

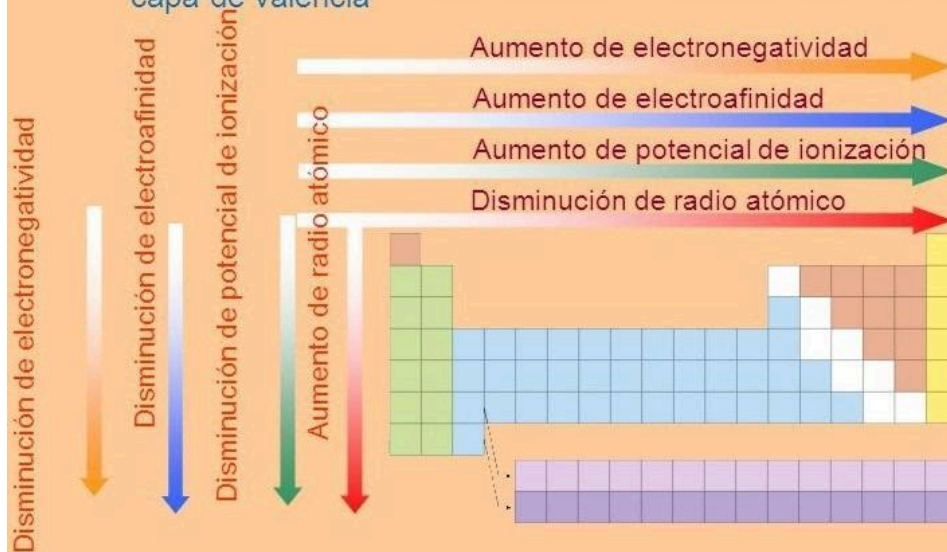
Tabla periódica moderna

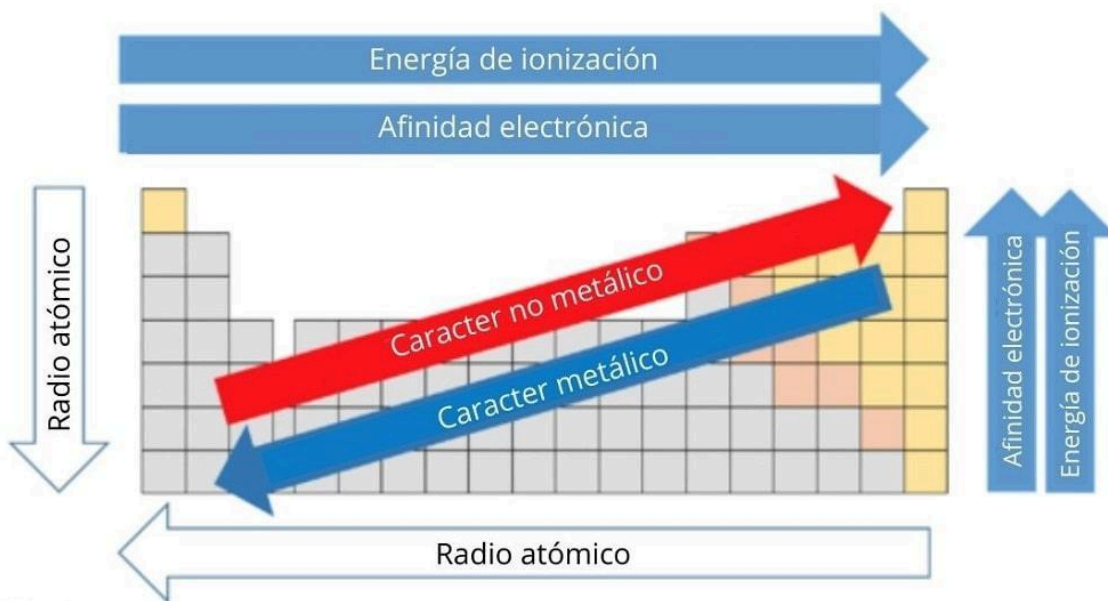
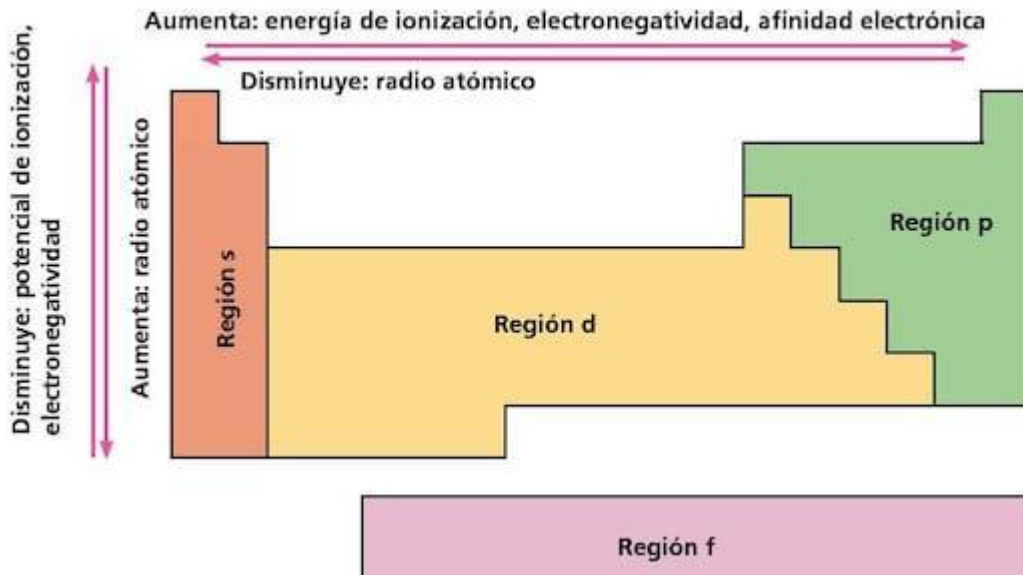
- Organiza los elementos en orden de su número atómico
- Los elementos se disponen en grupos verticales (1-18) y en periodos horizontales (1-7)
- La mayor parte de los elementos son metales
- Los no metales se localizan hacia la parte derecha superior de la TP
- En la zona diagonal frontera entre metales y no metales se sitúan los metaloides
 - Los seis elementos metaloides son: Si, Ge, Sb, Se y Te

Propiedades periódicas

Electronegatividad. Tendencia de un átomo de atraer hacia sí los electrones de otro cuando se forma un enlace químico.

- **Afinidad electrónica.** Cantidad de energía que se libera cuando un átomo neutro gana un electrón y se vuelve anión.
- **Potencial de ionización.** Energía para tomar un electrón de un átomo.
- **Radio atómico.** Representa la distancia que existe entre el núcleo y la capa de valencia





Bloques de la tabla periódica

d

1																		18		
s	H	2												B	C	N	O	F	Ne	
	Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar		
	Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	In	Sn	Sb	Te	I	Xe		
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn		
	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn		
	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og		

p

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

f

