}$
pH > 7	Disolución acuosa BÁSICA	$[\text{H}^+] < 10^{-7}$

TEORÍAS

	ÁCIDO	BASE
Arrhenius	Sustancia que cuando se disuelve en agua, se disocia en iones H ⁺ y un anión	Sustancia que cuando se disuelve en agua, se disocia en iones OH ⁻ y un catión
Bronsted-Lowry	Sustancia que tiende a ceder protones	Sustancia que tiende a aceptar protones