



## Cuadro Sinóptico

Zenón Andrés Pérez Rosales

Universidad Del Sureste

Equilibrio Acido Base

10 septiembre de 2021

## INTRODUCCIÓN

Los solutos que son solubles en agua pueden clasificarse como electrolitos y no electrolitos.

Electrolito: son aquellas especies que en disolución acuosa conducen la corriente eléctrica. Presentan un comportamiento anormal respecto a las propiedades cogitativas. Los electrolitos fuertes son sustancias que conducen bien la electricidad en disoluciones acuosas diluidas. Los electrolitos débiles conducen la electricidad muy poco en disoluciones acuosas. La corriente eléctrica se conduce a través de la disolución acuosa por movimiento de iones.

No electrolito: son aquellas especies que en disolución acuosa no conducen la corriente eléctrica. Presentan comportamiento normal respecto de las propiedades cogitativas. La disociación es el proceso por el cual un compuesto iónico se separa en sus iones en disolución, por ejemplo, NaCl. La ionización es el proceso por el cual un compuesto molecular se separa formando iones en disolución, por ejemplo, HCl. En 1680 Robert Boyle notó que los ácidos disolvían muchas sustancias, cambiaban el color de algunos tintes naturales y perdían sus propiedades características cuando se mezclaban con álcalis. En 1814 J. Gay-Lussac concluyó que los ácidos neutralizaban a las bases y que los dos tipos de sustancias deberían definirse en términos de sus reacciones entre sí. En 1884 Svante Arrhenius presentó su teoría de disociación electrolítica, y enunció la teoría de las reacciones ácido base, considerando ácido a las sustancias que contiene hidrógeno y en disolución acuosa producen iones  $H^+$ ; y base a las sustancias que contienen el grupo hidroxilo y producen iones  $HO^-$  en disolución acuosa.

## Bibliografía

Temas de Química General. EUDEBA 1993. Atkins P. W.

Química General. Ediciones Omega S. A. Barcelona. 1992. Martin, A. M.

<http://www.ffis.es>

<http://blog.uclm.es>

<https://www.msmanuals.com/es-mx/hogar/trastornos-hormonales-y-metabolicos/equilibrio-acido-basico/introduccion-al-equilibrio-acido-basico>.

[https://lucid.app/lucidchart/84d0bb01-b0b4-4d74-852a-8cb6326aa887/edit?beaconFlowId=71579D8200885AE7&invitationId=inv\\_796b9082-e908-4aac-b74a-47dbdb6345be&page=0\\_0#](https://lucid.app/lucidchart/84d0bb01-b0b4-4d74-852a-8cb6326aa887/edit?beaconFlowId=71579D8200885AE7&invitationId=inv_796b9082-e908-4aac-b74a-47dbdb6345be&page=0_0#).