

Química Inorgánica

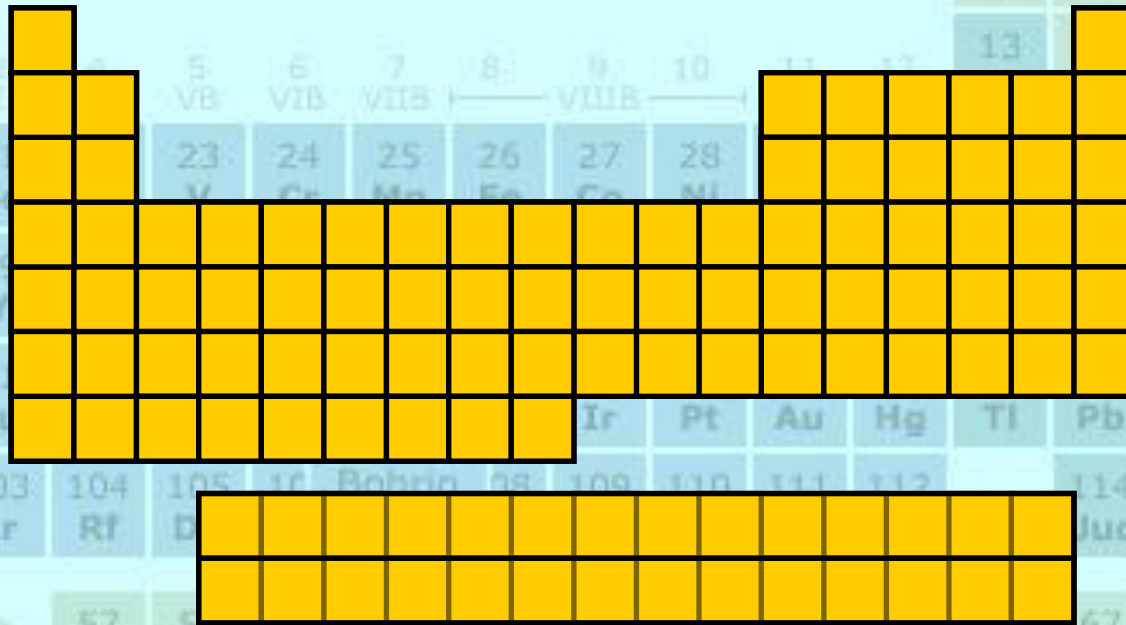


Tabla Periódica

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Gases nobles
- Halógenos
- Lantánidos

OBJETIVOS

- Interpreto correctamente la información de la tabla periódica.
- Utilizo los símbolos de los elementos mas comunes para escribir y nombrar las formulas químicas.

● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

OBJETIVOS

- Utilizo adecuadamente el lenguaje básico de la química.
- Fomento la participación ordenada y respeto entre los estudiantes.

● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

Contenidos

» HISTORIA DE LA TABLA PERIÓDICA

» GRUPOS Y PERIODOS

» METALES

» METALOIDES

» NO METALES

» PROPIEDADES DE LA TABLA PERIODICA

Periodic Table of the Elements

Legend:

- Alkali Metals
- Alkaline Earth Metals
- Transition Metals
- Other Metals
- Nonmetals
- Noble Gases
- Inner Transition Metals
- Gaseous State
- Liquid State
- Solid State
- Synthetically Prepared

Lanthanide Series: La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb

Actinide Series: Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No

No metales

Metales alcalinotérreos

Otros metales

Actinidos

Gases nobles

ión

Halógenos

Lantánidos

Historia de la Tabla Periódica

The image shows a periodic table of elements with a color-coded legend at the bottom. The legend includes: No metales (yellow), Metales alcalinotérreos (green), Otros metales (light blue), Actinidos (dark blue), Gases nobles (grey), Halógenos (purple), and Lantánidos (light green). The table is organized into groups (I A to VIII A) and periods (1 to 7). The elements are color-coded according to the legend. The f-block elements (lanthanides and actinides) are shown separately at the bottom, with arrows indicating their insertion points into the main table.

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg											31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
19 K	20 Ca											49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	114 Uuq		116 Uuh		
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub					
			57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	
			89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	

● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

Durante el siglo XIX, los químicos comenzaron a clasificar a los elementos conocidos de acuerdo a sus similitudes de sus propiedades físicas y químicas.

El final de aquellos estudios es la Tabla Periódica Moderna.

