

Hidrógeno (H)

- Lo descubrió: Cavendish.
- Fecha del descubrimiento: 1766.
- Masa atómica: 1,00797.
- Posición en la tabla periódica: 1.
- ¿ A qué hace referencia ?: Engendrador de agua.

Helio (He)

- Lo descubrió: Janssen.
- Fecha del descubrimiento: 1868.
- Numero de Átomos: 4,0026.
- Posición en la tabla periódica: 2.
- ¿ A qué hace referencia ?: de la atmósfera del sol (*Helios*, 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).

Litio (Li)

- Lo descubrió: Arfvedson.
- Fecha del descubrimiento: 1817.
- Masa atómica: 6,939.
- Posición en la tabla periódica: 3.
- ¿ A qué hace referencia ?: De lithos , roca.

Berilio (Be)

- Lo descubrió: Vauquelin.
- Fecha del descubrimiento: 1798.
- Masa atómica: 9,012.
- Posición en la tabla periódica: 4.
- ¿ A qué hace referencia ?: De berilio, esmeralda color verde.

Boro (B)

- Lo descubrió: Gay-Lussac, Thenard y Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1808.
- Masa atómica: 10,811.
- Posición en la tabla periódica: 5.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Árabe, buraq.

Carbono (C)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 12,011.
- Posición en la tabla periódica: 6.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Carbón.

Nitrógeno (N)

- Lo descubrió: Rutherford.
- Fecha del descubrimiento: 1772.
- Masa atómica: 14,0067.
- Posición en la tabla periódica: 7.
- ¿ A qué hace referencia ?: Engendrador de nitratos.

Oxígeno (O)

- Lo descubrió: Priestley.
- Fecha del descubrimiento: 1774.
- Masa atómica: 15,9994.
- Posición en la tabla periódica: 8.
- ¿ A qué hace referencia ?: Formador de ácidos (oxys).

Flúor (F)

- Lo descubrió: Moissan.
- Fecha del descubrimiento: 1886.
- Masa atómica: 18,9984.
- Posición en la tabla periódica: 9.
- ¿ A qué hace referencia ?: De fluere.

Neón (Ne)

- Lo descubrió: Ramsay y Travers.
- Fecha del descubrimiento: 1898.
- Masa atómica: 20,183.
- Posición en la tabla periódica: 10.
- ¿ A qué hace referencia ?: Nuevo, del griego neos.

Sodio (Na)

- Lo descubrió: Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1807.
- Masa atómica: 22,9898.
- Posición en la tabla periódica: 11.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Latín sodanum (sosa).

Magnesio (Mg)

- Lo descubrió: Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1755.
- Masa atómica: 24,312.
- Posición en la tabla periódica: 12.
- ¿ A qué hace referencia ?: De Magnesia, Tesalia (Grecia).

Aluminio (Al)

- Lo descubrió: Oersted.
- Fecha del descubrimiento: 1825.

- Masa atómica: 26,9815.
- Posición en la tabla periódica: 13.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *alumén, aluminis*, que significa "alumbre".

Silicio (Si)

- Lo descubrió: Berzelius.
- Fecha del descubrimiento: 1824.
- Masa atómica: 28,086.
- Posición en la tabla periódica: 14.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *silex, silicus* que significa "piedra de chispa o pedernal".

Fósforo (P)

- Lo descubrió: Brand.
- Fecha del descubrimiento: 1669.
- Masa atómica: 30,9738.
- Posición en la tabla periódica: 15.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *phos* que significa "luz" y *phero* que significa "llevo luz".

Azufre (S)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 32,064.
- Posición en la tabla periódica: 16.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del sánscrito *sulveris* que derivó en el latín *sulphurium*.

Cloro (Cl)

- Lo descubrió: Scheele.
- Fecha del descubrimiento: 1774.
- Masa atómica: 35,453.
- Posición en la tabla periódica: 17.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *cloros* que significa "amarillo verdoso".

Argón (Ar)

- Lo descubrió: Rayleigh y Ramsay.
- Fecha del descubrimiento: 1894.
- Masa atómica: 39,948.
- Posición en la tabla periódica: 18.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *argos* que significa "inactivo".

Potasio (K)

- Lo descubrió: Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1807.
- Masa atómica: 39,098.
- Posición en la tabla periódica: 19.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del Inglés *pot ash* que significa "potasa".

Calcio (Ca)

- Lo descubrió: Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1808.
- Masa atómica: 40,08.
- Posición en la tabla periódica: 20.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del latín *calx*, nombre antiguo de la cal.

Escandio (Sc)

- Lo descubrió: Nilson.
- Fecha del descubrimiento: 1876.
- Masa atómica: 44,956.
- Posición en la tabla periódica: 21.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene de Escandinavia, la tierra natal de Nilson, descubridor del elemento.

Titanio (Ti)

- Lo descubrió: Gregor.
- Fecha del descubrimiento: 1791.
- Masa atómica: 47,90.
- Posición en la tabla periódica: 22.
- ¿ A qué hace referencia ?: Se origina de la mitología griega *Titan*.

Vanadio (V)

- Lo descubrió: Del Rio.
- Fecha del descubrimiento: 1801.
- Masa atómica: 50,942.
- Posición en la tabla periódica: 23.
- ¿ A qué hace referencia ?: Deriva de la diosa Escandinava, *Vanadis*.

Cromo (Cr)

- Lo descubrió: Vauquelin.
- Fecha del descubrimiento: 1797.
- Masa atómica: 51,996.
- Posición en la tabla periódica: 24.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *chroma*, que significa color.

Manganeso (Mn)

- Lo descubrió: Gahn, Scheele y Bergman.
- Fecha del descubrimiento: 1774.
- Masa atómica: 54,938.
- Posición en la tabla periódica: 25.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Latín *magnes*, que significa magneto (imán).

Hierro (Fe)

- Lo descubrió: ...

- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 55,847.
- Posición en la tabla periódica: 26.
- ¿ A qué hace referencia ?: del latín *ferrum*, que significa hierro.

Cobalto (Co)

- Lo descubrió: Brandt.
- Fecha del descubrimiento: 1735.
- Masa atómica: 58,933.
- Posición en la tabla periódica: 27.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Alemán *kobold* que significa duende.

Niquel (Ni)

- Lo descubrió: Cronstedt.
- Fecha del descubrimiento: 1751.
- Masa atómica: 58,71.
- Posición en la tabla periódica: 28.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Del Alemán *kupfernickel* que significa, falso cobre.**

Cobre (Cu)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 63,54.
- Posición en la tabla periódica: 29.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *cuprum* proviene de la isla de Chipre.

Cinc (Zn)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 65,37.
- Posición en la tabla periódica: 30.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Alemán *zink* que significa, se ha perdido con el tiempo.

Galio (Ga)

- Lo descubrió: Boisbaudram.
- Fecha del descubrimiento: 1875.
- Masa atómica: 69,72.
- Posición en la tabla periódica: 31.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *Gallia* que significa, Francia.

Germanio (Ge)

- Lo descubrió: Winkler.
- Fecha del descubrimiento: 1886.
- Masa atómica: 72,59.
- Posición en la tabla periódica: 32.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *Germania* que significa, Alemania.

Arsénico (As)

- Lo descubrió: Albertus Magnus.
- Fecha del descubrimiento: 1250. A.D.
- Masa atómica: 74,922.
- Posición en la tabla periódica: 33.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *arsenicum* y del griego *arsenikon*; ambos nombres se les daba a un pigmento amarillo.

Selenio (Se)

- Lo descubrió: Berzelius.
- Fecha del descubrimiento: 1817.
- Masa atómica: 78,96.
- Posición en la tabla periódica: 34.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *selene* que significa, luna.

