



# Tabla Periódica de los Elementos

Apoyos Visuales- Química

*By Miss Many*



APOYOS VISUALES, 4APRENDERA (R)

EDICIÓN: 4APRENDERA (R) ,2026

AUTORES:

Rodríguez Galván Mónica María

Pozos Rojas Naomi

# Tabla Periódica de los Elementos

1										18									
1 <b>H</b> Hidrógeno 1.008																	2 <b>He</b> Helio 4.003		
3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berilio 9.012											5 <b>B</b> Boro 10.811	6 <b>C</b> Carbono 12.011	7 <b>N</b> Nitrógeno 14.007	8 <b>O</b> Oxígeno 15.999	9 <b>F</b> Flúor 18.998	10 <b>Ne</b> Neón 20.180		
11 <b>Na</b> Sodio 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.305											13 <b>Al</b> Aluminio 26.982	14 <b>Si</b> Silicio 28.086	15 <b>P</b> Fósforo 30.974	16 <b>S</b> Azufre 32.066	17 <b>Cl</b> Cloro 35.453	18 <b>Ar</b> Argón 39.948		
19 <b>K</b> Potasio 39.098	20 <b>Ca</b> Calcio 40.078	21 <b>Sc</b> Escandio 44.956	22 <b>Ti</b> Titanio 47.88	23 <b>V</b> Vanadio 50.942	24 <b>Cr</b> Cromo 51.996	25 <b>Mn</b> Manganeso 54.938	26 <b>Fe</b> Hierro 55.933	27 <b>Co</b> Cobalto 58.933	28 <b>Ni</b> Níquel 58.693	29 <b>Cu</b> Cobre 63.546	30 <b>Zn</b> Zinc 65.39	31 <b>Ga</b> Galio 69.723	32 <b>Ge</b> Germanio 72.61	33 <b>As</b> Arsénico 74.922	34 <b>Se</b> Selenio 78.09	35 <b>Br</b> Bromo 79.904	36 <b>Kr</b> Kriptón 84.80		
37 <b>Rb</b> Rubidio 84.468	38 <b>Sr</b> Estroncio 87.62	39 <b>Y</b> Itrio 88.906	40 <b>Zr</b> Zirconio 91.224	41 <b>Nb</b> Niobio 92.906	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95.94	43 <b>Tc</b> Tecnecio 98.907	44 <b>Ru</b> Rutenio 101.07	45 <b>Rh</b> Rodio 102.906	46 <b>Pd</b> Paladio 106.42	47 <b>Ag</b> Plata 107.868	48 <b>Cd</b> Cadmio 112.411	49 <b>In</b> Indio 114.818	50 <b>Sn</b> Estaño 118.71	51 <b>Sb</b> Antimonio 121.760	52 <b>Te</b> Telurio 127.6	53 <b>I</b> Yodo 126.904	54 <b>Xe</b> Xenón 131.29		
55 <b>Cs</b> Cesio 132.905	56 <b>Ba</b> Bario 137.327	57-71 Lantánido	72 <b>Hf</b> Hafnio 178.49	73 <b>Ta</b> Tantalio 180.948	74 <b>W</b> Wolframio 183.85	75 <b>Re</b> Renio 186.207	76 <b>Os</b> Osmio 190.23	77 <b>Ir</b> Iridio 192.22	78 <b>Pt</b> Platino 195.08	79 <b>Au</b> Oro 196.967	80 <b>Hg</b> Mercurio 200.59	81 <b>Tl</b> Talio 204.383	82 <b>Pb</b> Plomo 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuto 208.980	84 <b>Po</b> Polonio [208.982]	85 <b>At</b> Astatina 208.987	86 <b>Rn</b> Radón 222.018		
87 <b>Fr</b> Francio 223.020	88 <b>Ra</b> Radio 226.025	89-103 Actínido	104 <b>Rf</b> Rutherfordio [261]	105 <b>Db</b> Dubnio [262]	106 <b>Sg</b> Seaborgio [266]	107 <b>Bh</b> Bohrio [264]	108 <b>Hs</b> Hassio [269]	109 <b>Mt</b> Meitnerio [268]	110 <b>Ds</b> Darmstadtio [269]	111 <b>Rg</b> Roentgenio [272]	112 <b>Cn</b> Copernicio [277]	113 <b>Uut</b> Ununtrio desconocido	114 <b>Fl</b> Flerovio [289]	115 <b>Uup</b> Ununpentio desconocido	116 <b>Lv</b> Livermorio [298]	117 <b>Uus</b> Ununseptio desconocido	118 <b>Uuo</b> Ununoctio desconocido		

57 <b>La</b> Lantano 138.906	58 <b>Ce</b> Cerio 140.115	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140.908	60 <b>Nd</b> Neodimio 144.24	61 <b>Pm</b> Promecio 144.913	62 <b>Sm</b> Samario 150.36	63 <b>Eu</b> Europio 151.966	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157.25	65 <b>Tb</b> Terbio 158.925	66 <b>Dy</b> Disproscio 162.50	67 <b>Ho</b> Holmio 164.930	68 <b>Er</b> Erbio 167.26	69 <b>Tm</b> Tulio 168.934	70 <b>Yb</b> Iturbio 173.04	71 <b>Lu</b> Lutecio 174.967
89 <b>Ac</b> Actinio 227.028	90 <b>Th</b> Torio 232.038	91 <b>Pa</b> Protactinio 231.036	92 <b>U</b> Uranio 238.029	93 <b>Np</b> Neptunio 237.048	94 <b>Pu</b> Plutonio 244.064	95 <b>Am</b> Americio 243.061	96 <b>Cm</b> Curio 247.070	97 <b>Bk</b> Berkelio 247.070	98 <b>Cf</b> Californio 251.080	99 <b>Es</b> Einsteinio [254]	100 <b>Fm</b> Fermio 257.095	101 <b>Md</b> Mendelivio 258.1	102 <b>No</b> Nobelio 259.101	103 <b>Lr</b> Laurencio [262]

# Grupos y Periodos

Periodos	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	Alcalinos																	
2		Alcalinotérreos																
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		

Tierras Raras

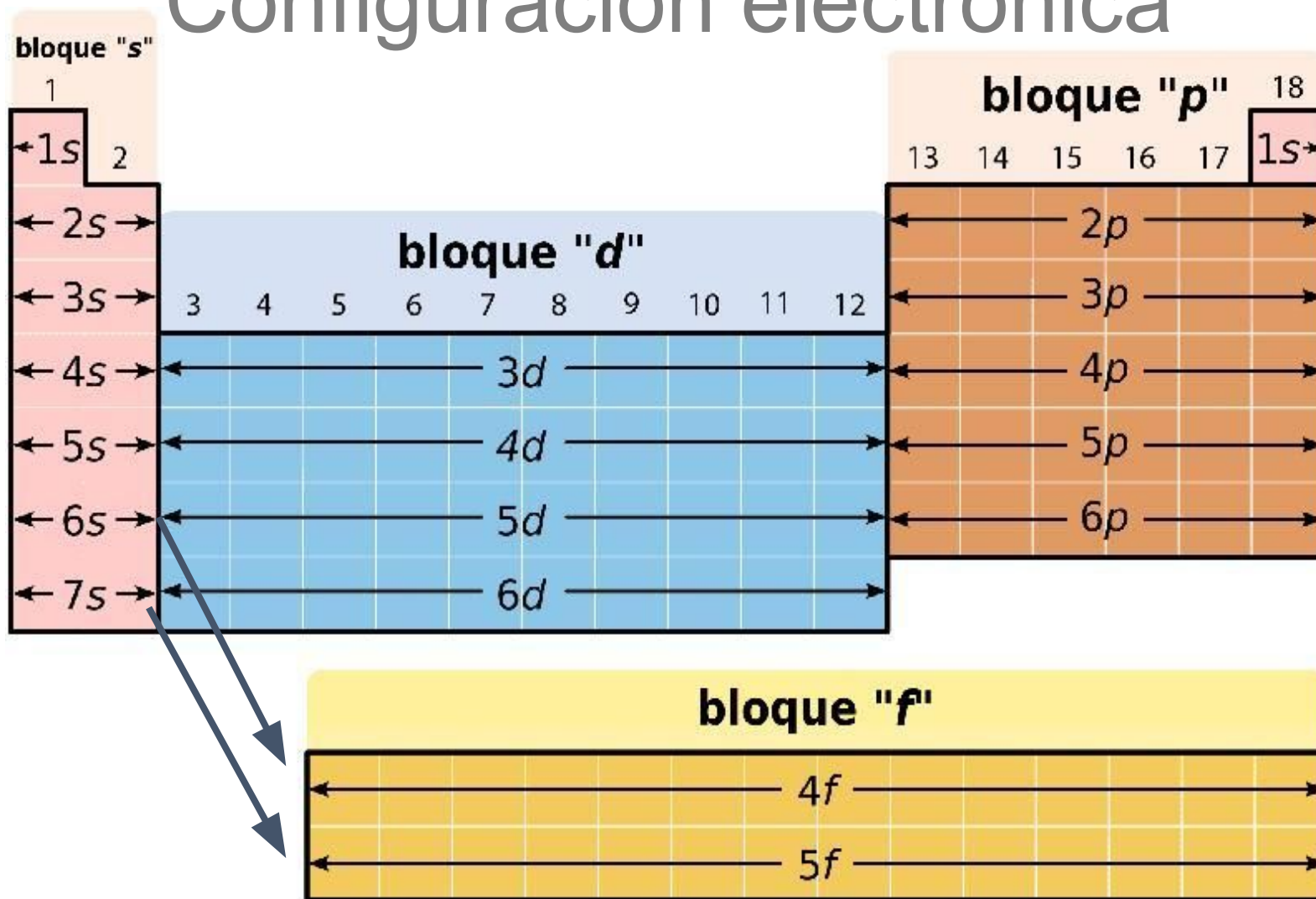
7 renglones llamados PERIODOS  
18 columnas llamadas FAMILIAS  
2 grupos principales Grupo A y Grupo B

