

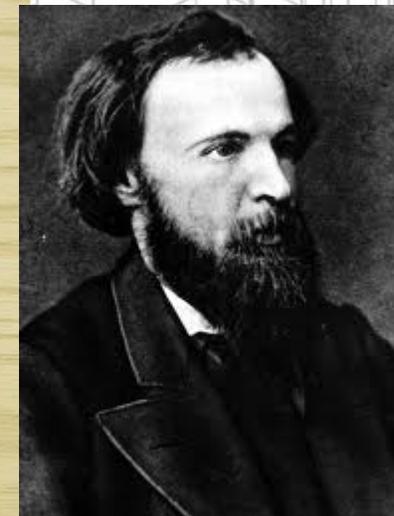


"CUANDO LOS
ELEMENTOS SE
COLOCAN EN ORDEN
CRECIENTE DE SU
NUMERO ATOMICO,
TIENE LUGAR UNA
REPETICION PERIODICA
DE CIERTAS
PREPIEDADES FISICAS O
QUIMICAS DE
AQUELLOS."

Tro, N.J., (2011). Finding Patterns: The periodic law and the periodic table. *Chemistry A Molecular Approach*, 58, 60.

Waydn.(n.d.). *10 Frases de Dimitri Mendeleev*. Retrieved from <http://www.waydn.com/frases/10-frases-de-dimitri-mendeleyev/>

Neñer. A., (2009). Aula Virtual de Ciencias: *Tabla periodica Biografia de Mendeléev*. Retrieved from <http://aulavirtualdeciencias.blogspot.com/2009/07/tabla-periodica-biografiade-mendeleyev.html>



Dimitri Mendeleev

Steven Malavé Rivera

Química General (QUIM 3001)

Sección MA0

Profa. Ivonne Fernández

Dimitri Mendeleev

Nació el 8 de febrero 1834 en Tobolsk (Siberia). Cursó estudios de química en la Universidad de San Petersburgo y en 1859 en la Universidad de Heidelberg, donde conoció al químico italiano Stanislao Cannizzaro. Regresó a San Petersburgo y trabajó como profesor de química en el Instituto Técnico en 1863 y profesor de química general en la Universidad de San Petersburgo en 1866. Escribió los dos volúmenes de Principios de química (1868-1870). Intentó clasificar los elementos según sus propiedades químicas. En el año 1869 publicó la primera versión de la tabla periódica. En 1871 publicó una versión corregida. También realizó investigaciones en el estudio de la teoría química de la disolución, la expansión térmica de los líquidos y la naturaleza del petróleo. En el año 1887 comenzó un viaje en globo en solitario para realizar un estudio sobre un eclipse solar. En 1893 fue nombrado director del departamento de Pesas y Medidas de San Petersburgo. Dmitri Mendeléev falleció el 2 de febrero de 1907 en San Petersburgo.

El área en las ciencias en la cual se destacó Mendeleev fue la Química. Su principal logro investigador fue el establecimiento del llamado sistema periódico de los elementos químicos, o tabla periódica, gracias al cual culminó una clasificación definitiva de los citados elementos (1869) y abrió el paso a los grandes avances experimentados por la química en el siglo XX.

En su vuelta a San Petersburgo, en 1861, obtuvo un puesto de profesor en el Instituto Técnico, y rápidamente se convirtió en un evangelista de las últimas ideas en química, casi desconocidas en Rusia. Al descubrir que no existía ningún libro de texto ruso sobre química orgánica (la química de los compuestos que forman la base de la materia viva), decidió escribir uno... y lo terminó en dos meses. En 1866, cuando tenía treinta y dos años, se convirtió en profesor de química de la universidad. Poco después empezó a escribir un libro de texto titulado Los principios de la química, cuyo primer volumen apareció en 1868.

Entre sus trabajos destacan los estudios acerca de la expansión térmica de los líquidos, el descubrimiento del punto crítico, el estudio de las desviaciones de los gases reales respecto de lo enunciado en la ley de Boyle-Mariotte y una formulación más exacta de la ecuación de estado. En el campo práctico destacan sus grandes contribuciones a las industrias de la sosa y el petróleo de Rusia.

Periodic Table of the Elements

1	I A																2		
1	H																	He	
2	II A												III A		IV A	V A	VI A	VII A	0
3	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
4	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar	
5	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
6	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
7	Cs	Ba	* La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
8	Fr	Ra	+ Ac	Rf	Ha	106	107	108	109	110	111								
		* Lanthanide Series		58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71		
		+ Actinide Series		90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103		
				Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		