

## ORIGEN – ETIMOLOGÍA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

La etimología de los términos químicos no es solo de interés histórico sino que a menudo aclara aspectos de su comportamiento químico.

Los nombres de muchos elementos químicos tales como: estaño (i. tin), azufre (i. sulfur), oro (i. gold), hierro (i. iron), zinc (i. zinc), plomo (i. lead), son meras transcripciones de viejas lenguas; otros nombres lo son en honor de famosos científicos (Fermio, Mendelevio, Einstenio, ...) o de lugares relacionados con su descubrimiento (Berkelio, Ytrio, Estroncio, ...). El predominio de los orígenes del latín (L.) y el griego (G.), y muchas referencias a la mitología, reflejan el pasado clásico del siglo diecinueve, época dorada en el aislamiento de desconocidos elementos químicos.

La fecha entre paréntesis indica el año aproximado el cual el término se introdujo. Muchas palabras químicas comunes se usaron literariamente antes del desarrollo moderno de la química en el siglo dieciocho.

Las tendencias en la nomenclatura de los elementos han ido variando a lo largo de la historia, pero por orden cronológico se podrían dividir en:

**Propiedades (Prop):** Los primeros nombres se dieron en función de alguna propiedad (física o química) característica del elemento como: color, olor, dureza, densidad, parecido con otros elementos, radiactividad, .

**Obtención:** Las características en la obtención de algunos elementos, como la forma en que aparecen, la dificultad de su extracción o de donde se extraen.

**Topónimos (Lug):** Utilizar nombres de países, regiones, ciudades y pueblos o ríos.

**Astronomía (Astron):** De moda en el siglo XVIII. Nombres de planetas, satélites o estrellas.

**Mitología (Mit):** A comienzos del siglo XIX, se inició una tendencia mitológica en la nomenclatura de algunos elementos químicos.

**Antropónimos (Cient):** última de las tendencias. Se utiliza el nombre de algunas científicos relevantes para nombrar ciertos elementos.

(Planet) Nombres de elementos en honor a planetas y asteroides

(Lug) Nombres de lugares y similares

(Prop) Nombres que hacen referencia a propiedades

(Mit) Nombres que hacen referencia a la mitología

(Cient) Nombres de científicos

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Actinio</b>	89	Ac	Prop	1899	<b>Actinio (Ac):</b> del griego <i>aktinos</i> , destello o rayo. <b>A. Dobierne (Fr.)</b>
<b>Aluminio</b>	13	Al		1827	<b>Aluminio (Al):</b> del latín <i>alumen</i> (sabor astringente), alumbre, compuesto de aluminio en el cual se descubrió. F. Woehler (Al.)
<b>Americio</b>	95	Am	Lug	1944	<b>Americio (Am):</b> de América. A. Ghiorso (EU)
<b>Antimonio</b>	51	Sb		Antig.	<b>Antimonio (Sb):</b> de <i>antimonium</i> ; Sb de <i>stibium</i> . L. Antimonium (anti, opuesto a; monium, condición de aislado), por ser una sustancia tangible (metálica) que se combina fácilmente. Símbolo del L. Stibium, marca

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Argón</b>	18	Ar	Prop	1894	<b>Argón (Ar)</b> G. <i>argos</i> , inerte, inactivo. Descubierto por Lord Rayleigh (Brit.) y Sir William Ramsay (Brit.), primer gas inerte descubierto.
<b>Arsénico</b>	33	As	Prop	1250	<b>Arsénico (As):</b> <i>arsenikon</i> , oropimente (pigmento) amarillo ( <i>auripigmentum</i> ). Albertus Magnus (Al.)
<b>Astato</b>	85	At	Prop.	1940	<b>Astato (At):</b> del griego <i>astatos</i> , inestable. D.R. Corson (EU), K. R. MacKenzie (EU), E. Segre (EU)
<b>Azufre</b>	16	A		Antig.	<b>Azufre (S)</b> del latín <i>sulphurium</i> , azufre (sánscrito, sulvere)
<b>Bario</b>	56	Ba	Prop	1808	<b>Bario (Ba):</b> del griego <i>barus</i> , pesado, debido a la elevada densidad de muchos de sus compuestos Sir Humphry Davy (Brit.)
<b>Berilio</b>	4	Be	Prop	1828	<b>Berilio (Be)</b> de <i>berilo</i> , esmeralda de color verde o aguamarina natural. Fr. L. Beryl, dulce * 1828, aislado por Woehler (Al.), A. A. B. Bussy (Fr.) * 1798, L. N. Vauquelin (químico francés), descubrió el óxido de berilio al analizar una esmeralda (color verde) del Perú.
<b>Berkelio</b>	97	Bk	Lug	1950	<b>Berkelio (Bk):</b> de Berkeley, universidad de California. G. T. Seaborg (EU), S. G. Thomson (EU), A. Ghiorso (EU)
<b>Bismuto</b>	83	Bi		1753	<b>Bismuto (Bi):</b> del alemán <i>weisse masse</i> , masa blanca, en la cual se encontró. Claude Geoffroy (Fr.)
<b>Boro</b>	5	B		1808	<b>Boro (B):</b> del arabe <i>buraq</i> . El compuesto bórax, derivado del Ar. Buraq, blanco.
<b>Bromo</b>	35	Br	Prop	1826	<b>Bromo (Br):</b> del griego <i>bromos</i> , hedor, peste. A. J. Balard (Fr.) Por ser un líquido pardo oscuro irritante y desagradable olor
<b>Cadmio</b>	48	Cd		1817	<b>Cadmio (Cd):</b> del latín <i>cadmia</i> , nombre antiguo del carbonato de zinc. (Casi todo el cadmio industrial se obtiene como subproducto en el refinado de los minerales de zinc, quizás sea por eso). Fr. Stromeyer (Al.) Gr. Kadmia, tierra; L. Cadmia, calamina, porque se encontró junto con la calamina)
<b>Calcio</b>	20	Ca		1808	<b>Calcio (Ca)</b> de calx, caliza. (La caliza está formada por $\text{Ca}_2\text{CO}_3$ ). Sir Humphry Dhab (Brit.) L. calx (polvo). Relacionado es el término calcinar, usado por los alquimistas para reducir un metal a polvo (calx) por calor; también para desecar por fuego.
<b>Californio</b>	98	Cf	Lug	1950	<b>Californio (Cf):</b> de California (estado estadounidense). G. T. Seaborg (EU), S. G. Thomson (EU), A. Ghiorso (EU)
<b>Carbono</b>	6	C		Antig.	<b>Carbono (C):</b> carbón. (1789) L. carbo (carbón); Así llamado por Lavoisier como principal constituyente del carbón.
<b>Cerio</b>	58	Ce	Planet	1803	<b>Cerio (Ce):</b> Por el asteroide Ceres, descubierto dos años antes. El cerio metálico se encuentra en una aleación de hierro que se utiliza en las piedras de los encendedores.

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
					J. J. Berzelius (Sue.), William Hisinger (Sue.), M. H. Klaproth (Al.)
<b>Cesio</b>	55	Cs	Prop	1860	<b>Cesio (Cs):</b> de <i>caesius</i> , color azul celeste. El cesio se descubrió por sus líneas espectrales, que son azules G. R. Kirchhoff (Al.)
<b>Cinc</b>	30	Zn		1746	<b>Cinc (Zn):</b> del alemán <i>zink</i> , que significa origen oscuro. A. S. Marggraf (Al.) * La palabra cinc fue usada por primera vez por Paracelso, siglo XVI y se aplicó a un metal traído de las Indias Orientales conocido por tutanego. Pero hasta principios del siglo XVIII no se reconoció al cinc como un metal distinto.
<b>Cloro</b>	17	Cl	Prop	1774	<b>Cloro (Cl)</b> del griego <i>chloros</i> (amarillo verdoso). El cloro es un gas amarillo verdoso K. W. Sheele (Sue.)
<b>Cobalto</b>	27	Co		1735	<b>Cobalto (Co):</b> de <i>cobalos</i> , mina. Otra versión asegura que cobalto es el nombre de un espíritu maligno de la mitología alemana. G. Brandt (Al.) Al. Kobold, duende, porque el mineral del cual se obtuvo el cobalto, en lugar del metal esperado, el cobre, se atribuyó a los duendes.
<b>Cobre</b>	29	Cu	Lug	Antig.	<b>Cobre (Cu):</b> <i>cuprum</i> , cobre, derivado de cyprum, isla de Chipre, la principal fuente de cobre en la antigüedad. L cuprum o Cyprum, por haberse encontrado originariamente en Chipre. También del alemán Kupfer
<b>Cromo</b>	24	Cr	Prop	1797	<b>Cromo (Cr):</b> del griego <i>chroma</i> , color. L. N. Vauquelin (Fr.) (1797) G. chroma (color), en referencia a los distintos colores de sus compuestos. Hay muchos términos químicos con el mismo origen: cromosoma, cromatina, cromatografía, cromático.
<b>Curio</b>	96	Cm	Cient	1944	<b>Curio (Cm):</b> en honor de Pierre y Marie Curie. G. T. Seaborg (EU), S. G. Thomson (EU), A. Ghiorso (EU)
<b>Disproσιο</b>	66	Dy	Prop	1886	<b>Disproσιο (Dy):</b> del griego <i>dysprositos</i> Lecoq de Boisbaudran (Fr.) G. dysprositos (difícil de conseguir), por la dificultad para ser aislado.
<b>Einstenio</b>	99	Es	Cient	1952	<b>Einstenio (Es):</b> en honor de Albert <b>Einstein</b> . A. Ghiorso (EU)
<b>Erbio</b>	68	Er		1843	<b>Erbio (Er):</b> De <i>Ytterby</i> , Suecia, lugar donde se descubrieron muchas tierras raras. C. G. Mosander (Sue.)
<b>Escandio</b>	21	Sc	Lug	1879	<b>Escandio (Sc):</b> <i>De Scandia</i> , Escandinavia Descubierto en 1879. Previsto por Mendeleiev en 1869 como eka-aluminio. L. F. Nilson (Sue.)
<b>Estaño</b>	50	Sn		Antig.	<b>Estaño (Sn):</b> del latín <i>stannum</i> . estaño
<b>Estroncio</b>	38	Sr	Lug	1808	<b>Estroncio (Sr):</b> <i>Strontian</i> , ciudad de Escocia. La estroncianita es carbonato de estroncio Sir Humphrey Davy (Brit.)
<b>Europio</b>	63	Eu	Lug	1896	<b>Europio (Eu):</b> de Europa.