Bromo (Br)

- Lo descubrió: Balard.
- Fecha del descubrimiento: 1826.
- Masa atómica: 79,909.
- Posición en la tabla periódica: 35.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *bromos* que significa, hedor.

Criptón (Kr)

- Lo descubrió: Ramsay y Travers.
- Fecha del descubrimiento: 1898.
- Masa atómica: 83,80.
- Posición en la tabla periódica: 36.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Del griego *kryptos* que significa, escondido.**

Rubidio (Rb)

- Lo descubrió: Bunsen y Kirchhoff.
- Fecha del descubrimiento: 1861.
- Masa atómica: 85,47.
- Posición en la tabla periódica: 37.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del latín *rubidius* que significa rojo profundo.

Estroncio (Sr)

- Lo descubrió: Crawford.
- Fecha del descubrimiento: 1790.
- Masa atómica: 87,62.
- Posición en la tabla periódica: 38.
- ¿ A qué hace referencia ?: Un pueblo de Escocia llamado, *Strontian*.

Itrio (Y)

- Lo descubrió: Gadolin.

- Fecha del descubrimiento: 1794.
- Masa atómica: 88,905.
- Posición en la tabla periódica: 39.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene de una villa en Suecia llamada *Yterbia*.

Circonio (Zr)

- Lo descubrió: Klaproth.
- Fecha del descubrimiento: 1789.
- Masa atómica: 91,22.
- Posición en la tabla periódica: 40.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del mineral *circón* o *zircón*.

Niobio (Nb)

- Lo descubrió: Hatchett.
- Fecha del descubrimiento: 1801.
- Masa atómica: 92,906.
- Posición en la tabla periódica: 41.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Deriva de *Niobe*, la hija mitológica de Tántalo.**

Molibdeno (Mo)

- Lo descubrió: Scheele.
- Fecha del descubrimiento: 1778.
- Masa atómica: 95,94.
- Posición en la tabla periódica: 42.
- ¿ A qué hace referencia ?: Es tomado del Griego *molidos* que significa, plomo, derivado de la antigua creencia de que el mineral molibdenita era un compuesto del plomo.

Tecnecio (Tc)

- Lo descubrió: Perrier y Segre.
- Fecha del descubrimiento: 1937.
- Masa atómica: 98,9062.
- Posición en la tabla periódica: 43.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Griego *technetos* que significa, artificial.

Rutenio (Ru)

- Lo descubrió: Klaus.
- Fecha del descubrimiento: 1844.
- Masa atómica: 101,07.
- Posición en la tabla periódica: 44.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Tomado del latín *Ruthenia* que significa, Rusia.**

Rodio (Rh)

- Lo descubrió: Wollaston.
- Fecha del descubrimiento: 1803.
- Masa atómica: 102,905.

- Posición en la tabla periódica: 45.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Griego *rhodon* que significa, rosa.

Paladio (Pd)

- Lo descubrió: Wollaston.
- Fecha del descubrimiento: 1803.
- Masa atómica: 106,4.
- Posición en la tabla periódica: 46.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del asteroide *Pallas*.

Plata (Ag)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 107,870.
- Posición en la tabla periódica: 47.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *argentum* que significa, plata.

Cadmio (Cd)

- Lo descubrió: Stromeyer.
- Fecha del descubrimiento: 1817.
- Masa atómica: 112,40.
- Posición en la tabla periódica: 48.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Griego *kadmeia*, nombre antiguo de la calamina (óxido de cinc).

Indio (In)

- Lo descubrió: Riech y Ritchter.
- Fecha del descubrimiento: 1863.
- Masa atómica: 114,82.
- Posición en la tabla periódica: 49.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *indicum* que significa, color índigo.

Estaño (Sn)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 118,69.
- Posición en la tabla periódica: 50.
- ¿ A qué hace referencia ?: Por el Dios etrusco, *Tinia*.

Antimonio (Sb)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 121,75.
- Posición en la tabla periódica: 51.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *anti* + *monos*, que sugiere que el metal no se encuentra sólo en la naturaleza.

Teluro (Te)

- Lo descubrió: Reichenstein.
- Fecha del descubrimiento: 1782.
- Masa atómica: 127,60.
- Posición en la tabla periódica: 52.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *tellus*, que significa tierra.

Yodo (I)

- Lo descubrió: Courtois.
- Fecha del descubrimiento: 1811.
- Masa atómica: 126,904.
- Posición en la tabla periódica: 53.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *ioeides* que significa, color violeta.

Xenón (Xe)

- Lo descubrió: Ramsay y Travers.
- Fecha del descubrimiento: 1898.
- Masa atómica: 131,30.
- Posición en la tabla periódica: 54.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *xenos* que significa, extraño.

Cesio (Cs)

- Lo descubrió: Bunsen y Kirchhoff.
- Fecha del descubrimiento: 1860.
- Masa atómica: 132,905.
- Posición en la tabla periódica: 55.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Proviene del latín *Coesius* que significa, azul cielo.**

Bario (Ba)

- Lo descubrió: Davy.
- Fecha del descubrimiento: 1808.
- Masa atómica: 137,34.
- Posición en la tabla periódica: 56.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del griego *barys* que significa, pesado.

Lantano (La)

- Lo descubrió: Mosander.
- Fecha del descubrimiento: 1839.
- Masa atómica: 138,91.
- Posición en la tabla periódica: 57.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del nombre griego *lanthaneis* que significa, estar oculto.

Hafnio (Hf)

- Lo descubrió: Coster y Hevesy.
- Fecha del descubrimiento: 1923.

- Masa atómica: 178,49.
- Posición en la tabla periódica: 72.
- ¿ A qué hace referencia ?: Tomado del latín *Hafnia* , nombre de la ciudad de Copenhague.

Tántalo (Ta)

- Lo descubrió: Ekeberg.
- Fecha del descubrimiento: 1801.
- Masa atómica: 180,948.
- Posición en la tabla periódica: 73.
- ¿ A qué hace referencia ?: Origen mitológico *Tantalus* , padre de Niobe.

Volframio (W)

- Lo descubrió: d'Elheiyar.
- Fecha del descubrimiento: 1783.
- Masa atómica: 183,85.
- Posición en la tabla periódica: 74.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Del sueco, *tung sten*, que significa piedra pesada.**

Renio (Re)

- Lo descubrió: Noddack, Berg y Tacke.
- Fecha del descubrimiento: 1925.
- Masa atómica: 186,2.
- Posición en la tabla periódica: 75.
- ¿ A qué hace referencia ?: Tomado del Latín *rhenus* ,que significa el río Rin.

Osmio (Os)

- Lo descubrió: Tennant.
- Fecha del descubrimiento: 1803.
- Masa atómica: 190,2.
- Posición en la tabla periódica: 76.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *osme*, que significa olor.

Iridio (Ir)

- Lo descubrió: Tennant.
- Fecha del descubrimiento: 1803.
- Masa atómica: 192,2.
- Posición en la tabla periódica: 77.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del griego *iris*, que significa arco iris.

Platino (Pt)

- Lo descubrió: Ulloa.
- Fecha del descubrimiento: 1735.
- Masa atómica: 195,09.
- Posición en la tabla periódica: 78.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del español *platina*, que significa plata.

Oro (Au)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 196,967.
- Posición en la tabla periódica: 79.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *aurum*, que significa resplandeciente.

Mercurio (Hg)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 200,59.
- Posición en la tabla periódica: 80.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *hydrargyrum*, que significa plata líquida.