# Tabla Periódica - Valencias

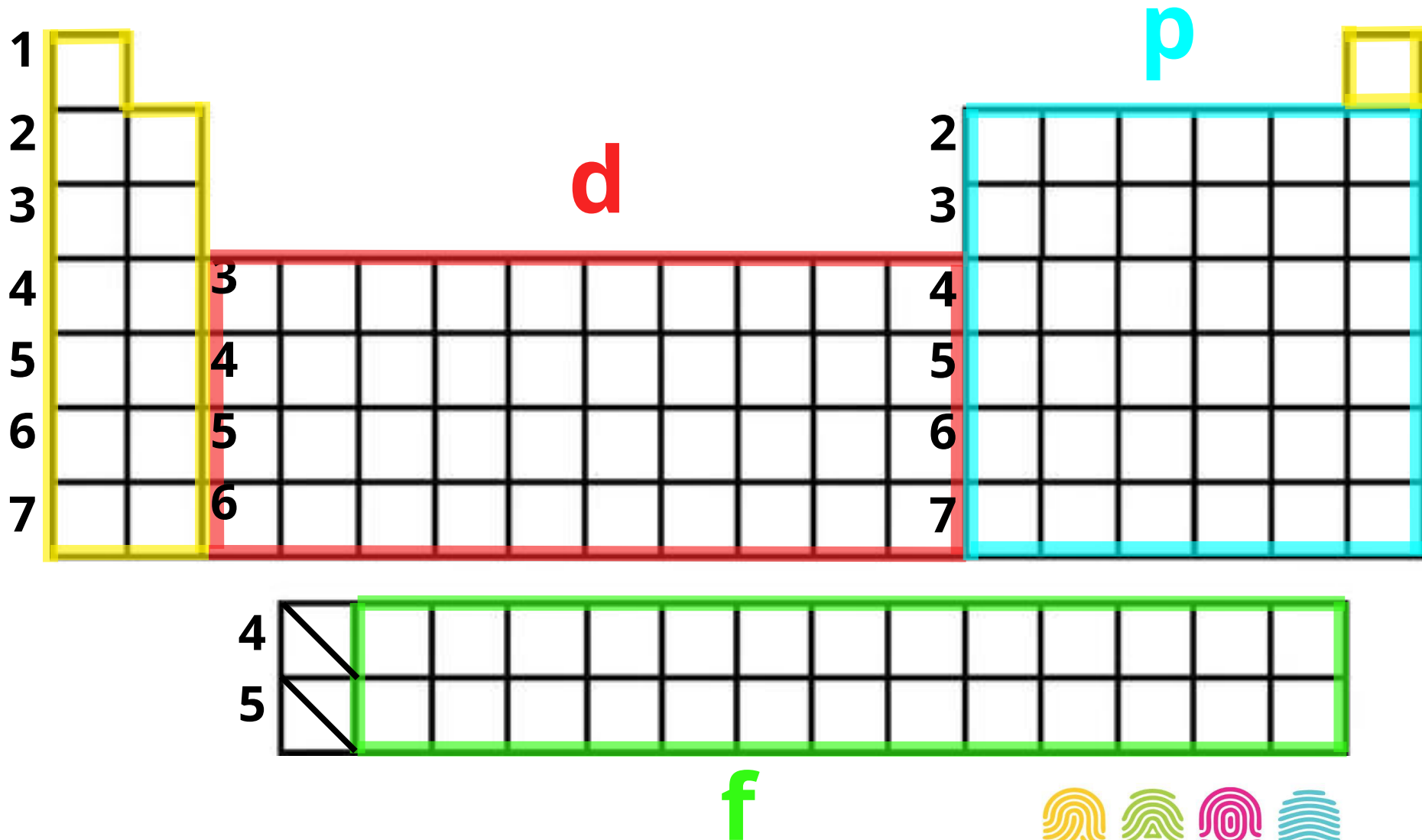
Valencia: El número de electrones que tiene un átomo en su último orbital Se identifican con los NÚMEROS ROMANOS

I																			VIII
H	II											III	IV	V	VI	VII			He
Li	Be											B	C	N	O	F			Ne
Na	Mg	III	IV	V	VI	VII	VIII		I	II		Al	Si	P	S	Cl			Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br			Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I			Xe
Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At			Rn
Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts			Og
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb			
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No			

# Configuración electrónica



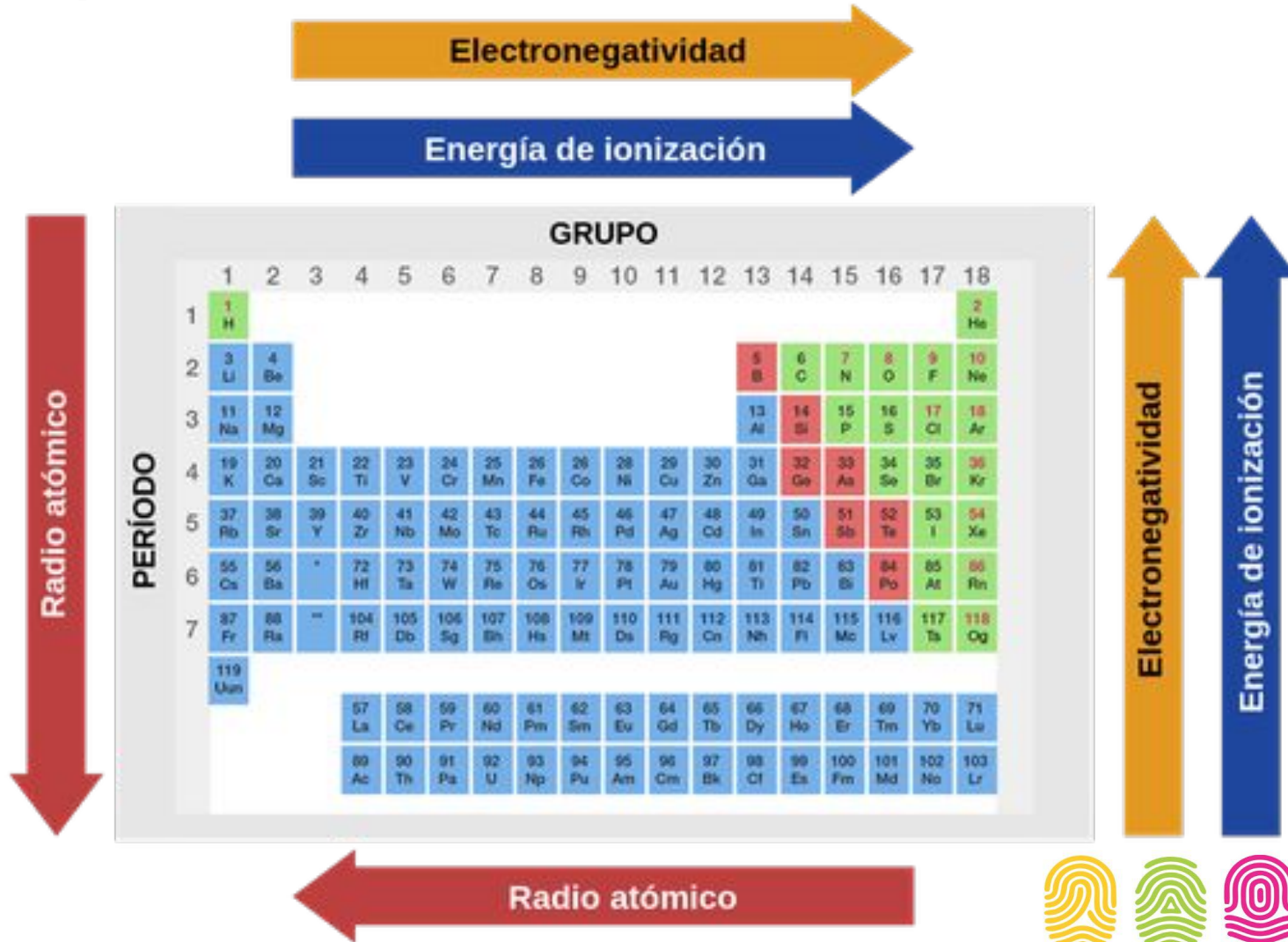
# s Tabla Periódica - Secciones







# Propiedades Periódicas Tendencias



# Electronegatividad

Diferencia de electronegatividad		Tipo de enlace
Menor o igual a 0.4	Covalente no polar	
De 0.5 a 1.7	Covalente polar	
Mayor a 1.7	Iónico	

<u>H</u> 2.1																	<u>He</u>
<u>Li</u> 1.0	<u>Be</u> 1.5											<u>B</u> 2.0	<u>C</u> 2.5	<u>N</u> 3.0	<u>O</u> 3.5	<u>F</u> 4.0	<u>Ne</u>
<u>Na</u> 0.9	<u>Mg</u> 1.2											<u>Al</u> 1.5	<u>Si</u> 1.8	<u>P</u> 2.1	<u>S</u> 2.5	<u>Cl</u> 3.0	<u>Ar</u>
