

REFERENCIAS

Biografía Julius Lothar Meyer. (s.f.)

Recuperado el 26 de septiembre de 2012, de <http://www.100ciaquimica.net/biograf/cientif/M/meyer1.htm>

Biografía Julius Lothar Meyer. (s.f)

Recuperado el 8 de octubre de 2012, de <http://www.buscabiografias.com/bios/biografia/verDetalle/7931/Julius%20Lothar%20Meyer>

Biografía Julius Lothar Meyer. (s.f.)

Recuperado el 8 de octubre de 2012, de http://www.biografiasyvidas.com/Biografia/m/meyer_julius.htm

Lagowski, Joseph J. (Ed). (1997). Julius Lothar Meyer. *Macmillan Encyclopedia of Chemistry* (Vol. 3, pp. 940-941). Simon & Schuster and Prentice Hall International.



Yorelisse Colón Maldonado

UNIVERSIDAD DE PUERTO RICO
EN ARECIBO

Departamento de Física-Química

LOTHAR MEYER, JULIUS

Yorelisse N. Colón Maldonado

Química General (QUIM3001)

M-J Sección MB5

Prof. Ivonne Fernández

23 de octubre de 2012



I. Ficha Bibliográfica:

- Julius Lothar Meyer nació el 19 de agosto de 1830 en Varel, Oldenburg.
- Estudió medicina en la Universidad de Zurich, y obtuvo su título de médico en la Universidad de Würzburg en 1854. Luego pasó a la Universidad de Heidelberg, donde estudió química fisiológica.
- Murió el 11 de abril de 1895 en Tubinga.

pesos atómicos de los elementos y sus características físicas, que le sirvió de base para crear su clasificación. En el 1870 publicó un artículo donde presenta su descubrimiento de la ley periódica y publica su tabla periódica que afirma que las propiedades de los elementos son funciones periódicas de su masa atómica.

determinar los volúmenes atómicos de los elementos. Para obtenerlos, pesó cantidades en gramos numéricamente iguales al peso atómico de cada elemento por ejemplo un gramo de hidrógeno, 16 gramos de oxígeno, etc. Después midió el volumen que ocupaban estos pesos a la misma temperatura y presión. Supuso que la diferencia que se apreciaba tenía que reflejar la diferencia real del volumen de un elemento a otro.

II. Descripción del área de investigación:

- Los trabajos de Julius Lothar Meyer fueron enfocados en el campo de la ordenación de los compuestos y de los elementos, como consecuencia de la cuales puedo establecer una clasificación de 55 elementos, prácticamente contemporánea a la tabla periódica de Dmitri Mendeleiev.
- Julius Lothar Meyer publicó un libro en el 1864 titulado “Teoría Química Moderna” donde da a conocer su interpretación de la relación entre los

I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	IX
B = 11,00	Al = 27,3	-	-	-	-	In = 113,4	-	Tl = 202,7
C = 11,97	Si = 28	-	-	-	-	Sn = 117,8	-	Pb = 206,4
-	-	Ti = 48	-	Zr = 89,7	-	-	-	-
N = 14,01	P = 30,9	-	As = 74,9	-	Sb = 122,1	-	-	Bi = 207,5
-	-	V = 51,2	-	Nb = 93,7	-	Ta = 182,2	-	-
O = 15,96	S = 31,98	-	Se = 78	-	Te = 128,7	-	-	-
-	-	Cr = 52,4	-	Mo = 95,6	-	W = 183,5	-	-
F = 19,1	Cl = 35,38	-	Br = 79,75	-	J = 126,5	-	-	-
-	-	Mn = 54,8	-	Ru = 101,5	-	Os = 198,67	-	-
-	-	Co = 58,9	-	Rh = 104,1	-	Ir = 196,7	-	-
-	-	Ni = 58,6	-	Pd = 106,2	-	Pt = 196,7	-	-
Li = 7,01	Na = 22,99	K = 39,04	-	Rb = 85,2	-	Cs = 132,7	-	-
? Be = 9,3	Mg = 23,9	Cu = 63,3	-	Ag = 107,66	-	Au = 196,2	-	-
-	-	Zn = 64,9	-	Sr = 87,0	-	Ba = 136,8	-	-
-	-	-	-	Cd = 111,6	-	Hg = 199,8	-	-

Tabla periódica de los elementos - por Julius Lothar Meyer (1870)

III. Contribución a la ciencia o a la humanidad:

- Se dio a la tarea de crear la primera Tabla periódica de los elementos químicos. Encontró una correlación distinta a la hallada por Newlands. Buscó

Al graficar los valores que obtuvo, en función de los pesos atómicos, observó que se presentaban una serie de ondas con ascenso en el peso atómico que correspondían a un incremento en sus propiedades físicas. Meyer publicó su trabajo en 1870.