Talio (Tl)

- Lo descubrió: Crookes.
- Fecha del descubrimiento: 1861.
- Masa atómica: 294,37.
- Posición en la tabla periódica: 81.
- ¿ A qué hace referencia ?: **Del griego *Tallos*, que significa rama verde.**

Plomo (Pb)

- Lo descubrió: ...
- Fecha del descubrimiento: ...
- Masa atómica: 207,19.
- Posición en la tabla periódica: 82.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del latín *plumbum*.

Bismuto (Bi)

- Lo descubrió: Geoffroy.
- Fecha del descubrimiento: 1753.
- Masa atómica: 208,980.
- Posición en la tabla periódica: 83.
- ¿ A qué hace referencia ?: Del Alemán *bisemutum*.

Polonio (Po)

- Lo descubrió: Marie Curie.
- Fecha del descubrimiento: 1898.
- Masa atómica: 209,98.
- Posición en la tabla periódica: 84.
- ¿ A qué hace referencia ?: Por Polonia, país natal de Marie Curie.

Astato (At)

- Lo descubrió: Corson, Mackenzie y Segre.
- Fecha del descubrimiento: 1940.

- Masa atómica: 210.
- Posición en la tabla periódica: 85.
- ¿ A qué hace referencia ?: Derivado del griego *astatos* , significa inestable.

Radón (Rn)

- Lo descubrió: Dorn.
- Fecha del descubrimiento: 1900.
- Masa atómica: 222,02.
- Posición en la tabla periódica: 86.
- ¿ A qué hace referencia ?: Variación del nombre del radio.

Francio (Fr)

- Lo descubrió: Perey.
- Fecha del descubrimiento: 1939.
- Masa atómica: 223,02.
- Posición en la tabla periódica: 87.
- ¿ A qué hace referencia ?: Por la nación Francia donde se descubrió este elemento.

Radio (Ra)

- Lo descubrió: Curie.
- Fecha del descubrimiento: 1898.
- Masa atómica: 226,02.
- Posición en la tabla periódica: 88.
- ¿ A qué hace referencia ?: Proviene del latín, *radius* que significa rayo.

Actino (Ac)

- Lo descubrió: Debiene.
- Fecha del descubrimiento: 1899.
- Masa atómica: 227,03.
- Posición en la tabla periódica: 89.
- ¿ A qué hace referencia ?: Se deriva del vocablo griego *aktis*, *aktinos* que significa rayo.

Rutherfordio (Rf)

- Lo descubrió: Lawrence Berkeley.
- Fecha del descubrimiento: 1964.
- Masa atómica: 261.
- Posición en la tabla periódica: 104.
- ¿ A qué hace referencia ?: En honor al físico Rutherford

Dubnio (Db)

- Lo descubrió: Lawrence Berkeley.
- Fecha del descubrimiento: 1967.
- Masa atómica: 262.
- Posición en la tabla periódica: 105.
- ¿ A qué hace referencia ?: En Dubna se sintetizó.

Seaborgio (Sg)

- Lo descubrió: Lawrence Berkeley.
- Fecha del descubrimiento: 1974.
- Masa atómica: 263.
- Posición en la tabla periódica: 106.
- ¿ A qué hace referencia ?: En honor al químico Glenn T. Seaborg.

Bohrio (Bh)

- Lo descubrió: Armbruster.
- Fecha del descubrimiento: 1981.
- Masa atómica: 262.
- Posición en la tabla periódica: 107.
- ¿ A qué hace referencia ?: En honor al químico Neils Bohr.

Hassio (Hs)

- Lo descubrió: Armbruster y Münzenber.
- Fecha del descubrimiento: 1984.
- Masa atómica: 265.
- Posición en la tabla periódica: 108.
- ¿ A qué hace referencia ?: Hessen, un estado de Alemania.

Meitnerio (Mt)

- Lo descubrió: Armbruster y Münzenber.
- Fecha del descubrimiento: 1982.
- Masa atómica: 266.
- Posición en la tabla periódica: 109.
- ¿ A qué hace referencia ?: **En honor a Elisa Meitner científica Austriaca.**