

En esta sección vamos presentando porciones de la tabla periódica durante éste y los cuatro anteriores números de la revista. Con esta entrega culmina esta contribución.

GRUPO 18

Los elementos, nomenclatura, datos de su descubrimiento y el origen de su nombre

Aníbal Bascuñan Blaset y Alma Saucedo Yáñez*

Recordemos que la expresión *nomenclatura* proviene del latín *nomen*= nombre, y *clatos*= invocar o llamar. De allí que nomenclatura se refiera al nombre de las cosas, o a lo que se invoca con los nombres.

En el caso de los símbolos químicos el nombre ha tenido diferentes orígenes, desde los que se pierden más allá de la Antigüedad en la noche de los tiempos, hasta aquellos que señalan una propiedad, el nombre de su descubridor, o algún personaje muy destacado en el campo de la química, el de una ciudad, país o región, o inclusive el de la universidad en que se descubrió.

El conocer los orígenes y significados de los términos indudablemente facilita el aprendizaje de los símbolos. Pero en muchos casos, las raíces griegas, latinas e incluso árabes dan bases para entender otros términos cuyas raíces son semejantes, es decir, para enriquecer el vocabulario y la cultura general.

Dadas las ventajas que le vemos a esta forma de ver los símbolos químicos es que presentamos las bases para una tabla periódica que en cada lugar presente el símbolo, número atómico, masa atómica, descubridor, fecha de descubrimiento, nombre y etimología del nombre. Una tabla para que nuestros alumnos adquieran, sin proponérselo, una nueva riqueza cultural. ■

* Facultad de Química, UNAM, Ciudad Universitaria, Coyacán, 04510 México, D.F.

Recibido: 10 de mayo de 2003; **aceptado:** 14 de julio de 2003.

Grupo 18

2	He	4.0026(2)
	Helio	
Del gr. <i>helios</i> : sol. Descubierto independientemente mediante técnicas espectroscópicas en la atmósfera solar por Pierre Janssen y Joseph Norman Lockyer en 1868. Aislado por William Ramsay en 1895.		
10	Ne	20.1797(6)
	Neón	
Del gr. <i>neós</i> : nuevo. Descubierto por Sir William Ramsay y Morris W. Travers en 1898.		
18	Ar	39.948(1)
	Argón	
Del gr. <i>argós</i> : neutro, inactivo. En 1785 H. Cavendish sugirió su existencia en la atmósfera terrestre. Fue separado e identificado en 1894 por Lord Rayleigh y Sir W.Ramsay.		
36	Kr	83.800(1)
	Cripton	
Del gr. <i>kryptós</i> : escondido, oculto. Aislado en 1898 por W. Ramsay y M.W. Travers por medio de la destilación fraccionada de una mezcla de gases nobles.		
54	Xe	131.293(6)
	Xenón	
Del gr. <i>xenos</i> : extraño, raro. Fue descubierto en 1898 por los químicos británicos William Ramsay y Morris W. Travers.		
86	Rn	(222)
	Radón	
Del L. <i>radium</i> con sufijo <i>-on</i> dado a los gases nobles. Su nombre se deriva de radio (radioemanación); originalmente fue llamado niton, brillante. Fue descubierto en 1900 por el químico alemán Friedrich Ernst Dorn.		

Los datos de pesos atómicos estándar 1999 basados en la masa atómica relativa del carbono-12 están tomados de *Química y reactividad química*, de Kotz, J.C. y Treichel, P.M, ed. Thomson, 2003. Los valores entre paréntesis después de los pesos atómicos corresponden a la incertidumbre en la última cifra.