

Julius Lothar Meyer



- Reconocido por sus contribuciones a la tabla periódica de elementos químicos y sus exposiciones a la relación entre los volúmenes de los átomos y sus pesos.

Referencias

Logowski, Joseph . (1997). Macmillan Encyclopedia of Chemistry—Vol 3. New York, NY 10019: Simon & Schuster Macmillan.

"Meyer, Julius Lothar." Complete Dictionary of Scientific Biography. 2008. Retrieved October 5, 2012 from Encyclopaedia.com: <http://www.encyclopedia.com/doc/1G2-2830902941.html>

Bloor, John E.. "Meyer, Lothar." Chemistry: Foundations and Applications. 2004. Retrieved October 5, 2012 from Encyclopedia.com: <http://www.encyclopedia.com/doc/1G2-3400900322.html>

Tro, N.J. (2011). Chemistry: A Molecular Approach. Upper Saddle River, New Jersey 07458: Pearson Education, Inc.

**UNIVERSIDAD DE PUERTO
RICO EN ARECIBO
Departamento de Física-Química**

JULIUS LOTHAR MEYER

**Gerardo A. Torres Roman
Química General (QUIM 3001)**

Sección: M40

Profesor: A. Montes

24 de octubre 2012



JULIUS LOTHAR MEYER

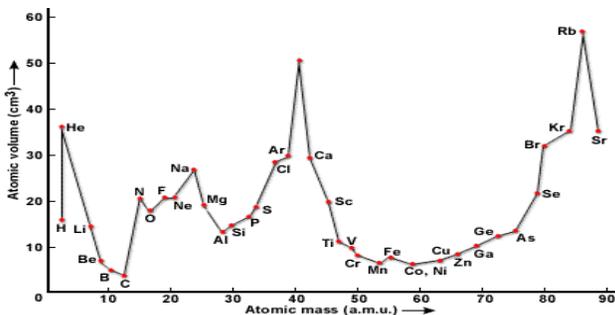


Biografía

Nació: El 19 de agosto de 1830 en Varel (Oldenburg, Alemania).

Educación: Estudió en las universidades de Zurich, Würzburg, Heidelberg y Königsberg (actualmente Kaliningrado). En 1866 era ya catedrático de ciencias naturales en Eberswalde. Dos años más tarde se trasladó a la escuela técnica superior de Karlsruhe, donde impartió sus enseñanzas hasta el año 1876. Después de esta fecha pasa a la Universidad de Tübinga, donde trabajará hasta su muerte.

Murio: Julius Lothar Meyer murió en Tübingen en 1895.



La relación entre los volúmenes de los átomos y sus pesos segun Meyer.

Area de Investigacion

Cuando Meyer era joven, asistió al Congreso de Karlsruhe en 1860, y quedó impresionado con la presentación de Stanislao Cannizzaro de la hipótesis de Amedeo Avogadro y la luz que arrojan sobre la cuestión de los pesos atómicos. Por tanto, la escritura de un libro de texto resultó ser el impulso para el desarrollo de la tabla periódica para Meyer. En 1864 publicó un libro titulado “**Teoría química moderna**”, en el que expuso los fundamentos principales de esta ciencia y la obtención de una curva que estableció la relación entre los volúmenes de los átomos y sus pesos.

Libros y publicaciones:

1. “Die modernen Theorien der Chemie”(1864; Moderna teoría química)
2. La naturaleza de los elementos químicos en función de sus pesos atómicos, "Justus Liebigs Annalen. (1870)

Contribuciones

En 1870 publicó su versión de la tabla periódica pero estuvo muy tarde ya que un año antes, el químico ruso Mendeleev. Las dos tablas eran muy similares con poca diferencia entre ellas mismas. Meyer no separó los elementos de los grupos principales y subgrupos (tal cosa que Mendeleev sí pudo lograr.) sino que los colocó intercalados. Meyer solo logró clasificar 55 elementos y Mendeleev consiguió colocar todos los elementos conocidos.

Premios:

1. Medalla Davy de Royal Society junto a Mendeleev.

Tabla periódica de Meyer

Julius Lothar Meyer (1830-1895)

Table from *Annalen der Chemie, Supplementband 7*, 354 (1870)

Periodic table according to Lothar Meyer, 1870								
I.	II.	III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.	IX.
B=11,0	Al=27,3					?In=113,4	Tl=202,7	
C=11,97	Si=28							Pb=206,4
N=14,01	P=30,9		Ti=48		Zr=89,7			Bi=207,5
O=15,96	31,98		V=51,2	As=74,9		Nb=93,7	Ta=182,2	
			Cr=52,4	Se=78		Mo=95,6	Te=128,7	W=183,5
				Br=79,75		J=126,5		
			Mn=54,8		Ru=103,5		Cs=198,6 ?	
			Fe=55,9		Rh=104,1		Ir=196,7	
			Co=Ni=58,6		Pd=106,2		Pt=196,7	
Li=7,01	Na=22,99	K=39,04		Rb=85,2		Cs=132,7		
			Cu=63,3		Ag=107,66		Au=196,2	
?Be=9,3	Mg=23,9	Ca=39,9		Sr=87,0		Ba=136,8		
			Zn=64,9		Cd=111,6		Hg=199,8	