

¿QUE ES LA QUIMICA CINETICA?

La química cinética es la ciencia química que estudia la rapidez con la que ocurre una reacción. Esta se pudo medir por primera vez gracias a Ludwig Wilhelmy, a quien se le da crédito por haber realizado experimentos cuantitativos de este tipo por primera vez. Gracias a sus experimentos hoy en día podemos saber que la velocidad de las reacciones depende de 3 factores: La concentración de soluto, la concentración de solvente y la cantidad de ácido; la temperatura también es un factor que afecta en una reacción.

BIBLIOGRAFIA

<http://www.mcnbiografias.com/app-bio/do/show?key=wilhelmy-ludwig-ferdinand>. Recuperado 22 de octubre de 2012

<http://issuu.com/halekat/docs/revistatyndall>. Recuperado 18 de octubre de 2012

Tro N.(2011). Chemistry A Molecular Approach. Second Edition. Boston: Prentice Hall.



Universidad de Puerto Rico Recinto de Arecibo

Departamento de Física-Química

LUDWIG WILHELMY



Por: Astrid I Herrera Valencia
840-12-3312

Ludwig Wilhelmy

Ludwig Wilhelmy fue un científico alemán que se dedicó al estudio de la química cinética. Nació en 1812 en Alemania. Él mismo obtuvo su doctorado en física en el año 1856 en la Universidad de Heidelberg donde luego trabajó como profesor antes de dejar su trabajo como físico para entrar en la química, apesar de haberla estudiado como su profesión, se dedico a la misma. En sus trabajos con la química este se dedicó a observar la velocidad con la que ocurre una reacción. Gracias a los estudios en la química de Wilhelmy se pudo medir por primera vez cuan rápido ocurre una reacción. También fue el primero en realizar estudios en la física-química

Sus experimentos

En sus trabajos Wilhelmy trató de buscar cuan rápido se dividía la sacarosa en la glucosa y fructosa, en medio de un ácido. Este trabajo es conocido en la química ya que fue el primer trabajo detallado que se realizó para medir la velocidad de una reacción química. Wilhelmy a su vez con este experimento que la velocidad con la que ocurre una reacción depende de la cantidad de azúcar en la misma. Lo que demuestra que mientras haya una alta concentración de azúcar, mayor será la velocidad en la que ocurre la reacción. Gracias a estos experimentos realizados hoy en día podemos decir que la velocidad de una reacción depende de su cantidad inicial de reactante y de la cantidad de producto y de la cantidad del ácido en el que se está expuesto.

Su aportación a la ciencia

Wilhelmy fue el primer científico en realizar estudios sobre la fisicoquímica. Sus estudios demostraron que la velocidad del cambio en las reacciones es proporcional a la concentración del soluto y del solvente y también varía con la temperatura.

