

Cálculo de pH

Para calcular pH

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

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

Para calcular concentración de H^+ y OH^-

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

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

Solución	pH	pOH	H^+	OH^-
ÁCIDO ESTOMACAL			0.032	
JUGO DE LIMÓN				2.51×10^{-12}
BICARBONATO DE SODIO		9.2		
AMONIACO		12.9		

Nombre del alumno: