

Oblivis		Gymnophorus		Lepiota	
1	2	3	4	5	6
H=1	?=8	?=32	Cu=639	Ic=90	?=140
1	I ₁ =94	I ₂ =21	Re=652	N ₁ =94	I ₁ =182
1	I ₁ =11	M=974	?=68	I ₂ =46	W=116
1	Cu=12	I ₁ =28	?=50	I ₁ =1094	Pt=1172
1	N ₁ =14	P=31	I ₂ =75	I ₂ =1094	2000
1	O=16	I ₁ =32	I ₁ =124	I ₁ =116	I ₂ =115
1	F=11	Cu=355	M=80	I ₂ =118	
1	N ₁ =23	R=39	M=874	O=113	Pt=201
1		Cu=60	I ₂ =846	I ₂ =137	Pt=157
1		?=45	Cu=92		
1		? Cu=56?	I ₂ =94		
1		? I ₁ =60?	I ₂ =95		
1		? I ₁ =75?	I ₂ =118?		



Dmitri Ivánovich Mendeléiev

É a súa primeira proposta de táboa periódica, escrita nun papel.

http://mc2.mendeleweb.com/que_es_mendeleweb

Essai d'une système des éléments
 d'après leurs poids atomiques et
 fonctions chimiques par D. Mendeléeff
 8 portes de la Nouvelle Russie

SISTEMA PERYODICO

Santanidos

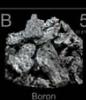
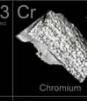
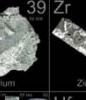
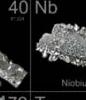
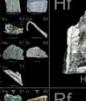
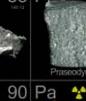
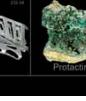
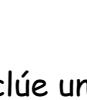
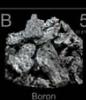
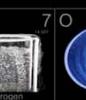
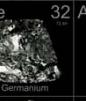
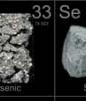


Mactinidos

Un sistema periódico divertido. Que nadie va a aprender estos símbolos!!

