Premios y Reconocimientos

Premio Nobel de la Química en 1954.

Premio Nobel de la Paz en 1962.

Premio Langmuir en 1931.

Medalla Gibbs en 1946.

Medalla Davy en 1947.

Medalla Lewis en 1951

Entre otros…

Pauling Linus, ganador de dos Premios Nobel afirma que "Una alta dosis de Vitamina E diaria retarda el envejecimiento y prolonga la vida"

REFERENCIAS

Chemistry: A molecular Aproach, 2nd Ed. Nivaldo Tro, 2010.

http://www.100ciaquimica.net/biograf/cientif/P/pauling.htm

http://www.buscabiografias.com/bios/biografia/verDetalle/4346/Linus%20Pauling

Universidad de Puerto Rico en Arecibo

Departamento de Física-Química

PAULING LINUS

Alfredo M. Pérez Flores

Química General (QUIM 3001)

ME-5

Prof: Maiella Ramos

25/octubre/2012

Pauling Linus

Pauling Linus Bibliografía

Nació el 28 de febrero de 1901 en Portlan, Oregón.

Cursó estudios en la Universidad estatal de Oregón y en el Instituto Tecnológico de California.

Fue estudiante de Ingeniería Química.

En Oregón fue profesor de Química, en donde realizó muchos de sus descubrimientos desde el 1927 hasta el 1964.

Pauling Linus falleció el 19 de agosto de 1994 en Big Sur, California.

Citas Célebres de Pauling Linus

- *"La satisfacción de la propia curiosidad es una de las grandes fuentes de dicha en la vida"*
- *"La mejor forma de tener una buena idea es… tener un montón de ideas"*

Descripción del área de Investigación

Sus trabajos científicos se enfocaron en la Bioquímica.

Linus realizó investigaciones sobra la naturaleza del enlace químico y sus aplicaciones a la determinación de la estructura de las substancias complejas.

Tras terminar sus estudios de doctorado, Linus recibió una beca de la fundación Guggenheim, la misma le permitió viajar a Europa para estudiar bajo la dirección de:

1- Arnold Sommerfeld de Múnich

2- Niels Bohr de Copenhague

3- Erwin Schrodinger de Zúrich

Todos estos científicos de la química cuántica fueron sus tutores y él se familiarizó mucho con el trabajo de todos ellos.

En 1939, Linus publicó su obra más importante, *The Nature of the Chemical Bond*, en la cual desarrolló el concepto de hibridación de los orbitales atómicos. Descubrió la estructura de la *hélice alfa* lo que lo llevó a acercarse al descubrimiento de la "doble hélice" del ADN (ácido desoxirribonucleico); este libro es considerado uno de los más importantes trabajos de la química jamás publicados.

Algunas de sus contribuciones a la ciencia fueron el cálculo de la distancia interatómica y los ángulos entre los distintos enlaces químicos.

Realizó, además, un análisis sobre la susceptibilidad magnética de la molécula de la hemoglobina. Hizo una contribución al estudio de la mecánica cuántica, es decir, el eslabón químico de las moléculas.