	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL DE TRABAJO PARA LA ATENCIÓN DE ESTUDIANTES EN LA PRESENCIALIDAD – JORNADA SABATINA		Versión 01	Página 1 de 3

IDENTIFICACIÓN			
INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
DOCENTE: María Eugenia Mazo Castaño		NÚCLEO DE FORMACIÓN: Técnico-Científico	
CLEI: 4	GRUPOS: 403, 404, 405, 406, 407	PERIODO: 4	CLASES: SEMANA 37
NÚMERO DE SESIONES: 1	FECHA DE INICIO: Noviembre 04 de 2023	FECHA DE FINALIZACIÓN: Noviembre 10 de 2023	

PROPÓSITO: Una vez terminada la guía, los, las, les estudiantes del CLEI 4 de la Institución Educativa Héctor Abad Gómez estarán en capacidad de comprender la formación de los Ácidos y bases de Brönsted-Lowry

ACTIVIDAD 1 - INDAGACIÓN.



¿Sabía que...? El $\text{NH}_4\text{Cl}(s)$ tiene usos en el campo de la medicina. En este sentido, se ha usado cloruro de amonio como diurético, ya que, en el cuerpo humano, aumenta la excreción renal de cloruros y sodio. Además, ha sido usado como expectorante¹⁰, ya que irrita la mucosa bronquial, aumentando la secreción de sus glándulas.

ACTIVIDAD 2: CONCEPTUALIZACIÓN DE LA TEMÁTICA

(toma nota organizada con excelente letra y ortografía)

Ácidos y bases de Brönsted-Lowry

Para superar las limitaciones del modelo de Arrhenius, los químicos Brönsted y Lowry, paralelamente, propusieron en 1923 un nuevo modelo ácido-base. En este, definieron que:

Un **ácido** es un donante de protones.

Una **base** es un aceptor de protones

La teoría de Brönsted-Lowry describe las interacciones ácido-base en términos de transferencia de protones entre especies químicas.

Un ácido de Brönsted-Lowry es cualquier especie que puede donar un protón (H⁺) y una base es cualquier especie que puede aceptar un protón.

En cuanto a estructura química, esto significa que cualquier ácido de Brönsted-Lowry debe contener un hidrógeno que se puede disociar como (H⁺).

Según la definición de Brönsted-Lowry, una reacción ácido-base es cualquier reacción en la cual se transfiere un protón de un ácido a una base.

Podemos utilizar las definiciones de Brönsted-Lowry para discutir las reacciones ácido-base en cualquier solvente. Por ejemplo, consideremos la reacción del gas del amoníaco, NH₃(g), con cloruro de hidrógeno gaseoso, HCl(g) para formar cloruro de amonio sólido, NH₄Cl(s):

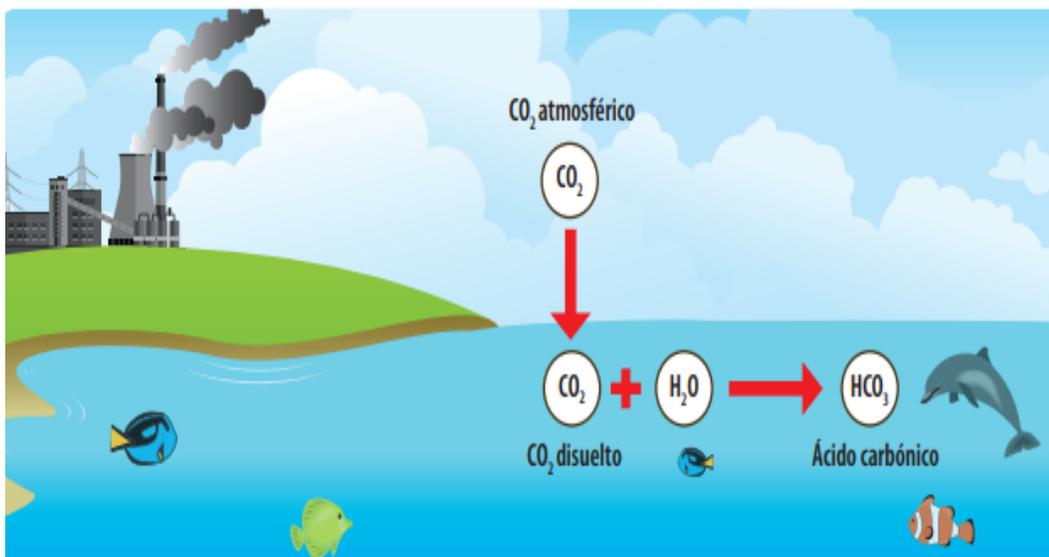


En esta reacción, HCl dona su protón (en azul) al NH₃. Por lo tanto, el HCl está actuando como un ácido de Brønsted-Lowry. Como el NH₃ acepta un protón, el NH₃ es una base de Brønsted-Lowry. Este proceso es una reacción de transferencia de protón, una reacción en la que un protón se transfiere de una especie a otra.

ACTIVIDAD 3: APLICACIÓN Y EVALUACIÓN

Explique de acuerdo a la teoría de Brønsted-Lowry.

¿Cuál es el proceso químico que ocurre en la acidificación de los océanos?



FUENTES DE CONSULTA

http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan_choco/cien_9_b3_p5_est_web.pdf.