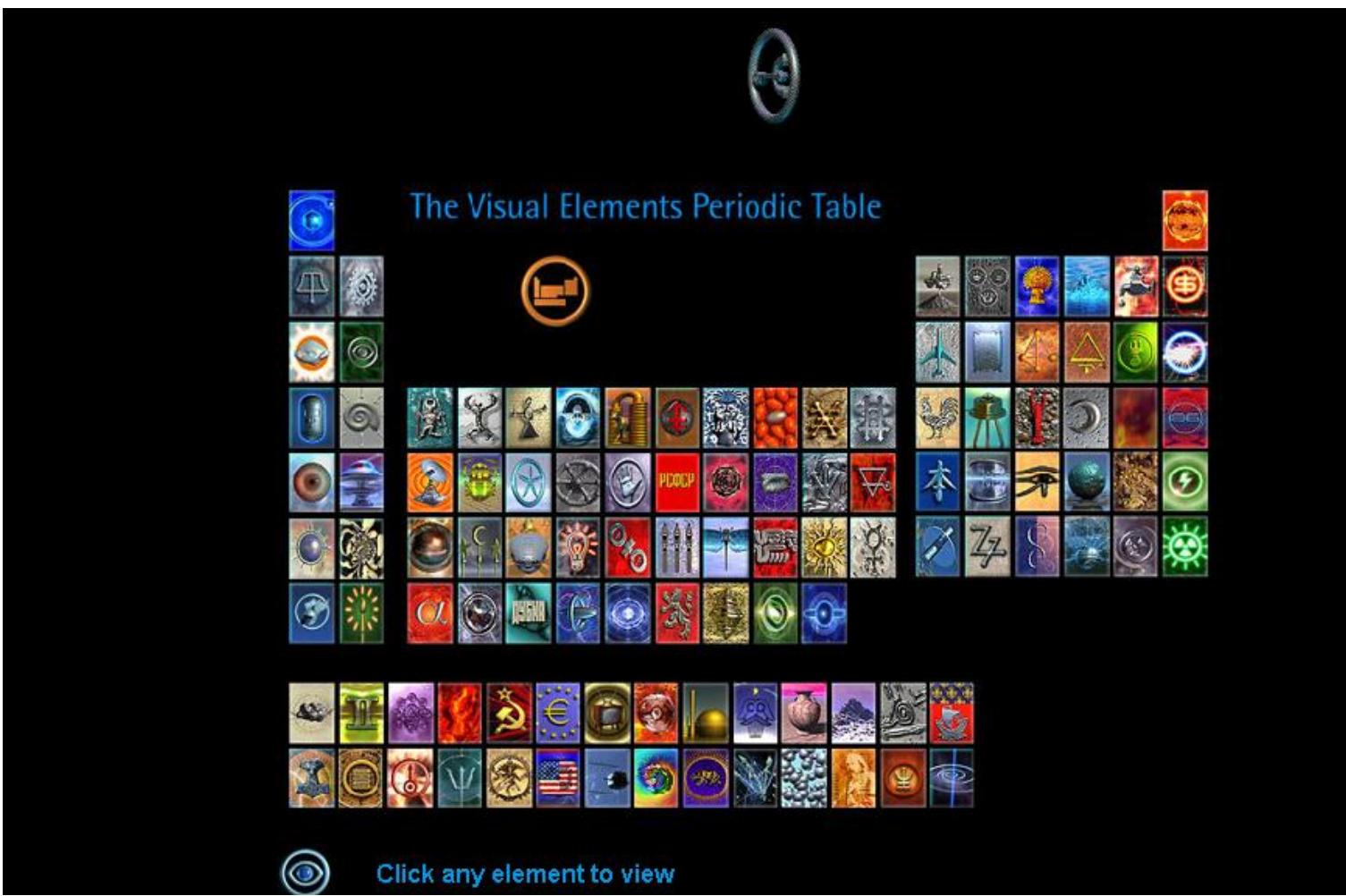
<http://www.fq.uh.cu/dpto/qf/uclv/webelements/scholar/ComicTable.htm>

The Elements

	H 1 Hydrogen		Li 3 Lithium		Be 4 Beryllium			He 2 Helium	
	Na 11 Sodium		Mg 12 Magnesium					B 5 Boron	
	K 19 Potassium		Ca 20 Calcium		Sc 21 Scandium		Ti 22 Titanium		V 23 Vanadium
	Rb 37 Rubidium		Sr 38 Strontium		Y 39 Yttrium		Zr 40 Zirconium		Nb 41 Niobium
	Cs 55 Cesium		Ba 56 Barium		Hf 72 Hafnium		Ta 73 Tantalum		W 74 Tungsten
	Fr 87 Francium		Ra 88 Radium		Rutherford 104 Rutherfordium		Db 105 Dubnium		Sg 106 Seaborgium
	La 57 Lanthanum		Ce 58 Cerium		Pr 59 Praseodymium		Nd 60 Neodymium		Pm 61 Promethium
	Ac 89 Actinium		Th 90 Thorium		Pa 91 Protactinium		U 92 Uranium		Np 93 Neptunium
	Pu 94 Plutonium		Am 95 Americium		Cm 96 Curium		Bk 97 Berkelium		Cf 98 Californium
	Es 99 Einsteinium		Fm 100 Fermium		Md 101 Mendelevium		No 102 Nobelium		Lr 103 Lawrencium
	O 8 Oxygen		F 9 Fluorine		Si 14 Silicon		N 15 Nitrogen		Al 13 Aluminum
	P 15 Phosphorus		S 16 Sulfur		Cl 17 Chlorine		Ar 18 Argon		Kr 36 Krypton
	Xe 54 Xenon								

