

TAULA PERIÒDICA DELS ELEMENTS

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H 1.008 HIDRÒGEN -1																		He 4.0026 HELI 0
	<p>Pes atòmic (Els valors entre parèntesis s'referencien a l'isòtop més estable)</p> <p>Nombre atòmic</p> <p>Punt de fusió (en °C)</p> <p>Punt d'ebullició (en °C)</p> <p>Densitat (en g/ml a 20°C) (Els valors en parèntesis s'aproximen a 1 a 1°C i 1 atm)</p> <p>Nombre d'oxidació</p> <p>Electronegativitat (Escala de Pauling)</p> <p>Gas Líquid (a 30 °C) Sòlid Sintètic</p>																		
2	Li 6.941 LITÍ 1	Be 9.0122 BERIL·LI 2			B 10.811 BOR 3	C 12.011 CARBON 4	N 14.007 NITRÒGEN 5	O 15.999 OXÍGEN 6	F 18.998 FLUOR 7	Ne 20.180 NEON 8								Ar 39.948 ARGON 10	
3	Na 22.990 SODI 1	Mg 24.305 MAGNESI 2			Al 26.982 ALUMINI 3	Si 28.086 SILICI 4	P 30.974 FOSFOR 5	S 32.06 SOFRE 6	Cl 35.453 CLOR 7	Ar 39.948 ARGON 8								Kr 83.80 CRIPTÓ 10	
4	K 39.098 POTASSI 1	Ca 40.078 CALCI 2	Sc 44.956 ESCANDI 3	Ti 47.882 TITANI 4	V 50.942 VANADI 5	Cr 51.996 CROM 6	Mn 54.938 MANGANESE 7	Fe 55.845 FERRO 8	Co 58.933 COBAL·L 9	Ni 58.693 NÍQUEL 10	Cu 63.546 COBRE 11	Zn 65.38 ZINC 12	Ga 69.723 GAL·LI 13	Ge 72.630 GERMANI 14	As 74.922 ARSEN 15	Se 78.96 SELENI 16	Br 79.904 BROM 17	Kr 83.80 CRIPTÓ 18	
5	Rb 85.468 RUBIDI 1	Sr 87.62 ESTRONCI 2	Y 88.906 ITRIBI 3	Zr 91.224 ZIRCONI 4	Nb 92.906 NÍQUEL·L 5	Mo 95.94 MOLEBDEN 6	Tc 98.906 TECNICI 7	Ru 101.07 RUTENI 8	Rh 102.905 RÒDI 9	Pd 106.367 PAL·LADI 10	Ag 107.868 CADI 11	Cd 112.411 CADI 12	In 114.818 INDI 13	Sn 118.710 ESTANY 14	Sb 121.757 ANTIMONI 15	Te 127.603 TEL·LURI 16	I 126.905 IODI 17	Xe 131.29 XENON 18	
6	Cs 132.905 CESI 1	Ba 137.327 BARI 2	La-Lu 138.905 LANTANÍ 137.327 LUTETI	Hf 178.49 HAFNÍ 6	Ta 180.947 TÀNGST 7	W 183.84 WOLFRAMI 8	Re 186.207 RENECI 9	Os 190.23 OSMI 10	Ir 192.222 IRIDI 11	Pt 195.084 PLATA 12	Au 196.967 OR 13	Hg 200.59 HIDRÀUR 14	Tl 204.38 TÀLLI 15	Pb 207.2 PLOM 16	Bi 208.98 BISMUT 17	Po 209 POLONI 18	At 210 ASTAT 19	Rn 222 RADÓ 18	
7	Fr 223 FRANCI 1	Ra 226 RADI 2	Ac-Lu 227 ACTINI 226 LUTETI	Rf 261 RIFERFORDI 10	Hf 178.49 HAFNÍ 6	Ta 180.947 TÀNGST 7	W 183.84 WOLFRAMI 8	Re 186.207 RENECI 9	Os 190.23 OSMI 10	Ir 192.222 IRIDI 11	Pt 195.084 PLATA 12	Au 196.967 OR 13	Hg 200.59 HIDRÀUR 14	Tl 204.38 TÀLLI 15	Pb 207.2 PLOM 16	Bi 208.98 BISMUT 17	Po 209 POLONI 18	At 210 ASTAT 19	Rn 222 RADÓ 18
	Fr 223 FRANCI 1	Ra 226 RADI 2	Ac-Lu 227 ACTINI 226 LUTETI	Rf 261 RIFERFORDI 10	Hf 178.49 HAFNÍ 6	Ta 180.947 TÀNGST 7	W 183.84 WOLFRAMI 8	Re 186.207 RENECI 9	Os 190.23 OSMI 10	Ir 192.222 IRIDI 11	Pt 195.084 PLATA 12	Au 196.967 OR 13	Hg 200.59 HIDRÀUR 14	Tl 204.38 TÀLLI 15	Pb 207.2 PLOM 16	Bi 208.98 BISMUT 17	Po 209 POLONI 18	At 210 ASTAT 19	Rn 222 RADÓ 18
6	La 138.905 LANTANÍ 3	Ce 140.116 CERI 4	Pr 140.907 PRASMEODI 5	Nd 144.242 NÍQUEL·L 6	Pm 144.912 PROMETI 7	Sm 150.36 SAMARI 8	Eu 151.964 EUROPI 9	Gd 157.25 GADOLINI 10	Tb 158.925 TERBI 11	Dy 162.50 DISPROSI 12	Ho 164.930 HOLMI 13	Er 167.259 ERBI 14	Tm 168.934 TÈMULI 15	Yb 173.054 ITÈRBI 16	Lu 174.967 LUTETI 17				
7	Ac 227 ACTINI 3	Th 232 TÓRI 4	Pa 231 PROTACTINI 5	U 238 URANI 6	Np 237 NEPTEUNI 7	Pu 244 PLUTONI 8	Am 243 AMERICI 9	Cm 247 CURÍ 10	Bk 247 BERKELEI 11	Cf 251 CALIFORNÍ 12	Es 252 EINSTEINI 13	Fm 257 FERMI 14	Md 258 MÉNDÈLEVI 15	No 259 NOBELI 16	Lr 260 LUTETI 17				

