

¿AYUDÓ DÖBEREINER A ORGANIZAR LA TABLA PERIODICA?

Las triadas de Döbereiner despertaron en principio una escasa atención, pero fue el primero de muchos intentos de realizar una ordenación sistemática y racional de los elementos químicos, que culmina en la obra definitiva de Lothar Meyer, Mendeleev y Moseley.

Referencias

Ángeles Méndez. (2010, abril). <http://quimica.laguia2000.com/general/triadas-de-dobereiner>

José María de Jaime Lorén. (2010, agosto). <http://blog.uchceu.es/eponimos-cientificos/files/2011/10/epo-DOBEREINER.pdf>

Daintith J., Mitchell S., Tootill E., Gjertsen, (s.f.) Biographical Encyclopedia of Scientists (2nd Edition). (Vol.1, A to K)

http://www.mundodescargas.com/apuntes-trabajos/quimica_t/decargar_estudio-y-avance-de-la-tabla-periodica-de-los-elementos.pdf

UNIVERSIDAD DE PUERTO RICO
EN ARECIBO

Departamento de Física-Química



JOHANN WOLFGANG DÖBEREINER

Yeidyamar Sierra Moya

Química General (QUIM3001)

Sección: ME5

Profesora Maiella Ramos

25 de octubre de 2012

JOHANN WOLFGANG DÖBEREINER

Johann Döbereiner nació el 13 de diciembre de 1780 en Bug, Alemania. Siendo muy joven cursó estudios en Dillemborg Carlsruhe y Estrasburgo, en donde obtuvo su diploma de farmacéutico. Luego de concluir sus estudios trabajó en una pequeña fábrica de productos químico-farmacéuticos. Además se desempeñó como profesor de química, farmacia y tecnología en la Universidad de Jena. Luego de una carrera llena de descubrimientos e investigaciones, este gran químico muere a la edad de 69 años un 24 de marzo de 1849.

ENCENDEDOR DE DÖBEREINER



- ◆ El encendedor de Döbereiner o mejor conocido como lámpara de hidrógeno consta en producir este gas de forma continua.
- ◆ Este invento, que en su época fue muy práctico, se empleó para la iluminación de ciertos salones.
- ◆ Fue considerado por Berzelius como el más brillante invento de su época.

LAS TRIADAS DE DÖBEREINER

El descubrimiento verdaderamente importante realizado por Döbereiner fue en 1817 cuando declaró la similitud entre las propiedades de algunos elementos, relacionando sus pesos atómicos. Luego en 1827 se dio cuenta de la existencia de otras agrupaciones de tres elementos que tenían una relación entre sí. A estos elementos agrupados de tres en tres les llamó triadas. Estas triadas las estableció en elementos del tipo: cloro-bromo-yodo, litio-sodio-potasio, azufre-selenio-telurio, entre otros.. En 1850 se conocían unas 20 triadas que indicaban la existencia de una ley.

Triadas de Döbereiner					
Litio	LiCl LiOH	Calcio	CaCl ₂ CaSO ₄	Azufre	H ₂ S SO ₂
Sodio	NaCl NaOH	Estroncio	SrCl ₂ SrSO ₄	Selenio	H ₂ Se SeO ₂
Potasio	KCl KOH	Bario	BaCl ₂ BaSO ₄	Telurio	H ₂ Te TeO ₂