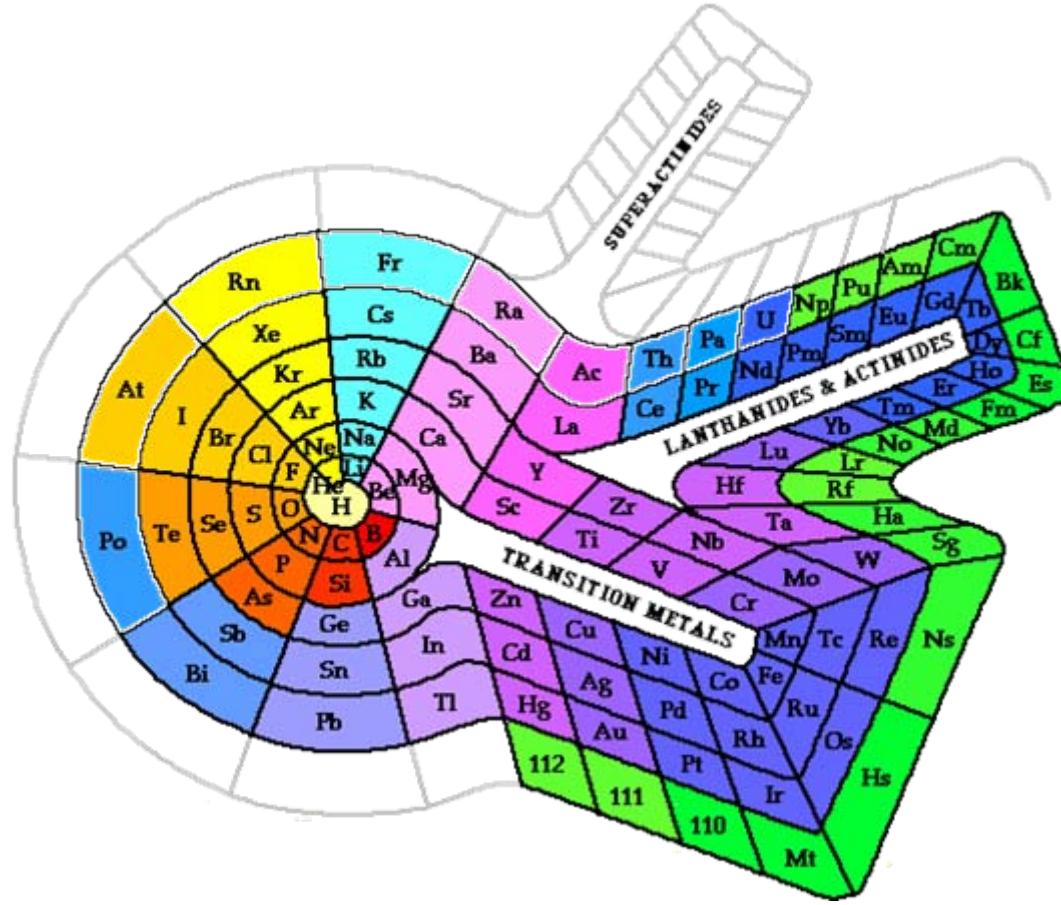
De Theodore Gray, inclúe unha imaxe relacionada con cada elemento químico

www.theodoregray.com



Táboa con animacións de cada elemento.