● No metales

● Metales alcalinotérreos

● O

● Actinidos

● Gases nobles



● Halógenos

● Lantánidos

Johann Dobereiner

En 1829, clasificó algunos elementos en grupos de tres, que denominó triadas.

Los elementos de cada triada tenían propiedades químicas similares, así como propiedades físicas crecientes.

Ejemplos:

Cl, Br, I

Ca, Sr, Ba



1780 - 1849

1
2
3
4
5
6
7
8
9
10
11
12
13
14
15
16
17
18
19
20
21
22
23
24
25
26
27
28
29
30
31
32
33
34
35
36
37
38
39
40
41
42
43
44
45
46
47
48
49
50
51
52
53
54
55
56
57
58
59
60
61
62
63
64
65
66
67
68
69
70
71
72
73
74
75
76
77
78
79
80
81
82
83
84
85
86
87
88
89
90
91
92
93
94
95
96
97
98
99
100
101
102
103
104
105
106
107
108
109
110
111
112
113
114
115
116
117
118
119
120

para

Tableau périodique des éléments
de Mendeleïev
 1869

Mendeleïev

Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru
Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os
Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs

Essai sur les propriétés chimiques des éléments
 d'après leurs poids atomiques et
 fonctions chimiques par D. Mendeleïev

clasificar

15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
7 N	8 O	9 F	10 Ne
15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
	116 Uuh		
68 Er	69 Tm	70 Yb	
100 Fm	101 Md	102 No	

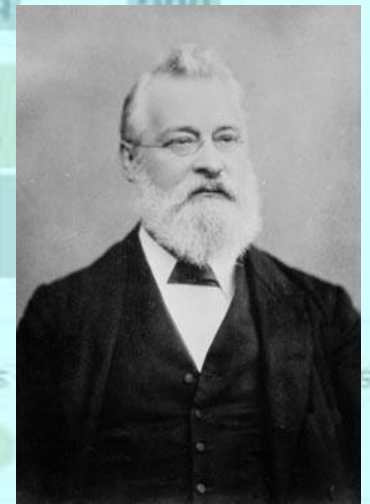
● Gases nobles
 Lantánidos

John Newlands

En 1863 propuso que los elementos se ordenaran en “octavas”, ya que observó, tras ordenar los elementos según el aumento de la masa atómica, que ciertas propiedades se repetían cada ocho elementos.

Ley de las Octavas

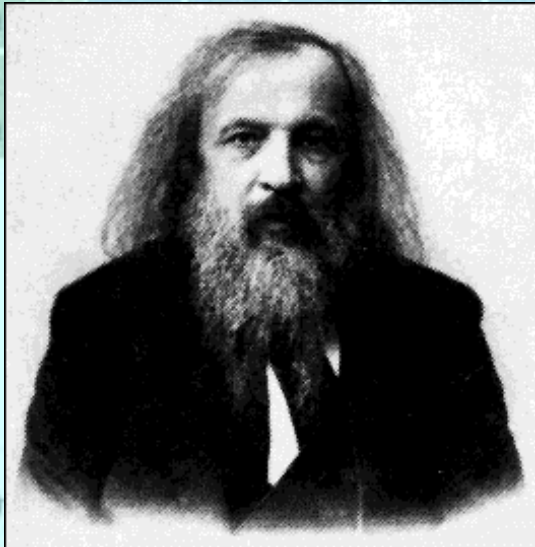
H 1	Li 7	Be 9	B 11	C 12	N 14	O 16
F 19	Na 23	Mg 24	Al 27	Si 28	P 31	S 32
Cl 35	K 39	Ca 40	Cr 52	Ti 48	Mn 55	Fe 56



1838 - 1898

Dmitri Mendeleev

En 1869 publicó una Tabla de los elementos organizada según la masa atómica de los mismos.