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
					E. Demarcay (Fr.)
<b>Fermio</b>	100	Fm	Cient	1953	<b>Fermio (Fm)</b> : en honor de <b>Enrico Fermi</b> . A. Ghiorso (EU)
<b>Flúor</b>	9	F		1886	<b>Fluor (F)</b> : de <i>fluor lapis, piedra fluida (Agrícola, 1529)</i> el hoy conocido como fluorita o espato de flúor F <sub>2</sub> Ca, por su punto de fusión relativamente bajo (902°C), se usó como fundente. H. Moissan (Fr.) Fue aislado en 1886 por Moissan a partir del fluoruro potásico (por ello recibió en Nobel en 1906)
<b>Fósforo</b>	15	P	Prop.	1669	<b>Fósforo (P)</b> : del G. <i>phosphoros</i> , portador de luz (el fósforo emite luz en la oscuridad porque arde al combinarse lentamente con el oxígeno del aire). H. Brandt (Al.) (1669) G. Phos- (luz) + phor (que lleva, transporta); así llamado por H. Brand por su propiedad de dar luz en la oscuridad.
<b>Francio</b>	87	Fr	Lug	1939	<b>Francio (Fr)</b> : de Francia. Marguerite Perey (Fr.)
<b>Gadolinio</b>	64	Gd		1880	<b>Gadolinio (Gd)</b> : del mineral gadolinita, del químico finlandés Johan Gadolin que estudió las tierras raras. J. C. Marignac (Fr.)
<b>Galio</b>	31	Ga	Lug	1875	<b>Galio (Ga)</b> : del L. <i>Gallia</i> , Francia. . Descubierto en 1875. Previsto por Mendeleiev en 1869 como eka-boro. Lecoq de Boisbaudran (Fr.)
<b>Germanio</b>	32	Ge	Lug	1886	<b>Germanio (Ge)</b> : del L. <i>Germania</i> , Alemania. Previsto por Mendeleiev en 1869 en su tabla periódica. Lo llamó eka-silicio. Descubierto por el alemán Clemens Winkler en 1885. El nombre se debe a su nacionalidad.
<b>Hafnio</b>	72	Hf	Lug	1923	<b>Hafnio (Hf)</b> : de <i>Hafnia</i> , nombre latín de Copenhague. D. Coster (Hol.), G. Von Hevesey (Hol.)
<b>Helio</b>	2	He		1868	<b>Helio (He)</b> : de la atmósfera del sol ( <i>helios</i> , se descubrió por primera vez en el espectro de la corona solar durante un eclipse en 1868, aunque la mayoría de los científicos no lo aceptaron hasta que se aisló en la tierra). P. Janssen (en el espectro) (Fr.), William Ramsay (lo aisló) (Brit) (1868) G. helios (el sol) donde fue descubierto originariamente mediante análisis espectrográfico. Durante un cuarto de siglo se pensó que este elemento no existía más que en sol. Segundo gas inerte descubierto.
<b>Hidrógeno</b>	1	H	Prop	1766	<b>Hidrógeno (H)</b> : engendrador de agua. Sir Henry Cavendish (Brit.) G. hydro (agua) + L. gen (crear), i.e., crear-agua. Llamado así por Lavoisier, porque al quemarse con oxígeno se forma agua.
<b>Hierro</b>	26	Fe		Antig.	<b>Hierro (Fe)</b> : del latín <i>ferrum</i> , hierro
<b>Holmio</b>	67	Ho	Lug	1879	<b>Holmio (Ho)</b> : del latín Holmia, Estocolmo. P.T. Cleve (Sue.)
<b>Indio</b>	49	In	Prop	1863	<b>Indio (In)</b> : debido al color indigo (añil) por sus líneas azul índigo que se observan en su espectro. F. Reich (Al.), T. Richter (Al.)

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Iridio</b>	77	Ir	Prop	1803	<b>Iridio (Ir):</b> de arco iris. S. Tennant (Brit.) Llamado así por Tennant, de Iris diosa del arcoiris. Por sus llamativos colores.
<b>Kriptón</b>	36	Kr	Prop.	1898	<b>Kriptón (Kr):</b> del griego <i>kryptos</i> , oculto, escondido, secreto. Sir William Ramsay (Brit.), M. W. Travers (Brit.) Descubierto en 1898 a partir de aire líquido. Tercer gas inerte aislado.
<b>Lantano</b>	57	La		1839	<b>Lantano (La):</b> del griego <i>lanthanein</i> , yacer oculto. C. G. Mosander (Sue.)
<b>Laurencio</b>	103	Lr	Cient	1961	<b>Laurencio (Lr):</b> en honor de E.O. Lawrence, inventor del ciclotrón. T. Sikkeland (EU), A. E. Larsh(EU), A. Ghiorso (EU), R. M. Latimer (EU)
<b>Litio</b>	3	Li		1817	<b>Litio (Li):</b> de <i>lithos</i> , roca. (1818) G. lithos (roca), probablemente por el aspecto rocoso de la petalita natural, mineral complejo en el cual se descubrió.
<b>Lutecio</b>	71	Lu	Lug	1907	<b>Lutecio (Lu):</b> de Lutetia, antiguo nombre de París. G. Urbain (Fr.), C. A. Von Weisbach (Au.)
<b>Magnesio</b>	12	Mg		1808	<b>Magnesio (Mg):</b> De <i>Magnesia</i> , comarca de Tesalia (Grecia). Posiblemente derivado del L. Magnesia.
<b>Meitnerio</b>	109	Mt	Cient		<b>Meitnerio (Mt):</b> en honor a la científica Lise Meitner
<b>Manganeso</b>	25	Mn	Prop	1774	<b>Manganeso (Mg):</b> de <i>magnes</i> , imán, magnético. J. G. Gahn (Sue.)
<b>Mendelevio</b>	101	Md	Cient	1955	<b>Mendelevio (Md):</b> En honor al químico ruso Dmitri Ivánovich <b>Mendeléiev</b> precursor de la actual tabla periódica y predijo las propiedades de elementos no descubiertos. G. T. Seaborg (EU), S. G. Thomson (EU), A. Ghiorso (EU), G. R. Choppin (EU.), B. G. Harvey
<b>Mercurio</b>	80	Hg	Planet	Antig.	<b>Mercurio (Hg):</b> , su nombre se debe al planeta del mismo nombre, pero su abreviatura es <b>Hg</b> . Dioscórides lo llamaba plata acuática (en griego <i>hydrárgyros</i> ). <i>hydra</i> =agua, <i>gyros</i> = plata. * L. Mercurium, en la mitología romana, el mensajero de los dioses, famoso por su rapidez y habilidad.
<b>Molibdeno</b>	42	Mo		1778	<b>Molibdeno (Mo):</b> de <i>molybdos</i> , plomo en griego. * 1781, Hjelm // por G. W. Scheele (Sue.) en 1778, en el Chang El mineral molibdenita, MoS <sub>2</sub> se parece al grafito (plombagina, hubo una época en la que se pensaba que el grafito contenía plomo, ya que ambos frotándolos sobre papel dejan una marca negra, por esto al grafito se le denominó inicialmente plomo negro o plombagina), y hasta mediados del siglo XVIII se tuvieron ambos como idénticos. De aquí su nombre, ya que molybdos, significa “plomo” en griego. En resumen, la plombagina (grafito) aún llamándose así no contiene plomo y como la molibdenita se parece al grafito, se insistió usando la raíz plomo, pero esta vez en lugar de en latín (plumbun), en griego (molybdos).
<b>Neodimio</b>	60	Nd		1885	<b>Neodimio (Nd):</b> de <i>neos-dydmos</i> , nuevo gemelo (del lantano). C. A. Von Welsbach (Au.)