<u>K</u> 0.8	<u>Ca</u> 1.0	<u>Sc</u> 1.3	<u>Ti</u> 1.5	<u>V</u> 1.6	<u>Cr</u> 1.6	<u>Mn</u> 1.5	<u>Fe</u> 1.8	<u>Co</u> 1.9	<u>Ni</u> 1.8	<u>Cu</u> 1.9	<u>Zn</u> 1.6	<u>Ga</u> 1.6	<u>Ge</u> 1.8	<u>As</u> 2.0	<u>Se</u> 2.4	<u>Br</u> 2.8	<u>Kr</u>
<u>Rb</u> 0.8	<u>Sr</u> 1.0	<u>Y</u> 1.2	<u>Zr</u> 1.4	<u>Nb</u> 1.6	<u>Mo</u> 1.8	<u>Tc</u> 1.9	<u>Ru</u> 2.2	<u>Rh</u> 2.2	<u>Pd</u> 2.2	<u>Ag</u> 1.9	<u>Cd</u> 1.7	<u>In</u> 1.7	<u>Sn</u> 1.8	<u>Sb</u> 1.9	<u>Te</u> 2.1	<u>I</u> 2.5	<u>Xe</u>
<u>Cs</u> 0.7	<u>Ba</u> 0.9	<u>Lu</u>	<u>Hf</u> 1.3	<u>Ta</u> 1.5	<u>W</u> 1.7	<u>Re</u> 1.9	<u>Os</u> 2.2	<u>Ir</u> 2.2	<u>Pt</u> 2.2	<u>Au</u> 2.4	<u>Hg</u> 1.9	<u>Tl</u> 1.8	<u>Pb</u> 1.9	<u>Bi</u> 1.9	<u>Po</u> 2.0	<u>At</u> 2.2	<u>Rn</u>
<u>Fr</u> 0.7	<u>Ra</u> 0.9	<u>Lr</u>	<u>Rf</u>	<u>Db</u>	<u>Sg</u>	<u>Bh</u>	<u>Hs</u>	<u>Mt</u>	<u>Ds</u>	<u>Uuu</u>	<u>Uub</u>	<u>Uut</u>	<u>Uuq</u>	<u>Uup</u>	<u>Uuh</u>	<u>Uus</u>	<u>Uuo</u>

# Tabla Periódica -Template





@aprendera.asesorias  
44.44.14.51.77  
aprendera.asesorias@gmail.com  
www.aprendera.asesorias

Sierra Mojada 505, Lomas 3a Sección CP 7826, San Luis Potosí, SLP