Premios otorgados

- pedalla davy (1902)
- Premio nobel de química(1903)
- Medalla willard Gibbs (1911)
- Medalla Faraday (1914)

Frases Celebres

.“La humanidad se encuentra... ante un gran problema de la búsqueda de nuevas materias primas y nuevas fuentes de energía que nunca se agotan. Mientras tanto, no debemos perder lo que tenemos, sino que debemos dejar lo más posible para las generaciones venideras.”

Svante Arrhenius

“La parte teórica de la química física es y probablemente seguirá siendo el dominante, es por esta peculiaridad que ha ejercido una gran influencia en las ciencias vecinas, pura y aplicada, y por este motivo la química física puede ser considerada como una excelente escuela de razonamiento exacto para todos los estudiantes de las ciencias naturales.”

Svante arrhenius

REFERENCIAS

http://archivodequimica.blogspot.com/2012/09/svante-arrhenius.html

*es.wikipedia.org/wiki/**Svante**_August_**Arrhenius***

http://todayinsci.com/A/Arrhenius_Svante/ArrheniusSvante-Quotations.htm

http://www.nobelprize.org/nobel_prizes/chemistry/laureates/1903/arrhenius-bio.html

UNIVERSIDADDE PUERTO RICO EN ARECIBO

Departamento de Fisica-Quimica

SVANTE ARRHENIUS

Jonathan Y. Rosado Diaz

Quimica General (QUIMI3001)

SECCION: L00

Profa: Maiella Ramos

26/octubre/12

Ficha bibliografica

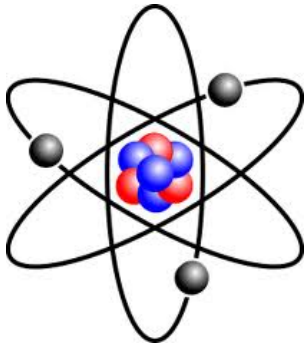
- Nació en Suecia, el 19 de febrero de 1859.
- En 1876, estudio en Uppsala, matemáticas, química y física.
- En 1881 trabajo en Estocolmo bajo la tutela de su profesor E. Edlund en la academia de ciencias.
- Se doctoró en 1884 con una tesis que trataba sobre la conducción eléctrica de las disoluciones electrolíticas.
- En 1895 se hizo profesor de física allí.
- Fue además rector a partir de 1897 a 1905, cuando se retiró como profesor.

Descripción del área de investigación.

- sus trabajos científicos se enfocaron en el área de la física y la química.
- Se doctoró en 1884 con una tesis que trataba sobre la conducción eléctrica de las disoluciones electrolíticas.
- Tuvo como mentores a profesores de la química extranjera, como Ostwald, Boltzmann y van't Hoff, estos apreciaron justamente su teoría, y le ofrecieron su apoyo y algún que otro contrato, con lo que su prestigio fue creciendo. Además de estos, sus otros tutores fueron Per Teodor Cleve y Erik Edlund.

Publicaciones:

- Teorías de la química la Tierra y el Universo.
- Textbook of theoretical electrochemistry (1900).
- Teorías de química (1906).
- Inmunoquímica (1906).
- Theories of solutions (1918).
- *Världarnas utveckling* (Worlds in the Making)1906.
- *Kemien och det moderna livet* (Química y la vida moderna 1919.



Contribución a la ciencia o a la humanidad

- En cuanto a lo relacionado con la química, expuso el germen de su teoría, según la cual las moléculas de los electrólitos se disocian en dos o más iones, en una dilución, y que la fuerza de un ácido o una base está en relación directa con su capacidad de disociación.
- Estudio la influencia de la temperatura en las reacciones químicas. Para esto utilizo una ecuación que lleva su mismo apellido. La ecuación de Arrhenius comprueba la dependencia de la constante de velocidad (o cinética) de una reacción química con respecto a la temperatura a la que lleva acabo esa reacción.

Ecuacion de arrhenius

$$\ln(k) = \ln(A) - \frac{E_a}{R}\left(\frac{1}{T}\right)$$