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Neón</b>	10	Ne		1898	<b>Neón (Ne)</b> . nuevo (del griego <i>neos</i> ). * (1898). Así llamado por William Ramsay del G. neos (nuevo) Cuarto gas inerte aislado.
<b>Neptunio</b>	93	Np	Planet	1940	del planeta Neptuno. E. M. McMillan (EU), P. H. Abelson (EU) (Berkeley)
<b>Niobio</b>	41	Nb	Mit	1801	<b>Niobio (Nb)</b> : <b>Niobe</b> , hija de <b>Tántalo</b> . El niobio se consideraba idéntico al tántalo, nombrado en honor a Tantalus desde 1884. Charles Hatchett (Brit.) Se obtiene del mineral columbita (o novita) $Fe(NbO_3)_2$ , un niobato de hierro, contiene en general sustituido el Nb por el Ta y si este predomina, el mineral recibe el nombre de tantalita. Niobe (gr. Niobe) Mit. GR. Reina legendaria de Frigia, hija de Tántalo, tuvo 7 hijos y 7 hijas, orgullosa de su fecundidad se jactó de ser superior a Leto. Esta última, ofendida, pidió a sus hijos Apolo y Artemisa, que la vengaran, lo que hicieron matando a flechazos a todos los hijos de Niobe. Zeus accediendo a sus súplicas, la metarforseó en roca en el monte Sípilo (Frigia).
<b>Níquel</b>	28	Ni		1751	<b>Níquel (Ni)</b> : proviene del término alemán <i>kupfernickel</i> , que quiere decir algo así como cobre del demonio, (aparece en minas de cobre pero no lo es). Como <i>kupfer</i> significa cobre, níquel debe querer decir <b>demonio</b> , evitaba que se extrajera el cobre de los minerales de níquel. A. F. Cronstedt (Sue.)
<b>Nitrógeno</b>	7	N	Prop	1772	<b>Nitrógeno (N)</b> . engendrador de nitratos (L. <i>Nitrum</i> , sosa nativa, G. Nitron, sosa nativa, G. Gen, formador) L. nitrum (nitro, nitrato potásico, o salitre nitrato sodico o nitro de Chile) + gen- (crear) Término usado por Chaptal para indicar que el elemento es un constituyente del Nitro. Ya había sido reconocido previamente como un elemento por Lavoisier. Daniel Rutherford (Brit.)
<b>Nobelio</b>	102	No	Cient	1958	<b>Nobelio (No)</b> : en honor de Alfred <b>Nobel</b> . T. Sikkeland (EU), J. R. Walton (EU), G. T. Seaborg (EU), A. Ghiorso (EU)
<b>Oro</b>	79	Au		Antig.	<b>Oro (Au)</b> : de <i>aurum</i> , aurora resplandeciente.
<b>Osmio</b>	76	Os	Prop	1803	<b>Osmio (Os)</b> : del griego <i>osme</i> , olor (debido al fuerte olor del $OsO_4$ ). S. Tennant (Brit.)
<b>Oxígeno</b>	8	O	Prop	1774	<b>Oxígeno (O)</b> : formador de ácidos ( <i>oxys</i> ) (1790) G. oxy- (ácido, afilado) + L gen- (crear). De aquí que su literal, pero erróneo, significado sea, “creador-de-ácidos”, porque la creencia de Lavoisier (que fue el que lo nombró), era que el oxígeno era el elemento característico de todos los ácidos. El elemento había sido descubierto por Priestley en 1774, quien lo llamó aire desflogisticado. Joseph Priestley (Brit.), C. W. Scheele (Sue.)
<b>Paladio</b>	46	Pa	Mit	1803	<b>Paladio (Pd)</b> : Pallas, diosa de la sabiduría. * (1803) Nombrado así por su descubridor W. H. Wollaston (Brit.) por el reciente descubrimiento del asteroide Pallas, el cual fue así llamado por su color blanco pálido asociado a la diosa Pallas.