Mendelevio



101
Md

1834 - 1907

Clasificación de Mendeleiev

			Ti = 50	Zr = 90	? = 180
			V = 51	Nb = 94	Ta = 182
			Cr = 52	Mo = 96	W = 186
			Mn = 55	Rh = 104,4	Pt = 197,4
			Fe = 56	Ru = 104,4	Ir = 198
			Ni = Co = 59	Pd = 106,6	Os = 199
			Cu = 63,4	Ag = 108	Hg = 200
H = 1			Zn = 65,2	Cd = 112	
	Be = 9,4	Mg = 24	? = 68	Ur = 116	Au = 197?
	B = 11	Al = 27,4	? = 70	Sn = 118	
	C = 12	Si = 28	As = 75	Sb = 122	Bi = 210?
	N = 14	P = 31	Se = 69,4	Te = 128?	
	O = 16	S = 32	Br = 80	J = 127	
	F = 19	Cl = 35,5	Rb = 85,4	Cs = 133	Tl = 204
Li = 7	Na = 23	K = 39	Sr = 87,6	Ba = 137	Pb = 207
		Ca = 40	Ce = 92		
		? = 45	La = 94		
		?Er = 56	Di = 95		
		?Yt = 60	Th = 118?		
		?In = 75,6			

		18 VILLA
		2 He
8	9	10 Ne
16	17 Cl	18 Ar
34	35 Br	36 Kr
52	53 I	54 Xe
84	85 At	86 Rn
16 uh		
59 m	70 Yb	
101 ld	102 No	
Gases nobles		
dos		

Lothar Meyer

Al mismo tiempo que Mendeleev, Meyer publicó su propia Tabla Periódica con los elementos ordenados de menor a mayor masa atómica.



1830 - 1895

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Nobles
- Halógenos
- Lantánidos

• Tanto Mendeleev como Meyer ordenaron los elementos según sus masas atómicas

• Ambos dejaron espacios vacíos donde deberían encajar algunos elementos entonces desconocidos



Elementos conocidos en esa época

1 H																	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F										
3 Li	4 Be															13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl											
11 Na	12 Mg																	19 K	20 Ca	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	33 As	34 Se	35 Br
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo			44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd			50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I													
				56 Ba			73 Ta	74 W			76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi													
				58 Ce	59 Pr											66 Dy	68 Er														
						91 Pa						93 Np																			

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Gases nobles
- Halógenos
- Lantánidos

Mendeleev...

- Propuso que si el peso atómico de un elemento lo situaba en el grupo incorrecto, entonces el peso atómico debía estar mal medido.

- Estaba tan seguro de la validez de su Tabla que predijo, a partir de ella, las propiedades físicas de tres elementos que eran desconocidos.

No metales

Metales alcalinotérreos

Otros metales

Actinidos

Gases nobles

ión

Halógenos

Lantánidos

1 IA 1 H	2 IIA 4 Be											13 IIIA 5 B	14 IVA 6 C	15 VA 7 N	16 VIA 8 O	17 VIIA 9 F	18 VIIIA 2 He	
3 Li	11 Na	19 K	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
55 Cs	56 Ba	57-70 Lu	71 Hf	72 Ta	73 W	74 Re	75 Os	76 Ir	77 Pt	78 Au	79 Hg	80 Tl	81 Pb	82 Bi	83 Po	84 At	85 Rn	
87 Fr	88 Ra	89-102 Lr	103 Rf	104 Db	105 Sg	106 Bh	107 Hs	108 Mt	109 Uun	110 Uuu	111 Uub	112 Uub	113 Uuq	114 Uuq	115 Uuh	116 Uuh		

Tras el descubrimiento de estos tres elementos (Sc, Ga, Ge) entre 1874 y 1885, que demostraron la gran exactitud de las predicciones de Mendeleev, su Tabla Periódica fué aceptada por la comunidad científica.

Henry Moseley

En 1913, mediante estudios de rayos X, determinó la carga nuclear (número atómico) de los elementos. Reagrupó los elementos en orden creciente de número atómico.

1887 - 1915



● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Metales de transición ● Halógenos ● Metales nobles ● Lantanidos

Periodic Table of the Elements

IA																VIIIA	
1 H 1.0079																2 He 4.0026	
3 Li 6.941	4 Be 9.0122											5 B 10.81	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 15.999	9 F 18.998	10 Ne 20.179
11 Na 22.990	12 Mg 24.305	IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIII B			IB	IIB	13 Al 26.982	14 Si 28.086	15 P 30.974	16 S 32.06	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948
19 K 39.098	20 Ca 40.08	21 Sc 44.956	22 Ti 47.90	23 V 50.941	24 Cr 51.996	25 Mn 54.938	26 Fe 55.847	27 Co 58.933	28 Ni 58.71	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.922	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.80
37 Rb 85.468	38 Sr 87.62	39 Y 88.906	40 Zr 91.22	41 Nb 92.906	42 Mo 95.94	43 Tc (98)	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.4	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.69	51 Sb 121.75	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.30
55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	71 Lu 174.97	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.85	75 Re 186.21	76 Os 190.2	77 Ir 192.22	78 Pt 195.09	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.37	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra 226.03	103 Lr (260)	104* (261)	105* (262)	106* (263)	*Name Not Officially Assigned											

