
	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIAÑIDAD – JORNADA SABATINA		Versión 01	Página 1 de 2

IDENTIFICACIÓN			
<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>			
DOCENTE: María Eugenia Mazo Castaño		NÚCLEO DE FORMACIÓN: Técnico-Científico	
CLEI: 4	GRUPOS: 403, 404, 405, 406, 407	PERIODO: 4	CLASES: SEMANA 38
NÚMERO DE SESIONES: 1	FECHA DE INICIO: noviembre 20 de 2021	FECHA DE FINALIZACIÓN: noviembre 26 de 2021	

Comentado [t1]:

**PROPÓSITO:** Una vez terminada la guía, los estudiantes del CLEI 4 de la Institución Educativa Héctor Abad Gómez identificarán la ionización del agua, escala de pH y pOH

**ACTIVIDAD 1 – INDAGACIÓN.**  
Lee con cuidado y responde.

Juan y el ácido de batería

David un joven estudiante de la ciudad de Itzmina, salía siempre del colegio a casa de su primo Leyton para hacer tareas. Un día su tío Juan estaba arreglando la batería del carro y de pronto el ácido que esta contenía se derramó y cayó en una de sus piernas. Ante el accidente, Nelcy la esposa de Juan gritó:

- ¡Lavemos la pierna con agua! - En ese momento Didier recordó que en clase de Ciencias el profesor había explicado que hay ciertos ácidos que no se pueden enjuagar con agua ya que causarían una lesión mayor. La situación era difícil y era necesario actuar con rapidez

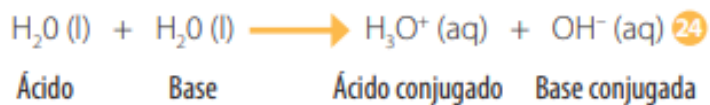
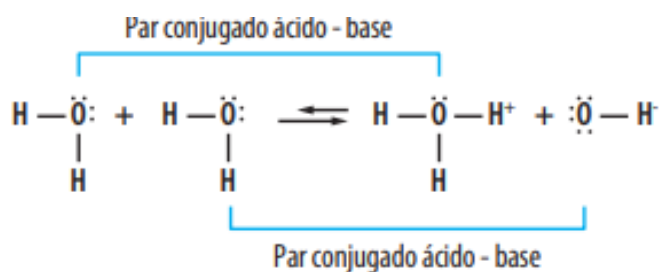
¿Qué opciones se le ocurren para solucionar el problema?

**ACTIVIDAD 2: CONCEPTUALIZACIÓN DE LA TEMÁTICA**  
(Toma nota organizada con excelente ortografía y estética)

**Constante de ionización del agua**

En presencia de ciertas sustancias, el agua tiene la capacidad de actuar ya sea como ácido o como base. En presencia de un ácido, el agua actúa como receptor de protones; en presencia de una base, el agua actúa como donador de protones. De hecho, una molécula de agua puede donar un protón a otra molécula de agua.

Esto ocurre cuando una molécula de agua que actúa como ácido cede un H<sup>+</sup> a otra molécula de agua, que actúa como una base. Los productos que se forman son un ácido conjugado H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> y la base conjugada OH<sup>-</sup>. Los pares conjugados ácido-base en el agua serán.



### ACTIVIDAD 3: APLICACIÓN Y EVALUACIÓN

24

#### Tenga en cuenta que...

(l) significa una solución en estado líquido y (aq) solución acuosa

Explica con tus palabras qué significa una solución en estado líquido y (ag)acuosa

#### FUENTES DE CONSULTA

[http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan\\_choco/cien\\_9\\_b3\\_p5\\_est\\_web.pdf](http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan_choco/cien_9_b3_p5_est_web.pdf)