

	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	GRADO	Décimo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	03/11/2020	Fecha de entrega	06/11/2020
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Introducción a la cinética química		

Contextualización

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

También se emplea el $\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-]$ para medir la concentración de iones OH^- .

Teniendo en cuenta que $K_w = [\text{H}_3\text{O}^+] \cdot [\text{OH}^-] = 10^{-14}$, podemos obtener la siguiente fórmula:

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

La medida del pH es un valor que va desde 0 (máxima acidez) hasta 14 (máxima basicidad). Se considera que una disolución es neutra cuando $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-]$, es decir, cuando el $\text{pH} = 7$. Por lo tanto:

$$\text{pH} < 7 \rightarrow \text{disolución ácida}$$

$$\text{pH} > 7 \rightarrow \text{disolución básica}$$

Nota: las siglas de pH significan "potencial de hidrógeno". Este término fue acuñado por el químico danés Sørensen, quien lo definió como el logaritmo negativo en base 10 de la actividad de los iones hidrógeno.

Descripción de la actividad sugerida

Aquellos estudiantes que no ingresen a clase, deberán proponer una gráfica en donde se evidencie la variación de la concentración de los iones hidronio e hidroxilo en soluciones.

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

https://phet.colorado.edu/sims/html/ph-scale/latest/ph-scale_es.html

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.