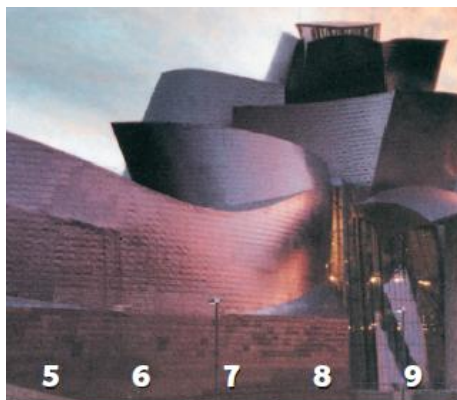
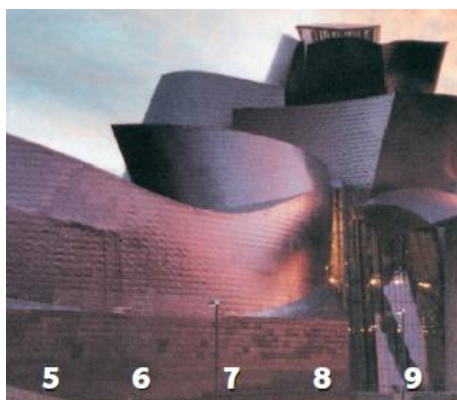




23 V 50,942 [Ar]3d ⁴ 4s ¹ Baniadioa Vanadio	24 Cr 51,996 [Ar]3d ⁵ 4s ¹ Kromoa Cromo	25 Mn 54,938 [Ar]3d ⁵ 4s ² Manganesoa Manganeso	26 Fe 55,845 [Ar]3d ⁶ 4s ² Burdina Hierro	27 Co 58,933 [Ar]3d ⁷ 4s ² Kobaltia Cobalto
41 Nb 92,906 [Kr]4d ⁴ 5s ¹ Niobioa Niobio	42 Mo 95,96 [Kr]4d ⁵ 5s ¹ Molibdenoa Molibdeno	43 Tc (97,91) [Kr]4d ⁵ 5s ² Teknesioa Tecnecio	44 Ru 101,07 [Kr]4d ⁷ 5s ¹ Rutenioa Rutenio	45 Rh 102,91 [Kr]4d ⁸ 5s ¹ Rodioa Rodio
73 Ta 180,95 [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ² Tantalua Tántalo	74 W 183,84 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ² Wolframioa Wolframio	75 Re 186,21 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ² Renioa Renio	76 Os 190,23 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ² Osmioa Osmio	77 Ir 192,22 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ² Irdioa Iridio
105 Db (268,13) [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Dubnioa Dubnio	106 Sg (271,13) [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Seaborgioa Seaborgio	107 Bh (270) [Rn]5f ¹⁴ 6d ³ 7s ² Bohrioa Bohrio	108 Hs (277,15) [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ² Hassioa Hassio	109 Mt (276,15) [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ² Meitnerioa Meitnerio



23 V 50,942 [Ar]3d ⁴ 4s ¹ Baniadioa Vanadio	24 Cr 51,996 [Ar]3d ⁵ 4s ¹ Kromoa Cromo	25 Mn 54,938 [Ar]3d ⁵ 4s ² Manganesoa Manganeso	26 Fe 55,845 [Ar]3d ⁶ 4s ² Burdina Hierro	27 Co 58,933 [Ar]3d ⁷ 4s ² Kobaltia Cobalto
41 Nb 92,906 [Kr]4d ⁴ 5s ¹ Niobioa Niobio	42 Mo 95,96 [Kr]4d ⁵ 5s ¹ Molibdenoa Molibdeno	43 Tc (97,91) [Kr]4d ⁵ 5s ² Teknesioa Tecnecio	44 Ru 101,07 [Kr]4d ⁷ 5s ¹ Rutenioa Rutenio	45 Rh 102,91 [Kr]4d ⁸ 5s ¹ Rodioa Rodio
73 Ta 180,95 [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ² Tantalua Tántalo	74 W 183,84 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ² Wolframioa Wolframio	75 Re 186,21 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ² Renioa Renio	76 Os 190,23 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ² Osmioa Osmio	77 Ir 192,22 [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ² Irdioa Iridio
105 Db (268,13) [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Dubnioa Dubnio	106 Sg (271,13) [Rn]5f ¹⁴ 6d ² 7s ² Seaborgioa Seaborgio	107 Bh (270) [Rn]5f ¹⁴ 6d ³ 7s ² Bohrioa Bohrio	108 Hs (277,15) [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁴ 7s ² Hassioa Hassio	109 Mt (276,15) [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁵ 7s ² Meitnerioa Meitnerio



Tienen el gusto de invitarle a la conferencia sobre:

ÚLTIMOS AVANCES EN LA NUEVA VERSIÓN DE LA TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS

D. Pascual Román Polo

Catedrático de Química Inorgánica (UPV/EHU) y Amigo de Número (RSBAP)

Se presentará la principal aportación de la RSBAP a la tabla periódica: el aislamiento del wolframio por los hermanos Delhuyar; junto con los avances producidos en el descubrimiento de nuevos elementos desde la versión anterior (1999). La tabla actual cuenta con 118 elementos químicos, aunque falta que la IUPAC decida los nombres de los cuatro elementos con números atómicos 113, 115, 117 y 118. Asimismo, se rendirá un homenaje al físico inglés Henry Moseley, quien estableció la ley que lleva su nombre para ordenar los elementos químicos.

Miércoles, 1 de octubre de 2014, a las 19:30 horas

Sala de conferencias de Juntas Generales Bizkaia (Hurtado de Amézaga, 6. Bilbao)

ENTRADA LIBRE

Información: 944 425 288

rsbapcb@telefonica.net



Atsegin handiz hitzaldi honetara gonbidatzen zaituzte:

AZKEN AURRERAPENAK

ELEMENTU KIMIKOEN TAULA PERIODIKOAREN BERTSIO BERRIAN

Pascual Román Polo jauna

Kimika ez-organikoan katedraduna (UPV/EHU) eta zenbakizko adiskidea (EAE)

EAEk taula periodikoari egindako ekarpen nagusia aurkeztuko da: wolframioaren isolamendua, Delhuyar anaien eskutik. Era berean, aurreko bertsioaz geroztik (1999) elementu berrien aurkikuntza izandako aurrerapenak ere aurkeztuko dira. Gaur egungo taulak 118 elementu kimiko ditu; dena dela, IUPACek oraindik erabakitzeke dauka 113, 115, 117 eta 118 zenbaki atomikoak dituzten lau elementuen izenak. Halaber, omenaldia egingo zaio Henry Moseley fisikari ingelesari, zeinak beraren izena daraman elementu kimikoak ordenatzeko legea ezarri baitzuen.

Asteazkenean, 2014ko urriaren 1ean, 19:30tan

Bizkaiko Batzar Nagusietako Hitzaldi Aretoa (Hurtado de Amézaga, 6. Bilbao)

SARRERA DOAN

Informazioa: 944 425 288

rsbapcb@telefonica.net