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Plata</b>	47	Ag		Antig.	<b>Plata (Ag):</b> del latín <i>argentum</i> , plata
<b>Platino</b>	78	Pt	Prop	1735	<b>Platino (Pt):</b> El <b>platino</b> en estado metálico es blanquecino y medianamente similar a la plata (aunque mucho menos maleable que esta), por lo que cuando en 1748 el español don Antonio de Ulloa lo encontró en una expedición por Sudamérica lo llamó " <b>platina</b> ", lo que quiere decir más o menos "parecido a la plata". Se describe en un obra: " <i>Relación Histórica del viaje a la América Meridional</i> " (Madrid,1748) como sigue: <i>"En el partido de Chocó, habiendo muchas minas de lavadero, como las que se acaban de explicar, se encuentran también algunas, donde por estar disfrazado, y envuelto el oro con otros cuerpos metálicos, jugos y piedras, necesita para su beneficio del auxilio del azogue [mercurio]; y tal vez se hallan minerales, donde la platina (piedra de tanta resistencia, que no es fácil romperla, ni desmenuzarla con la fuerza del golpe sobre el yunque de acero) es causa de que se abandonen; por que ni la calcinación la vence, ni hay arbitrio para extraer el metal, que encierra, sino a expensas de mucho trabajo y costo."</i> * (1803) Llamado originalmente platina, del español plata, por su aspecto parecido.
<b>Plomo</b>	82	Pb	Prop	Antig.	<b>Plomo (Pb):</b> del latín <i>plumbum</i> , plomo, que significa pesado.
<b>Plutonio</b>	94	Pu	Planet	1940	<b>Plutonio (Pu):</b> del planeta Plutón. * (1941) Llamado así por el más lejano planeta Putón, el Plutonio era el último elemento en el Sistema Periódico cuando fue descubierto. G. T. Seaborg (EU), E. M. MacMillan (EU), J. W. Kennedy (EU), A. C. Wahl (EU) (Berkeley)
<b>Polonio</b>	84	Po	Lug	1898	<b>Polonio (Po):</b> de Polonia, en honor de Marie <b>Curie</b> (polaca) codescubridora del elemento junto con su marido Pierre. Marie Curie (P.)
<b>Potasio</b>	19	K		1807	<b>Potasio (K) kalium;</b> el nombre, del inglés <i>pot ashes</i> (cenizas). (Las cenizas de algunas plantas son ricas en potasio). Sir Humphery Davy (Brit.)
<b>Praseodimio</b>	59	Pr		1885	<b>Praseodimio (Pr):</b> de <i>prasios</i> , verde, y <i>didymos</i> , gemelo. C. A. Welsbach ((Au.)
<b>Promecio</b>	61	Pm	Mit	1945	<b>Promecio (Pm):</b> de Prometeo, personaje mitológico, titán que robó el fuego del cielo, para dárselo a los hombres. J. A. Marinsky (EU), L. E. Glendenin (EU), C. D. Coryell (EU)
<b>Protactinio</b>	91	Pa	Prop	1917	<b>Protoactinio (Pa):</b> de <i>protos</i> (primero) y <i>actinium</i> . Porque se desintegra en actino. O. Hahn (Al.), L. Meitner (Au.)
<b>Radio</b>	88	Ra	Prop	1898	<b>Radio (Ra):</b> del latín <i>radius</i> , rayo. Pierre y Marie Curie (Fr.; P.)
<b>Radón</b>	86	Rn	Prop	1900	<b>Radón (Rn):</b> <i>radium</i> emanation (radiactiva), derivado del radio. F. E. Dorn (Al.) Uno de los productos de desintegración del radio es este gas, así llamado por derivarse del radio.
<b>Renio</b>	75	Re	Lug	1925	<b>Renio (Re):</b> del latín <i>Rhenus</i> , el rio Rin. W. Noddack (Al.), I. Tacke (Al.) Otto Berg (Al.)

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Rodio</b>	45	Rh	Prop	1804	<b>Rodio (Rh):</b> del griego <i>rhodon</i> , color rosado. W. H. Wollaston (Brit.) * (1803) G. rhodon (rosa), así llamado por Wollaston por el color rosa de su sal de cloro. Rodopsina el pigmento rojo de los ojos, es de la misma raíz.
<b>Rubidio</b>	37	Rb	Prop	1861	<b>Rubidio (Rb):</b> de <i>rubidius</i> , rojo muy intenso (a la llama), descubierto con el espectroscopio, su espectro muestra líneas rojas. R. W. Bunsen (Al.), G. Kirchhoff (Al.)
<b>Rutenio</b>	44	Ru	Lug	1844	<b>Rutenio (Ru):</b> del latín <i>Ruthenia</i> , Rusia. K. K. Klaus (R.)
<b>Samario</b>	62	Sm	Cient	1879	<b>Samario (Sm):</b> del mineral samarskita, (en honor del ingeniero ruso Samarski). Lecoq de Boisbaudran (Fr.)
<b>Selenio</b>	34	Se	Lug	1817	<b>Selenio (Se):</b> de <i>Selene</i> , la Luna. Porque se parece al telurio, llamado así por la Tierra. J. J. Berzelius (Sue.) * (1818) Llamado así por Berzelius del G. selenon (la luna), por su parecido al telurio (del L. tellus, la tierra), sugiriendo una relación analógica entre los dos elementos similar a la de la luna con la tierra. En 1817, Berzelius comunicó haber encontrado telurio (ya descubierto en 1782) en una cámara de plomo de una fábrica de ac. sulfúrico. Al año siguiente reconoció haberse equivocado y demostró que el supuesto telurio era un elemento nuevo. Lo llamó selenio (selene, nombre griego de la Luna), para recordar su analogía con el telurio (la Tierra).
<b>Silicio</b>	14	Si		1824	<b>Silicio (Si):</b> de <i>silex</i> , sílice, pedernal. J. J. Berzelius (Sue.)
<b>Sodio</b>	11	Na		1807	<b>Sodio (Na):</b> Del latín <i>sodanum</i> remedio para el dolor de cabeza. El símbolo <b>Na</b> proviene del latín <i>natrium</i> (del griego <i>nítro</i> ) nombre que recibía antiguamente el carbonato sódico. Sir Humphry Davy (Brit.)
<b>Talio</b>	81	Tl	Prop	1861	<b>Talio (Tl):</b> del griego thallos, vástago o retoño verde. * (1861) L. (tallo de hoja) Llamado así por Sir William Crookes, por una pronunciada línea verde en su espectro.
<b>Tántalo</b>	73	Ta	Mit	1802	<b>Tantalio (Ta):</b> del G. Tantalus (mitología). A. G. Ekeberg (Sue.) Descubierto en la tantalita, fue tan difícil seguir su presencia durante las investigaciones que condujeron a su descubrimiento que se le dio el nombre de Tántalo. Va normalmente asociado con el Niobio. Tántalo (Gr. Tantalos) MIT. GR. Rey legendario de Lidia castigado por los dioses al suplicio de estar sumergido en un lago, junto al que crecían árboles frutales, no pudiendo saciar su hambre y su sed. El aislamiento del elemento fue aparentemente perseguido por la misma frustración. Suplicio de Tántalo: Tormento que sufre quien ve frustradas continuamente sus ilusiones teniéndolas

