

En esta sección hemos ido presentando porciones de la tabla periódica durante éste y los cinco anteriores números de la revista.

# Actínidos

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 apreciamos en 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, 04510 México, D.F.  
**Recibido:** 4 de marzo de 2004;  
**aceptado:** 4 de abril de 2004.

<p><b>89 Ac</b> <sup>(227)</sup> Actinio</p> <p>Del gr. <i>aktis, aktinos</i>: rayo luminoso.</p> <p>Elemento descubierto independientemente por André Locu Debierne en 1899 y Friedrich Otto Giesel en 1902.</p>	<p><b>90 Th</b> <sup>232.0381</sup> Torio</p> <p>Derivado de <i>Thor</i>, nombre del dios nórdico del rayo.</p> <p>Descubierto por J.J. Berzelius en 1828.</p>	<p><b>91 Pa</b> <sup>231.03588</sup> Protactinio</p> <p>Del gr. <i>protos</i>: primero y <i>aktinos</i>: rayo luminoso. Primer actínido.</p> <p>Descubierto por Casimir Fajans y O. H. Göhring en 1913; separado por Aristid V. Grosse en 1934. Inicialmente fue llamado <i>Brevio</i> debido a que su vida media es muy corta.</p>
<p><b>92 U</b> <sup>238.0289</sup> Uranio</p> <p>Nombrado en honor del planeta <i>Urano</i>.</p> <p>Descubierto en la pechblend en 1789 por M. H. Klaproth. Separado por E. M. Peligot en 1841; Henry Becquerel descubrió que era radioactivo en 1896.</p>	<p><b>93 Np</b> <sup>(237)</sup> Neptunio</p> <p>Nombrado en honor del planeta <i>Neptuno</i>.</p> <p>Descubierto por E. M. McMillan y P. H. Abelson en 1940. Fue producido artificialmente antes de ser encontrado en la naturaleza.</p>	<p><b>94 Pu</b> <sup>(244)</sup> Plutonio</p> <p>Nombrado en honor del planeta <i>Plutón</i>.</p> <p>Producido en 1941 por Seaborg, McMillan, Kennedy y Wahl al bombardear U<sup>238</sup> con deuterones.</p>
<p><b>95 Am</b> <sup>(243)</sup> Americio</p> <p>Nombrado en honor del continente americano.</p> <p>Producido por Seaborg, James, Morgan y Ghiorso en 1944 al bombardear Pu<sup>239</sup> con neutrones de alta energía.</p>	<p><b>96 Cm</b> <sup>(247)</sup> Curio</p> <p>Nombrado en honor de Pierre y Marie Curie.</p> <p>Producido por Seaborg, James, Morgan y Ghiorso en 1944 al bombardear Pu<sup>239</sup> con partículas <math>\alpha</math>.</p> <p>Fue aislado como hidróxido metálico en 1947 por Werner y Perelman.</p>	<p><b>97 Bk</b> <sup>(247)</sup> Berkelio</p> <p>Nombrado en honor de la ciudad en que fue descubierto: <i>Berkeley</i>, California.</p> <p>Producido en 1949 por Thompson, Ghiorso y Seaborg al bombardear <sup>241</sup>Am con partículas <math>\alpha</math>.</p>
<p><b>98 Cf</b> <sup>(251)</sup> Californio</p> <p>Nombrado en honor del Estado y la Universidad de California.</p> <p>Producido en 1950 por Thompson, Street, Ghiorso y Seaborg al bombardear <sup>242</sup>Cm con partículas <math>\alpha</math>.</p>	<p><b>99 Es</b> <sup>(252)</sup> Einstenio</p> <p>Nombrado en honor de Albert Einstein.</p> <p>Descubierto en 1952 por A. Ghiorso y colaboradores en un residuo de la primera explosión termonuclear en el Pacífico Sur.</p>	<p><b>100 Fm</b> <sup>(257)</sup> Fermio</p> <p>Nombrado en honor de Enrico Fermi.</p> <p>Descubierto en 1952 por A. Ghiorso y colaboradores en un residuo de la primera explosión termonuclear en el Pacífico Sur.</p>
<p><b>101 Md</b> <sup>(258)</sup> Mendelevio</p> <p>Nombrado en honor de Dmitri Mendeleev.</p> <p>Producido en 1955 por Ghiorso, Harvey, Choppin, Thompson y Seaborg al bombardear <sup>253</sup>Es con partículas <math>\alpha</math>.</p>	<p><b>102 No</b> <sup>(259)</sup> Nobelio</p> <p>Nombrado en honor de Alfred Nobel.</p> <p>Producido en 1958 por Ghiorso, Sikkerland, Walton y Seaborg al bombardear <sup>244</sup>Cm y <sup>246</sup>Cm con iones de <sup>12</sup>C.</p>	<p><b>103 Lr</b> <sup>(262)</sup> Lawrencio</p> <p>Nombrado en honor de Ernest O. Lawrence.</p> <p>Producido en 1961 por Ghiorso, Sikkerland, Larch y Latimer al bombardear mezcla de isótopos de californio con iones de <sup>10</sup>B y <sup>11</sup>B.</p>