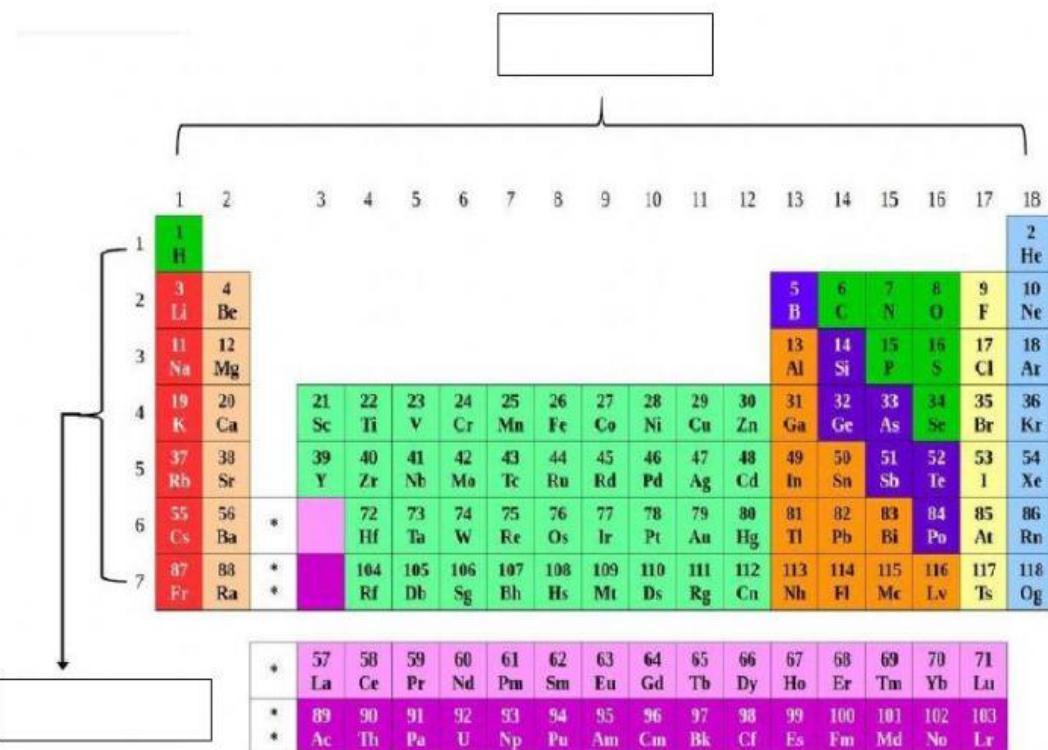
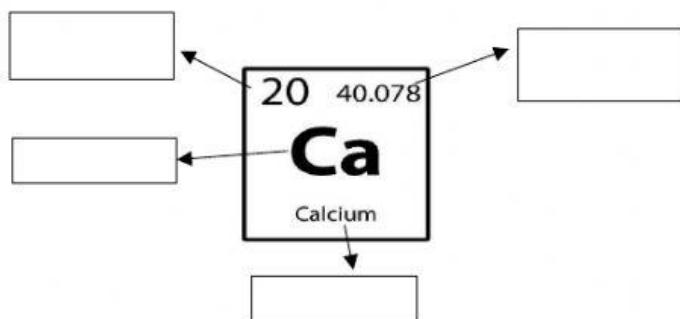


Ciencias químicas y sus estrategias de aprendizaje

- I- Identifica cada una de las partes, tanto del elemento, como de la tabla periódica.



II- Selecciona el bloque correspondiente a cada color y contesta:

1	2																	18
H	Be																	
Li	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12							
Na		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	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	
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gg	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu					
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr					

- Los bloques nos indican

III-Clasifica como metal (M), no metal (NM) y metaloide (MT) de acuerdo a las características presentadas

- 1- Buenos conductores de calor y electricidad
- 2- Pueden ser tanto brillantes como opacos, y su forma puede cambiar fácilmente.
- 3- Poseen alta densidad
- 4- Presentan baja densidad, son frágiles y quebradizos, no forman hilos ni láminas, su superficie es opaca, y no reflejan la luz
- 5- Son malos conductores de calor y electricidad, y suelen ser aislante o semiconductor de la electricidad.