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
					siempre a su alcance.
<b>Tecnecio</b>	43	Tc		1937	<b>Tecnecio (Tc):</b> de <i>technetos</i> , artificial, porque fue el primer elemento sintético. C. Perrier (I.)
<b>Teluro</b>	52	Te		1782	<b>Teluro (Te):</b> de <i>Tellus</i> , tierra. F. J. Müller (Au.)
<b>Terbio</b>	65	Tb	Lug	1843	<b>Terbio (Tb):</b> de Ytterby, pueblo de Suecia. C. G. Mosander (Sue.)
<b>Titanio</b>	22	Ti	Planet	1791	<b>Titanio (Ti):</b> L. Titanis, deidades gigantes, los primeros hijos de la Tierra según la mitología griega. No está muy claro su significado. W. Gregor (Brit.)
<b>Torio</b>	90	Th	Mit	1828	<b>Torio (Th):</b> de Thor, dios de la guerra escandinavo. Del mineral torita. J. J. Berzelius (Sue.)
<b>Tulio</b>	69	Tm	Lug.	1879	<b>Tulio (Tm):</b> de <i>Thule</i> , nombre antiguo de Escandinavia. P. T. Cleve (Sue.)
<b>Unnilennio</b>	109	Une			Un nil (0) ene(9) Latín.
<b>Unnilhexio</b>	106	Unh			Un nil (0) hex (6) Latín.
<b>Unniloctio</b>	108	Uno			Un nil (0) oct (8) Latín.
<b>Unnilpentio</b>	105	Unp			<b>Unnilpentium (Unp):</b> en latín unnilpentium equivale a 105 (su número atómico). La IUPAC estableció este nombre frente a las propuestas estadounidenses de llamarlo Hahnio (Ha) en honor de Otto Hahn y de los soviéticos de llamarlo Nielsbohrium en honor de Niels Bohr. <b>(Desde hace un tiempo, la IUPAC utiliza este sistema de nomenclatura para los elementos a partir del 104, hasta que se decida cuales van a ser los nombres definitivos).</b>
<b>Unnilquadio</b>	104	Unq			<b>Unnilquadium (Unq):</b> Unnilquadium significa 104 (su número atómico) en latín. Los soviéticos propusieron el nombre de Kurchatovium (Ku) en honor de Igor V. Kurchatov, mientras que los estadounidenses preferían el nombre de Rutherfordium (Rf) en honor de Ernest Rutherford. La IUPAC le asignó este nombre temporal en 1980.
<b>Unnilseptio</b>	107	Uns			Un nil (0) sep (8) Latín.
<b>Uranio</b>	92	U	Planet	1789	<b>Uranio (U):</b> del planeta Urano. * (1789) Llamado así por Klaproth después del recién descubierto planeta Urano, considerado entonces el miembro más distante del sistema solar. (Ver Plutonio).
<b>Vanadio</b>	23	V	Mito	1801	<b>Vanadio (V):</b> <i>Vanadis</i> , diosa escandinava, del amor y de la belleza. 1801 Andrés Manuel del Río (Esp.), 1830 N. G. Sefstrom (Sue.) * (1830). Así llamado por su descubridor Sefstrom. De la divinidad escandinava Vanadis, por sus compuestos multicolores.
<b>Wolframio</b>	74	W	Prop	1783	<b>Wolframio (W):</b> del inglés <i>wolfralm</i> , wolframita, un mineral; o <i>tungsteno</i> , de <i>tung sten</i> , del sueco, piedra pesada. Juan José D'Elhuyar y Fausto D'Elhuyar (Esp.)

JOSE ANGEL R.R.

