



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DEL ESTADO DE HIDALGO



ESCUELA PREPARATORIA NÚMERO CUATRO

**Asignatura:
Química Inorgánica**

**Presenta:
Quím. María Guadalupe Castillo Arteaga**



Objetivo.

Que el estudiante relacione los contenidos conceptuales de la Unidad 3 del curso de Química Inorgánica con la vida cotidiana y formule una conclusión respecto a la importancia de los elementos químicos en la vida actual.

Competencia genérica a desarrollar.

Fundamenta opiniones sobre los impactos de la ciencia y la tecnología en su vida cotidiana, asumiendo consideraciones éticas.

Título de la lectura

UN ELEMENTO QUÍMICO DESCUBIERTO EN MÉXICO.

Un español, don Fausto de Elhúyar, se encargó en México del Real Cuerpo de Minería en 1792. Diez años antes, había descubierto en el País Vasco el elemento químico llamado hoy Tungsteno, al que bautizo como wolframio (por eso su símbolo químico es W).

En esa misma institución Andrés Manuel del Río destacó por su trabajo de análisis químico de minerales mexicanos.



Figura obtenida de: http://www.biografiasyvidas.com/biografia/r/rio_andres_manuel.htm

En 1801 como resultado del estudio de un mineral de Zimapán, Del Río descubrió un nuevo elemento químico al que llamo eritronio, en Europa lo convencieron de había confundido el eritronio con el cromo, lo que resultó falso. El elemento fue redescubierto en 1830 por Sefstrom quien lo denominó vanadio como hoy lo conocemos.

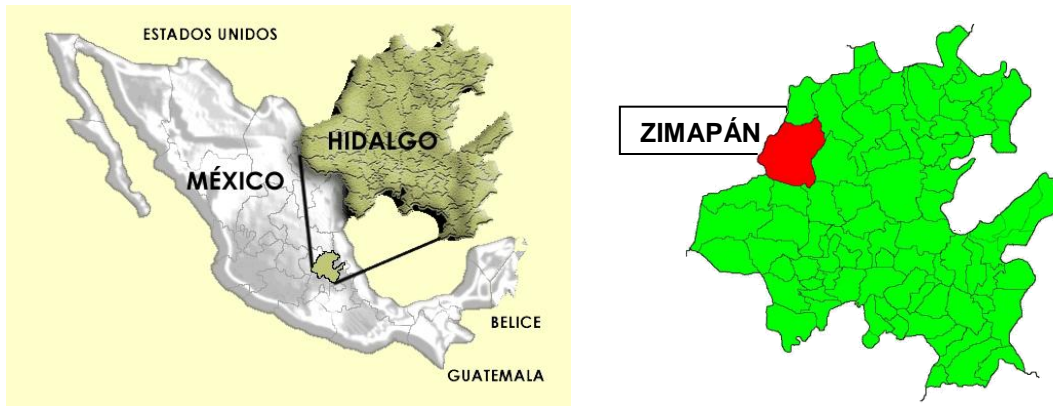


Figura obtenida de: <http://www.e-local.gob.mx/work/templates/enciclo/hidalgo/municipios/13084a.htm> y <http://www.fincalapozaverde.com/spanish/index.php>

En realidad la primera aportación americana a la tabla de los elementos fue el platino que era conocido por los indígenas y fue presentado al mundo científico en 1748. Salvo esta contribución prehispánica, el eritronio (vanadio) fue el primer elemento químico descubierto en América. Habrían de pasar 125 años para que se diera el siguiente, en un laboratorio de Estados Unidos.

Periodic Table of the Elements

GROUP																PERIOD															
IA																VIIA															
1															2	He															
2	IA														VIIA																
3	Li Be														B C N O F Ne																
4	Na Mg														Al Si P S Cl Ar																
5	K Ca Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu Zn														Ga Ge As Se Br Kr																
6	Rb Sr Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd														In Sn Sb Te I Xe																
7	Cs Ba Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn																														
8	Fr Ra Rf Db Sg Bh Hs Mt Uun Uuu Uub																														
																Lanthanide and Actinide Series															
																La Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu															
																Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr															

Figura obtenida de: <http://www.wou.edu/las/physci/ch462/Vanadium.htm>

Bibliografía.

Garritz, A. y Chamizo J. A. (2001) Un elemento químico descubierto en México en *Química* p. 62-63. Addison Wesley Iberoamericana.

Actividad Sugerida.

1. Identifica lo siguiente:

A). ¿Cuáles son los elementos y compuestos citados en la lectura?

B). ¿Cuál es la importancia que tienen éstos elementos en la vida cotidiana?

C). Identifica por lo menos tres conceptos correspondientes al curso Química Inorgánica que tengan relación con la lectura.

2. Redacta una conclusión de media cuartilla donde establezcas la utilidad que tiene el estudio del curso Química Inorgánica y la información de esta lectura en tu formación de bachillerato.

3. Socializa en el aula o en un foro de discusión con tus compañeros de clase sus trabajos.

4. Entrega o envía a tu facilitador la evidencia de trabajo.