Lanthanide Series	57 La 138.91	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.04
Actinide Series	89 Ac (227)	90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np 237.05	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (254)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)

La "Geografía" de la Tabla Periódica

The image shows a periodic table of elements with a color-coded legend at the bottom. The legend includes: No metales (yellow), Metales alcalinotérreos (green), Otros metales (light blue), Actinidos (medium blue), Gases nobles (dark blue), Halógenos (purple), and Lantánidos (light green). The table is organized into groups (IA to VIIIA) and periods (1 to 7). The elements are color-coded according to the legend. The lanthanide and actinide series are shown as separate rows at the bottom, with arrows indicating their insertion points into the main table.

1 IA 1 H	2 IIA 3 Li	4 Be											13 IIIA 13 Al	14 IVA 14 C	15 VA 15 N	16 VIA 16 O	17 VIIA 17 F	18 VIIIA 2 He	
11 Na	12 Mg											31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr		
19 K	20 Ca											29 Cu	30 Zn			33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr											47 Ag	48 Cd			51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57-70 Lu	71 Hf	72 Ta	73 W	74 Re	75 Os	76 Ir	77 Pt	78 Au	79 Hg			81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-102 Lr	103 Rf	104 Db	105 Sg	106 Bh	107 Hs	108 Mt	109 Uun	110 Uuu	111 Uub			114 Uuq			116 Uuh		
		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb				
		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No				

● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

Estructura Atómica y Tabla Periódica

Átomos y Elementos

Estructura Atómica y Tabla Periódica

Átomo

Tabla Periódica

Núcleo

Electrones

Grupos

Períodos

Protones

Neutrones

Arreglo de electrones

Número atómico

Número de masa

Ley Periódica

Isótopos

¿Qué es un periodo?

The image shows a periodic table of elements. A red arrow points to the second horizontal row, which contains elements 3 through 10: Lithium (Li), Beryllium (Be), Boron (B), Carbon (C), Nitrogen (N), Oxygen (O), Fluorine (F), and Neon (Ne). This row is highlighted in a light blue color. The table also shows other elements and their group numbers (IA through VIIIA).

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA	
1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
37 Rb	38 Sr		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub		114 Uuq		116 Uuh		

El conjunto de elementos que ocupan una línea horizontal se denomina **PERIODO**.

1
2
3
4
5
6
7

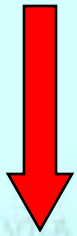
Los **PERIODOS** están formados por un conjunto de elementos que teniendo propiedades químicas diferentes, mantienen en común el presentar igual número de niveles con electrones en su envoltura, correspondiendo el número de PERIODO al total de niveles o capas.

1	2											18					
1A	2A											8A					
1	2											2					
H	He											Ne					
3	4											10					
Li	Be											Ar					
11	12	3	4	5							18						
Na	Mg	IIIB	IVB	VB							Ar						
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
55	56	57-70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	86
Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
87	88	89-102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	118
Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uuq	Uuh	UuJ	UuK	Uul	UuM
6	7	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70		
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb				
7	8	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102		
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No				

¿Qué es un grupo?

Los elementos que conforman un mismo **GRUPO** presentan propiedades físicas y químicas similares.

Las columnas verticales de la Tabla Periódica se denominan **GRUPOS** (o FAMILIAS)