http://www.chemsoc.org/viselements/pages/pertable_fla.htm



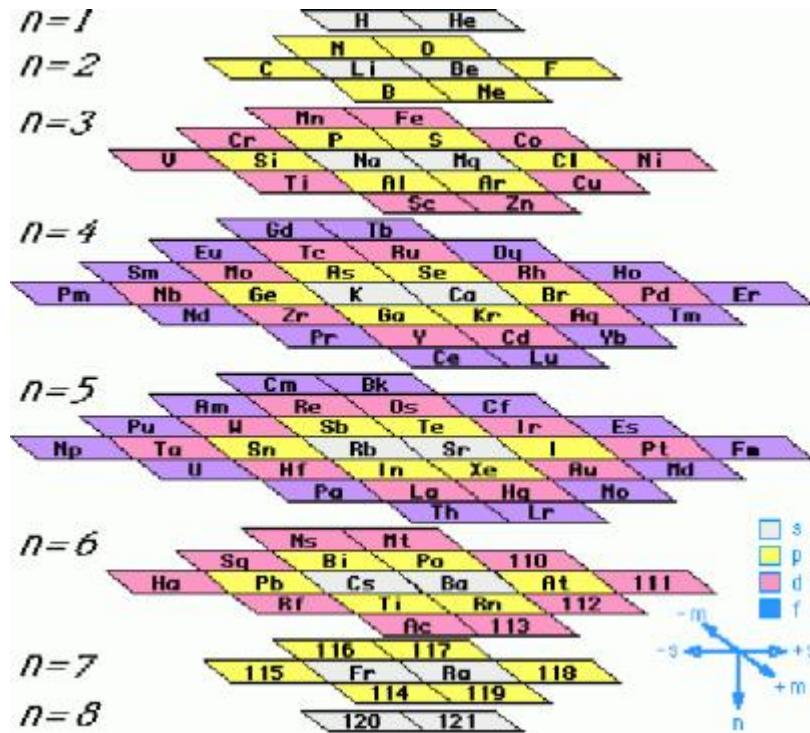
Táboa periódica en espiral de Thoedor Benfey.

Mostra os elementos principales en series semellantes radiando dende o centro e os elementos d e f formando lazos entorno a eles.

<http://depa.pquim.unam.mx/QI/contenido/per7.htm>

Táboa periódica de Stowe.

Indica a periodicidade dos elementos en termos de números cuánticos.