Nombre	Nº	Símb.	Origen	Año	Datos
<b>Xenón</b>	54	Xe		1898	<b>Xenon (Xe):</b> del griego <i>xenos</i> , extraño, extranjero, raro. (1898) G. xenos (extraño); nombrado por Sir William Ramsay (Brit.). Igual raíz que xenofobia.
<b>Yodo</b>	53	I	Prop	1811	<b>Yodo (I):</b> del griego <i>ioeidés</i> , violeta. B. Curtois (Fr.) (1814) G. iodós (color violeta), llamado así por Gay-Lussac por el color de su vapor.
<b>Yterbio</b>	70	Yb		1907	<b>Yterbio (Yb):</b> De Ytterby, Suecia, lugar donde se descubrieron muchas tierras raras. G. Urbain (Fr.)
<b>Ytrio</b>	39	Y	Lug	1843	<b>Ítrio (Y):</b> de <i>Ytterby</i> , pueblo de Suecia. C. G. Mosander (Sue.)
<b>Zirconio</b>	40	Zr		1789	<b>Zirconio (Zr):</b> Circón, en donde se encontró, derivado del árabe <i>zargun</i> , color dorado. M. H. Klaproth (Al.)

### Elementos conocidos

El descubrimiento de la electrólisis permitió que el número de elementos conocidos se multiplicase rápidamente.

final s. XVIII	34 conocidos
1860	60 conocidos
1900	84 conocidos
1937	99 conocidos ... inicio de descubrimiento de elementos sintéticos.
1961	103 conocidos

Observaciones:

\* La historia de la «creación» de elementos químicos en laboratorio se inició en 1937, cuando faltaban aún cuatro elementos por descubrir, el tecnecio, que fue obtenido ese mismo año de forma artificial (de ahí su nombre), el francio, identificado en 1939, el astato, que fue aislado en 1940 y el prometio, que hubo de esperar hasta 1945.

Tabla periódica: Datos Históricos

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB		VIIIB		IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1A	2A	3B	4B	5B	6B	7B		8B		1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	8A
<b>H</b> 1 1766																	<b>He</b> 2 1868
<b>Li</b> 3 1817	<b>Be</b> 4 1828											<b>B</b> 5 1808	<b>C</b> 6 • 1772	<b>N</b> 7 1774	<b>O</b> 8 1774	<b>F</b> 9 1886	<b>Ne</b> 10 1898
<b>Na</b> 11 1807	<b>Mg</b> 12 1808											<b>Al</b> 13 1827	<b>Si</b> 14 1823	<b>P</b> 15 1669	<b>S</b> 16 • 1774	<b>Cl</b> 17 1774	<b>Ar</b> 18 1894
<b>K</b> 19 1807	<b>Ca</b> 20 1808	<b>Sc</b> 21 1879	<b>Ti</b> 22 1791	<b>V</b> 23 1830	<b>Cr</b> 24 1797	<b>Mn</b> 25 1774	<b>Fe</b> 26 •	<b>Co</b> 27 1735	<b>Ni</b> 28 1751	<b>Cu</b> 29 •	<b>Zn</b> 30 1746	<b>Ga</b> 31 1875	<b>Ge</b> 32 1886	<b>As</b> 33 1250	<b>Se</b> 34 1817	<b>Br</b> 35 1826	<b>Kr</b> 36 1898
<b>Rb</b> 37 1860	<b>Sr</b> 38 1808	<b>Y</b> 39 1843	<b>Zr</b> 40 1789	<b>Nb</b> 41 1801	<b>Mo</b> 42 1782	<b>Tc</b> 43 1937	<b>Ru</b> 44 1844	<b>Rh</b> 45 1803	<b>Pd</b> 46 1803	<b>Ag</b> 47 •	<b>Cd</b> 48 1817	<b>In</b> 49 1863	<b>Sn</b> 50 •	<b>Sb</b> 51 •	<b>Te</b> 52 1782	<b>I</b> 53 1811	<b>Xe</b> 54 1898
<b>Cs</b> 55 1860	<b>Ba</b> 56 1808	<b>La*</b> 57 1839	<b>Hf</b> 72 1923	<b>Ta</b> 73 1802	<b>W</b> 74 1783	<b>Re</b> 75 1925	<b>Os</b> 76 1803	<b>Ir</b> 77 1803	<b>Pt</b> 78 1735	<b>Au</b> 79 •	<b>Hg</b> 80 •	<b>Tl</b> 81 1861	<b>Pb</b> 82 •	<b>Bi</b> 83 1753	<b>Po</b> 84 1898	<b>At</b> 85 1940	<b>Rn</b> 86 1900
<b>Fr</b> 87 1939	<b>Ra</b> 88 1898	<b>Ac**</b> 89 1899	<b>Rf</b> 104 1964	<b>Db</b> 105 1967	<b>Sg</b> 106 1974	<b>Bh</b> 107 1976	<b>Hs</b> 108 1984	<b>Mt</b> 109 1982									

*		<b>Ce</b> 58 1803	<b>Pr</b> 59 1885	<b>Nd</b> 60 1885	<b>Pm</b> 61 1945	<b>Sm</b> 62 1879	<b>Eu</b> 63 1901	<b>Gd</b> 64 1880	<b>Tb</b> 65 1843	<b>Dy</b> 66 1886	<b>Ho</b> 67 1879	<b>Er</b> 68 1843	<b>Tm</b> 69 1879	<b>Yb</b> 70 1878	<b>Lu</b> 71 1907
*		<b>Th</b> 90 1828	<b>Pa</b> 91 1917	<b>U</b> 92 1789	<b>Np</b> 93 1940	<b>Pu</b> 94 1941	<b>Am</b> 95 1944	<b>Cm</b> 96 1944	<b>Bk</b> 97 1949	<b>Cf</b> 98 1950	<b>Es</b> 99 1952	<b>Fm</b> 100 1952	<b>Md</b> 101 1955	<b>No</b> 102 1958	<b>Lr</b> 103 1961

conocido desde la antigüedad •	conocido por Mendeleiev (1869)	aislados entre 1869 y 1945	desde 1945
--------------------------------	--------------------------------	----------------------------	------------