9
F
17
Cl
35
Br
53
I
85
At

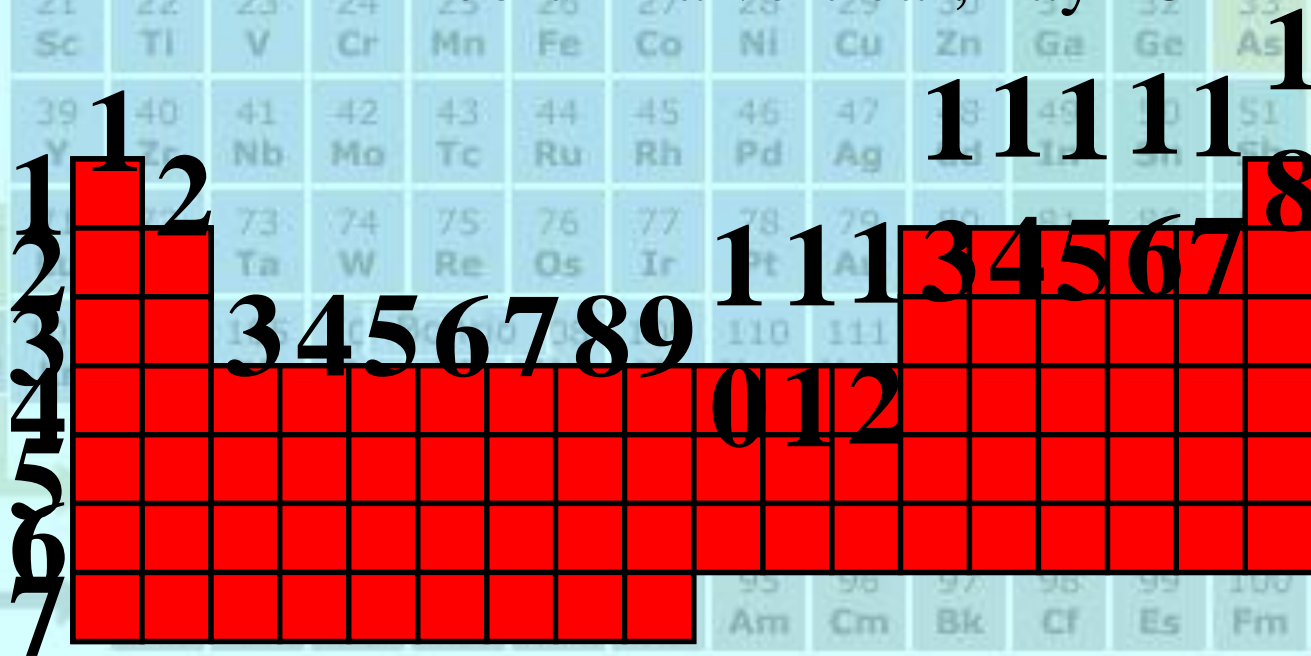
Descripción de la tabla periódica

período:

fila horizontal; hay 7

grupo (familia):

columna vertical; hay 18



No metales

Metales

Gases nobles

1
IA

- El nombre de esta familia proviene de la palabra árabe álcalis, que significa cenizas.

- Al reaccionar con agua, estos metales forman hidróxidos, que son compuestos que antes se llamaban álcalis.

- Son metales blandos, se cortan con facilidad.

- Los metales alcalinos son de baja densidad

- Estos metales son los más activos químicamente

- No se encuentran en estado libre en la naturaleza, sino en forma de compuestos, generalmente sales . Ejemplos:

El **NaCl** (cloruro de sodio) es el compuesto mas abundante en el agua del mar.

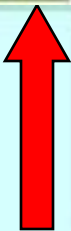
Metales alcalinos

• Se les llama alcalinotérreos a causa del aspecto térreo de sus óxidos .

• Sus densidades son bajas, pero son algo mas elevadas que la de los metales alcalinos.

• Son menos reactivos que los metales alcalinos.

• No existen en estado natural, por ser demasiado activos y, generalmente, se presentan formando silicatos, carbonatos, cloruros y sulfatos.



Metales alcalinotérreos

• TODOS SON METALES TÍPICOS; POSEEN UN LUSTRE METÁLICO CARACTERÍSTICO Y SON BUENOS CONDUCTORES DEL CALOR Y DE LA ELECTRICIDAD

• LAS PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS DE TRANSICIÓN CUBREN UNA AMPLIA GAMA Y EXPLICAN LA MULTITUD DE USOS PARA LOS CUÁLES SE APLICAN

3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
IIIB	IVB	VB	VIB	VIIB	VIII	VIII	VIII	IB	IIB
21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn
39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd
71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg
103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub



Metales de transición

Estos elementos se llaman también tierras raras

Metales de transición internos

1 IA H	2 IIA He											13 IIIA B	14 IVA C	15 VA N	16 VIA O	17 VIIA F	18 VIIIA Ne	
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
11 Na	12 Mg	3 IIIB Sc	4 IVB Ti	5 VB V	6 VIB Cr	7 VIIB Mn	8 VIII Fe	9 VIII Co	10 VIII Ni	11 IB Cu	12 IIB Zn	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	113 Uuq	114 Uuq	115 Uuh	116 Uuh	117 Uue	118 Uuo



57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb
89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Gases nobles
- Halógenos
- Lantánidos

• Son químicamente inertes lo que significa que no reaccionan frente a otros elementos químicos.