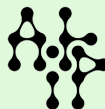
Ciclo de conferencias para conmemorar el 150 Aniversario del descubrimiento de la tabla periódica por Dmitri Mendeléiev

Coord. Dr. Àngel Messeguer (IQAC - CSIC) y Dr. Lluís Calvo (IMF - CSIC, Residencia de Investigadores)

DEL 8 DE ABRIL AL 17 DE JUNIO
18:30



Obra Social
Fundación "la Caixa"



Any Internacional de la Taula Periòdica dels Elements Químics



Organització educativa, científica i cultural de Nacions Unides

En suport de



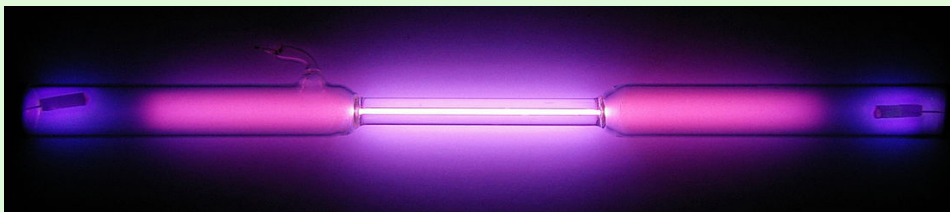
Any Internacional de la Taula Periòdica dels Elements Químics

Las conferencias se celebrarán en el Salón de Actos de la Residencia de Investigadores, CSIC - Generalitat de Catalunya
Calle Hospital, 64 Tel. 93 443 27 59
www.residencia-investigadors.es

La Asamblea General de las Naciones Unidas (ONU) proclamó en 2019 como Año Internacional de la Tabla Periódica de los Elementos Químicos (IYPT 2019), coincidiendo con el 150 aniversario del genial descubrimiento del químico Dmitri Mendeléiev del sistema periódico en 1869. De esta manera, las Naciones Unidas reconocieron la importancia del papel de la química en la promoción de un desarrollo sostenible y su contribución de manera decisiva a soluciones para los retos que afronta nuestro planeta en términos de energía, de educación, de agricultura y de salud. Esta conmemoración reunirá, en todo el mundo, protagonistas de ramas de la sociedad muy diversas, para promover y exponer durante todo el año la importancia de la tabla periódica de los elementos y las aplicaciones que ha tenido, tiene y tendrá en nuestra sociedad.