<http://herramientas.educa.madrid.org/tabla/>

[http://old.iupac.org/reports/periodic\\_table/index.html](http://old.iupac.org/reports/periodic_table/index.html)

Below, each element is keyed to a color matching the time of its discovery

Time of Discovery		Before 1800	1800-1849	1850-1899	1900-1949	1950-1999												
1 1 H 1.0079	2 4 Be 9.0122				13 5 B 10.811	14 6 C 12.011	15 7 N 14.007	16 8 O 15.999	17 9 F 18.998	18 2 He 4.0026								
3 11 Na 22.990	4 12 Mg 24.305	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 13 Al 26.982	14 14 Si 28.086	15 15 P 30.974	16 16 S 32.065	17 17 Cl 35.453	18 10 Ne 20.180	18 18 Ar 39.948
19 K 39.098	20 Ca 40.078	21 Sc 44.956	22 Ti 47.867	23 V 50.942	24 Cr 51.996	25 Mn 54.938	26 Fe 55.845	27 Co 58.933	28 Ni 58.693	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.723	32 Ge 72.64	33 As 74.922	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.798	
37 Rb 85.468	38 Sr 87.62	39 Y 88.906	40 Zr 91.224	41 Nb 92.906	42 Mo 95.96	43 Tc -	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.42	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.71	51 Sb 121.76	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.29	
55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	57-71	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.84	75 Re 186.21	76 Os 190.23	77 Ir 192.22	78 Pt 195.08	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.38	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po -	85 At -	86 Rn -	
87 Fr -	88 Ra -	89-103	104 Rf -	105 Db -	106 Sg -	107 Bh -	108 Hs -	109 Mt -	110 Ds -	111 Rg -								
			57 La 138.91	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm -	62 Sm 150.36	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.05	71 Lu 174.97	
			89 Ac -	90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np -	94 Pu -	95 Am -	96 Cm -	97 Bk -	98 Cf -	99 Es -	100 Fm -	101 Md -	102 No -	103 Lr -	

JOSE ANGEL R.R.

Pure and Applied Chemistry

[Volume 75, Issue 10 \(Oct 2003\)](#)

A joint IUPAC–IUPAP Working Party (JWP) confirmed the discovery of the **element with atomic number 110**. In accord with IUPAC procedures, the discoverers proposed a name and symbol for the element. The Inorganic Chemistry Division recommended this proposal for acceptance, and it was adopted by the IUPAC Council at Ottawa, 16 August 2003. The recommended name is **darmstadtium** with symbol **Ds**.

### **Copernicio (Cn) (112)**

Pure and Applied Chemistry

[Volume 82, Issue 3 \(Feb 2010\)](#)

A joint IUPAC/IUPAP Working Party (JWP) has confirmed the discovery of the **element with atomic number 112**. In accord with IUPAC procedures, the discoverers proposed a name, **copernicium**, and symbol, **Cn**, for the element. The IUPAC Inorganic Chemistry Division Committee recommended this proposal for acceptance, and it has now been approved by the IUPAC Bureau as delegated to act by the IUPAC Council meeting on 12 August 2007.

### **Flevorio ((Fl) (114) // Livermorio (Lv) (116)**

Pure and Applied Chemistry

[Volume 84, Issue 7 \(Jun 2012\)](#)

A joint IUPAC/IUPAP Working Party (JWP) has confirmed the discovery of the **elements with atomic numbers 114 and 116**. In accordance with IUPAC procedures, the discoverers proposed names as follows: **flerovium** with the symbol **Fl** for the element with  $Z = 114$  and **livermorium** with the symbol **Lv** for the element with  $Z = 116$ . The IUPAC Inorganic Chemistry Division recommended these proposals for acceptance, and they were adopted on 23 May 2012 by the IUPAC Bureau as delegated to act by the IUPAC Council meeting on 3–4 August 2011.

Ambos elementos fueron descubiertos gracias a la colaboración entre científicos del Joint Institute for Nuclear Research de Dubna (Rusia) y del Lawrence Livermore National Laboratory de California (EEUU). La IUPAC propuso a los científicos que habían participado en esta colaboración que sugirieran nombres para los elementos, de donde salieron los nombres de **flevorio** (Fl) para el elemento 114 y de **livermorio** (Lv) para el 116. El nombre propuesto para el elemento 114 está escogido en honor al [FLEROV LABORATORY of NUCLEAR REACTIONS](#) donde se sintetizan elementos superpesados y que lleva este nombre en referencia al físico Georgy N. Flerov (1913-1990). Por otro lado, el elemento 116 lleva el nombre mencionado basándose en el [LAWRENCE LIVERMORE NATIONAL LABORATORY](#).

**Solo tres elementos han sido descubiertos por españoles:** el platino fue descubierto por Antonio Ulloa en 1748, el wolframio por los hermanos D'Elhuyar en 1783, y el vanadio por Andrés Manuel del Río en 1801.

### ***Variedad y orígenes***

---

Cuando la tabla se examina con detenimiento se observa una gran variedad de nombres y orígenes muy diversos.

Hay centros de investigación, científicos ilustres, cuerpos celestes, nombres geográficos, minerales, menas y metales, nombres mitológicos, nombres que recuerdan propiedades físicas y químicas, nombres sistemáticos sugeridos por la IUPAC y nombres referidos a supersticiones.

Hay **elementos con nombres de países:** galio, escandio, germanio, polonio, niponio, hesperio, ausonio y francio.

Entre los que perpetúan la memoria de nombres de ciudades, continentes, regiones o ríos se hallan, entre otros: europio, lutecio, hafnio, renio, panormio, americio, berkelio, californio, dubnio, hassio y darmstadtio.