• En condiciones normales se presentan siempre en estado gaseoso.

Gases Nobles

18
VIII A



● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

1 IA 1 H	2 IIA 4 Be											13 IIIA 5 B	14 IVA 6 C	15 VA 7 N	16 VIA 8 O	17 VIIA 9 F	18 VIIIA 2 He	
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
11 Na	12 Mg	3 IIIB 21 Sc	4 IVB 22 Ti	5 VB 23 V	6 VIB 24 Cr	7 VIIB 25 Mn	8 VIII 26 Fe	9 VIII 27 Co	10 VIII 28 Ni	11 IB 29 Cu	12 IIB 30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
19 K	20 Ca	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
37 Rb	38 Sr	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	114 Uuq	116 Uuh				
		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb			
		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No			



Familia del Boro

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Gases nobles
- Halógenos
- Lantánidos

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA	
1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIII			9 VIIIB	10 IB	11 IIB	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	114 Uuq	116 Uuh				
		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb			
		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No			

16
VIA



Familia del Oxígeno

1 IA 1 H	2 IIA 3 Li	4 Be											13 IIIA 5 B	14 IVA 6 C	15 VA 7 N	16 VIA 8 O	17 VIIA 9 F	18 VIIIA 10 Ne
11 Na	12 Mg	3 IIIB 21 Sc	4 IVB 22 Ti	5 VB 23 V	6 VIB 24 Cr	7 VIIB 25 Mn	8 VIII 26 Fe	9 VIII 27 Co	10 VIII 28 Ni	11 IB 29 Cu	12 IIB 30 Zn	13 IIIA 31 Ga	14 IVA 32 Ge	15 VA 33 As	16 VIA 34 Se	17 VIIA 35 Br	18 VIIIA 36 Kr	
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
55 Cs	56 Ba	57-70 Lu	71 Hf	72 Ta	73 W	74 Re	75 Os	76 Ir	77 Pt	78 Au	79 Hg	80 Tl	81 Pb	82 Bi	83 Po	84 At	85 Rn	
87 Fr	88 Ra	89-102 Lr	103 Rf	104 Db	105 Sg	106 Bh	107 Hs	108 Mt	109 Uun	110 Uuu	111 Uub	112 Uub	113 Uuq	114 Uuq	115 Uuh	116 Uuh		
		57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb			
		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No			



Familia del Carbono

1 IA 1 H	2 IIA 4 He											13 IIIA 5 B	14 IVA 6 C	15 VA 7 N	16 VIA 8 O	17 VIIA 9 F	18 VIIIA 10 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3 IIIB 21 Sc	4 IVB 22 Ti	5 VB 23 V	6 VIB 24 Cr	7 VIIB 25 Mn	8 VIII 26 Fe	9 VIII 27 Co	10 VIII 28 Ni	11 IB 29 Cu	12 IIB 30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
19 K	20 Ca	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
37 Rb	38 Sr	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
55 Cs	56 Ba	57-70 Lanthanides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	114 Uuq	116 Uuh			
87 Fr	88 Ra	89-102 Actinides	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	114 Uuq	116 Uuh			
			57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	
			89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	

15
VA



Familia del Nitrógeno

Agrupaciones

1 IA	2 IIA											13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIII	10	11 IB	12 IIB	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	72 Hf
87 Fr	88 Ra	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn	87 Ac	88 Th
		103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	113 Uuq	114 Uuq	115 Uuh	116 Uuh	117 Uue	118 Uuo
		89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No		

METALES

NO METALES

SEMIMETALES

GASES NOBLES

- No metales
- Metales alcalinotérreos
- Otros metales
- Actinidos
- Gases nobles
- Halógenos
- Lantánidos

METALES

Metales, grupo de elementos químicos que presentan todas o gran parte de las siguientes propiedades físicas:

- estado sólido a temperatura normal, excepto el mercurio que es líquido;
- opacidad, excepto en capas muy finas;



Regiones de la tabla

Metales: lado izquierdo de la tabla; formar los cationes

Características:



brillante
(brillante)



dúctil
(puede tirar en el alambre)



maleable
(puede martillar en forma)

buenos conductores
(calor y electricidad)



NO METALES

- Los no metales son frágiles, poco brillantes.
- Los no metales tienden a ganar electrones.

