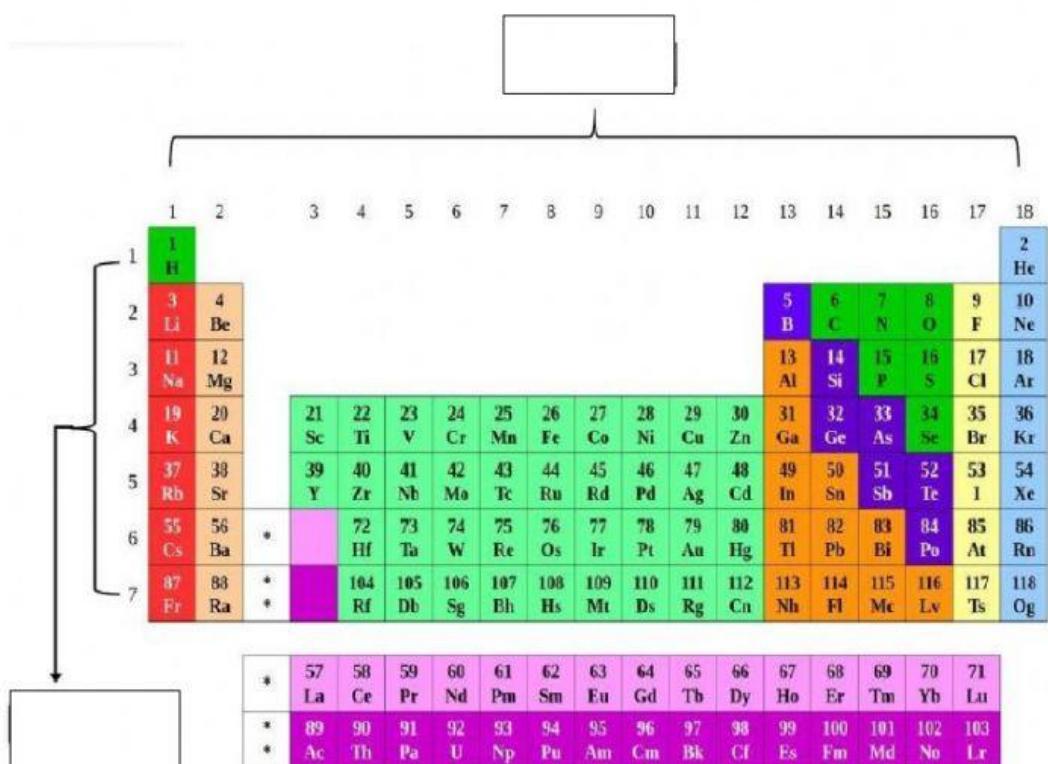
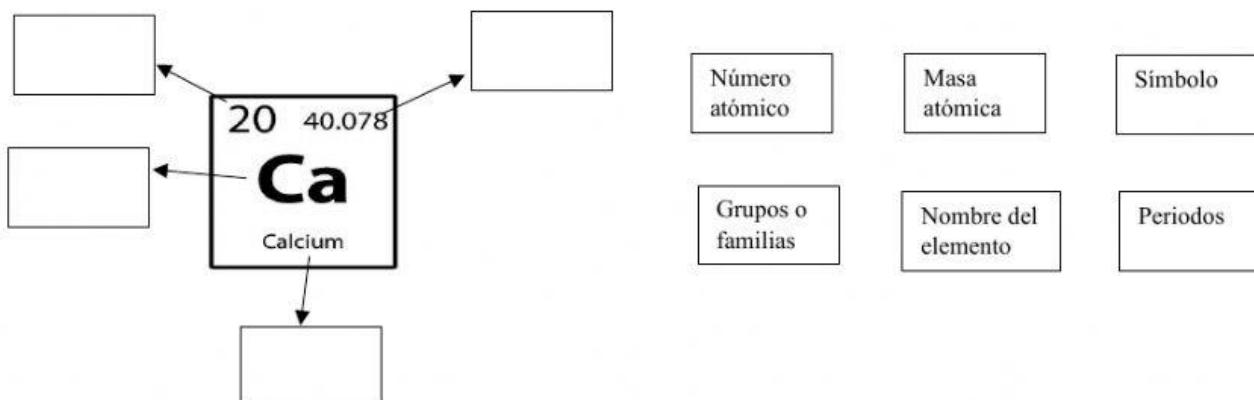


Ciencias químicas y sus estrategias de aprendizaje

- I- Identifica cada una de las partes, tanto del elemento, como de la tabla periódica, para ello arrastra los recuadros presentados en el lugar correspondiente.



II- Relaciona correctamente las columnas

- | | |
|--|----------------------------|
| 1- Número de grupos o familias de la tabla periódica | Grupo 17: Halógenos |
| 2- Número de periodos en la tabla periódica | 118 |
| 3- Número de elementos de la tabla periódica actual | 7 |
| 4- Grupo al que pertenece el Cloro (Cl) | Grupo 1: Metales alcalinos |
| 5- Grupo al que pertenece el Rubidio (Rb) | 18 |

III- 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		
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd		
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn		
13	14	15	16	17	He								
B	C	N	O	F	Ne								
Al	Si	P	S	Cl	Ar								
Ga	Ge	As	Se	Br	Kr								
In	Sn	Sb	Te	I	Xe								
Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn								
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

IV- 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.