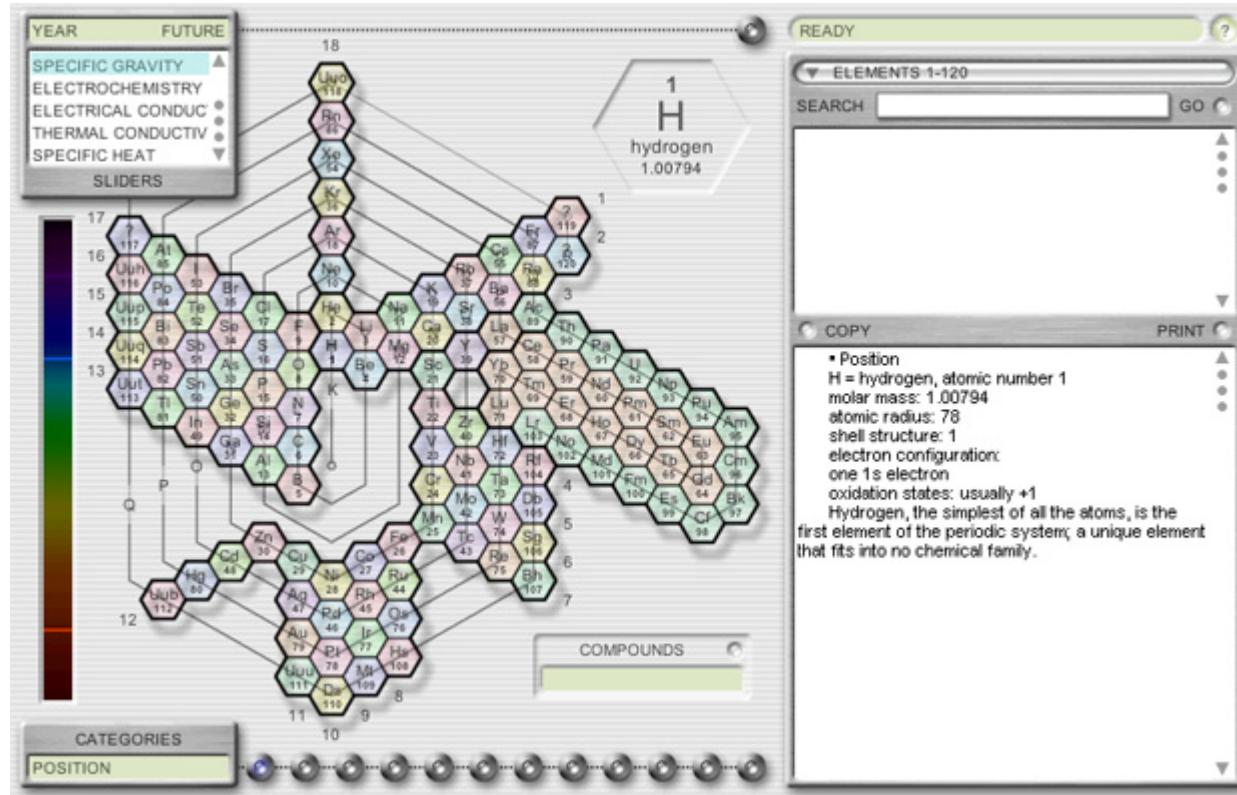


<http://depa.pquim.unam.mx/QI/contenido/per7.htm>



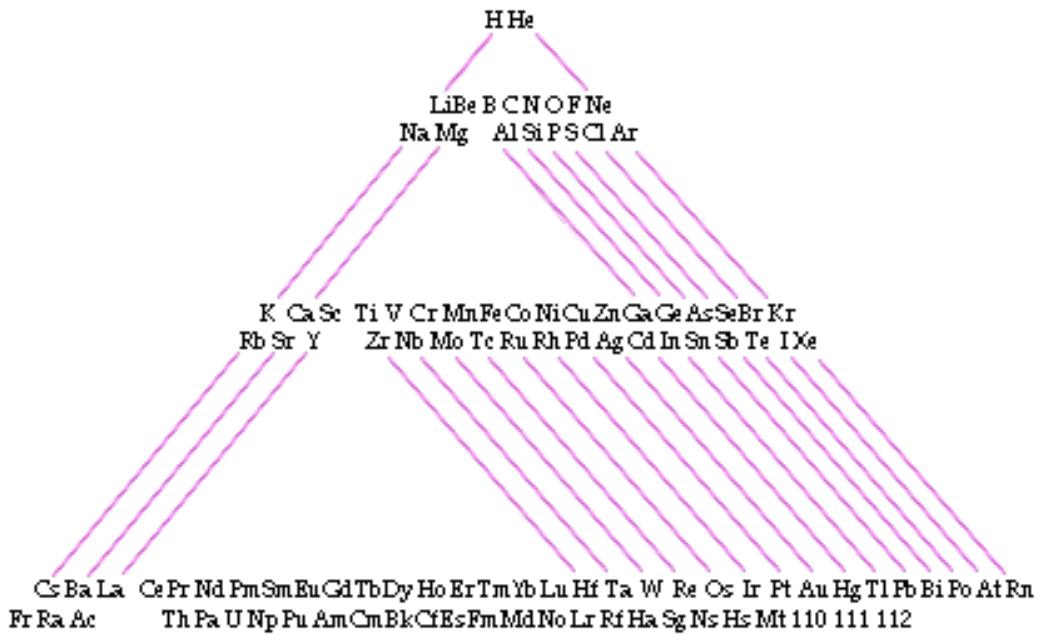
Unha versión médica alternativa.

<http://www.ugr.es/~bioinorg/index.html>



Versión "en espiral", que pretende superar malentendidos relacionados coa colocación tradicional dos elementos na táboa, como pasa no hidróxeno e nos gases nobres ou na situación de lantánidos e actínidos.

<http://www.periodicspiral.com/>



Sistema periódico de forma triangular de Emil Zmarzynski. Indica o proceso de construcción dos niveis electrónicos dos átomos.

<http://www.wou.edu/las/physci/ch412/altable.htm>