1 IA	2 IIA	3 IIIA	4 IVA	5 VA	6 VIA	7 VIIA	8	9	10	11	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA														
1 H																	2 He														
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne														
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar														
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr														
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe														
55 Cs	56 Ba	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Uub	113 Uuq	114 Uuq	115 Uuh	116 Uuh	117 Uue	118 Uuo

● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

Regiones de la tabla (cont.)

No metales: derecho de la tabla; formar los aniones

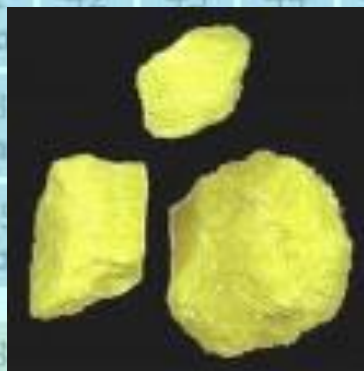
características:

buenos aisladores

gases o sólidos frágiles



neón



sulfuro



yodo



bromo



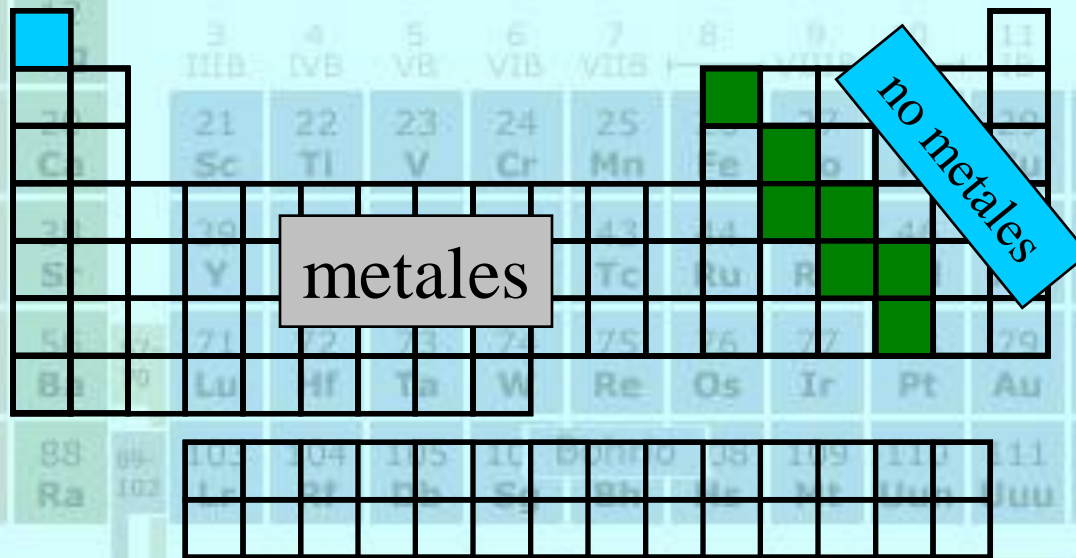
● No metales ● Metales alcalinotérreos ● Otros metales ● Actinidos ● Gases nobles

● Halógenos ● Lantánidos

Regiones de la tabla (cont.)

metaloides (semimetals): “escalera” entre los metales y no metales

(B, Si, GE, As, Sb, Te, Po)



chips de ordenador

características: entre los de metales y no metales; “semiconductores”