Atendiendo a esta realidad, la Sociedad Catalana de Química, sociedad filial del Instituto de Estudios Catalanes y miembro de pleno derecho de la Unión Europea de Sociedades de Química del EuChemS, tomó la iniciativa de coordinar la organización de los actos conmemorativos del Año Internacional de la Tabla Periódica en Cataluña. En este contexto, la Delegación del CSIC en Cataluña se brindó a ser la sede de un ciclo de conferencias impartidas por personalidades relevantes de nuestro entorno y especialistas en temáticas relacionadas con los elementos químicos. La finalidad del ciclo es la de dar más difusión a la importancia de la celebración y al mismo tiempo poner de relieve la influencia decisiva de la química en nuestra vida, así como exponer de manera crítica los retos ante los que la propia química puede ser clave para el futuro desarrollo de nuestra sociedad.

Dr. Àngel Messeguer (IQAC - CSIC)



Argon, 18Ar



8 de abril

<<150 años de un descubrimiento científico capital: la tabla periódica>>

Pilar González Duarte, miembro del IEC y catedrática jubilada del Departamento de Química de la Universidad Autónoma de Barcelona

15 de abril

<<¿Cómo se mide el tiempo con la tabla periódica?>>

Joan O. Grimalt, profesor de Investigación del CSIC



6 de mayo

<<Hidrógeno: ¿el elemento químico más simple nos hará libres?>>

Jordi Llorca Piqué, catedrático de la Universidad Politécnica de Cataluña



13 de mayo

<<El descubrimiento del oxígeno y los nuevos conceptos de elemento y compuesto químico: puntos clave de la revolución química del siglo XVIII>>

Aureli Caamaño Ros, catedrático de física y química de secundaria

27 de mayo

<<El carbono: del origen de la vida en la nanociencia>>

Gerard Tobias Rossell, investigador científico en el Instituto de Ciencia de Materiales de Barcelona (ICMAB-CSIC)

3 de junio

<<La tabla periódica como icono cultural>>

Santiago Alvarez Reverter, departamento de Química Inorgánica y Orgánica, Instituto de Química Teórica y Computacional y Universidad de Barcelona

17 de junio

<<La tabla periódica: confusiones conceptuales y terminológicas>>

Claudi Mans i Teixidó, profesor emérito jubilado de ingeniería química de la Universidad de Barcelona

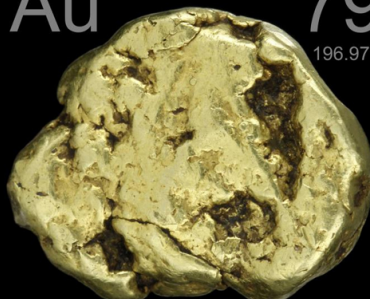


Emisión en streaming:

<http://www.streamingbarcelona.com/plataforma/residenciainvestigadors/>

AVISO LEGAL.- Las conferencias se pueden ver en Streaming por lo que se pueden ofrecer imágenes de la sala y de los asistentes. De conformidad con lo establecido en la Ley Orgánica 3/2018, del 5 de diciembre, de protección de datos personales y garantía de los derechos digitales. Se comunica que estas imágenes y el audio de la transmisión serán archivados en los ficheros del Consorcio de la Residencia de Investigadores. Se informa de la posibilidad de ejercer los correspondientes derechos de acceso, rectificación, cancelación y oposición, conforme en lo establecido en los artículos 15 a 22 del Reglamento (UE) 2016/679, ante el Consorcio Residencia de Investigadores. Calle Hospital, 64, 08001 Barcelona; Correo electrónico: activitats@residencia-investigadors.es

Au 79



Gold

196.97

Ag



Plata

47

107.87