Si y GE →

chips de ordenador

No metales

Metaloides

Otros metales

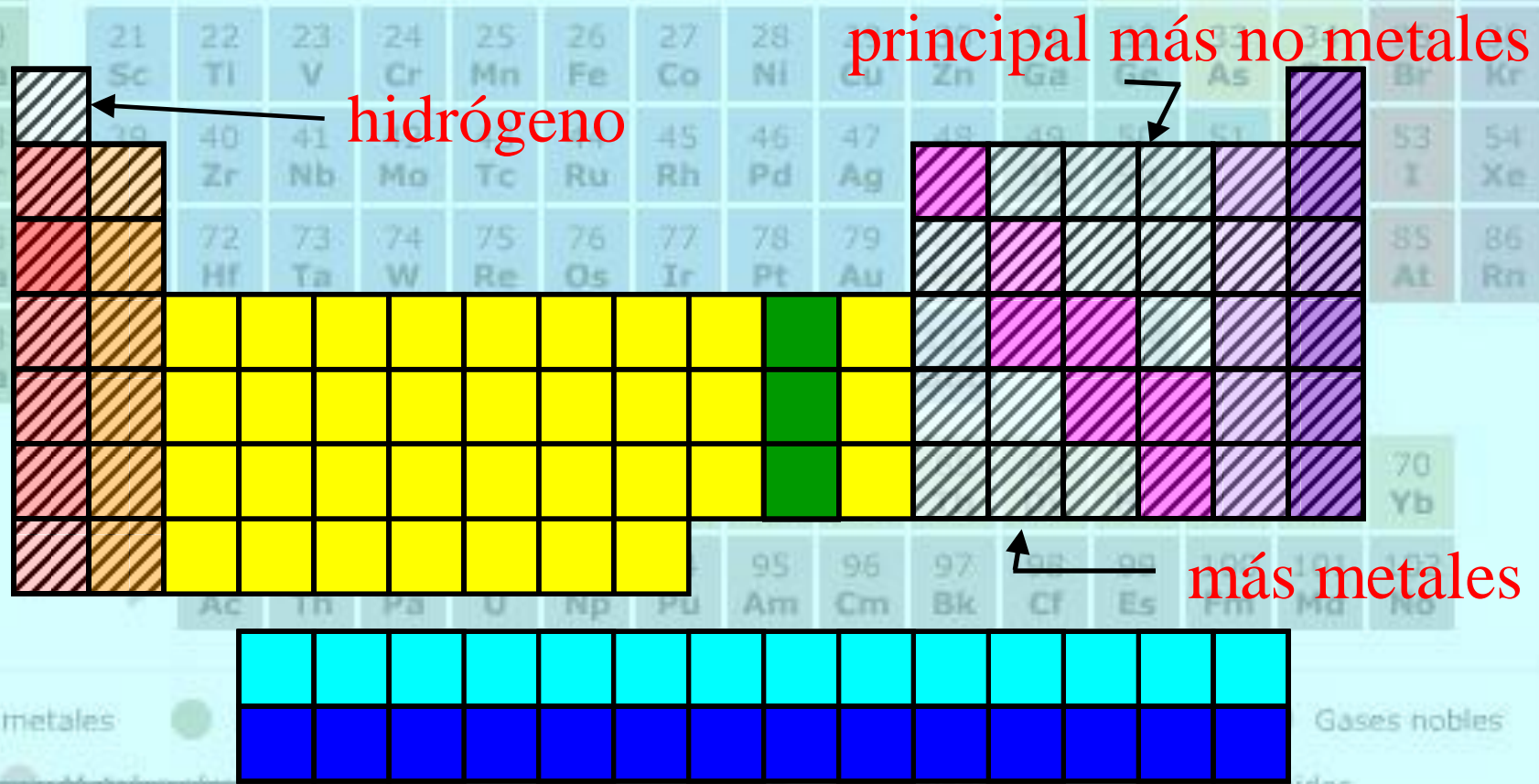
Metales

Gases nobles

Lantánidos

- metales del álcali
- metales de tierra alcalina
- halógeno
- gases nobles
- lanthanides

- actinidas
- metales de la invención
- elementos de transición
- metaloides
- elementos de bloque



Grupo y periodo

Escribe el símbolo de los siguientes elementos:

– Oxígeno

– Litio

– Azufre

– Aluminio

– Estaño

– Neón

– Oro

– Hidrógeno

Escribe el nombre de los elementos para cada símbolo:

– He

– P

– Na

– Mg

– Ca

– Br

– Cd

– Si

The image shows a periodic table of elements with various groups highlighted in different colors. The groups are labeled as follows:

- No metales (Yellow)
- Metales alcalinotérreos (Light Green)
- Otros metales (Light Blue)
- Actinidos (Dark Blue)
- Gases nobles (Purple)
- Halógenos (Pink)
- Lantánidos (Light Green)

At the bottom left, there is a copyright notice: © Microsoft Corporation. Reservados todos los derechos.

Actividad

Por parejas

“Aprender nombres y símbolos de la tabla periódica”

Proponer una palabra que relacione la frase.

¡Condición! que las letras o sílabas, representen un símbolo de la tabla periódica. Ver ejemplo

Para los que tienen sed

ReFrEsCo

(renio, francio, einstenio, cobalto)

Para

...

Halógenos

Lantánidos